

图书在版编目 (CIP) 数据

实验室溶液制备手册/李云巧编著. —北京: 化学工业出版社, 2006. 4

ISBN 7-5025-8506-0

I. 实… II. 李… III. 实验室-溶液-制备-手册
IV. TQ016. 5-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (2006) 第 033429 号

实验室溶液制备手册

李云巧 编著

责任编辑: 任惠敏

责任校对: 郑捷

封面设计: 九九设计工作室

*

化学工业出版社 出版发行
化学与应用化学出版中心

(北京市朝阳区惠新里 3 号 邮政编码 100029)

购书咨询: (010)64982530

(010)64918013

购书传真: (010)64982630

<http://www.cip.com.cn>

*

新华书店北京发行所经销

北京云浩印刷有限责任公司印刷

三河市万龙印装有限公司装订

开本 787mm×1092mm 1/16 印张 61 字数 1484 千字

2006 年 8 月第 1 版 2006 年 8 月北京第 1 次印刷

ISBN 7-5025-8506-0

定 价: 129.00 元

版权所有 违者必究

该书如有缺页、倒页、脱页者, 本社发行部负责退换

前 言

化学测量涉及国际贸易、公共安全、科技发展、社会进步的各个方面，是科技创新的重要技术基础，是国民经济发展和国际贸易不可或缺的技术支撑，也是保护环境与人类健康的有效技术保障。准确可靠的分析测量结果是国际贸易、环境保护、公共安全、法律实施、科技发展、大众健康等正确决策的基础。因此化学测量已经成为 21 世纪最为活跃的测量领域。

化学测量与物理测量相比更为复杂，待测量的物质涉及固体、液体和气体，待测量的特性量有化学成分量（无机成分、有机成分等）、物理化学量、化学工程量等。测量过程涉及样品处理、测量方法的选择、分析仪器的校准、标准物质的使用等。而且，化学测量方法大多数为相对测量方法，样品能够不经处理直接进行测量的方法目前还很少。除极少固体样品和部分气体样品可以直接测量外，在绝大多数情况下，需要对待测物质样品先进行前处理，使之成为溶液后再进行测定。因此在化学测量过程中，常需要使用和配制各类溶液。为了规范化学测量过程，提高测量结果的可靠性，使之具有可比性和溯源性，特编制本手册。以供各行各业的分析检测人员在配制溶液时作一些基本的参考。

本手册分为四个部分。第一部分为溶液配制所应掌握的基础知识，包括：分析实验室用水；溶液制备常用器皿；常用玻璃量器的校准；溶液配制用试剂；标准溶液配制用试剂、原料的处理及称量；常用量、单位以及有效数字；溶液浓度的表示及计算；溶液配制的通用方法；溶液标准物质；标准溶液配制中的不确定度评定基础知识和典型例子等。第二部分是标准溶液的制备。对于相对测量方法而言，使用准确的标准溶液是测量结果准确可靠的前提条件，需要采用标准溶液来校准分析仪器，并直接作为测量的标准。根据测量的特性量不同，本书把标准溶液分为无机成分（阳离子、阴离子、有机金属化合物）分析用标准溶液、有机生化成分分析用标准溶液、容量分析（酸碱滴定、络合滴定、氧化还原滴定、沉淀滴定、非水滴定）用标准溶液、pH 标准溶液和其他标准溶液。第三部分为非标准溶液，亦即除了标准溶液以外的，为完成化学测量过程所需使用的溶液。包括常用酸碱溶液、盐溶液、有机溶液、生化分析用溶液、缓冲溶液、指示剂溶液（一般指示剂溶液、氧化还原指示剂溶液和非水滴定用指示剂溶液）、纯化溶剂、常用吸收液、显色剂溶液、常用洗涤液等。第四部分为附录。其中列出了溶液配制中需要常备的辅助的和公共的信息或知识，包括化学元素的基本参数、化学式（原子、分子或原子团）及式量、常用酸碱密度和浓度、常用试剂一般性质、常用干燥剂、玻璃量器校准—衡量法用表、化学试剂标准目录、国家一级和二级溶液标准物质目录、一级标准物质技术规范、分子吸收分光光度法通则、化学试剂电位滴定法通则等。

由于本人知识水平有限，本书内容还不够全面和完整，亦难免存在不当之处，敬请各位读者指正。

编者

2006 年 5 月

编写说明

1. 本手册主要按溶液的使用目的划分成不同的部分，在每部分中则按拼音字母的顺序编排，出现同音字时，按笔画多少编排，笔画少的在前，笔画多的在后。

2. 在标准溶液浓度的表示中，有些浓度单位采用了 $\mu\text{g/mL}$ ，这主要是考虑这些标准溶液主要用于仪器分析，而仪器分析常用于测定含量水平较低（微量、痕量）的特性量，如此使用较方便。其量值与用 mg/L 为单位表示的相同。

3. 对于大部分无机成分量标准溶液，比较容易获得高纯原料。因此在溶液的配制中，直接给出需要准确测量的原料质量。此时，该原料的纯度以 100% 计。对于少数很难获得高纯原料的，应将进行纯度换算后的原料质量作为称量的原料质量。

4. 对于大部分有机生化成分量标准溶液，获得高纯原料的难度较大。因此在溶液的配制中，除直接给出需要准确测量的原料质量（此时，该原料的纯度以 100% 计）外，还同时给出需要进行纯度换算后的原料质量。

5. 在某些标准溶液的配制中，考虑到标定方法复杂，如采用 ICP 发射光谱法、色谱法等，若全面介绍测量步骤需要的篇幅很大，因此，只列出了标定方法的名称，未给出具体操作步骤。如读者有需要，可以查阅相关的资料。

6. 某些同特性量的标定，可采用相同的标定方法和操作步骤。对于这些具有共性的方法和操作步骤，为避免重复，以标注的方式或以附录的方法给出。如分子吸收分光光度法通则、化学试剂电位滴定法通则等。

7. 在本手册溶液（主要为酸溶液）浓度的表示中，当所列浓度表示为 5% 或 10%，又未给出特殊说明时，则表示为体积分数，如浓度为 10% 时，将市售浓酸作为 100% 计，以酸与水按 1+9 比例混合，即得到浓度为 10% 的酸溶液。

8. 附录一“元素的基本参数”中各元素的相对原子质量源自 IUPAC 2001 年发布的原子量。在每个元素相对原子质量数值表示中，如 Al: 26.981538(2)，括号中的“2”为相对原子质量测量的扩展不确定度，表明其测量的不确定度为 0.000002；如果需要换算成标准不确定度，可按矩形分布处理，即引用的不确定度除以 $\sqrt{3}$ 得到。由于各元素相对原子质量测量的难易程度不同，其有效数字位数也不同，测量的不确定度也不同。

9. 附录中关于化学式量的有效数值取舍原则是：依据化学式中各元素的相对原子量的有效数字，按有效数字的运算原则获得。

目 录

I 溶液配制基础知识

一、分析实验室用水	1
(一) 实验室用水的规格	1
(二) 分析实验室用水的检验	2
二、溶液制备用器皿	4
(一) 常用器皿分类和规格	4
(二) 器皿的洗涤	12
(三) 配制溶液用器皿的选择、使用和维护	13
三、常用玻璃量器的校准	16
(一) 容量器皿的允差	16
(二) 校准条件	17
(三) 校准方法	18
(四) 玻璃量器的简便校正方法	19
四、溶液配制用试剂	21
(一) 化学试剂的分类	21
(二) 化学试剂的规格与包装	21
(三) 化学试剂的选用	22
(四) 化学试剂的使用方法	23
(五) 化学试剂的管理与安全存放条件	24
五、标准溶液配制用试剂、原料的处理及称量	26
(一) 试剂、原料的处理	26
(二) 试剂、原料纯度的检验	27
(三) 试剂和原料的称量	28
(四) 天平、砝码的使用	30
六、溶液配制常用量、单位以及有效数字	30
(一) 溶液配制常用的量和单位	30
(二) 表示溶液浓度常用的量和单位	32
(三) 量和单位符号的表示	33
(四) 溶液配制中的有效数字及其运算	33
(五) 数字修约	34
七、溶液浓度的表示及计算	35
(一) B 的质量分数	35
(二) B 的质量浓度	36
(三) B 的体积分数	37
(四) 比例浓度	37
(五) B 的物质的量浓度	37
(六) B 的质量摩尔浓度	38
(七) 滴定度	38

(八) 相对密度和波美度	39
(九) 不同溶液浓度间换算	40
八、溶液配制的通用方法	43
(一) 溶液的基础知识	43
(二) 溶液配制的一般方法	43
(三) 溶液标签	46
(四) 溶液配制注意事项	47
九、溶液标准物质	47
(一) 标准物质的分类、分级	47
(二) 标准物质的用途	48
(三) 溶液标准物质的研制	49
十、标准溶液配制中的不确定度基础知识	53
(一) 不确定度的定义	53
(二) 测量不确定度的分类	53
(三) 测量不确定度的来源	53
(四) 测量不确定度的通用评定流程	54
(五) 化学测量不确定度评定过程	56
(六) 不确定度评定原则	57
十一、溶液配制中不确定度评定的典型实例	57
(一) 溶液配制的不确定度评定	57
(二) 容量滴定的不确定度评定	59
(三) 重量分析不确定度评定	62

II 标准溶液

一、无机成分分析用标准溶液	65
(一) 阳离子成分分析用标准溶液	65
氨 (NH ₃) 标准溶液	65
铵 (NH ₄ ⁺) 标准溶液	65
铵-氮 (NH ₄ ⁺ -N) 标准溶液	65
钯 (Pd) 标准溶液	66
钡 (Ba) 标准溶液	66
铋 (Bi) 标准溶液	67
铂 (Pt) 标准溶液	67
氮 (N) 标准溶液	68
镝 (Dy) 标准溶液	68
碲 (Te) 标准溶液	68
铥 (Tm) 标准溶液	69
锇 (Os) 标准溶液	69
二氧化硅 (SiO ₂) 标准溶液	69
铒 (Er) 标准溶液	70
钒 (V) 标准溶液	70
钆 (Gd) 标准溶液	71
钙 (Ca) 标准溶液	71
锆 (Zr) 标准溶液	72
铬 (Cr) 标准溶液	73
六价铬 [Cr(VI)] 标准溶液	74
镉 (Cd) 标准溶液	74
汞 (Hg) 标准溶液	75
钴 (Co) 标准溶液	76
硅 (Si) 标准溶液	77
硅酸盐-硅 (SiO ₃ ²⁻ -Si) 标准溶液	77
铪 (Hf) 标准溶液	78
铊 (Ho) 标准溶液	78
镓 (Ga) 标准溶液	79
钾 (K) 标准溶液	79
金 (Au) 标准溶液	80
钪 (Sc) 标准溶液	81
铼 (Re) 标准溶液	81
镧 (La) 标准溶液	82
铑 (Rh) 标准溶液	82

锂 (Li) 标准溶液	82	锶 (Sr) 标准溶液	95
钌 (Ru) 标准溶液	83	铊 (Tl) 标准溶液	95
磷 (P) 标准溶液	83	碳 (C) 标准溶液	96
硫 (S) 标准溶液	84	钛 (Ti) 标准溶液	96
镭 (Lu) 标准溶液	84	钽 (Ta) 标准溶液	97
铝 (Al) 标准溶液	85	铽 (Tb) 标准溶液	98
镁 (Mg) 标准溶液	85	锑 (Sb) 标准溶液	98
锰 (Mn) 标准溶液	86	铁 (Fe) 标准溶液	99
钼 (Mo) 标准溶液	86	铜 (Cu) 标准溶液	100
钠 (Na) 标准溶液	87	钍 (Th) 标准溶液	101
铌 (Nb) 标准溶液	87	钨 (W) 标准溶液	102
镍 (Ni) 标准溶液	88	硒 (Se) 标准溶液	102
钕 (Nd) 标准溶液	89	锡 (Sn) 标准溶液	103
硼 (B) 标准溶液	90	锌 (Zn) 标准溶液	104
铍 (Be) 标准溶液	90	亚铁 [Fe(II)] 标准溶液	105
镨 (Pr) 标准溶液	91	铱 (Ir) 标准溶液	105
铅 (Pb) 标准溶液	91	钇 (Y) 标准溶液	105
铷 (Rb) 标准溶液	92	镱 (Yb) 标准溶液	106
铯 (Cs) 标准溶液	92	铟 (In) 标准溶液	106
钐 (Sm) 标准溶液	92	银 (Ag) 标准溶液	107
砷 (As) 标准溶液	93	铕 (Eu) 标准溶液	108
铈 (Ce) 标准溶液	94	铀 (U) 标准溶液	108
锗 (Ge) 标准溶液	109	钼 (Mo) 标准溶液	109
(二) 阴离子成分分析用标准溶液	109	六氰合铁酸盐 [Fe(CN) ₆ ⁴⁻] 标准溶液 ..	118
氮氧化物 (NO _x) 标准溶液	109	氯 (Cl ⁻) 标准溶液	119
草酸盐 (C ₂ O ₄ ²⁻) 标准溶液	110	氯酸盐 (ClO ₃ ⁻) 标准溶液	120
碘 (I ⁻) 标准溶液	111	氰 (CN ⁻) 标准溶液	121
碘酸盐 (IO ₃ ⁻) 标准溶液	111	碳酸盐 (CO ₃ ²⁻) 标准溶液	121
二氧化硫 (SO ₂) 标准溶液	111	五氧化二磷 (P ₂ O ₅) 标准溶液	122
二氧化碳 (CO ₂) 标准溶液	112	硝酸盐 (NO ₃ ⁻) 标准溶液	122
氟标准溶液	112	硝酸盐氮 (NO ₃ ⁻ -N) 标准溶液	123
铬酸盐 (CrO ₄ ²⁻) 标准溶液	113	亚硝酸盐 (NO ₂ ⁻) 标准溶液	124
硅酸盐 (SiO ₃ ²⁻) 标准溶液	113	亚硝酸盐-氮 (NO ₂ ⁻ -N) 标准溶液	124
磷酸盐 (PO ₄ ³⁻) 标准溶液	114	溴 (Br ⁻) 标准溶液	125
硫代硫酸盐 (S ₂ O ₃ ²⁻) 标准溶液	115	溴酸盐 (BrO ₃ ⁻) 标准溶液	125
硫化氢 (H ₂ S) 标准溶液	115	臭氧 (O ₃) 标准溶液	126
硫化物 (S ²⁻) 标准溶液	116	乙酸盐 (CH ₃ COO ⁻) 标准溶液	127
硫氰酸盐 (SCN ⁻) 标准溶液	116		
硫酸盐 (SO ₄ ²⁻) 标准溶液	117		
六氟合硅酸盐 [SiF ₆ ²⁻] 标准溶液	118		
(三) 有机金属化合物成分分析用标准溶液	127		
甲基汞标准溶液	127	螯完锡标准溶液	128
三苯基锡氯化物标准溶液	127	有机锗 (Ge-132) 标准溶液	128
三丁基锡氯化物标准溶液	128	脂肪酸镍标准溶液	128
三氟乙酰丙酮铍溶液	128	脂肪酸铁标准溶液	128
二、有机生化成分分析用标准溶液	129		

阿苯达唑 (C ₁₂ H ₁₅ N ₃ O ₂ S) 标准溶液	129	半乳糖 (C ₆ H ₁₂ O ₆) 标准溶液	139
阿拉伯醇 (C ₅ H ₁₂ O ₅) 标准溶液	129	棒曲霉素 (C ₇ H ₆ O ₄) 标准溶液	139
阿米卡星 (C ₂₂ H ₄₃ N ₅ O ₁₃) 标准溶液	129	贝诺酯 (C ₁₇ H ₁₅ NO ₅) 标准溶液	139
阿莫西林 (C ₁₆ H ₁₉ N ₃ ● ₅ S) 标准溶液	130	倍硫磷 (C ₁₀ H ₁₅ O ₃ PS ₂) 标准溶液	140
阿莫西林钠 (NaC ₁₆ H ₁₈ N ₃ O ₅ S)		倍他环糊精 [(C ₆ H ₁₀ O ₅) ₇]	
标准溶液	130	标准溶液	140
阿普唑仑 (C ₁₇ H ₁₃ ClN ₄) 标准溶液	130	倍他米松 (C ₂₂ H ₂₉ FO ₅) 标准溶液	140
阿奇霉素 (C ₃₈ H ₇₂ N ₂ O ₁₂) 标准溶液	130	倍他米松磷酸钠 (Na ₂ C ₂₂ H ₂₈ FO ₈ P)	
阿司帕坦 (C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₅) 标准溶液	131	标准溶液	140
阿司匹林 (乙酰水杨酸; C ₉ H ₈ O ₄)		倍酸丙酯 (C ₁₀ H ₁₂ O ₅) 标准溶液	140
标准溶液	131	苯 (C ₆ H ₆) 标准溶液	141
阿特拉津 (C ₈ H ₁₄ ClN ₅) 标准溶液	132	苯胺 (C ₆ H ₇ N) 标准溶液	141
阿替洛尔 (C ₁₄ H ₂₂ N ₂ O ₃) 标准溶液	132	苯巴比妥 (C ₁₂ H ₁₂ N ₂ O ₃) 标准溶液	142
阿托品 (C ₁₇ H ₂₃ NO ₃) 标准溶液	132	苯巴比妥钠 (NaC ₁₂ H ₁₁ N ₂ O ₃)	
阿昔洛韦 (C ₈ H ₁₁ N ₅ O ₃) 标准溶液	132	标准溶液	142
艾司唑仑 (C ₁₆ H ₁₁ ClN ₄) 标准溶液	132	苯并 [<i>ghi</i>] 茚 (C ₂₂ H ₁₂) 标准溶液	143
艾氏剂 (C ₁₂ H ₈ Cl ₆) 标准溶液	133	5-(丁硫酰)-1 <i>H</i> -苯并咪唑-2-胺	
氨苯矾 (C ₁₂ H ₁₂ N ₂ O ₂ S) 标准溶液	133	标准溶液	143
氨苯蝶啶 (C ₁₂ H ₂₁ N ₇) 标准溶液	133	苯丙氨酸 (C ₉ H ₁₁ NO ₂) 标准溶液	143
氨苄西林 (C ₁₆ H ₁₉ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	134	苯丙醇 (C ₉ H ₁₂ O) 标准溶液	144
氨苄西林钠 (NaC ₁₆ H ₁₈ N ₃ O ₄ S)		苯丙酸诺龙 (C ₂₇ H ₃₄ O ₃) 标准溶液	144
标准溶液	134	苯并 [<i>a</i>] 茚 (C ₂₀ H ₁₂) 标准溶液	144
氨丙啉吡啶 (C ₁₄ H ₁₉ ClN ₄) 标准溶液	134	苯并 [<i>e</i>] 茚标准溶液	144
氨基磺酸 (H ₃ NO ₃ S) 标准溶液	134	苯并 [<i>b</i>] 荧蒽 (C ₂₀ H ₁₂) 标准溶液	145
氨基甲酸乙酯 (C ₃ H ₇ NO ₂) 标准溶液	135	苯并 [<i>k</i>] 荧蒽 (C ₂₀ H ₁₂) 标准溶液	145
4-氨基-5-甲氧基-2-甲基苯磺酸		苯丁酸氮芥 (C ₁₄ H ₁₉ Cl ₂ NO ₂) 标准	
标准溶液	135	溶液	145
氨基三乙酸 (C ₆ H ₉ NO ₆) 标准溶液	135	苯丁锡 (鳞完锡; Sn ₂ C ₆₀ H ₇₈ O)	
氨甲环酸 (C ₈ H ₁₅ NO ₂) 标准溶液	135	标准溶液	145
氨鲁米特 (C ₁₃ H ₁₆ N ₂ O ₂) 标准溶液	136	苯酚 (C ₆ H ₅ OH) 标准溶液	145
安乃近 (NaC ₁₃ H ₁₆ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	136	1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮 (C ₁₀ H ₁₀ N ₂ O)	
奥芬达唑 (芬苯达唑、苯硫苯咪唑;		标准溶液	147
(C ₁₅ H ₁₃ N ₃ O ₂ S) 标准溶液	137	苯海拉明 (C ₁₇ H ₂₁ NO) 标准溶液	147
奥沙普秦 (C ₁₈ H ₁₅ NO ₃) 标准溶液	137	苯甲醇 (C ₇ H ₈ O) 标准溶液	148
奥沙西洋 (C ₁₅ H ₁₁ ClN ₂ O ₂) 标准溶液	137	苯甲酸 (C ₇ H ₆ O ₂) 标准溶液	148
巴胺磷标准溶液	137	苯甲酸雌二醇 (C ₂₅ H ₂₈ O ₃) 标准溶液	149
巴豆酸 (C ₄ H ₆ O ₂) 标准溶液	138	苯甲酸钠 (C ₇ H ₅ NaO ₂) 标准溶液	149
巴沙 (C ₁₉ H ₂₂ F ₂ N ₄ O ₃) 标准溶液	138	苯硫磷 (C ₁₄ H ₁₄ NO ₄ PS) 标准溶液	149
白消安 (C ₆ H ₁₄ O ₆ S ₂) 标准溶液	138	苯并戊三酮 (茚三酮; C ₉ H ₄ O ₃ ·H ₂ O)	
百草枯二氯化物 (C ₁₂ H ₁₄ Cl ₂ N ₂)		标准溶液	150
标准溶液	138	苯噻啶 (C ₁₉ H ₂₁ NS) 标准溶液	150
百菌清 (C ₈ Cl ₄ N ₂) 标准溶液	138	苯噻酰草胺 (C ₁₆ H ₁₄ N ₂ O ₂ S)	
L-半胱氨酸盐酸盐 (C ₃ H ₇ NO ₂ S·HCl)		标准溶液	151
标准溶液	139	苯妥英钠 (NaC ₁₅ H ₁₁ N ₂ O ₂) 标准溶液	151

苯苄醇 (C ₃₀ H ₃₂ Cl ₃ NO) 标准溶液	151	丙戊酸钠 (NaC ₈ H ₁₅ O ₂) 标准溶液	163
苯乙醇 (C ₈ H ₁₀ O) 标准溶液	152	丙烯腈 (C ₃ H ₃ N) 标准溶液	163
苯乙烯 (C ₈ H ₈) 标准溶液	152	丙烯醛 (C ₃ H ₄ O) 标准溶液	164
苯扎氯铵 (C ₂₂ H ₄₀ ClN) 标准溶液	152	丙线磷 (C ₈ H ₁₉ O ₂ PS ₂) 标准溶液	164
苯扎溴铵 (C ₂₂ H ₄₀ BrN) 标准溶液	152	玻璃酸酶标准溶液	164
苯佐卡因 (C ₉ H ₁₁ NO ₂) 标准溶液	153	泼尼松 (C ₂₁ H ₂₆ O ₅) 标准溶液	164
苯唑西林钠 (NaC ₁₉ H ₁₈ N ₃ O ₅ S)		泼尼松龙 (C ₂₁ H ₂₈ O ₅) 标准溶液	164
标准溶液	153	薄荷脑 (C ₁₀ H ₂₀ O) 标准溶液	164
比沙可啶 (C ₂₂ H ₁₉ NO ₄) 标准溶液	154	布洛芬 (C ₁₃ H ₁₈ O ₂) 标准溶液	165
吡啶 (C ₅ H ₅ N) 标准溶液	154	布美他尼 (C ₁₇ H ₂₀ N ₂ O ₅ S) 标准溶液	165
吡哆胺 (C ₈ H ₁₂ N ₂ O ₂) 标准溶液	154	菜油甾醇 (C ₂₈ H ₄₈ O) 标准溶液	165
吡哆醇 (维生素 B ₆ ; C ₈ H ₁₁ NO ₃)		残杀威 (C ₁₁ H ₁₅ NO ₃) 标准溶液	166
标准溶液	155	草丙磷铵盐 (C ₅ H ₁₅ N ₂ O ₄ P) 标准溶液	166
吡咯啉酸 (C ₁₄ H ₁₆ N ₄ O ₃) 标准溶液	155	草枯醚 (CNP; C ₁₂ H ₆ Cl ₃ NO ₃)	
吡喹酮 (C ₁₉ H ₂₄ N ₂ O ₂) 标准溶液	155	标准溶液	166
吡罗昔康 (C ₁₅ H ₁₃ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	155	草乃敌 (C ₁₆ H ₁₇ NO ₂) 标准溶液	166
吡哌酸 (C ₁₄ H ₁₇ N ₅ O ₃) 标准溶液	156	茶氨酸 (C ₇ H ₁₄ N ₂ O ₃) 标准溶液	166
吡嗪酰胺 (C ₅ H ₅ N ₃ O) 标准溶液	156	茶碱 (C ₇ H ₈ N ₄ O ₂) 标准溶液	166
苄氟噻嗪 (C ₁₅ H ₁₄ F ₃ N ₃ O ₄ S ₂)		赤霉酸 (赤霉素; C ₁₉ H ₂₂ O ₆)	
标准溶液	157	标准溶液	167
苄星青霉素 [C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₅ S ₂] ₂ ·		(玉米) 赤霉烯酮 (C ₁₈ H ₂₂ O ₅)	
C ₁₆ H ₂₀ N ₂] 标准溶液	157	标准溶液	167
别嘌醇 (C ₅ H ₄ N ₄ O) 标准溶液	158	赤藓红 (C ₂₀ H ₆ I ₄ Na ₂ O ₅) 标准溶液	167
丙氨酸 (C ₃ H ₇ NO ₂) 标准溶液	158	虫螨磷 (C ₁₁ H ₁₅ Cl ₂ O ₃ PS ₂) 标准溶液	168
丙草胺 (C ₁₅ H ₂₂ ClNO ₂) 标准溶液	158	重酒石酸间羟胺 (C ₉ H ₁₃ NO ₂ · C ₄ H ₆ O ₆)	
丙二醇 (C ₃ H ₈ O ₂) 标准溶液	159	标准溶液	168
丙二醛 (C ₃ H ₄ O ₂) 标准溶液	159	重酒石酸去甲肾上腺素 (C ₈ H ₁₁ NO ₃ ·	
丙谷胺 (C ₁₈ H ₂₆ N ₂ O ₄) 标准溶液	159	C ₄ H ₆ O ₆) 标准溶液	168
丙环唑 (C ₁₅ H ₁₇ Cl ₂ N ₃ O ₂)		重组人生长激素 (C ₉₉₀ H ₁₅₂₈ N ₂₆₂ O ₃₀₀ S ₇)	
标准溶液	159	标准溶液	169
丙磺舒 (C ₁₃ H ₁₉ NO ₄ S) 标准溶液	159	重组人胰岛素 (C ₂₅₇ H ₃₃₈ N ₆₅ O ₇₇ S ₆)	
丙硫氧嘧啶 (C ₇ H ₁₀ N ₂ OS) 标准溶液	160	标准溶液	169
丙硫异烟胺 (C ₉ H ₁₂ N ₂ S) 标准溶液	160	除草醚 (C ₈ H ₆ INO ₅) 标准溶液	169
(丙硫酰)-1 <i>H</i> -苯并咪唑-2-胺标准溶液	161	除虫菊素标准溶液	169
丙三醇 (C ₃ H ₈ O ₃) 标准溶液	161	除虫脲 (C ₁₄ H ₉ ClF ₂ N ₂ O ₂) 标准溶液	169
丙酸 (C ₃ H ₆ O ₂) 标准溶液	161	雌二醇 (C ₁₈ H ₂₄ O ₂) 标准溶液	170
丙酸倍氯米松 (C ₂₈ H ₃₇ ClO ₇)		雌三醇 (C ₁₈ H ₂₄ O ₃) 标准溶液	170
标准溶液	162	醋氨苯砒 (C ₁₆ H ₁₆ N ₂ O ₄ S) 标准溶液	170
丙酸睾酮 (C ₂₂ H ₃₂ O ₃) 标准溶液	162	醋酸泼尼松 (C ₂₃ H ₂₈ O ₆) 标准溶液	170
丙酸氯倍他索 (C ₂₅ H ₃₂ ClFO ₅)		醋酸泼尼松龙 (C ₂₃ H ₃₀ O ₆) 标准溶液	171
标准溶液	162	醋酸地塞米松 (C ₂₄ H ₃₁ FO ₆) 标准溶液	171
丙酸乙酯 (C ₅ H ₁₀ O ₂) 标准溶液	162	醋酸氟轻松 (C ₂₆ H ₃₂ F ₂ O ₇) 标准溶液	171
丙体六六六 (C ₆ H ₆ Cl ₆) 农药标准溶液	163	醋酸氟氢可的松 (C ₂₃ H ₃₁ FO ₆)	
丙酮 (C ₃ H ₆ O) 标准溶液	163	标准溶液	171

醋酸磺胺米隆 (C ₇ H ₁₀ N ₂ O ₂ S · C ₂ H ₄ O ₂)	
标准溶液	171
醋酸甲地孕酮 (C ₂₄ H ₃₂ O ₄) 标准溶液	172
醋酸甲萘氢醌 (C ₁₅ H ₁₄ O ₄) 标准溶液	172
醋酸甲羟孕酮 (C ₂₄ H ₃₄ O ₄) 标准溶液	172
醋酸可的松 (C ₂₃ H ₃₀ O ₆) 标准溶液	173
醋酸赖氨酸 (C ₆ H ₁₄ N ₂ O ₂ · C ₂ H ₄ O ₂)	
标准溶液	173
醋酸氯地孕酮 (C ₂₃ H ₂₉ ClO ₄) 标准	
溶液	173
醋酸氯己定 (C ₂₂ H ₃₀ Cl ₂ N ₁₀ · 2C ₂ H ₄ O ₂)	
标准溶液	174
醋酸氢化可的松 (C ₂₃ H ₃₂ O ₆) 标准	
溶液	174
醋酸曲安奈德 (C ₂₆ H ₃₃ FO ₇) 标准溶液	174
醋酸去氧皮质酮 (C ₂₃ H ₃₂ O ₄) 标准	
溶液	174
达那唑 (C ₂₂ H ₂₇ NO ₂) 标准溶液	175
代森锌标准溶液	175
单硫酸卡那霉素标准溶液	175
单宁酸 (C ₇₆ H ₅₂ O ₄₆) 标准溶液	175
胆茶碱 (C ₁₂ H ₂₁ N ₅ O ₃) 标准溶液	175
胆固醇 (C ₂₇ H ₄₆ O) 标准溶液	176
胆碱氢氧化物标准溶液	176
胆酸 (C ₂₄ H ₄₀ O ₅) 标准溶液	177
胆影酸 (C ₂₀ H ₁₄ I ₆ N ₂ O ₆) 标准溶液	177
5- α -胆甾烷 (C ₂₇ H ₄₈) 标准溶液	178
蛋氨酸 (C ₅ H ₁₁ NO ₂ S) 标准溶液	178
稻丰散 (C ₁₂ H ₁₇ O ₄ PS ₂) 标准溶液	178
稻瘟净 (C ₁₁ H ₁₇ O ₃ PS) 标准溶液	178
稻瘟灵 (C ₁₂ H ₁₈ O ₄ S ₂) 标准溶液	178
2,4-滴 (C ₈ H ₆ Cl ₂ O ₃) 标准溶液	178
2,4-滴丁酯 (C ₁₂ H ₁₄ Cl ₂ O ₃) 标准溶液	179
敌百虫 (C ₄ H ₈ Cl ₃ O ₄ P) 标准溶液	179
敌草快 (C ₁₂ H ₁₂ N ₂) 阳离子标准溶液	179
敌草隆 (C ₉ H ₁₀ Cl ₂ N ₂ O) 标准溶液	179
敌草索 (TPN) 标准溶液	179
敌敌畏 (C ₄ H ₇ Cl ₂ O ₄ P) 标准溶液	179
敌菌丹 (C ₁₀ H ₉ Cl ₄ NO ₂ S) 标准溶液	180
敌麦丙标准溶液	180
狄氏剂 (C ₁₂ H ₈ Cl ₆ O) 标准溶液	180
地虫硫磷 (C ₁₀ H ₁₅ OP ₂) 标准溶液	180
地蒽酚 (C ₁₄ H ₁₀ O ₃) 标准溶液	180
地高辛 (C ₄₁ H ₆₄ O ₁₄) 标准溶液	181
地乐酚 (C ₁₀ H ₁₂ N ₂ O ₅) 标准溶液	181
地塞米松 (C ₂₂ H ₂₉ FO ₅) 标准溶液	181
地塞米松磷酸钠 (Na ₂ C ₂₂ H ₂₈ FO ₈ P)	
标准溶液	181
地西洋 (C ₁₆ H ₁₃ ClN ₂ O) 标准溶液	181
地亚农 (二嗪农、二嗪磷; C ₁₂ H ₂₁ N ₂ O ₃ PS) 标准溶液	182
碘苯酯 (C ₁₉ H ₂₉ IO ₂) 标准溶液	182
碘番酸 (C ₁₁ H ₁₂ I ₃ NO ₂) 标准溶液	182
碘苷 (C ₉ H ₁₁ IN ₂ O ₅) 标准溶液	183
碘解磷定 (C ₇ H ₉ IN ₂ O) 标准溶液	183
碘他拉酸 (C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄) 标准溶液	183
淀粉标准溶液	184
靛蓝 (C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₂) 标准溶液	184
靛蓝二磺酸钠 (C ₁₆ H ₈ N ₂ Na ₂ O ₈ S ₂)	
标准溶液	184
丁苯威 (仲丁威; C ₁₂ H ₁₇ NO ₂)	
标准溶液	185
1,3-丁二醇 (C ₄ H ₁₀ O ₂) 标准溶液	185
丁二酸 (琥珀酸; C ₄ H ₆ O ₄)	
标准溶液	185
丁二酮肟 (二甲基乙二醛肟; C ₄ H ₈ N ₂ O ₂) 标准溶液	186
4- <i>n</i> -丁基铵碘化物标准溶液	186
丁酸 (C ₄ H ₈ O ₂) 标准溶液	186
丁酸苄酯 (C ₁₁ H ₁₄ O ₂) 标准溶液	186
丁酸氢化可的松 (C ₂₅ H ₃₆ O ₆)	
标准溶液	187
丁酸乙酯 (C ₆ H ₁₂ O ₆) 标准溶液	187
丁酸异戊酯 (C ₉ H ₁₈ O ₂) 标准溶液	187
丁体六六六 (C ₆ H ₆ Cl ₆) 农药标准溶液	187
2-丁酮 (C ₄ H ₈ O) 标准溶液	187
丁烯磷 (C ₁₄ H ₁₉ O ₆ P) 标准溶液	188
丁酰肼 (daminozide; C ₆ H ₁₂ N ₂ O ₃)	
标准溶液	188
丁香酚 (C ₁₀ H ₁₂ O ₂) 标准溶液	188
丁溴东莨菪碱 (C ₂₁ H ₃₀ BrNO ₄)	
标准溶液	188
定菌磷 (C ₁₄ H ₂₀ N ₃ O ₅ PS) 标准溶液	188
东莨菪碱 (C ₁₇ H ₂₁ NO ₄) 标准溶液	189
毒虫畏 (C ₁₂ H ₁₄ Cl ₃ O ₄ P) 标准溶液	189
毒毛花苷 K(毒毛旋芯苷; C ₃₆ H ₅₄ O ₁₄)	
标准溶液	189
毒杀芬 (C ₁₀ H ₁₀ Cl ₈) 标准溶液	189

毒死蜱 (C ₉ H ₁₁ Cl ₃ NO ₃ PS) 标准溶液	189	2,4-二氯苯酚 (C ₆ H ₄ Cl ₂ O) 标准溶液	198
度米芬 (C ₂₂ H ₄₀ BrNO) 标准溶液	190	二氯苯醚菊酯 (氯菊酯; C ₂₁ H ₂₀ Cl ₂ O ₃)	
多果定 (C ₁₅ H ₃₃ N ₃ O ₂) 标准溶液	190	标准溶液	198
多菌灵 (C ₉ H ₁₀ N ₃ O ₂) 标准溶液	190	2,6-二氯靛酚钠 (C ₁₂ H ₆ Cl ₂ NNaO ₂) 标准	
多氯联苯标准溶液	190	溶液	198
杜烯 (C ₁₀ H ₁₄) 标准溶液	191	二氯二甲吡啶酚 (C ₇ H ₇ Cl ₂ NO)	
对氨基苯甲酸 (C ₇ H ₇ NO ₂) 标准溶液	191	标准溶液	199
对氨基苯乙醚 (C ₈ H ₁₁ NO) 标准溶液	191	2,4-二氯酚 (C ₆ H ₄ Cl ₂ O) 标准溶液	199
对氨基水杨酸钠 (NaC ₇ H ₆ NO ₃) 标准		二氯乙烷 (C ₂ H ₄ Cl ₂) 标准溶液	199
溶液	191	1,1-二氯乙烯 (C ₂ H ₂ Cl ₂) 标准溶液	200
对苯二酚 (C ₆ H ₆ O ₂) 标准溶液	192	二羟丙茶碱 (C ₁₀ H ₁₄ N ₄ O ₄) 标准溶液	200
对苯二甲酸 (C ₈ H ₆ O ₄) 标准溶液	192	二巯丙醇 (C ₃ H ₈ OS ₂) 标准溶液	200
对草快 (C ₁₂ H ₁₄ Cl ₂ N ₂) 阳离子		二巯丁二钠 (Na ₂ C ₄ H ₄ O ₄ S ₂)	
标准溶液	192	标准溶液	201
对二甲苯 (C ₈ H ₁₀) 标准溶液	192	二巯丁二酸 (C ₄ H ₆ O ₄ S ₂) 标准溶液	201
对甲氨基酚硫酸盐 (C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₂ · H ₂ SO ₄)		2,6-二叔丁基对甲酚 (二丁基羟基甲苯、	
标准溶液	192	BHT; C ₁₅ H ₂₄ O) 标准溶液	202
对硫磷 (C ₅ H ₁₂ NO ₃ PS ₂) 标准溶液	193	2,5-二叔丁基氢醌 (2,5-二叔丁基对	
对羟基苯甲酸丙酯 (C ₁₀ H ₁₂ O ₃) 标准		苯二酚; C ₁₄ H ₂₂ O ₂) 标准溶液	202
溶液	193	4,4-二酮-β-胡萝卜素 (C ₄₀ H ₅₂ O ₂)	
对羟基苯甲酸甲酯 (C ₈ H ₈ O ₃) 标准		标准溶液	202
溶液	194	2,4-二硝基苯肼 [(NO ₂) ₂ C ₆ H ₃ NHNH ₂]	
对羟基苯甲酸乙酯 (C ₉ H ₁₀ O ₃) 标准		标准溶液	202
溶液	194	二硝甲酚 (4,6-二硝基邻甲酚;	
对羟基苯甲酸正庚酯 (C ₁₄ H ₂₀ O ₃)		C ₇ H ₆ N ₂ O ₅) 标准溶液	203
标准溶液	195	二溴磷 (C ₄ H ₇ Br ₂ Cl ₂ O ₄ P) 标准溶液	203
对硝基苯酚钠 (C ₆ H ₄ NO ₃ Na) 标准		二溴乙烷 (C ₂ H ₄ Br ₂) 标准溶液	203
溶液	195	二盐酸奎宁 (C ₂₀ H ₂₄ N ₂ O ₂ · 2HCl)	
对乙酰氨基酚 (C ₈ H ₉ NO ₂) 标准溶液	195	标准溶液	203
恶虫威 (苯恶威; C ₁₁ H ₁₃ NO ₄)		二乙胺 (C ₄ H ₁₁ N) 标准溶液	204
标准溶液	196	二乙基二硫代氨基甲酸钠 [(C ₂ H ₅) ₂ NCS ₂ Na ·	
噁唑酸 (C ₁₃ H ₁₁ NO ₅) 标准溶液	196	3H ₂ O] 标准溶液	204
二氨基甲苯 (2,4-二氨基甲苯; C ₇ H ₁₀ N ₂)		法莫替丁 (C ₈ H ₁₅ N ₇ O ₂ S ₃) 标准溶液	205
标准溶液	196	泛酸 (维生素 B ₅ ; C ₉ H ₁₆ NO ₅)	
二苯胺 (C ₁₂ H ₁₁ N) 标准溶液	196	标准溶液	205
二噁硫磷 (C ₁₂ H ₂₆ O ₆ P ₂ S ₄) 标准溶液	197	D-泛酸钙 (C ₁₈ H ₃₂ CaN ₂ O ₁₀)	
2,6-二氟苯甲酰胺 (氟酰胺; C ₇ H ₅ F ₂ ON)		标准溶液	205
标准溶液	197	泛影葡胺 (C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄ · C ₇ H ₁₇ NO ₅)	
2,4-二甲基苯胺 (C ₈ H ₁₁ N) 标准溶液	197	标准溶液	205
二甲基甲酰胺 (C ₃ H ₇ NO) 标准溶液	197	泛影酸 (C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄) 标准溶液	206
二甲替肼标准溶液	197	泛影酸钠 (NaC ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄)	
二甲戊灵 (C ₁₃ H ₁₉ N ₃ O ₄) 标准溶液	197	标准溶液	206
二甲硝咪唑 (C ₅ H ₇ N ₃ O) 标准溶液	198	放线菌素 D (C ₆₂ H ₈₆ N ₁₂ O ₁₆)	
二硫化碳 (CS ₂) 标准溶液	198	标准溶液	207

非诺贝特 (C ₂₀ H ₂₁ ClO ₄) 标准溶液	207	高三尖杉酯碱 (C ₂₉ H ₃₉ NO ₉)	
非诺洛芬钙 (CaC ₃₀ H ₂₆ O ₆)		标准溶液	219
标准溶液	207	格列本脲 (C ₂₃ H ₂₈ ClN ₃ O ₅ S) 标准溶液	219
1,10-菲啉 (C ₁₂ H ₈ N ₂) 标准溶液	208	格列吡嗪 (C ₂₁ H ₂₇ N ₅ O ₄ S) 标准溶液	219
粉锈宁 (三唑酮; C ₁₄ H ₁₆ ClN ₃ O ₂)		格列齐特 (C ₁₅ H ₂₁ N ₃ O ₃ S) 标准溶液	220
标准溶液	208	庚酸乙酯 (C ₉ H ₁₈ O ₂) 标准溶液	220
酚磺酞 (C ₁₉ H ₁₄ O ₅ S) 标准溶液	208	功夫菊酯 (三氟氯菊酯;	
酚酞 (C ₂₀ H ₁₄ O ₄) 标准溶液	209	C ₂₃ H ₁₉ ClF ₃ NO ₃) 标准溶液	220
芬布芬 (C ₁₆ H ₁₄ O ₃) 标准溶液	209	果胶标准溶液	221
奋乃静 (C ₂₁ H ₂₆ ClN ₃ OS) 标准溶液	210	果糖 (C ₆ H ₁₂ O ₆) 标准溶液	221
丰索磷 (C ₁₁ H ₁₇ O ₄ PS ₂) 标准溶液	210	过氧苯甲酰 (C ₁₄ H ₁₀ O ₄) 标准溶液	221
吠喃丹 (克百威; C ₁₂ H ₁₅ NO ₃)		L-谷氨酸 (C ₅ H ₉ NO ₄) 标准溶液	221
标准溶液	210	谷氨酸 (C ₅ H ₉ NO ₄) 标准溶液	222
吠喃妥因 (C ₈ H ₆ N ₄ O ₅) 标准溶液	211	谷氨酸钾 (KC ₅ H ₈ NO ₄ ·H ₂ O)	
吠喃唑酮 (C ₈ H ₇ N ₃ O ₅) 标准溶液	211	标准溶液	222
吠塞米 (C ₁₂ H ₁₁ ClN ₂ O ₅ S) 标准溶液	211	L-谷氨酸盐酸盐 (盐酸 L-谷氨酸;	
伏杀硫磷 (C ₁₂ H ₁₅ ClNO ₄ PS ₂)		C ₅ H ₉ NO ₄ ·HCl) 标准溶液	223
标准溶液	212	谷氨酸钠 (NaC ₅ H ₈ NO ₄ ·H ₂ O)	
氟胺氰菊酯 (C ₂₆ H ₂₂ ClF ₃ N ₂ O ₃)		标准溶液	223
标准溶液	212	L-谷酰胺 (C ₅ H ₁₀ N ₂ O ₃) 标准溶液	224
氟胞嘧啶 (C ₄ H ₄ FN ₃ O) 标准溶液	212	胱氨酸 (C ₆ H ₁₂ N ₂ O ₄ S ₂) 标准溶液	224
氟磺胺草醚 (C ₁₅ H ₁₀ ClF ₃ N ₂ O ₆ S)		L-胱氨酸标准溶液	225
标准溶液	212	桂利嗪 (C ₂₆ H ₂₈ N ₂) 标准溶液	226
氟康唑 (C ₁₃ H ₁₂ F ₂ N ₆ O) 标准溶液	213	癸二酸 (C ₁₀ H ₁₈ O ₄) 标准溶液	226
氟乐灵 (C ₁₃ H ₁₆ F ₃ N ₃ O ₄) 标准溶液	213	癸氟奋乃静 (C ₃₂ H ₄₄ F ₃ N ₃ O ₂ S)	
氟尿嘧啶 (C ₄ H ₃ FN ₂ O ₂) 标准溶液	213	标准溶液	227
氟哌啶醇 (C ₂₁ H ₂₃ ClFNO ₂) 标准溶液	214	癸酸乙酯 (C ₁₂ H ₂₄ O ₂) 标准溶液	227
氟烷 (C ₂ HBrClF ₃) 标准溶液	214	癸氧喹酯 (C ₂₄ H ₃₅ ·NO ₅) 标准溶液	227
福尔可定 (C ₂₃ H ₃₀ N ₂ O ₄) 标准溶液	214	哈西萘德 (C ₂₄ H ₃₂ ClFO ₅) 标准溶液	228
福美双 (C ₆ H ₁₂ N ₂ S ₄) 标准溶液	215	蒿甲醚 (C ₁₆ H ₂₆ O ₅) 标准溶液	228
腐霉利 (C ₁₃ H ₁₁ Cl ₂ NO ₂) 标准溶液	215	禾草丹 (杀草丹; C ₁₂ H ₁₆ ClNOS)	
辅酶 Q ₁₀ (C ₅₉ H ₉₀ O ₄) 标准溶液	215	标准溶液	228
辅酶 R (维生素 H、d-生物素;		禾草灵 (C ₁₆ H ₁₄ Cl ₂ O ₄) 标准溶液	228
C ₁₀ H ₁₆ N ₂ O ₃ S) 标准溶液	215	禾大壮 (C ₉ H ₁₇ NOS) 标准溶液	228
富马酸 (C ₄ H ₄ O ₄) 标准溶液	216	核黄素 (维生素 B ₂ ; C ₁₇ H ₂₀ N ₄ O ₆)	
富马酸氯马斯汀 (C ₂₁ H ₂₆ ClNO·C ₄ H ₄ O ₄)		标准溶液	228
标准溶液	216	核黄素磷酸钠 (NaC ₁₇ H ₂₀ N ₄ O ₉ P)	
富马酸酮替芬 (C ₁₉ H ₁₉ NOS·C ₄ H ₄ O ₄)		标准溶液	229
标准溶液	217	红花黄色素 (C ₂₁ H ₂₂ O ₁₁) 标准溶液	229
甘氨酸 (氨基乙酸) 标准溶液	217	红霉素 (C ₃₇ H ₆₇ NO ₁₃) 标准溶液	229
甘露醇 (C ₆ H ₁₄ O ₆) 标准溶液	218	红曲色素标准溶液	229
甘油三乙酸酯 (C ₉ H ₁₄ O ₆) 标准溶液	218	β-胡萝卜素 (C ₄₀ H ₅₆) 标准溶液	230
杆菌肽 (C ₆₆ H ₁₀₃ N ₁₇ O ₁₆ S) 标准溶液	219	琥珀氯霉素 (C ₁₅ H ₁₆ Cl ₂ N ₂ O ₈)	
肝素钠标准溶液	219	标准溶液	230

琥乙红霉素 (C ₃₇ H ₆₇ NO ₁₃) 标准溶液	230	磺胺氯哒嗪标准溶液	240
华法林钠 (NaC ₁₉ H ₁₅ O ₄) 标准溶液	230	磺胺嘧啶 (C ₁₀ H ₁₀ N ₄ O ₂ S) 标准溶液	240
环孢素 (C ₆₂ H ₁₁₁ N ₁₁ O ₁₂) 标准溶液	230	磺胺嘧啶钠 (NaC ₁₀ H ₉ N ₄ O ₂ S)	
环吡酮胺 (C ₁₂ H ₁₇ NO ₂ · C ₂ H ₇ NO)		标准溶液	240
标准溶液	231	磺胺嘧啶锌 [Zn(C ₁₀ H ₉ N ₄ O ₂ S) ₂]	
环扁桃酯 (C ₁₇ H ₂₄ O ₃) 标准溶液	231	标准溶液	241
环己胺 (C ₆ H ₁₃ N) 标准溶液	232	磺胺嘧啶银 (AgC ₁₀ H ₉ N ₄ O ₂ S)	
环己基氨基磺酸钠 (甜蜜素;		标准溶液	241
C ₆ H ₁₂ NNaO ₃ S) 标准溶液	232	磺胺噻唑 (C ₉ H ₉ N ₃ O ₂ S ₂) 标准溶液	242
环己基丙烯酸丙酯 (C ₁₂ H ₂₀ O ₂)		磺胺异噻唑 (C ₁₁ H ₁₃ N ₃ O ₃ S) 标准	
标准溶液	232	溶液	242
环己六醇 (肌醇; C ₆ H ₁₂ O ₆)		磺苄西林 (C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₇ S ₂) 标准溶液	242
标准溶液	232	5-磺基水杨酸 (C ₇ H ₆ O ₆ S · 2H ₂ O)	
环己酮肟 (己内酰胺; C ₆ H ₁₁ NO)		标准溶液	242
标准溶液	233	磺溴酞钠 (Na ₂ C ₂₀ H ₈ Br ₄ O ₁₀ S ₂)	
环拉酸钠 (NaC ₆ H ₁₂ O ₃ S) 标准溶液	233	标准溶液	243
环磷酰胺 (C ₇ H ₁₅ Cl ₂ N ₂ O ₂ P) 标准溶液	233	黄曲霉毒素 B ₁ (C ₁₇ H ₁₂ O ₆) 标准溶液	244
环维黄杨星 D(C ₂₆ H ₄₆ N ₂ O) 标准溶液	234	黄曲霉毒素 B ₂ (C ₁₇ H ₁₄ O ₆) 标准溶液	244
环氧丙烷 (C ₃ H ₆ O) 标准溶液	234	黄曲霉毒素 G ₁ (C ₁₇ H ₁₂ O ₇) 标准溶液	244
环氧氯丙烷 (C ₃ H ₅ ClO) 标准溶液	234	黄曲霉毒素 G ₂ (C ₁₇ H ₁₄ O ₇) 标准溶液	244
环氧七氯 (C ₁₀ H ₅ Cl ₇ O) 标准溶液	234	黄曲霉毒素 M ₁ (C ₁₇ H ₁₂ O ₇) 标准溶液	244
环氧乙烷 (C ₂ H ₄ O) 标准溶液	235	黄体酮 (C ₂₁ H ₃₀ O ₂) 标准溶液	244
磺胺 (C ₆ H ₈ N ₂ O ₂ S) 标准溶液	236	黄樟素 (C ₁₀ H ₁₀ O ₂) 标准溶液	245
磺胺吡啶 (C ₁₁ H ₁₁ N ₃ O ₂ S) 标准溶液	236	灰黄霉素 (C ₁₇ H ₁₇ ClO ₆) 标准溶液	245
磺胺醋酞钠 (C ₈ H ₉ N ₂ NaO ₃ S)		肌苷酸二钠 (Na ₂ C ₁₀ H ₁₁ N ₄ O ₆ P)	
标准溶液	237	标准溶液	245
磺胺多辛 (C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₄ S) 标准溶液	237	吉非罗齐 (C ₁₅ H ₂₂ O ₃) 标准溶液	245
磺胺二甲嘧啶 (C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₂ S)		己酸 (C ₆ H ₁₂ O ₂) 标准溶液	245
标准溶液	238	己酸羟孕酮 (C ₂₇ H ₄₀ O ₄) 标准溶液	245
磺胺二甲异噻唑标准溶液	238	己酸烯丙酯 (C ₉ H ₁₆ O ₂) 标准溶液	246
磺胺甲噻唑 (C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₃ S)		己酮可可碱 (C ₁₃ H ₁₈ N ₄ O ₃) 标准溶液	246
标准溶液	238	己烯雌酚 (DES; C ₁₈ H ₂₀ O ₂)	
磺胺甲基异噻唑 (C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₃ S)		标准溶液	246
标准溶液	238	季戊四醇 (C ₅ H ₁₂ O ₄) 标准溶液	246
磺胺甲噻啶 (C ₁₁ H ₁₂ N ₄ O ₂ S) 标准溶液	239	甲氨蝶呤 (C ₂₀ H ₂₂ N ₈ O ₅) 标准溶液	247
磺胺甲噻二唑标准溶液	239	甲胺磷 (C ₂ H ₈ NO ₂ PS) 标准溶液	247
磺胺甲氧哒嗪 (C ₁₁ H ₁₄ O ₃ N ₄ S)		甲拌磷 (C ₇ H ₁₇ O ₂ PS ₃) 标准溶液	247
标准溶液	239	甲苯 (C ₇ H ₈) 标准溶液	247
磺胺甲氧嘧啶 (C ₁₁ H ₁₂ N ₄ O ₃ S)		甲苯磺丁脲 (C ₁₂ H ₁₈ N ₂ O ₃ S)	
标准溶液	239	标准溶液	247
磺胺间二甲氧嘧啶 (C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₄ S)		甲苯咪唑 (C ₁₆ H ₁₃ N ₃ O ₃) 标准溶液	248
标准溶液	239	甲醇 (CH ₄ O) 标准溶液	248
磺胺喹噁啉 (C ₁₄ H ₁₂ N ₄ O ₂ S)		甲地高辛 (C ₄₂ H ₆₆ O ₁₄) 标准溶液	249
标准溶液	239	甲酚 (C ₇ H ₈ O) 标准溶液	249

甲酚红 (C ₂₁ H ₁₈ O ₅ S) 标准溶液	249	间苯二酚 (C ₆ H ₆ O ₂) 标准溶液	260
甲芬那酸 (C ₁₅ H ₁₅ NO ₂) 标准溶液	249	间二甲苯 (C ₈ H ₁₀) 标准溶液	261
甲砒霉素 (C ₁₂ H ₁₅ Cl ₂ NO ₅ S) 标准溶液	249	间甲酚 (C ₇ H ₈ O) 标准溶液	261
甲睾酮 (C ₂₀ H ₃₀ O ₂) 标准溶液	250	间氯苯甲酸 (C ₇ H ₅ ClO ₂) 标准溶液	261
甲磺酸酚妥拉明 (C ₁₇ H ₁₉ N ₃ O · CH ₄ O ₃ S)		金霉素 (C ₂₂ H ₂₃ ClN ₂ O ₈) 标准溶液	261
标准溶液	250	精氨酸 (C ₆ H ₁₄ N ₄ O ₂) 标准溶液	261
α-甲基吡啶 (C ₆ H ₇ N) 标准溶液	251	L-精氨酸 (C ₆ H ₁₄ N ₄ O ₂) 标准溶液	261
甲基毒虫畏 (C ₁₀ H ₁₀ Cl ₃ O ₄ P)		久效磷 (C ₇ H ₁₄ NO ₅) 标准溶液	262
标准溶液	251	DL-酒石酸 (C ₄ H ₆ O ₆) 标准溶液	262
甲基毒死蜱标准溶液	251	酒石酸麦角胺 [(C ₃₃ H ₃₅ N ₅ O ₅) ₂ ·	
甲基对硫磷 (E1605; C ₈ H ₁₀ NO ₅ PS)		C ₄ H ₆ O ₆] 标准溶液	263
标准溶液	251	酒石酸美托洛尔 [(C ₁₅ H ₂₅ NO ₃) ₂ ·	
甲基多巴 (C ₁₀ H ₁₃ NO ₄) 标准溶液	251	C ₄ H ₆ O ₆] 标准溶液	263
甲基谷硫磷 (C ₁₀ H ₁₂ N ₃ O ₃ PS ₂)		酒石酸氢胆碱 (C ₉ H ₁₉ NO ₇) 标准溶液	263
标准溶液	252	枸橼酸芬太尼 (C ₂₂ H ₂₈ N ₂ O · C ₆ H ₈ O ₇)	
甲基克杀螨 (C ₁₀ H ₆ N ₂ OS ₂) 标准溶液	252	标准溶液	264
3-甲基麟丙酸 (C ₄ H ₉ O ₄ P) 标准溶液	252	枸橼酸钾 (K ₃ C ₆ H ₅ O ₇ · H ₂ O)	
甲基硫菌灵 (甲基托布津;		标准溶液	264
C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₄ S ₂) 标准溶液	252	枸橼酸氯米芬 (C ₂₆ H ₂₈ ClNO · C ₆ H ₈ O ₇)	
4-甲基咪唑标准溶液	252	标准溶液	265
甲基嘧啶磷 (C ₁₁ H ₂₀ N ₃ O ₃ PS)		枸橼酸哌嗪 [(C ₄ H ₁₀ N ₂) ₃ · 2C ₆ H ₈ O ₇]	
标准溶液	252	标准溶液	265
甲基萘 (C ₁₁ H ₁₀) 标准溶液	253	枸橼酸喷托维林 (C ₂₀ H ₃₁ NO ₃ · C ₆ H ₈ O ₇)	
甲基纤维素标准溶液	253	标准溶液	266
甲基乙拌磷 (C ₆ H ₁₅ O ₂ PS ₃) 标准溶液	254	枸橼酸他莫昔芬 (C ₂₆ H ₂₉ NO · C ₆ H ₈ O ₇)	
甲基异柳磷 (C ₁₄ H ₂₂ NO ₄ PS) 标准溶液	254	标准溶液	266
甲喹硫磷标准溶液	254	枸橼酸乙胺嗪 (C ₁₀ H ₂₁ N ₃ O · C ₆ H ₈ O ₇)	
甲硫氨酸 (C ₅ H ₁₁ NO ₂ S) 标准溶液	254	标准溶液	267
甲硫酸新斯的明 (C ₁₃ H ₂₂ N ₂ O ₆ S)		咖啡碱 (咖啡因; C ₈ H ₁₀ N ₄ O ₂)	
标准溶液	255	标准溶液	267
甲噻硫磷标准溶液	255	卡巴氧 (C ₁₁ H ₁₀ N ₄ O ₄) 标准溶液	268
甲氰菊酯 (C ₂₂ H ₂₃ NO ₃) 标准溶液	256	卡比多巴 (C ₁₀ H ₁₄ N ₂ O ₄) 标准溶液	268
甲巯咪唑 (C ₄ H ₆ N ₂ S) 标准溶液	256	卡比马唑 (C ₇ H ₁₀ N ₂ O ₂ S) 标准溶液	268
甲醛 (CH ₂ O) 标准溶液	256	卡波姆标准溶液	268
甲噻硫磷 (C ₆ H ₁₁ N ₂ O ₄ PS ₃)		卡铂 (PtC ₆ H ₁₂ N ₂ O ₄) 标准溶液	269
标准溶液	257	卡马西平 (C ₁₅ H ₁₂ N ₂ O) 标准溶液	269
甲霜灵 (C ₁₅ H ₂₁ NO ₄) 标准溶液	257	卡莫司汀 (C ₅ H ₉ Cl ₂ N ₃ O ₂) 标准溶液	269
甲酸甲酯 (C ₂ H ₄ O ₂) 标准溶液	258	卡那霉素 (C ₁₈ H ₃₆ N ₄ O ₁₁) 标准溶液	270
甲体六六六 (C ₆ H ₆ Cl ₆) 标准溶液	258	卡前列甲酯 (C ₂₂ H ₃₈ O ₂) 标准溶液	270
甲烯雌醇乙酸酯 (MGA) 标准溶液	258	卡托普利 (C ₉ H ₁₅ NO ₃ S) 标准溶液	270
甲硝唑 (C ₆ H ₉ N ₃ O ₃) 标准溶液	258	糠醛 (C ₅ H ₄ O ₂) 标准溶液	270
甲氧苄啶 (C ₁₄ H ₁₈ N ₄ O ₃) 标准溶液	259	抗倒胺 (C ₁₉ H ₁₅ ClN ₂ O ₂) 标准溶液	270
甲氧滴滴涕 (C ₁₆ H ₁₅ Cl ₃ O ₂) 标准溶液	259	抗坏血酸 (维生素 C; C ₆ H ₈ O ₆)	
甲氧氯普胺 (C ₁₄ H ₂₂ ClN ₃ O ₂) 标准溶液	260	标准溶液	271

抗坏血酸十六酯 (C ₂₂ H ₃₈ O ₇) 标准溶液	272	邻苯二甲酸二甲酯 (C ₁₀ H ₁₀ O ₄)	
抗蚜威 (C ₁₁ H ₁₈ N ₄ O ₃) 标准溶液	272	标准溶液	283
克菌丹 (C ₉ H ₈ Cl ₃ NO ₂ S) 标准溶液	272	邻苯二甲酸二乙酯 (C ₁₂ H ₁₄ O ₄)	
克力西丁磺酸偶氮 G 盐标准溶液	272	标准溶液	283
克力西丁磺酸偶氮 R 盐标准溶液	273	邻苯二甲酸酐 (C ₈ H ₄ O ₃) 标准溶液	283
克力西丁磺酸偶氮 β-萘酚标准溶液	273	邻苯基苯酚 (C ₁₂ H ₁₀ O) 标准溶液	283
克力西丁偶氮薛佛氏酸盐标准溶液	273	邻-二甲苯 (C ₈ H ₁₀) 标准溶液	284
克拉霉素 (C ₃₈ H ₆₉ NO ₁₃) 标准溶液	273	邻硝基苯酚钠 (C ₆ H ₄ NO ₃ Na)	
克拉维酸钾 (KC ₈ H ₈ NO ₅) 标准溶液	273	标准溶液	284
克罗米通 (C ₁₃ H ₁₇ NO) 标准溶液	273	邻溴苯甲酸 (C ₇ H ₅ BrO ₂) 标准溶液	284
克鳞特 (C ₁₉ H ₂₆ O ₄ S) 标准溶液	274	磷胺 (C ₁₁ H ₁₈ NO ₄ ·H ₂ O) 标准溶液	284
克霉唑 (C ₂₂ H ₁₇ ClN ₂) 标准溶液	274	磷霉素 (C ₃ H ₇ O ₄ P) 标准溶液	284
克瘟散 (C ₁₄ H ₁₅ O ₂ PS ₂) 标准溶液	274	磷酸苯丙哌林 (C ₂₁ H ₂₇ NO·H ₃ PO ₄)	
克线磷 (C ₁₃ H ₂₂ NO ₃ PS) 标准溶液	274	标准溶液	284
苦味酸 (C ₆ H ₃ N ₃ O ₇) 标准溶液	275	磷酸丙吡胺 (C ₂₁ H ₂₉ N ₃ O·H ₃ PO ₄)	
喹硫磷 (C ₁₂ H ₁₅ N ₂ O ₃ PS) 标准溶液	275	标准溶液	285
喹乙醇 (C ₁₂ H ₁₃ N ₃ O ₄) 标准溶液	275	磷酸伯氨喹 (C ₁₅ H ₂₁ N ₃ O·2H ₃ PO ₄)	
拉沙里菌素钠 (C ₃₄ H ₅₃ NaO ₈)		标准溶液	285
标准溶液	275	磷酸可待因 (C ₁₈ H ₂₁ NO ₃ ·H ₃ PO ₄)	
赖氨酸 (C ₆ H ₁₂ N ₂ O ₂) 标准溶液	275	标准溶液	286
酪氨酸 (C ₉ H ₁₁ NO ₃) 标准溶液	276	磷酸咯萘啶 (C ₂₉ H ₃₂ ClN ₅ O ₂ ·4H ₃ PO ₄)	
酪蛋白 (C ₂₁ H ₁₄ Br ₄ O ₅ SNa) 标准溶液	276	标准溶液	286
乐果 (C ₅ H ₁₂ NO ₃ PS ₂) 标准溶液	276	磷酸氯喹 (C ₁₈ H ₂₆ ClN ₃ ·2H ₃ PO ₄)	
乐杀螨 (C ₁₅ H ₁₈ N ₂ O ₆) 标准溶液	277	标准溶液	287
利巴韦林 (C ₈ H ₁₂ N ₄ O ₅) 标准溶液	277	磷酸哌喹 (C ₂₉ H ₃₂ Cl ₂ N ₆ ·4H ₃ PO ₄)	
利佛米 (C ₁₅ H ₁₅ ClF ₃ N ₃ O) 标准溶液	277	标准溶液	287
利佛米代谢物 [4-氯-α,α,α-三氟(代)-		磷酸哌嗪 (C ₄ H ₁₀ N ₂ ·H ₃ PO ₄)	
N-(1-氨-2-丙氧基亚乙基)-o-甲苯胺]		标准溶液	288
标准溶液	277	磷酸三苯酯 (C ₁₈ H ₁₅ O ₄ P) 标准溶液	288
利福平 (C ₄₃ H ₅₈ N ₄ O ₁₂) 标准溶液	277	磷酸三甲苯酯 (C ₂₁ H ₂₁ O ₄ P) 标准	
利谷隆 (C ₉ H ₁₀ Cl ₂ N ₂ O ₂) 标准溶液	278	溶液	289
利血平 (C ₃₃ H ₄₀ N ₂ O ₉) 标准溶液	278	磷酸组胺 (C ₅ H ₉ N ₃ ·2H ₃ PO ₄)	
联苯苄唑 (C ₂₂ H ₁₈ N ₂) 标准溶液	278	标准溶液	289
联苯双酯 (C ₂₀ H ₁₈ O ₁₀) 标准溶液	279	硫醇标准溶液	289
2,2'-联吡啶 (C ₁₀ H ₈ N ₂) 标准溶液	279	硫代二丙酸二月桂酯 (C ₃₀ H ₅₈ O ₄ S)	
两性霉素 B (C ₄₇ H ₇₃ NO ₁₇) 标准溶液	279	标准溶液	289
亮氨酸 (C ₆ H ₁₃ NO ₂) 标准溶液	280	硫丹 (C ₉ H ₆ Cl ₆ O ₃ S) 标准溶液	290
亮蓝 (Na ₂ C ₂₇ H ₃₄ N ₂ O ₉ S ₃) 标准溶液	280	硫鸟嘌呤 (C ₅ H ₅ N ₅ S) 标准溶液	291
亮蓝铝色淀 (C ₃₇ H ₃₆ N ₂ O ₉ S ₃)		硫脲 (CH ₄ N ₂ S) 标准溶液	291
标准溶液	281	硫喷妥钠 (NaC ₁₁ H ₁₇ N ₂ O ₂ S) 标准溶液	291
林旦 (C ₆ H ₆ Cl ₆) 标准溶液	281	硫酸阿米卡星标准溶液	291
林可霉素 (C ₁₈ H ₃₄ N ₂ O ₆ S) 标准溶液	282	硫酸阿托品 [(C ₁₇ H ₂₃ NO ₃) ₂ ·H ₂ SO ₄]	
邻苯二甲酸二丁酯 (C ₁₆ H ₂₂ O ₄)		标准溶液	292
标准溶液	282	硫酸巴龙霉素标准溶液	292

硫酸苯丙胺 (C ₁₈ H ₂₆ N ₂ · H ₂ SO ₄)		洛莫司汀 (C ₉ H ₁₆ ClN ₃ O ₂) 标准溶液	301
标准溶液	292	氯贝丁酯 (C ₁₂ H ₁₅ ClO ₃) 标准溶液	302
硫酸长春碱 (C ₄₆ H ₅₈ N ₄ O ₉ · H ₂ SO ₄)		氯苯 (C ₆ H ₅ Cl) 标准溶液	302
标准溶液	293	氯苯胺灵 (C ₁₀ H ₁₂ ClNO ₂) 标准溶液	302
硫酸长春新碱 (C ₄₆ H ₅₆ N ₄ O ₁₀ · H ₂ SO ₄)		4-氯苯氧乙酸钠 (C ₈ H ₆ O ₃ ClNa)	
标准溶液	293	标准溶液	302
硫酸胍乙啶 [(C ₁₀ H ₂₂ N ₄) ₂ · H ₂ SO ₄]		氯丙醇 (C ₃ H ₇ ClO) 标准溶液	303
标准溶液	293	8-氯茶碱 (C ₇ H ₇ ClN ₄ O ₂) 标准溶液	303
硫酸核糖霉素标准溶液	294	氯氮平 (C ₁₈ H ₁₉ ClN ₄) 标准溶液	304
硫酸卷曲霉素 (C ₂₅ H ₄₆ N ₁₄ O ₁₁ S)		氯氮草 (C ₁₆ H ₁₄ ClN ₃ O) 标准溶液	304
标准溶液	294	氯碘羟喹 (C ₉ H ₅ ClINO) 标准溶液	305
硫酸奎宁 [(C ₂₀ H ₂₄ N ₂ O ₂) ₂ · H ₂ SO ₄]		氯丁二烯 (C ₄ H ₅ Cl) 标准溶液	305
标准溶液	294	氯法齐明 (C ₂₇ H ₂₂ Cl ₂ N ₄) 标准溶液	305
硫酸奎尼丁 [(C ₂₀ H ₂₄ N ₂ O ₂) ₂ · H ₂ SO ₄]		氯仿 (CHCl ₃) 标准溶液	306
标准溶液	295	氯化苄 (C ₇ H ₇ Cl) 标准溶液	306
硫酸链霉素标准溶液	295	氯化胆碱 (C ₅ H ₁₄ ClNO) 标准溶液	306
硫酸吗啡 [(C ₁₇ H ₁₉ NO ₃) ₂ · H ₂ SO ₄]		氯化琥珀胆碱 (C ₁₄ H ₃₀ Cl ₂ N ₂ O ₄)	
标准溶液	295	标准溶液	307
硫酸奈替米星 (C ₂₁ H ₄₁ N ₅ O ₇)		氯化苦 (三氯硝基甲烷; CCl ₃ NO ₂)	
标准溶液	296	标准溶液	307
硫酸黏菌素标准溶液	296	氯化筒箭毒碱 (C ₃₇ H ₄₁ ClN ₂ O ₆ · 2HCl)	
硫酸普拉睾酮钠 (NaC ₁₉ H ₂₇ O ₅ S)		标准溶液	307
标准溶液	296	氯磺丙脲 (C ₁₀ H ₁₃ ClN ₂ O ₃ S)	
硫酸庆大霉素标准溶液	296	标准溶液	308
硫酸沙丁胺醇 [(C ₁₃ H ₂₁ NO ₃) ₂ · H ₂ SO ₄]		4-氯邻甲苯胺 (C ₇ H ₈ ClN) 标准溶液	308
标准溶液	297	氯霉素 (C ₁₁ H ₁₂ Cl ₂ N ₂ O ₅) 标准溶液	309
硫酸双胍屈嗪 (C ₈ H ₁₀ N ₆ · H ₂ SO ₄)		氯普噻吨 (C ₁₈ H ₁₈ ClNS) 标准溶液	309
标准溶液	297	氯氰菊酯 (C ₂₂ H ₁₉ Cl ₂ NO ₃) 标准溶液	309
硫酸特布他林 [(C ₁₂ H ₁₉ NO ₃) ₂ · H ₂ SO ₄]		氯噻酮 (C ₁₄ H ₁₁ ClN ₂ O ₄ S) 标准溶液	310
标准溶液	298	氯烯雌醚 (C ₂₃ H ₂₁ ClO ₃) 标准溶液	310
硫酸西索米星标准溶液	298	氯硝胺 (C ₆ H ₄ Cl ₂ N ₂ O ₂) 标准溶液	310
硫酸腺嘌呤 (C ₁₀ H ₁₀ N ₁₀ · H ₂ SO ₄)		氯硝柳胺 (C ₁₃ H ₈ Cl ₂ N ₂ O ₄) 标准溶液	310
标准溶液	298	氯硝西洋 (C ₁₅ H ₁₀ ClN ₃ O ₃) 标准溶液	311
硫酸新霉素标准溶液	299	氯乙醇 (C ₂ H ₅ ClO) 标准溶液	311
硫唑嘌呤 (C ₉ H ₇ N ₇ O ₂ S) 标准溶液	299	氯乙烯 (C ₂ H ₃ Cl) 标准溶液	312
柳氮磺吡啶 (C ₁₈ H ₁₄ N ₄ O ₅ S)		氯唑西林 (C ₁₉ H ₁₈ ClN ₃ O ₅ S)	
标准溶液	299	标准溶液	313
六甲蜜胺 (C ₉ H ₁₈ N ₆) 标准溶液	300	绿麦隆 (C ₁₀ H ₁₃ ClN ₂ O) 标准溶液	314
六氯苯 (C ₆ Cl ₆) 标准溶液	300	吗啡 (C ₁₇ H ₁₉ NO ₃) 标准溶液	314
路咪啉 (C ₂₂ H ₁₉ Br ₄ NO ₃) 标准溶液	300	马拉硫磷 (C ₁₀ H ₁₉ O ₆ PS ₂) 标准溶液	314
罗红霉素 (C ₄₁ H ₇₆ N ₂ O ₁₅) 标准溶液	300	马来酸氯苯那敏 (C ₁₆ H ₁₉ ClN ₂ · C ₄ H ₄ O ₄)	
罗通定 (C ₂₁ H ₂₅ NO ₄) 标准溶液	301	标准溶液	314
螺内酯 (C ₂₄ H ₃₂ O ₄ S) 标准溶液	301	马来酸麦角新碱 (C ₁₉ H ₂₃ N ₃ O ₂ · C ₄ H ₄ O ₄)	
螺旋霉素 (C ₄₃ H ₇₄ N ₂ O ₁₄) 标准溶液	301	标准溶液	315

马来酸噻吗洛尔 (C ₁₃ H ₂₄ N ₄ O ₃ S·C ₄ H ₄ O ₄)		柠檬酸 (C ₆ H ₈ O ₇) 标准溶液	327
标准溶液	315	柠檬酸三乙酯 (C ₁₂ H ₂₀ O ₇) 标准溶液	328
马铃薯直链淀粉标准溶液	316	牛磺酸 (C ₂ H ₇ NO ₃ S) 标准溶液	328
麻痹性贝类毒素 (石房蛤毒素;		诺氟沙星 (C ₁₆ H ₁₈ FN ₃ O ₃) 标准溶液	329
C ₁₀ H ₁₇ N ₇ O ₄) 标准溶液	317	<i>o</i> , <i>p</i> -DDT (C ₁₄ H ₉ Cl ₅) 农药标准溶液	329
麦芽糖醇 (C ₆ H ₆ O ₃) 标准溶液	317	<i>p</i> , <i>p'</i> -DDD (C ₁₄ H ₁₀ Cl ₄) 标准溶液	329
糜蛋白酶标准溶液	317	<i>p</i> , <i>p'</i> -DDE (C ₁₄ H ₈ Cl ₄) 农药标准	
米诺地尔 (C ₉ H ₁₅ N ₅ O) 标准溶液	318	溶液	329
棉 (子) 酚 (C ₃₀ H ₃₀ O ₈) 标准溶液	318	<i>p</i> , <i>p'</i> -DDT (C ₁₄ H ₉ Cl ₅) 标准溶液	329
灭草松 (C ₁₀ H ₁₂ N ₂ O ₃ S) 标准溶液	319	哌拉西林 (C ₂₃ H ₂₇ N ₅ O ₇ S) 标准溶液	329
灭虫威 (C ₁₁ H ₁₅ NO ₂ S) 标准溶液	319	哌拉西林钠 (NaC ₂₃ H ₂₆ N ₅ O ₇ S)	
灭多威 (C ₅ H ₁₀ N ₂ O ₂ S) 标准溶液	319	标准溶液	330
灭菌丹 (C ₉ H ₄ Cl ₃ NO ₂ S) 标准溶液	319	喷替酸 (C ₁₄ H ₂₃ N ₃ O ₁₀) 标准溶液	330
灭锈胺 (C ₁₇ H ₁₉ NO ₂) 标准溶液	319	匹克司 (C ₁₄ H ₁₂ Cl ₂ N ₂ O) 标准溶液	330
灭蚁灵 (C ₁₀ Cl ₁₂) 标准溶液	319	匹唑芬 (C ₂₀ H ₁₆ Cl ₂ N ₂ O ₃) 标准溶液	330
灭幼脲 (C ₁₄ H ₁₀ O ₂ N ₂ Cl ₂) 标准溶液	320	辟哒酮 (C ₁₀ H ₈ ClN ₃ O) 标准溶液	330
没食子酸丙酯 (PG; C ₁₀ H ₁₂ O ₅)		皮蝇磷 (C ₈ H ₈ Cl ₃ O ₃ PS) 标准溶液	331
标准溶液	320	苹果酸 (羟基丁二酸; C ₄ H ₆ O ₅)	
没食子酸乙酯 (C ₉ H ₁₀ O ₅) 标准溶液	320	标准溶液	331
莫能菌素 (C ₃₆ H ₆₂ O ₁₁) 标准溶液	320	扑米酮 (C ₁₂ H ₁₄ N ₂ O ₂) 标准溶液	331
木糖醇 (C ₅ H ₁₂ O ₅) 标准溶液	321	脯氨酸 (C ₅ H ₉ NO ₂) 标准溶液	331
拿草特 (戊炔草胺, C ₁₂ H ₁₁ Cl ₂ NO)		葡甲胺 (C ₇ H ₁₇ NO ₅) 标准溶液	332
标准溶液	321	葡萄糖 (C ₆ H ₁₂ O ₆) 标准溶液	332
那可丁 (C ₂₂ H ₂₃ NO ₇) 标准溶液	321	葡萄糖酸氯己啶 (C ₂₂ H ₃₀ Cl ₂ N ₁₀ ·	
萘 (C ₁₀ H ₈) 标准溶液	321	2C ₆ H ₁₂ O ₇) 标准溶液	333
萘普生 (C ₁₄ H ₁₄ O ₃) 标准溶液	321	葡萄糖酸内酯 (C ₆ H ₁₀ O ₆) 标准溶液	333
萘普生钠 (NaC ₁₄ H ₁₃ O ₃) 标准溶液	322	普鲁卡因青霉素 (C ₁₃ H ₂₀ N ₂ O ₂ ·	
α -萘乙酸 (C ₁₂ H ₁₀ O ₂) 标准溶液	322	C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₄ S) 标准溶液	334
内吸磷 (C ₈ H ₉ O ₃ PS ₂) 标准溶液	323	普罗碘胺 (C ₉ H ₂₄ I ₂ N ₂ O) 标准溶液	335
尼尔雌醇 (C ₂₅ H ₃₂ O ₃) 标准溶液	323	七氯 (C ₁₀ H ₅ Cl ₇) 标准溶液	335
尼卡巴嗪 (C ₁₃ H ₁₀ N ₄ O ₅ ·C ₆ H ₈ N ₂ O)		羟苯乙酯 (C ₉ H ₁₀ O ₃) 标准溶液	335
标准溶液	323	2-羟丙基醚甲基纤维素 (羟丙甲纤维素)	
尼可刹米 (C ₁₀ H ₁₄ N ₂ O ₂) 标准溶液	323	标准溶液	336
尼群地平 (C ₁₈ H ₂₀ N ₂ O ₆) 标准溶液	324	2-羟丙基醚纤维素 (羟丙纤维素)	
黏菌素标准溶液	324	标准溶液	336
尿激酶标准溶液	324	羟丁酸钠 (NaC ₄ H ₇ O ₃) 标准溶液	337
尿嘧啶 (C ₄ H ₄ N ₂ O ₂) 标准溶液	325	6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯)	
脲 (尿素; CH ₄ N ₂ O) 标准溶液	325	偶氮]-8-(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基	
尿酸 (C ₅ H ₄ N ₄ O ₂) 标准溶液	326	苯氧基)-2-萘磺酸二钠标准溶液	338
柠檬黄 (Na ₃ C ₁₆ H ₉ N ₄ O ₉ S ₂)		8-羟基喹啉 (C ₉ H ₇ NO) 标准溶液	338
标准溶液	326	6-羟基-2-萘磺酸钠 (C ₁₀ H ₇ NaO ₄ S)	
柠檬黄铝色淀 (C ₁₆ H ₁₂ N ₄ O ₉ S ₂)		标准溶液	338
标准溶液	327	羟基脲 (CH ₄ N ₂ O ₂) 标准溶液	339
柠檬醛 (C ₁₀ H ₁₆ O) 标准溶液	327	5-羟基噻苯达唑 (5-OH-TBZ)	

标准溶液	339
羟基香茅醛 (C ₁₀ H ₂₀ O ₂) 标准溶液	339
羟甲香豆素 (C ₁₀ H ₈ O ₃) 标准溶液	339
L-羟脯氨酸 (C ₅ H ₉ NO) 标准溶液	340
噻氮灵 (C ₁₀ H ₁₄ Cl ₆ N ₄ O ₂) 标准溶液	340
噻草酮 (C ₈ H ₁₄ N ₄ OS) 标准溶液	340
氢化可的松 (C ₂₁ H ₃₀ O ₅) 标准溶液	340
氢氯噻嗪 (C ₇ H ₈ ClN ₃ O ₄ S ₂) 标准溶液	340
氢溴酸东莨菪碱 (C ₁₇ H ₂₁ NO ₄ ·HBr)	
标准溶液	341
氢溴酸加兰他敏 (C ₁₇ H ₂₁ NO ₃ ·HBr)	
标准溶液	341
氢溴酸山莨菪碱 (C ₁₇ H ₂₃ NO ₄ ·HBr)	
标准溶液	342
氢溴酸烯丙吗啡 (C ₁₉ H ₂₁ NO ₃ ·HBr)	
标准溶液	342
青蒿素 (C ₁₅ H ₂₂ O ₅) 标准溶液	343
青霉胺 (C ₅ H ₁₁ NO ₂ S) 标准溶液	343
青霉素 (C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₄ S) 标准溶液	343
青霉素钾 (KC ₁₆ H ₁₇ N ₂ O ₄ S) 标准溶液	344
青霉素钠 (NaC ₁₆ H ₁₇ N ₂ O ₄ S) 标准溶液	344
青霉素 V 钾 (KC ₁₆ H ₁₇ N ₂ O ₅ S)	
标准溶液	345
氰戊菊酯 (C ₂₅ H ₂₂ ClNO ₃) 标准溶液	345
庆大霉素 (C ₂₁ H ₄₃ N ₅ O ₇) 标准溶液	346
秋水仙碱 (C ₂₂ H ₂₅ NO ₆) 标准溶液	346
硫嘌呤 (C ₅ H ₄ N ₄ S) 标准溶液	346
曲安奈德 (C ₂₄ H ₃₁ FO ₆) 标准溶液	346
曲安西龙 (C ₂₁ H ₂₇ FO ₆) 标准溶液	347
去氢胆酸 (C ₂₄ H ₃₄ O ₅) 标准溶液	347
去乙酰毛茛菪 (C ₄₇ H ₇₄ O ₁₉)	
标准溶液	347
炔雌醇 (C ₂₀ H ₂₄ O ₂) 标准溶液	348
炔雌醚 (C ₂₅ H ₃₂ O ₂) 标准溶液	348
炔诺酮 (C ₂₀ H ₂₆ O ₂) 标准溶液	348
炔诺孕酮 (C ₂₁ H ₂₈ O ₂) 标准溶液	348
炔孕酮 (C ₂₁ H ₂₈ O ₂) 标准溶液	348
壬苯醇醚 (C ₃₃ H ₆₀ O ₁₀) 标准溶液	348
γ-壬内酯 (C ₉ H ₁₆ O ₂) 标准溶液	349
日落黄 (Na ₂ C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₇ S ₂)	
标准溶液	349
日落黄铝色淀 (C ₁₆ H ₁₂ N ₂ ● ₇ S ₂)	
标准溶液	349
绒促性素标准溶液	350

肉豆蔻酸十四烷酸 (C ₁₄ H ₂₈ O ₂)	
标准溶液	350
乳糖 (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁) 标准溶液	350
乳清蛋白 (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁) 标准溶液	350
乳酸 (C ₃ H ₆ O ₂) 标准溶液	351
乳酸环丙沙星 (C ₁₇ H ₁₈ FN ₃ O ₃ ·C ₃ H ₆ O ₃)	
标准溶液	351
乳酸链球菌素 (C ₁₄₃ H ₂₂₈ N ₄₂ O ₃₇ S ₇)	
标准溶液	351
乳酸钠 (NaC ₃ H ₅ O ₃) 标准溶液	352
乳酸依沙吖啶 (C ₁₅ H ₁₅ N ₃ O·C ₃ H ₆ FO ₃)	
标准溶液	352
乳酸乙酯 (C ₅ H ₁₀ O ₃) 标准溶液	353
乳糖 (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁) 标准溶液	353
乳糖酸红霉素标准溶液	353
乳糖糖 (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁) 标准溶液	353
塞替派 (C ₆ H ₁₂ N ₃ PS) 标准溶液	353
噻苯哒唑 (C ₁₀ H ₇ N ₃ S) 标准溶液	354
噻苯唑 (C ₁₀ H ₇ N ₃ S) 标准溶液	354
噻菌灵 (C ₁₀ H ₇ N ₃ S) 标准溶液	354
三唑锡 (三环甲锡; C ₂₀ H ₃₅ N ₃ Sn)	
标准溶液	355
三甲胺 (C ₃ H ₉ N) 标准溶液	355
三甲胺-氮 (C ₃ H ₉ N-N) 标准溶液	355
三聚氰胺 (C ₃ H ₆ N ₆) 标准溶液	355
三硫磷 (C ₁₁ H ₁₆ ClO ₂ PS ₃) 标准溶液	356
2,4,6-三氯酚 (C ₆ H ₃ Cl ₃ O) 标准溶液	356
三氯甲烷 (CHCl ₃) 标准溶液	356
三氯杀螨醇 (C ₁₄ H ₉ Cl ₅ O) 标准溶液	356
三氯杀螨砜 (C ₁₂ H ₆ Cl ₄ O ₂ S)	
标准溶液	356
三氯叔丁醇 (C ₄ H ₇ Cl ₃ O) 标准溶液	356
1,1,1-三氯乙烷 (C ₂ H ₃ Cl ₃) 标准溶液	357
1,1,2-三氯乙烷 (C ₂ H ₃ Cl ₃) 标准溶液	357
三氯乙烯 (C ₂ HCl ₃) 标准溶液	357
三氯异氰尿酸 (C ₃ Cl ₃ N ₃ O ₃) 标准溶液	358
三溴甲烷 (CHBr ₃) 标准溶液	358
三唑醇 (羟锈宁; C ₁₄ H ₁₈ ClN ₃ O ₂)	
标准溶液	358
三唑仑 (C ₁₇ H ₁₂ Cl ₂ N ₄) 标准溶液	358
色氨酸 (C ₁₁ H ₁₂ N ₂ O ₂) 标准溶液	359
色甘酸钠 (Na ₂ C ₂₃ H ₁₄ O ₁₁) 标准溶液	359
沙蚕毒素标准溶液	360
沙丁胺醇 (C ₁₃ H ₂₁ NO ₃) 标准溶液	360

杀草强 (C ₂ H ₄ O ₄) 标准储备液	360	双水杨酯 (C ₁₄ H ₁₀ O ₅) 标准溶液	369
杀虫环 (C ₇ H ₁₃ NO ₄ S ₃) 标准溶液	360	霜霉威 (C ₉ H ₂₀ N ₂ O ₂) 标准溶液	370
杀虫脒 (C ₁₀ H ₁₃ N ₂ Cl) 标准溶液	360	水胺硫磷 (C ₁₁ H ₁₆ NO ₄ PS) 标准溶液	370
杀虫双 (C ₅ H ₁₁ NO ₆ S ₄ Na ₂) 标准溶液	361	水合氯醛 (C ₂ H ₃ Cl ₃ O ₂) 标准溶液	370
杀螟硫磷 (杀螟松; C ₁₉ H ₁₂ NO ₅ PS)		水杨酸 (C ₇ H ₆ O ₃) 标准溶液	371
标准溶液	361	水杨酸二乙胺 (C ₁₁ H ₁₇ NO ₃)	
杀扑磷 (C ₆ H ₁₁ N ₂ O ₄ PS ₃) 标准溶液	361	标准溶液	371
杀线威 (C ₇ H ₁₃ N ₃ O ₃ S) 标准储备液	361	水杨酸镁 [Mg(C ₇ H ₅ O ₃) ₂] 标准溶液	371
山梨醇 (C ₆ H ₁₄ O ₆) 标准溶液	361	顺铂 [PtCl ₂ (NH ₃) ₂] 标准溶液	372
山梨酸 (C ₆ H ₈ O ₂) 标准溶液	362	顺丁烯二酸酐 (C ₄ H ₂ O ₃) 标准溶液	372
山梨酸钾 (C ₆ H ₇ KO ₂) 标准溶液	362	丝氨酸 (C ₃ H ₇ NO ₃) 标准溶液	373
肾上腺素 (C ₉ H ₁₃ NO ₃) 标准溶液	363	丝裂霉素 (C ₁₅ H ₁₈ N ₄ O ₅) 标准溶液	373
十八烷 (C ₁₈ H ₃₈) 标准溶液	363	司可巴比妥钠 (NaC ₁₂ H ₁₇ N ₂ O ₃)	
十二烷基苯磺酸钠 (NaC ₁₈ H ₂₉ O ₃ S)		标准溶液	373
标准溶液	363	司莫司汀 (C ₁₀ H ₁₈ ClN ₃ O ₂) 标准溶液	374
十六烷基三甲基溴化铵 (C ₁₉ H ₄₂ NBr)		司坦唑醇 (C ₂₁ H ₃₂ N ₂ O) 标准溶液	374
标准溶液	363	四环素 (C ₂₂ H ₂₄ N ₂ O ₈) 标准溶液	375
十一酸睾酮 (C ₃₀ H ₄₈ O ₃) 标准溶液	364	四氯化碳 (CCl ₄) 标准溶液	375
十一烯酸 (C ₁₁ H ₂₀ O ₂) 标准溶液	364	1,1,2,2-四氯乙烷 (C ₂ H ₂ Cl ₄)	
十一烯酸锌 [Zn(C ₁₁ H ₂₀ O ₂) ₂]		标准溶液	375
标准溶液	364	松油醇 (C ₁₀ H ₁₈ O) 标准溶液	375
叔丁基对苯二酚 (C ₁₀ H ₁₄ O ₂) 标准溶液	365	苏氨酸 (C ₄ H ₉ NO ₃) 标准溶液	375
叔丁基对苯醌标准溶液	365	速灭磷 (C ₇ H ₁₃ O ₆) 标准溶液	376
叔丁基邻苯二酚 (TBHQ; C ₁₀ H ₁₄ O ₂)		速灭威 (C ₉ H ₁₁ NO ₂) 标准溶液	376
标准溶液	365	羧甲司坦 (C ₅ H ₉ NO ₄ S) 标准溶液	376
叔丁基羟基茴香醚 (BHA; C ₁₁ H ₁₆ O ₂)		缩二脲 (C ₂ H ₅ N ₃ O ₂) 标准溶液	377
标准溶液	365	T-2 毒素 (镰刀菌属; C ₂₄ H ₃₄ O ₉)	
舒巴坦钠 (NaC ₈ H ₁₀ NO ₅ S) 标准溶液	366	标准溶液	377
舒必利 (C ₁₅ H ₂₃ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	366	酞丁安 (C ₁₄ H ₁₅ N ₇ O ₂ S ₂) 标准溶液	377
舒林酸 (C ₂₀ H ₁₇ FO ₃ S) 标准溶液	366	泰乐菌素 (C ₄₆ H ₈₀ N ₂ O ₁₃) 标准溶液	377
双苯唑菌醇 (C ₂₀ H ₂₃ N ₃ O ₂) 标准溶液	367	羰基化合物 (CO) 标准溶液	377
双酚 A (C ₁₅ H ₁₆ O ₂) 标准溶液	367	糖精钠 (C ₇ H ₄ NNaSO ₃) 标准溶液	378
双甲脒 (C ₁₉ H ₂₃ N ₃) 标准溶液	367	特丁磷 (C ₉ H ₂₁ O ₂ PS ₃) 标准溶液	378
双硫磷 (C ₁₆ H ₂₀ O ₆ P ₂ S ₃) 标准溶液	367	特普 (C ₈ H ₂₀ O ₇ P ₂) 标准溶液	378
双硫踪 (C ₁₃ H ₁₂ N ₄ S) 标准溶液	367	替加氟 (C ₈ H ₉ FN ₂ O ₃) 标准溶液	378
双氯非那胺 (C ₆ H ₆ Cl ₂ N ₂ O ₄ S ₂)		替硝唑 (C ₈ H ₁₃ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	379
标准溶液	368	2,4,5-涕甲酯 (C ₈ H ₅ Cl ₃ O ₃)	
双氯芬酸钠 (NaC ₁₄ H ₁₀ Cl ₂ NO ₃)		标准溶液	379
标准溶液	368	涕灭威砒 (C ₇ H ₁₄ N ₂ O ₂ S) 标准溶液	379
双(2-乙基己基)马来酸盐标准溶液	368	天门冬氨酸 (C ₄ H ₇ NO ₄) 标准溶液	379
双啞达莫 (C ₂₄ H ₄₀ N ₈ O ₄) 标准溶液	368	L-天门冬氨酸 (C ₄ H ₇ NO ₄) 标准溶液	380
双羟萘酸噻啉 (C ₁₁ H ₁₄ N ₂ S·C ₂₃ H ₁₆ O ₆)		天门冬酰胺 (C ₄ H ₈ N ₂ O ₃) 标准溶液	380
标准溶液	369	天门冬酰苯丙氨酸甲酯 (C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₅)	
双氢青蒿素 (C ₁₅ H ₂₄ O ₅) 标准溶液	369	标准溶液	381

天门冬酰胺酶标准溶液	381	维生素 C 钙 [Ca(C ₆ H ₇ O ₆) ₂] 标准溶液	389
甜菊素 (C ₃₈ H ₆₀ O ₁₈) 标准溶液	382	维生素 C 钠 (C ₆ H ₇ NaO ₆) 标准溶液	390
甜菊糖苷 (C ₃₈ H ₆₀ O ₁₈) 标准溶液	382	维生素 D ₂ (C ₂₈ H ₄₄ O) 标准溶液	390
酮康唑 (C ₂₆ H ₂₈ Cl ₂ N ₄ O ₄) 标准溶液	382	维生素 D ₃ (C ₂₇ H ₄₄ O) 标准溶液	390
酮洛芬 (C ₁₆ H ₁₄ O ₃) 标准溶液	383	维生素 E (α-生育酚; C ₂₉ H ₅₀ O ₂) 标准溶液	391
头孢氨苄 (C ₁₆ H ₁₇ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	383	维生素 K ₁ (C ₃₁ H ₄₆ O ₂) 标准溶液	391
头孢呋辛钠 (NaC ₁₆ H ₁₅ N ₄ O ₈ S) 标准溶液	384	微晶纤维素标准溶液	391
头孢呋辛酯 (C ₂₀ H ₂₂ N ₄ O ₁₀ S) 标准溶液	384	胃蛋白酶标准溶液	391
头孢克洛 (C ₁₅ H ₁₄ ClN ₃ O ₄ S) 标准溶液	384	卫茅醇 (C ₆ H ₁₄ O ₆) 标准溶液	392
头孢拉定 (C ₁₆ H ₁₉ N ₃ O ₄ S) 标准溶液	384	鸟苷酸二钠 (Na ₂ C ₁₀ H ₁₂ N ₅ O ₈ P) 标准溶液	392
头孢哌酮 (C ₂₅ H ₂₇ N ₉ O ₈ S ₂) 标准溶液	384	乌洛托品 (六次甲基四胺, 六亚甲基 四胺; C ₆ H ₁₂ N ₄) 标准溶液	393
头孢哌酮钠 (NaC ₂₅ H ₂₆ N ₉ O ₈ S ₂) 标准溶液	384	五氟利多 (C ₂₈ H ₂₇ ClF ₅ NO) 标准溶液	393
头孢羟氨苄 (C ₁₆ H ₁₇ N ₃ O ₅ S) 标准溶液	384	五氯酚 (C ₆ HCl ₅ O) 标准溶液	394
头孢曲松钠 (Na ₂ C ₁₈ H ₁₆ N ₈ O ₇ S ₃) 标准溶液	385	五氯硝基苯 (C ₆ H ₅ NO ₂) 标准溶液	394
头孢噻肟钠 (NaC ₁₆ H ₁₆ N ₅ O ₇ S ₂) 标准溶液	385	五肽胃泌素 (C ₃₇ H ₄₉ N ₇ O ₉ S) 标准溶液	394
头孢噻吩钠 (NaC ₁₆ H ₁₅ N ₂ O ₆ S ₂) 标准溶液	385	戊草丹 (C ₁₅ H ₂₃ NOS) 标准溶液	394
头孢他啶 (C ₂₂ H ₂₂ N ₆ O ₇ S ₂) 标准溶液	385	戊二醛 (C ₅ H ₈ O ₂) 标准溶液	394
头孢唑林钠 (NaC ₁₄ H ₁₃ N ₈ O ₄ S ₃) 标准溶液	385	α-戊基肉桂醛 (甲位戊基桂醛; C ₁₄ H ₁₈ O) 标准溶液	395
土霉素标准溶液	385	戊酸雌二醇 (C ₂₃ H ₃₂ O ₃) 标准溶液	395
托吡卡胺 (C ₁₇ H ₂₀ N ₂ O ₂) 标准溶液	386	西玛津 (C ₇ H ₁₂ ClN ₅) 标准溶液	395
托西酸舒他西林 (C ₂₅ H ₃₀ N ₄ O ₉ S ₂ · C ₇ H ₈ O ₃ S) 标准溶液	386	西咪替丁 (C ₁₀ H ₁₆ N ₆ S) 标准溶液	395
脱氢乙酸 (C ₆ H ₈ O ₄) 标准溶液	386	西维因 (甲萘威; C ₁₂ H ₁₁ NO ₂) 标准溶液	396
脱氧雪腐镰刀菌烯醇 (DON、呕吐毒素; C ₁₅ H ₂₀ O ₆) 标准溶液	387	烯虫酯 (C ₁₉ H ₃₄ O ₃) 标准溶液	396
妥布霉素 (C ₁₈ H ₃₇ N ₅ O ₉) 标准溶液	387	稀禾啶 (C ₁₇ H ₂₉ NO ₃ S) 标准溶液	396
完灭硫磷 (C ₉ H ₁₈ NO ₄ PS ₂) 标准溶液	387	烯菌灵 (C ₁₄ H ₁₄ Cl ₂ N ₂ O) 标准溶液	396
维 A 酸 (C ₂₀ H ₂₈ O ₂) 标准溶液	387	烯菌酮 (C ₁₂ H ₉ Cl ₂ NO ₃) 标准溶液	397
维生素 A (视黄醇; C ₂₀ H ₃₀ O) 标准溶液	388	细胞色素 C 标准溶液	397
维生素 B ₁ (硫胺素; C ₁₂ H ₁₇ ClN ₄ OS · HCl) 标准溶液	388	苋菜红 (C ₂₀ H ₁₁ N ₂ Na ₃ O ₁₀ S ₃) 标准溶液	397
维生素 B ₆ (盐酸吡哆醇; C ₈ H ₁₁ NO ₃ · HCl) 标准溶液	389	苋菜红铝色淀 (C ₂₀ H ₁₄ N ₂ O ₁₀ S ₃) 标准溶液	397
维生素 B ₁₂ (CoC ₆₃ H ₈₈ N ₁₄ O ₁₄ P) 标准溶液	389	腺苷钴胺 (CoC ₇₂ H ₁₀₀ N ₁₈ O ₁₇ P) 标准溶液	398
		香兰素 (C ₈ H ₈ O ₃) 标准溶液	399
		硝苯地平 (C ₁₇ H ₁₈ N ₂ O ₆) 标准溶液	399
		硝基苯 (C ₆ H ₅ NO ₂) 标准溶液	399
		3-硝基丙酸 (C ₃ H ₅ NO ₄) 标准溶液	399
		4-硝基酚 (C ₆ H ₅ NO ₃) 标准溶液	400
		硝基甲烷 (CH ₃ NO ₂) 标准溶液	400

5-硝基邻甲氧基苯酚钠 (C ₇ H ₆ NO ₄ Na)	标准溶液	411
标准溶液		400
硝普钠 [Na ₂ Fe(CN) ₅ NO] 标准溶液		400
硝酸甘油 (C ₃ H ₅ N ₃ O ₉) 标准溶液		401
硝酸胍 (CH ₅ N ₃ · HNO ₃) 标准溶液		401
硝酸硫胺 (C ₁₂ H ₁₇ N ₅ O ₄ S) 标准溶液		401
硝酸毛果芸香碱 (C ₁₁ H ₁₆ N ₂ O ₂ · HNO ₃)	标准溶液	402
标准溶液		402
硝酸咪康唑 (C ₁₈ H ₁₄ Cl ₄ N ₂ O · HNO ₃)	标准溶液	402
标准溶液		402
硝酸士的宁 (C ₂₁ H ₂₂ N ₂ O ₂ · HNO ₃)	标准溶液	403
标准溶液		403
硝酸益康唑 (C ₁₈ H ₁₅ Cl ₃ N ₂ O · HNO ₃)	标准溶液	403
标准溶液		403
硝酸异山梨酯 (C ₆ H ₈ N ₂ O ₈)	标准溶液	404
标准溶液		404
硝西洋 (C ₁₅ H ₁₁ N ₃ O ₃) 标准溶液		404
消旋山莨菪碱 (C ₁₇ H ₂₃ NO) 标准溶液		404
缬氨酸 (C ₅ H ₁₁ NO ₂) 标准溶液		405
辛硫磷 (C ₁₂ H ₁₅ N ₂ O ₃ PS) 标准溶液		405
辛酸 (C ₈ H ₁₆ O ₂) 标准溶液		406
新红 (C ₁₈ H ₁₂ N ₃ Na ₃ O ₁₁ S ₃) 标准溶液		406
新红铝色淀 (C ₁₈ H ₁₂ N ₃ Na ₃ O ₁₁ S ₃)	标准溶液	406
标准溶液		406
新生霉素 (C ₃₁ H ₃₆ N ₂ O ₁₁) 标准溶液		407
新戊二醇 (C ₅ H ₁₂ O ₂) 标准溶液		407
熊去氧胆酸 (C ₂₄ H ₄₀ O ₄) 标准溶液		407
溴吡斯的明 (C ₉ H ₁₃ BrN ₂ O ₂)	标准溶液	408
标准溶液		408
溴丙胺太林 (C ₂₃ H ₃₀ BrNO ₃)	标准溶液	408
标准溶液		408
溴甲烷 (CH ₃ Br) 标准溶液		409
溴硫磷 (C ₈ H ₈ BrCl ₂ O ₃ PS) 标准溶液		409
溴氯常山酮 (C ₁₆ H ₁₇ BrClN ₃ O ₃)	标准溶液	409
标准溶液		409
溴螨酯 (C ₁₇ H ₁₆ Br ₂ O ₃) 标准溶液		409
溴氰菊酯 (C ₂₂ H ₁₉ Br ₂ NO ₃) 标准溶液		409
溴新斯的明 (C ₁₂ H ₁₉ BrN ₂ O ₂)	标准溶液	410
标准溶液		410
亚胺硫磷 (C ₁₁ H ₁₂ NO ₄ PS ₂) 标准溶液		410
亚甲基蓝 (C ₁₆ H ₁₈ ClN ₃ S) 标准溶液		410
亚硫酸氢钠甲萘醌 (NaC ₁₁ H ₉ O ₅ S)	标准溶液	411
标准溶液		411
N-亚硝基吡咯烷 (C ₄ H ₈ N ₂ O)	标准溶液	411
标准溶液		411
N-亚硝基二丙胺 (C ₆ H ₁₄ N ₂ O)	标准溶液	412
标准溶液		412
N-亚硝基二甲胺 (C ₂ H ₆ N ₂ O)	标准溶液	412
标准溶液		412
N-亚硝基二乙胺 (C ₄ H ₁₀ N ₂ O)	标准溶液	412
标准溶液		412
N-亚硝基吗啉 (C ₄ H ₈ N ₂ O ₂)	标准溶液	412
标准溶液		412
亚叶酸钙 (CaC ₂₀ H ₂₁ N ₇ O ₇) 标准溶液		412
2-亚乙基硫脲 (C ₃ H ₆ N ₂ S) 标准溶液		412
亚油酸 (C ₁₈ H ₃₂ O ₂) 标准溶液		413
胭脂红 (Na ₃ C ₂₀ H ₁₁ N ₂ O ₁₀ S ₃ · 1.5H ₂ O)	标准溶液	413
标准溶液		413
胭脂红铝色淀 (C ₂₀ H ₁₄ N ₂ O ₁₀ S ₃)	标准溶液	413
标准溶液		413
烟酸 (C ₆ H ₅ NO ₂) 标准溶液		414
烟酰胺 (维生素 PP、尼克酰胺; C ₆ H ₆ N ₂ O) 标准溶液		414
盐霉素 (C ₄₂ H ₇₀ O ₁₁) 标准溶液		415
盐酸阿米洛利 (C ₆ H ₈ ClN ₇ O · HCl)	标准溶液	415
标准溶液		415
盐酸阿米替林 (C ₂₀ H ₂₃ N · HCl)	标准溶液	415
标准溶液		415
盐酸阿扑吗啡 (C ₁₇ H ₁₇ NO ₂ · HCl)	标准溶液	416
标准溶液		416
盐酸阿糖胞苷 (C ₉ H ₁₃ N ₃ O ₅ · HCl)	标准溶液	416
标准溶液		416
盐酸胺碘酮 (C ₂₅ H ₂₉ I ₂ NO ₃ · HCl)	标准溶液	416
标准溶液		416
盐酸安他唑啉 (C ₁₇ H ₁₉ N ₃ · HCl)	标准溶液	417
标准溶液		417
盐酸半胱氨酸 (C ₃ H ₇ NO ₂ S · HCl)	标准溶液	417
标准溶液		417
盐酸倍他司汀 (C ₈ H ₁₂ N ₂ · 2HCl)	标准溶液	418
标准溶液		418
盐酸苯海拉明 (C ₁₇ H ₂₁ NO · HCl)	标准溶液	418
标准溶液		418
盐酸苯海索 (C ₂₀ H ₃₁ NO · HCl)	标准溶液	419
标准溶液		419
盐酸苯乙双胍 (C ₁₀ H ₁₅ O ₅ · HCl)	标准溶液	419
标准溶液		419
盐酸吡哆醛 (C ₈ H ₉ NO ₃ · HCl)	标准溶液	420
标准溶液		420

盐酸吡硫醇 ($C_{16}H_{20}N_2O_4S_2 \cdot 2HCl$)		盐酸氟奋乃静 ($C_{22}H_{26}F_3N_3OS \cdot 2HCl$)	
标准溶液	420	标准溶液	429
盐酸卞丝肼 ($C_{10}H_{15}N_3O_5 \cdot HCl$)		盐酸氟桂利嗪 ($C_{26}H_{26}F_2N_2 \cdot 2HCl$)	
标准溶液	420	标准溶液	430
盐酸丙卡巴肼 ($C_{12}H_{19}N_3O \cdot HCl$)		盐酸氟西洋 ($C_{21}H_{23}ClFN_3O \cdot 2HCl$)	
标准溶液	420	标准溶液	430
盐酸丙卡特罗 ($C_{16}H_{22}N_2O_3 \cdot HCl$)		盐酸环丙沙星 ($C_{17}H_{18}FN_3O_3 \cdot HCl$)	
标准溶液	421	标准溶液	431
盐酸丙米嗪 ($C_{19}H_{24}N_2 \cdot HCl$)		盐酸甲氯芬酯 ($C_{12}H_{16}ClNO_3 \cdot HCl$)	
标准溶液	421	标准溶液	431
盐酸布比卡因 ($C_{18}H_{28}N_2O \cdot HCl$)		盐酸甲氧明 ($C_{11}H_{17}NO_3 \cdot HCl$)	
标准溶液	422	标准溶液	432
盐酸布桂嗪 ($C_{17}H_{24}N_2O \cdot HCl$)		盐酸金刚烷胺 ($C_{10}H_{17}N \cdot HCl$)	
标准溶液	422	标准溶液	432
盐酸大观霉素标准溶液	423	盐酸金霉素 ($C_{22}H_{23}ClN_2O_8 \cdot HCl$)	
盐酸氮芥 ($C_5H_{11}Cl_2N \cdot HCl$)		标准溶液	432
标准溶液	423	盐酸精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2 \cdot HCl$)	
盐酸地尔硫草 ($C_{22}H_{26}N_2O_4S \cdot HCl$)		标准溶液	433
标准溶液	423	盐酸胍屈嗪 ($C_8H_8N_4 \cdot HCl$)	
盐酸地芬尼多 ($C_{21}H_{27}NO \cdot HCl$)		标准溶液	433
标准溶液	424	盐酸卡替洛尔 ($C_{16}H_{24}N_2O_3 \cdot HCl$)	
盐酸地芬诺酯 ($C_{30}H_{32}N_2O_2 \cdot HCl$)		标准溶液	434
标准溶液	424	盐酸可卡因 ($C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HCl$)	
盐酸丁丙诺啡 ($C_{29}H_{41}NO_4 \cdot HCl$)		标准溶液	434
标准溶液	425	盐酸可乐定 ($C_9H_9Cl_2N_3 \cdot HCl$)	
盐酸丁卡因 ($C_{15}H_{24}N_2O_2 \cdot HCl$)		标准溶液	435
标准溶液	425	盐酸克林霉素 ($C_{18}H_{33}ClN_2O_5S \cdot HCl$)	
盐酸多巴胺 ($C_8H_{11}NO_2 \cdot HCl$)		标准溶液	435
标准溶液	426	盐酸克仑特罗 ($C_{12}H_{18}Cl_2N_2O \cdot HCl$)	
盐酸多巴酚丁胺 ($C_{18}H_{23}NO_3 \cdot HCl$)		标准溶液	435
标准溶液	426	盐酸赖氨酸 ($C_6H_{14}N_2O_2 \cdot HCl$)	
盐酸多沙普仑 ($C_{24}H_{30}N_2O_2 \cdot HCl$)		标准溶液	436
标准溶液	427	盐酸雷尼替丁 ($C_{13}H_{22}N_4O_3S \cdot HCl$)	
盐酸多塞平 ($C_{19}H_{21}NO \cdot HCl$)		标准溶液	436
标准溶液	427	盐酸利多卡因 ($C_{14}H_{22}N_2O \cdot HCl$)	
盐酸多西环素 ($C_{22}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl \cdot$ $\frac{1}{2}C_2H_5OH$) 标准溶液	428	标准溶液	436
盐酸二甲胺 ($C_2H_7N \cdot HCl$) 标准溶液	428	盐酸林可霉素 ($C_{18}H_{34}N_2O_6S \cdot HCl$)	
盐酸二甲双胍 ($C_4H_{11}N_5 \cdot HCl$)		标准溶液	437
标准溶液	428	盐酸硫利达嗪 ($C_{21}H_{26}N_2S_2 \cdot HCl$)	
盐酸二氧丙嗪 ($C_{17}H_{20}N_2O_2S \cdot HCl$)		标准溶液	437
标准溶液	428	盐酸罗通定 ($C_{21}H_{25}NO_4 \cdot HCl$)	
盐酸酚苄明 ($C_{18}H_{22}ClNO \cdot HCl$)		标准溶液	438
标准溶液	429	盐酸洛贝林 ($C_{22}H_{27}NO_2 \cdot HCl$)	
		标准溶液	438

盐酸洛哌丁胺 ($C_{29}H_{33}ClN_2O_2 \cdot HCl$)		盐酸普罗帕酮 ($C_{21}H_{27}NO_3 \cdot HCl$)	
标准溶液	439	标准溶液	448
盐酸氯胺酮 ($C_{13}H_{16}ClNO \cdot HCl$)		盐酸普鲁卡因 ($C_{13}H_{20}N_2O_2 \cdot HCl$)	
标准溶液	439	标准溶液	448
盐酸氯丙那林 ($C_{11}H_{16}ClNO \cdot HCl$)		盐酸普鲁卡因胺 ($C_{13}H_{21}N_3O \cdot HCl$)	
标准溶液	439	标准溶液	449
盐酸氯丙嗪 ($C_{17}H_{19}ClN_2S \cdot HCl$)		盐酸普萘洛尔 ($C_{16}H_{21}NO_2 \cdot HCl$)	
标准溶液	440	标准溶液	449
盐酸氯米帕明 ($C_{19}H_{23}ClN_2 \cdot HCl$)		盐酸羟胺 ($HONH_3Cl$) 标准溶液	450
标准溶液	440	盐酸去甲万古霉素标准溶液	450
盐酸麻黄碱 ($C_{10}H_{15}NO \cdot HCl$)		盐酸去氯羟嗪 ($C_{21}H_{28}N_2O_2 \cdot 2HCl$)	
标准溶液	441	标准溶液	450
盐酸吗啡 ($C_{17}H_{19}NO_3 \cdot HCl$)		盐酸去氧肾上腺素 ($C_9H_{13}NO_2 \cdot HCl$)	
标准溶液	441	标准溶液	451
盐酸马普替林 ($C_{20}H_{23}N \cdot HCl$)		盐酸曲马多 ($C_{16}H_{25}NO_2 \cdot HCl$)	
标准溶液	442	标准溶液	451
盐酸美克洛嗪 ($C_{25}H_{27}ClN_2 \cdot 2HCl$)		盐酸赛庚啶 ($C_{21}H_{21}N \cdot HCl$)	
标准溶液	442	标准溶液	452
盐酸美沙酮 ($C_{21}H_{27}NO \cdot HCl$)		盐酸三氟拉嗪 ($C_{21}H_{24}F_3N_3S \cdot 2HCl$)	
标准溶液	443	标准溶液	452
盐酸美他环素 ($C_{22}H_{22}N_2O_8 \cdot 2HCl$)		盐酸四环素 ($C_{22}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl$)	
标准溶液	443	标准溶液	453
盐酸美西律 ($C_{11}H_{17}NO \cdot 2HCl$)		盐酸土霉素 ($C_{22}H_{24}N_2O_9 \cdot HCl$)	
标准溶液	444	标准溶液	453
盐酸米托蒽醌 ($C_{22}H_{28}N_4O_6 \cdot 2HCl$)		盐酸妥卡尼 ($C_{11}H_{16}N_2O \cdot HCl$)	
标准溶液	444	标准溶液	453
盐酸纳洛酮 ($C_{19}H_{21}NO_4 \cdot HCl$)		盐酸妥拉唑林 ($C_{10}H_{12}N_2 \cdot HCl$)	
标准溶液	444	标准溶液	454
盐酸奈福泮 ($C_{17}H_{19}NO \cdot HCl$)		盐酸伪麻黄碱 ($C_{10}H_{15}NO \cdot HCl$)	
标准溶液	445	标准溶液	454
盐酸萘甲唑林 ($C_{14}H_{14}N_2 \cdot HCl$)		盐酸维拉帕米 ($C_{27}H_{38}N_2O_4 \cdot HCl$)	
标准溶液	445	标准溶液	455
盐酸尼卡地平 ($C_{26}H_{29}N_3O_6 \cdot HCl$)		盐酸小檗碱 ($C_{20}H_{18}ClNO_4$)	
标准溶液	446	标准溶液	455
盐酸鸟嘌呤 ($C_5H_5N_5O \cdot HCl$)		盐酸溴己新 ($C_{14}H_{20}Br_2N_2 \cdot HCl$)	
标准溶液	446	标准溶液	455
盐酸哌甲酯 ($C_{14}H_{19}NO_2 \cdot HCl$)		盐酸依米丁 ($C_{29}H_{40}N_2O_4 \cdot 2HCl$)	
标准溶液	446	标准溶液	456
盐酸哌替啶 ($C_{15}H_{21}NO_2 \cdot HCl$)		盐酸乙胺丁醇 ($C_{10}H_{24}N_2O_2 \cdot 2HCl$)	
标准溶液	447	标准溶液	456
盐酸哌唑嗪 ($C_{19}H_{21}N_5O_4 \cdot HCl$)		盐酸乙基吗啡 ($C_{19}H_{23}NO_3 \cdot HCl$)	
标准溶液	447	标准溶液	457
盐酸平阳霉素 ($C_{57}H_{89}N_{19}O_2S_2 \cdot nHCl$) 标准溶液	448	盐酸异丙嗪 ($C_{17}H_{20}N_2S \cdot HCl$)	
		标准溶液	457

盐酸异丙肾上腺素 (C ₁₁ H ₁₇ NO ₃ ·HCl)		乙霉威 (C ₁₄ H ₂₁ NO ₄) 标准溶液	471
标准溶液	458	乙醚 (C ₄ H ₁₀ O) 标准溶液	471
盐酸罂粟碱 (C ₂₀ H ₂₁ NO ₄ ·HCl)		乙噻硫磷 (C ₁₀ H ₁₇ N ₂ O ₄ PS) 标准溶液	472
标准溶液	458	乙醛 (CH ₃ CHO) 标准溶液	472
盐酸左旋咪唑 (C ₁₁ H ₁₂ N ₂ S·HCl)		乙酸苄酯 (C ₉ H ₁₀ O ₂) 标准溶液	472
标准溶液	458	乙酸芳樟酯 (C ₁₂ H ₂₀ O ₂) 标准溶液	473
盐酸组氨酸 (C ₆ H ₉ N ₃ O ₂ ·HCl)		乙酸酐 [(CH ₃ CO) ₂ O] 标准溶液	473
标准溶液	459	乙酸维生素 E (C ₃₁ H ₅₂ O ₃)	
杨菌胺 (C ₁₃ H ₁₆ Cl ₃ NO ₃) 标准溶液	459	标准溶液	473
洋地黄毒苷 (C ₄₁ H ₆₄ O ₁₃) 标准溶液	460	乙酸乙酯 (C ₄ H ₈ O ₂) 标准溶液	473
6,6'-氧代-双(2-萘磺酸)二钠盐		乙酸异戊酯 (C ₇ H ₁₄ O ₂) 标准溶液	474
标准溶液	460	乙体六六六 (C ₆ H ₆ Cl ₆) 标准溶液	474
氧氟沙星 (C ₁₈ H ₂₀ FN ₃ O ₄) 标准溶液	460	乙烯利 (C ₂ H ₆ ClO ₃ P) 标准溶液	474
氧化噻硫磷标准溶液	460	N-乙酰-L-蛋氨酸 (C ₇ H ₁₃ NO ₃ S)	
氧化乐果 (C ₅ H ₁₂ NO ₄ PS) 标准溶液	461	标准溶液	474
氧烯洛尔 (C ₁₅ H ₂₃ NO ₃) 标准溶液	461	乙酰磺胺酸钾 (C ₄ H ₄ NO ₄ SK)	
叶蝉散 (异丙威; C ₁₁ H ₁₅ NO ₂)		标准溶液	475
标准溶液	461	乙酰甲胺磷 (C ₄ H ₁₀ NO ₃ PS)	
叶酸 (维生素 BC, 维生素 M; C ₁₉ H ₁₉ N ₇ O ₆) 标准溶液	462	标准溶液	475
依地酸钙钠 [CaNa ₂ (C ₅ H ₆ NO ₄) ₂]		乙酰螺旋霉素标准溶液	476
标准溶液	462	乙酰唑胺 (C ₄ H ₆ N ₄ O ₃ S ₂) 标准溶液	476
依诺沙星 (C ₁₅ H ₁₇ FN ₄ O ₃) 标准溶液	462	乙氧基喹啉 (C ₁₄ H ₁₉ NO) 标准溶液	476
依他尼酸 (C ₁₃ H ₁₂ Cl ₂ O ₄) 标准溶液	463	乙酯杀螨醇 (C ₁₆ H ₁₄ Cl ₂ O ₃) 标准溶液	476
依他尼酸钠 (NaC ₁₃ H ₁₁ Cl ₂ O ₄)		异稻瘟净 (C ₁₃ H ₂₁ O ₃ PS) 标准溶液	477
标准溶液	463	异狄氏剂 (C ₁₂ H ₈ Cl ₆ O) 标准溶液	477
依替非宁 (C ₁₆ H ₂₂ N ₂ O ₅) 标准溶液	464	异丁醇 (C ₄ H ₁₀ O) 标准溶液	477
依托红霉素 (C ₃₇ H ₆₇ NO ₁₃) 标准溶液	465	异噁唑磷标准溶液	477
依托咪酯 (C ₁₄ H ₁₆ N ₂ O ₂) 标准溶液	465	异黄樟素 (C ₁₀ H ₁₀ O ₂) 标准溶液	477
伊维菌素标准溶液	465	异菌脲 (C ₁₃ H ₁₃ Cl ₂ N ₃ O ₃) 标准溶液	477
胰蛋白酶标准溶液	466	异卡波胂 (C ₁₂ H ₁₃ N ₃ O ₂) 标准溶液	478
胰岛素标准溶液	466	异抗坏血酸 (C ₆ H ₈ O ₆) 标准溶液	478
胰淀粉酶标准溶液	466	异亮氨酸 (C ₆ H ₁₃ NO ₂) 标准溶液	478
胰脂肪酶标准溶液	467	异麦芽酮糖 (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ ·H ₂ O)	
乙胺嘧啶 (C ₁₂ H ₁₃ ClN ₄) 标准溶液	468	标准溶液	479
乙拌磷 (C ₈ H ₁₉ O ₂ PS ₃) 标准溶液	469	异维 A 酸 (C ₂₀ H ₂₈ O ₂) 标准溶液	479
乙二胺 (C ₂ H ₈ N ₂) 标准溶液	469	异戊巴比妥 (C ₁₁ H ₁₈ N ₂ O ₃) 标准溶液	480
乙琥胺 (C ₇ H ₁₁ NO ₂) 标准溶液	469	异戊巴比妥钠 (NaC ₁₁ H ₁₇ N ₂ O ₃)	
乙基苯 (C ₈ H ₁₀) 标准溶液	470	标准溶液	480
乙基谷硫磷 (C ₁₂ H ₁₆ N ₃ O ₃ PS ₂)		异戊醇 (C ₅ H ₁₂ O) 标准溶液	481
标准溶液	470	异戊酸异戊酯 (C ₁₀ H ₂₀ O ₂) 标准溶液	481
乙基麦芽酚 (C ₇ H ₈ O ₃) 标准溶液	470	异烟肼 (C ₆ H ₇ N ₃ O) 标准溶液	481
乙基纤维素标准溶液	470	异烟腺 (C ₁₄ H ₁₃ N ₃ O ₃ ·H ₂ O)	
乙硫磷 (C ₉ H ₂₂ O ₄ P ₂ S ₄) 标准溶液	471	标准溶液	481
		抑菌灵 (C ₉ H ₁₁ Cl ₂ FN ₂ O ₂ S ₂)	

标准溶液	482	增效醚 (C ₁₉ H ₃₀ O ₅) 标准溶液	489
抑肽酶标准溶液	482	赭曲霉毒素 A (OA; C ₂₀ H ₁₈ ClNO ₆)	
抑芽丹 (C ₄ H ₄ N ₂ O ₂) 标准溶液	483	标准溶液	489
咧达帕胺 (C ₁₆ H ₁₆ ClN ₃ O ₃ S)		樟脑 (C ₁₀ H ₁₆ O) 标准溶液	489
标准溶液	483	蔗糖 (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁) 标准溶液	490
咧噪洛尔 (C ₁₄ H ₂₀ N ₂ O ₂) 标准溶液	483	正丙醇 (C ₃ H ₈ O) 标准溶液	490
咧噪美辛 (C ₁₉ H ₁₆ ClNO ₄) 标准溶液	484	正丁醇 (C ₄ H ₁₀ O) 标准溶液	490
茛并 [1, 2, 3, cd] 茈 (C ₂₂ H ₁₂)		正己烷 (C ₆ H ₁₄) 标准溶液	490
标准溶液	484	正十六烷 (C ₁₆ H ₃₄) 标准溶液	490
罂粟碱 (C ₂₀ H ₂₁ NO ₄) 标准溶液	484	支链淀粉标准溶液	490
茛菪 (C ₁₆ H ₁₀) 标准溶液	485	梔子苷 (C ₄₄ H ₆₄ O ₄) 标准溶液	491
荧光素 (C ₂₀ H ₁₂ O ₅) 标准溶液	485	植酸 (肌醇六磷酸; C ₆ H ₁₈ O ₂₄ P ₆)	
荧光素钠 (Na ₂ C ₂₀ H ₁₀ O ₅) 标准溶液	485	标准溶液	491
蝇毒磷 (C ₁₄ H ₁₆ ClO ₅ PS) 标准溶液	485	治螟磷 (C ₈ H ₂₀ O ₅ P ₂ S ₂) 标准溶液	492
硬脂酸红霉素标准溶液	485	仲丁醇 (C ₄ H ₁₀ O) 标准溶液	492
油酸 (C ₁₈ H ₃₄ O ₂) 标准溶液	486	竹桃霉素 (C ₃₅ H ₆₁ NO ₁₂ · H ₃ PO ₄)	
有机氮 (N) 标准溶液	486	标准溶液	492
有机硫 (S) 标准溶液	486	柱晶白霉素标准溶液	492
右旋泛酸醇 (C ₉ H ₁₉ NO ₄) 标准溶液	486	转化糖标准溶液	492
诱惑红 (C ₁₈ H ₁₄ N ₂ Na ₂ O ₈ S ₂)		壮观霉素 (C ₁₄ H ₂₄ N ₂ O ₇) 标准溶液	492
标准溶液	487	棕榈氯霉素 (C ₂₇ H ₄₂ Cl ₂ N ₂ O ₆)	
诱惑红铝色淀 (C ₁₈ H ₁₆ N ₂ O ₈ S ₂)		标准溶液	493
标准溶液	487	总有机碳 (TOC) 标准溶液	493
愈创木酚 (C ₇ H ₈ O ₂) 标准溶液	488	组氨酸 (C ₆ H ₉ N ₃ O ₂) 标准溶液	493
鱼油标准溶液	488	组织胺 (C ₅ H ₉ N ₃) 标准溶液	493
育畜磷 (C ₁₂ H ₁₉ ClNO ₃ P) 标准溶液	488	左炔诺孕酮 (C ₂₁ H ₂₈ O ₂) 标准溶液	494
月桂氮草酮 (C ₁₃ H ₁₅ NO) 标准溶液	488	左旋多巴 (C ₉ H ₁₁ NO ₄) 标准溶液	494
月桂酸 (C ₁₂ H ₂₄ O ₂) 标准溶液	488	左旋咪唑 (C ₁₁ H ₁₂ N ₂ S) 标准溶液	494
杂醇油标准溶液	489	左旋肉碱 (C ₇ H ₁₅ NO ₃) 标准溶液	494
杂色曲霉素 (C ₁₈ H ₁₂ O ₆) 标准溶液	489		
三、酸碱滴定分析用标准溶液	495		
氨水标准溶液	495	氢氧化钠标准溶液	501
苯甲酸标准溶液	495	四苯硼钠标准溶液	502
高氯酸标准溶液	496	碳酸钾标准溶液	503
甲酸标准溶液	496	碳酸锂标准溶液	503
酒石酸标准溶液	496	碳酸钠标准溶液	504
磷酸标准溶液	497	碳酸氢钠标准溶液	504
硫酸标准溶液	497	羟铵盐标准溶液	505
邻苯二甲酸氢钾标准溶液	498	脱氢乙酸标准溶液	505
硼酸标准溶液	499	脱氧胆酸标准溶液	505
氢氟酸标准溶液	499	硝酸标准溶液	506
氢溴酸标准溶液	500	盐酸标准溶液	506
氢氧化钾标准溶液	500	乙酸标准溶液	508
四、络合滴定分析用标准溶液	508		
钙标准溶液	508	硫酸镁标准溶液	508

硫酸锌标准溶液	509	硝酸锌标准溶液	510
氯化镁标准溶液	509	锌标准溶液	511
氯化锌标准溶液	509	乙二胺四乙酸二钠 (EDTA) 标准溶液	511
硝酸铅标准溶液	510	乙酸锌标准溶液	512
五、氧化还原滴定分析用标准溶液	513	标准溶液	527
草酸标准溶液	513	硫代硫酸钠标准溶液	528
草酸铵标准溶液	513	硫酸高铁铵标准溶液	530
草酸钾标准溶液	514	硫酸亚铁标准溶液	530
草酸钠标准溶液	514	硫酸亚铁铵标准溶液	530
次磷酸钠标准溶液	515	硫酸铈 (或硫酸铈铵) 标准溶液	531
次氯酸钙标准溶液	515	氯化亚锡标准溶液	532
次氯酸钠标准溶液	516	氯酸钾标准溶液	532
次溴酸钠标准溶液	516	氯酸钠标准溶液	533
重铬酸钾标准溶液	517	氯化亚铜标准溶液	533
碘标准溶液	518	偏重亚硫酸钠标准溶液	534
碘酸钙标准溶液	518	葡萄糖酸亚铁标准溶液	534
碘酸钾标准溶液	519	三氯化钛标准溶液	534
对氨基苯磺酸标准溶液	520	十二烷基二甲基苄基溴化铵标准溶液	535
钒酸铵标准溶液	521	铁氰化钾标准溶液	535
富马酸亚铁标准溶液	521	韦氏溶液	535
铬酸钾标准溶液	522	溴标准溶液	536
高氯酸标准溶液	522	溴酸钙标准溶液	537
高锰酸钾标准溶液	523	溴酸钾标准溶液	538
过二硫酸钾标准溶液	523	亚硫酸钠标准溶液	538
过硫酸铵标准溶液	524	亚硫酸氢钠标准溶液	539
抗坏血酸标准溶液	524	亚砷酸钠标准溶液	539
抗坏血酸钙标准溶液	525	亚硝酸钠标准溶液	540
焦硫酸钾标准溶液	526	亚铁氰化钾标准溶液	541
连二亚硫酸钠标准溶液	526	一氯化碘乙酸标准溶液	541
六氰合铁 (III) 酸钾 (铁氰化钾)		有效氯 (次氯酸钠) 标准溶液	542
标准溶液	526		
六氰合铁 (II) 酸钾 (亚铁氰化钾)			
六、沉淀滴定分析用标准溶液	542		
碘化钾标准溶液	542	氯化钠标准溶液	550
丁二酮肟标准溶液	543	硝酸汞标准溶液	551
高氯酸钡标准溶液	543	硝酸亚汞标准溶液	552
硫氰酸铵标准溶液	544	硝酸银标准溶液	553
硫氰酸钾标准溶液	545	溴化铵标准溶液	556
硫氰酸钠标准溶液	546	溴化钾标准溶液	556
氯化铵标准溶液	548	溴化钠标准溶液	556
氯化钡标准溶液	548	乙酸汞标准溶液	557
氯化钾标准溶液	549		
七、非水滴定分析用标准溶液	557		
氨基乙醇钠标准溶液	557	对甲苯磺酸-冰醋酸标准溶液	558

高氯酸-冰醋酸标准溶液	558	氢氧化钾-乙醇标准溶液	562
氟磺酸-冰醋酸标准溶液	559	氢氧化钠-异丙醇标准溶液	563
甲醇钾标准溶液	559	氢氧化四丁基铵-苯-甲醇标准溶液	563
甲醇锂标准溶液	560	碳酸钠标准溶液	564
甲醇钠标准溶液	560	硝酸高铈-冰醋酸标准溶液	564
甲烷磺酸-冰醋酸标准溶液		溴-冰醋酸标准溶液	565
(甲烷磺酸, 甲磺酸)	560	盐酸-甲醇标准溶液	565
卡尔·费休 (Karl Fischer) 试剂	561	乙醇钠标准溶液	565
氯磺酸-冰醋酸-丁酮标准溶液	561	乙酸钠-乙酸标准溶液	566
氢溴酸-冰醋酸标准溶液	561	乙烷磺酸-冰醋酸标准溶液	566
氢氧化钾-无水甲醇标准溶液	562		
八、pH 标准缓冲溶液	566		
饱和氢氧化钙 pH 标准缓冲溶液	566	柠檬酸标准缓冲溶液	569
饱和酒石酸氢钾 pH 标准缓冲溶液	567	柠檬酸氢二钠标准缓冲溶液	569
邻苯二甲酸氢钾标准缓冲溶液	567	硼酸盐标准缓冲溶液	569
磷酸盐标准缓冲溶液	568	四草酸钾溶液	570
九、其他标准溶液	570		
丙酸钙标准溶液	570	硫酸铝标准溶液	580
玻璃乳浊液标准溶液	571	硫酸铝钾标准溶液	580
泛酸钙标准溶液	571	硫酸锰标准溶液	581
斐林标准溶液	572	硫酸镍标准溶液	581
氟化钾标准溶液	572	硫酸铜标准溶液	582
氟化钠标准溶液	572	六氰合铁酸四钾标准溶液	582
福尔马津 (FORMAZINE) 浊度		氯化钙标准溶液	583
标准溶液	573	氯化镉标准溶液	583
氟化氢铵标准溶液	574	氯化汞标准溶液	584
甘油磷酸钙标准溶液	574	氯化钴标准溶液	584
铬法测定化学需氧量 (COD _{Cr}) 用		氯化钾电导率标准溶液	585
标准溶液	575	氯化锂标准溶液	585
过氧化氢标准溶液	575	氯化镍标准溶液	585
化学需氧量 (COD) 测定用标准溶液	575	氯化铜标准溶液	586
碱性酒石酸铜标准溶液	576	钼酸铵标准溶液	586
焦磷酸钙标准溶液	576	柠檬酸钙标准溶液	586
酒石酸钾标准溶液	576	柠檬酸氢二铵标准溶液	587
酒石酸钾钠标准溶液	577	柠檬酸三钠标准溶液	587
酒石酸钠标准溶液	577	葡萄糖酸钙标准溶液	588
蓝-艾农法测定还原糖用标准溶液		葡萄糖酸锰标准溶液	588
(以葡萄糖计)	578	葡萄糖酸铜标准溶液	588
磷酸二氢钾标准溶液	578	葡萄糖酸锌标准溶液	589
磷酸二氢钠标准溶液	578	乳色测定用标准溶液	589
磷酸氢二钾标准溶液	579	乳酸钙标准溶液	589
磷酸氢钙标准溶液	579	乳糖醛酸钙标准溶液	590
硫酸钴标准溶液	580	色度测定用标准溶液	590
硫酸钾 (K ₂ SO ₄) 标准溶液	580	四氯化锡标准溶液	591

水标准溶液	592	硝酸钾标准溶液	595
水中碱度测定用标准溶液	592	硝酸钠标准溶液	595
水中硬度测定用标准溶液	592	硝酸镍标准溶液	595
碳酸钙标准溶液	592	硝酸铅标准溶液	596
糖精钙标准溶液	593	硝酸锑标准溶液	596
五日生化需氧量 (BOD ₅) 测定用 标准溶液	593	硝酸铜标准溶液	596
硝酸铵标准溶液	593	硝酸钍标准溶液	597
硝酸铋标准溶液	594	乙酸铵标准溶液	597
硝酸钴标准溶液	594	乙酸钠标准溶液	598
硝酸锰标准溶液	594	乙酸铅标准溶液	598

III 非标准溶液

一、常用酸碱溶液	601	硼酸-乙酸钠溶液	604
氨水溶液	601	氢氟酸溶液	604
氨水-乙醇溶液	601	氢氧化钙溶液	604
饱和硫化氢水溶液	601	氢氧化钾溶液	604
草酸溶液	601	氢氧化钾-甲醇溶液	604
草酸-磷酸混合溶液	601	氢氧化钾-乙醇溶液	605
草酸-硫酸溶液	602	氢氧化锂溶液	605
高氯酸溶液	602	氢氧化钠溶液	605
铬酸溶液	602	氢氧化钠-无水碳酸钠混合碱溶液	605
硅钨酸溶液	602	氢氧化钠-乙醇溶液	605
磷酸溶液	602	氢溴酸溶液	606
硫酸溶液	603	王水	606
无氯硫酸溶液	603	硝酸溶液	606
浓硫酸-过氧化氢-水混合溶液	603	亚砷酸溶液	606
偏磷酸溶液	603	盐酸溶液	607
偏磷酸-乙酸溶液	603	乙酸溶液	607
偏磷酸-乙酸-硫酸溶液	604		
硼酸溶液	604		
二、常用盐溶液	607		
氨合五氰基亚铁酸三钠 $[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NH}_3 \cdot$ $x\text{H}_2\text{O}]$ 溶液	607	草酸钾-磷酸氢二钠溶液	608
氨磺酸钠溶液	608	草酸钠溶液	609
饱和二氧化硫溶液	608	重铬酸钾溶液	609
饱和碘化钾溶液	608	连二亚硫酸钠溶液	609
饱和硫化钠溶液	608	次氯酸钠溶液	609
饱和硼砂溶液	608	次溴酸钠溶液	609
饱和碳酸钾溶液	608	蛋白沉淀剂	609
饱和亚硫酸钠溶液	608	淀粉-碘化钾溶液	609
饱和氧化钙溶液	608	碘溶液	610
苯酚-亚硝基铁氰化钠溶液	608	碘铂酸钾溶液	610
草酸铵溶液	608	碘-碘化钾溶液	610
		碘-碘化钾-氯化钾溶液	610

碘化铋钾溶液	610	碱性亚硝基铁氰化钠溶液	616
碘化镉溶液	610	碱性乙酸铅溶液	616
碘化汞钾溶液	610	焦磷酸钠溶液	616
碘化钾溶液	610	焦锑酸钾溶液	616
碘化钾-硫脲还原溶液	611	焦亚硫酸钾-乙二胺四乙酸二氢钠 溶液	616
碘化物-草酸盐溶液	611	酒石酸钾钠溶液	616
多硫化铵溶液	611	酒石酸氢钠溶液	616
EDTA 溶液	611	酒石酸锑钾溶液	617
二氯化汞溶液	611	酒石酸铁溶液	617
二氯化汞-乙醇溶液	611	库仑原电池法测臭氧用电解液	617
二氯亚硫酸汞钠溶液	611	雷氏盐 (二氨基四硫代氰酸铬铵) 甲醇溶液	617
二水钼酸钠溶液	611	连二亚硫酸钠溶液	617
二乙基二硫代氨基甲酸钠溶液	611	邻苯二甲酸氢钾溶液	617
二乙基二硫代氨基甲酸银溶液	611	邻二氮菲亚铁溶液	617
钒 (IV) 溶液	612	磷钼酸溶液	617
钒钼酸铵试剂	612	磷试液	617
钒酸铵溶液	612	磷酸二氢钾溶液	617
费林试液	612	磷酸二氢钠溶液	617
氟化钠溶液	612	磷酸钠溶液	618
氟化钠饱和溶液	612	磷酸氢二铵溶液	618
福林溶液	612	磷酸氢二钠溶液	618
改良碘化铋钾溶液	612	磷钨酸溶液	618
高碘酸钾溶液	613	磷钨酸钼溶液	618
高碘酸钠溶液	613	硫代硫酸钠溶液	618
高氯酸镉溶液	613	硫化铵溶液	618
高氯酸铁溶液	613	硫化钠溶液	618
高锰酸钾溶液	613	硫化氢饱和水溶液	619
高锰酸钾-磷酸溶液	613	硫氰酸铵溶液	619
铬酸钡悬浮液	613	硫氰酸铬铵溶液	619
铬酸钾溶液	614	硫氰酸汞-乙醇溶液	619
硅酸钠溶液	614	硫氰酸钾溶液	619
硅钨酸溶液	614	硫酸铵溶液	619
过硫酸铵溶液	614	硫酸铬溶液	619
过氧化氢溶液	614	硫酸镉溶液	619
含碘酒石酸铜溶液	614	硫酸汞溶液	619
环己二胺四乙酸二钠 (CDTA-2Na) 溶液 ..	614	硫酸钴溶液	619
甲基碘化镁溶液	614	硫酸钾溶液	620
碱性碘化汞钾溶液	615	硫酸钾乙醇溶液	620
碱性枸橼酸铜溶液	615	硫酸铝溶液	620
碱性酒石酸铜溶液	615	硫酸镁溶液	620
碱性连二亚硫酸钠溶液	615	硫酸锰溶液	620
碱性铁氰化钾溶液	615	硫酸锰-磷酸-硫酸溶液	620
碱性铜试剂	615		
碱性溴化钠溶液	616		

硫酸钠溶液	620	氯化亚锡-硫酸胍溶液	625
硫酸镍溶液	620	氯酸钾溶液	626
硫酸钛溶液	620	酶联免疫吸附测定 T-2 毒素用洗脱液	626
硫酸铁溶液	620	对甲氨基酚硫酸盐 (米吐尔)-亚硫酸钠	
硫酸铁铵溶液	620	溶液	626
硫酸铜溶液	621	铂酸铵溶液	626
硫酸铜铵溶液	621	铂酸钠溶液	626
硫酸锌溶液	621	纳氏试剂	626
硫酸亚铁溶液	621	萘醌-4-磺酸钠溶液	627
硫酸亚铁铵溶液	621	柠檬酸铵溶液	627
硫酸银溶液	621	柠檬酸铵-乙二胺四乙酸钠盐溶液	627
氯饱和溶液	622	柠檬酸钠溶液	627
氯化铵溶液	622	柠檬酸氢二铵溶液	627
氯化铵-氨饱和溶液	622	柠檬酸铁铵溶液	627
氯化铵镁溶液	622	硼氢化钾溶液	627
氯化钡溶液	622	硼氢化钠溶液	628
氯化钪溶液	622	硼酸-乙酸钠溶液	628
氯化铂溶液	622	硼酸钾溶液	628
氯化碘-冰醋酸溶液 (韦氏溶液)	622	偏钒酸铵溶液	628
氯化钙溶液	622	偏磷酸溶液	628
氯化钙-氨溶液	623	七合水硫酸锌 (卡瑞 Carrez II) 溶液	628
氯化铬溶液	623	氢氧化钡饱和溶液	628
氯化镉溶液	623	氢氧化钙饱和溶液	628
氯化汞溶液	623	氢氧化镁混悬液	628
氯化钴 (CoCl ₂ · 6H ₂ O) 溶液	623	氰化钾-氢氧化钾溶液	628
氯化钾溶液	623	氰化钾-氢氧化钠溶液	629
氯化金溶液	623	氰化钠溶液	629
氯化镧溶液	623	三氟化硼甲醇溶液	629
氯化铝溶液	624	三水亚铁氰化钾 (卡瑞 I) 溶液	629
氯化铝乙醇溶液	624	三氯化铋氯仿饱和溶液	629
氯化镁溶液	624	三氯化铁溶液	629
氯化锰溶液	624	三氯化铁-磺基水杨酸溶液	629
氯化钠溶液	624	三氯化铁-硝酸溶液	629
氯化钠饱和的碳酸钠溶液	624	四苯硼钾乙醇饱和溶液	629
氯化钠明胶溶液	624	四苯硼钠乙醇溶液	630
氯化镍溶液	624	四甲基氢氧化铵溶液	630
氯化铈溶液	624	四氯汞钠溶液	630
氯化铁溶液	624	四氯合汞酸钠溶液	630
氯化铜溶液	625	四氯化锡溶液	630
氯化铜-氨溶液	625	四硼酸钠溶液	630
氯化锌碘溶液	625	四水乙酸镁溶液	630
氯化亚锡溶液	625	酸性硫酸铁铵溶液	630
氯化亚锡丙三醇溶液	625	酸性氯化亚锡溶液	630
		酸性茜素锆溶液	630

水杨酸-酒石酸钾钠溶液	631	硝酸亚铈溶液	635
水杨酸铁溶液	631	锌-铜蛋白质沉淀剂	635
碳酸铵溶液	631	溴溶液	635
碳酸钾溶液	631	溴化汞乙醇溶液	635
碳酸钠溶液	631	溴化钾溶液	635
碳酸氢钠-乙醇溶液	631	溴化钾溴溶液	636
碳酸铁溶液	631	溴化氰溶液	636
铁铵矾溶液	631	溴剂	636
铁铵氰化钠溶液	632	溴酸钾溶液	636
铁氰化钾溶液	632	亚硫酸钠溶液	636
铁-亚铁混合溶液	632	亚硫酸氢钠溶液	636
铜吡啶溶液	632	亚铅酸钠溶液	636
铜催化剂溶液	632	亚砷酸钠溶液	636
钨酸钠溶液	632	亚碲酸钠(钾)溶液	636
无菌枸橼酸钠-氯化钠溶液	632	亚铁氰化钾溶液	636
五氧化二钒饱和溶液	632	亚硝基铁氰化钠溶液	636
硝酸铵溶液	632	亚硝基铁氰化钠乙醛溶液	637
硝酸钡溶液	632	亚硝酸钴钠溶液	637
硝酸铋溶液	633	亚硝酸钾溶液	637
硝酸钙溶液	633	亚硝酸钠溶液	637
硝酸锆溶液	633	亚硝酸钠乙醇溶液	637
硝酸铬溶液	633	氧化镧溶液	637
硝酸镉溶液	633	氧化镁混悬液	637
硝酸钴溶液	633	乙醇钠溶液	637
硝酸汞溶液	633	乙二胺四乙酸二钠镁溶液	637
硝酸钾溶液	633	乙二醇双(2-氨基乙基醚)四乙酸	
硝酸镧溶液	633	(EGTA)-铅溶液	637
硝酸镁溶液	634	乙酸铵溶液	638
硝酸锰溶液	634	乙酸钴-双氧铀溶液	638
硝酸钠溶液	634	乙酸汞-乙酸溶液	638
硝酸镍溶液	634	乙酸钴溶液	638
硝酸镍-氨溶液	634	乙酸钾溶液	638
硝酸铯溶液	634	乙酸镁溶液	638
硝酸铯-乙醇水溶液	634	乙酸钠溶液	638
硝酸铈铵溶液	634	乙酸铅溶液	639
硝酸铁溶液	634	乙酸铜-乙酸溶液	639
硝酸铜溶液	634	乙酸锌溶液	639
硝酸锌溶液	634	乙酸氧铀锌溶液	639
硝酸银溶液	635	银氨溶液	639
硝酸银-氨溶液	635	荧光法测癸氧喹酯洗脱液	639
硝酸银-乙醇溶液	635	油酸钠溶液	639
硝酸亚汞溶液	635		
三、有机溶液			
氨基磺酸溶液	639	1-氨基-2-萘酚-4-磺酸溶液	640

氨性乙二醇溶液	640	对羟基苯甲醚 (MEHQ) 溶液	645
胺基黑 10B	640	对羟基苯胺溶液	645
巴比妥酸溶液	640	蒽酮溶液	645
半胱氨酸盐酸盐溶液	640	4,4'-二氨基二苯胺饱和溶液	645
苯胺油-亚甲基蓝染色液	640	2,3-二氨基萘溶液	645
苯基邻氨基苯甲酸乙醇溶液	640	二苯胺溶液	645
苯基荧光酮溶液	640	二苯胺磺酸钠溶液	645
苯甲酰苯胺 (钼试剂)	640	二苯胍乙醇溶液	645
苯甲酰苯基羟胺溶液	640	4,7-二苯基-1,10-菲啉溶液	645
苯肼溶液	640	二苯碳酰二肼溶液	646
苯三酚溶液	641	<i>p</i> -二甲氨基肉桂醛无水乙醇溶液	646
苯芴酮溶液	641	2,4-二甲苯酚冰醋酸溶液	646
吡啶溶液	641	3,4-二甲苯酚冰醋酸溶液	646
吡咯烷二硫代甲酸铵 (APDC) 溶液	641	二甲基甲酰胺溶液	646
变色酸二钠溶液	641	二甲基乙二醛肟溶液	646
不含维生素的酪蛋白溶液	641	二硫脲-乙酸丁酯溶液	646
茜素锆-茜素磺酸钠混合溶液	642	二氯变色酸溶液	646
重氮苯磺酸溶液	642	二氯靛酚钠溶液	646
重氮对硝基苯胺溶液	642	二氯二甲基硅烷溶液	646
重氮二硝基苯胺溶液	642	二氯乙酸 (DCA) 溶液	646
重氮化试剂	642	二硝基苯溶液	647
重氮甲烷溶液	642	3,5-二硝基苯甲酸溶液	647
达旦黄溶液	642	2,4-二硝基苯肼溶液	647
单宁溶液	643	3,5-二硝基水杨酸溶液	647
靛基质溶液	643	二盐酸二甲基对苯二胺溶液	647
靛蓝二磺酸钠溶液	643	二乙胺溶液	647
靛胭脂溶液	643	二乙基苯胺异戊醇溶液	647
淀粉酶 (可选用高峰淀粉酶或接近其 活性的其他磷酸酯酶) 悬浮液	643	二乙基二硫代氨基甲酸钠溶液	647
α -淀粉酶溶液	643	二乙基二硫代氨基甲酸银吡啶溶液	647
丁醇氯仿溶液	643	二乙氨基二硫代甲酸银-三乙基胺 三氯甲烷溶液	648
丁二酮肟乙醇溶液	643	D-泛酸钙-对氨基苯甲酸-盐酸吡哆醇 溶液	648
丁酯化溶液	643	1,10-菲啉溶液	648
对氨二甲基苯胺溶液	644	酚酞 (0.1g/L)-酒石黄 (0.4g/L) 溶液	648
对氨基苯磺酸溶液	644	氟试剂溶液	648
对氨基苯磺酸- α -萘胺溶液	644	甘露醇溶液 (中性)	648
对氨基苯磺酰胺溶液	644	甘油乙酸溶液	648
对氨基苯乙酮溶液	644	高氯酸六甲基二硅醚饱和溶液	648
对苯二酚溶液	644	葛利斯试剂	649
对二甲氨基苯甲醛溶液	644	铬变酸 ($C_{10}H_6Na_2S_2O_8 \cdot 2H_2O$) 溶液	649
试银灵 (对二甲氨基亚苄基罗丹宁) 溶液	644	铬天青 S 混合溶液	649
对甲苯磺酰-L-精氨酸甲酯盐酸盐溶液	644		
对品红酸性溶液	644		

枸橼酸乙酐溶液	649	喹钼柠酮沉淀剂	653
胱氨酸溶液	649	雷纳克酸铵溶液	653
胱氨酸-色氨酸溶液	649	丽春红染色剂	653
果胶水溶液	649	联苯胺溶液	653
核黄素-盐酸硫胺素-生物素溶液	649	α, α' -联吡啶溶液	654
磺胺溶液	649	联二茴香胺溶液	654
磺基丁二酸钠二辛酯溶液	650	2,2'-联喹啉溶液	654
磺基水杨酸溶液	650	钊红溶液	654
黄耆胶乙醇溶液	650	邻苯氨基苯甲酸溶液	654
煌绿水溶液	650	邻苯二胺溶液	654
茴香醛溶液	650	邻苯二酚紫溶液	654
鸡胰腺溶液	650	邻苯二甲醛溶液	654
4-己基间苯二酚溶液	650	邻苯二甲酸二碳基乙醛 (OPT) 溶液	654
甲醇-甲酸 (6+4) 溶液	650	邻苯二甲酸酐吡啶 (酰化试剂) 溶液	654
甲醇-甲酰胺溶液	650	邻苯二醛溶液	655
甲醇-三氯甲烷混合溶液 (10+1)	650	邻苯二醛-巯基乙醇溶液	655
3-甲基-2-苯并噻唑酮脞 (MBTH)		邻甲酚肤肽溶液	655
溶液	650	邻联二茴香胺溶液	655
甲基橙硼酸溶液	650	邻联甲苯胺溶液	655
<i>N</i> -甲基- <i>N</i> -亚硝基- <i>p</i> -甲苯磺酰胺溶液	651	磷酸三丁酯-二甲苯萃取剂溶液	655
甲醛溶液	651	磷脂 (磷脂酰胆碱; $C_{40}H_{82}NO_9P$)	
甲醛碳酸镁溶液	651	饱和丙酮溶液	655
甲酯化溶液	651	磷试剂甲	655
间苯二酚溶液	651	磷试剂乙	656
间苯三酚盐酸溶液	651	硫代巴比妥酸溶液	656
间二硝基苯溶液	651	硫代乙酰胺溶液	656
碱性复红染色液	651	硫脲溶液	656
碱性焦性没食子酸溶液	651	硫脲 [(NH_2) ₂ CS]-碘化钾 (KI) 混合	
碱性 β -萘酚溶液	651	溶液	656
碱性品红-亚硫酸溶液	652	硫酸苯胂溶液	656
碱性三硝基苯酚溶液	652	硫酸联氨	656
碱性四氮唑蓝溶液	652	硫酸铜和考马斯亮蓝 R-250 乙酸混合	
碱性盐酸羟胺溶液	652	染色剂	656
精制乙醇	652	六次甲基四胺溶液	656
酒石酸溶液	652	氯胺 T 溶液	657
聚丙烯酰胺混合溶液	652	氯化三苯四氮唑溶液	657
聚环氧乙烷 (PEO) 溶液	652	氯化乙酰胆碱溶液	657
聚乙烯醇溶液	652	氯亚氨基-2,6-二氯醌溶液	657
咖啡因甲酸溶液	653	氯乙酸酐溶液	657
咔唑乙醇溶液	653	氯乙酰氯溶液	657
糠醛溶液	653	马来酸酐溶液	657
抗坏血酸溶液	653	马钱子碱溶液	657
孔雀绿溶液	653	吗啡啉甲醇溶液	657
苦味酸甲苯溶液	653	玫红三羧酸铵溶液	657

N-1-萘基乙二胺溶液	657	V-P 试剂	662
α -萘酚乙醇溶液	658	胃酶-盐酸溶液	662
1-萘酚溶液	658	无对羟基苯甲醚 (MEHQ) 丙烯腈	662
萘间苯二酚溶液	658	无过氧化物丙烯腈	662
N-1-萘替乙二胺盐酸盐溶液	658	无菌对氨基苯甲酸溶液	663
尿素缓冲溶液	658	无菌聚山梨酯 80-氯化钠溶液	663
柠檬酸溶液	658	无醛丙烯腈	663
品红焦性没食子酸溶液	658	无水丙烯腈	663
品红亚硫酸溶液	658	腺嘌呤-鸟嘌呤-尿嘧啶溶液	663
葡萄糖溶液	658	腺嘌呤核苷三磷酸 (ATP) 溶液	663
茜素氨羧络合剂溶液	658	香草醛溶液	663
茜素氟蓝溶液	659	香草醛硫酸溶液	663
茜素锆-茜素磺酸钠混合溶液	659	2-硝基-1-萘酚溶液	663
8-羟基喹啉溶液	659	溴代十六烷基三甲胺溶液	663
8-羟基喹啉铝氯仿溶液	659	亚硝酸盐检测 (硝酸盐还原) 试剂	664
氢氧化四甲基铵溶液	659	烟酰胺腺嘌呤二核苷酸钠盐溶液	664
2-巯基乙醇溶液	659	盐酸氨基脲溶液	664
鞣酸溶液	659	盐酸苯胍溶液	664
乳糖溶液	659	盐酸副玫瑰苯胺溶液	664
三苯膦溶液	659	盐酸甲醛肟溶液	664
三聚氰酸溶液	660	盐酸萘乙二胺溶液	664
三氯甲烷-乙酸酐溶液	660	盐酸羟胺溶液	664
三氯乙酸溶液	660	盐酸羟胺乙酸钠溶液	665
三硝基苯酚饱和溶液	660	洋地黄皂苷溶液	665
三硝基苯酚锂溶液	660	一氯乙酸溶液	665
三辛基氧化膦 (TOPO) 环己烷溶液	660	乙醇溶液	665
三乙醇胺溶液	660	乙二醛缩双邻氨基酚乙醇溶液	665
三正辛胺正丁醇溶液	660	乙酞吡啶溶液	665
桑色素-乙醇溶液	660	乙腈-0.02mol/L 磷酸二氢钾溶液	665
闪烁液	660	N-乙酰-L-酪氨酸乙酯溶液	665
十二烷基硫酸钠 (SDS)-乳酸混合液	661	异烟肼溶液	665
十六烷基三甲基溴化铵溶液	661	异烟酸-吡唑酮溶液	665
双环己酮草酰二脞溶液	661	茚三酮溶液	666
双甲酮 (醛试剂) 溶液	661	吡啶醌溶液	666
双硫脞三氯甲烷溶液	661	荧光胺溶液	666
双硫脞四氯化碳溶液	661	荧光红钠溶液	666
水合氯醛溶液	661	咕吨氢醇甲醇溶液	666
水溶性胶溶液	661	中性苯乙醇溶液	666
水杨醛溶液	662	中性丙三醇	666
水杨酸-柠檬酸溶液	662	中性甲醛溶液	666
四丁基碘化铵溶液	662	中性乙醇	666
苏丹 III 溶液	662	中性乙二醇溶液	666
酸性乙醇	662	中性乙醚-乙醇 (2+1) 混合溶剂	667
糖溶液	662	紫草溶液	667

四、生化溶液	667	适用)	675
Baird-Parker 培养基	667	改良的克氏双糖铁琼脂	676
Baird-Parker 培养基 (蛋-亚硝酸-甘 氨酸-丙酮酸-琼脂, ETGPA)	667	改良的磷酸盐缓冲溶液	676
白色念珠菌 (Candida albicans) 菌液	668	改良的硫化物琼脂	676
半纤维素酶溶液	668	改进的 PE-2 培养基 (厌氧培养基)	676
吡哆醇 Y 培养基 (Pyridoxine Y medium Difco 0951-15-2)	668	改进 V-P 培养基	677
丙二酸钠培养基 (M)	668	改良亚硫酸盐琼脂	677
布氏琼脂	668	甘露醇氯化钠琼脂培养基	677
Butterfield 氏磷酸盐缓冲稀释液	669	甘露醇卵黄多黏菌素琼脂培养基 (MYP)	677
产芽孢肉汤	669	肝汤	678
Columbia-甲基伞形酮葡萄糖苷酸 (MUG) 琼脂培养基	669	革兰染色液	678
大肠杆菌悬液	669	枸橼酸盐培养基	679
胆硫乳琼脂 (胆盐、硫化氢、乳糖 琼脂、DHL)	669	固定液	679
胆盐硫乳琼脂培养基 (DHL)	670	观察细菌运动培养基	679
胆盐乳糖培养基 (BL)	670	果胶酶溶液	679
蛋白胨水	670	含 10% NaCl 的胰蛋白酶 (酪蛋白降解 物) 大豆肉汤培养基	679
蛋白胨水培养基	670	含 10% NaCl 和 1% 丙酮酸钠的胰蛋白 酶大豆肉汤培养	679
蛋白胨/吐温 80 (PT) 稀释液	671	含 4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸 (MUG) 的 十二烷基硫酸盐蛋白胨肉汤培养基	680
蛋黄乳剂	671	含吐温 80 的麦康凯琼脂	680
靛基质试验用培养基 (I) (副溶血性 弧菌检验用)	671	含 0.18% 琼脂的半固体布氏肉汤	680
淀粉酶	671	含吐温 80 的亚硫酸铋琼脂	680
淀粉酶和木瓜酶混合酶溶液	671	HE 琼脂培养基	681
淀粉酶溶液	672	D-环丝氨酸溶液	681
叠氮化钠葡萄糖肉汤	672	缓冲的胨葡萄糖肉汤培养基 (MR-VP 培养基)	681
动力培养基	672	缓冲胨水增菌液 (BP)	681
动力试验培养基 (半固体培养基)	672	缓冲动力-硝酸盐培养基	682
短小芽孢杆菌悬液	672	缓冲甘油-氯化钠溶液	682
多价蛋白胨-酵母膏 (PY) 培养基	672	缓冲生理盐水	682
EC 肉汤	673	煌绿乳糖胆盐 (BGAB) 肉汤	682
Endo 培养基	673	基本培养储备液	683
泛酸测定用培养基	673	基本培养基储备液	683
肺炎克雷伯氏菌悬液	673	肌醇测定用培养基	684
分离凝胶 (小孔、化学聚合的)	674	甲苯胺蓝-DNA 琼脂	685
酚红葡萄糖肉汤	674	4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸培养基	685
覆盖琼脂	674	碱处理蛋白胨	685
改良缓冲蛋白胨水 (MBP)	674	检定用培养基	685
改良的酵母浸汁-孟加拉红肉汤 (modified yeast extract-rose bengal broth)	675	酵母补充液	685
改良的酵母悬液 (麦芽糖存在与否均		酵母浸出粉胨葡萄糖琼脂培养基	

(YPD)	686	绵羊血琼脂	694
酵母悬浮液	686	绵羊血球	695
结晶紫中性红胆盐琼脂 (VRBA)	686	明胶培养基	695
金黄色葡萄球菌 (Staphylococcus aureus)		MR-VP 培养基	695
菌液	686	木瓜蛋白酶 (100g/L)	695
金黄色葡萄球菌悬液	686	木糖胱氨酸脱氧胆酸琼脂 (XLD)	695
精氨酸双水解酶试验用培养基 (AD)	686	脑心浸液	696
菌种培养基	687	脑心浸液琼脂	696
KF 链球菌琼脂	687	鸟氨酸脱羧酶、赖氨酸脱羧酶试验	
Koser 氏枸橼酸盐肉汤	687	培养基	696
Kovacs 氏靛基质试剂	687	尿素酶琼脂 (U)	696
枯草芽孢杆菌悬液	688	尿素肉汤	697
赖氨酸铁琼脂	688	凝固酶试验兔血浆	697
赖氨酸脱羧酶肉汤	688	牛津琼脂 (Oxford Agar, OXA)	697
赖氨酸脱羧酶培养基 (LD)	688	牛心汤培养基	697
赖氨酸脱羧酶培养基 (LD)	688	牛心汤琼脂	698
赖氨酸脱羧酶试验培养基	689	浓缩和样品胶	698
L-酪氨酸营养琼脂	689	O/F 试验用培养基 (HLGB)	698
L-酪氨酸营养琼脂	689	Pfizer 肠球菌选择性琼脂 (PSE 琼脂)	698
连四硫酸盐肉汤 (含吲哚和亮绿)	689	啤酒酵母菌悬液	699
链孢霉菌琼脂培养基	689	平板计数琼脂	699
亮绿乳糖胆汁 (BGLB) 肉汤培养基	690	葡萄糖淀粉酶溶液	699
林格-洛克 (Ringer-Locke) 溶液	690	葡萄糖淀粉琼脂 (需氧培养基)	699
磷酸盐葡萄糖胨水培养基	690	葡萄糖肉汤培养基	699
硫代硫酸钠、柠檬酸钠、胆盐、蔗糖琼脂		葡萄糖氧化酶-过氧化物酶溶液	
(TCBS)	690	(GOP)	699
硫乙醇酸盐液体培养基	690	葡萄糖胰蛋白胨琼脂	700
卵黄氯化钠琼脂培养基	691	普通肉汤培养基	700
卵黄乳液	691	氰化钾培养基	700
卵黄亚硝酸盐增菌剂	691	氰化钾培养基	700
卵磷脂酶溶液 (磷脂酶 A ₂)	691	青霉素酶溶液	701
60g/L 氯化钠蛋白胨水 (PW)	691	琼脂培养基	701
30g/L 氯化钠稀释放液	692	琼脂培养基	701
氯化钠多黏菌素 B 肉汤 (SPB)	692	染色液 (1g/L)	701
10g/L 氯化钠卵黄液	692	染色液	702
氯化钠三糖铁琼脂 (TSI)	692	人红血细胞悬液	702
绿脓菌素测定用培养基 (PDP 琼脂)	692	溶菌酶多黏菌素琼脂 (Knisely)	702
LST-MUG 肉汤	693	溶菌酶营养肉汤	702
M-FC 琼脂	693	β -溶血素	703
麦康凯琼脂培养基 (MacC)	693	肉浸液	703
麦芽浸膏汤	693	Rustigian 氏尿素酶试验培养基	
麦芽琼脂	694	(改良法)	703
玫瑰红钠琼脂培养基	694	乳蛋白水解产物葡萄糖琼脂	703
酶试剂溶液	694	乳酸杆菌琼脂培养基	703

乳酸杆菌肉汤培养基	703	小牛肉浸汁琼脂	715
乳糖-明胶培养基	704	需气菌、厌气菌培养基(硫乙醇酸盐 流体培养基)	716
乳糖培养基	704	选择性培养基(MMA)	716
乳糖肉汤培养基	704	选择性牛心汤增菌培养基	716
三糖铁琼脂(TSI)	704	血红蛋白溶液	716
Simmon氏柠檬酸琼脂	705	溴化十六烷基三甲铵琼脂培养基	716
SS琼脂培养基(含1%蔗糖)	705	溴甲酚紫葡萄糖肉汤	717
色氨酸肉汤	705	芽孢悬浮液	717
沙门、志贺菌属琼脂培养基(SS)	705	亚硝酸盐肉汤培养基	717
神奈川现象试验用我妻氏琼脂(WA)	706	亚利桑那菌琼脂(SA)	717
生孢梭菌(Clostridium sporogenes) 菌液	706	亚硫酸铋琼脂(BS)	718
生理盐水	706	亚硒酸盐胱氨酸增菌液(SC)	718
生物素测定用培养基	706	烟酸测定用培养基	718
42℃生长试验用培养基	706	氧化酶溶液1	719
曙红亚甲基蓝琼脂	707	氧化酶溶液2	719
曙红亚甲基蓝琼脂培养基(EMB)	707	7%羊血琼脂	719
四硫磺酸钠亮绿培养基(TTB)	707	叶酸测定用培养基	719
四硫磺酸盐煌绿增菌液(TTB)	707	伊红美蓝琼脂(EMB)	720
酸性肉汤	708	胰蛋白胨大豆肉汤	720
糖、醇发酵培养基	708	胰蛋白胨胆盐琼脂(TBA)	720
糖发酵肉汤基础液	709	胰蛋白胨肉汤(需氧培养基)	721
糖发酵培养基	709	胰蛋白酶溶液	721
糖类分解试验用培养基	710	胰蛋白酶大豆-坚牢绿琼脂培养基 (TSFA)	721
藤黄微球菌悬液	710	胰蛋白酶大豆硫酸镁 琼脂(TSAM)	721
Todd-Hewitt肉汤	710	胰酪大豆琼脂斜面(TSA)	721
Tris缓冲溶液	710	胰酪-亚硫酸盐-环丝氨酸(TSC) 琼脂	722
V-P半固体琼脂(VP)	710	胰酪大豆多黏菌素肉汤	722
Voges-Proskauer(V-P)试剂	711	胰酪大豆酵母浸膏肉汤(TSB-YE)	722
弯曲杆菌分离琼脂(改良Skirrow 氏培养基)	711	胰酪大豆酵母浸膏琼脂(TSA-YE)	722
弯曲杆菌增菌肉汤	711	胰酪大豆羊血琼脂(TSSB)	723
卫矛醇半固体琼脂(D)	712	吡啶培养基	723
维生素B ₁₂ 测定用培养基	713	吡啶试剂	723
胃蛋白酶溶液	713	营养肉汤(NB)	723
文齐氏液	713	营养肉汤(1)	724
戊烷脒多黏菌素琼脂	713	营养肉汤(2)	724
西蒙氏枸橼酸盐琼脂	714	营养肉汤培养基	724
洗过的酵母悬液	714	营养琼脂(NA)	724
洗样液	714	营养琼脂(1)	724
纤维素酶溶液	715	营养琼脂(2)	725
硝酸盐胨水培养基	715	营养琼脂培养基	725
硝酸盐肉汤	715		
硝酸盐试验试剂	715		

营养琼脂斜面	725	增菌培养液 (EB)	726
月桂基硫酸盐胰蛋白胨 (LST) 肉汤	725	真菌培养基	726
运动培养基	725	真菌琼脂培养基	726
五、缓冲溶液			727
(一) pH 缓冲溶液			727
氨-氯化铵缓冲溶液	727	Michaelis 缓冲溶液	747
硼酸-氯化钾-碳酸钠 (Atkins-Pantin)		尿素缓冲溶液	751
缓冲溶液	727	柠檬酸-柠檬酸三钠缓冲溶液	751
巴比妥缓冲溶液	728	柠檬酸盐-氢氧化钠缓冲溶液	751
测定酸碱指示剂 pH 变色域用缓冲溶液	728	柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液	751
Clark-Lubs 缓冲溶液	731	硼酸-氯化钠-硼砂 (Palitzsch) 缓冲	
等渗缓冲溶液	733	溶液	751
丁二酸钠缓冲溶液	734	硼酸盐缓冲溶液	752
二胍氨胍-氯化镁缓冲溶液	734	硼砂-氯化钙缓冲溶液	752
高氯酸-氢氧化铵缓冲溶液	734	硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液	752
Gomori 缓冲溶液	734	硼酸钡-氢氧化钡缓冲溶液	752
磷酸氢二钠-磷酸二氢钾 (Hasting-		硼砂-碳酸钠缓冲溶液	753
Sendroy) 缓冲溶液	737	普通缓冲溶液	753
挥发性缓冲溶液	737	三羟甲基氨基甲烷缓冲溶液	753
甲酸缓冲溶液	738	Sørensen 缓冲溶液	754
Kolthoff 缓冲溶液	739	碳酸盐缓冲溶液	756
邻苯二甲酸氢钾-氢氧化钠缓冲溶液	741	Walpole 缓冲溶液	756
邻苯二甲酸氢钾缓冲溶液	741	Tris 缓冲溶液	758
磷酸盐缓冲溶液	742	盐酸-氨水缓冲溶液	758
磷酸氢二钠-柠檬酸缓冲溶液	744	一氯乙酸-氨缓冲溶液	758
磷酸-三乙胺缓冲溶液	745	乙醇-乙酸铵缓冲溶液	758
磷酸盐-生理盐水缓冲溶液	745	N-乙基吗啉-盐酸缓冲溶液	758
六次甲基四胺-盐酸缓冲溶液	745	乙酸-锂盐缓冲溶液	758
氯化钠缓冲溶液	745	乙酸铵缓冲溶液	758
McIlvaine 缓冲液	745	乙酸-乙酸钾缓冲溶液	759
磷酸氢二钠-柠檬酸 (McIlvaine)		乙酸-乙酸钠缓冲溶液	759
缓冲溶液	745	指示剂 pH 变色域测定用缓冲溶液	760
碳酸钠-碳酸氢钠 (Menzel) 缓冲溶液	746		
(二) 其他缓冲溶液			762
底物缓冲液	762	柠檬酸 [$c(C_6H_8O_7)$] 和辛烷基磺酸	
电泳缓冲液	762	[$c(C_8H_{17}NaO_3S)$] 离子对缓冲溶液	762
磷酸二氢钠离子强度缓冲溶液	762	溴化四丁基铵-三乙胺离子对缓冲溶液	763
柠檬酸二钠离子强度缓冲溶液	762	乙酸钠-柠檬酸钠总离子强度缓冲溶液	763
六、指示剂溶液			763
(一) 一般指示剂溶液			763
安福洋红指示液	763	百里酚蓝指示液	763
巴西木素 (巴西苏木素 Braziline)		百里酚酞 (2',2''-二甲基-5',5''-二异丙	
指示液	763	基酚酞) 指示液	763
百里草酚蓝溶液	763	百里香酚蓝 (麝香草酚蓝) 指示液	763

百里香酚酞指示液	764	基- α 萘胺指示液	767
饱和 2,4-二硝基酚指示液	764	对甲基氨基苯甲基罗丹宁指示液	767
饱和玫棕酸指示液	764	对甲基红 [对 (对二甲氨基偶氮苯)-	
饱和双 (2,4-二硝基苯基) 乙酸乙酯		苯甲酸] 指示液	767
指示液	764	对萘酚苯指示液	767
饱和乙基双 (2,4-二甲苯基) 乙酸酯		对硝基酚指示液	767
指示液	764	对乙氧基菊橙 (对乙氧基偶氮苯-2,4-	
<i>N</i> -苯代邻氨基苯甲酸指示液	764	二氨基苯盐酸盐) 指示液	767
苯酚红指示液	764	对乙氧基- α 萘红指示液	767
苯红紫 4B (联甲苯二偶氮双-1-萘胺-		儿茶酚紫指示液	767
4-磺酸钠) 指示液	764	二苯胺指示液	767
苯基邻氨基苯甲酸指示液	764	二苯胺橙 (橘黄 IV、金莲花橙 OO、苯胺	
苯偶氮二苯胺指示液	764	黄、二苯胺偶氮对苯磺酸钠) 溶液	767
苯酰瑰红酸 G (苯甲酰槐黄 G)		二苯胺磺酸钠指示液	767
指示液	764	二苯氨基脲指示液	767
苜橙指示液	765	二苯基联苯胺指示液	768
4-(2-吡啶偶氮)-间苯二酚指示液	765	二苯基缩二脲指示液	768
1-(2-吡啶偶氮)-2-萘酚 [PAN]		二苯偶氮碳酰肼指示液	768
指示液	765	二苯偕肼指示液	768
吡啶-2-甲醛-2'-吡啶踪的亚铁络合物		二甲酚橙指示液	768
指示液	765	<i>N,N</i> -二甲基对 (间甲苯偶氮) 苯胺	
吡啶-2-醛-2'-吡啶踪铬指示液	765	指示液	768
吡啶-2-醛-2'-吡啶踪镍指示液	765	二甲基黄-溶剂蓝 19 混合指示液	768
吡啶-2-醛-2'-吡啶踪的锌络合物指示液	765	二甲基黄-亚甲基蓝混合指示液	768
3-[1-(2-丙基醇)-2-哌啶基] 吡啶		二氯 (P) 荧光黄指示液	768
指示液	765	二氯 (R) 荧光黄指示液	768
丙基红指示液	765	二 (1-萘酚) 苜醇指示液	768
亚甲基蓝指示液	765	3-(2',4'-二羟基苯) 苯酞指示液	768
橙黄 IV 指示液	765	2,4-二羟基苯偶氮间苯二酚指示液	769
达旦黄指示液	765	2,2'-二羟基苯乙烯酮指示液	769
大黄苷 (1,6,8-三羟基-3-甲基蒽醌)		二硝基酚指示液	769
指示液	765	ϵ -二硝基酚 (2,3-二硝基酚) 指示液	769
淀粉指示液	766	2,6-二硝基酚 (β -二硝基酚) 指示液	769
碘化钾淀粉指示液	766	2,4-二硝基酚指示液	769
靛啉 (靛啉亚胺) 指示液	766	2,5-二硝基酚 (γ -二硝基酚) 指示液	769
对氨基苯偶氮对苯磺酸指示液	766	2,4-二硝基萘酚 (马休黄) 指示液	769
对二甲氨基偶氮苯 (二甲基黄)		二溴四氯苯酞指示液	769
指示液	766	1,10-菲啰啉-亚铁指示液	769
2-(对二甲氨基苯偶氮)-吡啶指示液	766	酚红指示液	769
对二甲氨基亚苄基罗丹宁指示液	766	酚磺酞指示液	770
二甲苯酚蓝 (对二甲苯酚蓝, 二甲苯		酚酞溶液	770
酚磺酞) (第一变色范围) 指示液	766	酚藏花红指示液	770
对二甲苯酚酞指示液	766	4-(3 <i>H</i> -吩噻嗪-3-氨基) 苯磺酸指示液	770
对磺基邻甲氧基-苯偶氮- <i>N,N'</i> -二甲		钙黄氯素指示液	770

刚果红溶液	770	孔雀绿指示液	774
铬黑 T 溶液	770	苦味酸 (三硝基苯酚) 指示液	774
铬酸钾指示液	770	喹啉蓝 (氮萘蓝) 指示液	774
含锌碘化钾淀粉指示液	770	喹哪啶红-亚甲基蓝混合指示液	774
5-磺基-2,4-二羟基苯甲酸指示液	771	连苯三酚红指示液	774
红紫精 (1,2,4-三羟基蒽醌, 红紫素, 紫茜素) 指示液	771	亮黄指示液	774
红紫酸胺指示液	771	亮绿 (碱性亮绿) 指示液	774
甲酚红 (邻甲酚磺酞) 指示液	771	邻苯二酚磺酞 (邻苯二酚紫) 指示液	774
甲酚红-麝香草酚蓝混合指示液	771	邻二氮菲指示液	774
甲酚红紫 (间甲酚磺酞, 间甲酚红紫) 指示液	771	邻甲苯酚酞指示液	775
甲基橙指示液	771	邻甲苯偶氮邻氨基苯指示液	775
甲基橙-二甲苯蓝 FF 混合指示液	771	邻甲酚酞指示液	775
甲基氮萘红 (喹哪啶红) 指示液	772	邻联甲苯胺指示液	775
N-甲基二苯胺-4-磺酞指示液	772	邻氯酚红 (邻二氯磺酞) 指示液	775
甲基红 (对二氨基苯偶氮邻苯甲酸) 指示液	772	邻羟基苯偶氮对丙基氨基指示液	775
甲基红-溴百里香酚蓝混合指示液	772	邻羧基苯偶氮- α -萘胺指示液	775
甲基红-溴甲酚绿混合溶液	772	邻硝基酚指示液	775
甲基红-亚甲基蓝混合指示液	772	硫酸铁铵指示液	775
甲基蓝-甲基橙指示液	772	六甲氧基红指示液	775
甲基绿 (七甲基对品红盐酸盐) 指示液	772	氯酚红指示液	775
甲基紫 (甲基青莲, 五甲基对玫瑰 苯胺化盐酸盐) 指示液	772	罗丹明 B 指示液	775
间胺黄指示液	773	罗丹明 6G 指示液	776
间苯二酚蓝指示液	773	玫红酸 (珊瑚黄, 珊瑚酚酞, 甲基金精, 甲苯醌基二对酚基甲烷) 指示液	776
间甲酚紫指示液	773	玫瑰红酸钠指示液	776
间硝基酚指示液	773	萘胺偶氮苯磺酞指示液	776
碱性菊橙 (苯偶氮间苯二胺盐酸盐) 指示液	773	α -萘酚苯基甲醇-乙酸指示液	776
碱蓝 6B 指示液	773	α -萘酚红指示液	776
碱性品红 (盐基品红) 指示液	773	萘酚醌烷 (α -萘酚基苯; 第一变色范围) 指示液	776
碱性藏花红指示液	773	1-萘酚酞 (α -萘酚酞) 指示液	776
姜黄指示液	773	β -萘酚紫指示液	776
焦性没食子酚酞 (茜素紫) 指示液	773	萘红指示液	776
结晶紫 (六甲基对玫瑰苯胺化盐酸盐) 指示液	773	耐尔蓝指示液	776
金莲橙 O (2,4-二羟基苯偶氮-4- 苯磺酞钠) 指示液	773	尼罗蓝指示液	776
金莲橙 OOO 指示液	774	偶氮蓝 (二甲苯二偶氮二- α -萘酚-4-磺酞) 指示液	776
橘黄 I 指示液	774	偶氮紫指示液	777
橘黄 II 指示液	774	帕拉醇 (Lapachol) 指示液	777
橘黄 G [黄光 (酸性) 橙] 指示液	774	泡依蓝 C ₄ B 指示液	777
		品红 (洋红) 指示液	777
		七甲氧基红指示液	777
		茜素 (α, β -二羟基蒽醌) 指示液	777
		茜素红 S (茜素磺酞钠) 指示液	777

茜素黄 GG 指示液	777	硝胺 (2,4,6-三硝基-N-甲基硝基	
茜素黄 R (对硝基苯偶氮水杨酸钠)		苯胺) 指示液	780
指示液	777	硝氮黄 (硝嗉黄) 指示液	780
茜素 RS 指示液	777	4-硝基-6-氨基邻甲氧基苯酚指示液	780
茜素蓝 SA 指示液	777	2-(4'-硝基苯偶氮)-1-萘酚-4,8-二磺酸	
2-氰基-3,3-双 (4-硝基苯氨基)		指示液	781
丙烯腈指示液	777	硝基酚酞指示液	781
刃天青指示液	778	硝酸铁指示液	781
溶剂蓝 19 指示液	778	溴百里酚蓝 (二溴百里酚磺酞) 指示液 ...	781
4-(2-噻唑偶氮) 百里酚溶液	778	溴百里香酚蓝指示液	781
2-(2-噻唑偶氮) 对甲苯酚指示液	778	溴酚红指示液	781
1-(2-噻唑偶氮)-2-萘酚-3,6-二磺酸		溴酚蓝-二苯偶氮碳酰肼混合指示溶液	781
(TAN-3,6-S) 指示液	778	溴甲酚红紫 (二溴邻甲酚磺酞) 指示液	781
3-(2',4',6'-三羟基苯) 苯酞指示液	778	溴甲酚绿指示液	782
1,3,5-三硝基苯指示液	778	溴甲酚绿-甲基红混合指示液	782
2,4,6-三硝基甲苯指示液	778	溴甲酚紫指示液	782
三硝基苯甲酸指示液	778	溴氯酚蓝 (二溴二氯酚磺酞) 指示液	782
麝香草酚酞指示液	778	溴麝香草酚蓝指示液	782
试银灵指示液	778	亚甲基蓝指示液	782
石蕊指示液	778	亚甲基紫指示液	782
石蕊精指示液	779	胭脂红 (胭脂红酸, 洋红酸, 虫红)	
曙红钠指示液	779	指示液	783
4-4'-双 (2-氨基-1-萘基偶氮) 2,2'-		乙二醛缩双 (2-羟基苯胺) (GBHA)	
芪二磺酸指示液	779	指示液	783
双硫脲指示液	779	4-(2'-乙基苯偶氮)-1-萘胺指示液	783
四碘酚酞钠指示液	779	乙基橙指示液	783
四碘磺酞指示液	779	3-[1-(2-乙基醇)-2-哌啶基] 吡啶	
四碘荧光黄指示液	779	指示液	783
四氯酚磺酞指示液	779	乙基红指示液	783
四溴苯酚磺酞 (溴酚蓝) 指示液	779	乙基紫指示液	783
四溴苯酚蓝 (四溴酚蓝, 四溴苯酚		2-乙酰基-1,2,5,6,-四氢-6-氧-5-(对二甲氨	
四溴磺酞) 指示液	779	基亚苄基) 3-(2,4-二氯代苯基)-1,2,4-	
四溴酚酞指示液	780	三嗉指示液	783
四溴酚酞乙酯指示液	780	乙氧基黄吡精指示液	783
四溴荧光黄 (酸性曙红) 指示液	780	异胺酸 (2,6-二硝基-4-氨基酚) 指示液	783
苏丹 IV 指示液	780	吡啶酮指示液	783
苏木精指示液	780	荧光黄指示液	784
酸性靛蓝 (靛二磺酸钠, 靛胭脂红)		荧光黄钠指示液	784
指示液	780	荧光素指示液	784
酸性铬蓝 K-萘酚绿 B 混合指示液	780	中性红 (甲苯红) 指示液	784
酸性玫瑰红 (孟加拉玫瑰红) 指示液	780	中性蓝指示液	784
酸性品红指示液	780	专利蓝 V 指示液	784
五甲氧基红 (2,4,2',4',2''-五甲氧基		锥虫红指示液	784
三苯甲醇) 指示液	780	紫脲酸铵溶液	784

(二) 氧化还原滴定指示剂溶液	784		
2-氨基吩噻嗪酮指示液	784	N-甲基二苯胺对磺酸指示液	788
7-氨基吩噻嗪酮指示液	784	1-甲基-7-二甲氨基吩噻嗪酮指示液	788
槲花青指示液	784	4-甲氧基菊橙盐酸盐指示液	788
槲花青甲酯类及其取代衍生物指示液	784	甲基羊脂蓝指示液	788
百里酞酚指示液	785	间磺酸-2',6'-二溴酞酚指示液	788
N-苯基邻氨基苯甲酸指示液	785	间甲亚苯基二氨酞酚指示液	788
碘化四甲基酚藏花红指示液	785	间甲酞酚指示液	788
酞酚指示液	785	间溴酞酚指示液	788
酞蓝二磺酸钠(酸性酞蓝)指示液	785	间溴-2',6'-二氯酞酚指示液	788
酞蓝磺酸指示液	785	坚劳棉蓝指示液	789
酞蓝三磺酸指示液	785	碱性藏花红 T 指示液	789
酞蓝四磺酸指示液	785	酒石黄指示液	789
丁二脞指示液	785	可来通耐蓝 FR 指示液	789
丁二脞亚铁络合物指示液	785	可来通耐蓝-绿 B 指示液	789
对氨基二苯胺指示液	785	喹啉黄指示液	789
对二甲氨基苯胺盐酸盐指示液	785	喹啉蓝指示液	789
对硝基二苯胺指示液	786	蓝光酸性红指示液	789
2,4-二氨基二苯胺指示液	786	劳氏紫(二氨基苯噻嗪)指示液	789
二苯胺磺酸钡指示液	786	联苯胺指示液	789
二苯胺磺酸钠指示液	786	2,2'-联吡啶铁络合物指示液	789
二苯胺硫酸盐指示液	786	2'2'-联吡啶钌络合物指示液	789
二苯基联苯胺硫酸盐指示液	786	联邻甲氧苯胺指示液	789
1,10-二氮菲亚铁(6-硝基-1,10-二氮 菲亚铁)络合物指示液	786	亮甲苯蓝指示液	790
10-二甲氨基丙基吩噻嗪指示液	786	亮丽春红 5R(艳猩红 5R)指示液	790
10-(2-二甲氨基丙基)吩噻嗪盐酸盐 指示液	786	亮茜蓝(媒染茜素亮蓝)指示液	790
二甲苯花黄 FF 指示液	786	邻磺酸-2',6'-二溴酞酚指示液	790
二甲苯蓝 As 指示液	786	邻甲酞酚指示液	790
二甲基二氨基联苯指示液	786	邻甲基-2',6'-二氯酞酚指示液	790
4,7-二甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物 指示液	787	邻甲氧基-2',6'-二溴酞酚指示液	790
5,6-二甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物 指示液	787	邻,间二苯胺二甲酸指示液	790
2',6'-二氯酞酚指示液	787	邻,邻二苯胺二甲酸指示液	790
2',6'-二溴酞酚指示液	787	邻氯酞酚指示液	791
酚藏花红指示液	787	邻氯-2',6'-二氯酞酚指示液	791
黄玫瑰引杜林 2G 指示液	787	邻溴酞酚指示液	791
2-(4-磺基苯胺)苯甲酸指示液	787	2-氯-10-二甲氨基丙基吩噻嗪盐酸盐 指示液	791
2-磺酸钠-5,6-苯并酞酚钠指示液	787	氯化四乙基酚藏花红(紫水晶紫) 指示液	791
2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯酞酚 指示液	787	2-氯-10 [3-(1-羟乙基-4-哌嗪)丙基] 吩噻嗪指示液	791
1-甲基-7-氨基吩噻嗪酮指示液	787	毛罌蓝指示液	791
		萘酚蓝黑 BCS 指示液	791
		α -萘黄酮指示液	791

耐绿 FCF 指示液	791	五倍子非林 (媒染倍酸天蓝) 指示液	793
尼罗蓝 (氨基萘基二乙氨基苯噻嗪 硫酸盐) 指示液	792	2-(2-硝基苯胺) 苯甲酸指示液	793
1-羟基-7-氨基吩噻嗪酮指示液	792	2-硝基二苯胺指示液	793
1-羟基-7-二甲氨基吩噻嗪酮指示液	792	羊毛罌红 A 指示液	793
4-羟基菊橙酸盐指示液	792	夜蓝指示液	793
10-[3-(1-羟基哌啶)丙基]-2-氰基吩 噻嗪指示液	792	乙氧基脂蓝 (3,9-双二乙氨基苯噻嗪 硝酸盐) 指示液	793
10-[3-(1-羟乙基-4-哌嗪)丙基]-2- 三氟甲基吩噻嗪指示液	792	2-乙酰氨基吩噻嗪酮指示液	793
试卤灵指示液	792	乙酰氧基试卤灵指示液	793
3,4,7,8-四甲基-1,10-二氮菲亚铁 络合物指示液	792	1-(乙酰氧乙基)-4-[γ -2-(氯吩噻嗪)-10- 丙基] 吩噻嗪指示液	793
酸性黑指示液	792	4-乙氧基菊橙酸盐指示液	793
酸性绿指示液	792	乙氧基试卤灵指示液	793
酸性枣红 17 指示液	792	异玫瑰引杜林 I 指示液	793
特等羊毛罌粟蓝指示液	792	异玫瑰引杜林 II 指示液	793
(三) 非水滴定用指示液	794	异玫瑰引杜林 III 指示液	794
百里酚蓝指示液	794	蝇菌素 (木斯卡林) 指示液	794
百里酚蓝-二甲苯花黄 FF 指示液	794	孔雀绿指示液	796
百里酚蓝-子种绿指示液	794	苦味酸指示液	796
百里酚酞指示液	794	亮甲酚蓝 (碱性亮甲酚蓝) 指示液	796
苯酰金胺指示液	794	马休黄-甲基紫指示液	796
变胺蓝 B 指示液	794	α -萘酚基苯甲醇指示液	796
对氨基偶氮苯指示液	794	尼罗蓝指示液	796
对羟基偶氮苯指示液	794	偶氮紫指示液	796
二苯胺指示液	794	茜素黄 R-二甲苯花黄 FF 指示液	796
酚红-甲酚红-溴百里酚蓝指示液	794	酸性四号橙指示液	796
酚酞指示液	795	硝基苯酚指示液	797
刚果红指示液	795	溴百里酚蓝 (溴麝香草酚蓝) 指示液	797
甲酚红-百里酚蓝指示液	795	溴酚蓝指示液	797
甲基橙指示液	795	溴酚蓝-间胺黄指示液	797
甲基橙-百里酚酞指示液	795	溴酚酞指示液	797
甲基橙-二甲苯花黄 FF 指示液	795	溴甲酚绿指示液	797
甲基红指示液	795	亚甲基蓝-二甲黄指示液	797
甲基黄指示液	795	亚甲基蓝-甲基红指示液	797
甲基紫指示液	795	亚甲基蓝-喹啉红指示液	797
甲基紫-溴甲酚绿指示液	795	亚甲基蓝-酸性蓝 93 指示液	797
甲基紫-溴酚蓝指示液	796	亚甲基蓝-酸性四号橙指示液	797
结晶紫指示液	796	烟鲁绿指示液	798
七、纯化或特定要求的溶剂	798		
无氨的氢氧化钠溶液	798	无甲醇的乙醇溶液	798
无氨的水	798	无醛的乙醇	798
无二氧化碳的水	798	无羰基的甲醇	798

无碳酸盐的氨水	798	无杂醇油的乙醇	799
无氧的水	799		
八、常用吸收液			799
氨性硝酸银吸收液	799	氯化铜氨性吸收液	801
硼氢化物还原比色法测定砷用吸收液	799	氯化亚铜氨性吸收液	801
碘化汞碘化钾吸收液	800	吗啡林吸收液	801
对氨基二乙基苯胺吸收液	800	硼酸-碘化钾-过氧化氢吸收液	801
二氯化汞-氯化钾-EDTA 吸收液	800	茜素磺锆吸收液	802
二乙胺吸收液	800	氰化汞吸收液	802
二乙氨基二硫代甲酸银比色法吸收液	800	三乙酰基-1,2,4-苯三酚吸收液	802
高锰酸钾-硫酸吸收液	800	四氯汞钠吸收液	802
甲醛-邻苯二甲酸氢钾吸收液	800	锌氨络盐吸收液	802
焦性没食子酸吸收液	801	溴化钾-甲基橙吸收液	802
聚乙烯醇磷酸铵吸收液	801	溴水吸收液	802
连二亚硫酸钠吸收液	801	亚砷酸钠吸收液	802
连二亚硫酸钠-萘酚-β-磺酸钠吸收液	801	亚硒酸吸收液	803
硫酸钒吸收液	801	乙酸镉吸收液	803
硫酸亚铜-β-萘酚吸收液	801	乙酸铜-乙醇吸收液	803
九、显色剂溶液			803
巴比妥酸-吡啶显色液	803	3-甲基-2-苯并噻唑酮脘 (MBTH)	
苯胺油-亚甲基蓝染色剂	803	显色液	806
苯酚-亚硝基铁氰化钠溶液	803	吉勃氏酚显色液	806
苯基荧光酮显色液	803	精氨酸测定用显色剂	806
变色酸显色液	803	酒石酸亚铁显色液	806
碘试剂	803	聚磷酸盐测定用显色剂 I	806
碘测定用显色液	804	聚磷酸盐测定用显色剂 II	806
丁基罗丹明 B 显色液	804	酪氨酸测定用显色液	806
对氨基二乙基苯胺 (DPD) 溶液	804	考马斯蓝 R-250-甲醇-乙酸染色液	806
对硝基苯胺重氮盐显色液	804	蓝光重氮盐蓝 (牢固蓝 B) 显色液	806
对硝基苯偶氮氟硼酸盐显色液	804	邻苯二酚紫显色液	807
二苯胺基脲显色液	804	邻苯肿酸偶氮-2-萘酚-3,6-二磺酸钠	
苯卡巴肼溶液	804	(钼试剂) 显色液	807
二苯碳酰二肼丙酮溶液	804	邻菲罗啉显色液	807
2,6-二氯醌-氯亚胺 [BHT; BHA;		硫氰酸汞-乙醇显色液	807
没食子酸丙酯 (PG)] 显色液	804	硫氰酸钾显色液	807
2,4-二硝基苯肼显色液	805	罗丹明 B 溶液显色液	807
二乙胺比色法测硫酸盐显色液	805	钼试剂显色液	807
二氧化硫测定用显色液	805	氯代磺酚 S 溶液显色液	807
二乙基二硫代氨基甲酸银-三乙醇胺-		氯化十四烷基吡啶显色液	807
三氯甲烷显色液	805	氯亚胺基-2,6-二氯醌显色液	807
氟试剂溶液	805	玫红三羧酸铵显色液	808
甘氨酸测定用显色液	805	偶氮氯磷 III 显色液	808
铬天青 S 混合液	805	偶氮肿 III-偶氮肿 K 混合显色液	
镉试剂 (显色液)	805	(III K 试剂)	808

偶氮试剂	808	基苯酚乙醇显色液	809
品红-亚硫酸溶液	808	溴甲酚紫显色液	809
脯氨酸测定用显色剂	808	亚硝酸离子 (NO ₂ ⁻) 测定用显色溶液	809
色氨酸测定用显色液	808	亚硝酸盐比色法测氮显色液	809
生物碱显色液	808	盐酸副玫瑰苯胺溶液	809
水杨基荧光酮 (SAF) 显色液	808	羊毛铬花青 R 显色液	810
丝氨酸和羟脯氨酸测定用显色液	808	乙酸-β-萘酯显色液	810
铁矾显色液	809	异麦芽酮糖测定用显色液	810
硝酸银显色液	809	茚三酮显色液	810
溴化汞-乙醇显色液	809	用于酶反应的显色液	810
2-[(5-溴-2-吡啶)偶氮]-5-二乙氨		组氨酸和酪氨酸测定用显色液	810
十、常用洗涤液			
草酸洗液	810	氢氧化钠的高锰酸钾洗涤液	812
纯酸洗液	811	氢氧化钠-乙醇 (或异丙醇) 洗涤液	812
碘-碘化钾溶液	811	砂芯玻璃滤器常用洗涤液	812
肥皂液及碱液洗涤液	811	酸性草酸或酸性羟胺洗涤液	812
铬酸洗涤液	811	硝酸洗涤液	812
工业盐酸	811	硝酸-氢氟酸洗涤液	813
碱性洗液	811	硝酸-乙醇洗涤液	813
硫酸亚铁的酸性溶液或草酸及盐酸		盐酸-乙醇洗涤液	813
洗涤液	811	有机溶剂	813
氢氧化钾-乙醇洗涤液	812	中性洗涤剂溶液	813

IV 附录

一、元素的基本参数	815
二、化学式及式量	818
三、常用酸、碱试剂的密度和浓度	852
四、化学试剂的一般性质	852
五、常用干燥剂	856
六、玻璃量器校准——衡量法用表	857
七、化学试剂标准目录	868
八、一级标准物质技术规范 (JJG 1006—1994)	876
九、国家一级、二级溶液标准物质目录	885
十、分子吸收分光光度法通则 (紫外和可见部分)	891
十一、化学试剂电位滴定法通则 (GB/T 9725—1988)	893
参考文献	897

I 溶液配制基础知识

溶液在化学检验中广泛应用。化学检验中所用溶液按所用溶剂的种类可以分为水溶液（简称溶液）和非水溶液，按溶液浓度的准确度又可分为标准溶液和非标准溶液（也称一般溶液）。常用溶液的配制是化学检验员所必须掌握的基本技能。配制常用溶液除需选择合适的容器、符合要求的溶质（化学试剂）和溶剂（水或有机溶剂），以及掌握一些必备的基本技能外，还需要掌握一些相关的基础知识。

一、分析实验室用水

在化学检验和溶液配制中，水的用量最大。除配制溶液外，洗涤容器、标定溶液、水浴加热等都需要使用水。而天然水或自来水中存在着很多的杂质，不能直接用于检验和配制溶液。必须将水纯化，除去杂质后才能使用。通常把未经纯化的水称之为原水。有关国家标准规定了一般分析实验室用水的技术要求，这些规定也适用于溶液配制用水的要求，对于某些特殊分析，如超纯分析及痕量分析用溶液的配制，需要使用纯度更高的水。

（一）实验室用水的规格

我国国家标准 GB/T 6682—1992《实验室用水规格和试验方法》规定，分析实验室用水共分三个级别。一级水用于有严格要求的分析试验，包括对颗粒有要求的试验。如高效液相色谱、电感耦合等离子体质谱分析用水。当配制各类标准溶液时，尤其是痕量成分分析用标准溶液时，应使用一级水。二级水用于灵敏的仪器分析试验，如原子吸收光谱、电感耦合等离子体发射光谱分析。三级水用于一般化学分析试验。本手册配制溶液所用的水，均应符合 GB/T 6682—1992 的规定，表 1-1 给出了该标准规定的实验室用水规格。

表 1-1 分析实验室用水的规格

名 称	一 级	二 级	三 级
外观	无色透明液体		
pH 值范围(25℃)	—	—	5.0~7.5
电导率(25℃)/(mS/m) ≤	0.01	0.10	0.50
可氧化物质[以(O)计]/(mg/L) <	—	0.08	0.4
吸光度(254nm,1cm 光程) ≤	0.001	0.01	—
蒸发残渣[(105±2)℃]/(mg/L) ≤	—	1.0	2.0
可溶性硅[以(SiO ₂)计]/(mg/L) <	0.01	0.02	—

注：1. 由于在一级水、二级水的纯度下，难于测定其真实的 pH 值，因此，对一级水、二级水的 pH 值范围不做规定。

2. 一级水、二级水的电导率需用新制备的水“在线”测定。

3. 由于在一级水的纯度下，难于测定可氧化物质和蒸发残渣，对其限量不做规定。可用其他条件和制备方法来保证一级水的质量。

不同级别的分析用水其制备方法和原水要求不同。制备所用原水应为符合饮用水标准或适当纯度的水。一级水可用二级水经过石英设备蒸馏或离子交换混合床处理后，再经 $0.2\mu\text{m}$ 微孔滤膜过滤来制取。配制痕量成分标准溶液时，如果一级水仍达不到要求，应在洁净室中，采用二级水亚沸蒸馏法制备实验用水。二级水可用多次蒸馏或离子交换等方法制取。三级水可用蒸馏或离子交换等方法制取。

为了保证分析用水的纯度，对其储存的容器和方法有一定的要求。三级水可用密闭的专用玻璃容器或聚乙烯容器。二级水和一级水应用石英容器或专用的聚乙烯容器。有机成分痕量分析用水，应用石英容器或玻璃容器储存。无机成分痕量分析用水应用石英容器或专用的聚乙烯容器储存。新购置容器在使用前，必须经过以下方法处理。

玻璃容器和石英容器：先用盐酸溶液（1+1）或硝酸溶液（1+1）浸泡（2~3）d，用自来水冲洗，用待储存水清洗，并浸泡6h以上。

聚乙烯塑料容器：先用氢氧化钠溶液（100g/L）浸泡（2~3）d后，用自来水冲洗，用待储存水清洗，再用盐酸溶液（体积分数为20%）或硝酸溶液（体积分数为20%）浸泡（2~3）d，用自来水冲洗，用待储存水清洗，并浸泡6h以上。塑料容器使用一段时间后，由于细菌的作用，在塑料容器内壁上产生大量的霉菌，因此每间隔（2~3）个月，用少量稀双氧水清洗内壁。

虽然容器在使用前经过处理，但在各级水储存期间，常因容器中可溶性成分、空气中的二氧化碳和其他杂质的溶解而造成污染。因此，一级水不可储存，应在使用前制备。二级水和三级水可适量制备，储存在经过处理的容器中，并尽快使用。

（二）分析实验室用水的检验

目前，许多城市有纯水生产厂，其出售的纯水通常能达到GB/T 6682中二级水或三级水的要求，满足一般化学分析的要求（应当指出实验用纯水不同于饮用纯净水，其技术指标不同，不可替代使用）。无论是自制或购买的纯水均应按GB/T 6682—1992规定的试验方法检验后方可使用。取样应有代表性，取样体积不少于3L。取样前应对储水容器按前述方法进行处

1. pH值的测定

[仪器]

酸度计：分度为0.1pH

(1) 指示电极

① 玻璃电极：使用前需在水中浸泡24h以上，使用后浸在水中保存。

② 铈电极：使用前用细砂纸将表面擦亮，使用后清洗擦干。

(2) 参比电极——饱和甘汞电极：使用时电极上端小孔的橡皮塞必须拔出，以防止产生扩散电位，影响测定结果。电极中氯化钾溶液中不能有气泡，以防止断路。溶液中保持有少许氯化钾晶体，以保证氯化钾溶液的饱和。

[操作步骤] 用pH4.00的邻苯二甲酸氢钾标准缓冲溶液和pH9.00的硼砂标准缓冲溶液校准酸度计。将温度补偿旋钮调至标准缓冲溶液的温度处，如酸度计不具备电极系数调节功能，相互校正的误差不得大于0.1pH。用与待测水样pH接近的标准缓冲溶液定位，用水冲洗电极，调节待测水样温度至 $(25\pm 1)^\circ\text{C}$ ，并将酸度计的温度补偿旋钮调至 25°C ，测定

水样 pH 值，重复取样测定 3 次，取算术平均值为测量值。

2. 电导率的测定

水的电导率是水质纯度的重要指标。用电导率仪测定水的电导率是水质分析和监测的最佳方法之一。下面介绍基本测量方法。

[仪器]

(1) 用于一、二级水测定的电导仪：配备电极常数为 $(0.01 \sim 0.1) \text{cm}^{-1}$ 的“在线”电导池。并具有温度自动补偿功能。

若电导仪不具有温度补偿功能，可装“在线”热交换器，使测量时水温控制在 $(25 \pm 1)^\circ\text{C}$ 或记录水的温度，再进行换算。

(2) 用于三级水测定的电导仪：配备电极常数为 $(0.1 \sim 1) \text{cm}^{-1}$ 的电导池。并具有温度自动补偿功能。若电导仪不具有温度补偿功能，可装恒温水浴槽，使待测水样温度控制在 $(25 \pm 1)^\circ\text{C}$ 或记录水的温度，再进行换算。

[操作步骤]

(1) 一、二级水的测量：将电导池装在水处理装置流动出水口处，调节水流速，赶净管道及电导池内的气泡，即可进行测量。

(2) 三级水的测量：取 400mL 水样于锥形瓶中，插入电导池后，即可进行测量。

3. 可氧化物质限量试验

[试剂]

(1) 硫酸溶液 (20%)

(2) 高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5} \text{KMnO}_4) = 0.1 \text{mol/L}]$

(3) 高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5} \text{KMnO}_4) = 0.01 \text{mol/L}]$ ：量取 10.00mL 高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5} \text{KMnO}_4) = 0.1 \text{mol/L}]$ 于 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[操作步骤] 量取 1000mL 二级水或 200mL 三级水，注入烧杯中，加入 1.0mL 硫酸溶液 (20%)，混匀。加入 1.00mL 高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5} \text{KMnO}_4) = 0.01 \text{mol/L}]$ ，混匀。盖上表面皿，加热至沸并保持 5min，溶液的粉红色不得完全消失。

4. 吸光度的测定

[仪器]

(1) 紫外可见分光光度计

(2) 石英吸收池：厚度 1cm、2cm。

[操作步骤] 将水样分别注入 1cm 和 2cm 吸收池中，在紫外可见分光光度计上，于 254nm 处，以 1cm 吸收池中水样为参比，测定 2cm 吸收池中水样的吸光度。如仪器的灵敏度不够时，可适当增加测量吸收池的厚度。

5. 蒸发残渣的测定

[仪器]

(1) 旋转蒸发器：配备 500mL 蒸馏瓶。

(2) 干燥箱：温度可保持在 $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$ 。

[操作步骤]

(1) 水样预浓缩：量取 1000mL 二级水（或 500mL 三级水）。将水样分几次加入到旋转蒸发器的蒸馏瓶中，于水浴上减压蒸发（避免蒸干）。待水样蒸至约 50mL 时，停止加热。

(2) 测定：将上述预浓缩的水样，转移至一个已于 $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$ 恒重的玻璃蒸发皿中。并用 (5~10)mL 水样分 (2~3) 次冲洗蒸馏瓶，将洗液与预浓缩水样合并，于水浴上蒸干，并在 $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$ 的干燥箱中干燥至恒重。残渣质量不得大于 1.0mg。

6. 可溶性硅的限量试验

[试剂]

(1) 二氧化硅标准溶液 $[\rho(\text{SiO}_2)=1.000\text{mg/mL}]$ 。

(2) 二氧化硅标准溶液 $[\rho(\text{SiO}_2)=0.01\text{mg/mL}]$ ：量取 1.00mL 二氧化硅标准溶液 $[\rho(\text{SiO}_2)=1.000\text{mg/mL}]$ 于 100mL 容量瓶中，加无硅水稀释至刻度，摇匀。转移至聚乙烯瓶中，临用现配。

(3) 钼酸铵溶液 (50g/L)。

(4) 草酸溶液 (50g/L)。

(5) 对甲氨基酚硫酸盐（米吐尔）溶液 (2g/L)。

[操作步骤] 量取 520mL 一级水（或 270mL 二级水），注入铂皿中。在防尘条件下，亚沸蒸发至约 20mL，停止加热。冷却至室温，加 1.0mL 钼酸铵溶液 (50g/L)，摇匀。放置 5min 后，加 1.0mL 草酸溶液 (50g/L) 摇匀。放置 1min 后，加 1.0mL 对甲氨基酚硫酸盐溶液 (2g/L)，摇匀。转移至 25mL 比色管中，稀释至刻度，摇匀，于 60°C 水浴中保温 10min。目视观察，试液的蓝色不得深于标准。

标准：准确量取 0.50mL 二氧化硅标准溶液 $[\rho(\text{SiO}_2)=0.01\text{mg/mL}]$ ，加入 20mL 水样，加 1.0mL 钼酸铵溶液 (50g/L)，摇匀。放置 5min 后，加 1.0mL 草酸溶液 (50g/L) 摇匀。放置 1min 后，加 1.0mL 对甲氨基酚硫酸盐溶液 (2g/L)，摇匀。转移至 25mL 比色管中，稀释至刻度，摇匀，于 60°C 水浴中保温 10min。标准与水样同时处理。

所有检验用仪器和量器应进行定期检定，合格后方可使用。

标准检验方法严格但很费时，一般在对水的纯度要求不高，水的生产条件不变的情况下，可定期进行检测。也可仅测定电导率来判定水的质量，或用化学方法检验水中的阳离子、氯离子，同时用指示剂法测 pH 值来判定水的质量。

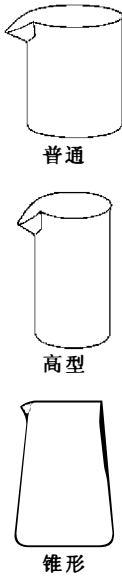
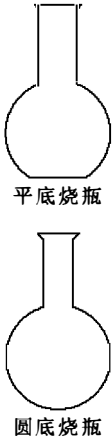
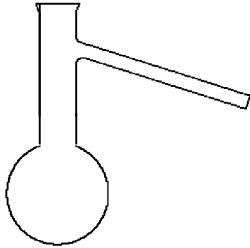
二、溶液制备用器皿

溶液配制常用的器皿主要有烧杯、试剂瓶、锥形瓶、量筒、吸管、容量瓶、滴定管、称量瓶、表面皿、滴管、滴瓶、坩埚等。常用的器皿主要由玻璃、石英、聚乙烯、聚四氟乙烯、铂、瓷等材料制成。实验室分析人员应掌握一般器皿的洗涤、使用原则等。

(一) 常用器皿分类和规格

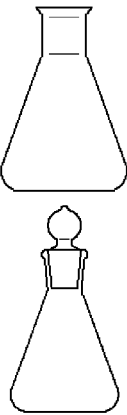
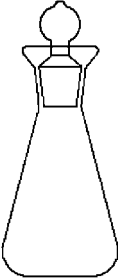


化验室使用的玻璃及其他器皿种类很多，这里主要介绍常用玻璃和其他器皿的知识。表 1-2 给出了常用器皿的分类和规格。

表 1-2 常用器皿分类和规格

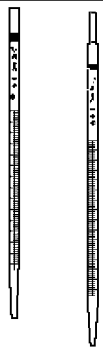
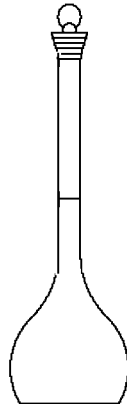
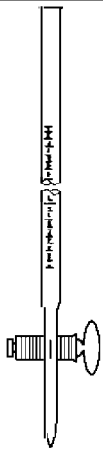
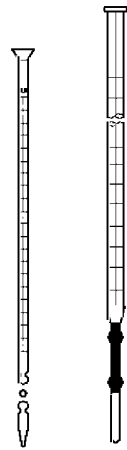
序号	容器名称	常用规格	形 状	主要特点	主要用途	使用注意
1	烧杯	体积 (mL): 10、50、100、150、200、250、300、400、500、1000、2000、5000	 <p>普通</p> <p>高型</p> <p>锥形</p>	分普通和高型,刻度和非刻度 能加热	配制溶液、溶解样品等	加热时应置于石棉网或石墨板上,使其受热均匀
2	圆(平)底烧瓶	体积 (mL): 50、100、250、500、1000、2000、3000、4000、5000、10000、20000	 <p>平底烧瓶</p> <p>圆底烧瓶</p>	能加热	主要用于蒸馏	一般避免直接火焰加热,隔石棉网或各种加热套、加热浴加热
3	圆底蒸馏烧瓶	体积 (mL): 50、100、250、500、1000、2000、5000		能加热	蒸馏;也可用作少量气体发生反应器等	同圆(平)底烧瓶

I 溶液配制基础知识

续表

序号	容器名称	常用规格	形 状	主要特点	主要用途	使用注意
4	三角烧瓶 (锥形瓶)	体积 (mL): 5、10、 15、20、25、50、100、 150、200、250、300、 500、1000、2000、 3000、5000		分具塞和 普通； 能加热	容量滴定、 加热处理样 品等	加热时应置 于石棉网或石 墨板上，使其 受热均匀； 具塞锥形瓶 加热时要打开 塞子，非标准 磨口要保持原 配塞
5	碘瓶	体 积 (mL): 50、 100、250、500、1000		能加热	碘量法或其 他生成挥发性 物质的定量分 析容量滴定、 加热处理样 品等	同三角烧瓶
6	量筒 量杯	体 积 (mL): 5、10、 20、25、50、100、250、 500、1000、2000		量出式； 不能加热	用于量取一 定体积的液 体、但量出体 积的准确度 不高	使用时需沿 壁加入或倒出 液体
7	单标线吸 管	体 积 (mL): 0.5、1、 2、5、10、15、20、25、 50、100		量出式； 按准确度分 为一等(A级) 和二等(B级)	准确移取一 定体积的液 体，常用于配 制标准溶液	应定期检定 或校准后使用； 稀释或配制 标准溶液时， 应使用 A 级

续表

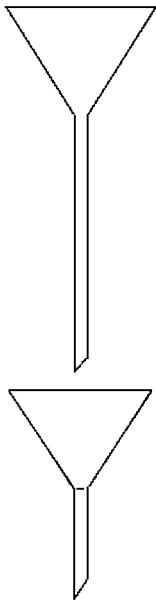
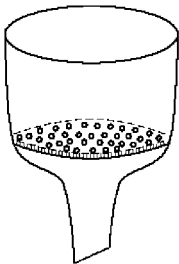
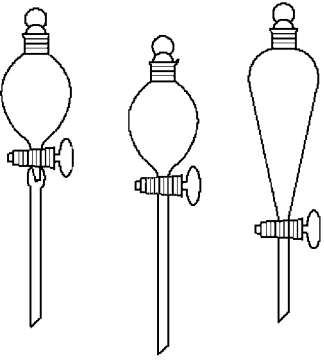

序号	容器名称	常用规格	形 状	主要特点	主要用途	使用注意
8	分度吸管	体 积 (mL): 0.1、 0.2、0.5、1、2、5、10、 15、20、25、50		量出式； 按准确度分 为一等(A级) 和二等(B级)	准确移取不 同体积的液体	应定期检定 或校准后使用； 如必须用分 度吸管稀释或 配制标准溶液 时,应使用 A 级
9	容量瓶	体 积 (mL): 2、5、 10、25、50、100、150、 200、250、500、1000、 2000		量入式； 有棕色和 无色； 按准确度分 为一等(A级) 和二等(B级)	准确配制 溶液	应定期检定 或校准后使用； 配制标准溶 液时,应使用 A 级。塞子要 保持原配； 漏水的不能 用； 不能直接用 火加热,可用 水浴加热
10	酸式滴定 管	体 积 (mL): 5、10、 25、50、100		有棕色和 无色； 按准确度分 为一等(A级) 和二等(B级)； 不能加热	容量分析 滴定	应定期检定 或校准后使用； 活塞要原配； 漏水的不能 用； 不能长期存 放溶液
11	碱式滴定 管	体 积 (mL): 5、10、 25、50、100		有棕色和 无色； 按准确度分 为一等(A级) 和二等(B级)； 不能加热	容量分析滴 定；滴加碱 溶液	应定期检定 或校准后使用； 漏水的不能 用； 不能长期存 放碱溶液； 不能放与橡 皮有作用的有 机溶液

I 溶液配制基础知识

续表

序号	容器名称	常用规格	形 状	主要特点	主要用途	使用注意		
12	称量瓶	矮形:		有矮形和高形；不能加热	矮形常用于测定水分和在干燥箱中干燥试剂；高形常用于称量	干燥试剂时不能盖紧磨口塞，磨口塞要原配		
		容量					瓶高	直径
		mL					mm	mm
		10					25	35
		15					25	40
		高形:						
		10					40	25
20	50	35						
.....								
13	表面皿	直径(mm): 40、45、50、60、70、75、80、85、90、95、100、110、120、140、150、170、180		能加热	在用烧杯或锥形瓶等配制溶液、溶解样品时，作为盖子使用	不可直接用火焰加热；直径要略大于所盖容器		
14	广口瓶	体积(mL): 30、60、125、250、300、500、1000、2500、5000、10000、20000		有棕色和无色；不能加热	用于存放固体试剂；棕色瓶用于存放见光易分解的试剂			
15	细口瓶	体积(mL): 30、60、125、250、300、500、1000、2500、5000、10000、20000		有棕色和无色；不能加热	用于存放液体；棕色瓶用于存放见光易分解的液体	不能在瓶内配制在操作过程中放出大量热量的溶液；磨口瓶要保持原配塞；不要长期存放碱性溶液，必须存放时，应使用橡皮塞		
16	滴管				吸取溶液	避免将溶液吸入橡胶头		
17	滴瓶	体积(mL): 15、30、60、125		有无色或棕色	用于存装液体；棕色瓶用于存放见光易分解的液体	不能加热；不能在瓶内配制在操作过程中放出大量热量的溶液；磨口瓶要保持原配塞；不要长期存放碱性溶液，必须存放时，应使用橡皮塞		

续表

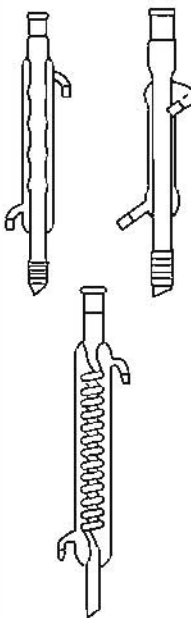

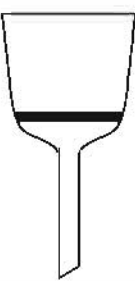
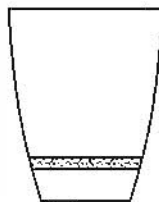
序号	容器名称	常用规格	形 状	主要特点	主要用途	使用注意
18	漏斗	长颈 口径(mm):40、45、 50、55、60、70、75、80、 90、100、120 短颈 口径(mm):30、40、 45、50、55、60、70、75、 80、90、100、120			长颈漏斗用于定量分析, 过滤沉淀; 短颈漏斗用于一般过滤	不可直接用 火加热
19	瓷漏斗	直径(mm):25、40、 50、60、65、80、100、 120、150、200、250、 300			用于抽滤 沉淀	
20	分液漏斗	锥形(mL):10、20、 25、50、100、125、250、 500、1000、2000 球形(mL):50、 100、125、250、500、 1000、2000		不可加热	用于分开两种互不相溶液体; 用于萃取分离和富集; 制备反应中加液体(多用球形和滴液漏斗)	磨口塞必须 原配; 漏水的漏斗 不能使用
21	比色管	体积(mL):5、10、 25、50、100		分带刻度和不带刻度; 具塞和不具塞	光度分析	不可直接用 火焰加热, 非 标准口必须原 配, 注意保持 管壁透明, 不 可用去污粉 刷洗

I 溶液配制基础知识

续表

序号	容器名称	常用规格	形状	主要特点	主要用途	使用注意
22	干燥器	直径 (mm): 120、160、180、210、240、300、350、400、450	 <p>非真空</p>  <p>真空</p>	分无色和棕色;真空和非真空	保持烘干或灼烧过的物质的干燥;也可用于干燥少量样品	底部放变色硅胶或其他干燥剂,盖磨口处涂适量凡士林;不可将红热的物体放入,放入热物体后,应先开启几次盖子,以免盖子跳起
23	瓷坩埚	体积 (mL): 5、10、15、18、20、25、30、40、50、70、100、150			灼烧样品,用硫酸氢钾(钠)、焦硫酸钾(钠)或硫代硫酸钠等为熔剂熔融	但不能使用氢氟酸、过氧化钠、氢氧化碱及碱金属碳酸盐等
24	铂坩埚	体积 (mL): 25、30、40、50、100、150			碱熔融,用氢氟酸处理样品	注意事项见本节(三)中5
25	蒸发皿	体积 (mL): 24、30、35、40、50、60、70、75、100、125、140、150、200、250、300		能加热	蒸发液体,浓缩样品	

续表

序号	容器名称	常用规格	形 状	主要特点	主要用途	使用注意
26	冷凝管	全长(mm), 200、250、300、400、500、600、800、1000		分直形、球形、蛇形、空气冷凝等	用于冷却蒸馏出的液体, 蛇形管适用于低沸点液体蒸气, 空气冷凝管适用于冷凝沸点 150℃ 以上的液体蒸气	不可骤冷骤热, 注意从下水口进冷却水, 上口出水
27	抽滤瓶	体积(mL), 50、100、250、500、1000			抽滤时接收滤液	属于厚壁容器, 能耐负压, 不可加热
28	砂芯漏斗	体积(mL), 25、40、60、80、100、120、150		分 G1、G2、G3、G4、G5、G6	用于过滤沉淀	必须抽滤, 不可骤冷骤热, 不能过滤氢氟酸、碱等, 用毕立即清洗
29	砂芯玻璃坩埚	体积(mL), 40		分 G1、G2、G3、G4、G5、G6	重量分析中烘干需称量的沉淀	必须抽滤, 不可骤冷骤热, 不能过滤氢氟酸、碱等, 用毕立即清洗

(二) 器皿的洗涤

用于制备溶液的各种器皿使用前，必须进行仔细的清洗确保不含干扰物，以免影响配制溶液的量值，这一点对于配制痕量成分分析用标准溶液尤为重要。不同的器皿因材质不同、用途不同应采取不同的洗涤方法，下面分述之。

1. 玻璃及石英器皿的洗涤

玻璃因具有良好的化学稳定性，在溶液制备中大量使用。根据玻璃的性质可分为硬质玻璃器皿和软质玻璃器皿两类。软质玻璃的耐热性、硬度、耐腐蚀性较差，但透明度好，一般用于制造非加热器皿，如吸管、滴管、滴瓶、试剂瓶、量筒、滴定管等。硬质玻璃的耐热性、耐腐蚀性、耐冲击性都较好，常用于制造烧杯、锥形瓶等。

一般玻璃器皿，如烧杯、锥形瓶、量筒、试剂瓶、称量瓶等的洗涤，可用刷子蘸去污粉或合成洗涤剂刷洗，再用自来水冲洗，若仍有油污可用铬酸洗涤液浸泡：先将欲洗涤器皿内的水尽量倾倒干净，再将铬酸洗涤液倒入欲洗涤的器皿中，旋转器皿使器皿内壁与洗涤液充分接触，数分钟后倒出洗涤液。如将洗涤液预先温热则洗涤效果更佳。洗涤液对于不易用刷子刷洗的器皿进行洗涤更为方便。

滴定管如无明显油污，可直接用自来水冲洗，再用滴定管刷刷洗。若有油污则可倒入适量铬酸洗液，将滴定管横握，两手平端滴定管转动直至滴定管内壁与洗液充分接触。碱式滴定管则应事先将橡皮管取下，把橡皮滴头套在滴定管底部，然后再倒入洗液进行洗涤。污染严重的滴定管可直接倒入铬酸洗液浸泡数分钟后倒出洗涤液，用水冲洗。

新容量瓶可用碎蛋壳放入瓶内，加入少量合成洗涤剂和水，盖上瓶盖，轻轻振摇、重复多次后，倒出蛋壳和洗涤剂，用水冲洗。若容量瓶污染严重，可倒入铬酸洗液摇动或浸泡，数分钟后倒出洗涤液，再用水冲洗干净，但不得用瓶刷刷洗。

使用后的容量瓶可以用盐酸溶液（1+1）或硝酸溶液（1+1）浸泡数日，再用水清洗干净。

吸管可吸取铬酸洗液洗涤，若污染严重则可放在高型玻璃筒或大量筒内用铬酸洗液浸泡，再用水冲洗干净，或吸取部分铬酸洗液，倾斜一定角度转动吸管，直至吸管内壁与洗液充分接触。数分钟后倒出洗液，再用水冲洗干净。

上述器皿用铬酸洗液清洗后，先用少量自来水冲洗器皿内壁，并回收此废液（因铬酸洗液有毒，应避免直接倒入下水道）。再用自来水冲洗干净，最后用蒸馏水或去离子水清洗2~3次，备用。

由于铬酸洗液有毒，大量使用将不可避免污染环境，因此洗涤玻璃器皿时应尽量避免使用铬酸洗液。可以采取下述方法洗涤玻璃器皿。将玻璃器皿用合成洗涤剂洗涤后，用自来水清洗，再用蒸馏水或去离子水清洗后，将玻璃器皿放入盛有盐酸溶液（1+1）或硝酸溶液（1+1）密封的容器（可用大干燥器作为容器）中浸泡数日（也可将各种玻璃器皿保存在容器中，临用前清洗）。再用自来水冲洗干净，最后用蒸馏水或去离子水清洗2~3次，备用。

洗涤时应注意：如果该器皿将用于配制铬标准溶液（尤其是痕量铬溶液），不得用铬酸洗液清洗，同样，若用于配制氯标准溶液则应避免使用盐酸，其余类推。总之，器皿应避免与含有待配制成分的物质接触，以免影响量值。

2. 塑料或聚四氟乙烯器皿的洗涤

塑料或聚四氟乙烯器皿先用刷子蘸去污粉或合成洗涤剂刷洗，用自来水冲洗后，再用氢氧化钠溶液（100g/L）浸泡（2~3）日后，依次用自来水冲洗，蒸馏水或去离子水清洗，再用盐酸溶液（1+1）或硝酸溶液（1+1）浸泡（2~3）日，再用自来水冲洗，蒸馏水或去离子水清洗干净。

3. 瓷器皿的清洗

因为瓷器皿具有较高的耐热性，常用作蒸发皿和坩埚，其洗涤方法与玻璃器皿类似。

4. 铂器皿

铂器皿常用于碱熔融及氢氟酸处理样品。由于铂器皿很软且价格昂贵，洗涤时应仔细。铂皿一般用自来水清洗，蒸馏水或去离子水冲洗即可。若长久使用造成内壁沾污，可采用下述方法清洗：

在稀盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = (1.5 \sim 2) \text{mol/L}$] 中加热煮沸，注意所用的盐酸中不得含有硝酸、硝酸盐、卤素等氧化剂。如效果不理想，则用焦硫酸钾、碳酸钠或硼砂熔融清洗。如仍有污点，可采用牙膏用水润湿后轻轻擦洗，使表面恢复光泽。

器皿使用后应立即进行清洗。

（三）配制溶液用器皿的选择、使用和维护

1. 玻璃器皿

玻璃器皿能够耐一般的酸，并能耐 600℃ 高温，当采用除氢氟酸以外的酸溶解样品、配制或标定无机和有机溶液时可使用玻璃烧杯、试剂瓶、锥形瓶、量筒、吸管、容量瓶、滴定管、称量瓶、表面皿、滴管、滴瓶、蒸发皿等。如配制的溶液见光分解，应采用棕色器皿。玻璃称量瓶可用于 600℃ 以下样品的干燥，因玻璃主要化学成分为 SiO_2 、 CaO 、 Na_2O 、 K_2O 、及少量的 B_2O_3 、 Al_2O_3 、 ZnO 、 BaO 等，玻璃容器不应用于保存钾、钠、硼、硅、钙等标准溶液和碱溶液。

当配制有机溶液或重量法配制无机成分溶液时，需要事先将器皿干燥。对于无刻线的器皿可在干燥箱中于 200℃ 以下烘干。称量瓶等烘干后应放在干燥器中冷却备用。对于有刻线的容器，如吸管、容量瓶等以及不急用的器皿应在洁净的环境中倒置，自然干燥。

在溶液配制中，常要用到三种准确量取溶液体积的玻璃量器：滴定管、吸管和容量瓶。这些容器按其准确度分为 A 级或 B 级。配制标准溶液需选用 A 级容器，并经过检定合格方可使用。配制一般溶液可采用 A 级或 B 级。这三种量器的正确使用是溶液配制中的基本操作。

（1）滴定管的使用 滴定管是准确测量放出液体体积的量器。按其容积不同分为常量、半微量及微量滴定管。常量滴定管中最常用的是容积为 50mL(20℃) 的滴定管，其最小分度值为 0.1mL，读数可估读到 0.01mL。此外还有容积为 100mL 和 25mL 的常量滴定管，最小分度值也是 0.1mL。容积为 10mL，最小分度值为 0.05mL 的滴定管称为半微量滴定

管。测量的液体体积较小时使用微量滴定管，容积有 (1~5)mL 各种规格，最小分度值为 0.005 或 0.01mL。

滴定管按其用途分为酸式滴定管和碱式滴定管。酸式滴定管适用于盛装酸性和中性溶液，不适宜盛装碱性溶液，因为玻璃活塞易被碱性溶液腐蚀而难以转动。碱式滴定管适宜于盛装碱性溶液。能与乳胶管起作用的溶液（如高锰酸钾、碘、硝酸银等溶液）不能用碱式滴定管。有些需要避光的溶液（如硝酸银、高锰酸钾溶液）应使用棕色滴定管。

滴定管用毕后，应倒去管内剩余溶液，用水洗净，装入纯水至刻度以上，用大试管套在管口上。或者洗净后倒置（尖端向上）于滴定管架上。酸式滴定管长期不用时，活塞部位要垫上纸。碱性滴定管不用时胶管应拔下保存。滴定管使用注意事项见图 1-1。

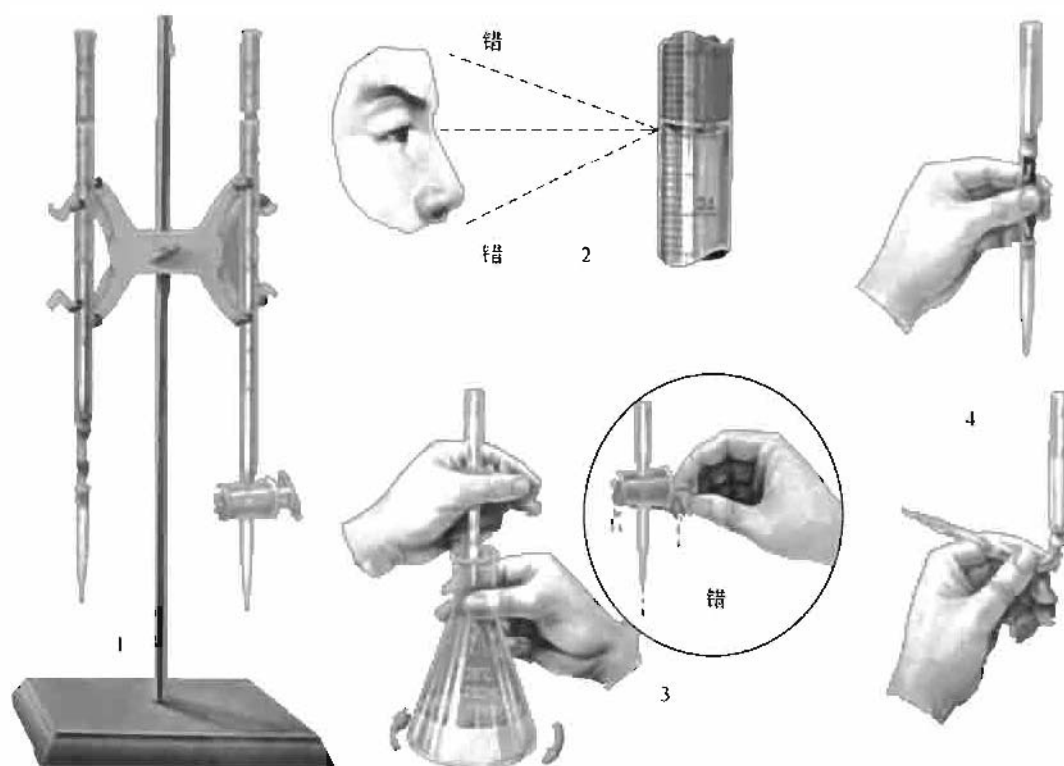


图 1-1 滴定管的使用

- 1—滴定管架上的滴定管（左，碱式；右，酸式）；2—观看管内液面的位置视线跟管内液体的凹液面的最低处保持水平；3—酸式滴定管的使用，右手拿住锥形瓶颈，向同一方向转动，左手旋开（或关闭）活塞，使滴定液逐滴加入；4—碱式滴定管的使用左手捏挤玻璃球处的橡皮管，使液体逐滴下降（如果管内有气泡，要先赶走气泡）

(2) 移液管（吸管）的使用 吸管分单标（大肚）吸管和分度（刻度）吸管两种。用于准确移取一定体积的液体。单刻度吸管颈部刻有一环形标线，表示 20℃ 时移出溶液的体积。刻度吸管可以移取不同体积的液体，有容量为 (0.1~10)mL 各种规格。使用刻度吸管时，应从刻度最上端开始放出所需体积。移液管使用注意事项，见图 1-2。

(3) 容量瓶的使用 容量瓶又称量瓶。用于配制体积要求准确的溶液或进行溶液的定量稀释。容量瓶颈上有一环形刻线，表示 20℃ 时瓶内溶液的准确体积。容量瓶长期不用时，

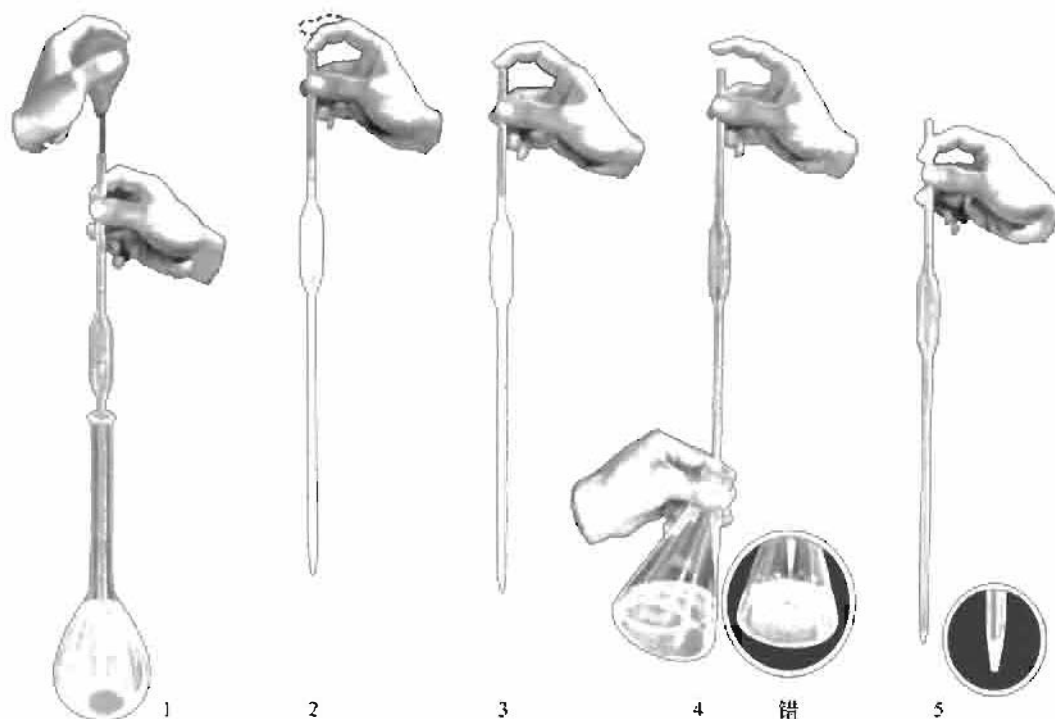


图 1-2 移液管的使用

- 1—吸溶液，右手握住移液管，左手撒洗耳球多次；2—把溶液吸到管颈标线以上，不时放松食指，使管内液面慢慢下降；3—把液面调节到标线；4—放出溶液：移液管下端紧贴锥形瓶内壁，放开食指，溶液沿瓶壁自由流出；5—残留在移液管尖的最后一滴溶液，一般不要吹掉（如果管上有“吹”字，就要吹掉）

应洗净后在塞子部位垫上纸，以防时间久了，塞子打不开。

2. 石英器皿

石英玻璃的纯度很高， SiO_2 含量在 99.95% 以上，其耐酸性非常好，除氢氟酸和磷酸以外的任何浓度的有机酸和无机酸，甚至在高温下也很难与石英作用。因此在高纯水和痕量标准溶液制备中常使用石英器皿。常用的石英玻璃器皿有石英烧杯、坩埚、蒸发皿等。石英玻璃能耐 1100°C 高温。石英器皿比玻璃器皿更脆，容易破碎，使用时要特别小心。可以在石英坩埚中用硫酸氢钾（钠）、焦硫酸钾（钠）或硫代硫酸钠等为熔剂进行熔融，但不能使用氢氟酸、过氧化钠、氢氧化钠及碱金属碳酸盐，因为它们对石英都有侵蚀作用，另外多种金属氧化物在高温下能和石英作用而生成硅酸盐，破坏石英坩埚。

3. 塑料或聚四氟乙烯器皿

由于塑料具有一些特有的物理和化学性质，需要使用氢氟酸和碱配制溶液时，常用塑料器皿替代玻璃或石英器皿。常用的塑料器皿有聚乙烯器皿和聚丙烯器皿，由于塑料不能耐高温，因此使用时温度一般不能超过 60°C ，塑料器皿不应用于有机溶液的制备。聚乙烯瓶可用于保存无机溶液，尤其是钾、钠、钙、镁、硅等标准溶液、碱溶液和纯水。由于聚乙烯瓶对各种试剂有渗透性，因而不易清洗干净，其吸附杂质的能力也较强，因此，为避免交叉污染，在使用塑料瓶储存各类溶液时，最好实行专用。

聚四氟乙烯器皿化学性能稳定，能耐酸耐碱，不受氢氟酸的侵蚀。其表面光滑、耐磨，不易破碎，机械强度高，一般使用温度可达 200℃，可代替铂器皿在需要使用氢氟酸和碱时配制溶液时使用。

4. 瓷器皿

瓷器皿尤其是瓷坩埚由于其能耐高温，价格便宜而广泛使用。瓷坩埚用于高温下灼烧样品，用硫酸氢钾（钠）、焦硫酸钾（钠）或硫代硫酸钠等为熔剂进行熔融等。但不能使用氢氟酸、过氧化钠、氢氧化钠及碱金属碳酸盐等。

5. 铂器皿

铂坩埚主要用于碱熔融及氢氟酸处理样品。使用中应注意以下几点。

(1) 铂的熔点在为 1768.3℃，铂皿使用时加热温度最高温度不可超过 1200℃。加热灼烧时，应当在电炉上或煤气灯的氧化焰上进行，不可用还原焰或冒黑烟的火焰加热铂皿，或使铂皿接触火焰中的蓝色焰心。以免生成碳化铂，使铂皿变脆而易破裂。

(2) 由于铂较软，所以拿取铂皿时要轻拿轻放，以免变形或致凸凹。切勿用玻璃等尖头物体从铂皿中刮出物质致使内壁损伤。可以用带橡皮头的玻璃棒。

(3) 不得在铂皿中加热或熔融碱金属的氧化物、氢氧化物、氧化钡、硫代硫酸钠。含磷以及含大量硫的物质、碱金属的硝酸盐、亚硝酸盐、氯化物、氰化物等在高温与铂形成脆性磷化铂、硫化铂等，且都能侵蚀铂。

(4) 含有重金属，如铅、锡、铋、砷、银、汞、铜等的样品不可在铂皿内灼烧和加热，这些重金属化合物容易还原成金属与铂生成合金损坏铂皿。

(5) 高温加热时不可与其他金属接触，必须放在铂三角或陶瓷、黏土、石英等材料的支撑物上灼烧，也可放在垫有石棉板的电炉或电热板上加热，但不得直接与铁板或电炉丝接触，因为在高温时铂易与其他金属形成合金。须用铂头坩埚钳，镍或不锈钢的钳子只能在低温时使用。

(6) 在铂皿内不得处理卤素及能分解出卤素的物质，如王水、溴水及盐酸与氧化剂（氯酸盐、硝酸盐、高锰酸盐、二氧化锰、铬酸盐、亚硝酸盐）等的混合物以及卤化物和氧化剂的混合物。三氯化铁溶液对铂有明显的侵蚀作用，因此不能与三氯化铁接触。

(7) 成分不明的物质不要在铂皿中加热或溶解。

(8) 铂皿必须保持清洁，内外应有光亮，若表面发黑，应按前述方法进行清洗。

三、常用玻璃量器的校准

容量器皿的标称容积与实际容积不可避免地存在着差异，因此当用容量法配制标准溶液或进行标准溶液标定时，应对所用的容量器皿进行检定或校准，必要时进行修正。常需要校准的玻璃量器有滴定管、分度吸管、单标线吸管、容量瓶、量筒、量杯等。

(一) 容量器皿的允差

JJG 196—1990《常用玻璃量器检定规程》规定了玻璃量器的准确度等级和允差。见表 1-3。

表 1-3 温度 20℃ 时准确度等级和允差

容量 /mL	标准容量允差/mL												
	无塞滴定管 具塞滴定管 微量滴定管		吸 管						容量瓶		量 筒		量杯
			单标线		分度								
					流出式		吹出式						
A 级	B 级	A 级	B 级	A 级	B 级	A 级		B 级	量入式	量出式			
2000	—	—	—	—	—	—	—	0.60	1.20	10.0	20.0	20.0	
1000	—	—	—	—	—	—	—	0.40	0.80	5.0	10.0	10.0	
500	—	—	—	—	—	—	—	0.25	0.50	2.5	5.0	6.0	
250	—	—	—	—	—	—	—	0.15	0.30	1.0	2.0	3.0	
200	—	—	—	—	—	—	—	0.15	0.30	—	—	—	
100	0.10	0.20	0.080	0.160	—	—	—	0.10	0.20	0.5	1.0	1.5	
50	0.05	0.10	0.050	0.100	0.100	0.200	—	0.05	0.10	0.25	0.5	1.0	
40	—	—	—	—	0.100	0.200	—	—	—	—	—	—	
25	0.04	0.08	0.030	0.060	0.100	0.200	—	0.03	0.06	0.25	0.5	—	
20	—	—	0.030	0.060	—	—	—	—	—	—	—	0.5	
15	—	—	0.025	0.050	—	—	—	—	—	—	—	—	
11	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	
10	0.025	0.05	0.020	0.040	0.050	0.100	0.100	0.02	0.04	0.1	0.2	0.4	
5	0.01	0.02	0.015	0.030	0.025	0.050	0.050	0.02	0.04	0.05	0.1	0.2	
4	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	
3	—	—	0.015	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—	
2	0.01	0.02	0.010	0.020	0.012	0.025	0.025	0.015	0.030	—	—	—	
1	0.01	0.02	0.007	0.015	0.008	0.015	0.015	0.010	0.020	—	—	—	
0.5	—	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	
0.25	—	—	—	—	—	—	0.008	—	—	—	—	—	
0.20	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	—	—	—	
0.10	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	

(二) 校准条件

1. 工作室

采用衡量法进行容量检定的工作室，温度不宜超过 $(20 \pm 5)^\circ\text{C}$ ；室内温度变化不能大于 $1^\circ\text{C}/\text{h}$ ；水温与室温之差不应超过 2°C 。

2. 介质

衡量法用介质——纯水（蒸馏水或去离子水）。

3. 校准设备

- (1) 三等砝码。
- (2) 相应称量范围的天平，其称量不确定度应小于被检量器允差的 1/10。
- (3) 温度范围 (0~50)℃，分度值为 0.1℃ 的温度计。
- (4) 测温筒。
- (5) 有盖称量杯。

(三) 校准方法

1. 衡量法

校准前容器应清洗并干燥，提前放入工作室，使其与室温尽可能接近。取一个容量大于被校量器的洁净有盖称量杯（如果校准量瓶则取一个洁净干燥的待校量瓶），进行空称量平衡。将被校量器内的纯水放入称量杯中（量瓶应注纯水到标线），称得纯水质量 (m_0)。在调整被校量器弯液面的同时，应观察测温筒内的水温，读数应准确到 0.1℃，量瓶可在称完后将温度计直接插入瓶内测温。然后在附录六衡量法用表中查得质量 (m)。量器在标准温度 20℃ 时的实际容量按下式计算：

$$V_{20} = V_0 + \frac{m_0 - m}{\rho_w}$$

式中 V_{20} ——量器在标准温度 20℃ 时的实际容量，mL；

V_0 ——量器的标称容量，mL；

m_0 ——称得纯水的质量，g；

m ——衡量法用表中查得的质量（见附录六）；

ρ_w —— t ℃ 时纯水密度，近似为 1(g/cm³)。

凡使用需要实际值的校准，其校准次数至少 2 次，2 次校准数据的差值应不超过被校容量允差的 1/4，并取 2 次的平均值。

2. 校准点的设置

(1) 滴定管

(1~10)mL：半容量和总容量两点；

25mL：A 级——(0~5)mL，(0~10)mL，(0~15)mL，(0~20)mL，(0~25)mL 五点；

B 级——(0~12.5)mL，(0~25)mL 二点；

50mL：A 级——(0~10)mL，(0~20)mL，(0~30)mL，(0~40)mL，(0~50)mL 五点；

B 级——(0~12.5)mL，(0~25)mL，(0~37.5)mL，(0~50)mL 四点；

100mL：A 级——(0~20)mL，(0~40)mL，(0~60)mL，(0~80)mL，(0~100)mL 五点；

B 级——(0~25)mL，(0~50)mL，(0~75)mL，(0~100)mL 四点。

(2) 分度吸管

① 1mL 以下（不包括 1mL）：选总容量和总容量的 1/10 两点，若无 1/10 分度线则选 2/10（自流液口起）。② 1mL 以上（包括 1mL）校准点：总容量的 1/10，若无 1/10 分度线则选 2/10（自流液口起）；半容量~流液口（不完全流出式自零位起）；总容量。

(3) 量筒、量杯的校点 总容量的 1/10 (自底部起, 若无总容量的 1/10 分度线, 则选 2/10 点); 半容量; 总容量。

(四) 玻璃量器的简便校正方法

基本原理: 称量一定容积的水, 然后根据该温度下水的密度, 将水的质量换算为容积。这种方法是基于在不同的温度下水的密度已经准确测量。表 1-4 列出了不同温度下用水充满 20℃ 时容积为 1L 的玻璃容器在空气中用黄铜砝码称取的水的质量。校正后的容积是指 20℃ 时该容积的真实容积。应用该表来校准容量仪器十分方便。

表 1-4 不同温度下水充满 20℃ 时容积为 1L 的玻璃容器,
于空气中以黄铜砝码称取的水的质量

温度 $t/^\circ\text{C}$	质量 m/g	温度 $t/^\circ\text{C}$	质量 m/g	温度 $t/^\circ\text{C}$	质量 m/g
0	998.24	14	998.04	28	995.44
1	998.32	15	997.93	29	995.18
2	998.39	16	997.80	30	994.91
3	998.44	17	997.65	31	994.64
4	998.48	18	997.51	32	994.34
5	998.50	19	997.34	33	994.06
6	998.51	20	997.18	34	993.75
7	998.50	21	997.00	35	993.45
8	998.48	22	996.80	36	993.12
9	998.44	23	996.60	37	992.80
10	998.39	24	996.38	38	992.46
11	998.32	25	996.17	39	992.12
12	998.23	26	995.93	40	991.77
13	998.14	27	995.69		

容量仪器是以 20℃ 为标准而校准的, 但使用时不一定也在 20℃。为了便于校准其他温度下所测量的体积, 表 1-5 列出了在不同温度下 1000mL 水 (或稀溶液) 换算到 20℃ 时, 其体积应增减的量 ($\Delta V/\text{mL}$)。例如, 如果在 10℃ 时滴定用去 25.00mL 标准溶液, 在 20℃ 时应相当于 (mL)

$$25.00 + \frac{1.45 \times 25.00}{1000} = 25.04$$

1. 滴定管的校准

将待校准的滴定管充分洗净, 并在活塞上涂以凡士林后, 加水调至滴定管 0.00mL 或接近零的任一刻度 (加水的温度应当与室温相同)。记录水的温度, 将滴定管尖外水珠擦去, 然后以滴定速度放出 10mL 水, 置于预先准确称过质量 (准确至 0.01g) 的 50mL 具塞锥形瓶中, 将滴定管尖与锥形瓶内壁接触, 收集管尖余滴。30s 后读数 (使用时也应遵守该规定), 并记录; 盖上瓶塞后, 称其质量, 并记录。两次质量之差即放出水的质量。

由滴定管中再放出 10mL 水 (即放至约 20mL 处) 于原锥形瓶中, 用上述同样方法称量, 读数并记录。同样, 每次再放出 10mL 水, 直至总量为 50mL 为止。用实验温度时 1mL 水的质量 (查表 1-4) 除以每次得到的水的质量, 即可得相当于滴定管各部分容积的实际容积 (即 20℃ 时的真实容积)。

I 溶液配制基础知识

表 1-5 不同温度下每 1000mL 水（或稀溶液）换算到 20℃ 时的校正值

温度 $t/^\circ\text{C}$	水, 0.1mol/L 盐酸溶液, 0.01mol/L 溶液 $\Delta V/\text{mL}$	0.1mol/L 溶液 $\Delta V/\text{mL}$
5	+1.5	+1.7
10	+1.3	+1.45
15	+0.8	+0.9
20	0.0	0.0
25	-1.3	-1.1
30	-2.3	-2.5

【例 1】 在 25℃ 时由滴定管中放出 10.10mL 水，其质量为 10.08g。查表 1-4 知道 25℃ 时每 1mL 水的质量为 0.99617g。由此，可算出 20℃ 时其实际容积为

$$V_{20^\circ\text{C}} = \frac{10.08}{0.99617} \text{mL} = 10.12 \text{mL}$$

故此管容积的误差为

$$\Delta V = (10.12 - 10.10) \text{mL} = +0.02 \text{mL}$$

碱式滴定管的校正方法与酸式滴定管相同。

现将在 25℃ 时校准滴定管的一组实验数据列于表 1-6 中。

表 1-6 滴定管校准的实验数据（水温 25℃，1mL 水的质量为 0.9962g）

滴定管读数	读数的容积 /mL	瓶与水的质量 /g	水的质量 /g	实际容积 /mL	校正 /mL	总校正 /mL
0.03		29.20 (空瓶)				
10.13	10.10	39.28	10.08	10.12	+0.02	+0.02
20.10	9.97	49.19	9.91	9.95	-0.02	0.00
30.17	10.07	59.27	10.08	10.12	+0.05	+0.05
40.20	10.03	69.24	9.97	10.01	-0.02	+0.03
49.99	9.79	79.07	9.83	9.86	+0.07	+0.10

最后一项总校正值是对前面各次校正结果的累计数。如 0 与 10mL 之间为 +0.02mL，而 10mL 与 20mL 之间的校正值为 -0.02mL，则 (0~20)mL 之间总校正值为 +0.02mL + (-0.02)mL = 0.00mL。

由此可得校准滴定时所用去的溶液实际体积。

2. 移液管的校准

移液管的校准方法与上述滴定管的校准方法相同。

3. 容量瓶的校准

将洗净、干燥、带塞的容量瓶准确称量（空瓶质量）。注入蒸馏水至标线，记录水温，用滤纸条吸干瓶颈内壁刻线上方水滴，盖上瓶塞称量（称量准确度应与容量瓶大小相对应，一般称量值有效数字位数为四位。如校正 250mL，容量瓶应称准至 0.1g）。两次称量结果之差即为容量瓶中水的质量。根据上述方法算出该容量瓶 20℃ 时的真实容积数值，求出校正正值。

四、溶液配制用试剂

溶液配制需要使用各种化学试剂，不同用途的溶液需要选择不同级别的试剂，试剂选择与用量是否恰当，不仅影响溶液配制的成本，而且直接影响溶液的质量。因此，了解化学试剂的分类、规格、性质及使用知识是非常必要的。

(一) 化学试剂的分类

化学试剂品种繁多，目前还没有统一的分类方法，一般按试剂的化学组成或用途进行分类。表 1-7 列出了化学试剂的分类。

表 1-7 化学试剂分类

序号	名称	说明
1	无机试剂	无机化学品。可细分为金属、非金属、氧化物、酸、碱、盐等
2	有机试剂	有机化学品。可细分为烃、醇、醚、醛、酮、酸、酯、胺等
3	基准试剂	我国将滴定分析用标准试剂称为基准试剂。pH 基准试剂用于 pH 计的校准(定位)基准试剂常用于制备标准物质,其主成分含量高,化学组成恒定 ^①
4	特效试剂	在无机分析中用于测定、分离被测组分的专用有机试剂,如沉淀剂、显色剂、螯合剂、萃取剂等
5	仪器分析试剂	用于仪器分析的试剂,如色谱试剂和制剂、核磁共振分析试剂等
6	生化试剂	用于生命科学研究的试剂
7	指示剂和试纸	滴定分析中用于指示滴定终点,或用于检验气体或溶液中某些物质存在的试剂;试纸是用指示剂或试剂溶液处理过的滤纸条
8	高纯物质	用于某些特殊需要的材料,如半导体和集成电路用的化学品、单晶,痕量分析用试剂,其纯度一般在 4 个“9”(99.99%)以上,杂质总量 $\leq 0.01\%$
9	液晶	既具有流动性、表面张力等液体的特征,又具有光学各向异性、双折射等固态晶体的特征

^① 基准试剂并不等于标准物质。标准物质定义见本书“九”。

(二) 化学试剂的规格与包装

1. 化学试剂的规格

化学试剂的规格反映试剂的质量，试剂规格一般按试剂的纯度及杂质含量划分若干级别。为了保证和控制试剂产品的质量，国家及有关部门对化学试剂制订和颁布了国家标准(GB)和化工行业标准(HG)，没有国家标准和化工行业标准的产品执行企业标准(代号QB)。近年来，一部分试剂标准的修订采用了国际标准或国外先进标准。

我国的化学试剂规格按纯度和使用要求分为高纯(或超纯、特纯)、光谱纯、基准、分光纯、优级纯、分析纯和化学纯等七种。国家质监总局颁布的国家标准主要是指后三种即优级纯、分析纯、化学纯等 3 种规格(见表 1-8)。

表 1-8 化学试剂规格

名称	级别	英文标志	标志颜色	应用
基准试剂			深绿色	纯度最高、杂质含量最低,适用于准确分析工作和科学研究
优级纯试剂 (保证试剂)	一级	GR	深绿色	
分析纯试剂	二级	AR	金光红色	纯度略次于优级纯、适用于分析及一般研究工作
化学纯试剂	三级	CP	中蓝色	纯度与分析纯相差较大,适用于工矿、学校一般工作
生物染色剂			玫红色	

国际理论化学和应用化学联合会 (IUPAC) 对化学试剂分级的规定如表 1-9 所示。我国试剂标准中的基准试剂相当于 C 级和 D 级。

表 1-9 IUPAC 化学试剂的分级

A 级	原子量标准
B 级	和 A 级最接近的基准物质
C 级	含量为(100±0.02)%的标准试剂
D 级	含量为(100±0.05)%的标准试剂
E 级	以 C 级或 D 级试剂为标准进行的对比测定所得的纯度或相当于这种纯度的试剂,比 D 级的纯度高

2. 化学试剂的包装与标志

我国国家标准 GB 15346—1994《化学试剂的包装及标志》规定用不同的颜色标记化学试剂的等级及分类,见表 1-8。

在购买化学试剂时,除了了解试剂的等级外,还需要知道试剂的包装单位。化学试剂的包装单位是指每个包装容器内盛装化学试剂的净质量(固体)或体积(液体)。包装单位的大小根据化学试剂的性质,用途和价格而决定的。

我国规定化学试剂以下列 5 类包装单位包装:

第一类: 0.1g、0.25g、0.5g、1g、5g 或 0.5mL、1mL;

第二类: 5g、10g、25g 或 5mL、10mL、25mL;

第三类: 25g、50g、100g 或者 25mL、50mL、100mL。如以安瓿包装的液体化学试剂增加 20mL 的包装单位;

第四类: 100g、250g、500g 或者 100mL、250mL、500mL;

第五类: 500g、1kg 至 5kg (每 0.5kg 为一间隔), 或 500mL、1L、2.5L、5L。

应根据用量决定购买量, 以免造成浪费和安全隐患。

(三) 化学试剂的选用

应根据不同的工作要求合理地选用相应级别的试剂。因试剂的价格与其级别及纯度相关, 在满足实验要求的前提下, 选用试剂的级别就低不就高。配制痕量分析及容量分析用标准溶液要选用高纯或优级纯试剂, 以降低空白值和避免杂质干扰, 同时, 对所用纯水的制取方法和仪器的洗涤方法也应有特殊的要求。一般化学分析用溶液可使用分析纯试剂。有些教

学实验，如酸碱滴定也可用化学纯试剂代替，但络合滴定用溶液最好选用分析纯试剂，因试剂中有些杂质金属离子封闭指示剂，使终点难以观察。

对分析结果准确度要求高的工作，如仲裁分析、对社会出具公正数据、产品检验、试剂检验等，应选用优级纯、分析纯试剂。对分析结果准确度不高的工作可选用分析纯、化学纯试剂。制备实验、冷却浴或加热浴用可选用工业品。

下面介绍各种规格的试剂在溶液制备中的用途。

基准试剂（容量）可用于制备容量分析用标准物质，在分析测量准确度要求不高的情况下，可直接作为容量分析中的标准。通过准确称量后配制成标准溶液。在分析测量准确度要求较高或要求量值溯源的情况下，应采用准确可靠的方法进行定值。或直接购买有证标准物质作为容量分析用标准。基准试剂主成分含量一般在 99.95%~100.05%，杂质含量略低于优级纯或与优级纯相当。

优级纯试剂主成分含量高，杂质含量低，主要用于制备仪器及化学成分分析用标准溶液。

高纯、光谱纯及纯度 99.99%（4 个 9 也用 4N 表示）以上的试剂，主成分含量高，杂质含量比优级纯低，且规定的检验项目多。主要用于制备微量及痕量成分分析用标准溶液，尤其是高灵敏度的仪器分析，如等离子体质谱仪等分析用标准溶液。

分析纯试剂主成分含量略低于优级纯，杂质含量略高，用于配制一般溶液。

化学纯品质较分析纯差，用于工厂、教学实验的一般溶液配制。

分光纯试剂要求在一定波长范围内干扰物质的吸收小于规定值。

表 1-10 列出了我国国家标准中提到的部分仪器分析方法要求使用的试剂级别，供选用试剂时参考。

表 1-10 部分仪器分析方法应选用的试剂规格

分 析 方 法	试 剂 规 格	引 用 标 准
气相色谱法	试剂主含量不得低于 99.9%	GB/T 9722—1988
分子吸收分光光度法(紫外可见)	规定了有机溶剂在使用波长下的吸光度	GB/T 9721—1988
无火焰(石墨炉)原子吸收光谱法	用亚沸蒸馏法纯化分析纯盐酸、硝酸	GB/T 10724—1989
电感耦合高频等离子体发射光谱法	用亚沸蒸馏法纯化分析纯盐酸、硝酸	GB/T 10725—1989
阳极溶出伏安法	汞及用量较大的试剂用高纯试剂	GB/T 3914—1983

化学试剂虽然均有相应的国家或行业标准，但不同生产厂或不同产地的化学试剂在质量上存在着差异。有时因原料不同，非控制项目杂质也会造成干扰或使实验出现异常现象。故在购买试剂时要注意产品生产厂。另外，在标签上都印有“批号”，不同批号产品因其生产条件不同，质量也不完全相同，在某些工作中，不同批号的试剂应作对照试验。在选用紫外光谱用溶剂、液相色谱流动相、色谱载体、吸附剂、指示剂、有机显色剂及试纸时应注意试剂的生产厂及批号并做作好记录，必要时应做专项检验和对照试验。

(四) 化学试剂的使用方法

为了保持试剂的质量和纯度，确保化验室人员的人身安全，需要掌握化学试剂的性质和使用方法，制定相应的安全守则，并要求有关人员共同遵守。

化验人员应熟知最常用试剂的性质，如市售酸碱的浓度，试剂在水中的溶解性，有机溶

剂的沸点，试剂的毒性及其化学性质等。有危险性的试剂可分为易燃易爆危险品、毒品、强腐蚀剂三类，使用与保管应符合注意事项的要求。

要注意保护试剂瓶的标签，它表明试剂的名称，规格，质量，万一脱落应照原样贴牢。分装或配制溶液应立即贴上标签，杜绝无标签试剂和溶液。绝不可在瓶中盛装不是标签指明的物质。万一出现无标签试剂，可取小样验明，对于不能使用的试剂要慎重处理，不应乱倒。

为保证试剂不受沾污，应当用清洁的牛角勺或不锈钢勺从试剂瓶中取出试剂，绝不可用手抓取，如试剂结块可用洁净的粗玻璃棒或药铲将其捣碎后取出。液体试剂可用洗干净的量筒倒取，不要用吸管伸入原瓶试剂中吸取液体，取出的试剂不可倒回原瓶。打开易挥发的试剂瓶塞时不可把瓶口对准脸部。在夏季由于室温高试剂瓶中常有大量的气体，最好把试剂瓶放在冷水中浸泡一段时间，再打开瓶塞。取完试剂后应立即盖紧塞子，不可错盖瓶塞。对于释放有毒、有味气体的试剂瓶，应该蜡封。

不可用鼻子对准试剂瓶口猛吸气，如果必须嗅试剂的气味，可将瓶口远离鼻子，用手在试剂瓶上方扇动，使空气流吹向自己而闻出其味。绝不可用舌头品尝试剂。

(五) 化学试剂的管理与安全存放条件

化学试剂大多数具有一定的毒性及危险性。加强化学试剂的管理，不仅是保证配制溶液的质量、也是确保生命财产安全的需要。

化学试剂的管理应根据试剂的化学和物理性质：如毒性、易燃性、腐蚀性和潮解性等不同特点，采用不同的方式妥善管理。

实验室内宜存放少量短期内需要的试剂，易燃易爆试剂应放在铁皮柜中，柜的顶部要有通风口，严禁在实验室内存放总量为 20L 的瓶装易燃液体。大量试剂应放在试剂库内。对于一般试剂，如无机盐，应存放有序地放在试剂柜内，可按元素周期系类族，或按酸、碱、盐、氧化物等分类存放。存放试剂时，要注意化学试剂的存放期限，某些试剂在存放过程中会逐渐变质，甚至形成危害物。如醚类、四氢呋喃、二氧六烷、烯烃、液体石蜡等，在见光的条件下，若接触空气可形成过氧化物、放置时间越久越危险。某些具有还原性的试剂，如苯三酚、 TiCl_3 、四氢硼钠、硫酸亚铁、维生素 C、维生素 E 以及金属铁丝、铝、镁、锌粉等易被空气中氧所氧化变质。

化学试剂必须分类存放，不能混放在一起，通常把试剂分成以下几类，分别存放。

1. 易燃类

易燃类液体极易挥发成气体，遇明火即燃烧，通常把闪点在 25°C 以下的液体均列入易燃类。闪点在 -4°C 以下者有石油醚、氯乙烷、溴乙烷、乙醚、汽油、二硫化碳、缩醛、丙酮、苯、乙酸乙酯、乙酸甲酯等。闪点在 25°C 以下的有丁酮、甲苯、甲醇、乙醇、异丙醇、二甲苯、乙酸丁酯、乙酸戊酯、三聚甲醛、吡啶等。

这类试剂要求单独存放于阴凉通风处，理想存放温度为 $(-4\sim 4)^\circ\text{C}$ 。闪点在 25°C 以下的试剂，存放最高室温不得超过 30°C ，特别要注意远离火源。

2. 剧毒类

专指由消化道侵入极少量即能引起中毒致死的试剂。生物试验半致死量在 $50\text{mg}/\text{kg}$ 以

下者称为剧毒物品，如氰化钾、氰化钠及其他剧毒氰化物，三氧化二砷及其他剧毒砷化物，二氯化汞及其他极毒汞盐，硫酸二甲酯，某些生物碱和毒苷等。

这类试剂要置于阴凉干燥处，与酸类试剂隔离。应锁在专门的毒品柜中，建立双人登记签字领用制度。建立使用、消耗、废物处理等制度。皮肤有伤口时，禁止操作这类物质。

3. 强腐蚀类

指对人体皮肤、黏膜、眼、呼吸道和物品等有极强腐蚀性的液体和固体（包括蒸汽），如发烟硫酸、硫酸、发烟硝酸、盐酸、氢氟酸、氢溴酸、氯磺酸、氯化砷、一氯乙酸、甲酸、乙酸酐、氯化氧磷、五氧化二磷、无水三氯化铝、溴、氢氧化钠、氢氧化钾、硫化钠、苯酚、无水肼、水合肼等。

存放处要求阴凉通风，并与其他药品隔离放置。应选用抗腐蚀性的材料，如耐酸水泥或耐酸陶瓷制成架子来放置这类试剂。试剂架不宜过高，也不要放在高架架上，最好放在地面靠墙处，以保证存放安全。

4. 燃爆类

这类试剂中，遇水反应十分猛烈发生燃烧爆炸的有钾、钠、锂、钙、氢化锂铝、电石等。钾和钠应保存在煤油中。试剂本身就是炸药或极易爆炸的有硝酸纤维、苦味酸、三硝基甲苯、三硝基苯、叠氮或重氮化合物、雷酸盐等，要轻拿轻放。与空气接触能发生强烈的氧化作用而引起燃烧的物质如黄磷，应保存在水中，切割时也应在水中进行。引火点低，受热、冲击、摩擦或与氧化剂接触能急剧燃烧甚至爆炸的物质，有硫化磷、赤磷、镁粉、锌粉、铝粉、萘、樟脑等。

此类试剂要求存放室内温度不超过 30℃，与易燃物、氧化剂均需隔离存放。试剂架用砖和水泥砌成，有槽，槽内铺消防沙。试剂置于沙中，加盖，万一出事不致扩大事态。

5. 强氧化剂类

这类试剂是过氧化物或含氧酸及其盐，在适当条件下会发生爆炸，并可与有机物、镁、铝、锌粉、硫等易燃固体形成爆炸混合物。这类物质中有的能与水起剧烈反应，如过氧化物遇水有发生爆炸的危险。属于此类的有硝酸铵、硝酸钾、硝酸钠、高氯酸、高氯酸钾、高氯酸钠、高氯酸镁或钡、铬酸酐、重铬酸铵、重铬酸钾及其他铬酸盐、高锰酸钾及其他高锰酸盐、氯酸钾或钠、氯酸钡、过硫酸铵及其他过硫酸盐、过氧化钠、过氧化钾、过氧化钡、过氧化二苯甲酰、过乙酸等。

存放处要求阴凉通风，最高温度不得超过 30℃。要与酸类以及木屑、炭粉、硫化物、糖类等易燃物、可燃物或易被氧化物（即还原性物质）等隔离，堆垛不宜过高过大，注意散热。

6. 放射性类

一般化验室不可能有放射性物质。化验操作这类物质需要特殊防护设备和知识，以保护人身安全，并防止放射性物质的污染与扩散。

以上 6 类均属于危险品。

7. 低温存放类

此类试剂需要低温存放才不至于聚合变质或发生其他事故。属于此类的有甲基丙烯酸甲酯、苯乙烯、丙烯腈、乙烯基乙炔及其他可聚合的单体、过氧化氢、氢氧化铵（氨水）等。存放于温度 10℃ 下。

8. 贵重类

单价昂贵的特殊试剂、超纯试剂和稀有元素及其化合物均属于此类。这类试剂大部分为小包装。这类试剂应与一般试剂分开存放，加强管理，建立领用制度。常见的有钨黑、氯化钨、氯化铂、铂、铀、铂石棉、氯化金、金粉、稀土元素等。

9. 指示剂与有机试剂类

指示剂可按酸碱指示剂、氧化还原指示剂、络合滴定指示剂及荧光吸附指示剂分类排列。有机试剂可按分子中碳原子数目多少排列。

10. 一般试剂

一般试剂分类存放于阴凉通风，温度低于 30℃ 的柜内即可。

五、标准溶液配制用试剂、原料的处理及称量

(一) 试剂、原料的处理

用于配制标准溶液的试剂常常需要进行处理后方可使用。掌握原料的处理方法对于准确配制溶液是很重要的。下面分别予以介绍。

1. 金属

金属一般都具有一定的化学活性，在空气中长久储存，表面会发生氧化作用，形成一层氧化膜，容易吸收空气中的二氧化碳，形成碳酸盐，如果不做任何处理，直接配制标准溶液，量值可能与目标值不一致。金属一般均是块状或片状，为了能在称量时获得预期的量值，首先应将金属切割成不同的大小，以便称量时进行质量调整。称量前应进行处理：选取待称量的高纯金属，置于烧杯中，用稀盐酸溶液（体积分数 10%）或稀硝酸溶液（体积分数 10%）浸泡金属表面片刻（注意碱金属和碱土金属不可用此法处理，对于较活泼的金属，处理过程应迅速）。然后用自来水、去离子水清洗干净，最后用无水乙醇清洗，用滤纸轻轻吸干残余溶剂，放入干燥器中保存备用。

2. 盐类

如果盐的纯度已经符合要求，处理过程相对比较简单，主要是干燥或灼烧，除去水分、二氧化碳及微量其他杂质（如灼烧可除去有机杂质）。一般盐类应在（105~115）℃ 烘干，碳酸盐应在（270~300）℃ 下灼烧，有机物和铵盐最好在 95℃ 以下烘干，氯化物、硫酸盐等在 600℃ 左右灼烧，并置于干燥器中备用。

有时市售的试剂纯度达不到要求，则要求对试剂进行纯化。一般常用的纯化方法有重结晶法、萃取法、水解法等。各种试剂纯化的具体操作及条件不同，在此不做赘述。

3. 氧化物

金属氧化物一般具有一定的碱性，尤其是活泼金属的氧化物往往会吸附空气中二氧化碳，形成碳酸盐，因此在称量之前必须除去二氧化碳。此类氧化物常用的处理方法是将氧化物在(800~900)℃下灼烧后，干燥器中保存备用。必要时可采用真空干燥器保存，以免在冷却过程中再次吸收二氧化碳。

4. 酸及有机溶剂

当纯度达到要求时，不用做任何处理即可使用。若纯度不够，可采取重蒸馏、亚沸蒸馏、色谱法等方法进行纯化。

(二) 试剂、原料纯度的检验

用于配制溶液的试剂尤其是配制标准溶液的试剂，常需要知道其确切的纯度或某些对量值有影响杂质的含量，以控制配制溶液的质量。如配制电感耦合等离子体质谱用标准溶液，除要了解试剂主含量外，还必须了解试剂中所含杂质的含量。试剂纯度的测定通常采用两种方式，既直接测定主含量法或扣除杂质法。我国已经颁布了许多有关试剂的标准，规定了试剂主含量及重要杂质的测定方法(见附录七、化学试剂标准目录)。

1. 主含量测定法

化学成分分析中准确度最高的方法，是国际计量委员会物质质量咨询委员会(CIPM/CCQM)公认的五个潜在的基准方法(并非这些方法本身就是基准方法，而是需要按照基准方法定义的要求，通过系统的研究，才可能将其发展为可行的基准方法)：重量法、库仑法、凝固点下降法、同位素稀释质谱法、称量滴定法。库仑法准确度最高，要求所依据的化学反应必须按反应式定量进行，电流效率必须100%，操作者必须具有相当的操作经验等。凝固点下降法最适用于有机试剂的测定，要求被加入的杂质稳定，不与待测物形成固熔体等。上述两种方法适用于99.5%以上的试剂纯度分析。重量法应用广泛，适用于能定量形成沉淀的无机或有机成分的测定，主要用于含量高于1%的成分分析，但操作程序复杂，耗时长，影响测量准确度的因素多。同位素稀释质谱法由于所用仪器昂贵，一般实验室很少配备。称量滴定是以肉眼读取滴定剂体积改用天平称量滴定剂质量，减少人为误差，提高测定准确度，在一般化学试剂主含量测定中，常采用酸碱滴定、络合滴定、沉淀滴定、氧化还原滴定等。

这几种方法在配制准确度要求很高的标准溶液，尤其是研制标准物质时，是理想的定值方法。这些方法也常用于标准溶液的定值。

2. 扣除杂质法

采用灵敏的仪器分析方法，准确测定试剂中可能存在的各种杂质含量，计算杂质总量(Z)，(100-Z)%即为试剂纯度。测定中需要注意的是：尽量对可能存在的所有杂质进行测定，以确保纯度测定的准确可靠。常用的用于测定无机杂质的仪器分析方法有：原子吸收分光光度法、等离子体发射光谱法、等离子体质谱法、紫外可见分光光度法、原子荧光法、离

子色谱法等。测定有机杂质的仪器方法有：气相色谱法、高效液相色谱法、色谱-质谱法等。由于扣除杂质法需要测量的成分多，难度大，通常是在测定主含量没有适当的方法时，或当纯度大于 99.9% 才使用。

(三) 试剂和原料的称量

1. 称量方法

称量是溶液配制的一项基本操作，对于不同的待称量物或溶液准确度的不同要求，采用不同的称量方法。称量不能将待称量物直接置于天平的托盘上，而是须将待称物置于某容器或称量纸上称量。

(1) 增量称量法：先称量空容器，再将待称量试剂加入到上述容器中，再次称量，读取两次质量差值，即为称量的试剂质量。

[操作方法] 先将空容器或称量纸称质量，记录读数 (m_1) (电子天平采用回零的方法)，将待称物加入空容器或称量纸上，直到预期质量 (m_2)。按下式计算称量的试剂质量 m ：

$$m = m_2 - m_1 \quad (1-1)$$

采用称量纸称取样品时，要确保称量纸必须不黏附试剂。

(2) 减量 (差减) 称量法

减量称量法是先称量装有试剂的称量瓶 (或其他容器) 的质量，倒出所需的试剂量，再称量剩余试剂及称量瓶 (或其他容器) 的质量，二者之差即是试剂的质量。此法适于称量易吸水、易氧化或易与 CO_2 反应的试剂。称量时应防止试剂的损失。

[操作方法] 在称量瓶中装入一定量的试剂，盖好瓶盖，带细纱手套、指套或用纸条套住称量瓶 (以防止手上污汁或汗液黏附于称量瓶上，影响称量)，放在天平托盘中央，称出其质量 (m_1)。取出称量瓶，悬在接受试剂的容器 (烧杯或锥形瓶) 上方，使称量瓶倾斜，打开称量瓶盖，用盖轻轻敲击瓶口上缘，渐渐倾出样品，当估计倾出的试剂量接近所需要的质量时，慢慢地将瓶立起，再用称量瓶盖轻敲瓶口上部，使粘在瓶口的试剂落回瓶内，然后盖好瓶盖，将称量瓶放回天平盘上，再次称量 (m_2)。两次称量之差，即为倒出试剂的质量 (m)。若试剂的质量不够，可照上述方法再倒一次、再次称量，直到试剂量符合要求。但次数不宜太多。如倒出试剂太多，不可借助药勺把试剂放回称量瓶，只能弃去重称。按下式计算称量的试剂质量 m ：

$$m = m_1 - m_2 \quad (1-2)$$

(3) 替代法 主要用于称量准确要求较高的试剂的称量。

[操作方法] 将空容器称量，读取 m_1 ，再在天平上放置待称样量的标准砝码 (m_2) 读数 ($m_1 + m_2$)，取下砝码，在空容器中加入待称试剂，直到天平读数恢复到初始读数 ($m_1 + m_2$) (有时因最小砝码质量与天平的末位读数不易匹配，末位读数可直接采用天平的读数) 替代的砝码质量加上砝码的修正值即为试剂的称样量。用于替代法称量的标准砝码应定期检定合格后方可使用，保证量值准确。下面举例说明如何采用替代法进行称量。

【例】欲准确称取 4.9031g 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)。具体操作如下：先称取空称量瓶的质量 m_1 为 8.2489g，然后在天平上再加 m_2 为 4.9031g 的标准砝码 (2 个 2g 砝码，1 个 500mg 砝码，2 个 200mg 的砝码，1 个 2mg，1 个 1mg 砝码，且假设标准砝码的修正值均为

零),使天平的读数为 $m_1 + m_2 = 13.1520\text{g}$ (没有 0.1mg 砝码,读取天平的显示值),然后取下砝码,将 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 加入到称量瓶中,直到天平的读数仍为 13.1521g ,则所称量的重铬酸钾质量为 4.9031g 。

(4) 固定称样量法 在分析工作中常要准确称量某一指定质量的试剂。例如,要求配制浓度为 $c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7) = 0.1000\text{mol/L}$ 标准溶液 1000mL ,需要准确称取 4.9031g 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)。在例行分析中,为了便于计算结果或利用计算图表,往往要求称量某一指定质量的被测样品,这时,可采用固定质量称量法。此法要求试样不易吸水,在空气中稳定。

[操作方法] 在天平上准确称量容器的质量(容器可以是称量瓶、表面皿、称量纸等),然后在容器中加入欲称量的样品,直到天平显示出所要称量的质量。称量后将试样全部转移到实验容器中(采用清洗等办法),确保称量的试样没有损失。若要再称一份试样,则按上述程序重复操作。

2. 浮力修正

由于样品的密度与砝码的密度不同,因此空气浮力对样品的影响与对砝码的影响不同,两者密度相差越大,空气浮力的影响也就越大。一般在不确定度要求 $<0.5\%$ 时,为了获得准确的量值,需要对称量的样品质量进行空气浮力修正。空气浮力校正后的试样质量按下式计算:

$$m_1 = m_2 + \rho_1 \left(\frac{1}{\rho_2} - \frac{1}{\rho_3} \right) m_2$$

$$\rho_1 = 0.00129 \left(\frac{273.15}{t + 273.15} \right) \left(\frac{p_1 - 0.3783 p_2}{101.3} \right)$$

$$p_2 = W \times p_3$$

式中 m_1 ——浮力修正后的试样质量, g;

m_2 ——试样的称量质量, g;

ρ_1 ——湿空气的密度, g/cm^3 ;

ρ_2 ——试样的密度, g/cm^3 ;

ρ_3 ——砝码的密度, g/cm^3 ;

p_1 ——大气压, kPa;

p_2 ——室温下水的蒸气压, kPa;

p_3 ——室温下水的饱和蒸气压, kPa;

t ——室温, $^{\circ}\text{C}$;

W ——相对湿度, %。

若要对称量的样品进行空气浮力修正,则应在称量的同时,记录室温、大气压、相对湿度。此外,用以测定室温、大气压、相对湿度的温度计、气压表和湿度计应定期送检,保证量值准确。

3. 称量不确定度和天平的选择

由于天平的特性,使得称量不可避免地存在着误差,那么如何降低和计算称量不确定度。目前天平制作技术日趋先进,通过选择不同的天平和控制称样量,完全有可能将称量误差降低到很小的水平,甚至于可以忽略不计。

称量不确定度一般由天平的重复性和天平校准的不确定度决定(称量不确定度评定见

“十一溶液配制中不确定度评定的典型实例”)。一般应将称量不确定度控制在标准溶液(或测量)总不确定度的 $\frac{1}{3}$ 之内。例如,如果溶液的总不确定度为0.3%,则称量不确定度应在0.1%以内。在通常情况下通过选择天平和控制称样量来实现。如上述例子:只要选择最小分度为0.1mg的天平,称样量不小于0.2g就能实现。如果只有最小分度为1mg的天平,那么应将称样量增加到2g也能实现称量相对不确定度小于0.1%。因此在进行称量前,需要根据称量的不确定度要求,确定使用的天平和称样量。

(四) 天平、砝码的使用

1. 天平、砝码的使用环境条件

(1) 天平是精密仪器,必须保持一定的环境条件,才能达到其设计性能。一般要求天平室温度应保持稳定,温度波动不大于 $0.5^{\circ}\text{C}/\text{h}$,室温应在 $(15\sim 30)^{\circ}\text{C}$ 。相对湿度低于75%。天平室应避免阳光直射,最好是在朝北的房间内,以减少温度变化。天平室应配有窗帘,挡住直射阳光。

(2) 天平室应注意清洁、防尘。门窗要严密,最好有双层窗。天平室应选择周围无震动源和无强磁场的房间,最好在楼房的底层,不靠近空压机、电梯等设备。天平最好是从防震的地基上直接构筑的水泥台,上放50mm厚的水磨石或人造大理石台面。天平也不要安装在离门、窗和通风设备排气口太近的地方。

2. 天平使用的原则

(1) 天平和砝码应定期检定,确保其计量性能符合相应计量检定规程的要求。检定应按照国家检定规程,请计量部门专门从事该项工作的专业人员进行。

(2) 称量前后应检查天平是否完好,并保持天平清洁。若不慎在天平内洒落试剂,应立即清理干净,以免腐蚀天平。

(3) 天平载重不得超过最大载荷。开启天平不能用力过猛。不可直接将称量试剂放在天平上称量,被称试剂应放在洁净的器皿中称量,挥发性、腐蚀性、吸潮性的试剂必须放在密闭的容器中称量。

(4) 不得把过热或过冷的物体放到天平上称量。应将待称物品平衡到室温后方可称量。

(5) 被称物体和砝码均应放在天平称盘中央,开门、取放物体、加减砝码必须在天平处于休止状态。

(6) 称量完毕,应及时取出被称物,将砝码放回盒中,天平回零,切断电源。

(7) 应在天平内放置硅胶干燥剂。干燥剂可置于小烧杯中,硅胶颜色变红后,应及时烘干除水或更换。

(8) 搬动天平时,应卸下称盘、吊耳、横梁等部件。搬动后检验天平性能,确认正常后,方可使用。

六、溶液配制常用量、单位以及有效数字

(一) 溶液配制常用的量和单位

国家标准 GB 3100~3102—1993 规定了表示溶液浓度的有关量和单位。

1. 物质的量

“物质的量”是量的名称，是国际单位制七个基本量之一。规定物质 B “物质的量”的符号为 n_B ，其单位为摩尔 (mol)，符号为 mol，是化学量惟一的 SI 单位。摩尔是一系统的物质的量，该系统所包含的基本单元数与 0.012kg 碳-12 的原子数目相等。在使用摩尔时，基本单元应予指明，可以是原子、分子、离子、电子及其他粒子，或是这些粒子的特定组合。1 摩尔的任何物质所包含的粒子数 (可以是原子、分子、离子、电子等) 相同，即一个阿伏加德罗常数 (N_A)。阿伏加德罗常数 (N_A) 等于单元数 N 除以物质的量 n 。

$$N_A = \frac{N}{n} = 6.02214199(47) \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$6.02214199(47) \times 10^{23}$ 是 1999 年发布的最新数值，由美国国家标准与技术研究院 (NIST) 提供。

如用 B 代表泛指物质的基本单元，则将 B 表示成右下标，如 n_B 。若基本单元有具体所指，则应将单元的符号置于量的符号齐线的括号中。例如：

1 mol (H)，具有质量 1.00794g 1 mol $\left(\frac{1}{2}\text{Hg}_2^{2+}\right)$ ，具有质量 200.59g

1 mol (H_2)，具有质量 2.01588g 1 mol $\left(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4\right)$ ，具有质量 31.6068g

2. 质量

质量为国际单位制七个基本量之一，用符号 m 表示，是溶液配制中最为常用的量。质量单位为千克 (kg)，等于国际千克原器的质量。在溶液配制中常用克 (g)、毫克 (mg)、微克 (μg) 表示。它们之间的换算关系为：

$$\begin{aligned} 1 \text{ kg} &= 1000 \text{ g} \\ 1 \text{ g} &= 1000 \text{ mg} \\ 1 \text{ mg} &= 1000 \mu\text{g} \end{aligned}$$

3. 元素的相对原子质量

元素的相对原子质量是指元素的平均原子质量与核素 ^{12}C 原子质量的 $\frac{1}{12}$ 之比。元素的相对原子质量用符号 A_r 表示，为量纲一的量，以前称为原子量，元素的相对原子质量 (见附录一)。例如： $A_r(\text{Cl}) = 35.453$

4. 物质的相对分子质量

物质的相对分子质量是指物质的分子或特定单元的平均质量与核素 ^{12}C 原子质量的 $\frac{1}{12}$ 之比。物质的相对分子质量用符号 M_r 表示，为量纲一的量，以前称为分子量，一些常用物质的相对分子质量见附录二。

例如： $M_r(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 105.9884$

5. 体积

体积用符号 V 表示，国际单位为立方米 (m^3)，在溶液配制中常用升 (L)、毫升 (mL) 和微升 (μL)。它们之间的换算关系为：

$$1\text{m}^3 = 1000\text{L}$$

$$1\text{L} = 1000\text{mL}$$

$$1\text{mL} = 1000\mu\text{L}$$

6. 密度

密度是指单位体积内物质的质量，用符号 ρ 表示，单位为千克/米³ (kg/m^3)，常用单位还有克/立方厘米 (g/cm^3) 或克/毫升 (g/mL)。相对密度是指在规定条件下，物质的密度 ρ 与参考物质的密度 ρ_r 之比其符号为 d (过去称为比重)。对于液态和固态物质，通常采用纯水为参考物质。由于温度影响物质的体积，通常密度需要标明测定时的温度。溶液的密度常用相对密度表示。

7. 摩尔质量

摩尔质量 (M) 定义为：一系统中物质 B 的质量除以该物质的量，单位符号为千克/摩 (kg/mol)，克/摩 (g/mol)。

$$M = \frac{m}{n_B}$$

可理解为 $1\text{mol}(6.02214199(47) \times 10^{23})$ 个基本单元所具有的质量，根据所涉及基本单元的不同，摩尔质量可分为分子摩尔质量、原子摩尔质量等。

对于同一物质，规定的基本单元不同，其摩尔质量也不同。

$$\text{例如：} M(\text{KMnO}_4) = 158.0339\text{g}/\text{mol} \quad M(\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7) = 294.1846\text{g}/\text{mol}$$

$$M\left(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4\right) = 31.6068\text{g}/\text{mol} \quad M\left(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7\right) = 49.0308\text{g}/\text{mol}$$

$$M(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 105.9884\text{g}/\text{mol} \quad M(\text{I}_2) = 253.80894\text{g}/\text{mol}$$

$$M\left(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3\right) = 52.9942\text{g}/\text{mol} \quad M\left(\frac{1}{2}\text{I}_2\right) = 126.90447\text{g}/\text{mol}$$

摩尔质量是建立各量间定量关系的关键，有了阿伏加德罗常数、摩尔质量、相对原子量 (分子量)，微观量与宏观量各量之间的换算显得很简单，以图 1-3 表示。

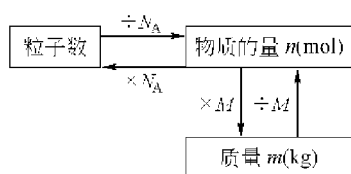


图 1-3 各量值间的换算关系

【例 1】 已知某试样中含 Fe_3O_4 57.35g，计算 Fe_3O_4 物质的量。

解：已知 $M(\text{Fe}_3\text{O}_4) = 231.533\text{g}/\text{mol}$

$$n(\text{Fe}_3\text{O}_4) = \frac{m(\text{Fe}_3\text{O}_4)}{M(\text{Fe}_3\text{O}_4)} = 0.2477 \text{ (mol)}$$

【例 2】 已知某溶液中含钠离子 0.0456mol，计算溶液中钠离子质量。

解：已知 $M(\text{Na}^+) = 22.989770\text{g}/\text{mol}$

$$m(\text{Na}^+) = M(\text{Na}^+) \times n(\text{Na}^+) = 22.989770 \times 0.0456 = 1.05\text{g}$$

(二) 表示溶液浓度常用的量和单位

表 1-11 列出了表示溶液浓度常用的量和单位。

表 1-11 溶液配制常用的量和单位

量的名称	符 号	定 义	单 位 名 称	符 号	换 算 因 数
B 的质量浓度	ρ_B	B 的质量除以混合物的体积	千克每升	kg/L	$1\text{kg/L} = 10^3\text{kg/m}^3 = 1\text{kg/dm}^3$
B 的质量分数	w_B	B 的质量与混合物的质量之比	—	1	
B 的浓度, B 的物质的量浓度	c_B	B 的物质的量除以混合物的体积	摩尔[尔]每立方米 摩尔[尔]每升	mol/m ³ mol/L	$1\text{mol/L} = 10^3\text{mol/m}^3 = 1\text{mol/dm}^3$
B 的摩尔分数	$x_B, (y_B)$	B 的物质的量与混合物的物质的量之比	—	1	
溶质 B 的摩尔比	r_B	溶质 B 的物质的量与溶剂的物质的量之比	—	1	
B 的体积分数	φ_B	对于混合物, $\varphi_B = x_B V_{m,B}^* / (\sum_A x_A V_{m,A}^*)$ 式中 $V_{m,A}^*$ 是纯物质 A 在相同温度和压力时的摩尔体积, Σ 代表在全部物质范围求和	—	1	
溶质 B 的质量摩尔浓度	b_B, m_B	溶质 B 的物质的量除以溶剂的质量	摩尔[尔]每千克	mol/kg	

(三) 量和单位符号的表示

在国家标准 (GB 3101—1993) 中规定: 量的符号通常是单个拉丁或希腊字母, 有时带有下标或其他的说明性标记。无论正文的其他字体如何, 量的符号都应当使用斜体。除正常语法句子结尾的标点符号, 量的符号不得附加圆点。如体积用“V”表示, 质量用“m”表示。单位的符号: 无论其他部分的字体如何, 单位符号都应当用正体。在复数时, 单位符号的字体不变。除正常语法句子结尾的标点符号, 单位符号不得附加圆点。单位符号应当置于量的整个数值之后, 并在其间留一空隙。在单位符号附加表示量的特性和测量过程信息的标志是不正确的。如体积的单位“毫升”用符号“mL”表示, 质量的单位“千克”用符号“kg”表示。

(四) 溶液配制中的有效数字及其运算

1. 有效数字

如何用有效数字正确表示溶液浓度? 首先需要清楚有效数字的概念。若某近似数字的误差绝对值不超过该末位数的半个单位值时, 则从其第一个不是零的数字起至最末一位的所有数字, 都是有效数字。例如, $\frac{1}{3}$ 的小数值为 0.333…。若取 0.33, 则其末位数的半个单位值为 0.005 (末位为 0.03, 其末位数的一个单位值为 0.01, 其末位数的半个单位值为 0.005); 而误差的绝对值 $|0.333 - 0.33| = 0.003$, 不超过 0.005。于是 0.33 的有效数字为两位。为了明显地表示有效数字, 一般采用下列形式:

$$k \times 10^m$$

式中, m 为可具有任意符号的任意自然数; k 为不小于 1 而小于 10 的任意数, 其位数即是有效数字。

【例 1】 0.0115 mol/L 的 EDTA 标准溶液, 应表示为 1.15×10^{-2} mol/L。表明有效数字为 3 位。

【例 2】 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的铜标准溶液, 应表示为 1.000×10^3 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 。表明有效数字为 4 位。

2. 有效数字的运算

① 加、减运算 如果参与运算的数不超过 10 个, 运算时以各数中末位的数量级最大的数为准, 其余的数均比它多保留一位, 多余位数舍去。计算结果的末位的数量级, 应与参与计算的数中末位的数量级最大的那个数相同。若计算结果尚需要参与下一步运算, 则可多保留一位。

【例 3】 $16.5 + 3.7484 + 8.897 \rightarrow 16.5 + 3.75 + 8.90 = 29.15 \approx 29.2$

计算结果为 29.2, 若尚需参加下一步计算, 则取 29.15。

② 乘、除 (或乘方、开方) 运算 在进行乘除运算时, 以有效数字位数最少的那个数为准, 其余的数均比它多保留一位, 计算结果 (积或商) 的有效数字位数, 应与参与计算的数中有效数字位数最少的那个数相同。乘方、开方运算类同。

【例 4】 $1.5 \times 0.7128 \times 8.813497 \rightarrow 1.5 \times 0.713 \times 8.81 = 9.42 \approx 9.4$

计算结果为 9.4, 若尚需参加下一步计算, 则取 9.42。

(五) 数字修约

1. 数字修约的基本概念

对某一拟修约数, 根据保留数位的要求, 将其多余位数的数字进行取舍, 按一定的规则, 选取一个其值为修约间隔整数倍的数 (称为修约数) 来代替拟修约数, 这一过程称为数值修约, 也称为数的化整或数的凑整。

修约间隔又称为修约区间或化整间隔, 它是确定修约保留位数的一种方式。修约间隔一般以 $k \times 10^n$ (k 可取 1, 2, 5; n 为正、负整数) 的形式表示。

修约间隔一经确定, 修约数只能是修约间隔的整数倍。例如:

- (1) 指定修约间隔为 0.1, 修约数应在 0.1 的整数倍的数中选取;
- (2) 若修约间隔为 2×10^n , 修约数的末位只能是 0, 2, 4, 6, 8 等数字;
- (3) 若修约间隔为 5×10^n , 则修约数的末位数字必然不是“0”就是“5”。

当对某一拟修约数进行修约时, 需根据修约间隔确定修约的位数, 即修约数的保留位数应与修约间隔相应。例如, 修约间隔为 0.1, 则拟修约数应保留到小数点后第一位; 若修约间隔为 2, 则拟修约数应保留到个位数。

2. 数字修约规则

GB 8170—1987《数值修约规则》, 对: “1”、“2”、“5”间隔的修约方法分别做了规定, 但使用比较烦琐, 现介绍一种更为简洁的方法。

(1) 如果在为修约间隔整数倍的一系列数中，只有一个数最接近拟修约数，则该数就是修约数。

例如，将 1.1500001 按 0.1 修约间隔进行修约。与拟修约数 1.1500001 邻近的为修约间隔整数倍的数中有 1.1 和 1.2（分别为 0.1 的 11 倍和 12 倍），然而只有 1.2 最接近拟修约数，因此 1.2 就是修约数。又如，要求将 1.015 修约十分位的 0.2 个单位。修约间隔为 0.02，与拟修约数 1.015 邻近的为修约间隔整数倍的数中有 1.00 和 1.02（分别为 0.02 的 50 倍和 51 倍），然而只有 1.02 最接近拟修约数，因此 1.02 就是修约数。

(2) 如果在为修约间隔整数倍的一系列数中，有连续的两个数同等地接近拟修约数，则这两个数中，只有为修约间隔偶数倍的那个数才是修约数。

例如，要求将 1150 按 100 修约间隔修约。有两个连续的为修约间隔整数倍的数 1.1×10^3 和 1.2×10^3 同等地接近拟修约数 1150，因为 1.1×10^3 是修约间隔 100 的奇数倍（11 倍）。只有 1.2×10^3 是修约间隔 100 的偶数倍（12 倍），因此 1.2×10^3 是修约数。

又如，要求将 1.500 按 0.2 修约间隔进行修约。有两个连续的为修约间隔整数倍的数 1.4 和 1.6 同等地接近拟修约数 1.500，因为 1.4 是修约间隔 0.2 的奇数倍（7 倍），所以不是修约数。只有 1.6 是修约间隔 0.2 的偶数倍（8 倍），因而才是修约数。

3. 数值的舍入规则

(1) 被舍入数字的第一位小于 5，则全部舍去。

【例 5】 4569.45 → 4569

(2) 被舍入数字的第一位为 5，且后面的数字为 0 或无任何数字，当保留数字的末位为偶数或 0 时，则全部舍去。当保留数字的末位为奇数时，则该奇数加 1。

【例 6】 4566.5 → 4566

【例 7】 4567.5 → 4568

(3) 被舍入数字的第一位大于 5 或等于 5，但其后有不为 0 的数字，则保留数字加 1。

【例 8】 4567.5005 → 4568

【例 9】 4567.7 → 4568

该规则是以产生最小修约误差为原则的。

需要注意的是，数字修约导致的不确定度呈均匀分布，约为修约间隔的 $\frac{1}{2}$ 。还应注意，不要多次连续修约。

例如：12.251 → 12.25 → 12.2；如果一步修约到小数点后第一位，则为 12.3，多次连续修约会产生累积不确定度。

七、溶液浓度的表示及计算

在化学检验中，随时都要用到各种浓度的溶液，溶液的浓度是指一定量的溶液（或溶剂）中所含溶质的量。在国际标准和国家标准中，一般用 A 代表溶剂，用 B 代表溶质。常用的溶液浓度表示方法有以下几种。

(一) B 的质量分数

B 的质量分数是指 B 的质量 (m_B) 与混合物的质量 (m) 之比。以 w_B 表示，即

$$\text{物质 B 的质量分数 } (w_B) = \frac{m_B}{m}$$

B 的质量分数 (w_B) 常用百分数的形式表示。由于质量分数是相同物理量之比，因此其量纲为 1，但在量值表达上是以纯小数表示的，而不出现量纲 1。

市售液体试剂一般都以质量浓度的百分数表示，例如市售的浓盐酸标签上标明 37%，表明此盐酸溶液 100g 含 37g HCl 和 63g 水。其浓度可表示为 $w(\text{HCl})=0.37$ ，或 $w(\text{HCl})=37\%$ 。如果分子、分母两个质量单位不同，则质量分数应写上单位，如 mg/g 和 $\mu\text{g/g}$ 等。

在微量和痕量分析中，过去常用 ppm 和 ppb 表示含量，其含义是 10^{-6} 和 10^{-9} ，现在这种表示方法已废止，改用法定计量单位表示。例如某化工产品中含铜 5ppm，应表示为 $w(\text{Cu})=5\times 10^{-6}$ ，或 $5\mu\text{g/g}$ ，或 5mg/kg 。

1. 当溶质为固体物质时的计算方法

【例 1】 配制 500g 质量分数为 $1000\mu\text{g/g}$ 的 Zn^{2+} 溶液，计算所需金属锌的质量。

解：

$$w_{\text{Zn}} = \frac{m_{\text{Zn}}}{m}$$

则

$$m_{\text{Zn}} = w_{\text{Zn}} \times m = 1000 \times 500 \times 10^{-6} = 0.5000\text{g}$$

2. 当溶质为液体物质时的计算方法

(1) 直接称量液体时的计算方法

【例 2】 配制 1000g 质量分数为 $1000\mu\text{g/g}$ 的汞溶液，计算所需汞的质量。

解：

$$w_{\text{Hg}} = \frac{m_{\text{Hg}}}{m}$$

则

$$m_{\text{Hg}} = w_{\text{Hg}} \times m = 1000 \times 1000 \times 10^{-6} = 1.0000\text{g}$$

(2) 量取溶液体积时的计算方法

对于某些液体如浓酸、浓碱等不宜采用称量的方式；通常量取液体体积比称量更方便，如溶液的稀释。在配制前需要了解溶质的密度，再进行计算，计算的依据是溶质的总量在稀释前后不变。

$$\rho_0 V_0 w_0 = \rho V w$$

式中 ρ_0 ——浓溶液的密度，g/mL；

V_0 ——浓溶液的体积，mL；

w_0 ——浓溶液的质量分数，%；

ρ ——欲配溶液的密度，g/mL；

V ——欲配溶液的体积，mL；

w ——欲配溶液的质量分数，%。

【例 3】 欲配制 30% H_2SO_4 ($\rho=1.220\text{mg/mL}$) 溶液 500mL，计算量取浓硫酸的体积。

解：

$$V_0 = \frac{\rho V w}{\rho_0 w_0} = \frac{1.220 \times 500 \times 30}{1.84 \times 96} \text{mL} = 103.6\text{mL}$$

(二) B 的质量浓度

B 的质量浓度是指 B 的质量除以混合物的体积，以 ρ_B 表示，单位是 g/L。即

$$\rho_B = \frac{m_B}{V}$$

式中 ρ_B ——溶质 B 的质量浓度, g/L;

m_B ——溶质 B 的质量, g;

V ——混合物 (溶液) 的体积, L。

例如 $\rho(\text{NaCl})=10\text{g/L}$ 氯化钠溶液, 表示 1L 氯化钠溶液中含氯化钠 10g。当溶液的浓度很稀时, 可用 mg/L, $\mu\text{g/L}$, ng/L 来表示。

【例 4】 若配制上述 10.0g/L 氯化钠溶液 200mL, 计算所需氯化钠的质量。

解:

$$\rho_{\text{NaCl}} = \frac{m_{\text{NaCl}}}{V}$$

$$m_{\text{NaCl}} = \rho_{\text{NaCl}} V = (10.0 \times 0.200)\text{g} = 2.00\text{g}$$

在一些较早的检验方法标准中, 习惯使用质量体积百分浓度来表示溶液的浓度, 如 0.5% 的淀粉溶液, 现质量体积百分浓度不应再使用, 0.5% 的淀粉溶液的质量浓度, 应表示为 5g/L。

(三) B 的体积分数

混合前 B 的体积 (V_B) 除以混合物的体积 (V_0) 称为 B 的体积分数, 通常用于溶质为液体的溶液, 将液体试剂稀释时, 多采用这种浓度表示, 以 φ_B 表示。即

$$\varphi_B = \frac{V_B}{V_0}$$

B 的体积分数 (φ_B) 为量纲一的量, 常以 “%” 表示其浓度值, 如 $\varphi(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})=0.70$, 也可以写成 $\varphi(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})=70\%$, 若用无水乙醇来配制这种浓度的溶液, 可量取无水乙醇 70mL, 加水稀释至 100mL。又如 $\varphi(\text{HCl})=5\%$, 即表示 100mL 溶液中含有 5mL 浓盐酸。

【例 5】 配制体积分数 5% 的盐酸溶液 300mL, 计算需要浓盐酸的体积。

解:

$$\varphi_{\text{HCl}} = \frac{V_{\text{HCl}}}{V_0}$$

$$V_{\text{HCl}} = \varphi_{\text{HCl}} V_0 = 5\% \times 300\text{mL} = 15\text{mL}$$

(四) 比例浓度

比例浓度是化验室里常用的粗略表示溶液 (或混合物) 浓度的一种方法。包括容量比浓度和质量比浓度两种浓度表示方法。

容量比浓度是指液体试剂相互混合或用溶剂 (大多数为水) 稀释时的表示方法, 常以 $(V_A + V_B)$ 或 $V_A : V_B$ 符号表示。例如 1+3 ($V_1 + V_2$) 盐酸溶液, 表示 1 体积市售浓盐酸与 3 体积蒸馏水相混而成的盐酸溶液。1:4 硝酸溶液, 表示 1 体积市售浓硝酸与 4 体积蒸馏水相混而成的硝酸溶液。

质量比浓度是指两种固体试剂相互混合的表示方法, 例如 1+100 ($m_1 + m_2$) 钙指示剂-氯化钠混合指示剂, 表示 1 个单位质量的钙指示剂与 100 个单位质量的氯化钠相互混合, 是一种固体稀释方法。

(五) B 的物质的量浓度

B 的物质的量浓度, 常简称为 B 的浓度, 是指 B 的物质的量除以混合物的体积, 以 c_B

表示，单位为 mol/L，即

$$c_B = \frac{n_B}{V}$$

式中 c_B ——物质 B 的物质的量浓度，mol/L；

n_B ——物质 B 的物质的量，mol；

V ——混合物（溶液）的体积，L。

c_B 是物质的量浓度的符号，下标 B 指基本单元。

【例 6】 配制 1L 物质的量浓度为 0.1000mol/L 的草酸钠溶液，计算所需草酸钠的质量。

$$c_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} = \frac{n_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{V} = \frac{m_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{VM_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}$$

$$m_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} = c_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} VM_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} = 0.1000 \times 1.000 \times 133.9985\text{g} = 13.3998\text{g}$$

(六) B 的质量摩尔浓度

B 的质量摩尔浓度是溶液中溶质 B 的物质的量 (mol) 除以溶剂 K 的质量 (kg)。即

$$b_B = \frac{n_B}{m_K}$$

式中 b_B ——质量摩尔浓度，mol/kg；

n_B ——溶质 B 的物质的量，mol；

m_K ——溶剂 K 的质量，kg。

用质量摩尔浓度 b_B 表示溶液的组成，优点是其量值不受温度的影响，缺点是使用不方便。因此在溶液配制中，在准确度要求较高的情况下才使用。

【例 7】 已知某溶液中含有重铬酸钾 0.0012mol，所用溶剂为 0.100kg，计算重铬酸钾溶液的质量摩尔浓度。

$$b_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} = \frac{n_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{m_{\text{H}_2\text{O}}} = \frac{0.0012}{0.100} \text{mol/kg} = 0.012$$

(七) 滴定度

滴定度广泛使用于容量分析，一般用 $T_{S/X}$ 表示。 $T_{S/X}$ 是用 1mL 标准滴定溶液能滴定被测组分的质量表示，单位为 g/mL 或 mg/mL，其中 S 代表滴定剂的化学式，X 代表被测组分的化学式，滴定剂写在前面，被测组分写在后面，中间的斜线表示“相当于”，并不代表分数关系。

同一种标准溶液对不同的被滴定物质有不同的滴定度，所以，在给出滴定度时必须指出被滴定物质。

【例 8】 用 EDTA 标准溶液滴定样品中的铁， $T_{\text{EDTA}/\text{Fe}} = 0.05000\text{g/mL}$ ，表示 1mLEDTA 标准溶液相当于分析样品中有 0.05000g 铁。

滴定度适用于分析对象相对固定的情况，使用滴定度计算样品中被测成分的含量，比直接用物质的量浓度计算更为简便。若已知滴定中试样消耗标准溶液的体积为 V (单位 mL)，则被测组分 X 的质量为

$$m_X = T_{S/X} V$$

如例 8 中若在某次试样的滴定中消耗 EDTA 标准溶液 21.50mL, 则样品中铁的质量为

$$m(\text{Fe}) = (0.05000 \times 21.50)\text{g} = 1.075\text{g}$$

在一些企业的化验室中, 为了计算更方便, 通常固定称量试样的质量, 因此, 滴定度也可直接用 1mL 标准溶液相当于被测组分的质量分数表示, 即用 $T_{\text{S/X}}(\%)$ 来表示。若已知滴定中试样消耗标准溶液的体积为 V (单位为 mL), 则试样中被测组分的含量 (质量分数) 为

$$w_x = T_{\text{S/X}}(\%)V$$

如例 8 中, 若称样量固定为 10.000g, 则滴定度可表示为 $T_{\text{EDTA/Fe}} = 0.5000\%$, 当 $V = 21.50\text{mL}$ 时, 样品中铁含量为

$$w(\text{Fe}) = 0.5000\% \times 21.50 = 10.75\%$$

虽然滴定度的单位与质量浓度 ρ 的单位相同, 但绝不表示标准溶液的质量浓度。滴定度与物质的量浓度 (即 $T_{\text{S/X}}$ 和 c_{B}) 可以相互换算。若已知标准溶液的物质的量浓度 c , 则可由下式计算所需滴定度, 即

$$T_{\text{S/X}} = c_{\text{S}}M_{\text{X}}$$

式中, M_{X} 为被测组分的摩尔质量。

例 8 中, 若已知铁 (Fe) 的摩尔质量为 55.845g/mol, 则 EDTA 标准溶液的物质的量的浓度为

$$c(\text{EDTA}) = T_{\text{EDTA}} \times \frac{1000}{M(\text{Fe})} = \left(0.05000 \times \frac{1000}{55.845}\right) \text{mol/L} = 0.8953 \text{mol/L}$$

(八) 相对密度和波美度

在工厂生产控制分析中还用相对密度 (d) 和波美度 ($^{\circ}\text{Bé}$) 表示溶液的浓度。

测量相对密度的仪器称为密度计。密度计分两种, 一种用于测定比水重的液体; 另一种用于测定比水轻的液体 (如石油产品), 习惯称石油密度计。

溶液的相对密度是随溶液的质量分数而变化的, 对某些常见的未知浓度的溶液, 测出其相对密度后, 便可从化学手册上查到它的质量分数。一般溶液的相对密度值在 1~2 之间, 用密度计测量, 读数差很小, 误差较大。为了克服这一缺点, 生产上常使用波美计, 用波美计测得溶液的相对密度称为波美度。波美计也有重表和轻表两种, 重表用于测定密度大于水 (比水重) 的液体, 如硫酸、盐酸、磷酸等, 其度数越大, 相对密度越大。轻表用于测定密度小于水 (比水轻) 的液体, 如白酒, 其度数越大, 相对密度越小。波美度不是我国法定单位, 由于其使用方便, 现在许多工厂还继续使用。但试验 (检验) 报告中应以密度 d 报出。

20°C 时, 波美度 $^{\circ}\text{Bé}$ 和相对密度 d 的关系为

对于密度大于水的液体:

$$d = \frac{144.3}{144.3 - ^{\circ}\text{Bé}}$$

对于密度小于水的液体:

$$d = \frac{144.3}{144.3 + ^{\circ}\text{Bé}}$$

【例 9】 测量某浓卤水为 16 $^{\circ}\text{Bé}$, 计算溶液相对密度。

解

$$d(\text{卤水}) = \frac{144.3}{144.3 - 16} = 1.125$$

试验报告数据应写为 1.125。

(九) 不同溶液浓度间换算

上述列举的几种常用的溶液浓度表示方法，尽管它们的表达形式不同，但彼此之间都有一定的关系，可以相互换算。这些浓度表示方法可以分为两大类。一类为质量浓度，包括物质 B 的质量分数 (w_B)，质量摩尔浓度 (b_B) 等。它们表示了溶液中溶质和溶剂的相对质量，其特点是浓度数值不随温度的变化而变化。另一类为体积浓度，包括物质 B 的物质的量浓度 (c_B)，质量浓度 (ρ_B) 等。这一类的表示方法特点是使用方便，广泛应用于分析检验中。

溶液浓度间的换算，包括浓溶液的稀释和各类浓度表示方法之间的换算，现分别举例说明。

1. 质量浓度的稀释方法

可用交叉图解法又称对角线图式法，进行质量浓度的溶液稀释和配制计算。其原理是基于混合前后溶质的总量不变。

设两种欲混合的溶液浓度分别为 a 和 b ，取溶液 a 溶液 x 份，取 b 溶液 y 份混合。混合后溶液浓度为 c ，则：

$$ax + by = c(x + y)$$

或

$$(a - c)x = (c - b)y$$

当 $x = c - b$ 时，则 $y = a - c$ 。

式中 a ——浓溶液的浓度；

b ——稀溶液的浓度（如果稀溶液是水，则 $b=0$ ）；

c ——混合后溶液浓度；

x ——应取浓溶液的份数；

y ——应加入稀溶液（或）水的份数。

若用图解法表示：

$$\begin{array}{ccc} a & & x = c - b \\ & \searrow \nearrow & \\ & c & \\ & \nearrow \searrow & \\ b & & y = a - c \end{array}$$

计算时 a 、 b 、 c 必须单位相同。

【例 10】 用 NaOH 溶液 (500g/L) 与 NaOH 溶液 (200g/L) 混合，配制 NaOH 溶液 (300g/L)。

用图解法：

(1) 画出交叉图

$$\begin{array}{ccc} 500 & & x = 300 - 200 \\ & \searrow \nearrow & \\ & 300 & \\ & \nearrow \searrow & \\ 200 & & y = 500 - 300 \end{array}$$

(2) 算出 x ， y

$$x = c - b = 300 - 200 = 100$$

$$y = a - c = 500 - 300 = 200$$

取 10 份 NaOH 溶液 (500g/L) 和 20 份 NaOH 溶液 (200g/L)，混合即得到 30 份

NaOH 溶液 (300g/L)。

(3) 如果要配制总体积 1000mL 的 NaOH 溶液 (300g/L)，则按下式计算出取浓、稀溶液的体积。

$$V_1 = \frac{x}{x+y} \times V$$

$$V_2 = V - V_1$$

式中 x, y ——分别为取浓、稀溶液的份数；

V_1 ——取浓溶液的体积，mL；

V_2 ——取稀溶液的体积，mL；

V ——混合后（即欲配制）溶液的的总体积，mL。

$$V_1 = \left(\frac{10}{10+20} \times 1000 \right) \text{mL} = 333 \text{mL}$$

$$V_2 = (1000 - 333) \text{mL} = 667 \text{mL}$$

取 333mL NaOH 溶液 (500g/L) 和 667mL NaOH 溶液 (200g/L)，混匀，即得到 1000mL NaOH 溶液 (300g/L)。

【例 11】 配制 180g/L H_2SO_4 480g，需要用多少浓 H_2SO_4 稀释得到？

解：根据交叉图算出应取浓 H_2SO_4 的份数

$$\begin{array}{ccc} 96 & & 18 = 18 - 0 \\ & \searrow & \nearrow \\ & 18 & \\ & \nearrow & \searrow \\ 0 & & 78 = 96 - 18 \end{array}$$

取 18 份浓 H_2SO_4 和 78 份水，混合即得到 180g/L H_2SO_4 。现要配制 180g/L H_2SO_4 480g，需要浓 H_2SO_4 的质量为：

$$\frac{18}{18+78} \times 480 \text{g} = 90 \text{g}$$

需要水的质量为：(480-90)g = 390g

取 90g 浓 H_2SO_4 慢慢加入到盛有 390g 水的烧杯中，混匀即配成 480g H_2SO_4 溶液 (180g/L)。

2. 物质的量浓度的稀释方法

加水稀释溶液时，溶液的体积增大，浓度相应降低，但溶液中溶质的物质的量并没有改变。根据前后溶质的总量不变的原则，可以得到稀释规则：

$$C_{B1} V_1 = C_{B2} V_2$$

式中 C_{B1} 、 C_{B2} ——分别表示浓溶液和稀溶液的物质的量浓度，mol/L；

V_1 、 V_2 ——分别表示浓溶液和稀溶液的体积，mL。

【例 12】 用浓度为 18mol/L H_2SO_4 溶液，配制 500mL 3mol/L 的稀 H_2SO_4 溶液，需要 18mol/L H_2SO_4 多少体积？

解：根据稀释规则：

$$C_{B1} V_1 = C_{B2} V_2$$

$$18V_1 = 1500 \text{mL}$$

$$V_1 = 83.3 \text{mL}$$

I 溶液配制基础知识

取 18mol/L H_2SO_4 溶液 83.3mL, 加入到水中, 使总体积为 500mL, 即配成 500mL 3mol/L 的稀 H_2SO_4 溶液。

3. 质量浓度与质量摩尔浓度间的换算

【例 13】 求 600g/L H_2SO_4 溶液 ($\rho=1.344\text{g/mL}$) 的质量摩尔浓度。

解: 600g/L H_2SO_4 溶液的质量为 $m_{\text{H}_2\text{SO}_4}$

$$m_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 1.344\text{g/mL} \times 1000\text{mL} = 1344\text{g}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 1344\text{g} - 600\text{g} = 744\text{g} = 0.744\text{kg}$$

$$b(\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ 的物质的量}}{\text{溶剂的质量}} = \frac{600/98.078}{0.744} \text{mol/kg} = 8.22\text{mol/kg}$$

600g/L H_2SO_4 溶液的质量摩尔浓度 [$b(\text{H}_2\text{SO}_4)$] 为 8.22mol/kg。

4. 质量浓度与物质的量浓度间的换算

【例 14】 计算 50.0g/L 的 CuSO_4 溶液的物质的量浓度。

解:
$$c(\text{CuSO}_4) = \frac{\rho_{\text{CuSO}_4}}{M_{\text{CuSO}_4}} = \frac{50.0}{159.609} \text{mol/L} = 0.313\text{mol/L}$$

50.0g/L 的 CuSO_4 溶液的物质的量浓度为 0.313mol/L。

5. 物质的量浓度与质量分数间的换算

物质的量浓度与质量分数间换算时, 必须有一个媒介——溶液的密度, 借助于密度可以得知溶液的质量与体积的关系。

【例 15】 市售 H_2SO_4 的密度 $\rho=1.84\text{g/mL}$, 质量分数为 98%, 计算其物质的量浓度。

解: 1L H_2SO_4 中含有 H_2SO_4 的质量为:

$$1.84\text{g/mL} \times 1000\text{mL} \times 98\% = 1766\text{g}$$

1L H_2SO_4 中含 H_2SO_4 物质的量为: $(1766 \div 98.078)\text{mol/L} = 18.0\text{mol/L}$

市售 H_2SO_4 的物质的量浓度为 18.0mol/L。

6. 各类溶液浓度之间的换算公式

表 1-12 列出了换算公式。

表 1-12 常用溶液浓度之间的换算公式

浓 度	w_B	ρ_B	b_B	c_B
B 的质量分数 w_B	—	$\frac{\rho_B}{1000\rho}$	$\frac{b_B M}{1000 + b_B M}$	$\frac{b_B M}{1000\rho}$
B 的质量浓度 ρ_B	$1000\rho w_B$	—	$\frac{1000\rho b_B M}{1000 + b_B M}$	$c_B M$
B 的质量摩尔浓度 b_B	$\frac{w_B}{M(1-w_B)}$	$\frac{1000\rho_B}{M(1000\rho - \rho_B)}$	—	$\frac{1000c_B}{1000\rho - c_B M}$
B 的物质的量浓度 c_B	$\frac{1000\rho w_B}{M}$	$\frac{\rho_B}{M}$	$\frac{1000\rho b_B}{1000 + b_B M}$	—

注: ρ 表示溶液密度, g/mL; M 表示溶质的摩尔质量, g/mol; ρ_B 的单位为 g/L; b_B 的单位为 mol/kg; c_B 的单位为 mol/L。

八、溶液配制的通用方法

溶液是指一种物质以分子、原子或离子状态分散于另一物质中的均匀且稳定的体系。按照不同的分类原则溶液可分为很多类。如按溶液本身的特性—分散相粒子的大小，可分为真溶液（简称溶液）、胶体溶液、悬浊液。按量值传递分类可分为标准溶液和非标准溶液。按用途可分为缓冲溶液、指示剂溶液、容量分析用溶液、元素分析用溶液等。本节将主要从量值传递的角度，介绍标准溶液与非标准溶液的一般配制方法。

（一）溶液的基础知识

1. 标准溶液

标准溶液是已确定其主体物质浓度或其他特性量值的溶液。标准溶液指直接参与测量结果计算的溶液，其浓度准确与否直接关系到测量结果及其准确度。化学检验中常用的标准溶液有以下三种。

（1）滴定分析用标准溶液 也称为标准滴定溶液。主要用于测定试样的主体成分或常量成分。其浓度常要求准确到4位有效数字，常用的浓度表示方法是物质的量浓度和滴定度。常用的滴定溶液有：酸碱滴定标准溶液、沉淀滴定标准溶液、氧化还原滴定标准溶液、络合滴定标准溶液、非水滴定标准溶液等。

（2）微量或痕量分析用标准溶液 包括各类无机成分或有机成分标准溶液、标准比对溶液（如标准比色溶液、标准比浊溶液等）。主要用于对样品中微量成分（元素、分子、离子等）进行定量、半定量或限量分析。其浓度通常以质量分数或质量浓度来表示，常用的单位是mg/g、mg/mL、 $\mu\text{g/mL}$ 、ng/mL等。

（3）物理化学特性标准溶液 具有某物理化学特性量准确量值的标准溶液，如：黏度标准油、pH标准缓冲溶液、浊度标准溶液等。

2. 非标准溶液

非标准溶液是指其浓度和用量不直接参与测量结果计算的溶液，也可称为一般溶液。如缓冲溶液、指示剂溶液等。这类溶液的浓度要求不太严格，一般不需要标定或用其他比对方法求得其准确浓度。在化学分析中，通常用来作为“条件”溶液，如控制酸度、指示终点、消除干扰、显色、络合等。按用途可分为显色剂溶液、支持电解质溶液、掩蔽剂溶液、缓冲溶液、指示剂溶液、萃取溶液、吸收液、沉淀剂溶液、空白溶液等。

（二）溶液配制的一般方法

溶液的配制包括标准溶液的配制和非标准溶液的配制。这里主要介绍标准溶液的配制。

1. 直接配制法

直接配制法是指溶液配制后，不再进行标定，浓度以配制值为准。常用于非标准溶液的制备。如显色剂溶液、支持电解质溶液、掩蔽剂溶液、缓冲溶液、指示剂溶液、萃取溶液、吸收液、沉淀剂溶液、空白溶液等。配制非标准溶液的浓度准确度要求不高，量值保持1~

2位有效数字。试剂的质量可用最小分度较大的天平称量，体积常用量筒量取。

当采用有证标准物质配制标准溶液、或对原料或试剂的纯度进行了测定、或当试剂原料纯度很高，标准溶液的准确度要求不高、或暂时没有合适的方法进行标定的标准溶液时，也可采用直接配制法。标准溶液的稀释也常用该方法。

(1) 非标准溶液的配制 称取或量取一定量的溶质溶于纯水或有机溶剂后，稀释到预期的体积，摇匀即可。

(2) 标准溶液 由于溶液不再进行标定，准确称量（移取）溶质、定容等都要严格进行，确保溶液的量值准确可靠，常采用容量法或重量法配制。

① 容量法 该方法操作相对方便，能满足一般测量用标准溶液的准确度要求。缺点是由于体积随温度变化，因此溶液浓度受温度的影响，随着温度的变化，浓度略有变化，因此，标准溶液的使用温度应与配制温度相同或接近。

[操作方法] 固体原料（试剂）：在分析天平上准确称取一定量的已处理的原料（试剂）溶于酸、碱、纯水或有机溶剂后，移入已校正的容量瓶中，在 $(20\pm 2)^{\circ}\text{C}$ 的实验室中定容，摇匀，即可。其浓度常用质量浓度、物质的量浓度等表示。

稀释标准溶液：用单刻线吸管准确吸取一定量的溶质液体（已在恒温室中放置平衡），加入到已校正的容量瓶中，用酸、碱、纯水或有机溶剂稀释后，在 $(20\pm 2)^{\circ}\text{C}$ 的实验室中定容，摇匀，即可。其浓度常用质量浓度、物质的量浓度、体积分数、比例浓度等表示。

② 重量法 该方法操作相对烦琐，但是溶液的浓度不受温度的影响。

[操作方法] 在分析天平上准确称取一定量的已处理的原料试剂，溶于酸、碱、纯水或有机溶剂后，转移到预先洗净、干燥并已经称重的容器中（如容量瓶、聚乙烯瓶等），加入溶剂直到达到预期的质量。其浓度常用质量分数、质量摩尔浓度等表示。

表 1-13 列出两种配制方法特点。

表 1-13 容量法与重量法的比较

特 点		容 量 法	重 量 法
浓度	名称	质量浓度、物质的量浓度	质量分数、摩尔分数、质量摩尔浓度
	单位	mg/L、 $\mu\text{g/L}$ 、mol/L、mmol/L 等	mg/g, $\mu\text{g/g}$, mol/g, mmol/g
配制过程		相对简单	比较复杂
浓度准确度		较低	较高
浓度受环境温度影响		相对较大	很小
适用范围		适用于一般测试分析,大多数标准溶液的配制	适用于高准确分析、溶质易于同玻璃容量瓶等发生化学反应的溶液配制
相互之间的关系		质量(或物质的量)浓度=质量(或物质的量)分数 \times 相对密度	

2. 标定法

标定法指溶液按上述（一）中所述的方法配制后进行标定，浓度以标定值为准。主要用于标准溶液的配制。标准溶液的浓度准确程度直接影响分析结果的准确度。因此，标准溶液的配制在方法、使用仪器、量具和试剂等方面都有严格的要求。

(1) 滴定分析用标准溶液

① 一般规则 国家标准 GB/T 601—2002《滴定分析用标准溶液的制备》中对上述各个方面的要求作了规定，应达到下列要求：

- ② 配制标准溶液用水，至少应符合 GB/T 6682 中三级水的规格；
- ③ 所用试剂纯度应在分析纯以上（标定应使用有证标准物质或基准试剂）；
- ④ 所用分析天平及砝码应定期检定；
- ⑤ 所用滴定管、容量瓶及移液管均需定期校正。校正方法按 JJG 196—1990《常用玻璃量器检定规程》中规定进行；

⑥ 制备标准溶液的浓度系指 20℃ 时的浓度，在标定和使用时，如温度有差异，应按 GB/T 601 中附录 A 进行补正；

⑦ 标定标准溶液时，平行试验不得少于 8 次，两人各作 4 次平行测定，检测结果在按规定的方法进行数据的取舍（见“六”）后取平均值，浓度值取 4 位有效数字；

⑧ 浓度值以标定结果为准；

⑨ 配制浓度等于或低于 0.02mol/L 的标准溶液时，且溶液的稳定性无保障时，应于临用前将浓度高的标准溶液稀释，必要时重新标定；

⑩ 用碘量法标定时，溶液温度不能过高，一般在 (15~20)℃ 之间进行。

⑪ 标定 很多试剂并不符合基准试剂的条件，例如市售的浓盐酸中 HCl 很易挥发，固体氢氧化钠很易吸收空气中的水分和 CO₂，高锰酸钾不易提纯而易分解等。因此它们都不能直接配制所需浓度的标准溶液。一般是先将这些物质配成近似浓度的溶液，再用溶液标准物质测定其浓度准确值，这一操作称为标定。标准溶液标定方法常有以下两种。

(a) 直接标定法 直接标定可采用容量法和重量法两种方法进行。

容量法：准确称取或移取一定量的标准物质（或基准试剂），溶于纯水（或有机溶剂）后，用待标定溶液滴定，至反应完全，根据所消耗待标定溶液的体积和标准物质（或基准试剂）的质量，计算出待标定溶液的准确浓度。如，用无水碳酸钠标准物质标定盐酸或硫酸溶液，就属于这种标定方法。

(b) 重量法 利用待标定物质与某种沉淀剂形成沉淀的方法标定。准确称取或移取一定量的待标定溶液，加入适当的沉淀剂溶液，使待标定溶液完全沉淀，将沉淀过滤、洗涤、干燥（灼烧）、称重，直到恒重，计算待标定溶液的浓度。

【例】 用直接标定法标定氢氧化钾-乙醇溶液

配制：称取 30g 氢氧化钾，溶于 30mL 水中，用无醛乙醇稀释至 1000mL。放置 5h 以上，取清液使用。

标定：称取 3g（准确至 0.0001g）于 115℃ 烘至恒重的邻苯二甲酸氢钾标准物质，溶于 80mL 无二氧化碳的水中，加入 2 滴酚酞指示液（10g/L），用配制好的氢氧化钾-乙醇液滴定至溶液呈粉红色，同时做空白试验。

计算：其准确浓度由下式计算：

$$c(\text{KOH}) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.2042}$$

式中 $c(\text{KOH})$ —— 标准溶液物质的量浓度，mol/L；

m —— 邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V_1 —— 消耗氢氧化钾溶液的体积，mL；

V_2 —— 空白试验氢氧化钾溶液的体积，mL；

0.2042 —— 与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

(c) 间接标定法

部分标准溶液没有合适的用以直接标定的标准物质或基准试剂，需要先标定某标准溶液，再用该标准溶液标定待测溶液。因此，间接标定的不确定度比直接标定的要大些。如标定乙酸溶液时，需要使用氢氧化钠标准溶液进行标定，因此需要先标定氢氧化钠标准溶液。用高锰酸钾标准溶液标定草酸溶液也属于这类标定方法。

(2) 微量或痕量分析用标准溶液

① 一般原则

为了确保标准溶液的准确度，国家标准对其制备和使用也有严格要求，GB/T 602—2002 对杂质测定用标准溶液制备和使用作了一般规定。

(a) 制备标准溶液所用的水，至少应符合 GB/T 6682 中三级水的规格。

(b) 所用试剂纯度应在分析纯以上。

(c) 一般浓度低于 0.1mg/mL 的标准溶液，应在临用前用较浓的标准溶液（标准储备液）于容量瓶中稀释而成。

(d) 储备标准溶液中元素一般的浓度是 1000mg/L 或 10000mg/L。

② 标准溶液的标定

(a) 容量滴定方法，包括络合滴定、氧化还原滴定、沉淀滴定、酸碱滴定等，与上述滴定用标准溶液的标定相似。

(b) 采用基准法定值，包括库仑法、重量法、凝固点下降法、同位素稀释质谱法等。

(c) 采用多种仪器分析方法，如 ICP-质谱法、ICP-发射光谱法、原子吸收法、离子色谱法、气相色谱法、液相色谱法等通过测量原料中可能存在的杂质，得到原料纯度，准确配制。

(三) 溶液标签

每瓶溶液必须附有适当的标签。杜绝无标签溶液和标签内容信息不全。如发现标签模糊或脱落应立即重新书写并黏附牢固。

1. 标准溶液标签

内容应包括标准溶液名称、浓度及单位、介质、配制日期、配制温度、有效期、配制人、编号等。

标准溶液标签填写格式举例说明如下，供参考：

磷标准溶液 浓度：1000 μ g/L 介质：0.12mol/L 盐酸 有效期：一年 配制者：××× 2005.1.25

重铬酸钾标准溶液 $c(\frac{1}{6}K_2Cr_2O_7)=0.01000\text{mol/L}$ 有效期：半年 配制者：××× 2005.1.25
--

2. 非标准溶液标签

内容包括溶液名称、浓度及单位、介质、配制日期、配制人、编号等。

非标准溶液标签填写格式举例说明如下，供参考：

<p style="text-align: center;">硫酸溶液</p> <p style="text-align: center;">$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.1000\text{mol/L}$</p> <p style="text-align: center;">配制者：×××</p> <p style="text-align: right;">2004.6.2</p>

<p style="text-align: center;">乙酸-乙酸钠缓冲溶液</p> <p style="text-align: center;">浓度：0.5mol/L</p> <p style="text-align: center;">pH：9.5</p> <p style="text-align: center;">配制者：×××</p> <p style="text-align: right;">2004.7.23</p>

(四) 溶液配制注意事项

配制标准溶液和非标准溶液时，一般应注意以下几个方面的内容。

- ① 配制溶液实验室的要求：干净整洁，有控温设备，定容温度为 $(20\pm 2)^\circ\text{C}$ 。
 - ② 分析实验所用的水溶液应用纯水配制，容器应用纯水洗净。特殊要求的溶液应事先做纯水的空白值检验。
 - ③ 溶液要用带塞的试剂瓶盛装。见光易分解的溶液要装于棕色瓶中。挥发性试剂、与空气接触易变质及放出腐蚀性气体的溶液，瓶塞要严密。浓碱液应用塑料瓶装，如装在玻璃瓶中，要用橡皮塞塞紧，不能用玻璃磨口塞。
 - ④ 配制硫酸、磷酸、硝酸、盐酸等溶液时，都应把酸倒入水中。对于溶解时放热较多的试剂，不可在试剂瓶中配制，以免炸裂。
 - ⑤ 用有机溶剂配制溶液时（如配制指示剂溶液），有时有机物溶解较慢，应不时搅拌，可以在热水浴中温热溶液，不可直接加热。易燃溶剂要远离明火使用，有毒有机溶剂应在通风柜内操作，配制溶液用的烧杯应加盖，以防有机溶剂的蒸发。
 - ⑥ 要熟悉一些常用溶液的配制方法。如配制碘溶液应加入一定量的碘化钾；配制易水解的盐类溶液应先加酸溶解后，再以一定浓度的稀酸稀释，如 SnCl_2 溶液的配制。
 - ⑦ 每瓶溶液必须附有适当的标签。
 - ⑧ 不能用手接触腐蚀性及剧毒的溶液。剧毒溶液应作降解处理，不可直接倒入下水道。
- 总之，溶液的配制是进行化学检验的一项基础工作，是保证检结果准确可靠的前提。

九、溶液标准物质

标准物质（reference material，简称 RM）是具有一种或多种足够均匀和很好地确定了特性值，用以校准测量装置、评价测量方法或给材料赋值的一种材料或物质。标准物质可以是纯的或混合气体、液体或固体，包括化学分析用标准溶液。有证标准物质（certified reference material，简称 CRM）是附有证书的标准物质，其一种或多种特性值用建立了溯源性的程序确定，使之溯源到准确复现的表示该特性值的测量单位，每一种有证的特性值都附有给定置信水平的不确定度。这里主要介绍标准物质的一般知识及有证溶液标准物质的研制。

(一) 标准物质的分类、分级

1. 标准物质的分类

根据标准物质管理办法（1987年7月10日国家计量局发布）中第二条规定：用于统一量值的标准物质，包括化学成分标准物质、物理特性与物理化学特性测量标准物质和工程技

术特性测量标准物质。按其标准物质的属性和应用领域可分成 13 大类，它们是：

- ① 钢铁成分分析标准物质；
- ② 有色金属及金属中气体成分分析标准物质；
- ③ 建材成分分析标准物质；
- ④ 核材料成分分析与放射性测量标准物质；
- ⑤ 高分子材料特性测量标准物质；
- ⑥ 化工产品成分分析标准物质；
- ⑦ 地质矿产成分分析标准物质；
- ⑧ 环境化学分析与药品成分分析标准物质；
- ⑨ 临床化学分析与药品成分分析标准物质；
- ⑩ 食品成分分析标准物质；
- ⑪ 煤炭石油成分分析和物理特性测量标准物质；
- ⑫ 工程技术特性测量标准物质；
- ⑬ 物理特性与物理化学特性测量标准物质。

溶液标准物质主要应用于环境化学分析、化工产品、临床化学、食品，工程技术特性测量、物理特性与物理化学特性测量等领域。

2. 标准物质的分级

我国将标准物质按准确度水平分为一级标准物质与二级标准物质，它们都符合“有证标准物质”的定义。

(1) 一级标准物质 是用绝对测量法或两种以上不同原理的准确可靠方法定值，若只有一种定值方法可采取多个实验室合作定值。它的不确定度具有国内最高水平，均匀性良好。稳定性在一年以上，具有符合标准物质技术规范要求的包装形式。一级标准物质由中国计量测试学会标准物质专业委员会进行技术审查，由国务院计量行政部门批准、颁布并授权生产，它的代号是以国家级标准物质的汉语拼音中“Guo”“Biao”“Wu”三个字的字头“GBW”表示。

(2) 二级标准物质 是用与一级标准物质进行比较测量的方法或一级标准物质的定值方法定值，其不确定度和均匀性未达到一级标准物质的水平，稳定性在半年以上，能满足一般测量的需要，包装形式符合标准物质技术规范的要求。二级标准物质由国务院计量行政部门批准、颁布并授权生产，它的代号是以国家级标准物质的汉语拼音中“Guo”“Biao”“Wu”三个字的字头“GBW”加上二级的汉语拼音中“er”字的字头“E”并以小括号括起来—“GBW (E)”表示。

溶液标准物质也分为两个级别，现有国家一级、二级溶液标准物质（见附录九）。通常化学试剂标准中所称的“基准试剂”（见附录七），因其没有按照标准物质的技术规范进行相关的研究，没有建立溯源性，不能作为有证标准物质使用。但这些试剂具有很高的纯度，因此是理想的制备标准物质的原料，尤其是一级标准物质的原料。在一些测量准确度要求不高的分析工作，或不要求溯源的情况下，也可将这些试剂作为工作标准使用。

(二) 标准物质的用途

标准物质的用途相当广泛。其用途可归为以下几类：

1. 用于校准分析仪器

理化测试仪器及成分分析仪器一般都属于相对测量仪器，如酸度计、电导率仪、折射仪、色谱仪等，使用前，必须用标准物质校准后方可进行测定工作，如 pH 计，使用前需用 pH 标准缓冲物质配制的 pH 标准缓冲溶液来定位，然后测定未知样品的 pH。

2. 用于评价分析方法

某种分析方法的可靠性可用加入标准物质做回收试验的方法来评价。具体做法是，在被测样品中加入已知量的标准物质，然后作对照试验，计算标准物质的回收率，根据回收率的高低，判断分析过程是否存在系统误差及该方法的准确度。

还可以通过选择基体相同或相近的标准物质，采用待评价的方法进行测量，如果测定值与标准值在测量不确定度范围内吻合，说明该方法准确可靠。

3. 用于实验室内部或实验室之间的质量保证

标准物质可以作为质控样品用于考核某个分析者或某个化验室的工作质量。分析者在同一条件下对标准物质和被测样品进行分析，当对标准物质分析得到的数据在其不确定度要求范围内与标准物质的保证值一致时，则认定该分析者的测定结果是可信的。

(三) 溶液标准物质的研制

对于有证标准物质的研制，国家制定了相应的技术规范，即 JJG 1006—1994《一级标准物质技术规范》。该规范适用于化学成分、物理化学特性及工程技术特性一级标准物质的研制，二级标准物质的研制可参照执行。溶液标准物质也同样适用。该规范包括标准物质的制备、标准物质的均匀性检验、标准物质的稳定性检验、标准物质的定值、标准值的确定及总不确定度的估计、定值结果的表示、标准物质的包装与储存、标准物质证书等内容（详见附录八）。

溶液标准物质研制的通用技术路线如图 1-4 所示。

1. 目标值的确定

首先要确定欲研制标准物质的预期目的，如应用领域，用途；充分考虑溶液标准物质的稳定性和适用性及不确定度要求，确定标准物质的特性量及目标值，如微量分析用储备溶液标准物质一般的浓度是 1000mg/L 或 10000mg/L。

2. 候选物、原料等的选择

一般选用高纯度的化学试剂，如优级纯、高纯、色谱纯试剂，基准试剂，高纯金属等为原料；高纯物质（金属、氧化物、盐等）一般指纯度 $\geq 99.99\%$ 的物质。再对原料的纯度进行分析，纯度分析可以

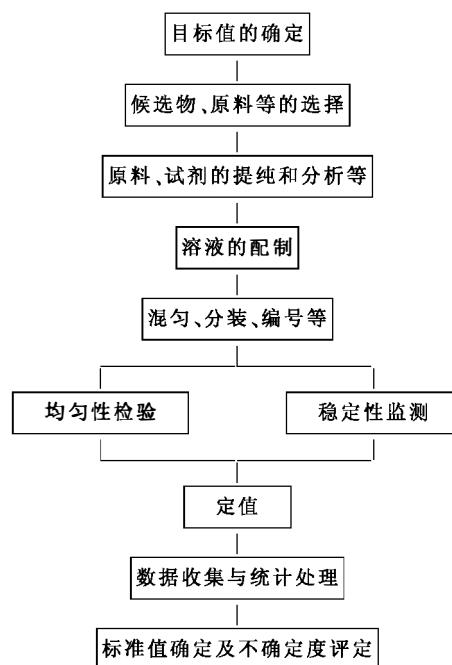


图 1-4 溶液标准物质研制的通用路线

采用测定主含量或测定杂质扣除法。当欲以配制值为标准值时，纯度的测量是关键的一步，需要获得准确的纯度及其测量不确定度。如果无法获得高纯度的试剂，则应对原料进行提纯，常用的提纯方法有重结晶法、重蒸馏法、离子交换法等。

3. 溶液的配制

溶液标准物质的配制可采用重量法或容量法，对于某些溶液需要加入稳定剂，以保证溶液标准物质具有良好的稳定性。如金属离子标准溶液需要加入酸作为稳定剂，酸的浓度以使待测元素的溶液稳定为宜。同时要考虑所用酸碱的纯度，通常选高纯、优级纯、MOS级纯度的酸碱。用于配制储备各溶液及后续稀释的水，25℃时的电导率应小于0.1mS/m(ISO 3696规定的二级水)。如果配制混合离子(包括阴离子)溶液标准物质，应考虑混合溶液中各元素的彼此兼容，并在混合液中稳定。还应考虑作为保护剂而加入的酸也应与所选的元素兼容。

4. 混匀、分装、编号

溶液配制后应充分混匀，然后再分装在洁净的玻璃安瓿或高密度聚乙烯塑料瓶中。最小包装单元量应根据标准物质的用途而定，如容量分析用标准物质一次的取样量较大，包装量应适当加大。仪器分析用溶液标准物质的包装量可适当减小，无机成分溶液一般为20mL、50mL、100mL。有机溶液一般≤5mL。选用的最小包装单元的材料应根据所配制的溶液的特性而定。无机成分溶液常采用玻璃安瓿或高密度聚乙烯塑料瓶，有机溶液一般采用玻璃安瓿。如果溶液见光易分解，则应采用棕色包装或外加避光套。如果溶液的稳定性受环境温度影响大，溶液应低温保存，但必须注意：溶液在使用前应在给出标准值的温度下平衡后方可使用。为便于均匀性检验抽样，应对分装后的溶液进行编号。

5. 均匀性检验

溶液一般容易均匀，因此抽取的单元数可以取技术规范所规定的下限。均匀性检验应选用测量重复性好的测量方法，在不易获得重复性更好的测量方法时，可采用定值方法。常通过方差分析法判断溶液的均匀性。下面以钡溶液标准物质均匀性检验数据举例说明。在钡溶液均匀性检验中，抽取18瓶溶液，每瓶平行测定两次，测定方法采用钡—硫酸钡重量法与仪器分析相结合的方法进行：重量法测得由硫酸钡沉淀得到的钡，仪器方法测定残留于滤液、洗涤液中以及机械损失的钡，包夹在沉淀中的硫酸钠和氯化钡，进行修正后得到总的钡浓度。测量结果列于表1-14。

表 1-14 Ba²⁺ 溶液均匀性检验结果

单位：mg/g

测定值 瓶号 \ 次数	1	2	\bar{x}_i	$\sum_{j=1}^{n_i} (x_j - \bar{x}_i)^2$	$n_i(\bar{x}_i - \bar{\bar{x}})^2$
1	19.2961	19.3039	19.3000	3.0E-05	2.6E-06
2	19.2990	19.2966	19.2978	2.9E-06	2.2E-05
3	19.2790	19.2905	19.2848	6.6E-05	5.4E-04
4	19.3028	19.2971	19.3000	1.6E-05	2.8E-06
5	19.2968	19.3069	19.3019	5.1E-05	1.0E-06
6	19.2945	19.3062	19.3004	6.8E-05	1.2E-06

续表

测定值 瓶号 \ 次数	1	2	\bar{x}_i	$\sum_{j=1}^{n_i} (x_j - \bar{x}_i)^2$	$n_i(\bar{x}_i - \bar{x})^2$
7	19.3057	19.3005	19.3031	1.4E-05	7.7E-06
8	19.3098	19.3076	19.3087	2.4E-06	1.1E-04
9	19.3012	19.3177	19.3095	1.4E-04	1.4E-04
10	19.3120	19.3010	19.3065	6.1E-05	9.3E-05
11	19.3020	19.3075	19.3048	1.5E-05	5.0E-05
12	19.3052	19.3053	19.3053	5.0E-09	3.4E-05
13	19.3055	19.3068	19.3062	8.5E-07	5.0E-05
14	19.2966	19.2863	19.2915	5.3E-05	1.9E-04
15	19.2878	19.3032	19.2955	1.2E-04	6.4E-05
16	19.3062	19.2953	19.3008	5.9E-05	3.0E-07
17	19.3005	19.2978	19.2992	3.6E-06	7.9E-06
18	19.3127	19.2974	19.3051	1.2E-04	3.1E-05
\bar{x}	19.3011				
Q_1	1.35E-03				
Q_2	8.15E-04				
ν_1	17				
ν_2	18				
F	1.47				
$F_{0.05, (17, 18)}$	2.22				

对测定的数据按方差分析法进行处理：

x_{11}, x_{12} ，平均值 \bar{x}_1

x_{21}, x_{22} ，平均值 \bar{x}_2

⋮

x_{m1}, x_{m2}

平均值 \bar{x} ；设 $\bar{x} = \frac{\sum_{i=1}^m \bar{x}_i}{m}$

$$N = \sum_{i=1}^m n_i$$

组间平方和

$$Q_1 = \sum_{i=1}^m n_i (\bar{x}_i - \bar{x})^2$$

组内平方和

$$Q_2 = \sum_{i=1}^m \sum_{j=1}^{n_i} (x_{ij} - \bar{x}_i)^2$$

$$\nu_1 = m - 1$$

$$\nu_2 = N - m$$

$$\text{统计量 } F = \frac{\frac{Q_1}{\nu_1}}{\frac{Q_2}{\nu_2}}$$

根据自由度 (ν_1, ν_2) 及给定的显著性水平 α , 可由 F 表查得临界的 F_α 值: $F_{0.05, (17, 18)}$ 。如果组间方差与组内方差之比, 即 F 计算值小于 F 统计检验临界值, 说明溶液是均匀的。

6. 标准溶液的稳定性检验

稳定性检验方法的选择原则上与均匀性检验相同。检验频次按先密后疏的原则, 一年内一般要求进行 6 次以上稳定性检验。稳定性检验结果常采用 t 检验法评定。

设方法的测量标准偏差 S (通过多次测量统计得出), 该溶液特性量值的标准值为 \bar{x} , 测量次数为 n , 则标准值 \bar{x} 的标准不确定度应为

$$t_\alpha(n-1) \frac{S}{\sqrt{n}}$$

如果溶液的稳定性好, 在规定的期限内, 任一次测量所得该溶液的特性量值 \bar{x}_i , 应有

$$|\bar{x}_i - \bar{x}| \leq t_\alpha(n-1) \frac{S}{\sqrt{n}}$$

即

$$\frac{|\bar{x}_i - \bar{x}|}{\frac{S}{\sqrt{n}}} \leq t_\alpha(n-1)$$

因此, 用 $\frac{|\bar{x}_i - \bar{x}|}{\frac{S}{\sqrt{n}}}$ 和 t 分布的临界值 $t_\alpha(n-1)$ 进行比较, 就可判定溶液的特性量值是否发生了显著性变化。

否发生了显著性变化。

当 $\frac{|\bar{x}_i - \bar{x}|}{\frac{S}{\sqrt{n}}} \leq t_\alpha(n-1)$ 时, 认为溶液的特性量值没有显著性变化, 否则认为溶液的特性

量值发生了显著性变化。需要据此规定溶液的稳定性期限或/和在不不确定度评定时, 加以考虑。

7. 定值及数据统计处理

当确认溶液的均匀性和稳定性符合要求时, 可以开始定值工作。在实际研究中, 稳定性和定值工作常穿插进行。定值及其方法的选择、数据统计处理按《一级标准物质技术规范》中所规定的进行。

8. 标准值的确定及总不确定度评定

一般采用所有定值结果的算术平均值为标准值。不确定度评定按 JJF 1059—1999《测量不确定度评定与表示》原则进行。由于化学测量相对比较复杂, 不是所有的不确定度评定均能按数学模型计算得出的, 可以结合实际工作, 从溶液研制的过程, 确定各不确定度分量来源, 再确定其量值, 统一换算成相对标准不确定度后合成。再将合成不确定度乘以包含因子 k , 从而得到扩展不确定度。

十、标准溶液配制中的不确定度基础知识

(一) 不确定度的定义

《国际计量学基本和通用术语》(ISO)中关于测量不确定度的定义是：表征合理地赋予被测量之值的分散性，与测量结果有关的参数。

在国际指南(GUM)《测量不确定度表示指南》中所指的测量结果指的是被测量的最佳估计值。被测量之值，则是指被测量的真值。因为被测量的真值是一个理想的概念，如何估计其分散性？实际上，国际指南(GUM)所评定的并非被测量真值的分散性，也不是其约定真值的分散性，而是被测量最佳估计值的分散性。

至于参数，可以是标准差或其倍数，也可以是给定置信概率的置信区间的半宽度。用标准差表示的测量不确定度称为测量标准不确定度。在实际应用中，如不加说明，一般称测量标准不确定度为测量不确定度，甚至简称不确定度。

用标准差表示的测量不确定度，一般包括若干分量。其中，一些分量用测量列结果的统计分布评定，并用标准差表示；而另外一些分量则是通过经验或其他信息而判定的（主观的或先验的）概率分布评定，也以标准差表示。

测量不确定度用 u （不确定度英文 uncertainty 的字头）来表示。标准不确定度用小写“ u ”表示。扩展不确定度用大写“ U ”表示。

(二) 测量不确定度的分类

测量不确定度按照评定的方法可将其分为以下两类。

1. 不确定度的 A 类评定

用对观察列进行统计分析的方法来评定的标准不确定度，称为不确定度的 A 类评定，也称为 A 类不确定度评定，有时可用 u_A 表示。

2. 不确定度的 B 类评定

用不同于对观察列进行统计分析的方法来评定的标准不确定度，称为不确定度的 B 类评定，也称为 B 类不确定度评定，有时可用 u_B 表示。

实践中，可以简单地说，测量不确定度按其评定方法可分为两类：A 类——用统计方法评定的分量；B 类——用非统计方法评定的分量。

用统计方法评定的 A 类不确定度，基本上相当于传统的随机误差；用非统计方法评定 B 类不确定度，则不同于传统的系统误差。

(三) 测量不确定度的来源

在国际指南(GUM)中，将测量不确定的来源归纳为 10 个方面：

- ① 对被测量的定义不完善；
- ② 实现被测量的定义的方法不完善；
- ③ 抽样的代表性不够，即被测量的样本不能代表所定义的被测量；

- ④ 对测量过程受环境影响的认识不全面，或对环境条件的测量与控制不完善；
- ⑤ 对模拟仪器的读数存在人为偏移；
- ⑥ 测量仪器的分辨率或鉴别力不够；
- ⑦ 赋予计量标准的值或标准物质的值不准；
- ⑧ 引用于数据计算的常量和参量不准；
- ⑨ 测量方法和测量程序的近似性和假定性；
- ⑩ 在表面上看来完全相同的条件下，被测量重复观测值的变化。

上述来源，基本上概括了实践中所能遇到的情况。

(四) 测量不确定度的通用评定流程

1. 建立数学模型

所谓建立数学模型，就是根据被测量的定义和测量方案，确立被测量与若干量之间的函数关系。通常一个被测量可能依赖于若干个有关量，只有确定了所依赖的各有关量的值，才能得出被测量的值；只有评定了所依赖各量的不确定度，才能得出被测量值的不确定度。所以也可以说，数学模型实际上给出了被测量测得值不确定度的主要来源。

设被测量 Y 是各依赖量 X_1, X_2, \dots, X_N 的函数，即

$$Y = f(X_1, X_2, \dots, X_N)$$

被测量 Y 常称为输出量，而 X_1, X_2, \dots, X_N 称为输入量。

通过建立数学模型，基本上确定了影响被测量的各不确定度分量。数学模型有时不是惟一的，通常取决于测量方法、仪器和环境条件等。

2. 求被测量的最佳值

可根据观测数据和其他可用信息，利用上式得出被测量的最佳值（通常是指算术平均值）。被测量 Y 的最佳值可表示为

$$y = f(x_1, x_2, \dots, x_N)$$

求最佳值是为了报告测量结果和构成相对不确定度。

3. 根据数学模型可列出各不确定度分量的表达式

$$u_i(y) = \left| \frac{\partial f}{\partial x_i} \right| u(x_i)$$

式中， $\left| \frac{\partial f}{\partial x_i} \right|$ 称为不确定度传播系数或灵敏系数。其含义是：当 x_i 变化 1 个单位值时所引起 y 的变化值，即起到了不确定度的传播作用。

由此可见，不确定度的各分量 $u_i(y)$ ，等于各输入量所引起的不确定度 $u_i(x_i)$ 乘上相应的传播系数的模 $\left| \frac{\partial f}{\partial x_i} \right|$ 。之所以取不确定度传播系数的模 $\left| \frac{\partial f}{\partial x_i} \right|$ ，主要是为避免在不确定度合成过程中，由于传播系数的负值可能造成的各分量之间的相互抵消。

有时，为了简便，以 c_i 表示 $\frac{\partial f}{\partial x_i}$ ；

$$u_i(y) = |c_i| u(x_i)$$

应当注意，在列出各分量表达式时，应注意不要漏项，也不应重复。

4. 对各不确定度分量的评定

按照不确定度评定方法，分别对 A 类不确定度分量和 B 类不确定度分量，逐个量化评定。

(1) A 类不确定度评定 在化学测量中，常常直接通过在相同条件下，对被测量 Y 进行 n 次独立的测量，求得其最佳值

$$\bar{y} = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^n y_i$$

之后，由贝塞尔 (Bessel) 公式求出标准差

$$s = \sqrt{\frac{1}{(n-1)} \sum_{i=1}^n (y_i - \bar{y})^2}$$

然后，求出 \bar{y} 的实验标准差 (A 类不确定度)

$$u_A = \sqrt{\frac{1}{n(n-1)} \sum_{i=1}^n (y_i - \bar{y})^2}$$

(2) B 类不确定度评定 B 类不确定度评定需要利用相关的信息才能进行。

若随机变量 X_j 的估计值 x_j 不能由重复观测得到，则相应的标准不确定度 $u(x_j)$ ，应根据可能引起 x_j 变化的所有有关信息来判断、评定。

可利用的信息一般有：

- ① 以前的测量数据；
- ② 有关资料与仪器特性的知识和经验；
- ③ 制造厂的技术说明书；
- ④ 校准或标准物质证书提供的数据；
- ⑤ 有关技术文件提供的数据；
- ⑥ 引自手册的标准数据及其不确定度。

根据上述可用信息，通常可以得出随机变量 X_j 的估计值 x_j 的置信区间 (变化范围) 的半宽度 α (相当于传统的测量误差限) 或扩展不确定度 $U(x_j)$ 。

由于标准差、置信区间的半宽度与置信因子 (或标准差、扩展不确定度的包含因子) 之间有明确的函数关系：

$$u(x_j) = \frac{\alpha}{k} \text{ 或 } u(x_j) = \frac{U}{k}$$

故不确定度的 B 类评定，进一步转化为对置信因子 (或包含因子) k 的评定；而 k 值的评定需要根据经验或主观概率分布来确定。如：

正态分布 $k=2\sim 3$ 相应的置信概率 P 约为 $0.95\sim 0.99$ ，

均匀分布 $k=\sqrt{3}$ ；

三角分布 $k=\sqrt{6}$ ；

反正弦分布 $k=\sqrt{2}$ 。

上述三种情况，相应的置信概率 $P\approx 1$

t 分布 $k=t_p(\nu)$ (t 分布的临界值)

当缺乏足够的信息来判断属于哪种分布时，往往只能取均匀分布。

得出 $u(x_j)$ 之后，再求出传播系数，即可求出 $u_j(y)$

$$u_j(y) = \left| \frac{\partial f}{\partial x_i} \right| u(x_j)$$

B 类标准不确定度的评定，主要取决于信息量是否充分以及对它们的使用是否合理。

5. 不确定度的合成

当测量不确定度有若干个分量时，则总不确定度应由所有各分量（A 类与 B 类）来合成，称为合成不确定度。

当各变量非相关时，合成不确定度 $u_c(y)$ 有

$$u_c(y) = \sqrt{\sum_{i=1}^N u_i^2(y)}$$

6. 扩展不确定度

将合成不确定度 u_c 乘以包含因子 k ，得到扩展不确定度：

$$U = k u_c(y)$$

一般情况下， k 取 2 即能满足要求。

(五) 化学测量不确定度评定过程

由于化学测量的复杂性和特殊性，直接将通用流程应用于化学测量有时可能遇到一些困难。为此 EURCHEM 和 CITAC 根据《测量不确定度的表示指南》(GUM) 的通用原则，结合化学检测的实际情况，联合发布了《化学分析中不确定度的评估指南》。给出了评估不确定度的典型过程，如图 1-5 所示。

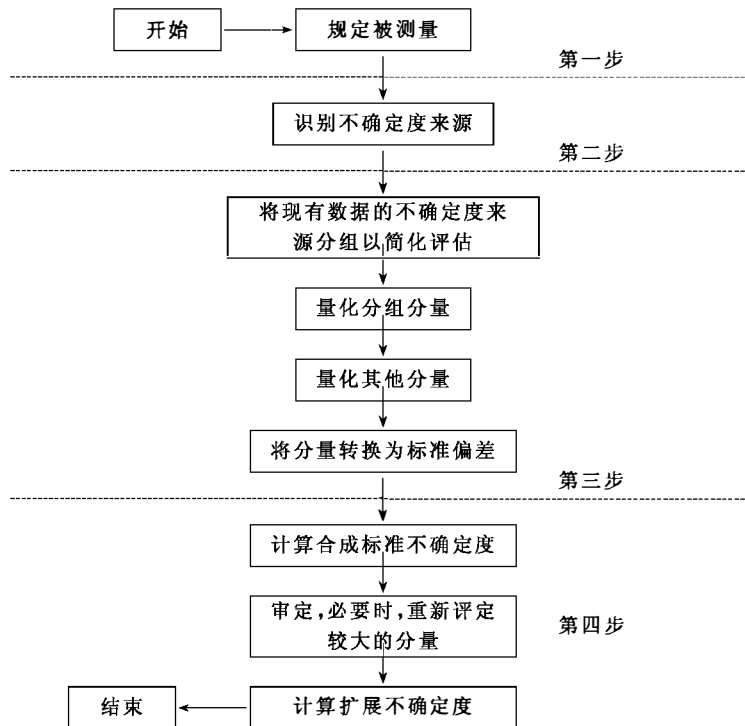


图 1-5 化学分析中不确定度评定过程

第一步：规定被测量

明确需要测量的量，包括被测量及其所依赖的输入量（如被测常量、常数、校准标准值）之间的关系，若有可能，还应包括对已知系统影响量的修正。

第二步：识别不确定度的可能来源

列出不确定度的各分量。包括第一步所规定的关系式中所含参数的不确定度来源，但是也可能还有其他的来源。还必须包括那些由化学假设所产生的不确定度来源。

第三步：不确定度分量的量化

对所识别的不确定度分量进行量化评估。通常可能评估与大量独立来源有关的不确定度单个分量。还要考虑得到的数据是否足以反映所有不确定度来源。

第四步：计算合成不确定度和扩展不确定度

第三步得到的是各个不确定度分量，这些分量必须以标准偏差的形式给出，将各不确定度分量合成，进而得出扩展不确定度。

(六) 不确定度评定原则

不确定度评定的严密程度，主要取决于使用要求。不确定度的有效数字最多只能取 2 位，相对不确定度的有效数字最多也只能取 2 位。对于中间运算环节，为减小舍入误差的影响，不确定度有效数字位数可适当多取，一般多取 1 位。

不确定度是有单位的（与被测量的测得值的单位相同，或者可用其分数单位），若用相对不确定度则单位相消。

不确定度的末位数应与测得值的末位数的数量级相同。不确定度数值恒为正。

十一、 溶液配制中不确定度评定的典型实例

标准溶液配制的基本过程一般有配制、标定等过程，储备标准溶液最常用的标定方法有容量滴定法和重量分析法，下面分别举例说明溶液配制、标定的不确定度评定方法。

(一) 溶液配制的不确定度评定**【例 1】 镧标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)**

[过程]

选取经纯度测定的高纯 ($\geq 99.98\%$) 三氧化二镧，取适量置于瓷坩埚中，于 900 $^{\circ}\text{C}$ 下灼烧 1h，冷却后，抽真空保存。准确称取 1.1728g 上述三氧化二镧于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol}/\text{L}$]，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，在 20 $^{\circ}\text{C} \pm 2^{\circ}\text{C}$ 的条件下，用 HCl 溶液（体积分数 10%）准确稀释到刻度。

第一步：规定被测量

$$\rho(\text{La}) = \frac{1000mw}{V}$$

式中 $\rho(\text{La})$ —— 镧溶液的浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

m —— 三氧化二镧的质量，g；

V —— 镧溶液的体积，mL；

w ——三氧化二镧的纯度；

1000——从 mg 到 μg 的换算系数

第二步：识别不确定度的可能来源

(1) 三氧化二镧的纯度

(2) 质量 ①称量；②空气浮力

(3) 体积 ①确定容量瓶体积时的不确定度；②容量瓶和溶液温度与容量瓶校准温度差异引入的不确定度；③满刻度时体积读数引入的不确定度。

第三步：不确定度分量的量化

(1) 三氧化二镧的纯度

三氧化二镧纯度的测量是采取扣除杂质方法，已知纯度为 99.98%，其测量相对标准不确定度为 $u_1 = 3.0 \times 10^{-4}$ 。

(2) 质量

① 称量引入的不确定度

称量采用增量法：准确称取容器的质量 m_1 ，再将三氧化二镧加入到容器中，再称量，直到三氧化二镧质量为 1.1728g。天平的最小分度为 0.1mg；最大称量为 200g；检定证书给出重复性为 0.1mg，最大允许误差为 $\pm 0.2\text{mg}$ 。称量的不确定度来源为：称量的重复性以及天平校准产生的不确定度分量。天平的校准有两个潜在的不确定度来源，即天平的灵敏度及其线性，因称量是用同一天平，在很窄的范围内进行，灵敏度可以忽略。线性引入的不确定度：检定证书给出最大允许误差为 $\pm 0.2\text{mg}$ ，线性分量被假设为均匀分布，换算成标准不确定度为

$$\frac{0.2\text{mg}}{\sqrt{3}} = 0.12\text{mg}$$

线性分量应重复计算两次，一次是空容器，一次是盛有样品，产生的不确定度为

$$\sqrt{2 \times 0.12^2} \text{mg} = 0.17\text{mg}$$

因此，由重复性以及线性分量构成称量的不确定度为：

$$\sqrt{0.17^2 + 0.12^2} \text{mg} = 0.20\text{mg}$$

转化为相对标准不确定度 u_2 为

$$u_2 = \frac{0.20 \times 10^{-3}}{1.1728} = 1.7 \times 10^{-4}$$

② 空气浮力引入的不确定度 由于三氧化二镧的密度与砝码密度不同，空气浮力对三氧化二镧与砝码所产生的影响不同，估算得出相对标准不确定度： $u_3 = 3.0 \times 10^{-4}$ 。

(3) 体积引入的不确定度

① 确定容量瓶体积时的不确定度 对所用容量瓶检定合格后使用。1000mLA 级容量瓶的允差为 0.40mL，可认为其为三角分布，标准不确定度： $\frac{0.4}{\sqrt{6}}\text{mL} = 0.17\text{mL}$

转化为相对标准不确定度 u_4 为

$$u_4 = \frac{0.17}{1000} = 1.7 \times 10^{-4}$$

② 温度不一致引入的不确定度 容量瓶的体积是指 20℃ 下的体积，实验室的温度在 20℃ \pm 2℃ 的范围内波动，波动所引起的体积不确定度，可通过估算在该温度范围和体积膨

胀系数来计算。液体的体积膨胀明显大于容量瓶的体积膨胀，因此可以忽略容量瓶的体积膨胀。水的体积膨胀系数为 $2.1 \times 10^{-4} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$ 。因此产生的体积变化为

$$\pm (1000 \times 2 \times 2.1 \times 10^{-4}) \text{ mL} = \pm 0.42 \text{ mL}$$

设温度变化是均匀分布，其标准不确定度：

$$\frac{0.42}{\sqrt{3}} \text{ mL} = 0.24 \text{ mL}$$

转化为相对标准不确定度 u_5 为

$$u_5 = \frac{0.24}{1000} = 2.4 \times 10^{-4}$$

③ 体积读数引入的不确定度 由于满刻度时读数不准，引起体积的波动，对 1000mL 容量瓶重复充满 10 次，并进行称量实验，得出读数引起的体积标准偏差为 0.1mL，可直接作为标准不确定度。

其相对标准不确定度为

$$u_6 = \frac{0.1}{1000} = 1.0 \times 10^{-4}$$

第四步：

① 计算合成相对不确定度

$$u_c = \sqrt{u_1^2 + u_2^2 + u_3^2 + u_4^2 + u_5^2 + u_6^2} = 5.6 \times 10^{-4}$$

② 计算扩展相对不确定度

$$U = k u_c = 2 \times 5.6 \times 10^{-4} = 1.2 \times 10^{-3} \quad (k=2)$$

(二) 容量滴定的不确定度评定

【例 2】 EDTA 络合滴定测定镧标准溶液 ($1000 \mu\text{g/mL}$)

[过程]

准确吸取 15.0mL 镧溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 30mL 蒸馏水，摇匀后，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 pH = 3.0 ~ 3.5，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 (1mol/L, pH5.9)，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0100 \text{ mol/L}$] 滴定，溶液颜色由紫红色到亮黄色，即为终点。

第一步：规定被测量

$$\rho(\text{La}) = \frac{V_1 c_1}{V_2} \times 138.9055 \text{ g/mol} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{La})$ ——镧溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

V_2 ——镧溶液的体积，mL；

138.9055——镧的摩尔质量 [$M(\text{La})$]，g/mol；

1000——从 mg 到 μg 的换算系数。

第二步：识别不确定度可能来源

1) A 类不确定度

用对重复测量结果进行统计分析的方法来评定。

2) B类不确定度

(1) EDTA 标准溶液浓度

① EDTA 质量不确定度

- (i) 称量引入的不确定度；
- (ii) 空气浮力引入的不确定度。

② EDTA 纯度不确定度

③ EDTA 标准溶液配制体积的不确定度

- (i) 确定容量瓶体积时的不确定度；
- (ii) 容量瓶和溶液温度与容量瓶校准温度差异引入的不确定度；
- (iii) 满刻度时体积读数引入的不确定度。

(2) EDTA 标准溶液滴定体积引入的不确定度 也即滴定体积引入的不确定度。

- ① 确定滴定管体积时的不确定度；
- ② 滴定管和溶液温度与滴定管校准温度差异引入的不确定度；
- ③ 体积读数引入的不确定度。

(3) 镧溶液体积引入的不确定度 即移取滴定用镧溶液时体积引入的不确定度。

- ① 确定移液管体积时的不确定度；
- ② 移液管和溶液温度与移液管校准温度差异引入的不确定度；
- ③ 体积读数引入的不确定度。

(4) 滴定终点引入的不确定度

- ① 终点检测的重复性；
- ② 终点与等当点不一致引入的不确定度。

(5) 镧相对原子质量测定的不确定度

第三步：不确定度分量的量化

1) A类不确定度

10次重复测量结果单次测量标准差为 7×10^{-4} ，则平均值的实验标准差，即 A 类不确定度为： $u_A = u_1 = 2.3 \times 10^{-4}$

u_A 包含了镧溶液体积的重复性、EDTA 标准溶液体积的重复性、终点检测的重复性等。

2) B类不确定度

(1) EDTA 标准溶液浓度引入的不确定度 EDTA 标准溶液是选用 GBW 06102 乙二胺四乙酸二钠 ($C_{10}H_{14}N_2O_8Na_2 \cdot 2H_2O$) 标准物质准确配制的准确称取 3.7224g 乙二胺四乙酸二钠，加热溶于适量水中，冷却，转移到 1000mL 容量瓶中，在 $20^\circ C \pm 2^\circ C$ 的室温下，用水稀释到刻度，摇匀后使用。

① EDTA 质量不确定度

(i) 称量引入的不确定度 评定方法同 [例 1]，可以得出：由重复性以及线性分量构成称量的不确定度为

$$\sqrt{0.17^2 + 0.1^2} \text{ mg} = 0.20 \text{ mg}$$

转化为相对标准不确定度 u_2 为

$$u_2 = \frac{0.20 \times 10^{-3}}{3.7224} = 5.4 \times 10^{-5}$$

(ii) 空气浮力引入的不确定度 由于 EDTA 的密度与砝码密度不同, 空气浮力对 EDTA 与砝码所产生的影响不同, 估算得出相对标准不确定度为 $u_3 = 3.0 \times 10^{-4}$

(2) EDTA 纯度不确定度 EDTA 标准物质证书给出的质量分数为 99.979%, 不确定度为 5.0×10^{-5} , 换算为相对标准不确定度为

$$u_4 = \frac{U}{k} = \frac{5.0 \times 10^{-5}}{2} = 2.5 \times 10^{-5}$$

(3) EDTA 标准溶液配制体积的不确定度 与评定方法同 [例 1], 得出:

(i) 确定容量瓶体积时的不确定度为 $u_5 = 1.7 \times 10^{-4}$;

(ii) 温度不一致引入的不确定度为 $u_6 = 2.5 \times 10^{-4}$;

(iii) 满刻度时体积读数引入的不确定度为 $u_7 = 1.0 \times 10^{-4}$

(4) EDTA 标准溶液滴定体积引入的不确定度 即滴定体积引入的不确定度。

① 确定滴定管体积时的不确定度 对所用滴定管检定合格后使用。10mLA 级滴定管, 检定证书给出的允差为 0.02mL, 可认为其为三角分布:

$$\frac{0.02}{\sqrt{6}} \text{mL} = 0.0082 \text{mL}$$

每次所用 EDTA 体积约为 10mL, 相对标准不确定度为

$$u_8 = \frac{0.0082}{10} = 8.2 \times 10^{-4}$$

② 温度不一致引入的不确定度 滴定管的体积是指 20℃ 下的体积, 实验室的温度在 20℃ ± 2℃ 的范围内波动, 波动所引起的体积不确定度, 可通过估算在该温度范围和体积膨胀系数来计算。液体的体积膨胀明显大于容量瓶的体积膨胀, 因此可以忽略容量瓶的体积膨胀。水的体积膨胀系数为 $2.1 \times 10^{-4} \text{℃}^{-1}$ 。因此产生的体积变化为 $\pm (10 \times 2 \times 2.1 \times 10^{-4}) \text{mL} = 4.2 \times 10^{-3} \text{mL}$

设温度变化是均匀分布, 体积变化的标准不确定度为

$$\frac{4.2 \times 10^{-3}}{\sqrt{3}} \text{mL} = 2.4 \times 10^{-3} \text{mL}$$

每次所用 EDTA 体积约为 10mL, 转化为相对标准不确定度:

$$u_9 = \frac{2.4 \times 10^{-3}}{10} = 2.4 \times 10^{-4}$$

③ 体积读数引入的不确定度 已经包括在 u_A 中, 不再重复计算。

(5) 镕溶液体积引入的不确定度 即移液管体积引入的不确定度评定方法与 EDTA 滴定体积类似。

① 确定移液管体积时的不确定度 对所用移液管检定合格后使用。15mLA 级单刻线移液管容量允差为 0.025mL, 可认为其为三角分布:

$$\frac{0.025}{\sqrt{6}} \text{mL} = 0.010 \text{mL}$$

其相对标准不确定度为

$$u_{10} = \frac{0.010}{15} = 6.7 \times 10^{-4}$$

② 温度不一致引入的不确定度为 $\pm(15 \times 2 \times 2.1 \times 10^{-4})\text{mL} = \pm 6.3 \times 10^{-3}\text{mL}$
 设温度变化是均匀分布，体积变化的标准不确定度为

$$\frac{6.3 \times 10^{-3}}{\sqrt{3}}\text{mL} = 3.7 \times 10^{-3}\text{mL}$$

每次所取镧溶液体积约为 15mL，转化为相对标准不确定度：

$$u_{11} = \frac{3.7 \times 10^{-3}}{15} = 2.5 \times 10^{-4}$$

③ 体积读数引入的不确定度 已经包括在 u_A 中，不再重复计算。

(6) 滴定终点引入的不确定度

① 终点检测的重复性 已经包括在 u_A 中，不再重复计算。

② 终点与等当点不一致引入的不确定度 根据经验估计终点与等当点不一致在 0.1%，假设其为三角分布，则其相对标准偏差为

$$u_{12} = \frac{1.0 \times 10^{-3}}{\sqrt{6}} = 4.2 \times 10^{-4}$$

(7) 镧相对原子质量测定的不确定度 查最新 IUPAC 发布的镧原子量表得知：镧的原子量为 138.9055，其不确定度为 0.0002，为均匀分布，换算成相对标准不确定度为

$$u_{13} = \frac{2.0 \times 10^{-4}}{\sqrt{3} \times 138.9055} = 8.3 \times 10^{-7}$$

第四步：

① 计算合成相对不确定度

$$u_c = \sqrt{u_1^2 + u_2^2 + u_3^2 + u_4^2 + u_5^2 + u_6^2 + u_7^2 + u_8^2 + u_9^2 + u_{10}^2 + u_{11}^2 + u_{12}^2 + u_{13}^2} = 1.3 \times 10^{-3}$$

② 计算扩展相对不确定度

$$U = k u_c = 2 \times 1.3 \times 10^{-3} = 2.6 \times 10^{-3} \quad (k=2)$$

(三) 重量分析不确定度评定

【例 3】 磷钼酸喹啉重量法测定磷标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[过程] 准确移取 10.00mL 磷溶液于 300mL 烧杯中，盖上表面皿，并称重，加入 10mL LHNO_3 溶液 (1+1)，80mL 水，至总体积为 100mL，混匀，加热煮沸，趁热加入 40mL 喹钼柠酮沉淀剂，继续加热微沸 1min，冷却。用预先在 180 $^\circ\text{C}$ 烘干至恒重的 4 号玻璃砂芯坩埚抽滤沉淀，用水洗涤沉淀，抽干水分。将坩埚连同沉淀于 180 $^\circ\text{C}$ 干燥 1h，冷却至室温，称重，直到恒重。

第一步：规定被测量

$$\rho(\text{P}) = \frac{0.013998 m_1}{m} \times \rho \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{P})$ ——磷溶液的浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

m_1 ——磷钼酸喹啉沉淀的质量，g；

m ——所取磷溶液的质量，g；

ρ ——溶液的密度， g/mL ；

0.013998——磷钼酸喹啉与 P 的换算系数。

第二步：识别不确定度的可能来源

1. A 类不确定度

用对重复测量结果进行统计分析的方法来评定。

2. B 类不确定度

(1) 样品溶液的质量

- (i) 称量引入的不确定度；
- (ii) 空气浮力引入的不确定度。

(2) 沉淀质量

- (i) 称量引入的不确定度；
- (ii) 空气浮力引入的不确定度。

(3) 溶液密度

(4) 沉淀沾污引入的不确定度

(5) 沉淀损失引入的不确定度

第三步：不确定度分量的量化

1) A 类不确定度

10 次重复测量磷溶液标准物质的单次测量标准差为： 7.0×10^{-4} 。则平均值的实验标准差，即 A 类不确定度为 $u_A = u_1 = 2.4 \times 10^{-4}$

u_A 包含了磷溶液称量的重复性、沉淀称量的重复性等。

2) B 类不确定度

(1) 样品质量

(i) 称量引入的不确定度 包括以下两个方面内容。第一，称量采用增量法：准确称取容器的质量 m_1 ，再将移取的 10.0mL 磷标准溶液加入到容器中，再称量。天平的最小分度为 0.1mg；最大称量为 200g；检定证书给出重复性为 0.1mg，最大允许误差为 $\pm 0.2\text{mg}$ 。评定方法同 [例 1]。

第二，线性引入的不确定度：检定证书给出最大允许误差为 $\pm 0.2\text{mg}$ ，线性分量被假设为均匀分布，换算成标准不确定度为

$$\frac{0.2}{\sqrt{3}}\text{mg} = 0.12\text{mg}$$

线性分量应重复计算两次，一次是空容器，一次是盛有样品，产生的不确定度为：

$$\sqrt{2 \times 0.12^2}\text{mg} = 0.17\text{mg}$$

称量重复性已经包括在 u_A 中，不再重复计算。

在 $(20 \pm 0.1)^\circ\text{C}$ 的条件下准确测得，溶液密度 $\rho = 1.0002\text{g/mL}$ ，10mL 溶液为 10g。因此，由线性分量构成称量的不确定度，转化为相对标准不确定度 u_2 为

$$u_2 = \frac{0.17 \times 10^{-3}}{10.0} = 1.7 \times 10^{-5}$$

(ii) 空气浮力引入的不确定度 由于磷溶液的密度与砝码密度不同，空气浮力对磷溶液与砝码所产生的影响不同，估算得出相对标准不确定度： $u_3 = 3.0 \times 10^{-4}$ 。

(2) 沉淀质量

① 称量引入的不确定度 天平的最小分度为 0.01mg；最大称量为 40g；检定证书给出

重复性为 0.04mg，最大允许误差为 $\pm 0.05\text{mg}$ 。

称量的不确定度来源为：称量的重复性以及天平校准产生的不确定度分量。天平的校准有两个潜在的不确定度来源，即天平的灵敏度及其线性，因称量是用同一天平，在很窄的范围内进行，灵敏度可以忽略。

线性引入的不确定度：检定证书给出最大允许误差为 $\pm 0.05\text{mg}$ ，线性分量被假设为均匀分布，换算成标准不确定度为

$$\frac{0.05}{\sqrt{3}} \text{mg} = 0.029\text{mg}$$

线性分量应重复计算两次，一次是空容器，一次是盛有样品，产生的不确定度为

$$\sqrt{2 \times 0.029^2} \text{mg} = 0.041\text{mg}$$

称量重复性已经包括在 u_A 中，不再重复计算。

因此，由线性分量构成称量的不确定度，沉淀的质量为 0.72g。转化为相对标准不确定度 u_2 为

$$u_4 = \frac{0.041 \times 10^{-3}}{0.72} = 5.7 \times 10^{-5}$$

② 空气浮力引入的不确定度 通过测定相关沉淀的密度及温度、湿度、大气压，计算出该项相对标准不确定度为 $u_5 = 2.0 \times 10^{-4}$ 。

(3) 溶液密度不确定度 在 $(20 \pm 0.1)^\circ\text{C}$ 的条件下准确测得， $\rho = 1.0002\text{g/mL}$ ，测量的相对标准不确定度为： $u_6 = 4.0 \times 10^{-4}$ 。

(4) 沉淀沾污引入的不确定度 虽然沉淀经过充分洗涤，但是由于沉淀本身的特点，将不可避免地吸附或包夹其他非构晶离子，造成沉淀的沾污。在本方法中，钼酸钠是沉淀剂组分之一，而且钠离子不参与沉淀反应，是溶液中浓度最大的无关离子。通过测定沉淀中钠离子的包夹量，可以推测沉淀中所包夹的杂质总量。经测定，由沉淀中包夹钠离子引入的标准不确定度为 8×10^{-5} 。

由此推断由沉淀包夹杂质引起的总的标准不确定度为 $u_7 = 2.0 \times 10^{-4}$ 。

(5) 沉淀损失引入的不确定度 在本实验条件下，证明溶液中磷的饱和浓度为 $0.02\mu\text{g/mL}$ ，在沉淀及洗涤过程中，滤液及洗涤液的总体积为 270mL，故总残留磷为 $5.4\mu\text{g}$ ，每份试样含磷为 10mg，磷的残留总量为 $5.4\mu\text{g}$ ，由此带来的相对标准不确定度为 $u_8 = 5.4 \times 10^{-4}$ 。

第四步：① 计算合成相对不确定度

$$u_c = \sqrt{u_1^2 + u_2^2 + u_3^2 + u_4^2 + u_5^2 + u_6^2 + u_7^2 + u_8^2} = 8.3 \times 10^{-4}$$

② 计算扩展相对不确定度

$$U = k u_c = 2 \times 8.3 \times 10^{-4} = 1.7 \times 10^{-3} \quad (k=2)$$

总之，在实际应用中，不确定度评定可以根据需要，简化某些环节和内容，重点考虑数值较大的不确定度分量。同时要避免漏项，尤其是数值较大的分量，也要注意避免重复计算。总之不确定度评定的简单还是复杂，主要根据实际应用要求决定。

II 标准溶液

一、无机成分分析用标准溶液

(一) 阳离子成分分析用标准溶液

氨 (NH₃) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制]

方法 1 选取优级纯氯化铵 (NH₄Cl; M_r = 53.491), 取适量置于称量瓶中, 于 105℃ 下烘干 2h, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 3.1409g 上述氯化铵于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 2 选取优级纯硫酸铵 [(NH₄)₂SO₄; M_r = 132.140], 取适量置于称量瓶中, 于 105℃ 下烘干 2h, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 3.8795g 上述硫酸铵于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

铵 (NH₄⁺) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 选取优级纯氯化铵, 取适量置于称量瓶中于 105℃ 下烘 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 2.9654g 上述氯化铵 (NH₄Cl; M_r = 53.491) 于 200mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述铵溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 4mL 中性甲醛溶液, 摇匀, 放置 30min, 加入 2 滴二甲酚橙指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [c(NaOH) = 0.1000mol/L] 滴定至微红色, 并保持 30s 不变色。铵溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{NH}_4^+) = \frac{cV_1}{V} \times 18.0385 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NH}_4^+)$ ——铵 (NH₄⁺) 溶液的浓度, μg/mL;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——铵 (NH₄⁺) 溶液的体积, mL;

18.0385——铵 (NH₄⁺) 的摩尔质量 [M(NH₄⁺)], g/mol。

铵-氮 (NH₄⁺-N) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 取适量优级纯氯化铵于称量瓶中, 于 105℃ 干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 3.8190g 氯化铵 (NH₄Cl; M_r = 53.491), 于 200mL 烧杯中, 溶于适量水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述铵-氮 (NH₄⁺-N) 溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 4mL

II 标准溶液

中性甲醛溶液，摇匀，放置 30min，加入 2 滴二甲酚橙指示液 (1g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至微红色，并保持 30s 不变色。铵-氮溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{NH}_4^+-\text{N}) = \frac{cV_1}{V} \times 14.0067 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NH}_4^+-\text{N})$ ——铵-氮 (NH_4^+-N) 溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——铵-氮 (NH_4^+-N) 溶液的体积，mL；

14.0067 ——铵-氮 (NH_4^+-N) 的摩尔质量 [$M(\text{N})$]，g/mol。

钯 (Pd) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 取适量优级纯氯化钯 (PdCl_2 ; $M_r=177.33$) 于称量瓶中，在 (105~110) $^\circ\text{C}$ 干燥 1h，取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.6664g 氯化钯，于 200mL 高型烧杯中，加 30mL 盐酸溶液 (20%) 溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (5%) 稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 0.1000g 高纯金属钯于 200mL 高型烧杯中，加王水溶解，在水浴上蒸干后，加入盐酸，再蒸干。加盐酸和水溶解，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 稀释到刻度，混匀。

钡 (Ba) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取优级纯 $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ，取适量置于称量瓶中于 115 $^\circ\text{C}$ 下烘 2h，除去结晶水，置于干燥器中备用。准确称取 1.5164g 无水氯化钡 (BaCl_2 ; $M_r=208.233$)，置于烧杯中，用 HCl 溶液 (5%) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (5%) 准确稀释到刻度，混匀。

方法 2 准确称取 1.7787g 优级纯氯化钡 ($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=244.264$)，置于烧杯中，用煮沸除去二氧化碳的水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用煮沸过并冷却的水稀释至刻度 (用作离子色谱等方法分析用标准溶液)。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述钡溶液，于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 乙醇 (95%)，用乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$] 滴定，近终点时，加 15mL 氨水，0.1g 邻甲苯酚酞-萘酚绿 B 混合指示剂，继续滴定至溶液由蓝紫色变为绿色。钡溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Ba}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 137.327 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ba})$ ——钡溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——钡溶液的体积，mL；

137.327——钡的摩尔质量 $[M(\text{Ba})]$, g/mol。

铋 (Bi) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 称取 0.1000g 高纯金属铋, 置于 100mL 高型烧杯中, 加入 6mL 硝酸溶液 (1+1) 溶解, 煮沸除去三氧化二氮气体, 移入 100mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 $[c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}]$ 稀释至刻度, 混匀。

方法 2 准确称取 1.0000g 高纯金属铋于 200mL 高型烧杯中, 加入 50mL 硝酸溶液 (1+1), 加热溶解后, 冷却, 移入预先加入 50mL 硝酸的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 3 准确称取 0.2321g 优级纯硝酸铋 $[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}; M_r=485.0715]$, 置于 100mL 高型烧杯中, 加 10mL 硝酸溶液 (25%) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 $[c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}]$ 稀释至刻度, 混匀。

方法 4 准确称取 1.1148g 优级纯氧化铋 ($\text{Bi}_2\text{O}_3; M_r=465.9590$) 于 200mL 高型烧杯中, 加入 30mL 硝酸 (1+1), 加热溶解后, 冷却, 移入预先加入 85mL 硝酸的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 5.00mL 上述铋溶液于 250mL 锥形瓶中, 加水至 70mL, 加 0.5g 硫脲, 加入氨水 (1+1) 中和到 $\text{pH}=1.5\sim 2.0$, 使溶液呈黄色, 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0025\text{mol/L}]$ 滴定至溶液黄色消失。铋溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Bi}) = \frac{V_1 c_1}{V_2} \times 208.98 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Bi})$ ——铋溶液的浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V_2 ——铋溶液的体积, mL;

208.98——铋的摩尔质量 $[M(\text{Bi})]$, g/mol。

铂 (Pt) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 高纯金属铂于 100mL 高型烧杯中, 加 8mL 王水 (1+1) 溶解, 加热缓慢溶解, 冷却后, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (5%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 2 取适量经纯度分析的分析纯 ($\geq 99.9\%$) 氯铂酸钾 ($\text{K}_2\text{PtCl}_6; M_r=485.993$) 于称量瓶中, 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥 4h, 取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.2491g (或按纯度换算出质量 $m=0.2491\text{g}/w$; w ——质量分数) 氯铂酸钾置于 100mL 高型烧杯中, 溶于盐酸溶液 (1%), 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度, 混匀。

[氯铂酸钾纯度测定] 准确称取 0.5g 已干燥的氯铂酸钾, 准确到 0.0002g, 于 400mL 烧杯中, 加入 130mL 硫酸 (50%), 加热溶解, 加入 2g 甲酸钠, 煮沸至反应完全, 上层溶液澄清, 冷却后, 加入 130mL 水, 搅拌, 用慢速定量滤纸过滤, 用热盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}]$ 洗至滤液无硫酸盐反应, 将沉淀置于已恒重的坩埚中, 于 800 $^\circ\text{C}$ 灼烧至恒重。氯铂酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{m_1 \times 2.491}{m} \times 100\%$$

式中 w ——氯铂酸钾的质量分数，%；

m_1 ——沉淀质量，g；

m ——样品质量，g；

2.491——换算系数。

氮 (N) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制]

方法 1 取适量优级纯氯化铵 (NH_4Cl ; $M_r = 53.491$) 于称量瓶中，在 105 $^\circ\text{C}$ 干燥 4h，置于干燥器中冷却备用。准确称取 3.8190g 氯化铵，于 200mL 高型烧杯中，加水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 6.0682g 优级纯硝酸钠 (NaNO_3 ; $M_r = 84.9947$)，于 200mL 高型烧杯中，加水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

镝 (Dy) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二镝 (Dy_2O_3 ; $M_r = 373.00$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900 $^\circ\text{C}$ ，灼烧 1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，备用。准确称取 1.1477g 上述三氧化二镝于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀后，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 pH 在 3.0~3.5 之间，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 (pH5.9)，及 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.01000\text{mol/L}$]，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用锌标准溶液 [$c(\text{Zn}) = 0.01000\text{mol/L}$] 返滴定，溶液由亮黄色到紫红色，即为终点。镝溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Dy}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 162.50 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Dy})$ ——镝溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_2 ——锌标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——锌标准溶液的体积，mL；

V ——镝溶液的体积，mL。

162.50——镝的摩尔质量 [$M(\text{Dy})$]，g/mol。

碲 (Te) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制]

方法 1 准确称取 1.0000g 高纯金属碲于 200mL 高型烧杯中，加 (20~30)mL 盐酸及

数滴硝酸，温热溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用 20% 盐酸溶液稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 1.0000g 高纯金属铊于 200mL 高型烧杯中，溶解于王水中，蒸干后，加入 5mL 盐酸，再蒸干。加盐酸和水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 3\text{mol/L}$] 稀释到刻度，混匀。

铊 (Tm) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二铊 (Tm_2O_3 ; $M_r = 385.8666$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900 $^\circ\text{C}$ ，灼烧 1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，放置过夜备用。准确称取 1.1421g 上述三氧化二铊于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀后，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH} = 3.0 \sim 3.5$ ，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH} 5.9$)，及 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.01000\text{mol/L}$]，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用锌标准溶液 [$c(\text{Zn}) = 0.01000\text{mol/L}$] 返滴定，溶液由亮黄色到紫红色，即为终点。铊溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Tm}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 168.93 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Tm})$ ——铊溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

c_2 ——锌标准溶液的浓度， mol/L ；

V_2 ——锌标准溶液的体积， mL ；

V ——铊溶液的体积， mL 。

168.93——铊的摩尔质量 [$M(\text{Tm})$]， g/mol 。

铱 (Os) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.2308g 优级纯氯铱酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{OsCl}_6$; $M_r = 439.03$]，置于 100mL 高型烧杯中，加 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}$]，50mL 水，温热溶解，冷却后，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

二氧化硅 (SiO_2) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量经纯度测定的光谱纯二氧化硅 (SiO_2 ; $M_r = 60.0843$) 于瓷坩埚中，于马弗炉中 800 $^\circ\text{C}$ 下灼烧 2h，冷却后，置于干燥器中备用。准确称取 1.0000g 二氧化硅，置于铂坩埚中，加 3.3g 无水碳酸钠，与二氧化硅分层铺于坩埚中，于 900 $^\circ\text{C}$ 加热熔融 30min，冷却，用热水分数次提取，提取液移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。储存于聚乙烯瓶中。

[二氧化硅纯度测定] 称取 1.0g 已灼烧的二氧化硅，准确到 0.0002g，置于已于 950 $^\circ\text{C}$ 灼烧至恒重的铂坩埚中，加入 5 滴硫酸溶液 (20%) 润湿后，逐滴加入 5mL 氢氟酸溶液，

II 标准溶液

在电炉上蒸发近干 [控制温度在 (90~100)°C]，取下铂坩埚，冷却后，用水洗涤坩埚壁，加入 3mL 氢氟酸溶液，于低温下蒸发至近干，用少量水洗涤坩埚壁，蒸干后升高温度，驱尽三氧化硫，冷却后，用湿滤纸擦净坩埚外壁，在马弗炉中于 950°C 灼烧 30min，冷却到 (300~400)°C 取出，置于干燥器中冷却到室温后称重，反复灼烧，直至恒重。二氧化硅的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w(\text{SiO}_2) = \frac{m - m_1}{m} \times 100\%$$

式中 $w(\text{SiO}_2)$ ——二氧化硅质量分数，%；

m_1 ——残渣的质量，g；

m ——二氧化硅的质量 g。

铒 (Er) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二铒 (Er_2O_3 ; $M_r = 382.516$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900°C，灼烧 1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，放置过夜备用。准确称取 1.1435g 上述三氧化二铒于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀后，滴加氨水溶液 (1:1)，使溶液 pH 值在 3.0~3.5 之间，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 (pH5.9)，及 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.01000\text{mol/L}$]，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用锌标准溶液 [$c(\text{Zn}) = 0.01000\text{mol/L}$] 返滴定，溶液由亮黄色到紫红色，即为终点。铒溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Er}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 167.26 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Er})$ ——铒溶液的浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_2 ——锌标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——锌标准溶液的体积，mL；

V ——铒溶液的体积，mL。

167.26——铒的摩尔质量 [$M(\text{Er})$]，g/mol。

钒 (V) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 1.7852g 光谱纯五氧化二钒 (V_2O_5 ; $M_r = 181.8800$) 于 100mL 高型烧杯中，用盐酸溶液 (5%) 溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (5%) 稀释到刻度，混匀。

方法 2 准确称取 1.7852g 光谱纯五氧化二钒于 200mL 高型烧杯中，加 100mL 高纯氨水，溶解后，加热煮沸，除去氨，冷却后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

方法3 准确称取 2.2964g 偏钒酸铵 (NH_4VO_3 ; $M_r=116.9782$) 于 200mL 高型烧杯中, 用盐酸溶液 (5%) 溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

方法4 准确称取 2.2964g 偏钒酸铵 (NH_4VO_3 ; $M_r=116.9782$), 于 100mL 高型烧杯中, 溶于水 (必要时可温热), 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述钒溶液, 置于 150mL 锥形瓶中, 加 10mL 水, 10mL 硫酸 ($d=1.84$), 加入 (3~5) 滴苯代邻氨基苯甲酸指示液 (2g/L), 用硫酸亚铁铵标准溶液 $\{c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=0.0200\text{mol/L}\}$ 滴定, 溶液由紫红色滴定至绿色为终点。钒溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{V}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 50.942 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{V})$ ——钒溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——硫酸亚铁铵标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫酸亚铁铵标准溶液的浓度, mol/L;

V ——钒标准溶液的体积, mL;

50.942——钒的摩尔质量 $[M(\text{V})]$, g/mol。

钆 (Gd) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二钆 (Gd_2O_3 ; $M_r=362.50$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中逐步升温到 900 $^\circ\text{C}$, 灼烧 1h, 以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳, 冷却后, 取出坩埚, 置于真空干燥器中, 抽真空保存, 备用。准确称取 1.1527g 上述三氧化二钆于 200mL 高型烧杯中, 加入少量水润湿后, 再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$], 盖上表面皿, 微热溶解, 加热除去大部分酸, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 10mL 蒸馏水, 摇匀后, 滴加氨水溶液 (1+1), 使溶液 pH=3.0~3.5, 加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 (pH5.9), 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.01\text{mol/L}$], 3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 用锌标准溶液 [$c(\text{Zn})=0.0100\text{mol/L}$] 返滴定, 溶液颜色由亮黄色到紫红色, 为终点。钆溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Gd}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 157.25 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Gd})$ ——钆溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_2 ——锌标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——锌标准溶液的体积, mL;

V ——钆溶液的体积, mL;

157.25——钆的摩尔质量 $[M(\text{Gd})]$, g/mol。

钙 (Ca) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法1 选取 GBW (E) 060080 碳酸钙标准物质, 取适量置于称量瓶中, 于 120 $^\circ\text{C}$ 下烘

II 标准溶液

干 4h, 置于干燥器中备用。准确称取 2.4973g 上述碳酸钙于 200mL 高型烧杯中, 用少量水润湿后, 慢慢加入 15mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$], 盖上表面皿, 溶解后, 加热除去二氧化碳, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 14mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$], 用水准确稀释至刻度, 混匀后, 转移到洁净的塑料瓶中保存。酸度为 1% HCl。

方法 2 选取 GBW (E) 060080 碳酸钙标准物质, 取适量置于称量瓶中, 在 120℃ 干燥 4h, 取出置于干燥器中, 冷却备用。准确称取 2.4973g 碳酸钙, 加 20mL 水及 3mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.5\text{mol/L}$] 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 加水稀释至刻度, 混匀。储存于聚乙烯塑料瓶内, 4℃ 保存。此溶液适用于要求低酸度的离子色谱分析方法^①。

方法 3 准确称取 3.6682g 优级纯氯化钙 ($\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=147.015$), 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度。储存于聚乙烯塑料瓶内, 4℃ 保存。此溶液适用于要求低酸度的离子色谱分析方法^①。

方法 4 钙乙醇标准溶液 (含钙 1000 $\mu\text{g/mL}$) 选取 GBW (E) 060080 碳酸钙标准物质, 取适量置于称量瓶中, 在 120℃ 干燥 4h, 取出置于干燥器中, 冷却备用。称取 0.24973g 干燥的碳酸钙于 200mL 高型烧杯中, 加 12mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=0.6\text{mol/L}$] 溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 加 95% 乙醇稀释至刻度, 混匀。

注: 如果无法获得碳酸钙标准物质, 可采用优级纯碳酸钙 (纯度大于 99.99%) 试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时, 应对试剂纯度测定后使用。

碳酸钙纯度测定 取适量待测定的碳酸钙, 置于称量瓶中, 于 120℃ 下烘干 4h, 置于干燥器中备用。准确称取 (0.12~0.15)g 碳酸钙, 准确到 0.0002g, 置于 250mL 锥形瓶中, 用 0.6mL 盐酸溶液 (20%) 溶解, 加入 100mL 蒸馏水, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.05000\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加入 5mL 乙二胺四乙酸镁溶液, 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 继续用标准溶液滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。碳酸钙的质量分数 (w) 按下式计算

$$w = \frac{c_1 V_1 \times 0.1001}{m} \times 100\%$$

式中 w ——碳酸钙的质量分数, %;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

0.1001——与 1.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的碳酸钙的质量;

m ——碳酸钙的质量, g。

锆 (Zr) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 3.5325g 优级纯氧氯化锆 ($\text{ZrOCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; $M_r=322.252$) 置于 200mL 高型烧杯中, 加 (30~40)mL 盐酸溶液 (10%) 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (10%) 稀释至刻度, 混匀。

准确移取 10.0mL 上述锆溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 10mL 盐酸, 加热煮沸, 加 2 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 立即用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈亮黄色。锆溶液的质量浓度按下式计算:

^① 当作为离子色谱分析用标准溶液时, 尽量保持低酸度。

$$\rho(\text{Zr}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 91.224 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Zr})$ ——锆溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL ;

V ——锆溶液的体积, mL ;

91.224——锆的摩尔质量 $[M(\text{Zr})]$, g/mol 。

方法 2 准确称取 0.1000g 高纯金属锆, 于聚四氟乙烯烧杯中, 加氢氟酸溶解, 蒸干后, 加入硫酸, 加热, 至三氧化硫白烟冒尽, 加硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol/L}]$ 溶解残渣, 移入 100mL 容量瓶中, 用硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol/L}]$ 稀释至刻度, 混匀。

铬 (Cr) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属铬, 先用稀盐酸处理金属表面, 然后用自来水、去离子水清洗干净, 放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属铬于 300mL 高型烧杯中, 加入 50mL HCl 溶液 $[c(\text{HCl})=4\text{mol/L}]$, 盖上表面皿, 溶解后, 加热微沸, 回流 5min, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 115mL HCl 溶液 $[c(\text{HCl})=4\text{mol/L}]$, 用水准确稀释刻度, 混匀。酸度为 5% HCl。

方法 2 选用 GBW 06105 或 GBW (E) 060018 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; $M_r=294.1846$) 标准物质^①, 取适量置于称量瓶中, 于 130 $^{\circ}\text{C}$ 下烘干 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 3.8289g 重铬酸钾于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水准确稀释至刻度, 混匀。

方法 3 取适量优级纯铬酸钾 (K_2CrO_4 ; $M_r=194.1920$) 置于称量瓶中, 于 130 $^{\circ}\text{C}$ 干燥下烘 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 0.3733g 铬酸钾, 于 100mL 高型烧杯中, 溶于含有 1 滴氢氧化钠溶液 (100g/L) 的少量水中, 移入 100mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

[标定] (适用于标定用方法 2 和方法 3 配制的溶液)

准确移取 2.00mL 上述铬标准溶液于 250mL 碘量瓶中, 加水至 25mL, 加 2g 碘化钾及 20mL 硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=2\text{mol/L}]$, 摇匀, 于暗处放置 10min, 加 150mL 水, 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.00500\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液呈亮绿色。同时做空白试验。铬溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Cr}) = \frac{c(V_1 - V_2) \times 51.9961 \times 1000}{3V}$$

式中 $\rho(\text{Cr})$ ——铬溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L ;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;

^① 由于 Cr(VI) 毒性比 Cr(III) 要大的多, 为减小污染, 建议使用金属铬配制标准溶液。

II 标准溶液

V ——铬溶液的体积, mL

51.9961——铬的摩尔质量 $[M(\text{Cr})]$, g/mol。

六价铬 $[\text{Cr}(\text{VI})]$ 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选用 GBW 06105 或 GBW (E) 060018 重铬酸钾标准物质, 取适量置于称量瓶中于 130 $^{\circ}\text{C}$ 下烘干 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 2.8289g 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; $M_r = 294.1846$) 于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水准确稀释至刻度, 混匀, 即可使用。注意勿与有机材料制成的塑料容器接触。

镉 (Cd) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属镉 (99.99%), 先用稀硝酸处理金属表面, 然后用自来水、去离子水清洗干净, 放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属镉于 200mL 高型烧杯中, 加入 15mL HNO_3 溶液 (1+1), 盖上表面皿, 微热溶解后, 加热微沸, 回流 5min, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 2mL HNO_3 溶液 (1+1), 用水准确稀释刻度, 混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 准确称取 1.000g 处理过的高纯金属镉 (99.99%) 于烧杯中, 分次加 20mL 盐酸溶液 (1+1) 溶解, 加 2 滴硝酸, 移入 1000mL 容量瓶, 加水至刻度, 混匀。

方法 3 准确称取 1.0000g 处理过的高纯金属镉 (99.99%) 于 200mL 高型烧杯中, 加盐酸溶液 (1+1) 溶解, 盖上表面皿, 微热溶解后, 加热微沸, 回流 5min, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (1%) 准确稀释到刻度, 混匀。

方法 4 准确称取 2.0315g 高纯氯化镉 ($\text{CdCl}_2 \cdot 2.5\text{H}_2\text{O}$) 于 200mL 高型烧杯中, 溶于 HCl 溶液 (1%) 中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HNO_3 溶液 (1%) 溶液稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 络合滴定法: 准确移取 20.00mL 上述镉溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加水至 100mL, 加 5g 六次甲基四胺, 2mL 硫脲溶液 (100g/L), 2mL 抗坏血酸溶液 (50g/L), 3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.00500\text{mol/L}]$ 滴定, 溶液由紫红色变为亮黄色, 近终点时滴定速度需缓慢。镉溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Cd}) = \frac{V_1 c_1 \times 112.411 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{Cd})$ ——镉溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V ——镉溶液的体积, mL;

112.411——镉的摩尔质量 $[M(\text{Cd})]$, g/mol。

方法 2 恒电位库仑滴定法

基本实验条件 采用恒电位库仑仪。工作电极: 汞; 参比电极: 饱和甘汞电极; 对电极: 铂网; 电流范围: 100mA 档; 支持电解质: 高氯酸溶液 $[c(\text{HClO}_4) = 1\text{mol/L}]$; 控制电位: -800mV。

操作过程 仪器预热稳定后，将高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池中，在搅拌下，通入高纯氮除氧后，预电解，除去试剂空白，然后，用最小分度为 0.1mg 的天平，减量法准确称取 $(0.5\sim 2)\text{g}$ 待测镉溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。

镉溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Cd}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 112.411 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Cd})$ ——镉溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——镉溶液消耗的电量， C ；

F ——法拉第常数， C/mol ；

m ——镉溶液的质量， g ；

ρ —— 20°C 时该溶液的密度， g/mL ；

112.411——镉的摩尔质量 [$M(\text{Cd})$]， g/mol 。

汞 (Hg) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 1.0000g 金属汞于 200mL 高型烧杯中，加入 20mL HNO_3 溶液 (1+1)，盖上表面皿，微热溶解 (温度不能太高)，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 60mL HNO_3 溶液 (1+1)，用水准确稀释到刻度，混匀。溶液酸度为 3% HNO_3 。

方法 2 准确称取 1.3536g 优级纯二氯化汞 (HgCl_2 ； $M_r=271.50$) 于 200mL 高型烧杯中，溶解于 HNO_3 溶液 (1%)，转移到 1000mL 容量瓶中，用 HNO_3 溶液 (1%) 准确稀释至刻度，混匀。

方法 3 准确称取 0.1619g 优级纯硝酸汞 [$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ ； $M_r=324.60$] 于 200mL 高型烧杯中，用 10mL 硝酸溶液 (10%) 溶解，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定]

方法 1 络合滴定法：准确移取 25.00mL 待测汞溶液，于 250mL 锥形瓶中，加水至 75mL ，加 10mL 氨-氯化氨缓冲溶液 ($\text{pH}\approx 10$)，加 25mL 乙二胺四乙酸镁溶液 {量取 25mL 氯化镁溶液 [$c(\text{MgCl}_2)=0.02\text{mol/L}$]，加 100mL 水， 10mL 氨-氯化氨缓冲溶液 ($\text{pH}\approx 10$)}。用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.00200\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L)，继续滴定至溶液由紫色变为纯蓝色}，摇匀，放置 2min ，加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.00500\text{mol/L}$] 滴定，近终点时，用力振摇，继续滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。汞溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Hg}) = \frac{c_1 V_1 \times 200.59 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{Hg})$ ——待测汞溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——EDTA 标准溶液体积， mL ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V ——汞溶液的体积， mL ；

200.59——汞的摩尔质量 [$M(\text{Hg})$]， g/mol 。

II 标准溶液

方法 2 恒电位库仑滴定法

实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：铂网；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA 档；支持电解质：高氯酸溶液 $[c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}]$ ；控制电位：+300mV。

操作过程 仪器预热稳定后，将高氯酸溶液 $[c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}]$ 加入到已清洗的电解池中，在搅拌下，通入高纯氮除氧后，在 +300mV 下预电解，除去试剂空白，然后，再加入少许汞溶液预先在铂电极上镀上一层汞。用最小分度为 0.1mg 的天平，准确称取 (0.5~2)g 待测汞溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。汞溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Hg}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 200.59 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Hg})$ ——汞溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——汞溶液消耗的电量，C；

F ——法拉第常数，C/mol；

m ——汞溶液的质量，g；

ρ ——20℃时该溶液的密度，g/mL；

200.59——汞的摩尔质量 $[M(\text{Hg})]$ ，g/mol。

钴 (Co) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属钴，先用稀硝酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属钴于 200mL 高型烧杯中，加入 15mL HNO_3 溶液 (1+1)，盖上表面皿，微热溶解后，加热至微沸，回流 5min，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 9mL HNO_3 溶液 (1+1)，用水准确稀释到刻度，混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 选取高纯金属钴，先用稀硝酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属钴于 200mL 高型烧杯中，溶解于适量盐酸溶液 (1+1)，转移到 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (1%) 准确稀释到刻度，混匀。

方法 3 取适量优级纯硫酸钴 ($\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=281.103$) 于瓷坩埚中，在马弗炉中于 (500~550)℃ 灼烧至恒重，冷却后，置于干燥器中备用。准确称取 2.6300g 无水硫酸钴 (CoSO_4 ； $M_r=154.996$)，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定] 恒电位库仑滴定法

实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：汞；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA 档；支持电解质：氨水 $[c(\text{NH}_4\text{OH})=1\text{mol/L}]$ 与氯化铵 $[c(\text{NH}_4\text{Cl})=1\text{mol/L}]$ 的混合溶液；控制电位：-1300mV。

操作过程 仪器预热稳定后，将氨水 $[c(\text{NH}_4\text{OH})=1\text{mol/L}]$ 与氯化铵 $[c(\text{NH}_4\text{Cl})=1\text{mol/L}]$ 的混合溶液加入到已清洗的电解池中，搅拌下，通入高纯氮除氧后，预电解，除去试剂空白，然后，用最小分度为 0.1mg 的天平，减量法准确称取 (0.5~2)g 待测钴溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。钴溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Co}) = \frac{Q}{2mF} \times \rho \times 58.93 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Co})$ ——钴标准溶液的质量浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

Q ——钴溶液消耗的电量， C ；

F ——法拉第常数， C/mol ；

m ——钴溶液的质量， g ；

ρ —— 20°C 时该溶液的密度， g/mL ；

58.93——钴的摩尔质量 $[M(\text{Co})]$ ， g/mol 。

硅 (Si) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 1.0119g 优级纯硅酸钠 ($\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 284.2008$) (确保准确含有 9 个结晶水)，于 200mL 高型烧杯中，溶于水中，转移到 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

方法 2 取适量经纯度测定的光谱纯二氧化硅 (SiO_2 ; $M_r = 60.0843$) 于瓷坩埚中，于马弗炉中 800°C 下灼烧 2h，冷却后，置于干燥器中备用。准确称取 0.2140g 二氧化硅，置于铂坩埚中，加 1g 无水碳酸钠，与二氧化硅分层铺于坩埚中，于马弗炉中， 900°C 加热熔融 30min，冷却，用热水分数次提取，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。储存于聚乙烯瓶中。

[二氧化硅纯度测定] 称取 1.0g 已灼烧的二氧化硅，准确到 0.0002g，置于已于 950°C 灼烧至恒重的铂坩埚中，加入 5 滴硫酸溶液 (20%) 润湿后，逐滴加入 5mL 氢氟酸溶液，在电炉上蒸发近干 (控制温度在 $90^\circ\text{C} \sim 100^\circ\text{C}$)，取下铂坩埚，冷却后，用水洗涤坩埚壁，加入 3mL 氢氟酸溶液，于低温下蒸发至近干，用少量水洗涤坩埚壁，蒸干后升高温度，驱尽三氧化硫，冷却后，用湿滤纸擦净坩埚外壁，在马弗炉中于 950°C 灼烧 30min，冷却到 ($300 \sim 400$) $^\circ\text{C}$ 取出，置于干燥器中冷却到室温后称重，反复灼烧，直至恒重。二氧化硅的质量分数按下式计算：

$$w(\text{SiO}_2) = \frac{m - m_1}{m} \times 100\%$$

式中 $w(\text{SiO}_2)$ ——二氧化硅质量分数，%；

m_1 ——残渣的质量， g ；

m ——二氧化硅的质量 g 。

硅酸盐-硅 (SiO_3^{2-} -Si) 标准溶液 ($100\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量经纯度分析的高纯二氧化硅于瓷坩埚中，在马弗炉中于 900°C 灼烧 1h，冷却后，取出置于干燥器中备用。准确称取 0.2139g 二氧化硅，置于铂坩埚中，加 1.0g 基准无水碳酸钠，与二氧化硅分层铺于坩埚中，于 900°C 加热 30min 至完全熔融，冷却，用热水提取，提取液移入 1000mL 容量瓶中，反复提取、洗涤，合并所有溶液，冷却后，用水稀释至刻度。立即转移到聚乙烯瓶中保存。

[二氧化硅纯度测定] 参见“硅标准溶液中二氧化硅纯度测定”。

II 标准溶液

[标定]

(1) 重量法测定 准确移取 10.0mL 上述硅溶液于 250mL 烧杯中, 加入 25mL 盐酸, 在电热板上蒸发至体积为 (10~15)mL, 加 15mL 盐酸, 冷却后加 5mL PEO 溶液 [1g/L 溶液: 称取 0.1g 聚环氧乙烷, 用水浸泡 0.5h, 搅拌溶解, 过滤, 并稀释到 100mL], 搅拌均匀, 放置 (2~3)min, 用双层定量滤纸过滤到 250mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (5%) 洗涤 (5~6)次, 再用热水洗至无 Cl^- , 将滤液稀释到刻度, 用硅钼蓝法测定残留硅。沉淀置于铂坩埚中, 灰化后, 于马弗炉中 1000℃ 灼烧 1h, 冷却到 (300~400)℃, 取出置于干燥器内冷却 3h, 称重。反复灼烧, 直到恒重。测得二氧化硅质量 m_1 。

(2) 分光光度法测定 准确吸取 (10~20)mL 滤液于 50mL 容量瓶中, 加水至 25mL, 加 1 滴对硝基酚指示液 (2g/L), 用 NaOH 溶液 (40%) 和硫酸溶液 (1+4) 调至溶液黄色刚消失 ($\text{pH} \approx 2$), 加入 1.25mL 钼酸铵溶液 (80g/L), 放置 10min, 加入 1.25mL 酒石酸溶液 (250g/L), 放置 5min, 然后依次加入 1mL 硫酸亚铁铵溶液 (60g/L) 和 1mL EDTA (50g/L) 溶液, 每加一次试剂都要摇匀, 然后用水稀释到刻度。按附录十, 用分光光度法测定, 波长: 650nm。测得二氧化硅质量 m_2 。

(3) 硅溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Si}) = \frac{m_1 + m_2}{V_2} \times 0.4674 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Si})$ ——硅溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

m_1 ——重量法测得二氧化硅质量, mg;

m_2 ——光度法测得二氧化硅质量, mg;

V_2 ——硅溶液的体积, mL;

0.4674——硅与二氧化硅换算系数。

铪 (Hf) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g 高纯金属铪于 100mL 高型烧杯中, 加王水溶解, 在水浴上蒸发近干, 溶于盐酸溶液 (5%), 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (5%) 稀释至刻度, 混匀。

铈 (Ho) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二铈 (Ho_2O_3 ; $M_r = 337.8588$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中逐步升温到 900℃, 灼烧 1h, 以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳, 冷却后, 取出坩埚, 置于真空干燥器中, 抽真空保存备用。准确称取 1.1456g 上述三氧化二铈于 200mL 高型烧杯中, 加入少量水润湿后, 再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$], 盖上表面皿, 微热溶解, 加热除去大部分酸, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 10mL 蒸馏水, 摇匀后, 滴加氨水溶液 (1+1), 使溶液 $\text{pH} = 3.0 \sim 3.5$, 加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH} 5.9$), 及 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0100\text{mol/L}$], 3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 用锌标准溶液 [$c(\text{Zn}) = 0.0100\text{mol/L}$] 返滴定, 溶液由亮黄色到紫红色, 即为终点。铈溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Ho}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 164.93 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ho})$ ——钬溶液的浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL ;
 c_2 ——锌标准溶液的浓度, mol/L ;
 V_2 ——锌标准溶液的体积, mL ;
 V ——钬溶液的体积, mL ;
164.93——钬的摩尔质量 $[M(\text{Ho})]$, g/mol 。

镓 (Ga) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 取适量光谱纯三氧化二镓 (Ga_2O_3 ; $M_r = 187.444$) 置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 800°C , 灼烧 1h, 冷却后, 取出, 置于干燥器中保存备用。准确称取 0.1344g 三氧化二镓于 100mL 烧杯中, 加入 10mL 硫酸溶液 (5%) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 2 取适量光谱纯三氧化二镓置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 800°C , 灼烧 1h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.3442g 光谱纯三氧化二镓, 置于高型烧杯中, 加入 20mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol}/\text{L}$] 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。酸度为 1% HCl 。

方法 3 准确称取 1.0000g 光谱纯金属镓, 置于高型烧杯中, 加入 20mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol}/\text{L}$], 滴加几滴硝酸, 在水浴上加热使其溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 2.00mL 上述镓溶液于 300mL 锥形瓶中, 加水至 50mL, 加 10mL 酒石酸溶液 (50g/L), 加氨水溶液 (1+1) 中和至 pH8, 加入 5mL 氯化铵溶液 (50g/L), 5mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH9.5: 称取 130g 氯化铵于烧杯中, 加水溶解完全, 加入 65mL 氨水, 用水稀释到 500mL), 加少许铬黑 T-氯化钠混合指示剂 (按 $m_{\text{铬黑 T}} : m_{\text{NaCl}} = 1 : 100$ 比例混合粉末, 研磨均匀, 保存于干燥处), 加热煮沸, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.00500\text{mol}/\text{L}$] 滴定到亮蓝色为终点。镓的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Ga}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 69.723 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ga})$ ——镓溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL ;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;
 V ——镓溶液的体积, mL ;
69.723——镓的摩尔质量 $[M(\text{Ga})]$, g/mol 。

钾 (K) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 选用 GBW 06109 或 GBW (E) 060020 氯化钾 (KCl ; $M_r = 74.551$) 标准物质,

II 标准溶液

取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中 500℃，灼烧 6h，冷却后，取出坩埚，置于干燥器中保存备用。准确称取 1.9068g 上述氯化钾于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，加入 20mL HCl[●] 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，用水稀释刻度，混匀，转移到洁净的塑料瓶中保存。酸度为 1% HCl。可直接使用。

如果无法获得氯化钾标准物质，可采用基准试剂代替，但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

方法 2 选取 GBW 06503 硫酸钾标准物质，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中 500℃，灼烧 6h，冷却后，取出坩埚，置于干燥器中保存备用。准确称取 2.2285g 上述硫酸钾 (K_2SO_4 ; $M_r=174.259$) 于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。转移到洁净的塑料瓶中保存。

方法 3 选取优级纯硝酸钾 (KNO_3 ; $M_r=101.0132$)，取适量置于称量瓶中，于 105℃ 干燥至恒重，准确称取 2.5836g 硝酸钾，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

金 (Au) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 高纯金属金于 100mL 高型烧杯中，加 10mL 盐酸、5mL 硝酸溶解，在水浴上蒸发近干，溶于盐酸溶液 (5%)，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (5%) 稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 1.0000g 高纯金属金于 100mL 烧杯中，加入王水 20mL，在水浴上加热溶解后，加入 2g 氯化钾，167mL 浓盐酸，使溶液酸度保持在 $c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$ ，移入 1000mL 容量瓶中，用饱和氯水稀释至刻度，混匀。

[标定]

方法 1 准确移取 2.00mL 上述金溶液于 50mL 瓷坩埚中，加 10 滴 KCl 溶液 (100g/L) 于水浴上蒸干，加 2mL 新配制的王水，蒸干，加 5 滴 HCl 溶液 (10%) 蒸干。并重复 1 次，加 3mL 热乙酸溶液 (体积分数为 7%)，取下冷却，加 2 滴 NH_4F 溶液 (20g/L)，6 滴 EDTA 溶液 (20g/L) 和 0.2g 碘化钾，摇动，立即用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.00500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈浅黄色，加 5 滴淀粉指示液 (5g/L) 继续滴定至无色为终点。金溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Au}) = \frac{c_1 V_1}{V_2} \times 98.48 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Au})$ ——金溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——金溶液的体积， mL ；

98.48——金的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{Au})$]， g/mol 。

● 当用作离子色谱标准溶液时，直接用水溶解并稀释。

方法2 恒电位库仑滴定法

实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：铂网；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA档；支持电解质：盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.5\text{mol/L}$]；控制电位：+450mV。

[操作过程] 仪器预热稳定后，将盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.5\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池中，加入少量固体氨基磺酸粉末，在搅拌下，通入高纯氮除氧20min后，预电解，除去试剂空白，再加入少许金溶液预先在铂电极上镀上一层金。然后，用最小分度为0.1mg的天平，减量法准确称取(0.5~2)g待测金溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。金溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Au}) = \frac{Q \times 1000}{3mF} \rho \times 196.967 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Au})$ ——金溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——金溶液消耗的电量，C；

F ——法拉第常数，C/mol；

m ——金溶液的质量，g；

ρ ——20℃时该溶液的密度，g/mL；

196.967——金的摩尔质量 [$M(\text{Au})$]，g/mol。

钪(Sc)标准溶液(1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯($\geq 99.99\%$)三氧化二钪，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到900℃，灼烧1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，放置过夜备用。准确称取1.5338g上述三氧化二钪(Sc_2O_3 ； $M_r=137.9100$)于200mL高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入10mL HCl溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入1000mL容量瓶中，用HCl溶液(10%)准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取20.00mL上述溶液于150mL锥形瓶中，加入10mL蒸馏水，摇匀，滴加氨水溶液(1+1)，使溶液pH=3.0~3.5，加入5mL乙酸钠-乙酸缓冲溶液(pH5.9)，3滴二甲酚橙指示液(3g/L)，用EDTA标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$] 滴定，溶液由紫红色变为亮黄色，即为终点。钪溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Sc}) = \frac{c_1 V_1}{V_2} \times 44.956 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Sc})$ ——钪溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA标准溶液的体积，mL；

V_2 ——钪溶液的体积，mL；

44.956——钪的摩尔质量 [$M(\text{Sc})$]，g/mol。

铼(Re)标准溶液(1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取0.1000g高纯金属铼，置于100mL高型烧杯中，加20mL盐酸溶液(1+1)，滴加过氧化氢(30%)溶解完全，加少量水，加热除去过氧化氢，冷却后，移入

II 标准溶液

100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

镧 (La) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二镧，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900°C ，灼烧 1h，以除去吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出，置于真空干燥器中，抽真空保存，备用。准确称取 1.1728g 上述三氧化二镧 (La_2O_3 ; $M_r=325.8092$) 于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol}/\text{L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定]

方法 1 准确移取 20.0mL 上述溶液于 150mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$ ，加入 5mL 的乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$)，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.01000\text{mol}/\text{L}$] 滴定，溶液颜色由紫红色到亮黄色，即为终点。

方法 2 移取 20.00mL 上述溶液于 150mL 锥形瓶中，加 3 滴偶氮胂 M 溶液 (3g/L)，滴加六次甲基四胺溶液 (200g/L)，使溶液呈深蓝色，并过量 3mL，加水至 40mL，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈亮红紫色。即为终点。镧溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{La}) = \frac{c_1 V_1}{V_2} \times 138.9055 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{La})$ ——镧溶液的浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——镧溶液的体积， mL ；

138.9055——镧的摩尔质量 [$M(\text{La})$]， g/mol 。

铈 (Rh) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.1958g 优级纯氯铈酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{RhCl} \cdot \frac{3}{2}\text{H}_2\text{O}$; $M_r=201.458$]，置于 100mL 高型烧杯中，溶于盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol}/\text{L}$]，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol}/\text{L}$] 稀释到刻度，混匀。

锂 (Li) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选取经纯度测定的高纯或光谱纯碳酸锂 (Li_2CO_3 ; $M_r=73.891$)，取适量置于称量瓶中于 105°C 下烘干 2h，置于干燥器中备用。准确称取 5.3229g 上述碳酸锂于 200mL 高型烧杯中，用少量水润湿后，慢慢加入 30mL HCl 溶液 (1+1)，盖上表面皿，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 10mL HCl 溶液 (1+1)^①，用水准确稀释到刻度。酸度为 1% HCl。

[碳酸锂纯度测定] 准确称取 0.1g 上述碳酸锂，准确到 0.0001g，于 150mL 锥形瓶

① 当作为离子色谱分析用标准溶液时，尽量保持低酸度。

中，加水 50mL 溶解，加 10 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液，用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由绿色变为暗红色，加热除去 CO_2 ，冷却，继续滴定至酒红色即为终点，同时做空白试验。碳酸锂的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_0)}{m} \times 0.03699 \times 100\%$$

式中 w ——碳酸锂质量分数，%；

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——盐酸标准溶液的体积，mL；

V_0 ——空白试验盐酸标准溶液的体积，mL；

m ——碳酸锂质量，g；

0.03699——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的碳酸锂的质量。

钌 (Ru) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 3.2891g 优级纯氯亚钌酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{RuCl}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 332.427$]，置于 100mL 高型烧杯中，加 10mL 盐酸，水 50mL，温热溶解，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

磷 (P) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 取适量优级纯磷酸二氢钾 (KH_2PO_4 ; $M_r = 136.0855$) 于称量瓶中，115 $^\circ\text{C}$ 干燥至恒重，置于干燥器中备用。准确称取 4.3937g 磷酸二氢钾，于 200mL 高型烧杯中，用盐酸溶液 (1%) 溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 4.2635g 优级纯磷酸氢二铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$; $M_r = 132.0562$]，于 200mL 高型烧杯中，用盐酸溶液 (1%) 溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度，混匀。

[标定] 磷钼酸喹啉重量法

(1) 沉淀 准确移取 10.00mL 磷溶液于 300mL 烧杯中，盖上表面皿并称重，加入 10mL HNO_3 溶液 (1+1)、80mL 水，至总体积为 100mL，混匀，加热煮沸，趁热加入 40mL 喹钼柠酮沉淀剂，继续加热煮沸 2min，不搅拌，取下并在室温下冷却，冷却过程中转动烧杯 (2~3) 次。

(2) 过滤和洗涤 用预先在 180 $^\circ\text{C}$ 烘干至恒重的 4 号玻璃沙芯坩埚抽滤沉淀，先将上层清液过滤，然后用倾析法洗涤二次，最后将沉淀移入坩埚中用水洗涤 (4~5) 次，抽干水分。

(3) 干燥和恒重 将坩埚连同沉淀于 180 $^\circ\text{C}$ 干燥 1h，取出置于保干器中放置 4h，冷却至室温称重，反复烘干，直到恒重。

(4) 空白实验 与试样同时做空白实验。

(5) 磷溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{P}) = \frac{0.013998(m_1 - m_2)}{m} \rho \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{P})$ ——磷溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

II 标准溶液

m_1 ——磷钼酸喹啉沉淀的质量, g;

m_2 ——空白试验沉淀的质量, g;

m ——磷溶液的质量, g;

ρ ——磷溶液的密度, g/mL;

0.013998——磷钼酸喹啉与 P 的换算系数。

硫 (S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制]

方法 1 选取 GBW 08665 硫酸钠 (Na_2SO_4 ; $M_r=142.042$) 中硫成分分析标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 600 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 4.4298g 无水硫酸钠, 于烧杯中, 用 HCl 溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (1%) 准确稀释到刻度, 混匀。

方法 2 选取优级纯或高纯无水硫酸钾 (K_2SO_4 ; $M_r=174.259$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 600 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 5.4346g 硫酸钾, 于烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述硫溶液于 500mL 烧杯中, 加水至 150mL, 加热至 94 $^{\circ}\text{C}$ 左右。另取 100mL BaCl_2 沉淀剂溶液 (5.0g/L) 于 200mL 烧杯中, 加热至近沸, 用移液管将热的 BaCl_2 溶液分十次加入到 Na_2SO_4 溶液中, 用热水将烧杯及移液管中残留的 BaCl_2 洗入沉淀溶液中 (每次约 5mL, 洗涤多次), 使溶液总体积约为 300mL。溶液在 94 $^{\circ}\text{C}$ 左右保温数小时。沉淀先用近沸的热水倾析法洗涤 (5~6) 次, 然后将沉淀尽可能转移到漏斗中, 用热水洗涤。再将沉淀转移到已于 800 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧至恒重的铂坩埚中, 于马弗炉中逐步升温, 在 800 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧至恒重, 待温度降到 300 $^{\circ}\text{C}$ 左右, 取出坩埚置于干燥器中冷却, 称重, 直到恒重。硫溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{S}) = \frac{m_1}{V} \times 0.1374 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{S})$ ——硫溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

m_1 ——硫酸钡沉淀的质量, g;

V ——硫溶液的体积, mL;

0.1374——硫与硫酸钡的换算系数。

镨 (Lu) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二镨 (Lu_2O_3 ; $M_r=397.932$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中逐步升温到 900 $^{\circ}\text{C}$, 灼烧 1h, 以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳, 冷却后, 取出坩埚, 置于真空干燥器中, 抽真空保存, 放置过夜备用。准确称取 1.1372g 上述三氧化二镨于 200mL 高型烧杯中, 加入少量水润湿后, 再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$], 盖上表面皿, 微热溶解, 加热除去大部分酸, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液于 150mL 锥形瓶中, 加入 10mL 蒸馏水, 摇匀后, 滴加氨水溶液 (1+1), 使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$, 加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$), 3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$]

滴定，溶液由紫红色变为亮黄色，即为终点。镨溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Lu}) = \frac{c_1 V_1}{V_2} \times 174.967 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Lu})$ ——镨溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——镨溶液的体积， mL ；

174.967——镨的摩尔质量 $[M(\text{Lu})]$ ， g/mol 。

铝 (Al) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属铝，先用稀盐酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 高纯金属铝于 200mL 高型烧杯中，加入 100mL 盐酸溶液 (1+1)，加热溶解，冷却后移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。盐酸浓度约为 $c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}$ 。

方法 2 选取高纯金属铝，先用稀盐酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 高纯金属铝于 200mL 高型烧杯中，加入 20mL 水，3g 氢氧化钠，待铝溶解后，用盐酸 (1+1)，缓缓地中和至出现混浊，再加入 20mL 盐酸，加热使其溶解 (不断搅拌)，冷却后移入 1000mL 容量瓶中，用水准确地稀释至刻度，混匀。

方法 3 准确称取 1.7582g 优级纯硫酸铝钾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}; M_r = 474.388]$ ，于 200mL 高型烧杯中，加水溶解，加 10mL 硫酸溶液 (25%)，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述铝标准溶液于 250mL 锥形瓶中，加 75mL 水，25mL EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}]$ ，用六次甲基四胺溶液 (300g/L) 中和到 $\text{pH} = 5 \sim 6$ ，并过量 2mL，加热煮沸 3min 以上，冷却后加 3 滴二甲酚橙指示液 (5g/L)，用硝酸铅标准溶液 $\{c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2] = 0.0500\text{mol/L}\}$ 滴定至溶液由黄色变为红色，即为终点。铝溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Al}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 26.98 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Al})$ ——铝溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——硝酸铅标准溶液的体积， mL ；

c_2 ——硝酸铅标准溶液的浓度， mol/L ；

V ——铝溶液的体积， mL ；

26.98——铝的摩尔质量 $[M(\text{Al})]$ ， g/mol 。

镁 (Mg) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取基准试剂 (或光谱纯) 氧化镁 (MgO ; $M_r = 40.3044$)，取适量置于铂坩

II 标准溶液

坩中，于马弗炉中逐步升温到 800℃，灼烧 2h，以除去吸收的水分和二氧化碳，冷却后，坩置于干燥器中保存，备用。准确称取 1.6583g 上述氧化镁[●]于 200mL 高型烧杯中，用少量水润湿后，滴加 20mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 19mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，用水准确稀释至刻度，混匀。转移到洁净的塑料瓶中保存。酸度为 1% HCl。

方法 2 将高纯金属镁条用稀盐酸溶液迅速处理，再用水清洗干净后，置于干燥器中干燥。准确称取 1.0000g 金属镁于 150mL 烧杯中，缓慢加入少量盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=3\text{mol/L}$] 溶解，待溶解完全后加热煮沸，冷却，移入 1000mL 容量瓶，加水稀释至刻度，混匀。储于聚乙烯塑料瓶中备用。

方法 3 准确称取 10.1409g 优级纯硫酸镁 ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; $M_r=246.475$)，于 250mL 烧杯中，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，稀释至刻度，混匀。转移到洁净的塑料瓶中保存。

锰 (Mn) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属锰，先用稀硝酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属锰于 200mL 高型烧杯中，加入 15mL HNO_3 溶液 (1+1)，盖上表面皿，微热溶解后，加热微沸，回流 5min，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 10mL HNO_3 溶液 (1+1)，用水准确稀释到刻度，混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 选用优级纯硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$)，取适量置于称量瓶中于 280℃ 下烘干 2h，置于干燥器中冷却备用。准确称取 2.7486g 无水硫酸锰 (MnSO_4 ; $M_r=151.001$) 于 200mL 高型烧杯中，用盐酸溶液 (1%) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1%) 稀释刻度，混匀。

方法 3 选用优级纯硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$)，取适量置于称量瓶中于 100℃ 下烘干 2h，得到一水硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=169.016$)。准确称取 3.0765g 一水硫酸锰，于 200mL 高型烧杯中，溶于水，加入 3 滴硫酸，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

方法 4 准确称取 4.0603g 优级纯四水硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r=223.062$)，于 200mL 高型烧杯中，加水溶解后移入 1000mL 容量瓶中，加入 3 滴硫酸，用水稀释至刻度，混匀。

钼 (Mo) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 1.8403g 优级纯钼酸铵 [$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r=209.0687$]，置于 200mL 高型烧杯中，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 1.5003g 光谱纯三氧化钼 (MoO_3 ; $M_r=143.94$)，置于 200mL 高型烧杯中，溶解于少量氢氧化钠溶液中，加水到 50mL，用稀硫酸中和，并过量 2mL，移入

[●] 氧化镁吸水性强，应在湿度较小的环境中称量，尽量减小湿度的影响。

1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 20.0mL 上述钼溶液，置于 150mL 锥形瓶中，加 30mL 水，2g 六次甲基四胺，加热至 70℃，加入 3 滴 PAR 指示液，用硝酸铅标准溶液 $\{c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2] = 0.0200\text{mol/L}\}$ 滴定，至溶液呈粉红色为终点。钼溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Mo}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 95.94 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Mo})$ ——钼溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——硝酸铅标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸铅标准溶液的浓度，mol/L；

V ——钼溶液的体积，mL；

95.94——钼的摩尔质量 $[M(\text{Mo})]$ ，g/mol。

钠 (Na) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选用 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠 (NaCl ; $M_r = 58.443$) 纯度标准物质，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中 550℃，灼烧 6h，冷却后，取出坩埚，置于干燥器中保存备用。准确称取 2.5421g 上述氯化钠于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，加入 20mL HCl 溶液 $[c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}]$ ，用水准确稀释到刻度。混匀，转移到洁净的塑料瓶中保存。酸度为 1% HCl 。可直接使用。

如果无法获得氯化钠标准物质，可采用基准试剂代替，但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

铌 (Nb) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 取适量高纯五氧化二铌置于瓷坩埚中，于马弗炉中 800℃，灼烧 1h，冷却后，取出坩埚，置于干燥器中保存备用。准确称取 0.1431g 经乳钵研细的高纯五氧化二铌 (Nb_2O_5 ; $M_r = 265.8098$) 和 4g 粉末状焦硫酸钾，二者分层放入石英坩埚中，于 600℃ 熔融，取出冷却，加数滴浓硫酸，继续熔融，如此反复几次，直至熔融物清亮为止。用 20mL 酒石酸溶液 (150g/L) 加热溶解。冷却后，移入 100mL 容量瓶中，稀释至刻度，混匀。

方法 2 将 0.1000g 高纯金属铌于聚四氟乙烯烧杯中，用加有数滴硝酸的氢氟酸溶解，蒸干后加入硫酸，加热，至三氧化硫白烟冒尽，加硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.5\text{mol/L}]$ 溶解残渣，移入 100mL 容量瓶中，用硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{S}\bullet_4) = 0.5\text{mol/L}]$ 稀释至刻度，混匀。

方法 3 取适量高纯五氧化二铌置于瓷坩埚中，于马弗炉中 800℃，灼烧 1h，冷却后，取出坩埚，置于干燥器中保存备用。准确称取 1.4305g 五氧化二铌于聚四氟乙烯烧杯中，加入 20mL 氢氟酸，低温加热溶解至清亮。浓缩体积至 10mL，用水稀释到 100mL，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。立即转移到塑料瓶中保存。

[标定] 铌在氢氟酸溶液中加入硼酸掩蔽氟后，在酸性介质中与铜铁试剂形成沉淀，经过灼烧后成五氧化二铌。

● 当用作离子色谱标准溶液时，直接用水配制。

II 标准溶液

准确移取 50.00mL 铌溶液于 500mL 烧杯中，加入 45mL 浓盐酸，加入 100mL 硼酸溶液 (40g/L)，在冰水中冷却至 10℃ 以下，加入少许纸浆，逐渐加入 30mL 铜铁试剂溶液 (60g/L)，放置 40min，用定量滤纸过滤，沉淀全部转移到滤纸上，用铜铁试剂洗涤液 [500mL 水中加入 10mL 盐酸及 10mL 铜铁试剂 (60g/L)] 洗涤 (10~12) 次，用水洗涤 2 次，将沉淀连同滤纸移入已恒重的瓷坩埚中，干燥，灰化，在 900℃ 灼烧至恒重。铌溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Nb}) = \frac{m \times 0.69904 \times 10^6}{V}$$

式中 $\rho(\text{Nb})$ ——铌溶液的质量浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

m ——五氧化二铌的质量，g；

V ——铌溶液的体积，mL；

0.69904——五氧化二铌与铌的换算系数。

镍 (Ni) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属镍，先用稀硝酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属镍于 200mL 高型烧杯中，加入 15mL HNO_3 溶液 (1+1)，盖上表面皿，微热溶解后，加热至微沸，回流 5min，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 9mL HNO_3 溶液 (1+1)，用水准确稀释至刻度，混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 准确称取 0.4955g 优级纯硝酸镍 [$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 290.7949$] 于 200mL 高型烧杯中，溶于少量盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol}/\text{L}$]，移入 100mL 容量瓶中，并用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol}/\text{L}$] 稀释至刻度，混匀。

方法 3 准确称取 0.6730g 优级纯硫酸镍铵 [$\text{NiSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 394.987$]，于 200mL 高型烧杯中，溶于盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol}/\text{L}$]，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol}/\text{L}$] 稀释至刻度，混匀。

方法 4 准确称取 0.4479g 优级纯硫酸镍 ($\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 262.848$)，溶于硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.1\text{mol}/\text{L}$]，移入 100mL 容量瓶中，用硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.1\text{mol}/\text{L}$] 稀释至刻度，混匀。

[标定]

方法 1 络合滴定法

准确移取 20.00mL 待测镍溶液，于 150mL 锥形瓶中，加水至 70mL，加 10mL 氨-氯化氨缓冲溶液 ($\text{pH} \approx 10$)，加 0.2g 紫脲酸铵混合指示剂 (称取 0.1g 紫脲酸铵与 25g 硫酸钾研磨混合)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.00500\text{mol}/\text{L}$] 滴定溶液由黄色变为紫红色，近终点时滴定速度需缓慢。镍溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Ni}) = \frac{c_1 V_1 \times 58.6934 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{Ni})$ ——镍溶液的质量浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

V ——镍溶液的体积，mL；

58.6934——镍的摩尔质量 $[M(\text{Ni})]$ ，g/mol。

方法2 恒电位库仑滴定法

(1) 实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：汞；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA 档；支持电解质：氨水溶液 $[c(\text{NH}_4\text{OH})=2\text{mol/L}]$ ；控制电位：-1100mV。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后，将氨水溶液 $[c(\text{NH}_4\text{OH})=2\text{mol/L}]$ 加入到已清洗的电解池中，在搅拌下，通入高纯氮除氧后，预电解，除去试剂空白，然后，用最小分度为0.1mg 的天平，减量法准确称取 (0.5~2)g 待测镍溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。

镍溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Ni}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 58.6934 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Ni})$ ——镍溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——镍溶液消耗的电量，C；

F ——法拉第常数，C/mol；

m ——镍溶液的质量，g；

ρ ——20℃时该溶液的密度，g/mL；

58.6934——镍的摩尔质量 $[M(\text{Ni})]$ ，g/mol。

钕 (Nd) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二钕 (Nd_2O_3 ； $M_r=336.48$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到900℃，灼烧1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，放置过夜备用。准确称取1.1664g 上述三氧化二钕于200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入10mL HCl 溶液 $[c(\text{HCl})=6\text{mol/L}]$ ，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确移取10.00mL 上述溶液，于250mL 锥形瓶中，加入10mL 蒸馏水，摇匀，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$ ，加入5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$)，及20.00mL EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}]$ ，3滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用锌标准溶液 $[c(\text{Zn})=0.0100\text{mol/L}]$ 进行返滴定，溶液颜色由亮黄色到紫红色为终点。钕溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Nd}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 144.24 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Nd})$ ——钕溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_2 ——锌标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——锌标准溶液的体积，mL；

V ——钕溶液的体积，mL；

II 标准溶液

144.24——钕的摩尔质量 $[M(\text{Nd})]$, g/mol。

硼 (B) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量优级纯硼酸于称量瓶中, 在 $(80\pm 2)^\circ\text{C}$ 烘干至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 5.7194g 硼酸 (H_3BO_3 ; $M_r = 61.832$), 置于 250mL 高型烧杯中, 加 100mL 水, 温热溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 洗涤烧杯并将洗涤液合并到容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述硼酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 丙三醇, 25mL 水, 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定呈粉红色。硼溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{B}) = \frac{c_1 V_1}{V_2} \times 10.811 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{B})$ ——硼溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硼溶液的体积, mL;

10.811——硼的摩尔质量 $[M(\text{B})]$, g/mol。

铍 (Be) 标准溶液 (100 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 高纯金属铍 (99.99%) 于 250mL 高型烧杯中, 用盐酸溶液 (1+1) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 缓慢滴加 5mL 浓硫酸, 冷却后, 用水稀释至刻度, 摇匀。移入 1000mL 干燥聚乙烯塑料瓶中, 于冰箱中保存。用时取适量稀释。

方法 2 准确称取 0.1966g 优级纯硫酸铍 ($\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 177.136$) 于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (0.5%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 3 准确称取 0.2776g 氧化铍 (BeO ; $M_r = 25.0116$) (99.5%) 于 200mL 高型烧杯中, 加入盐酸溶液 (1+1), 加热溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度, 混匀。

[标定] 铍在乙酸存在下, 于 $\text{pH} = 5.2 \sim 5.8$ 被磷酸氢二铵沉淀为磷酸铍铵 (BeNH_4PO_4), 沉淀在 1000°C 灼烧成焦磷酸铍 ($\text{Be}_2\text{P}_2\text{O}_7$)。

准确移取 20.00mL 铍标准溶液于 300mL 烧杯中, 依次加入 80mL 盐酸溶液 (2%), 1mL 过氧化氢, 2mL 乙二铵四乙酸溶液 (15%), 3mL 磷酸氢二铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4) = 2\text{mol/L}$], 搅拌均匀, 在不断搅拌下滴加氢氧化铵溶液 (1+1) 至出现沉淀, 加入 20mL 乙酸铵溶液 (150g/L), 加热煮沸 3min, 在沸水浴中保温 0.5h, 放置过夜, 以慢速定量滤纸过滤, 用硝酸铵溶液 (20g/L) 洗涤烧杯和沉淀, 直到滤液中无氯离子 (用硝酸银检验)。将沉淀同滤纸移入已恒量的瓷坩埚中, 小心干燥, 灰化, 置马弗炉中, 逐步升温, 在 1000°C 灼烧至恒重。铍溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Be}) = \frac{m \times 0.09389}{V} \times 10^5$$

式中 $\rho(\text{Be})$ ——铍标准溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

m ——焦磷酸铍的质量, g ;

V ——铍溶液的体积, mL ;

0.09389——焦磷酸铍换算成铍的换算系数。

镨 (Pr) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 氧化镨 (Pr_6O_{11} ; $M_r = 1021.4393$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中逐步升温到 900°C , 灼烧 1h , 以除去吸收的水分和二氧化碳, 冷却后, 取出坩埚, 置于真空干燥器中, 抽真空保存, 放置备用。准确称取 1.2082g 上述氧化镨于 200mL 高型烧杯中, 加入少量水润湿后, 再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol}/\text{L}$], 盖上表面皿, 微热溶解, 加热除去大部分酸, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 10mL 蒸馏水, 摇匀, 滴加氨水溶液 ($1+1$), 使溶液 $\text{pH} = 3.0 \sim 3.5$, 加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH} 5.9$), 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0100\text{mol}/\text{L}$], 3 滴二甲酚橙指示液 ($3\text{g}/\text{L}$), 用锌标准溶液 [$c(\text{Zn}) = 0.0100\text{mol}/\text{L}$] 返滴定, 溶液颜色由亮黄色到紫红色为终点。镨溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Pr}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 140.91 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Pr})$ ——镨溶液的浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_1 —— EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 —— EDTA 标准溶液的体积, mL ;

c_2 ——锌标准溶液的浓度, mol/L ;

V_2 ——锌标准溶液的体积, mL ;

V ——镨溶液的体积, mL ;

140.91——镨的摩尔质量 [$M(\text{Pr})$], g/mol 。

铅 (Pb) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属铅, 先用稀硝酸处理金属表面, 然后用自来水、去离子水清洗干净, 放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属铅于 200mL 高型烧杯中, 加入 15mL HNO_3 溶液 ($1+1$), 盖上表面皿, 微热溶解后, 加热至微沸, 回流 5min , 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 6mL HNO_3 溶液 ($1+1$), 用水准确稀释至刻度, 混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 选取优级纯硝酸铅, 取适量置于称量瓶中于 105°C 下烘干 2h , 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.5985g 上述硝酸铅 [$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; $M_r = 331.2$] 于 200mL 高型烧杯中, 加入 20mL HNO_3 溶液 ($1+1$), 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水准确稀释至刻度, 混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

[标定]

方法 1 络合滴定法

II 标准溶液

准确移取 25.00mL 待测铅溶液，于 250mL 锥形瓶中，加水至 100mL，加 5g 六次甲基四胺，2 滴二甲酚橙指示液（5g/L），用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.00500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈亮黄色为终点。铅溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Pb}) = \frac{c_1 V_1 \times 207.2 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{Pb})$ ——铅溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V ——铅溶液的体积， mL ；

207.2——铅的摩尔质量 [$M(\text{Pb})$]， g/mol 。

方法 2 恒电位库仑滴定法

实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：汞电极；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA 档；支持电解质：高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}$]；控制电位：-500mV。

操作过程 仪器预热稳定后，将高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池中，在搅拌下，通入高纯氮除氧后，预电解，除去试剂空白，然后，用最小分度为 0.1mg 的天平，减量法准确称取 (0.5~2)g 待测铅溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。

铅溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Pb}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 207.2 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Pb})$ ——铅标准溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——铅标准溶液消耗的电量， C ；

F ——法拉第常数， C/mol ；

m ——铅溶液的质量， g ；

ρ ——20℃时该溶液的密度， g/mL ；

207.2——铅的摩尔质量 [$M(\text{Pb})$]， g/mol 。

铷 (Rb) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量光谱纯氯化铷 (RbCl ; $M_r=120.921$) 于称量瓶中，105℃ 下干燥 4h，取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.1415g 光谱纯氯化铷，于 200mL 高型烧杯中，溶解于盐酸溶液 (1%) 中，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度，混匀。

铯 (Cs) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量光谱纯氯化铯 (CsCl ; $M_r=168.358$) 于称量瓶中，105℃ 下干燥 4h，取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.1267g 光谱纯氯化铯，于 200mL 高型烧杯中，溶解于盐酸溶液 (1%)，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度，混匀。

钐 (Sm) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二钐 (Sm_2O_3 ; $M_r=348.72$)，取适量置于瓷

坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900℃，灼烧 1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，放置过夜备用。准确称取 1.1597g 上述三氧化二钐于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$ ，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$)，20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$]，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用锌标准溶液 [$c(\text{Zn})=0.0100\text{mol/L}$] 返滴定，溶液颜色由亮黄色到紫红色为终点。钐溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Sm}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 150.36 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Sm})$ ——钐溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

c_2 ——锌标准溶液的浓度， mol/L ；

V_2 ——锌标准溶液的体积， mL ；

V ——钐溶液的体积， mL ；

150.36——钐的摩尔质量 [$M(\text{Sm})$]， g/mol 。

砷 (As) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取优级纯三氧化二砷 (As_2O_3 ； $M_r=197.8414$)，取适量置于称量瓶中于 110℃ 下烘干 2h，冷却后，放入干燥器中备用。准确称取 1.3203g 三氧化二砷于 200mL 塑料烧杯中，加入 15mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=2\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，冷却后，加入 10mL HNO_3 溶液 (1+1)，中和剩余的氢氧化钠，溶液移入 1000mL 容量瓶中，再加入 8mL HNO_3 溶液 (1+1)，用水准确稀释至刻度，混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 选取优级纯三氧化二砷 (As_2O_3 ； $M_r=197.8414$)，取适量置于称量瓶中，于 110℃ 下烘干 2h，冷却后，置于干燥器中备用。称取 0.1320g 三氧化二砷 (As_2O_3) 于 200mL 塑料烧杯中，加入 5mL 氢氧化钠溶液 (200g/L)。溶解后，加入 25mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$]，移入 100mL 容量瓶中，加新煮沸冷却的水稀释至刻度，混匀。储存于棕色玻璃瓶中。

方法 3 选取优级纯三氧化二砷，取适量置于称量瓶中于 110℃ 下烘 2h，冷却后，放入干燥器中备用。准确称取 1.3203g 三氧化二砷于 200mL 烧杯中，溶于 20mL 氢氧化钠溶液 (100g/L)，微热溶解，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到 200mL，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，以盐酸中和至中性并过量 2 滴，用水准确稀释至刻度，混匀。

[标定]

方法 1 氧化还原滴定法：准确移取 20.00mL 待测砷溶液，于 250mL 锥形瓶中，加水至 50mL，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用硫酸溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5000\text{mol/L}$] 中和至溶液红色退去并过量 1 滴，加 3g 碳酸氢钠及 3mL 淀粉指示液 (10g/L)，用碘标准溶液

II 标准溶液

[$c(\frac{1}{2}I_2)=0.0050\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈浅蓝色。同时做空白试验。砷溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{As}) = \frac{c_1(V_1 - V_0) \times 37.461 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{As})$ ——砷溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——碘标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——碘标准溶液的体积， mL ；

V_0 ——空白消耗碘标准溶液的体积， mL ；

V ——砷溶液的体积， mL ；

37.461——砷摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{As})$]， g/mol 。

方法2 恒电位库仑滴定法

(1) 实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：铂网；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA挡；支持电解质：硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$]；控制电位：+1150mV。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后，将硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池中，在搅拌下，通入高纯氮除氧后，预电解，除去试剂空白，然后，用最小度为0.1mg的天平，准确称取(0.5~2)g待测砷溶液，加入到电解池中进行电解，读取所消耗的电量。

砷溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{As}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 74.9216 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{As})$ ——砷溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——砷溶液消耗的电量，C；

F ——法拉第常数，C/mol；

m ——砷溶液的质量，g；

ρ ——20℃时砷溶液的密度， g/mL ；

74.9216——砷的摩尔质量 [$M(\text{As})$]， g/mol 。

铈 (Ce) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法1 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 二氧化铈 (CeO_2 ; $M_r=172.115$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到900℃，灼烧1h，以除去吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出，置于真空干燥器中，抽真空保存，备用。准确称取1.2284g上述二氧化铈于200mL高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入10mL HNO_3 溶液 [$c(\text{HNO}_3)=8\text{mol/L}$] 和3mL H_2O_2 ，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入1000mL容量瓶中，用 HNO_3 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

方法2 准确称取3.0990g高纯硝酸铈 [$\text{Ce}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=434.222$]，于200mL高型烧杯中，加入4mL硝酸(1+1)，溶解后，移入1000mL容量瓶中，用 HNO_3 溶液(1%)准确稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确移取20.00mL上述溶液于150mL锥形瓶中，加入10mL蒸馏水，摇匀，

滴加氨水溶液 (1+1), 使溶液 pH=3.0~3.5, 加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 (pH5.9), 3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$] 滴定, 溶液由紫红色到亮黄色, 即为终点。铈溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Ce}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 140.116 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ce})$ ——铈溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL ;

V ——铈溶液的体积, mL ;

140.116——铈的摩尔质量 [$M(\text{Ce})$], g/mol 。

锶 (Sr) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 3.0429g 优级纯氯化锶 ($\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=266.62$), 于 200mL 高型烧杯中, 加入盐酸溶液 (1%) 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 2 取适量高纯碳酸锶 (SrCO_3 ; $M_r=147.63$) 于瓷坩埚中, 在 800 $^\circ\text{C}$ 灼烧 2h, 取出置于干燥器中, 冷却备用。准确称取 1.6849g 碳酸锶于 200mL 高型烧杯中, 加入适量盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=3\text{mol/L}$] 溶解, 加热除去二氧化碳, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (5%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 3 取适量优级纯氯化锶 ($\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 于称量瓶中, 于 250 $^\circ\text{C}$ 烘干脱水至恒重, 制备成无水氯化锶, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.8093g 无水氯化锶 (SrCl_2), 置于 250mL 高型烧杯中, 溶于盐酸溶液 (1%), 移入 1000mL 容量瓶中, 用 1% 盐酸稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述锶溶液, 置于 300mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 2mL 乙二胺, 约 10mg 甲基百里香酚蓝指示剂, 立即用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$] 滴定至溶液由蓝色变为灰白色。锶溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Sr}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 87.62 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Sr})$ ——锶溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL ;

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L ;

V ——锶溶液的体积, mL ;

87.62——锶的摩尔质量 [$M(\text{Sr})$], g/mol 。

铊 (Tl) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 取适量优级纯氯化亚铊 (TlCl ; $M_r=239.836$) 于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥 4h, 取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.1174g 氯化亚铊置于 100mL 高型烧杯中, 加

II 标准溶液

5mL 硫酸溶液 (1+1), 加热溶解, 继续蒸发除去生成的盐酸, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 2 准确称取 1.0000g 高纯金属铊, 置于 300mL 烧杯中, 用 20mL 硝酸溶液 (1+1) 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 3 取适量优级纯碘化亚铊 (TlI ; $M_r = 331.2877$) 于称量瓶中, 于 105°C 下干燥 4h, 取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.1621g 氯化亚铊置于 100mL 高型烧杯中, 溶于 2mL 硫酸溶液 (1+1), 加热溶解, 加入 2 滴硝酸, 加热除去产生的碘, 冷却后, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

碳 (C) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量 GBW 06101 或 GBW (E) 060023 碳酸钠 (Na_2CO_3 ; $M_r = 105.9884$) 纯度标准物质, 于坩埚中, 在 280°C 下于马弗炉中灼烧 4h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 8.8245g 无水碳酸钠, 于 200mL 高型烧杯中, 加入无二氧化碳的水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无二氧化碳的水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 2.00mL 碳溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 2 滴甲基橙指示液 (1g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1000\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈橙色。同时做空白试验。碳溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{2V} \times 12.0107 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C})$ ——碳溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白试验盐酸标准溶液的体积, mL ;

V ——碳溶液的体积, mL ;

12.0107——碳的摩尔质量 [$M(\text{C})$], g/mol 。

钛 (Ti) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 取适量光谱纯二氧化钛于称量瓶中, 在 130°C 下干燥至恒重。准确称取 0.1669g 二氧化钛 (TiO_2 ; $M_r = 79.866$), 加 (2~4)g 焦硫酸钾, 分层铺于瓷坩埚中, 于 600°C 灼烧熔融, 冷却, 用硫酸溶液 (5%) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用硫酸溶液 (5%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 2 准确称取 0.1000g 高纯金属钛于聚四氟乙烯烧杯中, 加氢氟酸溶解, 蒸干后, 加入硫酸, 加热, 至三氧化硫白烟冒尽, 用硫酸溶液 (5%) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用硫酸溶液 (5%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 3 取适量光谱纯二氧化钛于称量瓶中, 在 130°C 下干燥至恒重。准确称取 1.6685g 二氧化钛于 200mL 烧杯中, 加 20g 硫酸铵 (分析纯), 加 20mL 浓硫酸, 加热至溶液清亮, 取下稍冷, 再加 30mL 浓硫酸, 加热至二氧化钛完全溶解, 冷却, 用水稀释后转入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 2.0mL 上述钛溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 5 滴过氧化氢, 25mL 氢氧

化钠溶液 (40g/L), 15mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 10mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$], 加热至微沸, 加 2 滴二甲酚橙指示液 (5g/L), 用硝酸铋标准溶液 ($c[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3]=0.0200\text{mol/L}$) 滴定至溶液呈橙红色。钛溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Ti}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 47.867 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ti})$ ——钛溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 c_1 ——硝酸铋标准溶液的浓度, mol/L ;
 V_1 ——硝酸铋标准溶液的体积, mL ;
 V ——钛溶液的体积, mL ;
 47.867——钛的摩尔质量 [$M(\text{Ti})$], g/mol 。

方法 4 取适量光谱纯二氧化钛于称量瓶中, 在 130°C 下干燥至恒重。准确称取 1.6685g 二氧化钛, 置于铂坩埚中, 加 3g 碳酸钾, 与二氧化钛分层铺于坩埚中, 混合均匀。在 900°C 熔融 30min, 冷却, 用 20mL 水和 30mL 盐酸的混合溶液, 分次将残渣移入 1000mL 容量瓶中, 置水浴上加热至溶液清亮, 冷却, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液于 500mL 锥形瓶中, 加 200mL 水, 4mL 浓过氧化氢溶液, 混匀, 准确加入 50mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$], 放置 5min, 加 1 滴甲基红指示液 (0.5g/L), 用氢氧化钠溶液 (200g/L) 中和, 加 5g 六次甲基四胺, 溶解后, 加 1mL 二甲酚橙指示液 (1g/L), 用锌标准溶液 [$c(\text{Zn})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液自橙色转为橙红色。钛溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Ti}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 47.867 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ti})$ ——钛溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL ;
 V ——钛溶液的体积, mL ;
 47.867——钛的摩尔质量 [$M(\text{Ti})$], g/mol 。

钽 (Ta) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 高纯金属钽于 200mL 聚四氟乙烯烧杯中, 溶解于加有数滴硝酸的氢氟酸中, 蒸干后, 加入硫酸, 加热, 至三氧化硫白烟冒尽, 加硫酸溶液溶解 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol/L}$] 移入 100mL 容量瓶中, 用硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol/L}$] 稀释至刻度, 混匀。

方法 2 取适量高纯五氧化二钽置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 800°C , 灼烧 1h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 0.1221g 经乳钵研细的五氧化二钽 (Ta_2O_5 ; $M_r=441.8928$) 和 4g 粉末状焦硫酸钾, 二者分层放入石英坩埚中, 于 600°C 熔融, 取出冷却, 加数滴浓硫酸继续熔融, 如此反复几次, 直至熔融物清亮为止。用 20mL 酒石酸溶液 (150g/L) 加热溶解。移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 3 取适量高纯五氧化二钽置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 800°C , 灼烧 1h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.2210g 五氧化二钽于聚四氟乙烯烧杯中, 加入 20mL 氢氟酸, 低温加热溶解至清亮。浓缩体积至 10mL, 用水稀释到 100mL, 转移到

II 标准溶液

1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。立即转移到塑料瓶中保存。

[标定] 钽在氢氟酸溶液中加入硼酸掩蔽氟后，在酸性介质中与铜铁试剂形成沉淀，经过灼烧后成五氧化二钽。

准确移取 50.00mL 钽溶液于 500mL 烧杯中，依次加入 45mL 盐酸，100mL 硼酸溶液 (6%)，搅拌均匀后在冰水中冷至 10℃ 以下，加入少许纸浆，逐滴加入 30mL 铜铁试剂溶液 (60g/L)，放置 40min，用定量滤纸过滤，沉淀全部移到滤纸上，用铜铁试剂洗涤液洗涤 (10~12) 次，以水洗涤 2 次，将沉淀连同滤纸移到已恒重的瓷坩埚中，干燥，灰化，在 900℃ 灼烧至恒重。钽溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Ta}) = \frac{m \times 0.81897 \times 10^6}{V}$$

式中 $\rho(\text{Ta})$ ——钽溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

m ——五氧化二钽沉淀的质量，g；

V ——钽溶液的体积，mL；

0.81897——五氧化二钽换算成钽的换算系数。

铽 (Tb) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 氧化铽 (Tb_4O_7 ; $M_r = 747.6972$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900℃，灼烧 1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存备用。准确称取 1.1762g 上述氧化铽于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀后，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH} = 3.0 \sim 3.5$ ，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH} 5.9$)，20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0100\text{mol/L}$]，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用锌标准溶液 [$c(\text{Zn}) = 0.0100\text{mol/L}$] 进行返滴定，溶液由亮黄色到紫红色，即为终点。铽溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Tb}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 158.93 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Tb})$ ——铽溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_2 ——锌标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——锌标准溶液的体积，mL；

V ——铽溶液的体积，mL；

158.93——铽的摩尔质量 [$M(\text{Tb})$]，g/mol。

铈 (Sb) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取光谱纯金属铈 0.1000g 于 200mL 烧杯中，加入 10mL 盐酸溶液

[$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$], 并滴加少量 30% 过氧化氢加速溶解, 再加热除去溶液中过氧化氢后冷却, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$] 稀释至刻度, 混匀。

方法 2 准确称取 0.2743g 酒石酸锑钾 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{KO}_7\text{Sb} \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$; $M_r=333.936$), 于 200mL 烧杯中, 溶于盐酸溶液 (10%), 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (10%) 稀释至刻度, 混匀。

方法 3 准确称取 1.0000g 光谱纯金属锑于 200mL 烧杯中, 加入 20mL 硫酸溶液 (1+1), 加热溶解, 完全溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用硫酸溶液 (1+4) 稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述锑溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 10mL 盐酸, 加热微沸, 加 2 滴甲基橙指示液 (1g/L), 用溴酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{3}\text{KBrO}_3)=0.00200\text{mol/L}$] 滴定至溶液红色消失。锑溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Sb}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 121.76 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Sb})$ ——锑溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——溴酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴酸钾 ($\frac{1}{3}\text{KBrO}_3$) 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——锑标准溶液的体积, mL;

121.76——锑的摩尔质量 [$M(\text{Sb})$], g/mol。

铁 (Fe) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属铁, 先用稀盐酸处理金属表面, 然后用自来水、去离子水清洗干净, 放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属铁于 300mL 高型烧杯中, 加入 50mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=4\text{mol/L}$], 盖上表面皿, 微热, 防止反应过快, 溶解后加热微沸, 回流 5min, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 110mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=4\text{mol/L}$], 用水准确稀释到刻度, 混匀。溶液酸度 (体积分数) 为 5% HCl。

方法 2 称取 0.8634g 硫酸铁铵 [$\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; $M_r=482.192$], 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 加 10mL 硫酸溶液 (25%), 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 3 准确称取优级纯 7.0219g 硫酸亚铁铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=392.139$], 于 200mL 高型烧杯中, 溶于盐酸溶液 (体积分数为 5%), 同时加 2 滴浓盐酸, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (体积分数为 5%) 稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 恒电位库仑滴定法

(1) 实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极: 铂网; 参比电极: 饱和甘汞电极; 对电极: 铂网; 电流范围: 100mA 档; 支持电解质: 高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}$]; 对电极室溶液: 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=2\text{mol/L}$]; 参比电极室溶液: 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=2\text{mol/L}$]; 控制电位: +300mV, 600mV。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后, 将高氯溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池中, 在搅拌下, 通入高纯氮除氧后, 分别在 +300mV, 660mV 下反复预电解, 除去

II 标准溶液

试剂空白, 然后, 用最小分度为 0.1mg 的天平, 减量法准确称取 (0.5~2)g 待测铁标准溶液, 加入到电解池中先在 +660mV 下进行氧化, 确保所有铁全部以 Fe^{3+} 存在, 再在 300mV 进行还原, 读取所消耗的电量。

铁溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Fe}) = \frac{Q}{mF} \rho \times 55.845 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Fe})$ ——铁溶液的浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

Q ——铁溶液消耗的电量, C;

F ——法拉第常数, C/mol;

m ——铁标准溶液的质量, g;

ρ ——20℃时该溶液的密度, g/mL;

55.845——铁的摩尔质量 [$M(\text{Fe})$], g/mol。

方法 2 准确移取上 30.00mL 述铁溶液, 置于碘量瓶中, 5mL 盐酸溶液 (20%), 4mL 过氧化氢, 煮沸, 冷却, 加 2g 碘化钾, 摇匀, 于暗处放置 30min, 加 30mL 水, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.0200\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。铁溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Fe}) = \frac{c(V_1 - V_2) \times 55.845}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Fe})$ ——铁标准溶液的浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——铁溶液的体积, mL;

55.845——铁的摩尔质量 [$M(\text{Fe})$], g/mol。

铜 (Cu) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属铜, 先用稀硝酸处理金属表面, 然后用自来水、去离子水清洗干净, 放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属铜于 200mL 高型烧杯中, 加入 15mL HNO_3 溶液 (1+1), 盖上表面皿, 微热溶解后, 加热至微沸, 回流 5min, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 10mL HNO_3 溶液 (1+1), 用水准确稀释到刻度, 混匀。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 称取 3.9292g 优级纯硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 249.685$) 于 200mL 高型烧杯中, 溶于 HNO_3 溶液 (1%), 移入 1000mL 容量瓶中, 准确稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 络合滴定法: 准确移取 20.00mL 待测铜溶液, 于 300mL 锥形瓶中, 加水至 150mL, 加 (1.5~2.0)mL 氨-氯化铵缓冲溶液 ($\text{pH} \approx 10$), 加 0.2g 紫脲酸铵混合指示剂 (称取 0.1g 紫脲酸铵与 25g 硫酸钾研磨混合), 此时溶液应呈黄色, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.00500\text{mol}/\text{L}$] 滴定溶液由黄色变为玫瑰红色, 近终点时滴定速度需缓慢。铜溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Cu}) = \frac{c_1 V_1 \times 63.546 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{Cu})$ ——铜溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL ;

V ——铜溶液的体积, mL ;

63.546——铜的摩尔质量 $[M(\text{Cu})]$, g/mol 。

方法 2 恒电位库仑滴定法

(1) 实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极: 铂网; 参比电极: 饱和甘汞电极; 对电极: 铂网; 电流范围: 100mA 档; 支持电解质: 硫酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{SO}_4) = 0.8\text{mol}/\text{L}]$; 对电极室溶液: 硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2\text{mol}/\text{L}]$; 参比电极室溶液: 硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2\text{mol}/\text{L}]$; 控制电位: -200mV 。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后, 将硫酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{SO}_4) = 0.8\text{mol}/\text{L}]$ 加入到已清洗的电解池中, 在搅拌的情况下, 通入高纯氮除氧后, 预电解, 除去试剂空白, 再加入少许铜溶液预先在铂电极上镀上一层铜。然后, 用最小度为 0.1mg 的天平, 减量法准确称取 $(0.5 \sim 2)\text{g}$ 待测铜溶液, 加入到电解池中进行电解, 读取所消耗的电量。

铜溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Cu}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 63.546 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Cu})$ ——铜溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

Q ——铜溶液消耗的电量, C ;

F ——法拉第常数, C/mol ;

m ——铜溶液的质量, g ;

ρ —— 20°C 时该溶液的密度, g/mL ;

63.546——铜的摩尔质量 $[M(\text{Cu})]$, g/mol 。

钍 (Th) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量高纯二氧化钍, 置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 400°C 灼烧 2h, 取出置于干燥器中保存, 备用。准确称取 1.1379g 二氧化钍 (ThO_2 ; $M_r = 264.0369$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加 10mL 盐酸, 少量氟化钠, 加热溶解, 加入 2mL 高氯酸, 蒸发至干, 加 2mL 盐酸, 在水浴上蒸干, 加入 20mL 盐酸溶液 (2%), 微热、冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (2%) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 2.50mL 上述钍溶液于 150mL 锥形瓶中, 加入氨水溶液 (1+1) 中和到刚果红试纸变为红色, 再加盐酸溶液 (1+3) 调至紫红色, 加入盐酸 (HCl)-氯化钾 (KCl) 缓冲溶液 (称取 3.7g 氯化钾, 加入 1mL 盐酸, 用水稀释到 1000mL)。加水至 50mL , 加 2 滴二甲酚橙指示液 ($5\text{g}/\text{L}$)。用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.00250\text{mol}/\text{L}]$ 滴定至溶液呈亮黄色。钍溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Th}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 232.0381 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Th})$ ——钍溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

II 标准溶液

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V ——钍溶液的体积, mL;

232.0381——钍的摩尔质量 $[M(\text{Th})]$, g/mol。

钨 (W) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取少量光谱纯或高纯三氧化钨^①, 于马弗炉中 800℃, 灼烧 1h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.2611g 三氧化钨 (WO_3 ; $M_r = 231.84$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加 20mL 氢氧化钠溶液 (200g/L), 稍微加热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 采用重量法与硫氰酸盐比色法相结合: 在钨酸钠溶液中, 加入盐酸, 即得到钨酸沉淀, 沉淀灼烧得到三氧化钨, 称量, 得到 m_1 , 滤液用硫氰酸盐比色法测定残余的钨, 得到 m_2 。

(1) 重量法 移取 50.00mL 钨溶液于 200mL 烧杯中, 加热煮沸后加入 10mL 盐酸, 加少量纸浆, 继续加热煮沸 1min, 放置过夜, 用定量滤纸过滤, 以盐酸溶液 (2.5%) 洗涤沉淀 10 次, 将沉淀连同滤纸放入已恒重的铂坩埚内, 干燥, 灰化后放入 750℃ 马弗炉中灼烧至恒重。滤液收集于 100mL 容量瓶中, 定容后留做比色测定。

(2) 硫氰酸盐比色法

① 标准曲线的绘制: 取 2.0、4.0、6.0、8.0、10.0mL 钨标准溶液 (20 $\mu\text{g}/\text{mL}$) 分别置于 5 个 25mL 容量瓶中, 加氢氧化钠溶液 (10g/L) 至 10mL, 依次加入 2mL 草酸溶液 (100g/L), 2mL 硫氰酸铵溶液 (250g/L), 用三氯化钛盐酸 (0.3g/L) 稀释至刻度, 摇匀, 放置 20min 后, 用 1cm 比色皿在 420nm 以试剂空白为参比, 测定吸光度, 绘制标准曲线。

② 滤液测定: 移取 20.00mL 滤液于烧杯中, 蒸干, 用 10mL 氢氧化钠 (10g/L) 溶解, 转入 25mL 容量瓶, 加氢氧化钠溶液 (1g/L) 至 10mL, 依次加入 2mL 草酸溶液 (100g/L), 2mL 硫氰酸铵溶液 (250g/L), 用三氯化钛盐酸 (0.3g/L) 稀释至刻度, 摇匀, 放置 20min 后用 1cm 比色皿在 420nm 以试剂空白为参比测定吸光度, 求出滤液中钨的质量。

(3) 钨溶液的质量浓度 按下式计算:

$$\rho(\text{W}) = \frac{(m_1 \times 0.79296 + m_2) \times 10^6}{V}$$

式中 $\rho(\text{W})$ ——钨溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

m_1 ——重量法测得三氧化钨的质量, g;

m_2 ——硫氰酸盐比色法测得钨的质量, g;

V ——钨溶液的体积, mL;

0.79296——三氧化钨换算成钨的换算系数。

硒 (Se) 标准溶液 (100 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 金属硒 (99.99%) 于 250mL 高型烧杯中, 用少量硝酸溶液

^① 三氧化钨可用钨酸铵在 (400~500)℃ 灼烧 20min 分解制备。

(1+1) 溶解后, 加入 2mL 高氯酸, 在沸水浴上加热蒸去硝酸 (约 3h~4h, 待棕色气体除尽), 稍冷后加入 10mL 水和 8.4mL 盐酸, 继续加热 2min, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 浓度以标定值为准。

方法 2 准确称取 1.0000g 金属硒 (99.99%) 于 250mL 高型烧杯中, 加入 10mL 水和 10mL 浓盐酸, 在水浴上加热溶解, 滴加几滴硝酸, 分解完全后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 浓度以标定值为准。

方法 3 准确称取 0.1635g 优级纯亚硒酸 (H_2SeO_3 ; $M_r=128.974$) 于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.06\text{mol/L}$] 稀释至刻度, 混匀。

方法 4 称取 0.1405g 二氧化硒 (SeO_2 ; $M_r=110.96$), 于 100mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 5.00mL 待测硒溶液, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 100mL 水, 25.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0200\text{mol/L}$], 加 3mL 淀粉指示液 (5g/L), 用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.0200\text{mol/L}$] 滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。硒溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Se}) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{V} \times 19.74 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Se})$ ——硒溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 c_1 ——碘标准溶液的浓度, mol/L ;
 V_2 ——碘标准溶液的体积, mL ;
 V_1 ——空白试验碘标准溶液的体积, mL ;
 V ——硒标准溶液的体积, mL ;
 19.74——硒的摩尔质量 [$M(\frac{1}{4}\text{Se})$], g/mol 。

锡 (Sn) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 高纯金属锡 (99.99%), 置于 100mL 小烧杯中, 加 10mL 硫酸, 盖上表面皿, 加热至锡完全溶解, 移去表面皿, 继续加热至冒浓白烟, 冷却, 慢慢加 50mL 水, 移入 100mL 容量瓶中, 用硫酸 (1+9) 多次洗涤烧杯, 洗液并入容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 2 准确称取 0.5000g 高纯金属锡 (99.99%), 置于 200mL 小烧杯中, 加入 50mL 硫酸, 5mL 硝酸和 25mL 水的混合液, 加热溶解, 溶解完全后, 加热煮沸直至冒白色烟雾, 把锡氧化成四价锡。冷却后, 溶液转移到含 1.6mL 硫酸 (1+9) 和 100mL 水的 500mL 容量瓶中。冷却, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 3 准确称取 0.1000g 高纯金属锡 (99.99%), 溶于盐酸溶液 (20%) 中, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (20%) 稀释至刻度, 混匀。

[标定] 此方法用于标定方法 1 和方法 2 配制的锡标准溶液。

准确移取 10.00mL 上述锡溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 盐酸 (3+7), 加入 1g 铝片, 立即盖好盖氏漏斗, 自漏斗上倒入碳酸氢钠饱和溶液。待还原反应完全, 加热, 使残余

II 标准溶液

的铝片和析出的金属锡完全溶解，至无小气泡发生为止。冷却溶液，注意向盖氏漏斗内补充碳酸氢钠饱和溶液。溶液冷却至室温，取下盖氏漏斗，将漏斗中碳酸氢钠饱和溶液倒入锥形瓶中，加 2mL 淀粉溶液 (10g/L)，用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.00250\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈浅蓝色。锡溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Sn}) = \frac{c_1 V_1}{2V} \times 118.71 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Sn})$ ——锡溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——碘标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——碘标准溶液的体积， mL ；

V ——锡溶液的体积， mL ；

118.71——锡的摩尔质量 [$M(\text{Sn})$]， g/mol 。

锌 (Zn) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属锌，先用稀盐酸处理金属表面，然后用自来水、去离子水清洗干净，放入干燥器中保存备用。准确称取 1.0000g 金属锌于 200mL 高型烧杯中，加入 15mL HCl 溶液 (1+1)，盖上表面皿，微热溶解后，加热微沸，回流 5min，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 10mL HCl 溶液 (1+1)，用水准确稀释到刻度，混匀。溶液酸度 (体积分数) 为 1% HCl。

方法 2 准确称取 1.2448g 高纯氧化锌 (ZnO ; $M_r=81.39$) 于 200mL 高型烧杯中，加入 100mL 硫酸溶液 (1%)，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

方法 3 准确称取 4.3977g 高纯硫酸锌 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; $M_r=287.56$) 于 200mL 高型烧杯中，加入 100mL 硫酸溶液 (1%)，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定]

方法 1 络合滴定法：准确移取 25.00mL 待测锌溶液，于 250mL 锥形瓶中，加水至 100mL，加氨水中到 $\text{pH} \approx 8$ ，加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 ($\text{pH}10$)，加 3 滴铬黑 T 指示液 (5g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.00500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。锌溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Zn}) = \frac{c_1 V_1 \times 65.39 \times 1000}{V}$$

式中 $\rho(\text{Zn})$ ——锌溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V ——锌溶液的体积， mL ；

65.39——锌的摩尔质量 [$M(\text{Zn})$]， g/mol 。

方法 2 恒电位库仑滴定法

(1) 实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：汞；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA 档；支持电解质：氨水溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=2\text{mol/L}$]；对

电极室溶液：氨水溶液 $[c(\text{NH}_4\text{OH})=2\text{mol/L}]$ ；参比电极室溶液：硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=2\text{mol/L}]$ ；控制电位： -1300mV 。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后，将氨水溶液 $[c(\text{NH}_4\text{OH})=2\text{mol/L}]$ 加入到已清洗的电解池中，在搅拌下，通入高纯氮除氧后，预电解，除去试剂空白，然后，用最小分度为 0.1mg 的天平，准确称取 $(0.5\sim 2)\text{g}$ 待测锌溶液，加入到电解池中进行测定，读取所消耗的电量。

锌溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Zn}) = \frac{Q}{2mF} \rho \times 65.39 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Zn})$ ——锌溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

Q ——锌溶液消耗的电量， C ；

F ——法拉第常数， C/mol ；

m ——锌溶液的质量， g 。

ρ —— 20°C 时锌溶液的密度， g/mL ；

65.39——锌的摩尔质量 $[M(\text{Zn})]$ ， g/mol 。

亚铁 $[\text{Fe}(\text{II})]$ 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.7022g 优级纯硫酸亚铁铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$ ； $M_r = 392.139$ ，置于 100mL 烧杯中，加入 10mL 硫酸溶液 (5%) 溶解，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。此标准溶液使用前制备和标定。

[标定] 准确吸取 25.00mL 上述亚铁溶液，于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 煮沸并冷却的水，用高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.0200\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈粉红色，保持 30s 。铁 (II) 溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho[\text{Fe}(\text{II})] = \frac{c_1 V_1}{V} \times 55.845 \times 1000$$

式中 $\rho[\text{Fe}(\text{II})]$ ——铁 (II) 溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积， mL ；

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度， mol/L ；

V ——铁 (II) 溶液的体积， mL ；

55.845——铁的摩尔质量 $[M(\text{Fe})]$ ， g/mol 。

铱 (Ir) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.2295g 优级纯氯铱酸铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{IrCl}_6]$ ； $M_r = 441.013$ ，置于 100mL 高型烧杯中，溶于盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=1\text{mol/L}]$ ，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=1\text{mol/L}]$ 稀释到刻度，混匀。

钇 (Y) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二钇 (Y_2O_3 ； $M_r = 225.8099$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900°C ，灼烧 1h ，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，备用。准确称取 1.2700g 上述三氧化二

II 标准溶液

钇于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液于 150mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$ ，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$)，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$] 滴定，溶液由紫红色变为亮黄色，即为终点。钇溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Y}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 88.906 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Y})$ ——钇溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V ——钇溶液的体积， mL ；

88.906——钇的摩尔质量 [$M(\text{Y})$]， g/mol 。

镱 (Yb) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二镱 (Yb_2O_3 ； $M_r=394.08$)，取适量置于瓷坩埚中，于马弗炉中逐步升温到 900°C ，灼烧 1h，以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳，冷却后，取出坩埚，置于真空干燥器中，抽真空保存，备用。准确称取 1.1387g 上述三氧化二镱于 200mL 高型烧杯中，加入少量水润湿后，再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，盖上表面皿，微热溶解，加热除去大部分酸，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液于 150mL 锥形瓶中，加入 10mL 蒸馏水，摇匀后，滴加氨水溶液 (1+1)，使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$ ，加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$)，3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$] 滴定，溶液由紫红色变为亮黄色，即为终点。镱溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Yb}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 173.04 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Yb})$ ——镱溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V ——镱溶液的体积， mL ；

173.04——镱的摩尔质量 [$M(\text{Yb})$]， g/mol 。

铟 (In) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1000g 高纯金属铟，于 100mL 高型烧杯中，加 15mL 盐酸溶液 (20%)，加热溶解，冷却，移入 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 0.1000g 高纯金属铟于 100mL 高型烧杯中，溶解于 10mL 硝酸 (20%)

中，加热除去氮的氧化物后，移入 100mL 容量瓶中，用硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 0.5\text{mol/L}$] 稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 2.00mL 上述铟溶液于 250mL 锥形瓶中，加水至 50mL，用氨水中和到中性，加 20mL 酒石酸钾钠溶液 (100g/L)，5mL 氨-氯化铵缓冲溶液，加入约 0.1g 铬黑 T 指示剂 (将 1 份铬黑 T 和 100 份氯化钠研磨混匀，保存于暗处)，此时溶液呈玫瑰红色，加热至沸，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.00500\text{mol/L}$] 滴定至蓝色，因反应过程慢，易出现假终点，因此滴定速度不宜过快，需反复加热滴定到蓝色最后不消失，即为终点。铟溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{In}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 114.818 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{In})$ ——铟溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积， mL ；

V ——铟溶液的体积， mL ；

114.818——铟的摩尔质量 [$M(\text{In})$]， g/mol 。

银 (Ag) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取高纯金属银，准确称取 1.0000g 金属银，于 200mL 高型烧杯中，加入 15mL HNO_3 溶液 (1+1)，盖上表面皿，微热溶解，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，再加入 6mL HNO_3 溶液 (1+1)，用水准确稀释到刻度，混匀，避光保存。溶液酸度为 1% HNO_3 。

方法 2 称取 1.5748g 基准试剂硝酸银 (AgNO_3 ； $M_r = 169.8731$)，于 200mL 高型烧杯中，用硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 0.1\text{mol/L}$] 溶解，移入 1000mL 容量瓶，用硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 0.1\text{mol/L}$] 稀释至刻度，混匀。避光保存。

[标定]

方法 1 准确移取 2.00mL 上述银溶液于 50mL 烧杯中，用氢氧化钠溶液 (400g/L) 中和至中性，加 25mL 无水乙醇，以银电极为指示电极，甘汞电极为参比电极，用氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl}) = 0.0100\text{mol/L}$] 滴定，电位突跃为终点。银溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{Ag}) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 107.8682 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Ag})$ ——银溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

c_1 ——氯化钠标准溶液的浓度， mol/L ；

V_1 ——氯化钠标准溶液的体积， mL ；

V ——银溶液的体积， mL ；

107.8682——银的摩尔质量 [$M(\text{Ag})$]， g/mol 。

方法 2 恒电位库仑滴定法

(1) 实验基本条件 采用恒电位库仑仪。工作电极：铂网；参比电极：饱和甘汞电极；对电极：铂网；电流范围：100mA 档；支持电解质：硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.15\text{mol/L}$]；对电极室溶液：硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.1\text{mol/L}$]；参比电极室溶液：硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) =$

II 标准溶液

0.1mol/L]; 控制电位: +200mV。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后, 将硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.15\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池中, 加入少量固体氨基磺酸粉末, 在搅拌下, 通入高纯氮除氧后, 预电解, 除去试剂空白, 再加入少许银溶液预先在铂电极上镀上一层银。然后, 用最小度为 0.1mg 的天平, 减量法准确称取 (0.5~2)g 待测银标准溶液, 加入到电解池中进行电解, 读取所消耗的电量。银溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Ag}) = \frac{Q}{mF} \rho \times 107.8682 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Ag})$ ——银溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

Q ——银溶液消耗的电量, C;

F ——法拉第常数, C/mol;

m ——银溶液的质量, g;

ρ ——20℃时锌溶液的密度, g/mL;

107.8682——银的摩尔质量 [$M(\text{Ag})$], g/mol。

铕 (Eu) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取高纯 ($\geq 99.99\%$) 三氧化二铕 (Eu_2O_3 ; $M_r=351.926$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中逐步升温到 900℃, 灼烧 1h, 以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳, 冷却后, 取出坩埚, 置于真空干燥器中, 抽真空保存, 备用。准确称取 1.1580g 上述三氧化二铕于 200mL 高型烧杯中, 加入少量水润湿后, 再加入 10mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$], 盖上表面皿, 微热溶解, 加热除去大部分酸, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 HCl 溶液 (10%) 准确稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 10mL 蒸馏水, 摇匀, 滴加氨水溶液 (1+1), 使溶液 $\text{pH}=3.0\sim 3.5$, 加入 5mL 乙酸钠-乙酸缓冲溶液 ($\text{pH}5.9$), 20.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$], 3 滴二甲酚橙指示液 (3g/L), 用锌标准溶液 [$c(\text{Zn})=0.0100\text{mol/L}$] 进行返滴定, 溶液颜色由亮黄色到紫红色, 为终点。铕溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Eu}) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V} \times 151.964 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Eu})$ ——铕溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_2 ——锌标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——锌标准溶液的体积, mL;

V ——铕溶液的体积, mL;

151.964——铕的摩尔质量 [$M(\text{Eu})$], g/mol。

铀 (U) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 2.1095g 优级纯硝酸铀酰 [$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=502.1292$],

置于 200mL 高型烧杯中，加少量水，加入 10mL 浓硝酸，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

方法 2 取适量高纯八氧化三铀 (U_3O_8 ; $M_r = 842.0819$) 置于瓷坩埚中，于马弗炉中 ($850 \sim 900$) $^{\circ}C$ 灼烧 4h，冷却到 ($300 \sim 400$) $^{\circ}C$ 时，取出置于干燥器中保存备用。准确称取 1.1792g 八氧化三铀于 200mL 烧杯中，加入 20 硝酸溶液 (1+1)，加热溶解，冷却，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 2.00mL 上述铀溶液于 150mL 锥形瓶中，加水至 30mL，加入 10mL 磷酸和 2 滴硫酸亚铁铵溶液 (300g/L)，在不断摇动下，滴加三氯化钛溶液至溶液呈稳定的紫红色，并过量 2 滴，在不断摇动下，滴加亚硝酸钠溶液 (150g/L) 至棕褐色消失，立即加入 5mL 尿素 (200g/L)，继续摇动至大量气泡消失，放置 5min，加入几滴二苯胺磺酸钠溶液 (称取 0.2g 二苯胺磺酸钠，0.2g 碳酸钠以少量水调成糊状，用水溶解并稀释到 100mL)，2 滴苯基邻氨基苯甲酸指示液 (2g/L)。用钒酸铵标准溶液 [$c(NH_4VO_3) = 0.00300mol/L$] 滴定至溶液呈微紫红色，并保持 30s。铀溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(U) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 238.02891 \times 1000$$

式中 $\rho(U)$ ——铀溶液的质量浓度， $\mu g/mL$ ；
 c_1 ——钒酸铵标准溶液的浓度， mol/L ；
 V_1 ——钒酸铵标准溶液的体积， mL ；
 V ——铀溶液的体积， mL ；
 238.02891——铀的摩尔质量 [$M(U)$]， g/mol 。

锆 (Ge) 标准溶液 (1000 $\mu g/mL$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.1441g 光谱纯二氧化锆 (GeO_2 ; $M_r = 104.64$) 于小烧杯中，加水并加热溶解后，移入 100mL 容量瓶中，加 10 滴硫酸溶液 (1+1)，用水稀释至刻度，混匀。

方法 2 准确称取 0.1000g 高纯锆，于小烧杯中，加热溶于 (3~5)mL 30% 过氧化氢中，逐滴加入氨水至白色沉淀溶解，用硫酸溶液 (20%) 中和并过量 0.5mL，移入 100mL 容量瓶中，稀释至刻度，混匀。

方法 3 准确称取 1.0000g 金属锆，于 200mL 高型烧杯中，加入 20mL 过氧化氢 (6%) 中，在水浴上加热溶解，可滴加几滴氢氧化钠以加速溶解，溶解后再加入几滴热水，用盐酸溶液 (1+1) 中和，并过量 2mL，加热除去剩余过氧化氢，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

方法 4 准确称取 0.1441g 高纯 (含量 99.999%) 氧化锆 (GeO_2 ; $M_r = 104.64$) 于 200mL 高型烧杯中，用 10mL 氢氧化钠溶液 (4g/L) 加热溶解，再加入 10mL 盐酸溶液 [$c(HCl) = 0.1mol/L$] 进行中和，转移到 100mL 容量瓶中，加水稀释至刻度，混匀。

(二) 阴离子成分分析用标准溶液

氮氧化物 (NO_x) 标准溶液 (1000 $\mu g/mL$ 以 NO_2 计)

[配制] 取光谱纯亚硝酸钠 ($NaNO_2$; $M_r = 68.9953$) 于称量瓶中，于 $110^{\circ}C$ 烘干至恒

II 标准溶液

重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.4997g 亚硝酸钠，于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。置于冰箱、暗处保存。临用前取适量稀释。

[标定] 准确移取 20.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.0500\text{mol/L}$] 于 300mL 碘量瓶中，加 50mL 水，及 10mL 硫酸溶液 (20%)，混匀，准确移取 20.00mL 上述氮氧化物溶液，在摇动下，缓慢加入到碘量瓶中，注入时，移液管尖端须接触溶液表面，摇匀，放置 10min，加 2g 碘化钾，摇匀，暗处静置 5min，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0500\text{mol/L}$] 滴定，近终点时，加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至蓝色刚刚消失，即为终点。同时做空白试验。氮氧化物溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{NO}_x) = \frac{c(V_2 - V_1) \times 23.0028}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NO}_x)$ ——氮氧化物溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V ——所取氮氧化物溶液的体积，mL；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

23.0028——二氧化氮的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{NO}_2)$]，g/mol。

草酸盐 ($\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选用 GBW 06107 或 GBW (E) 060021 草酸钠 ($\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ； $M_r=133.9985$) 纯度标准物质，取适量草酸钠置于称量瓶中，在 105℃ 下干燥 3h，取出于干燥器中冷却备用。准确称取 1.5224g 草酸钠，于 200mL 高型烧杯中，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。即可使用。

如果不能获得草酸钠标准物质，可用基准试剂代替，当对溶液准确度要求较高时，需对试剂含量进行测定。

[草酸钠含量的测定] 称取 0.2g 于 105℃ 下干燥至恒重的基准试剂草酸钠，准确至 0.0002g，置于 250mL 锥形瓶中，溶于 100mL 硫酸溶液 (8%)。用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加热至 65℃，继续滴定至溶液呈粉红色，并保持 30s。草酸钠的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c_1 V_1 \times 0.06780}{m} \times 100\%$$

式中 w ——草酸钠的质量分数，%；

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积，mL；

m ——草酸钠的质量，g；

0.06780——与 1.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的以 g 为单位的草酸钠的质量。

碘 (I^-) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.3081g 经含量分析的优级纯碘化钾 (KI ; $M_r=166.0028$), 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。储存于棕色瓶中。

[碘化钾含量测定] 称取 0.3g 碘化钾, 准确到 0.0002g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 10mL 乙酸溶液 (5%) 及 3 滴曙红钠盐指示溶液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1000\text{mol/L}$] 避光滴定至沉淀呈红色。碘化钾的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c_1 V_1 \times 0.1660}{m} \times 100\%$$

式中 w ——碘化钾的质量分数, %;

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——碘化钾的质量, g;

0.1660——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的碘化钾的质量。

碘酸盐 (IO_3^-) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.2235g 优级纯碘酸钾 (KIO_3 ; $M_r=214.0010$), 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。储存于棕色瓶中。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液于 250mL 碘量瓶中, 加 2g 碘化钾, 5mL 盐酸溶液 (20%), 摇匀, 暗处静置 5min, 加 50mL 水, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。同时做空白试验。碘酸盐溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{IO}_3^-) = \frac{c(V_2 - V_1) \times 29.1505}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{IO}_3^-)$ ——碘酸盐溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V ——所取碘酸盐 (IO_3^-) 溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

29.1505——碘酸盐的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{IO}_3^-)$], g/mol。

二氧化硫 (SO_2) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 称取 2.5g 亚硫酸钠 (Na_2SO_3 ; $M_r=126.043$) 于 200mL 高型烧杯中, 用新煮沸冷却的水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 50.00mL 碘使用溶液^① [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.0100\text{mol/L}$] 于 250mL 碘量瓶

^① 碘使用溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.010\text{mol/L}$]; 准确移取 50.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.1\text{mol/L}$], 于 500mL 容量瓶中, 加入 10g 碘化钾, 溶解后, 用水稀释到刻度, 临用现配。

II 标准溶液

中,再准确加入 25.00mL 上述二氧化硫溶液,混匀后,静置 5min,用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0100\text{mol/L}$] 滴定,滴定至溶液呈淡黄色时,加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L),呈蓝色,继续滴定至蓝色刚刚消失,即为终点。同时做空白试验:用 25mL 水代替二氧化硫溶液,余相同。二氧化硫溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{SO}_2)=\frac{c(V_2-V_1)\times 32.032}{V}\times 1000$$

式中 $\rho(\text{SO}_2)$ ——二氧化硫溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V ——所取二氧化硫溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

32.032——二氧化硫的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{SO}_2)$], g/mol。

二氧化碳 (CO_2) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 1.4323g 草酸 [$(\text{COOH})_2\cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=126.0654$] 于 200mL 高型烧杯中,用水溶解后,移入 1000mL 容量瓶中,用水洗涤烧杯数次,合并洗涤液于容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。

方法 2 选用 GBW 06101 或 GBW (E) 060023 碳酸钠纯度标准物质,取适量于 280℃ 下在马弗炉中灼烧 4h,取出置于干燥器中备用。准确称取 2.4083g 无水碳酸钠,于 200mL 高型烧杯中,溶于无二氧化碳的水,移入 1000mL 容量瓶中,用无二氧化碳的水稀释至刻度,混匀。即可使用。

如果不能获得碳酸钠纯度标准物质,可用碳酸钠基准试剂代替,当对溶液的准确度要求比较高时,需要对试剂含量进行测定。

[无水碳酸钠含量测定] 准确称取 0.15g 已于 280℃ 灼烧至恒重的无水碳酸钠,准确到 0.0002g,置于 250mL 锥形瓶中,加 50mL 水溶解,加 10 滴溴甲酚绿-甲基红混合指示液,用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液由绿色变为暗红色。煮沸 2min,按上装有钠石灰的双球管,冷却,继续滴定至溶液呈暗红色。无水碳酸钠的质量分数按下式计算:

$$w=\frac{cV\times 0.052995}{m}\times 100\%$$

式中 w ——无水碳酸钠的质量分数, %;

V ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——无水碳酸钠的质量, g;

0.052995——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的,以 g 为单位的无水碳酸钠的质量。

氟标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取优级纯氟化钠 (NaF ; $M_r=41.988173$),取适量置于称量瓶中,于 110℃ 下烘干 2h,冷却后,置于干燥器中保存备用。准确称取 2.2101g 上述氟化钠于 200mL 高型

烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。储于聚乙烯瓶中。该溶液可保存一年。

[标定] 准确移取 2.00mL 上述氟溶液于 150mL 锥形瓶中，加水至 50mL，加 1 滴茜素 S 指示液 (1g/L)，滴加盐酸 (1+3) 至溶液刚刚变为黄色，加入 2.5mL 一氯乙酸-氢氧化钠缓冲溶液 (称取 9.45g 一氯乙酸与 2g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中，调至 pH3)，用硝酸钍标准溶液 $\{c[\text{Th}(\text{NO}_3)_4] = 0.0100\text{mol/L}\}$ 滴定至与空白溶液的颜色相同时即为终点 (空白的终点颜色为浅橙红色)。近终点时慢慢滴定。氟溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{F}) = \frac{cV_1}{V} \times 4 \times 18.998 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{F})$ ——氟溶液的浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；
 c ——硝酸钍标准溶液的浓度， mol/L ；
 V_1 ——硝酸钍标准溶液的体积， mL ；
 V ——氟溶液的体积， mL ；
 18.998——氟的摩尔质量 $[M(\text{F})]$ ， g/mol 。

铬酸盐 (CrO_4^{2-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量优级纯铬酸钾 (K_2CrO_4 ； $M_r = 194.1920$) 于称量瓶中，于 (105~110) $^\circ\text{C}$ 干燥 1h，置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.1674g 经含量测定的铬酸钾，于 100mL 高型烧杯中，溶于含有 1 滴氢氧化钠溶液 (100g/L) 的少量水中，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[铬酸钾含量测定] 称取 0.2g 铬酸钾，准确到 0.0002g，于 250mL 碘量瓶中，加 25mL 水，2g 碘化钾及 10mL 硫酸溶液 (25%)，摇匀，暗处静置 10min，加 150mL 水 (不超过 10 $^\circ\text{C}$)，用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.1000\text{mol/L}]$ 滴定，近终点时，加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，溶液呈蓝色，继续滴定至溶液由蓝色变为亮绿色，为终点。同时做空白试验。铬酸钾的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c(V_2 - V_1) \times 0.06473}{m} \times 100\%$$

式中 w ——铬酸钾的质量分数，%；
 V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积， mL ；
 V_1 ——空白实验硫代硫酸钠标准溶液的体积， mL ；
 c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度， mol/L ；
 m ——样品质量， g ；
 0.06473——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}]$ 相当的，以 g 为单位的铬酸钾的质量。

硅酸盐 (SiO_3^{2-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量经纯度分析的高纯二氧化硅 (SiO_2 ； $M_r = 60.0843$) 于瓷坩埚中，在马弗炉中于 800 $^\circ\text{C}$ 灼烧 1h，冷却后，取出置于干燥器中备用。准确称取 0.7898g 二氧化硅，置于铂坩埚中，加 2.6g 无水碳酸钠，混匀。于 900 $^\circ\text{C}$ 加热熔融 20min，冷却，用热水提取，提取液移入 1000mL 容量瓶中，稀释至刻度，混匀。储存于聚乙烯瓶中。

II 标准溶液

[二氧化硅含量测定] 取适量高纯二氧化硅于瓷坩埚中, 在马弗炉中于 800℃ 灼烧 1h, 冷却后, 取出置于干燥器中备用。准确称取 1.0000g 二氧化硅, 置于已于 1000℃ 灼烧至恒重的铂坩埚中, 加入 5 滴硫酸溶液 (20%) 润湿后, 逐滴加入 5mL 氢氟酸溶液, 在电炉上蒸发近干 (控制温度在 90℃~100℃), 取下铂坩埚, 冷却后, 用水洗涤坩埚壁, 加入 3mL 氢氟酸溶液, 于低温下蒸发至近干, 用少量水洗涤坩埚壁, 蒸干后升高温度, 驱尽三氧化硫, 冷却后, 用湿滤纸擦净坩埚外壁, 在马弗炉中于 1000℃ 灼烧 30min, 冷却到 300℃~400℃ 取出, 置于干燥器中冷却到室温后称量, 反复灼烧, 直至恒重。二氧化硅的质量分数按下式计算:

$$w(\text{SiO}_2) = \frac{m - m_1}{m} \times 100\%$$

式中 $w(\text{SiO}_2)$ ——二氧化硅的质量分数, %;

m_1 ——残渣的质量, g;

m ——二氧化硅的质量, g。

磷酸盐 (PO_4^{3-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量基准试剂磷酸二氢钾 (KH_2PO_4 ; $M_r = 136.0855$) 于称量瓶中, 在 110℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.4329g 磷酸二氢钾, 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 离子色谱法

(1) 实验条件 分离柱: AS-4A; 保护柱: AGAA; 抑制柱: AMMS; 再生液: 0.0125mol/L 的 H_2SO_4 溶液, 流速 1mL/min; 淋洗液: 0.75mmol/L 的 NaHCO_3 -2mmol/L 的 Na_2CO_3 溶液, 流速: 2mL/min。

(2) 操作过程 待淋洗液基线稳定后, 注入纯水确认无杂质峰后, 先测定标准溶液, 再多次重复测定待测溶液, 然后再次测定标准溶液。

(3) 磷酸盐的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{PO}_4^{3-}) = \frac{2h_x}{h_{s1} + h_{s2}} \times \rho_s$$

式中 $\rho(\text{PO}_4^{3-})$ ——磷酸盐溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

h_{s1} , h_{s2} ——注入样品前后标准溶液的峰高, cm;

ρ_s ——标准溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

h_x ——磷酸盐溶液的峰高, cm。

方法 2 磷钼酸喹啉重量法: 操作过程如下。

(1) 沉淀 准确移取 25.00mL 磷酸盐溶液于 300mL 烧杯中, 盖上表面皿并称重, 加入 10mL HNO_3 溶液 (1+1)、80mL 水, 至总体积为 100mL, 混匀, 加热煮沸, 趁热加入 40mL 喹钼柠酮沉淀剂, 继续加热微沸 2min, 不搅拌, 取下并在室温下冷却, 冷却过程中转动烧杯 (2~3) 次。

(2) 过滤和洗涤 用预先在 180℃ 烘干至恒重的 4 号玻璃沙芯坩埚抽滤沉淀, 先将上层清液过滤, 然后用倾析法洗涤二次, 最后将沉淀移入坩埚中用水洗涤 (4~5) 次, 抽干水分。

(3) 干燥和恒重 将坩埚连同沉淀于 180℃ 干燥 1h, 取出置于保干器中放置 4h, 冷却

至室温称重，反复烘干，直到恒重。

(4) 空白试验 与试样同时进行试剂空白试验。

(5) 磷酸盐溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{PO}_4^{3-}) = \frac{0.042914(m_1 - m_2)}{m} \rho \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{PO}_4^{3-})$ ——磷酸盐溶液的质量浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

m_1 ——磷钼酸喹啉沉淀的质量，g；

m_2 ——空白试验沉淀的质量，g；

m ——磷酸盐溶液的质量，g；

ρ ——溶液的密度，g/mL；

0.042914——磷钼酸喹啉与磷酸盐的换算系数。

硫代硫酸盐 ($\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 称取 2.2134g 硫代硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 248.184$)，于 200mL 高型烧杯中，溶于煮沸过的水，移入 1000mL 容量瓶中，用煮沸过的水稀释至刻度，混匀，放置数日后标定。浓度以标定值为准。

[标定] 称取 1.0g 固体碘化钾于 250mL 碘量瓶中，加入 50mL 水，再加入 10.00mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7) = 0.01000\text{mol}/\text{L}$] 和 5mL 硫酸溶液 (20%)，加盖后，于暗处静置 5min，用待标定的硫代硫酸钠溶液滴定。至溶液呈淡黄色时，加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，呈蓝色，继续滴定至蓝色刚刚消失，即为终点。同时，移取 10.00mL 蒸馏水代替重铬酸钾标准溶液做试剂空白试验。硫代硫酸盐溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho = \frac{c_0 V}{V_1 - V_2} \times 112.128 \times 1000$$

式中 ρ ——硫代硫酸盐溶液的质量浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

V ——所取重铬酸钾标准溶液的体积，mL；

c_0 ——重铬酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸盐溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠溶液的体积，mL；

112.128——硫代硫酸根离子的摩尔质量 [$M(\text{S}_2\text{O}_3^{2-})$]，g/mol。

该方法为一般实验室常用标定方法。

硫化氢 (H_2S) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取硫化钠晶体 ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 240.182$) 用少量水清洗表面，用滤纸吸干。称取 7.0475g 硫化钠晶体于 200mL 高型烧杯中，用新煮沸冷却的水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。现用现标定。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 20.00mL 碘使用溶液^① [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.0100\text{mol}/\text{L}$] 于 250mL 碘量瓶中，加 90mL 水，加 1mL 盐酸溶液 (1+1)。准确加入 10.00mL 上述硫化氢溶液，混匀后，

^① 碘使用溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.0100\text{mol}/\text{L}$]：准确移取 50.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.1000\text{mol}/\text{L}$]，于 500mL 容量瓶中，加入 10g 碘化钾，溶解后用水稀释到刻度，临用现配。

II 标准溶液

暗处静置 3min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0100\text{mol/L}$] 滴定, 滴定至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 淀粉指示液 (10g/L), 呈蓝色, 用少量水冲洗瓶内壁, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点 (由于有硫生成, 使溶液呈微混浊色。此时要特别注意滴定终点颜色突变)。同时做空白试验: 用 10mL 水代替上述硫化氢溶液, 余相同。硫化氢溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{H}_2\text{S}) = \frac{c_0(V_2 - V_1) \times 17.040}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{H}_2\text{S})$ ——硫化氢溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 V ——所取待标定硫化氢溶液的体积, mL;
 c_0 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
17.040—— H_2S 硫化氢的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{S})$], g/mol。

硫化物 (S^{2-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 称取 7.4905g 硫化钠 ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; $M_r=240.182$), 于 200mL 高型烧杯中, 用新煮沸冷却的水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。使用前制备。现用现标定。

[标定] 准确移取 20.00mL 碘使用溶液[●] [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.0100\text{mol/L}$] 于 250mL 碘量瓶中, 加 90mL 水, 加 1mL 盐酸溶液 (1+1)。准确加入 10.00mL 上述硫化物溶液, 混匀后, 暗处静置 3min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0100\text{mol/L}$] 滴定, 滴定至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 新配制的淀粉溶液 (10g/L), 呈蓝色, 用少量水冲洗瓶内壁, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点 (由于有硫生成, 使溶液呈微混浊色。此时要特别注意滴定终点颜色突变)。同时做空白试验, 用 10mL 水代替上述硫化物溶液, 余相同。硫化物溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{S}^{2-}) = \frac{c_0(V_2 - V_1) \times 16.032}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{S}^{2-})$ ——硫化物溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 V ——所取待标定硫化物溶液的体积, mL;
 c_0 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
16.032——硫的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{S})$], g/mol。

硫氰酸盐 (SCN^-) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.3106g 经含量分析的优级纯硫氰酸铵 (NH_4SCN ; $M_r=76.121$),

[●] 碘使用溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.0100\text{mol/L}$]; 准确移取 50.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.1000\text{mol/L}$], 于 500mL 容量瓶中, 加入 10g 碘化钾, 溶解后用水稀释到刻度, 临用现配。

于 100mL 高型烧杯中，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[硫氰酸铵含量测定] 称取 0.3g 硫氰酸铵，准确到 0.0002g，于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 水，5mL 硝酸溶液 (25%)，在摇动下滴加 50.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.1000\text{mol/L}$]，及 1mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L)，用硫氰酸钠标准溶液 [$c(\text{NaSCN}) = 0.1000\text{mol/L}$] 返滴定，终点前摇动溶液至完全清亮后，继续滴定至溶液呈浅棕红色。保持 30s，同时做空白试验。硫氰酸铵的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.07612}{m} \times 100\%$$

式中 w ——硫氰酸铵的质量分数，%；

V_1 ——空白试验硫氰酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫氰酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫氰酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——硫氰酸铵的质量，g；

0.07612——与 1.00mL 硫氰酸钠标准溶液 [$c(\text{NaSCN}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的以 g 为单位的硫氰酸铵的质量。

硫酸盐 (SO_4^{2-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 选取 GBW 08665 硫酸钠 (Na_2SO_4 ; $M_r = 142.042$) 中硫酸根成分分析标准物质，取适量置于瓷坩埚中，600 $^\circ\text{C}$ 下灼烧 4h，冷却后，置于干燥器中保存备用。准确称取 1.4787g 上述硫酸钠于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀，即可使用。

当无法获得标准物质时，可以用优级纯试剂替代，在对溶液的准确度要求较高时，需要标定后使用。

方法 2 选取优级纯无水硫酸钾 (K_2SO_4 ; $M_r = 174.259$)，取适量置于称量瓶中，于 600 $^\circ\text{C}$ 下灼烧 4h，冷却后，置于干燥器中保存备用。准确称取 1.8141g 上述硫酸钾于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确移取 50.00mL 硫酸盐溶液于 200mL 烧杯中，加入 50mL 水，加 1 滴甲基橙指示液 (10g/L)，用盐酸溶液 (3mol/L) 调至溶液刚呈红色，加热溶液至微沸，滴加 10mL 氯化钡溶液 (50g/L)，放置电热板上过夜，定量滤纸过滤沉淀，用热水洗涤沉淀至滤液中无氯离子为止 (硝酸银溶液检查)，将滤纸连同沉淀移入已恒重的瓷坩埚中，烘干、灰化后，在 800 $^\circ\text{C}$ 灼烧至恒重。硫酸盐溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{SO}_4^{2-}) = \frac{m \times 0.41160 \times 10^6}{V}$$

式中 $\rho(\text{SO}_4^{2-})$ ——硫酸盐溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

m ——硫酸钡沉淀的质量，g；

V ——硫酸盐溶液的体积，mL；

0.41160——硫酸钡换算成硫酸盐的换算系数。

II 标准溶液

六氟合硅酸盐 (SiF_6^{2-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 称取若干克六氟合硅酸 (30%~32%) 于 200mL 烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度。储存于聚乙烯瓶中。六氟合硅酸的质量按下式计算:

$$m = \frac{1.0141 \times 1.0000}{w}$$

式中 m ——六氟合硅酸的质量, g;

w ——六氟合硅酸的质量分数, %;

1.0000——配制 1000mL 六氟合硅酸盐标准溶液所需六氟合硅酸的质量, g;

1.0141——六氟合硅酸盐换算为六氟合硅酸的系数。

注: 制备前应按下面规定方法测定六氟硅酸的含量。

六氟合硅酸含量测定: 称取 0.3g 六氟合硅酸, 准确至 0.0002g。置于聚乙烯烧杯中, 加 100mL 水、10mL 饱和氯化钾溶液及 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 冷却至 0℃, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至粉红色, 保持 15s(V_1)。然后加热至 80℃, 继续用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈稳定的粉红色 (V_2)。六氟合硅酸质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_2 - V_1) \times 0.036023}{m} \times 100\%$$

式中 w ——六氟合硅酸的质量分数, %;

V_1 ——滴定至第一终点氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——滴定至第二终点氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——六氟合硅酸的质量, g;

0.036023——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的六氟合硅酸的质量。

六氟合铁酸盐 [$\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 称取 0.1993g 经含量测定的优级纯六氟合铁(II)酸钾 ($\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 503.252$), 于 100mL 烧杯中, 溶于水, 移入 100mL 容量瓶中, 稀释至刻度。使用前制备。

[六氟合铁(II)酸钾含量测定] 称取 0.2g 六氟合铁(II)酸钾, 准确到 0.0002g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 2mL 硝酸和 0.4mL 磷酸, 摇匀, 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈微黄棕色。六氟合铁(II)酸钾的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.4224}{m} \times 100\%$$

式中 w ——六氟合铁(II)酸钾的质量分数, %;

V ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——六氟合铁(II)酸钾的质量, g;

0.4224——与 1.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的六氟合铁(II)酸钾的质量。

氯 (Cl^-) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法1 选用 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠 (NaCl ; $M_r = 58.443$) 纯度标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550°C , 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.6485g 上述氯化钠于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。可直接使用。

方法2 选取 GBW (E) 060020 氯化钾 (KCl ; $M_r = 74.551$) 纯度标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550°C , 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 2.1028g 上述氯化钾于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。即可使用。

如果不能获得氯化钠或氯化钾纯度标准物质, 可采用基准试剂代替, 但在准确度要求高时, 应标定后使用。

方法3 称取约 4g 氯胺 T ($\text{NaC}_7\text{H}_7\text{ClNO}_2\text{S} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 281.690$), 置于 100mL 容量瓶中, 溶于水, 稀释至刻度 (溶液 I)。

准确量取 $\{V\}_{\text{mL}}$ 溶液 I, 置于 100mL 容量瓶中, 稀释至刻度。此标准溶液使用前制备。

移取氯胺 T 溶液 I 的体积按下式计算:

$$V = \frac{0.1000}{\rho}$$

式中 V ——氯胺 T 溶液 I 的体积, mL;

ρ ——溶液 I 中氯的质量浓度, g/mL;

0.1000——配制 100mL 氯标准溶液所需氯的质量, g。

注: 制备前应按下列规定方法标定溶液 I 的氯含量。

溶液 I 中氯含量测定: 准确移取 5.00mL 溶液 I 注入碘量瓶中, 加 100mL 水、2g 碘化钾及 5mL 盐酸溶液 (10%), 在暗处放置 10min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。氯的质量浓度按下式计算:

$$\rho = \frac{cV \times 0.03545}{V_1}$$

式中 ρ ——氯的质量浓度, g/mL;

V ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——溶液 I 的体积, mL;

0.03545——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯的质量。

[标定] 适用于采用方法 1 和方法 2 配制的溶液

方法1 准确移取 2.00mL 上述氯溶液于锥形瓶中, 加 1 滴溴酚蓝指示液 (1g/L), 用硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 6\text{mol/L}$] 调至黄色, 采用电位滴定法, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.01000\text{mol/L}$] 滴定至终点。氯溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Cl}^-) = \frac{cV_1}{V} \times 35.453 \times 1000$$

II 标准溶液

式中 $\rho(\text{Cl}^-)$ ——氯溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;
 c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L ;
 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL ;
 V ——氯溶液的体积, mL ;
35.453——氯的摩尔质量 [$M(\text{Cl}^-)$], g/mol 。

方法2 恒电流库仑滴定法

(1) 实验基本条件 阳极: 纯银电极; 支持电解质: 硝酸钠-冰醋酸-乙醇溶液 [$c(\text{NaNO}_3)=2\text{mol}/\text{L}$]。

(2) 操作过程 仪器预热稳定后, 在阳极室中加入 100mL 硝酸钠-冰醋酸-乙醇支持电解质溶液, 在阴极室加入 50mL 硝酸钠饱和溶液, 在搅拌下, 在阳极室通入高纯氮约 1h, 除去氧后, 加入数滴稀氯溶液, 使电解质处于终点之前, 为防止硝酸银分解, 将阳极室和中间室避光, 在 10.186mA 电流下预电解, 以增量法求出预滴定时间 (t)-电位变化 ($\Delta E/\Delta t$) 终点曲线。

然后, 用最小分度为 0.1mg 的天平, 减量法准确称取 2g 待测氯溶液, 在搅拌下分次缓缓加入到阳极室。在氮气、冰水浴和避光的条件下, 以 10.186mA 电流下电解, 求出滴定的终点曲线、滴定终点和实际消耗的电量。氯溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Cl}^-) = \frac{Q}{mF} \rho \times 35.453 \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{Cl}^-)$ ——氯溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;
 Q ——氯溶液消耗的电量, C ;
 F ——法拉第常数, C/mol ;
 m ——氯溶液的质量, g ;
 ρ ——20°C 时该溶液的密度, g/mL ;
35.453——氯的摩尔质量 [$M(\text{Cl}^-)$], g/mol 。

氯酸盐 (ClO_3^-) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.4685g 优级纯氯酸钾 (KClO_3 ; $M_r=122.550$), 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 25.00mL 上述溶液于 400mL 锥形瓶中, 加入 50.00mL 硫酸亚铁铵标准溶液 ($c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=0.0500\text{mol}/\text{L}$), 缓缓加入 10mL 硫酸和 2mL 磷酸, 冷却, 在室温下静置 10min, 稀释到 150mL, 加 5 滴二苯胺磺酸钠指示液 (5g/L), 用重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.0500\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈紫色。同时做空白试验。氯酸盐溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{ClO}_3^-) = \frac{c(V_2 - V_1) \times 13.9085}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{ClO}_3^-)$ ——氯酸盐 (ClO_3^-) 溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;
 V_2 ——空白试验重铬酸钾标准溶液的体积, mL ;
 V_1 ——重铬酸钾标准溶液的体积, mL ;
 V ——所取氯酸盐 (ClO_3^-) 溶液的体积, mL ;

c ——重铬酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

13.9085——氯酸盐的摩尔质量 [$M(\frac{1}{6}\text{ClO}_3^-)$], g/mol。

氰 (CN^-) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 称取 0.25g 氰化钾 (KCN ; $M_r = 65.1157$) 于 200mL 高型烧杯中, 溶于氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$], 移入 100mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$] 稀释至刻度。储存在聚乙烯塑料瓶中。

[标定] 准确吸取 10.00mL 上述氰溶液于 150mL 锥形瓶中, 加入 0.1mL 试银灵 (对二甲氨基亚苄基罗丹宁) 指示液 (0.02g 试银灵溶解于 100mL 丙酮中), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定, 使溶液由黄色变成浑浊的橙红色即为终点。氰溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{CN}^-) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 26.0174 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{CN}^-)$ ——氰溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

V ——氰溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——滴定消耗硝酸银标准溶液的体积, mL;

26.0174——氰的摩尔质量 [$M(\text{CN}^-)$], g/mol。

碳酸盐 (CO_3^{2-}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选用 GBW 06101 或 GBW (E) 060023 碳酸钠 (Na_2CO_3 ; $M_r = 105.9884$) 纯度标准物质, 取适量于 280 $^\circ\text{C}$ 下于马弗炉中灼烧 4h, 取出置于干燥器中备用。准确称取 1.7662g 的无水碳酸钠, 于 200mL 高型烧杯中, 溶于无二氧化碳的水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无二氧化碳的水稀释至刻度, 混匀。

如果不能获得碳酸钠纯度标准物质, 可采用基准试剂代替, 但在准确度要求高时, 应对试剂标定后使用。

[无水碳酸钠含量的测定] 准确称取 0.15g 已于 280 $^\circ\text{C}$ 灼烧至恒重的无水碳酸钠, 准确到 0.0002g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解, 加 10 滴溴甲酚绿-甲基红混合指示液, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液由绿色变为暗红色。煮沸 2min, 按上装有钠石灰的双球管, 冷却, 继续滴定至溶液呈暗红色。无水碳酸钠的质量分数 w 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.052995}{m} \times 100\%$$

式中 w ——无水碳酸钠的质量分数, %;

V ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——无水碳酸钠的质量, g;

0.052995——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的无水碳酸钠的质量。

II 标准溶液

五氧化二磷 (P₂O₅) 标准溶液 (1000μg/mL 以 P₂O₅ 计)

[配制] 取适量基准试剂磷酸二氢钾 (KH₂PO₄; M_r = 136.0855) 于称量瓶中, 于 110℃, 干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.9175g 磷酸二氢钾, 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。配制成五氧化二磷质量浓度为 1000μg/mL (以 P₂O₅ 计) 的标准溶液。

[标定] 用磷钼酸喹啉重量法。

(1) 沉淀 准确移取 25.00mL 五氧化二磷溶液于 300mL 烧杯中, 加入 10mL HNO₃ 溶液 (1+1)、80mL 水, 至总体积为 100mL, 混匀, 加热煮沸, 趁热加入 40mL 喹钼柠酮沉淀剂, 继续加热煮沸 2min, 不搅拌, 取下并在室温下冷却, 冷却过程中转动烧杯 (2~3) 次。

(2) 过滤和洗涤 用预先在 180℃ 烘干至恒重的 4 号玻璃沙芯坩埚抽滤沉淀, 先将上层清液过滤, 然后用倾析法洗涤二次, 最后将沉淀移入坩埚中用水洗涤 (4~5) 次, 抽干水分。

(3) 干燥和恒重 将坩埚连同沉淀于 180℃ 干燥 1h, 取出置于保干器中放置 4h, 冷却至室温称重, 反复烘干, 直到恒重。

(4) 空白试验 与试样同时进行试剂空白试验。

(5) 五氧化二磷溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{P}_2\text{O}_5) = \frac{0.032075(m_1 - m_2)}{V} \times 10^6$$

式中 $\rho(\text{P}_2\text{O}_5)$ ——五氧化二磷溶液的质量浓度, μg/mL;

m_1 ——磷钼酸喹啉沉淀的质量, g;

m_2 ——空白试验沉淀的质量, g;

V ——五氧化二磷溶液的体积, mL;

0.032075——磷钼酸喹啉与五氧化二磷的换算系数。

硝酸盐 (NO₃⁻) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制]

方法 1 选取优级纯硝酸钾 (KNO₃; M_r = 101.0132), 取适量置于称量瓶中, 于 110℃ 下烘干 4h, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.6291g 硝酸钾于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

方法 2 选取优级纯硝酸钠 (NaNO₃; M_r = 84.9947), 取适量置于称量瓶中, 于 110℃ 下烘干 4h, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.3708g 硝酸钠, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 准确移取 30.00mL 上述溶液, 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以 (4~5) mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色, 同时做空白试验。硝酸盐 (NO₃⁻) 溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{NO}_3^-) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{V} \times 62.0049 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NO}_3^-)$ ——硝酸盐 (NO_3^-) 溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V —— NO_3^- 溶液的体积, mL;

62.0049—— NO_3^- 的摩尔质量 [$M(\text{NO}_3^-)$], g/mol。

方法 2 采用离子色谱法。阴离子分离柱: AS-4A, 抑制柱: CMMS-1, 淋洗液: 1.5mmol/L NaOH-1.5mmol/L KHCO_3 , 流速: 1.5mL/min。

待淋洗液基线稳定后, 注入纯水确认无杂质峰后, 先测定标准溶液, 再多次重复测定待测溶液, 然后再次测定标准溶液。计算待测硝酸盐 (NO_3^-) 溶液的质量浓度:

$$\rho(\text{NO}_3^-) = \frac{2h_x}{h_{s1} + h_{s2}} \rho_s$$

式中 $\rho(\text{NO}_3^-)$ ——待测 NO_3^- 溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

h_{s1} , h_{s2} ——注入样品前后标准溶液峰高, cm;

ρ_s ——标准溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

h_x ——待测 NO_3^- 溶液峰高, cm。

硝酸盐氮 (NO_3^- -N) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取优级纯硝酸钾 (KNO_3 ; $M_r = 101.0132$), 取适量置于称量瓶中, 于 110 $^\circ\text{C}$ 下烘干 4h, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 7.2118g 硝酸钾于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 取 30.00mL 上述溶液, 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以 (4~5)mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色, 同时做空白试验。硝酸盐氮 (NO_3^- -N) 溶液的浓度按下式计算:

$$\rho(\text{NO}_3^- \text{-N}) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{V} \times 14.0067 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NO}_3^- \text{-N})$ ——硝酸盐氮 (NO_3^- -N) 溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硝酸盐氮 (NO_3^- -N) 溶液的体积, mL;

14.0067——硝酸盐氮 (NO_3^- -N) 的摩尔质量 [$M(\text{N})$], g/mol。

方法 2 采用离子色谱法。阴离子分离柱: AS-4A; 抑制柱: CMMS-1; 淋洗液: 1.5mmol/L NaOH-1.5mmol/L KHCO_3 ; 流速: 1.5mL/min。

待淋洗液基线稳定后, 注入纯水确认无杂质峰后, 先测定标准溶液, 再多次重复测定待测溶液, 然后再次测定标准溶液。硝酸盐氮溶液的质量浓度按下式计算:

II 标准溶液

$$\rho(\text{NO}_3^- - \text{N}) = \frac{2h_x}{h_{s1} + h_{s2}} \times \rho_s$$

式中 $\rho(\text{NO}_3^- - \text{N})$ ——待测硝酸盐氮溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

h_{s1} , h_{s2} ——注入样品前后标准溶液峰高, cm ;

ρ_s ——标准溶液浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

h_x ——待测硝酸盐氮溶液的峰高, cm 。

亚硝酸盐 (NO_2^-) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取光谱纯亚硝酸钠 (NaNO_2 ; $M_r = 68.9953$) 于称量瓶中, 于 110°C 烘至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.4997g 亚硝酸钠和 0.2g 氢氧化钠于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。冰箱、暗处保存。临用前取适量稀释。

[标定] 准确移取 20.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 0.0500\text{mol}/\text{L}$] 于 300mL 碘量瓶中, 加 50mL 水, 10mL 硫酸溶液 (20%), 混匀, 准确移取 20.00mL 上述溶液, 在摇动下, 缓慢加入到碘量瓶中, 注入时, 移液管尖端须接触溶液表面, 摇匀, 放置 10min , 加 2g 碘化钾, 摇匀, 暗处静置 5min , 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.0500\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 近终点时, 加入 2mL 淀粉指示液 ($10\text{g}/\text{L}$), 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。同时做空白试验。亚硝酸盐溶液的浓度按下式计算:

$$\rho(\text{NO}_2^-) = \frac{c(V_1 - V_2)}{V} \times 23.0028 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NO}_2^-)$ ——亚硝酸盐溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L ;

V ——亚硝酸盐溶液的体积, mL ;

23.0028 ——亚硝酸盐 (NO_2^-) 的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{NO}_2^-)$], g/mol 。

亚硝酸盐-氮 ($\text{NO}_2^- - \text{N}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选取光谱纯亚硝酸钠 (NaNO_2 ; $M_r = 68.9953$), 取适量置于称量瓶中, 于 110°C 下烘干 2h , 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 4.9259g 亚硝酸钠于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 加入 1mL 三氯甲烷作保护剂, 用水稀释至刻度, 混匀。冰箱、暗处保存。临用前取适量稀释。

[标定] 准确移取 20.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 0.0500\text{mol}/\text{L}$] 于 300mL 碘量瓶中, 加 50mL 水, 10mL 硫酸溶液 (20%), 混匀, 准确移取 20.00mL 上述溶液, 在摇动下, 缓慢加入到碘量瓶中, 注入时, 移液管尖端须接触溶液表面, 摇匀, 放置 10min , 加 2g 碘化钾, 摇匀, 暗处静置 5min , 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.0500\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 近终点时, 加入 2mL 淀粉指示液 ($10\text{g}/\text{L}$), 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。同时做空白试验。亚硝酸盐-氮溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{NO}_2^- - \text{N}) = \frac{c(V_1 - V_2)}{V} \times 7.0034 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NO}_2^- - \text{N})$ ——亚硝酸盐氮溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;
 V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;
 c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L ;
 V ——亚硝酸盐氮溶液的体积, mL ;
7.0034——氮的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{N})$], g/mol 。

溴 (Br^-) 标准溶液

A. 溴 (Br^-) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 选取优级纯溴化钾 (KBr ; $M_r = 119.002$), 取适量置于称量瓶中, 于 130°C 下干燥 2h, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.4893g 溴化钾, 于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。储存于棕色瓶中。

[标定] 准确移取 2.00mL 溴溶液于 50mL 烧杯中, 加 8mL 水, 放在电磁搅拌器上, 开动搅拌, 以银电极为指示电极, 固体参比电极为参比电极, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定。溴溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{Br}^-) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 79.904 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{Br}^-)$ ——溴溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL ;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L ;
 V ——溴溶液的体积, mL ;
79.904——溴的摩尔质量 [$M(\text{Br}^-)$], g/mol 。

B. 溴 (Br^-) 标准溶液 [$c(\text{Br}^-) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 50.0g 优级纯溴化钾, 溶于 300mL 水, 加 (2.5~2.6)mL (8g) 溴, 稀释至 1000mL, 浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 25.00mL 上述溶液, 于 250mL 碘量瓶中, 加 2g 碘化钾及 30mL 水, 待碘化钾溶解后, 暗处放置 5min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。溴溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{Br}^-) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{Br}^-)$ ——溴溶液的浓度, mol/L ;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;
 c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L ;
 V ——溴溶液的体积, mL 。

溴酸盐 (BrO_3^-) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.3057g 优级纯溴酸钾 (KBrO_3 ; $M_r = 167.000$), 于 200mL 高型烧

II 标准溶液

杯中，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。储存于棕色瓶中。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液于 250mL 碘量瓶中，加 2g 碘化钾，5mL 盐酸溶液（20%），摇匀，暗处静置 5min，加 50mL 水（不超过 10℃），用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0500\text{mol/L}$] 滴定，近终点时，加入 2mL 淀粉指示液（10g/L），继续滴定至蓝色刚刚消失，即为终点。同时做空白试验。溴酸盐溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{BrO}_3^-) = \frac{c(V_2 - V_1) \times 21.3170}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{BrO}_3^-)$ ——溴酸盐（ BrO_3^- ）溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V ——所取溴酸盐（ BrO_3^- ）溶液的体积，mL；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

21.3170——溴酸盐的摩尔质量 [$M(\frac{1}{6}\text{BrO}_3^-)$]，g/mol。

臭氧（ O_3 ）标准溶液

A. 臭氧标准溶液（0.24mg/mL），用碘酸钾配制

[配制]

① 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.1000\text{mol/L}$]：选取优级纯碘酸钾，取适量于称量瓶中于 105℃ 下烘 2h，置于干燥器中备用。准确称取 3.5668g 碘酸钾于 200mL 高型烧杯中，用少量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水洗涤烧杯数次，合并洗涤液到容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

② 臭氧标准溶液（0.24mg/mL）：准确移取 10.00mL 上述碘酸钾标准溶液于含有 50mL 水的 100mL 棕色容量瓶中，加入 1g 碘化钾，溶解后再加 5mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol/L}$]，用水稀释至刻度，混匀。此时碘的标准溶液，浓度 $c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.0100\text{mol/L}$ ，此溶液相当于臭氧浓度为 0.24mg/mL（用于硼酸碘化钾比色法测定臭氧）。

B. 用靛蓝二磺酸钠配制（相当于臭氧标准溶液）

[配制] 称取 0.25g 靛蓝二磺酸钠（IDS）($\text{Na}_2\text{C}_{16}\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_8\text{S}_2$ ； $M_r = 466.353$) 于 200mL 高型烧杯中，用水溶解后，移入 500mL 容量瓶中，用水稀释至刻度。储于棕色瓶，室温暗处放置 24h 后标定。

[标定] 准确吸取 20.00mL 待标定的靛蓝二磺酸钠溶液，于 250mL 碘量瓶中，加入 20.00mL 溴酸钾-溴化钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}(\text{KBrO}_3))=0.0100\text{mol/L}$]，再加入 50mL 水。在 $(19.0 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ 水浴中放置至溶液温度与水浴温度平衡时，加入 5.0mL 硫酸溶液（1+6），立即盖好瓶塞，混匀，并开始计时，在 $(19.0 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ 水浴中放置 $(30 \pm 1)\text{min}$ ，若水浴温度为 $(17.0 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ ，反应时间应延长至 $(35 \pm 1)\text{min}$ 。加入 1g 碘化钾，立即盖好瓶塞，轻轻混匀，至完全溶解后，在暗处放置 5min，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0050\text{mol/L}$] 滴定至棕色刚刚褪去，溶液呈淡黄色时。加入 1mL 淀粉指示液（5g/L），溶液呈蓝色，继续滴定至蓝色刚刚消失，终点为亮黄色。靛蓝二磺酸钠溶液相当于臭氧的质量浓度（ $\mu\text{g/mL}$ ），由下式计算：

$$\rho(\text{O}_3) = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 48.00}{V \times 4} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{O}_3)$ ——臭氧溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

V ——靛蓝二磺酸钠溶液的体积, mL ;

c_1 ——溴酸钾-溴化钾标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 ——加入溴酸钾-溴化钾标准溶液的体积, mL ;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L ;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL ;

48.00——臭氧的摩尔质量 [$M(\text{O}_3)$], g/mol ;

4——化学计量因数, Br_2/IDS 。

[用途] 用于靛蓝二磺酸钠比色法测定臭氧。

乙酸盐 (CH_3COO^-) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 2.3047g 经含量测定的优级纯三水乙酸钠 ($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=136.0796$), 于 200mL 高型烧杯中, 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[三水乙酸钠含量测定] 称取 0.4g 三水乙酸钠, 准确至 0.0002g, 置于 250mL 烧杯中, 溶于 25mL 水。注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以 (4~5)mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。三水乙酸钠的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.1361}{m} \times 100\%$$

式中 w ——三水乙酸钠的质量分数, %;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L ;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL ;

m ——三水乙酸钠的质量, g ;

0.1361——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的三水乙酸钠的质量。

(三) 有机金属化合物成分分析用标准溶液

甲基汞标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1252g 氯化甲基汞纯品 ($\geq 99\%$), 置于小烧杯中, 用苯溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 加苯稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。放置冰箱中保存。

三苯基锡氯化物标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 的三苯基锡氯化物 (纯

II 标准溶液

度 $\geq 99\%$) 纯品, 于 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。

三丁基锡氯化物标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 的三丁基锡氯化物 (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。

三氟乙酰丙酮铍溶液 (100 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.1771g 升华纯化过的三氟乙酰丙酮铍于 100mL 容量瓶中, 加入色谱纯苯溶解, 并稀释到刻度, 用于色谱法测定铍。

[三氟乙酰丙酮铍制备] 称取 0.35g 硫酸铍 ($\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)、0.6g 乙酸钠, 于 100mL 烧杯中, 加 7mL 水溶解, 取 0.5mL 新蒸馏的三氟乙酰丙酮溶于无水乙醇中, 倒入上述溶液中, 用力摇动, 将生成的三氟乙酰丙酮铍抽滤, 水洗, 放在空气中晾干。在 6.7Pa 压力下于 100 $^{\circ}\text{C}$ 真空升华提纯。

螞完锡标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 螞完锡 (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。

有机锗 (Ge-132) 标准溶液 [$\rho(\text{Ge})=1000\mu\text{g}/\text{mL}$]

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.234g 有机锗 (Ge-132) (纯度 99.99%) 纯品, 于 100mL 烧杯中, 加 10mL 氢氧化钠溶液 (4g/L), 温热溶解, 加入 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol}/\text{L}$], 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $\rho(\text{Ge})=1000\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。临用时, 用水稀释 [结果乘以 2.34 则为有机锗 (Ge-132) 量]。

脂肪酸镍标准溶液 [$\rho(\text{Ni})=1000\mu\text{g}/\text{mL}$]

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 $\{m_1\}_{\text{g}}$ 脂肪酸镍纯品, 于 250mL 圆底烧瓶中, 加入含 0.35% 2,6-二叔丁基-4-甲基酚 (T501) (抗氧化剂) 的白油 $\{m_2\}_{\text{g}}$, 在 60 $^{\circ}\text{C}$ 油浴中搅拌 2h, 使脂肪酸镍充分溶解, 冷却至室温, 保存在聚乙烯瓶中。

$$m_1 = \frac{0.1000}{w}$$

$$m_2 = 100 - m_1$$

式中 w ——脂肪酸镍中镍含量, %;

m_1 ——脂肪酸镍的质量, g;

m_2 ——白油的质量, g。

脂肪酸铁标准溶液 [$\rho(\text{Fe})=1000\mu\text{g}/\text{mL}$]

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 $\{m_1\}_{\text{g}}$ 脂肪酸铁纯品, 于

250mL 圆底烧瓶中，加入含 0.35% 2,6-二叔丁基-4-甲基酚 (T501) (抗氧化剂) 的白油 (m_2) g，在 60℃ 的油浴中搅拌 2h，使脂肪酸铁充分溶解，冷却至室温，保存在聚乙烯瓶中。

$$m_1 = \frac{0.1000}{w}$$

$$m_2 = (100 - m_1)$$

式中 w ——脂肪酸铁中铁含量，%；
 m_1 ——脂肪酸铁的质量，g；
 m_2 ——白油的质量，g。

二、有机生化成分分析用标准溶液

阿苯达唑 ($C_{12}H_{15}N_3O_2S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量阿苯达唑纯品于称量瓶中，在 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按含量换算出质量； $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数) 经含量分析的阿苯达唑 ($C_{12}H_{15}N_3O_2S$ ； $M_r=265.3312$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿-冰醋酸混合溶剂 (9+1) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿-冰醋酸混合溶剂 (9+1) 稀释到刻度，混匀。

[阿苯达唑含量测定] 称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1000mol/L$] 滴定至溶液显绿色。同时做空白试验。阿苯达唑的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2653}{m} \times 100\%$$

式中 w ——阿苯达唑的质量分数，%；
 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；
 V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积，mL；
 c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；
 m ——样品质量，g；
0.2653——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的阿苯达唑的质量。

阿拉伯醇 ($C_5H_{12}O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按含量换算出质量 $m=0.1000g/w$ ； w ——质量分数) 阿拉伯醇 ($C_5H_{12}O_5$ ； $M_r=152.1458$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于 100mL 烧杯中，加入 1mL 无水吡啶和 4mL 乙酸酐，在电热板上加热 30min (缓慢加热，以防内容物沸腾)，冷却，移入 100mL 干燥容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的储备标准溶液。

阿米卡星 ($C_{22}H_{43}N_5O_{13}$) 标准溶液 [1000 单位/mL (μ g/mL)]

[配制] 取适量阿米卡星于称量瓶中，于 120℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备

II 标准溶液

用。准确称取适量〔按纯度换算出质量 $m=1000g/X$ ； X ——每 1mg 的效价单位〕阿米卡星 ($C_{22}H_{43}N_5O_{13}$ ； $M_r=585.6025$) 纯品 (1mg 的效价不低于 910 阿米卡星单位)，准确至 0.0001g，置于 100mL 烧杯中，加灭菌水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用灭菌水稀释到刻度，混匀。配制成每 1mL 中含 1000 单位的阿米卡星标准储备溶液。1000 阿米卡星单位相当于 1mg $C_{22}H_{43}N_5O_{13}$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

阿莫西林 ($C_{16}H_{19}N_3O_5S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

〔配制〕 准确称取 1.1479g (或按纯度换算出质量 $m=1.1479g/w$ ； w ——质量分数) 经含量测定 (高效液相色谱法) 的阿莫西林 ($C_{16}H_{19}N_3O_5S \cdot 3H_2O$ ； $M_r=419.450$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光，置于冰箱中低温保存。

阿莫西林钠 ($NaC_{16}H_{18}N_3O_5S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

〔配制〕 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数) 经含量测定 (高效液相色谱法) 的阿莫西林钠 ($NaC_{16}H_{18}N_3O_5S$ ； $M_r=387.386$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光，置于冰箱中低温保存。

阿普唑仑 ($C_{17}H_{13}ClN_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

〔配制〕 取适量阿普唑仑于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的阿普唑仑 ($C_{17}H_{13}ClN_4$ ； $M_r=308.765$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

〔阿普唑仑含量的测定〕 称取 0.15g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 乙酸酐，振摇溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1000mol/L$] 滴定至溶液显黄绿色。同时做空白试验。阿普唑仑的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1544}{m} \times 100\%$$

式中 w ——阿普唑仑的质量，%；

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1544——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的阿普唑仑的质量。

阿奇霉素 ($C_{38}H_{72}N_2O_{12}$) 标准溶液 [1000 单位/mL (μ g/mL)]

〔配制〕 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000g/X$ ； X ——每 1mg 的效价单位) 阿奇霉素 ($C_{38}H_{72}N_2O_{12}$ ； $M_r=748.9845$) 纯品 (1mg 的效价不低于 945 阿奇霉素单位)，

准确至 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加无菌水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无菌稀释到刻度, 混匀。配制成每 1mL 中含 1000 单位的阿奇霉素溶液。1000 阿奇霉素单位相当于 1mg $C_{38}H_{72}N_2O_{12}$ 。按照抗生素微生物检定法测定。

阿司帕坦 ($C_{14}H_{18}N_2O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量阿司帕坦于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的阿司帕坦 ($C_{14}H_{18}N_2O_5$; $M_r=294.3031$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[阿司帕坦纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 甲醇及 50mL 冰醋酸, 溶解后, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 立即用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1000mol/L$] 滴定至溶液显蓝色。同时做空白试验。阿司帕坦的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2943}{m} \times 100\%$$

式中 w ——阿司帕坦的质量分数, %;

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2943——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的阿司帕坦的质量。

阿司匹林 (乙酰水杨酸; $C_9H_8O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的阿司匹林 (乙酰水杨酸) ($C_9H_8O_4$; $M_r=180.1574$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[阿司匹林纯度的测定] 称取 0.4g 样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性) 溶解后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.1mol/L$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。阿司匹林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1802}{m} \times 100\%$$

式中 w ——阿司匹林的质量分数, %;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1802——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的阿司匹林的质量。

II 标准溶液

阿特拉津 ($C_8H_{14}ClN_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的阿特拉津 ($C_8H_{14}ClN_5$; $M_r=215.683$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用重蒸馏丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 于冰箱 (4 $^{\circ}C$) 中保存, 使用时用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

阿替洛尔 ($C_{14}H_{22}N_2O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量阿替洛尔于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的阿替洛尔 ($C_{14}H_{22}N_2O_3$; $M_r=266.3361$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

阿托品 ($C_{17}H_{23}NO_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1201g (或按纯度换算出质量 $m=0.1201g/w$; w ——质量分数) 硫酸阿托品 [$(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot H_2O$; $M_r=676.817$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 溶于 10mL 水中, 加氨水 (1+1) 呈碱性, 用三氯甲烷提取两次, 每次 8mL, 三氯甲烷提取液经少许无水硫酸钠脱水, 滤入 100mL 容量瓶中, 再用少许三氯甲烷洗涤滤器, 洗液并入容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。避光保存。

阿昔洛韦 ($C_8H_{11}N_5O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量阿昔洛韦于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的阿昔洛韦 ($C_8H_{11}N_5O_3$; $M_r=225.2046$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 (10g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

艾司唑仑 ($C_{16}H_{11}ClN_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量艾司唑仑于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的艾司唑仑 ($C_{16}H_{11}ClN_4$; $M_r=294.738$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[艾司唑仑纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 乙醇溶解后, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定至溶液显黄色。同时做空白试验。艾司唑仑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1474}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1474——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的艾司唑仑的质量。

艾氏剂 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 艾氏剂 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6$; $M_r=364.910$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

氨苯砜 ($\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氨苯砜于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氨苯砜 ($\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$; $M_r=248.301$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

[氨苯砜纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水与 20mL 盐酸溶液 (50%), 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 2/3 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.1000\text{mol/L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。氨苯砜的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1242}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1242——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氨苯砜的质量。

氨苯蝶啶 ($\text{C}_{12}\text{H}_{21}\text{N}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氨苯蝶啶于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氨苯蝶啶 ($\text{C}_{12}\text{H}_{21}\text{N}_7$; $M_r=253.2626$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量二甲亚砜溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用二甲亚砜稀释到刻度, 混匀。

[氨苯蝶啶纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 加热使其溶解, 冷却, 加 10mL 乙醚与 2 滴喹哪啶红指示液

II 标准溶液

(5g/L)，用高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}]$ 滴定，至溶液红色消失，同时做空白试验。氨苯蝶啶的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1266}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1266——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的，以 g 为单位的氨苯蝶啶的质量。

氨苄西林 ($\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.1547g (或按纯度换算出质量 $m=1.1547\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的氨苄西林 ($\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4\text{S} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=403.451$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量稀盐酸溶液 (1%) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

氨苄西林钠 ($\text{NaC}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的氨苄西林钠 ($\text{NaC}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$; $M_r=371.387$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

氨丙嘧啶 ($\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{ClN}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的氨丙嘧啶 ($\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{ClN}_4$; $M_r=278.781$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用水溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

氨基磺酸 ($\text{H}_3\text{NO}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氨基磺酸 ($\text{H}_3\text{NO}_3\text{S}$; $M_r=97.094$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[氨基磺酸纯度的测定] 称取 0.3g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 盐酸溶液 (1+1)，用水稀释到 100mL，用亚硝酸钠标准溶液 $[c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}]$ 缓缓滴定，直到用玻璃棒蘸取一滴溶液于淀粉-碘化钾试纸上刚显蓝色，继续搅拌 1min，再蘸取一滴溶液，使蓝色在试纸上保持 1min 不褪色为终点。氨基磺酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.09709}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09709——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氨基磺酸的质量。

氨基甲酸乙酯 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 氨基甲酸乙酯 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_2$; $M_r=89.0932$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

4-氨基-5-甲氧基-2-甲基苯磺酸标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量 4-氨基-5-甲氧基-2-甲基苯磺酸于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 4-氨基-5-甲氧基-2-甲基苯磺酸 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的储备标准溶液。

氨基三乙酸 ($\text{C}_6\text{H}_9\text{NO}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 优级纯氨基三乙酸 ($\text{C}_6\text{H}_9\text{NO}_6$; $M_r=191.1388$), 置于 200mL 烧杯中, 加 50mL 水, 在搅拌下滴加氢氧化钠溶液 (200g/L) 至氨基三乙酸完全溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

氨甲环酸 ($\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量氨甲环酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氨甲环酸 ($\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NO}_2$; $M_r=157.2102$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[氨甲环酸纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。氨甲环酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1572}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

m ——样品质量, g;

0.1572——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氨甲环酸的质量。

氨鲁米特 ($\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氨鲁米特于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氨鲁米特 ($\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=232.2783$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[氨鲁米特纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。氨鲁米特的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2323}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2323——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氨鲁米特的质量。

安乃近 ($\text{NaC}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量安乃近于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的安乃近 ($\text{NaC}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$; $M_r=333.339$) 或 1.0541g ($\text{NaC}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_3\text{O}_4\text{S} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=351.354$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[安乃近纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 乙醇和 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 溶解后, 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定 [控制滴定速度 (3~5)mL/min] 至溶液显浅黄色, 并保持 30s。安乃近的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1667}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1667——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的安乃近 ($\text{NaC}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 的质量。

奥芬达唑（芬苯达唑、苯硫苯咪唑； $C_{15}H_{13}N_3O_2S$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g （或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的苯硫苯咪唑（ $C_{15}H_{13}N_3O_2S$ ； $M_r=299.348$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，溶解于二甲基亚砜中，转移到 100mL 容量瓶中，并用二甲基亚砜稀释到刻度，配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液，使用时，根据需要再用甲醇配成适当浓度的标准工作溶液。

奥沙普秦（ $C_{18}H_{15}NO_3$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 取适量奥沙普秦于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的奥沙普秦（ $C_{18}H_{15}NO_3$ ； $M_r=293.3166$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[奥沙普秦纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g ，置于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 无水乙醇（对酚酞指示液显中性），振摇使其溶解，加 2 滴酚酞指示液（ 10g/L ），用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色，并保持 30s 。奥沙普秦的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2933}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积， mL ；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

0.2933 ——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的奥沙普秦的质量。

奥沙西洋（ $C_{15}H_{11}ClN_2O_2$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 取适量奥沙西洋于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的奥沙西洋（ $C_{15}H_{11}ClN_2O_2$ ； $M_r=286.713$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量丙酮溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法：准确移取 1.00mL 上述溶液，移入 250mL 容量瓶中，用乙醇稀释至刻度（ $4\mu\text{g/mL}$ ），摇匀。同法配制对照品溶液，按附录十，用分光光度法，在 229nm 的波长处分别测定对照品溶液和待测溶液的吸光度，计算，即得。

巴胺磷标准溶液（ $1000\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g （或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）巴胺磷（propetumphos）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用二氯甲烷溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用二氯甲烷稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。储于冰箱（ 4°C ）中。使用时，用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

巴豆酸 (C₄H₆O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 巴豆酸 (C₄H₆O₂; $M_r=86.0892$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

巴沙 (C₁₉H₂₂F₂N₄O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 巴沙 (C₁₉H₂₂F₂N₄O₃; $M_r=392.3998$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量丙酮溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 吸取适量储备液用甲醇稀释。

白消安 (C₆H₁₄O₆S₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的白消安 (C₆H₁₄O₆S₂; $M_r=246.302$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量重蒸馏丙酮溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。

[白消安纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 200mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 附回流冷凝管, 缓缓回流 30min, 冷却至室温, 加数滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。白消安的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1232}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1232——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的白消安的质量。

百草枯二氯化物 (C₁₂H₁₄Cl₂N₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确溶解 0.1000g 百草枯二氯化物 (C₁₂H₁₄Cl₂N₂; $M_r=257.159$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 溶于少量饱和氯化铵溶液中, 转移至 100mL 棕色容量瓶中, 并以饱和氯化铵溶液准确定容, 摇匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。避光保存。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

百菌清 (C₈Cl₄N₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的百菌清 ($C_8Cl_4N_2$; $M_r=265.911$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用石油醚 (或环己烷) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用石油醚 (或环己烷) 定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液, 存放在冰箱中备用。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

L-半胱氨酸盐酸盐 ($C_3H_7NO_2S \cdot HCl$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量的 L-半胱氨酸盐酸盐于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 烘干至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 $1.0000g$ (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 L-半胱氨酸盐酸盐 ($C_3H_7NO_2S \cdot HCl$; $M_r=157.619$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$) 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。临用现配。

[L-半胱氨酸盐酸盐含量的测定] 称取 $0.4g$ 于 $105^\circ C$ 烘干至恒重的样品, 准确至 $0.0001g$ 。置于碘量瓶中, 溶于 50mL 水中, 加 6mL 盐酸, 用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.1000mol/L$] 滴定, 近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 ($10g/L$), 继续滴定至溶液呈蓝色。同时做空白试验。L-半胱氨酸盐酸盐的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1576}{m} \times 100\%$$

式中 w ——L-半胱氨酸盐酸盐的质量分数, %;

V_1 ——样品消耗碘标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1576——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的 L-半胱氨酸盐酸盐的质量。

半乳糖 ($C_6H_{12}O_6$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 $0.01mg$ 的分析天平, 准确称取 $1.0000g$ 半乳糖 ($C_6H_{12}O_6$; $M_r=180.1559$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 于烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 加水至刻度, 混匀。用 $0.2\mu m$ 超滤膜过滤。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的储备标准溶液。

棒曲霉素 ($C_7H_6O_4$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 $0.01mg$ 的分析天平, 准确称取 $0.1000g$ (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的棒曲霉素 ($C_7H_6O_4$; $M_r=154.1201$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶于乙酸盐缓冲溶液 {pH4; 16.4mL 稀乙酸 [$c(CH_3COOH)=0.2mol/L$] 与 3.6mL 乙酸钠水溶液 ($0.2mol/L$) 混合} 中, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 并用乙酸盐缓冲溶液定容, 混匀。避光, 于 $0^\circ C$ 下储存。配制成浓度为 $1000\mu g/L$ 标准储备溶液。

贝诺酯 ($C_{17}H_{15}NO_5$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量贝诺酯于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备

II 标准溶液

用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 贝诺酯 ($C_{17}H_{15}NO_5$; $M_r=313.3047$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿-甲醇混合溶剂 (9+1) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿-甲醇混合溶剂 (9+1) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 准确移取 1.5mL 上述溶液, 移入 200mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (7.5 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 240nm 的波长处, 同时测定标准溶液和待测溶液的吸光度, 计算, 即得。

倍硫磷 ($C_{10}H_{15}O_3PS_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 倍硫磷 ($C_{10}H_{15}O_3PS_2$; $M_r=278.328$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于烧杯中, 用三氯甲烷溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用三氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适宜浓度的标准工作溶液。

倍他环糊精 [$(C_6H_{10}O_5)_7$] 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量倍他环糊精于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的倍他环糊精 [$(C_6H_{10}O_5)_7$; $M_r=1134.9842$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

倍他米松 ($C_{22}H_{29}FO_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量倍他米松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的倍他米松 ($C_{22}H_{29}FO_5$; $M_r=392.4611$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

倍他米松磷酸钠 ($Na_2C_{22}H_{28}FO_8P$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量倍他米松磷酸钠于称量瓶中, 于 100 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的倍他米松磷酸钠 ($Na_2C_{22}H_{28}FO_8P$; $M_r=516.4046$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

倍酸丙酯 ($C_{10}H_{12}O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量倍酸丙酯于称量瓶中, 于 110 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的倍酸丙酯 ($C_{10}H_{12}O_5$; $M_r=212.1993$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加

适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[脞酸丙酯纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 400mL 烧杯中，加 150mL 水溶解后加热至沸腾，边用力搅拌，边加入 50mL 硝酸铋溶液，继续搅拌和加热直到沉淀完全。冷却后，用已恒重的玻璃砂芯坩埚过滤，用冷稀硝酸溶液 (1+300) 洗涤沉淀，沉淀在 110℃ 下干燥至恒重。脞酸丙酯的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 0.4866}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀的质量，g；

m ——样品质量，g；

0.4866——换算系数。

苯 (C_6H_6) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 棕色容量瓶，加入 10mL 色谱纯甲醇 (或甲苯)，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加 GBW 06404 苯 (C_6H_6 ； $M_r = 78.1118$) 纯度分析标准物质 (纯度：99.3%)，至两次质量之差为 0.1001g，即为苯的质量 (如果准确到 0.1001g 操作有困难，可通过准确记录苯质量，计算其浓度)。用色谱纯甲醇 (或甲苯) 稀释到刻度，混匀。使用前在 (20 \pm 2)℃ 下平衡后，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

苯胺 (C_6H_7N) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 棕色容量瓶，预先加入 10mL 硫酸溶液 [$c(H_2SO_4) = 0.005\text{mol/L}$] (或甲醇)，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加新蒸馏的并经过纯度分析的苯胺 (C_6H_7N ； $M_r = 93.1265$)，称量，至两次质量之差为 0.1000g，即为苯胺质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录苯胺质量，计算其浓度)。用硫酸溶液 [$c(H_2SO_4) = 0.005\text{mol/L}$] (或甲醇) 稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

[苯胺纯度的测定] 称取 0.1g 样品，准确至 0.0002g，于 250mL 碘量瓶中，加 10mL 盐酸溶液 [$c(HCl) = 1\text{mol/L}$]，15mL 水，加 40.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}Br_2) = 0.1000\text{mol/L}$] 及 12mL 硫酸溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4) = 4\text{mol/L}$]，盖紧瓶塞，不时振摇 30min，放置 10min，加 2g 碘化钾，于暗处放置 5min，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定，近终点时，加 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。苯胺的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.01552}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.01552——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的苯胺的质量。

II 标准溶液

苯巴比妥 ($C_{12}H_{12}N_2O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量苯巴比妥于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯巴比妥 ($C_{12}H_{12}N_2O_3$; $M_r=232.2353$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[苯巴比妥纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 甲醇使其溶解, 再加新配制的 15mL 无水碳酸钠溶液 (30g/L), 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (银电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1000\text{mol/L}$], 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 用坐标纸以电位 (E) 为纵坐标, 以标准溶液体积 (V) 为横坐标, 绘制 $E-V$ 曲线, 以此曲线的陡然上升或下降部分的中心为滴定终点。或以 $\Delta E/\Delta V$ (即相邻两次的电位差和加入标准溶液的体积差之比) 为纵坐标, 以标准溶液体积 (V) 为横坐标, 绘制 $(\Delta E/\Delta V)-V$ 曲线, 与 $\Delta E/\Delta V$ 的极大值对应的体积即为滴定终点。也可采用二阶导数确定终点。根据求得的 $\Delta E/\Delta V$ 值, 计算相邻数值间的差, 即 $\Delta^2 E/\Delta V^2$, 绘制 $(\Delta^2 E/\Delta V^2)-V$ 曲线, 曲线过零时的体积即为滴定终点。苯巴比妥的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2322}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2322——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯巴比妥的质量。

苯巴比妥钠 ($\text{NaC}_{12}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量苯巴比妥钠于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯巴比妥钠 ($\text{NaC}_{12}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_3$; $M_r=254.2171$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[苯巴比妥钠纯度的测定] 电位滴定法: 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 甲醇使其溶解, 再加新配制的 15mL 无水碳酸钠溶液 (30g/L), 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (电极同“苯巴比妥”), 搅拌, 并自滴定管中分次加入硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1000\text{mol/L}$], 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

苯巴比妥钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2542}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2542——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯巴比妥钠的质量。

苯并 [ghi] 茚 ($\text{C}_{22}\text{H}_{12}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 苯并 [ghi] 茚 ($\text{C}_{22}\text{H}_{12}$; $M_r = 276.3307$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。采用液相色谱法定值。

5-(丁硫酰)-1*H*-苯并咪唑-2-胺标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的 5-(丁硫酰)-1*H*-苯并咪唑-2-胺纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏二甲亚砜溶解, 转移到 100mL 容量瓶内, 用重蒸馏二甲亚砜稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

苯丙氨酸 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量苯丙氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯丙氨酸 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_2$; $M_r = 165.1891$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[苯丙氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 称取 0.13g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 无水甲酸溶解后, 加 50mL 冰醋酸, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时作空白试验。

苯丙氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1652}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1652——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯丙氨酸的质量。

II 标准溶液

苯丙醇 (C₉H₁₂O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯丙醇 (C₉H₁₂O; $M_r = 136.1910$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[苯丙醇纯度的测定] 准确称取 0.16g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 准确加入 5mL 新配制的乙酰-吡啶 (1+4), 联结回流冷凝管, 置水浴上加热回流 1h, 加 10mL 水, 继续加热 10min, 冷却, 用 10mL 丁醇 (对酚酞指示液显中性) 洗涤冷凝管和瓶颈, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。苯丙醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1362}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1362——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯丙醇的质量。

苯丙酸诺龙 (C₂₇H₃₄O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的苯丙酸诺龙 (C₂₇H₃₄O₃; $M_r = 406.5571$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

苯并 [a] 芘 (C₂₀H₁₂) 标准溶液 (100μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的天平, 准确称取 10.00mg[●] 苯并 [a] 芘 (C₂₀H₁₂; $M_r = 252.3093$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (如果准确到 0.0100g 操作有困难, 可通过准确记录苯并 [a] 芘质量, 计算其浓度)。于 100mL 棕色容量瓶中, 用预先通氮数小时除氧的甲醇溶解后稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20±2)°C 下平衡后, 取适量稀释。

[标定] 采用高压液相色谱法、气相色谱法和荧光光度法标定。

苯并 [e] 芘标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数) 的苯并 [e] 芘 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用脱醛乙醇溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用脱醛乙醇稀释至刻度, 混匀, 4°C 保存。

[●] 苯并 [a] 芘为强致癌物质, 操作时必须佩戴防护用具, 所有操作应在搪瓷盘中, 通风橱中进行, 防止污染, 注意安全。若苯并 [a] 芘意外洒出, 可用强氧化剂 (如重铬酸钾-浓硫酸洗液) 破坏。

苯并 [b] 荧蒽 (C₂₀H₁₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 苯并 [b] 荧蒽 (C₂₀H₁₂; $M_r=252.3093$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的储备标准溶液。采用液相色谱法定值。

苯并 [k] 荧蒽 (C₂₀H₁₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 苯并 [k] 荧蒽 (C₂₀H₁₂; $M_r=252.3093$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释至刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000μg/mL 的储备标准溶液。采用液相色谱法定值。

苯丁酸氮芥 (C₁₄H₁₉Cl₂NO₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯丁酸氮芥 (C₁₄H₁₉Cl₂NO₂; $M_r=304.2122$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[苯丁酸氮芥纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 丙酮溶解后, 立即加 10mL 水与 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 迅速用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。苯丁酸氮芥的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3042}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3042——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯丁酸氮芥的质量。

苯丁锡 (螞完锡; Sn₂C₆₀H₇₈O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 苯丁锡 (螞完锡) (Sn₂C₆₀H₇₈O; $M_r=933.971$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用正己烷 (或重蒸馏石油醚) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用正己烷 (或重蒸馏石油醚) 稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液, 根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

苯酚 (C₆H₅OH) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数)

II 标准溶液

提纯后的苯酚 (C_6H_5OH ; $M_r = 94.1112$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 加入 2g 优级纯氢氧化钠, 用无酚蒸馏水溶解, 转移到 1000mL 的棕色容量瓶中, 用无酚蒸馏水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用无酚蒸馏水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。由于苯酚见光或与空气接触, 易被氧化生成醌, 不稳定。因此必须以标定值作为标准溶液的标准值。

[标定]

方法 1 准确量取 30.00mL 上述溶液, 置于碘量瓶中, 准确加入 30.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}Br_2) = 0.1000\text{mol/L}$], 再加 5mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 振摇 30min, 在暗处静置 15min, 注意开启瓶塞, 加 5mL 碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 充分振摇后, 加 1mL 氯仿, 摇匀, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 至近终点时, 加 1mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至蓝色消失。同时做空白试验。苯酚的浓度按下式计算:

$$\rho(C_6H_5OH) = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 15.6852}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(C_6H_5OH)$ ——苯酚的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠溶液的浓度, mol/L;

V ——苯酚溶液的体积, mL;

15.6852——苯酚的摩尔质量 [$M(\frac{1}{6}C_6H_5OH)$], g/mol。

方法 2 准确移取 10.00mL 苯酚溶液于 250mL 碘量瓶中, 加 90mL 水, 10.00mL 溴酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}KBrO_3) = 0.1000\text{mol/L}$], 立即加入 5mL 盐酸, 盖好瓶盖, 混匀, 暗处静置 10min, 加入 1g 碘化钾, 混匀, 5min 后, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定析出的碘, 至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 新配制的淀粉溶液 (10g/L), 呈蓝色, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。记录所消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积 (V_1); 同时, 量取 10.00mL 无酚蒸馏水做试剂空白滴定, 其操作步骤完全同上。记录空白滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积 (V_2)。苯酚的浓度按下式计算:

$$\rho(C_6H_5OH) = \frac{c_0(V_2 - V_1) \times 15.6852}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(C_6H_5OH)$ ——苯酚的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V ——所取酚溶液的体积, mL;

c_0 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——空白滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_1 ——样品滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

15.6852——苯酚的摩尔质量 [$M(\frac{1}{6}C_6H_5OH)$], g/mol。

[苯酚的提纯] 采用分析纯苯酚为原料, 用热水融化后, 置于蒸馏器中, 加热, 空气冷凝, 用棕色瓶收集 (182~184) $^{\circ}\text{C}$ 馏分, 冷藏保存备用。

[无酚蒸馏水的制备] 将蒸馏水置于玻璃蒸馏器中, 滴加氢氧化钠至碱性, 再滴加高锰

酸钾溶液至深紫红色，蒸馏。

1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮 (C₁₀H₁₀N₂O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮 (C₁₀H₁₀N₂O; $M_r = 174.1992$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (5%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮纯度的测定] 称取已研细的约 (0.3~0.5)g 试样, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 烧杯中, 加 15mL 盐酸溶液 (50%), 待溶解完全后, 加入 100mL 蒸馏水。将注入亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 0.1000\text{mol/L}$] 的滴定管尖端插入液面下约 2/3 处, 控制溶液温度 (10~15)°C 缓缓滴定, 随滴随搅拌。离终点 (1~2)mL 时, 将滴定管尖端提出液面, 用少量水洗涤尖端, 继续缓缓滴定至用玻璃棒蘸取少许溶液, 划过有淀粉碘化钾指示液的白瓷板上, 立即呈蓝色, 再搅拌 3min, 用玻璃棒试之仍显蓝色为终点。同时做空白试验。1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V - V_0) \times 0.1742}{m} \times 100\%$$

式中 w ——1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮的质量分数, %;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——试样消耗亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

V_0 ——空白消耗亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

m ——样品的质量, g;

0.1742——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮的质量。

苯海拉明 (C₁₇H₂₁NO) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g 经纯度分析的苯海拉明 (C₁₇H₂₁NO; $M_r = 255.3547$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[苯海拉明纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸, 微热使其溶解, 冷却后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色。同时做空白试验。苯海拉明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2554}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2554——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯海拉明的质量。

II 标准溶液

苯甲醇 (C₇H₈O) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制]

方法 1 用带盖的玻璃称量瓶, 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯甲醇 (C₇H₈O; $M_r=108.1378$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 全部转移到 1000mL 容量瓶中, 并用水分数次洗涤称量瓶, 将洗涤液转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

方法 2 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加苯甲醇 (C₇H₈O; $M_r=108.1378$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为苯甲醇的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录苯甲醇质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

[苯甲醇纯度的测定] 称取 0.6g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 准确加入 15mL 乙醚-吡啶 (1+7) 混合液, 置水浴上加热回流 30min, 冷却, 加 25mL 水, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.5000\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。苯甲醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1081}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1081——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯甲醇的质量。

苯甲酸 (C₇H₆O₂) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g GBW 13201 苯甲酸 (C₇H₆O₂; $M_r=122.1213$) 热量标准物质或已知纯度的纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 加适量优级纯乙醇溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用乙醇清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

若无法获得有证标准物质, 可采用下述方法提纯和测定苯甲酸的纯度。

苯甲酸提纯方法 将适量欲提纯的苯甲酸加入到升华器中, 接通电源, 逐步加热, 升高温度, 直至苯甲酸开始升华, 升华的苯甲酸布满在玻璃接收器内。待苯甲酸升华完毕, 停止加热, 温度降至室温后, 用洁净的玻璃容器收集升华的苯甲酸。若需要制备纯度更高的苯甲酸, 可重复进行升华提纯。

苯甲酸纯度的测定 准确称取 0.4g 已提纯的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 乙醇溶解, 加 30mL 不含二氧化碳的水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。同时做空白试验。苯甲酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1221}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.1221——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯甲酸的质量。

苯甲酸雌二醇 ($\text{C}_{25}\text{H}_{28}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量苯甲酸雌二醇于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的苯甲酸雌二醇 ($\text{C}_{25}\text{H}_{28}\text{O}_3$; $M_r=376.4880$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加丙酮溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

苯甲酸钠 ($\text{C}_7\text{H}_5\text{NaO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量苯甲酸钠于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出置于干燥器中备用, 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的苯甲酸钠 ($\text{C}_7\text{H}_5\text{NaO}_2$; $M_r=144.1032$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量水加热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[苯甲酸钠纯度测定]

方法 1 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 水溶解, 再加 50mL 乙醚、10 滴溴酚蓝指示液 (0.4g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 边滴边将水层和乙醚层充分摇匀, 当水层显示淡绿色时为终点。

方法 2 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于分液漏斗中, 加 25mL 水、50mL 乙醚与 2 滴甲基橙指示液 (10g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.5000\text{mol/L}$] 滴定, 随滴随振摇, 至水层显橙红色; 分取水层, 置具塞锥形瓶中, 乙醚层用 5mL 水洗涤, 洗液并入锥形瓶中, 加 20mL 乙醚, 继续用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.5000\text{mol/L}$] 滴定, 随滴随振摇, 至水层显持续的橙红色。苯甲酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1441}{m} \times 100\%$$

式中 V ——盐酸标准溶液体积, mL;
 c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.1441——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯甲酸钠的质量。

苯硫磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{NO}_4\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 苯硫磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{NO}_4\text{PS}$; $M_r=303.304$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用石油醚稀释到刻

II 标准溶液

度，混匀，配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，使用时，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

苯并戊三酮（茚三酮； $\text{C}_9\text{H}_4\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的苯并戊三酮（茚三酮）（ $\text{C}_9\text{H}_4\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=178.1415$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加 50mL 水，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

[苯并戊三酮（茚三酮）纯度的测定] 称取 0.1g 样品，准确至 0.0001g 。置于磨口回流锥形瓶中，加 25.00mL 盐酸羟胺-二甲基黄甲醇溶液，于水浴中回流 20min ，用 90% 甲醇洗涤冷凝管，冷却，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液由红色变为纯黄色。同时做空白试验。苯并戊三酮的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.05938}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积， mL ；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

0.05938 ——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的苯并戊三酮（ $\text{C}_9\text{H}_4\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ）的质量。

注：(1) 二甲基黄指示液的制备：称取 0.05g 二甲基黄，溶于 25mL 90% 甲醇中。

(2) 盐酸羟胺-二甲基黄甲醇溶液的制备：称取 7g 盐酸羟胺，溶于 5mL 水中，加 95mL 90% 甲醇及 0.4mL 二甲基黄指示液。

70. 苯噻啉（ $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NS}$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量苯噻啉于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的苯噻啉（ $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NS}$ ； $M_r=295.442$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[苯噻啉纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g ，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 ($5\text{g}/\text{L}$)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液显蓝色。同时做空白试验。苯噻啉的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2954}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积， mL ；

c ——高氯酸标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

0.2954 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的苯噻啉的质量。

苯噻酰草胺 (C₁₆H₁₄N₂O₂S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的苯噻酰草胺 (C₁₆H₁₄N₂O₂S; $M_r=298.360$) 纯品 (纯度≥99%), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用正己烷稀释储备溶液配制成适用浓度的标准工作溶液。

苯妥英钠 (NaC₁₅H₁₁N₂O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量苯妥英钠于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯妥英钠 (NaC₁₅H₁₁N₂O₂; $M_r=274.2498$) 纯品 (纯度≥99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[苯妥英钠纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解后, 加 10mL 稀盐酸溶液 (10%), 摇匀, 用乙醚振摇提取 5 次, 第一次 100mL, 以后每次各 25mL, 合并乙醚液, 用水洗涤 2 次, 每次 5mL, 合并洗液, 用 10mL 乙醚振摇提取, 合并前后两次得到的乙醚液, 置 105℃ 恒重蒸发皿中, 低温蒸去乙醚, 并在 105℃ 干燥至恒重。称量 (m_1)。苯妥英钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 1.087}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——恒重后残渣质量, g;

m ——样品质量, g;

1.087——换算系数。

苯芬醇 (C₃₀H₃₂Cl₃NO) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量苯芬醇于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯芬醇 (C₃₀H₃₂Cl₃NO; $M_r=528.940$) 纯品 (纯度≥99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

[苯芬醇纯度的测定] 称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 乙醚振摇, 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。苯芬醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5289}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5289——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位

II 标准溶液

的苯苻醇的质量。

苯乙醇 (C₈H₁₀O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平准确称量。之后滴加苯乙醇 (C₈H₁₀O; $M_r=122.1644$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为苯乙醇的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录苯乙醇质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。

苯乙烯 (C₈H₈) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 预先加入约 $\frac{2}{3}$ 体积二硫化碳, 准确称量; 滴加苯乙烯 (C₈H₈; $M_r=104.1491$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称重, 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为苯乙烯质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录苯乙烯质量, 计算其浓度), 用二硫化碳稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

苯扎氯铵 (C₂₂H₄₀ClN) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经含量分析的苯扎氯铵 (C₂₂H₄₀ClN; $M_r=354.0127$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[苯扎氯铵含量测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置烧杯中, 用 35mL 水分次洗入分液漏斗中, 加 10mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 与 25mL 氯仿, 准确加入新制的 10mL 碘化钾溶液 (50g/L), 振摇, 静置使其分层, 水层用氯仿提取 3 次, 每次 10mL, 弃去氯仿层, 水层移入 250mL 具塞锥形瓶中, 用 15mL 水分 3 次淋洗分液漏斗, 合并洗液和水液, 加 40mL 盐酸, 冷却, 用碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至淡棕色, 加 5mL 氯仿, 继续滴定并剧烈振摇至氯仿层无色, 同时做空白试验。苯扎氯铵的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3540}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白消耗的碘酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3540——与 1.00mL 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯扎氯铵的质量。

苯扎溴铵 (C₂₂H₄₀BrN) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经含量分析的苯扎溴铵 (C₂₂H₄₀BrN; $M_r=398.464$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[苯扎溴铵含量测定] 准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 塞锥形瓶中, 加 50mL 水与 1mL 氢氧化钠溶液 (43g/L), 加 0.4mL 溴酚蓝指示液 (0.5g/L) 与 10mL 氯仿, 用四苯硼钠标准溶液 $\{c[(C_6H_5)_4BNa]=0.0200\text{mol/L}\}$ 滴定, 将近终点时必须强力振摇, 至氯仿层蓝色消失, 即得。苯扎溴铵的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3984}{m} \times 100\%$$

式中 V ——四苯硼钠标准溶液的体积, mL;

c ——四苯硼钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3984——与 1.00mL 四苯硼钠标准溶液 $\{c[(C_6H_5)_4BNa]=1.000\text{mol/L}\}$ 相当的, 以 g 为单位的苯扎溴铵的质量。

苯佐卡因 ($C_9H_{11}NO_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯佐卡因 ($C_9H_{11}NO_2$; $M_r=165.1891$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[苯佐卡因纯度的测定] 永停滴定法: 称取 0.35g, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解, 加 10mL 盐酸, 40mL 水, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 $[c(\text{NaNO}_2)=0.1000\text{mol/L}]$ 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。苯佐卡因的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1652}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1652——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 $[c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的苯佐卡因的质量。

苯唑西林钠 ($\text{NaC}_{19}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0425g (或按纯度换算出质量 $m=1.0425\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苯唑西林钠 ($\text{NaC}_{19}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_5\text{S} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=441.433$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定]

(1) 总苯唑西林钠的标定: 准确移取 50.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 氢氧化钠溶液 $[c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}]$, 混匀, 放置 15min, 加 5mL 硝酸溶液 $[c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}]$ 、20mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 照电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 在 (30~40) $^\circ\text{C}$, 用硝酸汞标准溶液 $[c(\text{HgNO}_3)_2=0.0200\text{mol/L}]$ 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点, 计算第二个终点时消

II 标准溶液

耗标准溶液的量。

(2) 苯唑西林钠降解物的测定：准确移取 100mL 上述溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 2mL 乙酸缓冲液 (pH4.6)，摇匀，在室温下，立即用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2 = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定，终点判断方法同上。

总唑西林钠的浓度与降解物的浓度之差即为苯唑西林钠的浓度，按下式计算：

$$\rho(\text{NaC}_{19}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_5\text{S}) = \frac{c\left(V_1 - \frac{V_2}{2}\right) \times 423.418}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——从第一终点到第二终点总苯唑西林钠消耗的硝酸汞标准溶液的体积，mL；

V_2 ——从第一终点到第二终点降解物消耗的硝酸汞标准溶液的体积，mL；

c ——硝酸汞标准溶液的浓度，mol/L；

V ——苯唑西林钠溶液的体积，mL；

423.418——苯唑西林钠的摩尔质量 [$M(\text{NaC}_{19}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{O}_5\text{S})$]，g/mol。

比沙可啶 ($\text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{NO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量比沙可啶于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的比沙可啶 ($\text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{NO}_4$ ； $M_r = 361.3906$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[比沙可啶纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 冰醋酸溶解后，2 滴萘酚苯甲醇指示液 (2g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄绿色，同时做空白试验。比沙可啶的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3614}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3614——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的比沙可啶的质量。

吡啶 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶，预先加入 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.01\text{mol/L}$] (或二硫化碳)，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加新蒸馏的吡啶 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ ； $M_r = 79.0999$)，称量，至两次质量之差为 0.1000g，即为吡啶质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录吡啶质量，计算其浓度)。用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.01\text{mol/L}$] (或二硫化碳) 稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

吡哆胺 ($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 吡哆胺 ($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=108.1931$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶于水, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水定容, 混匀, 配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

吡哆醇 (维生素 B_6 ; $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 吡哆醇 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_3$; $M_r=169.1778$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 溶于水, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

吡咯嘧啶酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的吡咯嘧啶酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}_3$; $M_r=288.3018$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 溶于硼酸缓冲液 (pH10.0: 取硼酸 6.183g 溶于约 600mL 水中, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol}/\text{L}$] 调整 pH 值为 10.0 后, 加水定容至 1000mL), 转移到 100mL 容量瓶中, 用硼酸缓冲液定容, 配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用甲醇-水-乙腈混合溶剂 (4+5+2) 稀释配制成适当浓度的标准工作溶液。

吡嗪酮 ($\text{C}_{19}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量吡嗪酮于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的吡嗪酮 ($\text{C}_{19}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=312.4061$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

吡罗昔康 ($\text{C}_{15}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量吡罗昔康于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的吡罗昔康 ($\text{C}_{15}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$; $M_r=331.346$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[吡罗昔康纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。吡罗昔康的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3313}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

m ——样品质量, g;

0.3313——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的吡罗昔康的质量。

吡哌酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{17}\text{N}_5\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量吡哌酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{17}\text{N}_5\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=357.3623$) 于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的无水吡哌酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{17}\text{N}_5\text{O}_3$; $M_r=303.3165$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 (0.4g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[吡哌酸纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。吡哌酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3033}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3033——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的吡哌酸的质量。

吡嗪酰胺 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_3\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的吡嗪酰胺 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_3\text{O}$; $M_r=123.1127$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[吡嗪酰胺纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于蒸馏瓶中, 加 200mL 水, 小心沿瓶壁加入 50mL 氢氧化钠溶液 (400g/L) 使成一液层, 连接蒸馏装置, 另取 40mL 硼酸溶液 (40g/L) 于吸收瓶中作为吸收液, 加入 10 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液, 轻轻转动蒸馏瓶使溶液混合均匀, 加热蒸馏, 待蒸馏完全后, 吸收液用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。吡嗪酰胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1231}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验盐酸标准溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1231——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的吡嗪酰胺的质量。

苜氟噻嗪 ($C_{15}H_{14}F_3N_3O_4S_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量苜氟噻嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苜氟噻嗪 ($C_{15}H_{14}F_3N_3O_4S_2$; $M_r=421.415$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[苜氟噻嗪纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 二甲基甲酰胺溶解后, 加 3 滴偶氮紫指示液 (1g/L), 在氮气流中, 用甲醇钠标准溶液 [$c(NaCH_3O)=0.1000mol/L$] 滴定至溶液恰显蓝色, 同时做空白试验。苜氟噻嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2107}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积, mL;

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2107——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(NaCH_3O)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的苜氟噻嗪的质量。

苜星青霉素 [$(C_{16}H_{18}N_2O_5S_2)_2 \cdot C_{16}H_{20}N_2$] 标准溶液 (1000 μ g/mL, 相当于青霉素: 1309 单位/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苜星青霉素 [$(C_{16}H_{18}N_2O_5S_2)_2 \cdot C_{16}H_{20}N_2$; $M_r=1145.319$] (1mg 的效价不低于 1180 青霉素单位) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。1mg $(C_{16}H_{18}N_2O_5S_2)_2 \cdot C_{16}H_{20}N_2$ 相当于青霉素 1309 单位。

[标定] 准确移取上述溶液 15.00mL, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 5mL 氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=1mol/L$], 放置 30min。加 5.5mL 盐酸溶液 [$c(HCl)=1mol/L$], 准确加入 30mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.0200mol/L$], 避光放置 15min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.0200mol/L$] 滴定, 至近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失; 另移取上述溶液 15mL, 置于 250mL 碘量瓶中, 准确加入 30mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.0200mol/L$], 直接用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.0200mol/L$] 滴定, 作为空白实验。苜星青霉素的质量浓度 (ρ) 按下式计算:

$$\rho = \frac{c(V_1 - V_2) \times 1145.319}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——空白消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠溶液的浓度, mol/L;

V ——苜星青霉素溶液的体积, mL;

1145.319——苜星青霉素的摩尔质量 [$M(C_{16}H_{18}N_2O_5S_2)_2 \cdot C_{16}H_{20}N_2$], g/mol。

II 标准溶液

别嘌醇 (C₅H₄N₄O) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 取适量别嘌醇于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的别嘌醇 (C₅H₄N₄O; $M_r=136.1115$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 (4g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水溶液稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确量取 1.0mL 上述溶液, 置 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度 (10 μg/mL), 按附录十用分光光度法, 在 250nm 的波长处测定吸光度。C₅H₄N₄O 的吸光系数 ($E_{1cm}^{1\%}$) 为 571, 计算, 即得。

丙氨酸 (C₃H₇NO₂) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的丙氨酸 (C₃H₇NO₂; $M_r=89.0932$) 纯品 (纯度 ≥ 99%) 于烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μg/mL 的标准储备溶液, 避光低温保存。使用时用水稀释。

[丙氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.08g 样品, 准确至 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加 2mL 无水甲酸溶解后, 加 30mL 冰醋酸 (优级纯), 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

丙氨酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.08909}{m} \times 100\%$$

式中 w ——丙氨酸的质量分数, %;

V_1 ——消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.08909——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙氨酸的质量。

丙草胺 (C₁₅H₂₂ClNO₂) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的丙草胺 (C₁₅H₂₂ClNO₂; $M_r=283.794$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀, 配制成浓度为 1000 μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用正己烷稀释配制成适用浓度的标准工作溶液。

丙二醇 (C₃H₈O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (气相色谱法) 的丙二醇 (C₃H₈O₂; $M_r=76.0944$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于预先放有 100mL 水的 1000mL 容量瓶中, 再用水稀释到刻度, 混匀。

丙二醛 (C₃H₄O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 3.150g (或按纯度换算出质量 $m=3.150g/w$; w ——质量分数) 1,1,3,3-四乙氧基丙烷纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量三氯甲烷溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 混匀。配制成丙二醛浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。置冰箱中 4℃ 保存。

丙谷胺 (C₁₈H₂₆N₂O₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量丙谷胺于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丙谷胺 (C₁₈H₂₆N₂O₄; $M_r=334.4100$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[丙谷胺纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性), 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。丙谷胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3344}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3344——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙谷胺的质量。

丙环唑 (C₁₅H₁₇Cl₂N₃O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 丙环唑 (C₁₅H₁₇Cl₂N₃O₂; $M_r=342.220$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮定容, 配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要配成适当浓度的标准工作溶液。

丙磺舒 (C₁₃H₁₉NO₄S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量丙磺舒于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丙磺舒 (C₁₃H₁₉NO₄S; $M_r=285.359$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光、低温保存。

II 标准溶液

[丙磺舒纯度的测定] 准确称取 0.6g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性) 溶解后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。丙磺舒的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2854}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2854——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙磺舒的质量。

丙硫氧嘧啶 ($\text{C}_7\text{H}_{10}\text{N}_2\text{OS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量丙硫氧嘧啶于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丙硫氧嘧啶 ($\text{C}_7\text{H}_{10}\text{N}_2\text{OS}$; $M_r=170.232$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[丙硫氧嘧啶纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 氢氧化钠溶液 (43g/L), 50mL 水, 必要时加热溶解, 冷却至室温, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 滴加稀乙酸 (10%) 至红色消失, 加 1mL 二苯偕肼指示液 (10g/L), 用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液显淡紫堇色。丙硫氧嘧啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3405}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3405——与 1.00mL 硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙硫氧嘧啶的质量。

丙硫异烟胺 ($\text{C}_9\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量丙硫异烟胺于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丙硫异烟胺 ($\text{C}_9\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}$; $M_r=180.270$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[丙硫异烟胺纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸溶解后, 加 0.4mL 萘酚苯甲醇指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色。同时做空白试验。丙硫异烟胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1803}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1803——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙硫异烟胺的质量。

(丙硫酰)-1*H*-苯并咪唑-2-胺标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的 (丙硫酰)-1*H*-苯并咪唑-2-胺纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏二甲亚砷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶内, 用重蒸馏二甲亚砷稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

丙三醇 ($\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丙三醇 ($\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$; $M_r=92.0938$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。

[丙三醇纯度的测定] 准确称取 0.35g 样品, 称准到 0.0001g, 置于 500mL 具塞锥形瓶中, 用水稀释到 50mL, 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液 (1g/L), 溶液应呈绿色或黄绿色, 如果溶液呈蓝绿色, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈绿色或黄绿色, 再用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈纯蓝色, 准确加入 50.00mL 高碘酸钠溶液 {60g/L, 1L 中含 120mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$]}, 缓缓摇匀, 盖上瓶塞, 于暗处放置 30min (温度不得超过 35 $^\circ\text{C}$), 加入 10mL 中性乙二醇溶液 {量取 50mL 乙二醇与 50mL 水混合, 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液 (1g/L), 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈纯蓝色, 使用前配制}, 放置 20min, 稀释至 300mL, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈纯蓝色, 同时做空白试验。丙三醇的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.09209}{m} \times 100\%$$

式中 w ——丙三醇的质量分数, %;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09209——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙三醇的质量。

丙酸 ($\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丙酸 ($\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$; $M_r=74.0785$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中,

II 标准溶液

加水溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用水定容，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

[丙酸纯度的测定] 称取 0.3g 试样，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 100mL 新煮沸并冷却的水溶解，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至粉红色，持续 30s 不褪色为终点。丙酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.07409}{m} \times 100\%$$

式中 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

m ——样品质量，g；

0.07409——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的丙酸的质量。

丙酸倍氯米松 ($\text{C}_{28}\text{H}_{37}\text{ClO}_7$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量丙酸倍氯米松于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的丙酸倍氯米松 ($\text{C}_{28}\text{H}_{37}\text{ClO}_7$ ； $M_r=521.042$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

丙酸睾酮 ($\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量丙酸睾酮于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的丙酸睾酮 ($\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{O}_3$ ； $M_r=344.4877$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备液。使用时，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

丙酸氯倍他索 ($\text{C}_{25}\text{H}_{32}\text{ClFO}_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量丙酸氯倍他索于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的丙酸氯倍他索 ($\text{C}_{25}\text{H}_{32}\text{ClFO}_5$ ； $M_r=466.970$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

丙酸乙酯 ($\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶，加入 10mL 甲醇，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加丙酸乙酯 ($\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ ； $M_r=102.1317$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数)，即为丙酸乙酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录丙酸乙酯质量，计算其浓度)。

用甲醇稀释到刻度，混匀。

丙体六六六 (C₆H₆Cl₆) 农药标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW 06403 丙体六六六 (C₆H₆Cl₆; $M_r=290.830$) 纯度分析标准物质 [$m=0.1001\text{g}$, 质量分数为 99.9%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) [质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品, 置于烧杯中, 加入优级纯苯 (或重蒸馏正己烷) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用优级纯苯 (或重蒸馏正己烷) 稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。低温保存, 使用前在 (20±2)°C 下平衡后, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

丙酮 (C₃H₆O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平准确称量。之后滴加丙酮 (C₃H₆O; $M_r=58.0791$) (色谱纯: 纯度 $\geq 99\%$), 至两次质量之差为 0.1000g, 即为丙酮的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录丙酮质量, 计算其浓度)。用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

丙戊酸钠 (NaC₈H₁₅O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量丙戊酸钠于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——纯度) 经纯度分析的丙戊酸钠 (NaC₈H₁₅O₂; $M_r=166.1933$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[丙戊酸钠纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水溶解后, 加 30mL 乙醚, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液 pH4.5; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

丙戊酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1662}{m} \times 100\%$$

式中 V ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1662——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丙戊酸钠的质量。

丙烯腈 (C₃H₃N) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制]

方法 1 取 100mL 棕色容量瓶, 预先加入少量丙酮-二硫化碳 (1+100) 混合溶剂, 用

II 标准溶液

经过校准的微量注射器准确量取 0.125mL 的丙烯腈 (C_3H_3N ; $M_r = 53.0626$) (色谱纯, $20^\circ C$ 为 0.1000g) 于容量瓶中, 用上述丙酮-二硫化碳稀释到刻度, 混匀。

方法 2 取 100mL 棕色容量瓶, 预先加入少量 N,N -二甲基甲酰胺, 加盖, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平准确称量。之后滴加丙烯腈 (色谱纯), 称量, 至两次质量之差为 0.1000g, 即为丙烯腈质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录丙烯腈质量, 计算其浓度)。加 N,N -二甲基甲酰胺稀释定容至刻度, 混匀。储于冰箱中。

丙烯醛 (C_3H_4O) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 预先加入少量甲苯 (或 95% 乙醇), 用经过校准的微量注射器准确量取 0.119mL 的丙烯醛 (C_3H_4O ; $M_r = 56.0633$) (色谱纯, $20^\circ C$ 为 0.1000g) 注入容量瓶中, 用甲苯 (或 95% 乙醇) 稀释到刻度, 混匀。 $4^\circ C$ 以下冷藏, 可稳定 4 周。

丙线磷 ($C_8H_{19}O_2PS_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数) 丙线磷 ($C_8H_{19}O_2PS_2$; $M_r = 242.339$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用正己烷溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

玻璃酸酶标准溶液 (1000 单位/mL)

[配制] 准确称取适量 [按纯度换算出质量 $m = 1.000g/X$; X ——每 1mg 的效价单位] 经效价测定的玻璃酸酶纯品 (1mg 的效价不低于 300 玻璃酸酶单位), 准确至 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加无菌水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

泼尼松 ($C_{21}H_{26}O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量泼尼松于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的泼尼松 ($C_{21}H_{26}O_5$; $M_r = 358.4281$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

泼尼松龙 ($C_{21}H_{28}O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量泼尼松龙于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的泼尼松龙 ($C_{21}H_{28}O_5$; $M_r = 360.4440$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

薄荷脑 ($C_{10}H_{20}O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数)

经纯度分析的薄荷脑 ($C_{10}H_{20}O$; $M_r = 156.2650$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

布洛芬 ($C_{13}H_{18}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量布洛芬于称量瓶中, 置于五氧化二磷的干燥器中干燥备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的布洛芬 ($C_{13}H_{18}O_2$; $M_r = 206.2808$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[布洛芬纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性), 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。布洛芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2063}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2063——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的布洛芬的质量。

布美他尼 ($C_{17}H_{20}N_2O_5S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量布美他尼于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的布美他尼 ($C_{17}H_{20}N_2O_5S$; $M_r = 364.416$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[布美他尼纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 中性乙醇 (对甲酚红指示液显中性) 溶解后, 加 3 滴甲酚红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.0100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈红色, 保持 30s。布美他尼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3644}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3644——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的布美他尼的质量。

菜油甾醇 ($C_{28}H_{48}O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

II 标准溶液

$m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 菜油甾醇 ($C_{28}H_{48}O$; $M_r=400.6801$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用氯仿溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用氯仿定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。

残杀威 ($C_{11}H_{15}NO_3$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的残杀威 ($C_{11}H_{15}NO_3$; $M_r=209.2417$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用苯溶解并转移到 100mL 容量瓶中, 用苯准确定容, 摇匀, 配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

草丙磷铵盐 ($C_5H_{15}N_2O_4P$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 草丙磷铵盐 ($C_5H_{15}N_2O_4P$; $M_r=198.1574$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于烧杯中, 用水溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。根据需要再用水稀释成适用浓度的标准工作溶液。

草枯醚 (CNP; $C_{12}H_6Cl_3NO_3$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的草枯醚 $C_{12}H_6Cl_3NO_3$; $M_r=318.540$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用正己烷溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/L$ 的标准储备溶液。

草乃敌 ($C_{16}H_{17}NO_2$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 草乃敌 ($C_{16}H_{17}NO_2$; $M_r=239.3123$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用重蒸馏二氯甲烷溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏二氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的储备标准溶液。

茶氨酸 ($C_7H_{14}N_2O_3$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的茶氨酸 ($C_7H_{14}N_2O_3$; $M_r=174.1977$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水定容, 配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液, 使用时用水稀释成适当浓度的标准工作溶液。

茶碱 ($C_7H_8N_4O_2$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量茶碱 ($C_7H_8N_4O_2 \cdot H_2O$; $M_r=198.1793$) 于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的茶碱 ($C_7H_8N_4O_2$; $M_r=180.1640$) 纯品 (纯度 \geq

99%)，置于100mL烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入1000mL容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[茶碱纯度的测定] 准确称取0.3g已干燥的样品，准确到0.0001g，置于250mL锥形瓶中，加50mL水，微温溶解后，加25mL硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1000\text{mol/L}$]，再加1mL溴麝香草酚蓝指示液(10g/L)，摇匀，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝色。茶碱的质量分数(w)按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1802}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1802——与1.00mL氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以g为单位的茶碱的质量。

赤霉素(赤霉素； $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{O}_6$)标准溶液(1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取1.0000g(或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数)并经纯度分析(分光光度法)的赤霉素($\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{O}_6$ ； $M_r=346.3744$)纯品，置于100mL烧杯中，溶于适量甲醇后，移入1000mL容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。

(玉米)赤霉烯酮($\text{C}_{18}\text{H}_{22}\text{O}_5$)标准溶液(1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g(或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数)(玉米)赤霉烯酮($\text{C}_{18}\text{H}_{22}\text{O}_5$ ； $M_r=318.3643$)纯品(纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，用三氯甲烷溶解后，转移到100mL容量瓶中，用三氯甲烷定容，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。避光于 -5°C 以下储存。使用时，根据需要再用三氯甲烷配成适当浓度的标准工作溶液。

赤藓红($\text{C}_{20}\text{H}_6\text{I}_4\text{Na}_2\text{O}_5$)标准溶液(1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取1.0205g(或按纯度换算出质量 $m=1.0205\text{g}/w$ ； w ——质量分数)赤藓红($\text{C}_{20}\text{H}_6\text{I}_4\text{Na}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=897.8713$)纯品(纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，加入3次水溶解后，转移到1000mL棕色容量瓶中，用三次水清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用3次水稀释到刻度，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[赤藓红纯度的测定] 称取0.5g样品，准确至0.0001g。置于250mL烧杯中，用水溶解，并加热至沸，加入20mL盐酸(1+49)，再次煮沸，再用5mL水冲洗烧杯内壁，盖上表面皿，在水浴上加热约5h后，冷却至室温，用已在 135°C 恒重的4#玻璃砂芯坩埚过滤。用30mL盐酸(1+199)分两次洗涤后，再用15mL水洗一次，将沉淀于 135°C 干燥箱中干燥，在干燥器内冷却后，称量，直至恒重。赤藓红的质量分数(w)按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 1.074}{m} \times 100\%$$

式中 m ——样品的质量，g；

m_1 ——沉淀的质量，g；

II 标准溶液

1.074——换算系数。

虫螨磷 ($C_{11}H_{15}Cl_2O_3PS_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 虫螨磷 ($C_{11}H_{15}Cl_2O_3PS_2$; $M_r=361.245$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于小烧杯中, 用苯 (或三氯甲烷) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用苯 (或三氯甲烷) 稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。冰箱中低温保存。

重酒石酸间羟胺 ($C_9H_{13}NO_2 \cdot C_4H_6O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量重酒石酸间羟胺于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的重酒石酸间羟胺 ($C_9H_{13}NO_2 \cdot C_4H_6O_6$; $M_r=317.2919$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[重酒石酸间羟胺纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 40mL 水溶解, 准确加入 40mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}Br_2)=0.1000mol/L$], 再加 8mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 放置 15min, 注意微开瓶塞, 加 8mL 碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 振摇, 用少量水冲洗瓶塞和瓶颈, 加 1mL 氯仿, 振摇, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.1000mol/L$] 滴定, 至近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失, 同时做空白试验。重酒石酸间羟胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.05288}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.05288——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=1.0mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的重酒石酸间羟胺的质量。

重酒石酸去甲肾上腺素 ($C_8H_{11}NO_3 \cdot C_4H_6O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0564g (或按纯度换算出质量 $m=1.0564g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的重酒石酸去甲肾上腺素 ($C_8H_{11}NO_3 \cdot C_4H_6O_6 \cdot H_2O$; $M_r=337.2800$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[重酒石酸去甲肾上腺素纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸 (必要时微温) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1000mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。重酒石酸去甲肾上腺素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3193}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3193——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的重酒石酸去甲肾上腺素甲肾上腺素 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$) 的质量。

重组人生长激素 ($\text{C}_{990}\text{H}_{1528}\text{N}_{262}\text{O}_{300}\text{S}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000\text{g}/w$; m ——称取样品质量, g; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的重组人生长激素 ($\text{C}_{990}\text{H}_{1528}\text{H}_{262}\text{O}_{300}\text{S}_7$; $M_r=22124.756$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温保存。

重组人胰岛素 ($\text{C}_{257}\text{H}_{338}\text{N}_{65}\text{O}_{77}\text{S}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的重组人胰岛素 ($\text{C}_{257}\text{H}_{338}\text{N}_{65}\text{O}_{77}\text{S}_6$; $M_r=5762.21$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度。低温保存。

除草醚 ($\text{C}_8\text{H}_6\text{INO}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 除草醚 ($\text{C}_8\text{H}_6\text{INO}_5$; $M_r=323.0414$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于烧杯中, 用石油醚溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用石油醚定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要分别配制成适用浓度的标准工作溶液。

除虫菊素标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的天然除虫菊素 (瓜叶菊素 I、茉莉菊素 I、除虫菊素 I 总量纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 置于烧杯中, 用少量重蒸馏正己烷溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

除虫脲 ($\text{C}_{14}\text{H}_9\text{ClF}_2\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 除虫脲 ($\text{C}_{14}\text{H}_9\text{ClF}_2\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=310.683$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于烧杯中, 用乙腈 (或二氯甲烷) 溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙腈 (或二氯甲烷) 定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。根据需要, 用乙腈配制成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

雌二醇 (C₁₈H₂₄O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的雌二醇 (C₁₈H₂₄O₂; $M_r=272.3820$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 于小烧杯中, 用无水甲醇溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用无水甲醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液, 密封, 避光, 置 4℃ 保存。

雌三醇 (C₁₈H₂₄O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的雌三醇 (C₁₈H₂₄O₃; $M_r=288.3814$) 标准品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用无水乙醇溶解, 并转移至 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。-15℃ 保存, 可稳定半年。

醋氨苯砒 (C₁₆H₁₆N₂O₄S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量醋氨苯砒于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g 经纯度分析的醋氨苯砒 (C₁₆H₁₆N₂O₄S; $M_r=332.374$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇温热溶解, 冷却至室温后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

[醋氨苯砒纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 75mL 盐酸溶液 (50%), 瓶口放一小漏斗, 加热至沸后, 保持微沸 30min, 冷却, 将溶液移入烧杯中, 锥形瓶用 25mL 水多次洗涤, 洗液并入烧杯, 置电磁搅拌器上, 搅拌, 再加溴化钾 2g, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 2/3 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。醋氨苯砒的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1662}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1662——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的醋氨苯砒的质量。

醋酸泼尼松 (C₂₃H₂₈O₆) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量醋酸泼尼松于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸泼尼松 (C₂₃H₂₈O₆; $M_r=400.4648$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸泼尼松龙 ($C_{23}H_{30}O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸泼尼松龙于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸泼尼松龙 ($C_{23}H_{30}O_6$; $M_r=402.4807$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量二氧六环溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用二氧六环稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸地塞米松 ($C_{24}H_{31}FO_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸地塞米松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸地塞米松 ($C_{24}H_{31}FO_6$; $M_r=434.4977$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量无水乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸氟轻松 ($C_{26}H_{32}F_2O_7$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸氟轻松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸氟轻松 ($C_{26}H_{32}F_2O_7$; $M_r=494.5249$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿-甲醇 (9+1) 混合溶剂溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿-甲醇 (9+1) 混合溶剂稀释到刻度, 混匀。

醋酸氟氢可的松 ($C_{23}H_{31}FO_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸氟氢可的松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸氟氢可的松 ($C_{23}H_{31}FO_6$; $M_r=422.4870$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

醋酸磺胺米隆 ($C_7H_{10}N_2O_2S \cdot C_2H_4O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的醋酸磺胺米隆 ($C_7H_{10}N_2O_2S \cdot C_2H_4O_2$; $M_r=246.283$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[醋酸磺胺米隆纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。醋酸磺胺米隆的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2463}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2463——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的醋酸磺胺米隆的质量。

醋酸甲地孕酮 ($\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量醋酸甲地孕酮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸甲地孕酮 ($\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{O}_4$; $M_r=384.5085$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸甲萘氢醌 ($\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量醋酸甲萘氢醌于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的醋酸甲萘氢醌 ($\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{O}_4$; $M_r=258.2693$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量无水乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[醋酸甲萘氢醌纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸及 15mL 稀盐酸溶液 (10%), 附回流冷凝管加热回流 15min, 冷却, 避免氧化, 加 0.1mL 邻二氮菲指示液, 用硫酸铈标准溶液 [$c(\text{Ce}(\text{SO}_4)_2=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。醋酸甲萘氢醌的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1291}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸铈标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫酸铈标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸铈标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1291——与 1.00mL 硫酸铈标准溶液 [$c(\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的醋酸甲萘氢醌的质量。

醋酸甲羟孕酮 ($\text{C}_{24}\text{H}_{34}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量醋酸甲羟孕酮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸甲羟孕酮 ($\text{C}_{24}\text{H}_{34}\text{O}_4$; $M_r=386.5244$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸可的松 ($C_{23}H_{30}O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸可的松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸可的松 ($C_{23}H_{30}O_6$; $M_r=402.4807$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸赖氨酸 ($C_6H_{14}N_2O_2 \cdot C_2H_4O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸赖氨酸于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的醋酸赖氨酸 ($C_6H_{14}N_2O_2 \cdot C_2H_4O_2$; $M_r=206.2395$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[醋酸赖氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加 3mL 无水甲酸溶解后, 加 30mL 冰醋酸, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

醋酸赖氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1031}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1031——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的醋酸赖氨酸的质量。

醋酸氯地孕酮 ($C_{23}H_{29}ClO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸氯地孕酮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的醋酸氯地孕酮 ($C_{23}H_{29}ClO_4$; $M_r=404.927$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 取上述溶液 1.00mL, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (10 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 285nm 的波长处测定溶液的吸光度,

II 标准溶液

$C_{23}H_{29}ClO_4$ 的吸光系数为 $E_{1cm}^{1\%}$ 550 计算, 即得。

醋酸氯己定 ($C_{22}H_{30}Cl_2N_{10} \cdot 2C_2H_4O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸氯己定于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的醋酸氯己定 ($C_{22}H_{30}Cl_2N_{10} \cdot 2C_2H_4O_2$; $M_r=625.551$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[醋酸氯己定纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 丙酮与 2mL 冰醋酸, 振摇使其溶解后, 加 (0.5~1)mL 甲基橙的饱和丙酮溶液, 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1mol/L$] 滴定, 至溶液显橙色, 同时做空白试验。醋酸氯己定的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3218}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3218——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的醋酸氯己定的质量。

醋酸氢化可的松 ($C_{23}H_{32}O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸氢化可的松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸氢化可的松 ($C_{23}H_{32}O_6$; $M_r=404.4966$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸曲安奈德 ($C_{26}H_{33}FO_7$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸曲安奈德于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸曲安奈德 ($C_{26}H_{33}FO_7$; $M_r=476.5344$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

醋酸去氧皮质酮 ($C_{23}H_{32}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量醋酸去氧皮质酮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的醋酸去氧皮质酮 ($C_{23}H_{32}O_4$; $M_r=372.4978$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻

度，混匀。避光低温保存。

达那唑 ($C_{22}H_{27}NO_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量达那唑于称量瓶中，于 60 $^{\circ}C$ 下减压干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的达那唑 ($C_{22}H_{27}NO_2$; $M_r=337.4553$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

代森锌标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 代森锌 [$(C_4H_6N_2S_4Mn)_a \cdot (C_4H_4N_2S_4Zn)_y$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 高型烧杯中，加适量重蒸馏正己烷溶解后，移入 100mL 容量瓶中，用重蒸馏正己烷稀释到刻度，混匀。

单硫酸卡那霉素标准溶液 [1000 单位/mL (μ g/mL 以 $C_{18}H_{36}N_4O_{11}$ 计)]

[配制] 取适量单硫酸卡那霉素于称量瓶中，于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取适量经效价测定的单硫酸卡那霉素 ($C_{18}H_{36}N_4O_{11} \cdot H_2SO_4$; $M_r=582.577$) 纯品 [按纯度换算出质量 $m(g)=1000/X$; X ——每 1mg 的效价单位] 纯品 (1mg 的效价不低于 760 卡那霉素单位)，准确到 0.0001g。置于 100mL 烧杯中，加灭菌水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，再用灭菌水稀释至刻度，摇匀，配制成每 1mL 中含 1000 单位的溶液。1000 卡那霉素单位相当于 1mg 的 $C_{18}H_{36}N_4O_{11}$ 。

单宁酸 ($C_{76}H_{52}O_{46}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 单宁酸 ($C_{76}H_{52}O_{46}$; $M_r=1701.1985$) 标准品 (相对分子质量为 1701.25 的单宁酸作为标准品) 于小烧杯中，溶于水中，转移到 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光、低温保存，可稳定一周。

胆茶碱 ($C_{12}H_{21}N_5O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量胆茶碱于称量瓶中，于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的胆茶碱 ($C_{12}H_{21}N_5O_3$; $M_r=283.3268$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[胆茶碱纯度的测定] 准确称取样品 0.25g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 水与 8mL 氨溶液 (40%)，置水浴中缓缓加热，待完全溶解，准确加入 20mL 硝酸银标准溶液 [$c(AgNO_3)=0.1000mol/L$]，摇匀后，继续置水浴中加热 15min，冷却至 (5~10) $^{\circ}C$ ，20min 后，用玻璃砂芯漏斗过滤，滤渣用水洗涤 3 次，每次 10mL，合并滤液和洗液，加硝酸使之成为酸性后，再加 3mL 硝酸，冷却，加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L)，用硫氰酸铵标准溶液 [$c(NH_4CNS)=0.1000mol/L$] 滴定。胆茶碱的

II 标准溶液

质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.2833}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

m ——样品质量, g;

0.2833——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的胆茶碱的质量。

胆固醇 ($\text{C}_{27}\text{H}_{46}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 [$m(\text{g})$, $m = 0.1002\text{g}$, 质量分数为 99.8%] GBW 09203a 胆固醇 ($\text{C}_{27}\text{H}_{46}\text{O}$; $M_r = 386.6535$) 纯度分析标准物质或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) [质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品, 于小烧杯中, 溶于冰醋酸 (或三氯甲烷) 中, 移入 100mL 容量瓶中, 用冰醋酸 (或三氯甲烷) 稀释到刻度。混匀, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。可稳定 2 个月。

注: 如果无法获得胆固醇 ($\text{C}_{27}\text{H}_{46}\text{O}$) 标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

① 称取 50g 市售胆固醇, 溶解于 350mL 乙醚 (干燥, 无过氧化物) 中, 在 40 $^{\circ}\text{C}$ 水浴中缓缓加热使其全部溶解, 过滤除去不溶杂质。

② 在 220mL 冰醋酸中加入 1.66g 无水乙酸钠和 22.7g (相当 7.3mL) 溴水, 混合溶解后慢慢倒入胆固醇乙醚溶液中, 边加边搅拌, 生成二溴胆固醇白色沉淀。

③ 用 3 $\#$ 砂芯漏斗过滤, 收集沉淀, 用少量冰醋酸洗涤沉淀至溶液无色。保留滤液, 并向其中加入 270mL 去离子水, 又有沉淀生成。过滤沉淀, 用少量冰醋酸洗涤, 合并沉淀, 抽滤至干后转移到 1000mL 锥形瓶中, 加入 400mL 乙醚, 搅拌成悬浮液。

④ 将 13g 锌粉, 在 5min 内慢慢加入悬浮液中, 边加边搅拌。由于反应放热, 要小心防止溶液溅出, 必要时可用冰水冷却。随着锌粉的加入, 悬浮液渐渐变清, 继续加锌粉又出现浑浊, 有白色沉淀生成。锌粉加完, 继续搅拌 15min 后, 加入 100mL 去离子水, 沉淀溶解, 溶液澄清, 分成二层。

⑤ 将上层溶液倒入 1000mL 分液漏斗中, 用 150mL 盐酸溶液 (2.5%) 和 100mL 去离子水各洗涤 3 次, 再用 100mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 洗涤 1 次, 将洗涤后的乙醚溶液转移到 1000mL 烧杯中, 在 60 $^{\circ}\text{C}$ 水浴中将溶液蒸发至 200mL, 加入 200mL 甲醇, 继续蒸发至出现结晶。取出烧杯置冷处, 便有大量结晶析出。此时不要摇动, 静置 2h 后放入 4 $^{\circ}\text{C}$ 冰箱过夜。

⑥ 用 4 $\#$ 砂芯漏斗过滤沉淀, 抽干后放入培养皿中在空气中干燥。此为一次提纯品。重复上述操作数次直到达到预定的纯度要求。-20 $^{\circ}\text{C}$ 保存。

⑦ 采用高效液相色谱法测定杂质和差热分析相结合确定纯度。

胆碱氢氧化物标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 2.093g (或按纯度换算出质量 $m = 2.093\text{g}/w$; w ——质量分数) 胆碱酒石酸氢盐纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用蒸馏水稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

胆酸 (C₂₄H₄₀O₅) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的胆酸 (C₂₄H₄₀O₅; $M_r = 408.5714$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于小烧杯中, 用乙醇溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 用乙醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的储备标准溶液。

[胆酸纯度的测定] 称取 0.4g 样品, 准确至 0.0001g。置于 250m 锥形瓶中, 加 20mL 水和 40mL 乙醇, 加盖, 慢慢加热直到样品溶解, 冷却, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。并保持 30s。同时做空白试验。胆酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4086}{m} \times 100\%$$

式中 w ——胆酸的质量分数, %;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——胆酸的质量, g;

0.4086——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的胆酸 (C₂₄H₄₀O₅) 的质量。

胆影酸 (C₂₀H₁₄I₆N₂O₆) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量胆影酸于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的胆影酸 (C₂₀H₁₄I₆N₂O₆; $M_r = 1139.7618$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$] 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[胆影酸纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。加 30mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 1.0g 锌粉, 加热回流 30min, 冷却, 冷凝管用少量水洗涤, 过滤, 烧瓶与滤器用水洗涤 3 次, 每次 15mL, 洗液与滤液合并, 加 5mL 冰醋酸与 5 滴曙红钠指示液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定。胆影酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1900}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1900——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的胆影酸的质量。

II 标准溶液

5- α -胆甾烷 (C₂₇H₄₈) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 5- α -胆甾烷 (C₂₇H₄₈; $M_r=372.6700$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用氯仿溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用氯仿定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

蛋氨酸 (C₅H₁₁NO₂S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的蛋氨酸 (C₅H₁₁NO₂S; $M_r=149.211$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 避光低温保存。使用时用水稀释。

稻丰散 (C₁₂H₁₇O₄PS₂) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 稻丰散 (C₁₂H₁₇O₄PS₂; $M_r=320.365$) 纯品 (纯度 $> 99\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

稻瘟净 (C₁₁H₁₇O₃PS) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的稻瘟净 (C₁₁H₁₇O₃PS; $M_r=260.290$) (kitazin) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 于小烧杯中, 用丙酮溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

稻瘟灵 (C₁₂H₁₈O₄S₂) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的稻瘟灵 (C₁₂H₁₈O₄S₂; $M_r=290.399$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 冰箱中低温保存。

2,4-滴 (C₈H₆Cl₂O₃) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的 2,4-滴 (C₈H₆Cl₂O₃; $M_r=221.037$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏无水乙醚溶解后, 转移至 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏无水乙醚定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 标准储备溶液。使用时, 用无水乙醚稀释成适用浓度的标准工作溶液。

2,4-滴丁酯 (C₁₂H₁₄Cl₂O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的 2, 4-滴丁酯 (C₁₂H₁₄Cl₂O₃; $M_r=277.144$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏正己烷溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要配成适当浓度的标准工作溶液。

敌百虫 (C₄H₈Cl₃O₄P) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 敌百虫 (C₄H₈Cl₃O₄P; $M_r=257.437$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量乙酸乙酯 (或苯) 溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙酸乙酯 (或苯) 定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用乙酸乙酯 (或苯) 配制成适用浓度的标准工作溶液。

敌草快 (C₁₂H₁₂N₂) 阳离子标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1965g 敌草快二溴盐 (纯度 $\geq 99\%$, 纯品中敌草快阳离子的含量为 50.89%) 纯品, 置于烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.2\text{mol/L}$] 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.2\text{mol/L}$] 定容, 混匀。配制成含敌草快阳离子浓度为 1000μg/mL 的标准储备液。使用时, 根据需要由上述储备溶液稀释成适用浓度的标准工作溶液。

敌草隆 (C₉H₁₀Cl₂N₂O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的敌草隆 (C₉H₁₀Cl₂N₂O; $M_r=233.094$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的甲醇-乙腈 (1+1) 混合溶剂溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的甲醇-乙腈 (1+1) 混合溶剂准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用甲醇-乙腈 (1+1) 混合溶剂稀释成适当浓度的标准工作溶液。

敌草索 (TPN) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 的敌草索 (TPN) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加 10mL 丙酮溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/L 的标准储备溶液。

敌敌畏 (C₄H₇Cl₂O₄P) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 GBW (E) 060135 敌敌畏 (C₄H₇Cl₂O₄P; $M_r=220.976$) 纯度分析标准物质 [$m=0.1013\text{g}$, 质量分数为 98.7%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 98\%$) [质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数] 的纯品, 置于烧杯中,

II 标准溶液

用三氯甲烷（或重蒸馏石油醚）溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用三氯甲烷定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。低温保存，使用前在 $(20\pm 2)^\circ\text{C}$ 下平衡后，根据需要配制成适宜浓度的标准工作溶液。

敌菌丹 ($\text{C}_{10}\text{H}_9\text{Cl}_4\text{NO}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的敌菌丹 ($\text{C}_{10}\text{H}_9\text{Cl}_4\text{NO}_2\text{S}$ ； $M_r=349.061$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于小烧杯中，用少量重蒸馏的丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏的石油醚稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

敌麦丙标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的敌麦丙纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要用丙酮稀释成适当浓度的标准工作溶液。

狄氏剂 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）狄氏剂 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$ ； $M_r=380.909$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于烧杯中，用少量苯溶解，转移到 100mL 容量瓶中，然后用石油醚定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

地虫硫磷 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{OP}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的地虫硫磷 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{OP}_2$ ； $M_r=213.173$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用重蒸馏的丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏的丙酮定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

地萘酚 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量地萘酚于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的地萘酚 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_3$ ； $M_r=226.2274$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法 取上述溶液 1.00mL，移入 100mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度 (10 $\mu\text{g}/\text{mL}$)。按附录十，用分光光度法，在 356nm 的波长处测定溶液的吸收度， $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_3$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 463 计算，即得。

地高辛 ($C_{41}H_{64}O_{14}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量地高辛于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的地高辛 ($C_{41}H_{64}O_{14}$; $M_r=780.9385$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量 70% 乙醇 (或吡啶) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用 70% 乙醇 (或吡啶) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法 取上述溶液 4.00mL, 移入 100mL 容量瓶中, 用 70% 乙醇稀释到刻度 (40 μ g/mL)。准确移取 10.00mL 地高辛溶液 (40 μ g/mL), 准确加入 6mL 新制备的碱性三硝基苯酚饱和溶液, 摇匀, 在 (20~25) $^{\circ}$ C 暗处放置 30min, 按附录十, 立即用分光光度法, 在 485nm 的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸光度, 并计算, 即得。

地乐酚 ($C_{10}H_{12}N_2O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 地乐酚 ($C_{10}H_{12}N_2O_5$; $M_r=240.2127$) 纯品 (纯度 $> 99\%$), 置于烧杯中, 加少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用正己烷配成适当浓度的标准工作溶液。

地塞米松 ($C_{22}H_{29}FO_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量地塞米松于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的地塞米松 ($C_{22}H_{29}FO_5$; $M_r=392.4611$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

地塞米松磷酸钠 ($Na_2C_{22}H_{28}FO_8P$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——纯度) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的地塞米松磷酸钠 ($Na_2C_{22}H_{28}FO_8P$; $M_r=516.4046$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

地西洋 ($C_{16}H_{13}ClN_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量地西洋于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的地西洋 ($C_{16}H_{13}ClN_2O$; $M_r=284.740$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[地西洋纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 10mL 乙醚使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显绿色。同时做空白试验。地西洋的质量分数 (w) 按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2847}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2847——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的
地西洋的质量。

地亚农 (二嗪农、二嗪磷; $\text{C}_{12}\text{H}_{21}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 地亚农 (二嗪农、二嗪磷, diazinon) ($\text{C}_{12}\text{H}_{21}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}$; $M_r=304.346$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用二氯甲烷 (或正己烷) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用二氯甲烷 (或正己烷或三氯甲烷) 稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。储于冰箱中 4 $^{\circ}\text{C}$ 保存。使用时, 用二氯甲烷 (或正己烷, 或三氯甲烷) 稀释成适当浓度的标准工作溶液。

碘苯酯 ($\text{C}_{19}\text{H}_{29}\text{IO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的碘苯酯 ($\text{C}_{19}\text{H}_{29}\text{IO}_2$; $M_r=416.3368$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[碘苯酯纯度的测定] 准确称取 20mg, 准确到 0.01mg, 用氧瓶燃烧法进行有机破坏, 置于 250mL 锥形瓶中, 用 2mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 10mL 水为吸收液, 待吸收完全后, 加 10mL 溴醋酸溶液 (取 10g 醋酸钾, 加适量冰醋酸使其溶解, 加 0.4mL 溴, 再加冰醋酸制成 100mL), 盖紧瓶塞, 振摇, 放置数分钟, 加约 1mL 甲酸, 用水洗涤瓶口, 并通入空气流 (3~5)min, 以除去剩余的溴蒸气, 加 2g 碘化钾, 盖紧瓶塞, 摇匀, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.020\text{mol/L}$] 滴定, 至近终点时, 加 1mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失, 同时做空白试验。碘苯酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.06939}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.06939——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的碘苯酯的质量。

碘番酸 ($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{I}_3\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量碘番酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。

准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的碘番酸 ($C_{11}H_{12}I_3NO_2$; $M_r=570.9319$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[碘番酸纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 氢氧化钠液 (43g/L) 与 1.0g 锌粉, 加热回流 30min, 冷却, 冷凝管用少量的水洗涤, 过滤, 烧瓶与滤器用水洗涤 3 次, 每次 15mL 水, 洗液与滤液合并, 加 5mL 冰醋酸与 5 滴曙红钠指示液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(AgNO_3)=0.1000mol/L$] 滴定。碘番酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1903}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1903——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(AgNO_3)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的碘番酸的质量。

碘苷 ($C_9H_{11}IN_2O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量碘苷于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的碘苷 ($C_9H_{11}IN_2O_5$; $M_r=354.0985$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=0.01mol/L$] 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=0.01mol/L$] 稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法 准确移取 3.00mL 上述溶液于 100mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=0.01mol/L$] 稀释到刻度 (30 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 279nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_9H_{11}IN_2O_5$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 158 计算, 即得。

碘解磷定 ($C_7H_9IN_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量碘解磷定于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 ($C_7H_9IN_2O$; $M_r=264.0636$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法 避光操作。准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度 (10 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 1h 内, 在 294nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_7H_9IN_2O$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 479 计算, 即得。

碘他拉酸 ($C_{11}H_9I_3N_2O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量碘他拉酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的碘他拉酸 ($C_{11}H_9I_3N_2O_4$; $M_r=613.9136$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 (10g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 (10g/L)

II 标准溶液

稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[碘他拉酸纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 30mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 1.0g 锌粉，加热回流 30min，冷却，冷凝管用少量的水洗涤，过滤，烧瓶与滤器用水洗涤 3 次，每次 15mL 水，洗液与滤液合并，加 5mL 冰醋酸与 5 滴曙红钠指示液 (5g/L)，用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定。碘他拉酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2046}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2046——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的碘他拉酸的质量。

淀粉标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量可溶性淀粉于称量瓶中，在 (100 \pm 2) $^\circ\text{C}$ 下干燥 2h。于干燥器中冷却备用。用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的可溶性淀粉纯品 (纯度 \geq 99%)，于小烧杯中，溶于少量 60 $^\circ\text{C}$ 重蒸馏水中，冷却后，移入 100mL 容量瓶中，用水定容，摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

靛蓝 ($\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 靛蓝 ($\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ ； $M_r = 262.2628$) 纯品 (纯度 \geq 99%)，置于烧杯中，加水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

靛蓝二磺酸钠 ($\text{C}_{16}\text{H}_8\text{N}_2\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量靛蓝二磺酸钠于称量瓶中，在 105 $^\circ\text{C}$ 干燥至恒重，保存在干燥器中备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的靛蓝二磺酸钠 (靛蓝胭脂红) ($\text{C}_{16}\text{H}_8\text{N}_2\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$ ； $M_r = 466.353$) 纯品 (纯度 \geq 99%)，置于 100mL 烧杯中，加 2mL 硫酸溶液 (1+5) 溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。可使用 10d。

[靛蓝二磺酸钠纯度测定] 称取 0.2g 预先在 105 $^\circ\text{C}$ 干燥恒重的靛蓝二磺酸钠，准确至 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中，加 30mL 水溶解，加 1mL 硫酸，加水稀释至 60mL，用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液由绿色变为淡黄色。靛蓝二磺酸钠的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1166}{m} \times 100\%$$

式中 w ——靛蓝二磺酸钠的质量分数，%；

V ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;
 c ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.1166——与 1.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的靛蓝二磺酸钠的质量。

丁苯威 (仲丁威; $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的仲丁威 ($\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{NO}_2$; $M_r=207.2689$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用紫外光谱纯乙腈 (或正己烷) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用紫外光谱纯乙腈 (或正己烷) 稀释到刻度, 混匀。配制成 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要用乙腈 (或正己烷) 稀释成适当浓度的标准工作溶液。

1,3-丁二醇 ($\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 1,3-丁二醇 ($\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}_2$; $M_r=90.1210$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用水溶解后, 转移到 100mL 容量瓶, 并用水稀释定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。

[1,3-丁二醇纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g。置于 250mL 碘量瓶中, 加 25mL 乙酰化试剂 (将 3.4mL 水, 130mL 乙酸酐和 1000mL 无水吡啶混合, 配制成乙酰化试剂, 1 周内使用), 将干燥的回流冷凝器与碘量瓶连接, 加热回流 1h, 冷却到室温, 用 50mL 新煮沸冷却的水, 分次淋洗冷凝器, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 不断摇动, 至溶液出现淡粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。1,3-丁二醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.04506}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.04506——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 1,3-丁二醇的质量。

丁二酸 (琥珀酸; $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的琥珀酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$; $M_r=118.0880$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[琥珀酸纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加入 25mL 刚煮沸并冷却的水, 使其溶解, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s 不褪色。琥珀酸的质量分数

II 标准溶液

(w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.05904}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.05904——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的琥珀酸的质量。

丁二酮肟 (二甲基乙二醛肟; $\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丁二酮肟 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r = 116.1185$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。

[丁二酮肟纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中, 溶于 40mL 乙醇中, 在不断搅拌下, 缓缓加入煮沸的 250mL 六水合硫酸镍溶液 [称取 2.8g 六水合硫酸镍, 溶于 100mL 水中, 必要时过滤。取 25mL 溶液, 加 3mL 氨水溶液 (10%) 及 2mL 乙酸 (冰醋酸), 用水稀释到 250mL]。冷却, 放置 (2~3)h, 用已于 (115~120) $^\circ\text{C}$ 干燥至恒重的 4 号玻璃砂芯坩埚过滤, 用冰浴冷却的水洗涤沉淀至洗液无硫酸盐反应, 于 (115~120) $^\circ\text{C}$ 烘干至恒重。丁二酮肟质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 0.8038}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀的质量, g;

m ——样品质量, g;

0.8038——丁二酮肟镍 [$\text{Ni}(\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_2\text{N}_2)_2$] 换算成丁二酮肟 [$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2\text{N}_2$] 的系数。

4-*n*-丁基铵碘化物标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 4-*n*-丁基铵碘化物的纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

丁酸 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加丁酸 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$; $M_r = 88.1051$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为丁酸的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录丁酸质量, 计算其浓度)。用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

丁酸苄酯 ($\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天

平准确称量。之后滴加丁酸苄酯 ($C_{11}H_{14}O_2$; $M_r=156.2221$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，至两次质量之差为 $0.1000g$ (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数)，即为丁酸苄酯的质量 (如果准确到 $0.1000g$ 操作有困难，可通过准确记录丁酸苄酯质量，计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度，混匀。

丁酸氢化可的松 ($C_{25}H_{36}O_6$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量的丁酸氢化可的松，于 $75^\circ C$ 下减压干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 $1.0000g$ (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的丁酸氢化可的松 ($C_{25}H_{36}O_6$; $M_r=432.5497$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 $100mL$ 烧杯中，加适量甲醇溶解后，移入 $1000mL$ 容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

丁酸乙酯 ($C_6H_{12}O_6$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取 $100mL$ 容量瓶，加入 $10mL$ 乙醇，加盖，用最小分度为 $0.01mg$ 的分析天平准确称量。之后滴加丁酸乙酯 ($C_6H_{12}O_6$; $M_r=180.1559$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，至两次称量结果之差为 $0.1000g$ (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数)，即为丁酸乙酯的质量 (如果准确到 $0.1000g$ 操作有困难，可通过准确记录丁酸乙酯质量，计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

丁酸异戊酯 ($C_9H_{18}O_2$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取 $100mL$ 容量瓶，加入 $10mL$ 乙醇，加盖，用最小分度为 $0.01mg$ 的分析天平准确称量。之后滴加丁酸异戊酯 ($C_9H_{18}O_2$; $M_r=158.2380$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，至两次称量结果之差为 $0.1000g$ (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数)，即为丁酸异戊酯的质量 (如果准确到 $0.1000g$ 操作有困难，可通过准确记录丁酸异戊酯质量，计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度，混匀。

丁体六六六 ($C_6H_6Cl_6$) 农药标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 准确称取适量 GBW 06404 丁体六六六 ($C_6H_6Cl_6$; $M_r=290.830$) 纯度分析标准物质 [$m=0.1001g$, 质量分数为 99.9%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) [质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数] 的纯品，置于烧杯中，加入优级纯苯溶解，移入 $100mL$ 容量瓶中，用优级纯苯稀释到刻度，混匀。配成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。低温保存，使用前在 $(20\pm 2)^\circ C$ 下平衡后，根据需要再配制成适用浓度的工作溶液。

2-丁酮 (C_4H_8O) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取 $100mL$ 容量瓶，加入 $10mL$ 无羰基的甲醇，加盖，用最小分度为 $0.01mg$ 的分析天平准确称量。之后滴加 2-丁酮 (C_4H_8O ; $M_r=72.1057$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，至两次称量结果之差为 $0.1000g$ (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数)，即为 2-丁酮的质量 (如果准确到 $0.1000g$ 操作有困难，可通过准确记录 2-丁酮质量，计算其浓度)。用无羰基的甲醇稀释到刻度，混匀。

II 标准溶液

丁烯磷 (C₁₄H₁₉O₆P) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的丁烯磷 (C₁₄H₁₉O₆P; $M_r=314.2708$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 于小烧杯中, 用重蒸馏的丙酮溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的丙酮准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液, 使用时, 再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

丁酰肼 (daminozide; C₆H₁₂N₂O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 丁酰肼 (C₆H₁₂N₂O₃; $M_r=160.1711$) 标准品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 用少量水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

丁香酚 (C₁₀H₁₂O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加丁香酚 (C₁₀H₁₂O₂; $M_r=164.2011$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为丁香酚的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录丁香酚质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。

丁溴东莨菪碱 (C₂₁H₃₀BrNO₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量的丁溴东莨菪碱, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丁溴东莨菪碱 (C₂₁H₃₀BrNO₄; $M_r=440.371$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。避光低温保存。

[丁溴东莨菪碱纯度的测定] 准确称取 0.3g 已于 105℃ 干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后 (必要时温热溶解), 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈纯蓝色, 同时做空白试验。丁溴东莨菪碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4404}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4404——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丁溴东莨菪碱的质量。

定菌磷 (C₁₄H₂₀N₃O₅PS) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的定菌磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{N}_3\text{O}_5\text{PS}$; $M_r=373.364$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷准确定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

东莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1450g (或按纯度换算出质量 $m=0.1450\text{g}/w$; w ——质量分数) 氢溴酸东莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4 \cdot \text{HBr} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=438.311$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 溶于 10mL 水中, 加氨水 (1+1) 呈碱性, 用三氯甲烷提取二次, 每次 8mL, 三氯甲烷提取液经少许无水硫酸钠脱水, 滤入 100mL 容量瓶中, 再用少许三氯甲烷洗滤器, 洗液并入容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

毒虫畏 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{Cl}_3\text{O}_4\text{P}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 毒虫畏 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{Cl}_3\text{O}_4\text{P}$; $M_r=359.570$) (纯度 $\geq 98\%$, 含有 *Z*-异构体与 *E*-异构体), (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备液。根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

毒毛花苷 K (毒毛旋芯苷; $\text{C}_{36}\text{H}_{54}\text{O}_{14}$) 标准溶液 (1000 单位/mL)

[配制] 准确称取适量经含量测定的毒毛花苷 K ($\text{C}_{36}\text{H}_{54}\text{O}_{14}$; $M_r=710.8056$) (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 纯品, 准确至 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加无菌水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

毒杀芬 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{Cl}_8$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的毒杀芬 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{Cl}_8$; $M_r=373.318$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用经全玻璃装置重蒸馏的石油醚溶解, 再转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏石油醚定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

毒死蜱 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{Cl}_3\text{NO}_3\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的毒死蜱 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{Cl}_3\text{NO}_3\text{PS}$; $M_r=350.586$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷准确定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

度米芬 (C₂₂H₄₀BrNO) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量度米芬 (C₂₂H₄₀BrNO · H₂O; M_r = 432.478) 于称量瓶中, 于 80℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的度米芬 (C₂₂H₄₀BrNO; M_r = 414.463) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[度米芬纯度测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 具塞锥形瓶中, 加 75mL 水溶解后, 加 2mL 碳酸氢钠溶液 (10g/L), 摇匀, 加 10mL 氯仿与 8 滴溴酚蓝指示液 (0.5g/L), 用四苯硼钠标准溶液 { $c[\text{Na}(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{B}] = 0.0200\text{mol/L}$ } 滴定, 将近终点时须强力振摇, 至氯仿层的蓝色消失。度米芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.4145}{m} \times 100\%$$

式中 V ——四苯硼钠标准溶液的体积, mL;

c ——四苯硼钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4145——与 1.00mL 四苯硼钠标准溶液 { $c[\text{Na}(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{B}] = 1.000\text{mol/L}$ } 相当的, 以 g 为单位的度米芬 (C₂₂H₄₀BrNO) 的质量。

多果定 (C₁₅H₃₃N₃O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数) 的多果定 (C₁₅H₃₃N₃O₂; M_r = 287.4414) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 于小烧杯中, 用甲醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/L 的标准储备溶液。

多菌灵 (C₉H₁₀N₃O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数) 的多菌灵 (C₉H₁₀N₃O₂; M_r = 192.1946) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 于小烧杯中, 先用少量的盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 2\text{mol/L}$], 微热溶解, 冷却后, 转移到 100mL 容量瓶中, 再用该盐酸溶液定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

多氯联苯标准溶液

[配制]

(1) 多氯联苯标准溶液 (1000μg/mL) 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 各准确称取 0.0500g 的多氯联苯 K-400 (相当于 Aroclor 1248)、K-500 (相当于 Aroclor 1254), 于小烧杯中, 加少许经全玻璃装置重蒸馏的石油醚溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

(2) 多氯联苯 (PCB₃) 标准溶液 (1000 μ g/mL) 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 的 PCB₃, 置于 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用前用正己烷稀释成标准工作溶液。

(3) 多氯联苯 (PCB₅) 标准溶液 (1000 μ g/mL) 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 的 PCB₅, 置于 1000mL 容量瓶中, 用正己烷稀至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用前用正己烷稀释成标准工作溶液。

杜烯 (C₁₀H₁₄) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的杜烯 (C₁₀H₁₄; $M_r=134.2182$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏正己烷 [在 1L 正己烷中, 加 4g 氢氧化钠, 水浴回流 2h, 用全玻璃装置重蒸馏, 收集 (67~69) $^{\circ}$ C 馏分。浓缩 100 倍, 检查无杜烯色谱峰和干扰峰] 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

对氨基苯甲酸 (C₇H₇NO₂) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的对氨基苯甲酸 (C₇H₇NO₂; $M_r=137.1360$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 加少许甲苯, 以水稀释至刻度, 混匀。转移到棕色试剂瓶中, 于冰箱中低温避光保存。

对氨基苯乙醚 (C₈H₁₁NO) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的对氨基苯乙醚 (C₈H₁₁NO; $M_r=137.1790$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于烧杯中, 加适量无水乙醇溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 摇匀。避光保存。

对氨基水杨酸钠 (NaC₇H₆NO₃) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量对氨基水杨酸钠 (NaC₇H₆NO₃·2H₂O; $M_r=211.1478$) 于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的无水对氨基水杨酸钠 (NaC₇H₆NO₃; $M_r=175.1172$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[对氨基水杨酸钠纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 180mL 水与 15mL 盐酸溶液 (50%), 溶解后, 置电磁搅拌器上, 搅拌使溶解, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。对氨基水杨酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{cV \times 0.1751}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1751——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的对氨基水杨酸钠 ($\text{NaC}_7\text{H}_6\text{NO}_3$) 的质量。

对苯二酚 ($\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 对苯二酚 ($\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2$; $M_r = 110.1106$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量乙醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

对苯二甲酸 ($\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的对苯二甲酸 ($\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_4$; $M_r = 166.1308$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用热乙醇 (约 40 $^\circ\text{C}$) 溶解, 冷却后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用乙醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

对草快 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{N}_2$) 阳离子标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1383g 对草快二氯盐 (纯度 $\geq 99\%$, 纯品中对草快阳离子的含量为 72.3%) 纯品, 置于烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.2\text{mol/L}$] 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.2\text{mol/L}$] 定容, 配制成含对草快阳离子浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。根据需要由上述储备溶液配成适用浓度的标准工作溶液。

对二甲苯 (C_8H_{10}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.5000g 对二甲苯 (C_8H_{10} ; $M_r = 106.1650$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于 500mL 棕色容量瓶中, 加入色谱纯甲醇溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^\circ\text{C}$ 下平衡后, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

对甲氨基酚硫酸盐 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的对甲氨基酚硫酸盐 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r = 344.383$) 纯品 (纯度 $\geq 99.0\%$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[对甲氨基酚硫酸盐纯度的测定] 称取 0.6g 试样, 准确至 0.0001g, 于 150mL 锥形瓶中, 加入 20mL 水, 振摇使其溶解, 加入 5 滴酚酞指示液 (10g/L) 用氢氧化钠标准溶液

[$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。对甲氨基酚硫酸盐的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1772}{m} \times 100\%$$

式中 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

m ——试样质量, g;

0.1772——与 1mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的对甲氨基酚硫酸盐的质量。

对硫磷 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{NO}_3\text{PS}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW (E) 060134 对硫磷 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{NO}_3\text{PS}_2$; $M_r=229.257$) 纯度分析标准物质 [$m=0.1004\text{g}$, 质量分数为 99.6%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) [质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品, 置于烧杯中, 用丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时稀释成适用浓度的标准工作溶液。

注: 如果无法获得对硫磷标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

提纯: 称取 30g 对硫磷, 置于 250mL 分液漏斗中, 每次用 30g 石油醚洗涤, 共洗涤 6 次, 分离出对硫磷层, 加 50mL 乙醚溶解对硫磷, 每次用 30mL 碳酸钠溶液 (100g/L) 振荡洗涤溶液, 直到碳酸钠溶液不呈黄色为止。分离出对硫磷层。用无水硫酸钠干燥分离出的对硫磷乙醚溶液, 再用玻璃漏斗抽滤, 除去无水硫酸钠; 加入 30mL 乙醚, 再加石油醚至刚好出现浑浊, 然后在冰盐浴中于冰箱中冷却, 出现淡黄色晶体, 用冷冻的乙醚-石油醚混合溶剂洗涤晶体 3 次, 每次 10mL, 再加 50mL 乙醚溶解晶体。用无水硫酸钠干燥对硫磷乙醚溶液, 抽滤, 除去无水硫酸钠。向滤液中通入高纯氮, 使乙醚蒸发完全 (此步骤在通风橱中进行), 制得淡黄色对硫磷晶体。

纯度分析: 采用气相色谱法、液相色谱法测定其纯度。

对羟基苯甲酸丙酯 ($\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的对羟基苯甲酸丙酯 ($\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_3$; $M_r=180.2005$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用无水乙醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释至刻度, 混匀。

[对羟基苯甲酸丙酯纯度测定] 称取 0.4g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 用 50mL 滴定管加入 40mL 氢氧化钠溶液 (40g/L), 缓缓加热至沸, 回流 1h, 冷却至室温, 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液 (1g/L), 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定。

另取 40mL 磷酸盐缓冲溶液 [(pH6.5): 称取 0.68g 无水磷酸二氢钾 (准确至 0.001g), 加 13.9mL 氢氧化钠溶液 (4g/L) 用水稀释至 100mL, 即可使用], 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液, 作为终点颜色对照液。同时做空白试验。对羟基苯甲酸丙酯质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1802}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V_1 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——样品消耗硫酸标准溶液的体积, mL;

m ——样品的质量, g;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

0.1802——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的对羟基苯甲酸丙酯的质量。

对羟基苯甲酸甲酯 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的对羟基苯甲酸甲酯 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$; $M_r=152.1473$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[对羟基苯甲酸甲酯纯度的测定] 称取 0.2g 的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 准确加入 40.0mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$], 并用水清洗瓶壁; 用表面皿盖好, 缓缓煮沸 1h 后, 冷却, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定过量的氢氧化钠溶液至 pH6.5。同时做空白试验。对羟基苯甲酸甲酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1521}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1521——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的对羟基苯甲酸甲酯的质量。

对羟基苯甲酸乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量对羟基苯甲酸乙酯于称量瓶中, 在 80 $^{\circ}\text{C}$ 干燥 2h, 置于干燥器中冷却备用。用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的对羟基苯甲酸乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$; $M_r=166.1739$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用无水乙醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释至刻度, 混匀。

[对羟基苯甲酸乙酯纯度测定] 称取 0.4g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 用 50mL 滴定管加入 40mL 氢氧化钠溶液 (40g/L), 缓缓加热至沸回流 1h, 冷却至室温, 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液 (1g/L), 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。

另取 40mL 磷酸盐缓冲溶液 [(pH6.5): 称取 0.68g 无水磷酸二氢钾 (准确至 0.001g), 加 13.9mL 氢氧化钠溶液 (4g/L) 用水稀释至 100mL, 即可使用], 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液, 作为终点颜色对照液。同时做空白试验。对羟基苯甲酸乙酯质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1662}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——样品消耗硫酸标准溶液的体积, mL;

m ——样品的质量, g;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

0.1662——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的对羟基苯甲酸乙酯的质量。

对羟基苯甲酸正庚酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 并经纯度分析的对羟基苯甲酸正庚酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{O}_3$; $M_r=236.3068$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[对羟基苯甲酸正庚酯纯度的测定] 准确称取 0.35g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 烧瓶中, 准确加入 40.0mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$], 并用水清洗瓶壁; 用表面皿盖好, 缓缓煮沸 1h 后冷却, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定过量的氢氧化钠溶液至 pH6.5。同时做空白试验。对羟基苯甲酸正庚酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2363}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2363——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的对羟基苯甲酸正庚酯的质量。

对硝基苯酚钠 ($\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_3\text{Na}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的对硝基苯酚钠 ($\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_3\text{Na}$; $M_r=161.0906$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用蒸馏水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用蒸馏水定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

对乙酰氨基酚 ($\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量对乙酰氨基酚于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的对乙酰氨基酚 ($\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$; $M_r=151.1626$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 温热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

II 标准溶液

[标定] 分光光度法：准确取 2.00mL 上述溶液，移入 250mL 容量瓶中，加 10mL 氢氧化钠溶液 (4g/L)，用水稀释到刻度 (8 μ g/mL)。按附录十，用分光光度法，在 257nm 的波长处测定溶液的吸光度，C₈H₉NO₂ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 715，计算，即得。

恶虫威 (苯恶威；C₁₁H₁₃NO₄) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的恶虫威 (C₁₁H₁₃NO₄； $M_r=223.2252$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，用正己烷溶解，移入 100mL 容量瓶中，用正己烷稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。

噁唑酸 (C₁₃H₁₁NO₅) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 噁唑酸 (C₁₃H₁₁NO₅； $M_r=261.2301$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，加丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用丙酮稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液，使用时，根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

二氨基甲苯 (2,4-二氨基甲苯；C₇H₁₀N₂) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 二氨基甲苯 (C₇H₁₀N₂； $M_r=122.1677$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量二氯甲烷溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用二氯甲烷稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。冰箱中 4℃ 保存。

二苯胺 (C₁₂H₁₁N) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的二苯胺 (C₁₂H₁₁N； $M_r=169.2224$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 200mL 烧杯中，加 50mL 乙醇，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[二苯胺的纯度测定] 称取 0.1g 样品，准确到 0.0001g。置于 250mL 碘量瓶中，用 10mL 三氯甲烷溶解，加 50.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{KBrO}_3)=0.1000\text{mol/L}$]，80mL 水及 5mL 盐酸，立即密封，振摇 5min，放置 10min 后，冷却至 20℃ 以下，加 2g 碘化钾，于暗处放置 10min，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 3mL 淀粉指示液 (5g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。二苯胺的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.02115}{m} \times 100\%$$

式中 w ——二苯胺的质量分数，%；

V_1 ——空白试验消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——样品消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量, g;

0.02115——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的二苯胺的质量。

二噁硫磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{26}\text{O}_6\text{P}_2\text{S}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 二噁硫磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{26}\text{O}_6\text{P}_2\text{S}_4$; $M_r=456.539$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用乙酸乙酯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙酸乙酯稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 4 $^{\circ}\text{C}$ 下保存。使用时, 根据需要稀释成适当浓度的标准工作溶液。

2,6-二氟苯甲酰胺 (氟酰胺; $\text{C}_7\text{H}_5\text{F}_2\text{ON}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的 2,6-二氟苯甲酰胺 ($\text{C}_7\text{H}_5\text{F}_2\text{ON}$; $M_r=157.1175$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用正己烷稀释成适用浓度的标准工作溶液。

2,4-二甲基苯胺 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的 2,4-二甲基苯胺 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}$; $M_r=121.1796$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用异辛烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用异辛烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备液。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

二甲基甲酰胺 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸二甲胺 ($\text{C}_2\text{H}_7\text{N}\cdot\text{HCl}$; $M_r=81.545$) 于称量瓶中, 于五氧化二磷干燥器中干燥 24h 以上 (防止吸潮), 准确称取 1.1157g 盐酸二甲胺纯品 (或按纯度换算出质量 $m=1.1157\text{g}/w$; w ——质量分数) 置于烧杯中, 加适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。相当于二甲基甲酰胺浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 。

二甲替胂标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二甲替胂纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用水溶解, 转移至 100mL 棕色容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

二甲戊灵 ($\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二甲戊灵 ($\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4$; $M_r=281.3077$) 纯品 (纯

II 标准溶液

度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解, 转移到100mL的容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用正己烷稀释储备液配制成适用浓度的标准工作溶液。

二甲硝咪唑 ($\text{C}_5\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二甲硝咪唑 ($\text{C}_5\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$; $M_r=125.1286$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用无水乙醇溶解后, 转移到100mL容量瓶中, 用无水乙醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

二硫化碳 (CS_2) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取100mL容量瓶, 预先加入约10mL无水乙醇 (或四氯化碳), 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加二硫化碳 (CS_2 ; $M_r=76.141$) (优级纯), 称重, 至两次称量结果之差为 0.1000g , 即为二硫化碳质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过记录二硫化碳的质量, 计算其浓度)。用无水乙醇 (或四氯化碳) 稀释到刻度, 混匀。此标准溶液使用前制备。临用时取适量稀释。

2,4-二氯苯酚 ($\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2\text{O}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的2,4-二氯苯酚 ($\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2\text{O}$; $M_r=163.001$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于100mL烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入100mL容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

二氯苯醚菊酯 (氯菊酯; $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{Cl}_2\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二氯苯醚菊酯 (氯菊酯) ($\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{Cl}_2\text{O}_3$; $M_r=391.288$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量重蒸馏苯溶解, 转移到100mL容量瓶中, 然后用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再稀释配制成适用浓度的标准工作溶液。

2,6-二氯靛酚钠 ($\text{C}_{12}\text{H}_6\text{Cl}_2\text{NNaO}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 称取 52.5mg 碳酸氢钠 (NaHCO_3), 置于烧杯中, 溶解于200mL经煮沸的热蒸馏水 ($50\sim 60$) $^\circ\text{C}$, 然后称取 62.5mg 2,6-二氯靛酚钠 ($\text{C}_{12}\text{H}_6\text{Cl}_2\text{NNaO}_2$; $M_r=290.077$), 溶解于上述碳酸氢钠溶液中, 冷却后, 定容至250mL, 过滤于棕色试剂瓶中, 置冰箱中保存。浓度以标定值为准。每星期标定一次, 以保证溶液浓度的准确。

[标定] 吸取 5.00mL 抗坏血酸标准溶液 $1000\mu\text{g/mL}$ 于150mL锥形瓶中, 加 5mL 草酸溶液 (20g/L), 立即用2,6-二氯靛酚溶液滴定到微红色, 15s 不褪色为终点。同时做空白试验。2,6-二氯靛酚溶液的浓度按下式计算

$$\rho(\text{C}_{12}\text{H}_6\text{Cl}_2\text{NNaO}_2) = \frac{\rho_1 V M_1}{(V_1 - V_0) M_2}$$

式中 $\rho(\text{C}_{12}\text{H}_6\text{Cl}_2\text{NNaO}_2)$ ——2,6-二氯靛酚的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

V_1 ——滴定抗坏血酸标准溶液所耗 2,6-二氯靛酚溶液的体积, mL ;

V_0 ——空白滴定所耗 2,6-二氯靛酚溶液的体积, mL ;

V ——吸取抗坏血酸的体积, mL ;

ρ_1 ——抗坏血酸标准溶液的浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

M_1 ——2,6-二氯靛酚的摩尔质量, g/mol ;

M_2 ——抗坏血酸的摩尔质量, g/mol 。

注:

① 2,6-二氯靛酚如含有分解物或其制备的储备液中含有分解产物,均使滴定终点不明显,每次使用 2,6-二氯靛酚溶液,须用新配制的抗坏血酸标准溶液标定,1mL 纯 2,6-二氯靛酚相当于 0.088mg 的抗坏血酸,若低于此数过大,应当废去不用,重新配制。若 2,6-二氯靛酚不纯亦须更换新的试剂。

② 抗坏血酸在溶液中易氧化,在整个滴定过程中,操作应迅速。滴定开始时,2,6-二氯靛酚迅速加入,至红色不立即消失,然后逐滴加入,并不断摇动锥形瓶直至终点,整个滴定时间不宜超过 2min。应确保抗坏血酸的纯度。

二氯二甲吡啶酚 ($\text{C}_7\text{H}_7\text{Cl}_2\text{NO}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二氯二甲吡啶酚 ($\text{C}_7\text{H}_7\text{Cl}_2\text{NO}$; $M_r=192.043$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用少量重蒸馏甲醇溶解后,转移到 100mL 容量瓶中,以重蒸馏甲醇准确定容,摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液,使用时,根据需要再配成适用浓度的标准工作溶液。

2,4-二氯酚 ($\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的 2,4-二氯酚 ($\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2\text{O}$; $M_r=163.001$) 纯品 ($\geq 99.5\%$),于小烧杯中,用甲醇溶解后,转移到 100mL 容量瓶中,用甲醇稀释至刻度,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[标定] 采用气相色谱法、液相色谱法定值。

二氯乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 二氯乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$; $M_r=98.959$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),于高型烧杯中,加乙醇溶解后,转移到 1000mL 容量瓶,并用乙醇稀释到刻度,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[标定] 准确吸取 10.00mL 上述溶液,注入带有磨口回流冷凝器的 250mL 锥形瓶中。加入 30mL 乙醇溶液 (70%) 和 4g 氢氧化钾。回流 1h,冷却后以 (30~40)mL 水冲洗冷凝器,然后取下锥形瓶,加入 (2~3) 滴酚酞指示液 (10g/L),用硝酸溶液 (20%) 中和至红色刚刚消失为止 [如酸过量可用氢氧化钠溶液 (50g/L) 回滴] 再加入 2mL 铬酸钾溶液 (50g/L),用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至红棕色出现为终点。同时做空白试验。二氯乙烷的浓度按下式计算:

II 标准溶液

$$\rho(\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2) = \frac{c_0(V_2 - V_1) \times 49.48}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2)$ ——二氯乙烷的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

c_0 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L ;

V_2 ——滴定试样消耗硝酸银标准滴定溶液的体积, mL ;

V_1 ——空白试验消耗硝酸银标准滴定溶液的体积, mL ;

V ——二氯乙烷溶液的体积, mL ;

49.48——二氯乙烷的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2)$], g/mol 。

1,1-二氯乙烯 ($\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平准确称量。之后滴加经气相色谱法测定纯度的 1,1-二氯乙烯 ($\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2$; $M_r = 96.943$) (99.9%), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为 1,1-二氯乙烯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录 1,1-二氯乙烯质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

二羟丙茶碱 ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量二羟丙茶碱于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的二羟丙茶碱 ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4$; $M_r = 254.2426$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[二羟丙茶碱纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥至恒重的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 2mL 无水甲酸溶解, 缓缓加 50mL 乙酸酐, 振摇 3min, 加 (4~5) 滴苏丹 IV 指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1000\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈紫色, 同时做空白试验。二羟丙茶碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2542}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.2542——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的二羟丙茶碱的质量。

二巯丙醇 ($\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用带盖的玻璃称量瓶, 预先加入少量乙醇 (或甲醇), 加盖, 准确称量。之后滴加二巯丙醇 ($\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2$; $M_r = 124.225$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次质量之差为 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为二巯丙醇质量 (如果准确到 1.0000g 操作有困难, 可通过准确记录二巯丙醇质量, 计算其浓度), 转移到

1000mL 容量瓶中，用乙醇（或甲醇）稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述溶液，置于 250mL 锥形瓶中，用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显持续的微黄色，并保持 30s。同时做空白试验。二硫丙醇的浓度按下式计算：

$$\rho(\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2) = \frac{c(V_1 - V_2) \times 62.11}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2)$ ——二硫丙醇溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——样品消耗碘标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验消耗碘标准溶液的体积，mL；

c ——碘标准溶液的浓度，mol/L；

V ——二硫丙醇溶液的体积，mL；

62.11——二硫丙醇的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2)$]，g/mol。

二硫丁二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.2390g (或按纯度换算出质量 $m=1.2390\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的二硫丁二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4\text{S}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=280.228$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[二硫丁二钠纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品，准确到 0.0001g。置于 100mL 容量瓶中，加 30mL 水溶解后，加 2mL 稀乙酸 (6%)，准确加入 50.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]，强力振摇，置水浴中加热 (2~3)min，冷却，加水稀释至刻度，摇匀，用干燥滤纸过滤，准确量取 50.00mL 滤液，置具塞锥形瓶中，加 2mL 硝酸与 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L)，用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。二硫丁二钠的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1V_1 - 2c_2V_2) \times 0.05655}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——滴定 $\frac{1}{2}$ 体积 (50mL) 滤液所消耗的硫氰酸铵标准溶液的体积，mL；

m ——样品质量，g；

0.05655——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的二硫丁二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4\text{S}_2$) 的质量。

二硫丁二酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量的二硫丁二酸，于 105℃ 下干燥至恒重取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的二硫丁二酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{S}_2$ ； $M_r=182.218$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 200mL 烧杯中，加适量乙醇，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 2mL 稀硝酸，准确加入 25.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]，强力振摇，置水浴中加热

II 标准溶液

(2~3)min, 冷却, 过滤, 用水洗涤锥形瓶和沉淀至洗液无银离子反应, 合并滤液与洗液, 加 2mL 硝酸与 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L), 用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。二硫丁二酸的浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{S}_2) = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 45.56}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{S}_2)$ ——二硫丁二酸溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

V ——二硫丁二酸溶液的体积, mL;

45.56——二硫丁二酸的摩尔质量 [$M(\frac{1}{4}\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{S}_2)$], g/mol。

2,6-二叔丁基对甲酚 (二丁基羟基甲苯、BHT; $\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经凝固点下降法测定纯度的 2,6-二叔丁基对甲酚 (二丁基羟基甲苯、BHT) ($\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{O}$; $M_r = 220.3505$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用正己烷溶解, 转移到 1000mL 棕色容量瓶中, 用正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 用正己烷稀释。置冰箱中 4 $^{\circ}\text{C}$ 避光保存。

2,5-二叔丁基氢醌 (2,5-二叔丁基对苯二酚; $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 2,5-二叔丁基氢醌 ($\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{O}_2$; $M_r = 222.3233$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量乙醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

4,4-二酮- β -胡萝卜素 ($\text{C}_{40}\text{H}_{52}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (分光光度法) 的 4,4-二酮- β -胡萝卜素 ($\text{C}_{40}\text{H}_{52}\text{O}_2$; $M_r = 564.8397$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于小烧杯中, 用氯仿溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

2,4-二硝基苯肼 [$(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHNH}_2$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 2,4-二硝基苯肼 [$(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHNH}_2$; $M_r = 198.1362$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置 100mL 烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 2\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 2\text{mol/L}$] 稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[2,4-二硝基苯肼纯度的测定] 称取 0.4g 样品, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 2\text{mol/L}$], 在水浴上加热溶解。冷却, 加 14mL 环己酮-乙醇

溶液 (4+10), 再加 50mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$], 混匀后, 放置 (12~18)h。用冰浴冷却 2h, 用已于 (90~100)°C 干燥至恒重的 4 号玻璃坩埚过滤, 用 75mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$] 分次洗涤沉淀, 再用冰浴冷却的水洗涤两次, 于 (90~100)°C 烘干至恒重。2,4-二硝基苯肼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 0.7120}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀的质量, g;

m ——样品质量, g;

0.7120—— $(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHNHC}_6\text{H}_{10}$ 换算为 2,4-二硝基苯肼 $(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHNH}_2$ 的系数。

二硝甲酚 (4,6-二硝基邻甲酚; $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二硝甲酚 (4,6-二硝基邻甲酚) ($\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_5$; $M_r=198.1329$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释储备溶液成适当浓度的标准工作溶液。

二溴磷 ($\text{C}_4\text{H}_7\text{Br}_2\text{Cl}_2\text{O}_4\text{P}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的二溴磷 ($\text{C}_4\text{H}_7\text{Br}_2\text{Cl}_2\text{O}_4\text{P}$; $M_r=380.784$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用丙酮溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

二溴乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 棕色容量瓶, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加二溴乙烷, 称量, 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为二溴乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$; $M_r=187.861$) 质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录二溴乙烷质量, 计算其浓度)。用正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

二盐酸奎宁 ($\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量二盐酸奎宁 ($\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{HCl}$; $M_r=397.339$) 于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的二盐酸奎宁纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[二盐酸奎宁纯度的测定] 称取 0.15g 已于 105°C 干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 醋酸酐, 3mL 醋酸汞溶液 (50g/L) 溶解样品后, 加 1 滴结晶紫

II 标准溶液

指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。二盐酸奎宁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1987}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1987——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的二盐酸奎宁的质量。

二乙胺 ($\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 量取 4mL 优级纯二乙胺 ($\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N}$; $M_r=73.1368$) 于 1000mL 容量瓶中, 加水稀释到刻度, 混匀。浓度以标定值为准。

[标定] 吸取 10.00mL 二乙胺溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 加数滴甲基橙指示液, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。记录所用盐酸标准溶液的体积。二乙胺溶液的浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N}) = \frac{c_0 V_0 \times 73.14}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N})$ ——二乙胺溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V ——所取二乙胺的体积, mL;

c_0 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_0 ——滴定消耗盐酸标准溶液的体积, mL;

73.14——二乙胺的摩尔质量 [$M(\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N})$], g/mol。

二乙基二硫代氨基甲酸钠 [$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NCS}_2\text{Na} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的二乙基二硫代氨基甲酸钠 (铜试剂) ($(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NCS}_2\text{Na} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=225.305$) 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[二乙基二硫代氨基甲酸钠纯度的测定] 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中, 溶于 70mL 甲醇中, 用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈浅黄色。二乙基二硫代氨基甲酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2253}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2253——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的二乙基二硫代氨基甲酸钠 [$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NCS}_2\text{Na} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$] 的质量。

法莫替丁 ($C_8H_{15}N_7O_2S_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量法莫替丁于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的法莫替丁 ($C_8H_{15}N_7O_2S_3$; $M_r=337.445$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙酸溶液 (10%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙酸溶液 (10%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[法莫替丁纯度的测定] 准确称取 0.12g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 5mL 乙醇溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1000mol/L$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。法莫替丁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1687}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1687——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的法莫替丁的质量。

泛酸 (维生素 B₅; $C_9H_{16}NO_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1092g (或按纯度换算出质量 $m=0.1092g/w$; w ——质量分数) 在五氧化二磷干燥器干燥的泛酸钙 [$Ca(C_9H_{16}NO_5)_2$; $M_r=476.532$] 标准品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 加水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。储于冰箱中。

D-泛酸钙 ($C_{18}H_{32}CaN_2O_{10}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 0.1000g 的经纯度分析的 D-泛酸钙 ($C_{18}H_{32}CaN_2O_{10}$; $M_r=476.532$) 纯品 (防止吸潮) (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 加少许甲苯, 以水稀释至刻度, 混匀。转移到棕色试剂瓶中, 于冰箱中保存。

泛影葡胺 ($C_{11}H_9I_3N_2O_4 \cdot C_7H_{17}NO_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的泛影葡胺 ($C_{11}H_9I_3N_2O_4 \cdot C_7H_{17}NO_5$; $M_r=809.1272$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量无菌水溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用无菌水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[泛影葡胺纯度的测定] 称取 0.6g 样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 蒸馏烧瓶中, 加 30mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 1.0g 锌粉, 加热回流 30min, 冷却, 冷凝管用少量水洗涤, 过滤, 烧瓶与滤器用水洗涤 3 次, 每次 15mL, 洗液与滤液合并, 加 5mL 冰醋酸与 5 滴

II 标准溶液

曙红钠指示液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。泛影葡胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2697}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2697——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的泛影葡胺的质量。

泛影酸 ($\text{C}_{11}\text{H}_9\text{I}_3\text{N}_2\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量泛影酸 ($\text{C}_{11}\text{H}_9\text{I}_3\text{N}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 649.9441$) 于称量瓶中, 于 130 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的泛影酸 ($\text{C}_{11}\text{H}_9\text{I}_3\text{N}_2$ ●₄; $M_r = 613.9136$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氨水 (5%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[泛影酸纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 蒸馏烧瓶中, 加 30mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 1.0g 锌粉, 加热回流 30min, 冷却, 冷凝管用少量水洗涤, 过滤, 烧瓶与滤器用水洗涤 3 次, 每次 15mL, 洗液与滤液合并, 加 5mL 冰醋酸与 5 滴曙红钠指示液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。泛影酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2046}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2046——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的泛影酸的质量。

泛影酸钠 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_9\text{I}_3\text{N}_2\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的泛影酸钠 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_9\text{I}_3\text{N}_2\text{O}_4$; $M_r = 635.8954$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[泛影酸钠纯度的测定] 称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 蒸馏烧瓶中, 加 30mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 1.0g 锌粉, 加热回流 30min, 冷却, 冷凝管用少量水洗涤, 过滤, 烧瓶与滤器用水洗涤 3 次, 每次 15mL, 洗液与滤液合并, 加 5mL 冰醋酸与 5 滴曙红钠指示液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。泛影酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2120}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2120——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的泛影酸钠的质量。

放线菌素 D ($\text{C}_{62}\text{H}_{86}\text{N}_{12}\text{O}_{16}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量放线菌素 D 于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的放线菌素 D ($\text{C}_{62}\text{H}_{86}\text{N}_{12}\text{O}_{16}$; $M_r=1255.4170$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 2.00mL 上述溶液, 于 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度 (20 $\mu\text{g/mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 (442 ± 2) nm 的波长处测定溶液的吸光度, $\text{C}_{62}\text{H}_{86}\text{N}_{12}\text{O}_{16}$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 202 计算, 即得。

非诺贝特 ($\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{ClO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量非诺贝特于称量瓶中, 于 50 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的非诺贝特 ($\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{ClO}_4$; $M_r=360.831$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[非诺贝特纯度的测定] 称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 中性乙醇, 微热溶解, 加数滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至微红色, 准确加入 25mL 氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.100\text{mol/L}$] 加热回流 30min, 用 10mL 水冲洗冷凝管, 冷却, 加 1mL 酚酞指示液 (10g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至红色消失, 同时做空白试验。非诺贝特的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.3608}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_2 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3608——与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的非诺贝特的质量。

非诺洛芬钙 ($\text{CaC}_{30}\text{H}_{26}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0689g (或按纯度换算出质量 $m=1.0689\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的非诺洛芬钙 ($\text{CaC}_{30}\text{H}_{26}\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=558.632$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置

II 标准溶液

于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[非诺洛芬钙纯度的测定] 称取 0.25g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸与 2mL 乙酐溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝绿色。同时做空白试验。非诺洛芬钙的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2613}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2613——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的非诺洛芬钙的质量。

1,10-菲啰啉 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.1000g (或按纯度换算出质量 $m=1.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的 1,10-菲啰啉 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=198.2206$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加 50mL 水，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

[1,10-菲啰啉纯度测定] 称取 0.5g 样品，准确至 0.0001g。置于干燥的 250mL 锥形瓶中，加 50mL 冰醋酸及 3mL 乙酐溶解，加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。1,10-菲啰啉的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1802}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1802——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的 1,10-菲啰啉的质量。

粉锈宁 (三唑酮； $\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{ClN}_3\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的粉锈宁 (三唑酮) ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{ClN}_3\text{O}_2$ ； $M_r=293.749$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用重蒸馏的丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏的丙酮稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再用石油醚稀释成适当浓度的标准工作溶液。

酚磺酞 ($\text{C}_{19}\text{H}_{14}\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量酚磺酞于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。

准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酚磺酞 ($C_{19}H_{14}O_5S$; $M_r=354.376$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氢氧化钠溶液 (4g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[酚磺酞纯度的测定] 称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 20mL 氢氧化钠溶液 (40g/L) 溶解后, 加水使其体积为 200mL, 准确加入 40.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}Br_2)=0.100mol/L$], 加 10mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 静置 5min 后, 注意微开瓶塞, 加 6mL 碘化钾溶液 (165g/L), 再盖紧瓶塞, 摇匀, 振摇 1min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.100mol/L$] 滴定, 至近终点时, 加淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失, 同时做空白试验。酚磺酞的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.04430}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.04430——与 1.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}Br_2)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的酚磺酞的质量。

酚酞 ($C_{20}H_{14}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量酚酞于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酚酞 ($C_{20}H_{14}O_4$; $M_r=318.3228$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法: 准确移取 3.00mL 上述溶液, 移入 200mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(HCl)=0.01mol/L$] 稀释至刻度 (15 μ g/mL), 摇匀, 以盐酸溶液 [$c(HCl)=0.01mol/L$] 为空白, 按附录十, 用分光光度法, 在 275nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_{20}H_{14}O_4$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 134 计算, 即得。

芬布芬 ($C_{16}H_{14}O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量芬布芬于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的芬布芬 ($C_{16}H_{14}O_3$; $M_r=254.2806$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[芬布芬纯度的测定] 称取 0.4g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇, 置热水中温热使其溶解, 冷却后, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.1000mol/L$] 滴定, 至溶液出现粉红色, 并保持 30s。芬布芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2543}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.2543——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的芬布芬的质量。

奋乃静 ($\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{ClN}_3\text{OS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的奋乃静 ($\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{ClN}_3\text{OS}$; $M_r=403.969$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[奋乃静纯度的测定] 称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色。同时做空白试验。奋乃静的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2020}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;
 c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.2020——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的奋乃静的质量。

丰索磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{O}_4\text{PS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 丰索磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{O}_4\text{PS}_2$; $M_r=308.354$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量乙酸乙酯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用乙酸乙酯稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用乙酸乙酯稀释成适用浓度的标准工作溶液。

呋喃丹 (克百威; $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 GBW (E) 060225 呋喃丹 ($\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}_3$; $M_r=221.2524$) 纯度分析标准物质 [$m=0.1001\text{g}$, 质量分数为 99.9%] 或经纯度分析的呋喃丹 (纯度 $\geq 99.3\%$) [质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品, 于小烧杯中, 用乙醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇溶解稀释到刻度。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。储于冰箱中, 使用时, 用乙醇稀释成 10 $\mu\text{g/mL}$ 的工作标准溶液。

注: 如果无法获得呋喃丹标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯]

方法 1 称取 100g 呋喃丹, 置于 500mL 烧杯中, 加入三氯甲烷, 加热使晶体完全溶

解，并呈饱和溶液，趁热快速抽滤，放置冷却后，滤液置于冰箱中冷冻（-12℃）结晶。完全冷冻后，取出，抽滤，用冷冻的三氯甲烷-乙醇混合溶剂洗涤晶体 2 遍。

方法 2 将晶体再次用热三氯甲烷溶解，并呈饱和溶液，放置冷却后，移入冰箱中冷冻（-12℃）结晶，抽滤，用冷冻的三氯甲烷-乙醇混合溶剂洗涤晶体 2 遍。再重复结晶 1 次。经真空干燥制得纯品。

[纯度分析] 采用差示扫描量热法、液相色谱法测定其纯度。

呋喃妥因（C₈H₆N₄O₅）标准溶液（1000μg/mL）

[配制] 取适量呋喃妥因于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的呋喃妥因（C₈H₆N₄O₅； $M_r=238.1570$ ）纯品（纯度≥99%），置于 500mL 烧杯中，加 250mL 二甲基甲酰胺溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用二甲基甲酰胺稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法：避光操作，准确量取 0.8mL 上述溶液，置于 100mL 棕色容量瓶中，用水稀释至刻度（8μg/mL），摇匀，1h 内，按附录十，用分光光度法，在 367nm 的波长处测定溶液的吸光度，C₈H₆N₄O₅ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 766 计算，即得。

呋喃唑酮（C₈H₇N₃O₅）标准溶液（1000μg/mL）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$ ； w ——质量分数）的呋喃唑酮（C₈H₇N₃O₅； $M_r=225.1583$ ）纯品（纯度≥99%），于小烧杯中，用乙腈水溶液（乙腈+水=80+20）溶解，转移到 100mL 棕色容量瓶中，用乙腈水溶液（乙腈+水体积比=80+20）稀释到刻度，混匀，配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。保存于冰箱中。

呋塞米（C₁₂H₁₁ClN₂O₅S）标准溶液（1000μg/mL）

[配制] 取适量呋塞米于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的呋塞米（C₁₂H₁₁ClN₂O₅S； $M_r=330.744$ ）纯品（纯度≥99%），置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[呋塞米纯度的测定] 称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 30mL 乙醇，温热使其溶解，冷却，加 4 滴甲酚红指示液与 1 滴麝香草酚蓝指示液，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显紫红色，并保持 30s。呋塞米的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.3307}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3307——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的呋塞米的质量。

II 标准溶液

伏杀硫磷 (C₁₂H₁₅ClNO₄PS₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的伏杀硫磷 (C₁₂H₁₅ClNO₄PS₂; $M_r=367.809$) 纯品 (纯度≥99%), 于小烧杯中, 用二氯甲烷 (重蒸馏, 收集 40℃ 馏分) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用二氯甲烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/L 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

氟胺氰菊酯 (C₂₆H₂₂ClF₃N₂O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的氟胺氰菊酯 (C₂₆H₂₂ClF₃N₂O₃; $M_r=502.913$) 纯品, 置于烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 或正己烷溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 或正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

氟胞嘧啶 (C₄H₄FN₃O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量氟胞嘧啶于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氟胞嘧啶 (C₄H₄FN₃O; $M_r=129.0925$) 纯品 (纯度≥99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氟胞嘧啶纯度的测定] 电位滴定法: 称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 10mL 乙醚, 微热使其溶解, 冷却, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$]; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

氟胞嘧啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1291}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1291——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氟胞嘧啶的质量。

氟磺胺草醚 (C₁₅H₁₀ClF₃N₂O₆S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的氟磺胺草醚 (C₁₅H₁₀ClF₃N₂O₆S; $M_r=438.763$) 纯

品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用色谱纯甲醇溶解后，转移到100mL容量瓶中。用色谱纯甲醇定容，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

氟康唑（ $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{F}_2\text{N}_6\text{O}$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量氟康唑于称量瓶中，于105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的氟康唑（ $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{F}_2\text{N}_6\text{O}$ ； $M_r=306.2708$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入1000mL容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[氟康唑纯度的测定] 称取0.1g已干燥的样品，准确到0.0001g，置于250mL锥形瓶中，加50mL冰醋酸溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极（玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极），搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。

氟康唑的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1531}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1531——与1.00mL高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以g为单位的氟康唑的质量。

氟乐灵（ $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_4$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）氟乐灵（ $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_4$ ； $M_r=335.2790$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于烧杯中，用苯溶解，转移到100mL容量瓶中，用苯定容，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再用苯稀释成适当浓度的标准工作溶液。

氟尿嘧啶（ $\text{C}_4\text{H}_3\text{FN}_2\text{O}_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量氟尿嘧啶于称量瓶中，于105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的氟尿嘧啶（ $\text{C}_4\text{H}_3\text{FN}_2\text{O}_2$ ； $M_r=130.0772$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量盐酸溶液（1%）溶解后，移入1000mL容量瓶中，用盐酸溶液（1%）稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法：准确取1.00mL上述溶液，移入100mL容量瓶中，用盐酸溶液（1%）稀释到刻度（10 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ），按附录十，用分光光度法，在265nm的波长处测定溶液的吸光度， $\text{C}_4\text{H}_3\text{FN}_2\text{O}_2$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为552计算，即得。

II 标准溶液

氟哌啶醇 (C₂₁H₂₃ClFNO₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量氟哌啶醇于称量瓶中, 于 60℃ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氟哌啶醇 (C₂₁H₂₃ClFNO₂; $M_r=375.864$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶液溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇溶液稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氟哌啶醇纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 微热使其溶解, 冷却, 加 2 滴萘酚甲醇指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色, 同时做空白试验。氟哌啶醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3759}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3759——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.0\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氟哌啶醇的质量。

氟烷 (C₂HBrClF₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用带盖的玻璃称量瓶, 预先加入 10mL 乙醇, 加盖, 准确称量。之后滴加经纯度测定的 (气相色谱法) 氟烷 (C₂HBrClF₃; $M_r=197.382$) 纯品, 称量, 至两次称量结果之差为 1.0000g, 即为氟烷质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录氟烷质量, 计算其浓度)。全部转移到 1000mL 容量瓶中, 加少量麝香草酚蓝作为稳定剂, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存备用。临用时取适量稀释。

福尔可定 (C₂₃H₃₀N₂O₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量福尔可定 (C₂₃H₃₀N₂O₄ · H₂O; $M_r=416.5106$) 于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的福尔可定 (C₂₃H₃₀N₂O₄; $M_r=398.4953$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[福尔可定纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。福尔可定的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1992}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1992——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的福尔可定的质量。

福美双 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的福美双 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{S}_4$; $M_r=240.433$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用三氯甲烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用三氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

腐霉利 ($\text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 腐霉利 ($\text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{NO}_2$; $M_r=284.138$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

辅酶 Q_{10} ($\text{C}_{59}\text{H}_{90}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 避光操作: 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的辅酶 ($\text{C}_{59}\text{H}_{90}\text{O}_4$; $M_r=863.3435$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

辅酶 R (维生素 H、 d -生物素; $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) d -生物素 ($\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$; $M_r=244.311$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用无水乙醇溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用无水乙醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[维生素 H 纯度的测定] 准确称取 0.50g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 新煮沸冷却的水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 在加热和不断搅拌下, 慢慢用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定悬浮液, 至溶液出现淡粉红色, 并保持 30s。维生素 H 的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2443}{m} \times 100\%$$

式中 w ——维生素 H 的质量分数, %;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

II 标准溶液

0.2443——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的维生素 H 的质量。

富马酸 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的高纯富马酸 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r=116.0722$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于高型烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[富马酸纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 甲醇, 温热使其溶解, 冷却后, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 并用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定到开始出现粉红色, 并保持 30s。富马酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.05804}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.05804——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的富马酸的质量。

富马酸氯马斯汀 ($\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{ClNO} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量富马酸氯马斯汀于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的富马酸氯马斯汀 ($\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{ClNO} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r=459.962$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇加热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[富马酸氯马斯汀纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.35g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 60mL 冰醋酸溶解后, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

富马酸氯马斯汀的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4600}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4600——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的富马酸氯马斯汀的质量。

富马酸酮替芬 ($\text{C}_{19}\text{H}_{19}\text{NOS} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量富马酸酮替芬于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的富马酸酮替芬 ($\text{C}_{19}\text{H}_{19}\text{NOS} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r=425.497$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[富马酸酮替芬纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。富马酸酮替芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4255}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4255——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的富马酸酮替芬的质量。

甘氨酸 (氨基乙酸) 标准溶液 [$\rho(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)=1000\mu\text{g/mL}$]

[配制] 取适量甘氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 并经纯度分析的甘氨酸 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$; $M_r=75.0666$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用水稀释到刻度。避光低温保存。

[甘氨酸纯度的测定] 准确称取 0.10g 已于 105 $^{\circ}\text{C}$ 干燥的样品, 准确至 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 1.5mL 无水甲酸, 25mL 冰醋酸, 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。甘氨酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.07507}{m} \times 100\%$$

式中 w ——甘氨酸的质量分数, %;

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.07507——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的甘氨酸的质量。

II 标准溶液

甘氨酸标准溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 7.5067g 经纯度分析的甘氨酸（或按纯度换算得出的质量 $m=7.5067\text{g}/w$ ； w ——质量分数）置于 100mL 烧杯中，加 50mL 水，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 30.00mL 配制好的甘氨酸溶液，于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸，加 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为蓝绿色。同时做空白试验。甘氨酸溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2) = \frac{c(V_1 - V_2)}{V}$$

式中 $c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)$ ——甘氨酸溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

V ——甘氨酸溶液的体积，mL。

甘露醇 ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）甘露醇 ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$ ； $M_r=182.1718$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于烧杯中，加入 1mL 无水吡啶和 4mL 乙酸酐，在电热板上加热 30min（缓慢加热，以防内容物沸腾），冷却，移入 100mL 容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

甘油三乙酸酯 ($\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}_6$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的甘油三乙酸酯 ($\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}_6$ ； $M_r=218.2039$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[甘油三乙酸酯纯度的测定] 准确称取 1.0g 样品，准确到 0.0001g，移入一适用压力瓶内，添加 25.0mL 氢氧化钾溶液 [$c(\text{KOH})=1\text{mol/L}$] 和 15mL 异丙醇，瓶盖塞好，用安全的包装纸包好放在一帆布袋内。放置在水浴中维持 $(98\pm 2)^\circ\text{C}$ ，加热 1h，应使水浴中水的液面恰好超过瓶内液体。然后移出水浴，在室温空气中冷却，松开包装纸卸去瓶盖使之释放出全部压力，移开包装纸，加 6 滴酚酞指示液（10g/L），用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.500\text{mol/L}$] 滴定其中过量的碱，使之刚好隐约呈现粉红色为止，同时做空白试验。甘油三乙酸酯的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.09606}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积，mL；

c ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.09606——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的甘油三乙酸酯的质量。

杆菌肽 ($\text{C}_{66}\text{H}_{103}\text{N}_{17}\text{O}_{16}\text{S}$) 标准溶液 (1000 单位/mL)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位), 经效价测定的杆菌肽 ($\text{C}_{66}\text{H}_{103}\text{N}_{17}\text{O}_{16}\text{S}$; $M_r=1422.693$) 标准品 (58IU/mg), 准确到 0.0001g, 用 pH6.0 磷酸盐缓冲液配制成 1000IU/mL 的标准储备溶液, 置于冰箱中 4℃ 保存, 可使用一周。

肝素钠标准溶液 [1000 单位/mL ($\mu\text{g}/\text{mL}$)]

[配制] 取适量肝素钠于称量瓶中, 置于五氧化二磷干燥器中, 于 60℃ 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 经效价测定的肝素钠纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度。1mL 溶液中含 1000 单位的肝素钠。

高三尖杉酯碱 ($\text{C}_{29}\text{H}_{39}\text{NO}_9$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的高三尖杉酯碱 ($\text{C}_{29}\text{H}_{39}\text{NO}_9$; $M_r=545.6213$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量无水乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 6.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 加无水乙醇稀释到刻度 (60 $\mu\text{g}/\text{mL}$), 用分光光度法, 在 291nm 的波长处测定溶液的吸光度, $\text{C}_{29}\text{H}_{39}\text{NO}_9$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 76 计算, 即得。

格列本脲 ($\text{C}_{23}\text{H}_{28}\text{ClN}_3\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量格列本脲于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的格列本脲 ($\text{C}_{23}\text{H}_{28}\text{ClN}_3\text{O}_5\text{S}$; $M_r=494.004$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

格列吡嗪 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{N}_5\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量格列吡嗪于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的格列吡嗪 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{N}_5\text{O}_4\text{S}$; $M_r=445.535$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量稀氢氧化钠溶液 (10g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用稀氢氧化钠溶液 (10g/L) 稀释到刻度。避光保存。

[格列吡嗪纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 二甲基甲酰胺溶解后, 加 2 滴喹哪啶红指示液 (1g/L), 用甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液所显红色消退, 同时做空白试验。格列吡嗪

II 标准溶液

的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4455}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积, mL;

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4455——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的格列吡嗪的质量。

格列齐特 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量格列齐特于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的格列齐特 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$; $M_r = 323.411$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[格列齐特纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

格列齐特的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3234}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3234——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的格列齐特的质量。

庚酸乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加庚酸乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}_2$; $M_r = 158.2380$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为庚酸乙酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录庚酸乙酯质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。

功夫菊酯 (三氟氯氰菊酯; $\text{C}_{23}\text{H}_{19}\text{ClF}_3\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的三氟氯氰菊酯 ($\text{C}_{23}\text{H}_{19}\text{ClF}_3\text{NO}_3$; $M_r=449.850$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏苯稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 用石油醚稀释配成适当浓度的标准工作溶液。置于冰箱保存备用。

果胶标准溶液 (10g/L)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 果胶纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 加水溶解, 煮沸, 冷却。如有不溶物则需过滤。调至 pH3.5, 移入 100mL 容量瓶中, 用水定容, 混匀。在冰箱中储存备用。使用时间不超过 3 天。

果糖 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量果糖于称量瓶中, 在 55°C 真空干燥至恒重。用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 果糖 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$; $M_r=180.1559$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶解于适量水中, 移入 100mL 容量瓶中, 用蒸馏水定容, 混匀。存放于冰箱中备用。

过氧苯甲酰 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的过氧苯甲酰 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_4$; $M_r=242.2268$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于 100mL 烧杯中, 用丙酮溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 用丙酮稀释定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。避光低温保存。

[过氧苯甲酰纯度的测定] 准确称取 0.25g, 准确至 0.0001g。置于 250mL 碘量瓶中, 加 30mL 丙酮, 振摇使其溶解, 加 5mL 碘化钾溶液 (165g/L) 盖紧瓶塞, 摇匀, 置暗处 15min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至无色。同时做空白试验。过氧苯甲酰的质量分数 (w) 按下式计算

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1211}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1211——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.0\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的过氧苯甲酰的质量。

注: 应注意! 该物质, 尤其是干燥品, 是危险的、反应剧烈的氧化物质, 会自发爆炸, 故储存时必须保持一定的水分。使用时需仔细阅读标签上的警告说明, 仔细操作。

L-谷氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量 L-谷氨酸于称量瓶中, 于 85°C 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 并经纯

II 标准溶液

度分析的 L-谷氨酸 ($C_5H_9NO_4$; $M_r = 147.1293$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量新煮沸冷却的水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[L-谷氨酸纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g, 溶于 100mL 新煮沸并冷却的水中, 加溴百里酚蓝指示液, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定到蓝色为终点。L-谷氨酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1471}{m} \times 100\%$$

式中 w ——L-谷氨酸的质量分数, %;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1471——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 L-谷氨酸的质量。

谷氨酸 ($C_5H_9NO_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量谷氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的谷氨酸 ($C_5H_9NO_4$; $M_r = 147.1293$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 用热水溶解后, 冷却后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 避光低温保存。使用时用水稀释。

[谷氨酸纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 沸水使其溶解, 冷却, 加 5 滴麝香草酚蓝指示液 (0.5g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液由黄色变为蓝绿色。谷氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1471}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1471——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的谷氨酸的质量。

谷氨酸钾 ($\text{KC}_5\text{H}_8\text{NO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的谷氨酸钾 ($\text{KC}_5\text{H}_8\text{NO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 203.2349$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[谷氨酸钾纯度的测定] 称取 0.1g 的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 水, 30mL 冰醋酸溶解后, 用电位滴定法, 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。

谷氨酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1016}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1016——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的谷氨酸钾 ($\text{KC}_5\text{H}_8\text{NO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 的质量。

L-谷氨酸盐酸盐 (盐酸 L-谷氨酸; $\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_4 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 L-谷氨酸盐酸盐于称量瓶中, 于 85 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m(\text{g}) = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 并经纯度分析的 L-谷氨酸盐酸盐 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_4 \cdot \text{HCl}$; $M_r = 183.590$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量新煮沸冷却的水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[L-谷氨酸盐酸盐纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 溶于 100mL 水中, 加溴百里酚蓝指示液, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定到蓝色为终点。L-谷氨酸盐酸盐的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.09180}{m} \times 100\%$$

式中 w ——L-谷氨酸盐酸盐的质量分数, %;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09180——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 L-谷氨酸盐酸盐的质量。

谷氨酸钠 ($\text{NaC}_5\text{H}_8\text{NO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量谷氨酸钠于称量瓶中, 于 98 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的谷氨酸钠 ($\text{NaC}_5\text{H}_8\text{NO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 187.1264$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[谷氨酸钠纯度的测定] 准确称取 0.080g 已干燥的样品, 准确到 0.00001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 无水甲酸溶解后, 加 30mL 冰醋酸, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$]; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时作空白试验。

II 标准溶液

谷氨酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.09356}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09356——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的谷氨酸钠 ($\text{NaC}_5\text{H}_8\text{NO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 的质量。

L-谷酰胺 ($\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 L-谷酰胺于称量瓶中, 于 85 $^\circ\text{C}$ 下干燥 3h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 并经纯度分析的 L-谷酰胺 ($\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_3$; $M_r=146.1445$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[L-谷酰胺纯度的测定] 称取 0.15g 已于 85 $^\circ\text{C}$ 干燥的样品, 准确至 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加 3mL 甲酸, 50mL 冰醋酸 (优级纯), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 采用电位滴定法确定终点。同时做空白试验。L-谷酰胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1461}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1461——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 L-谷酰胺的质量。

胱氨酸 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量胱氨酸于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 经纯度分析的胱氨酸 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2$; $M_r=240.301$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 稀释到刻度。低温避光保存。

[胱氨酸纯度的测定] 蒸馏装置如图 2-1。图中 A 为 1000mL 圆底烧瓶, B 为安全瓶, C 为连有氮气球的蒸馏器, D 为漏斗, E 为直形冷凝管, F 为 100mL 锥形瓶, G、H 为橡皮管夹。

连接蒸馏装置, A 瓶中加适量水与数滴甲基红指示液, 加稀硫酸使成酸性, 加玻璃珠或沸石数粒, 从 D 漏斗加约 50mL 水, 关闭 G 夹, 开放冷凝水, 煮沸 A 瓶中的水, 当蒸气

从冷凝管尖端冷凝而出时，移去火源，关 H 夹，使 C 瓶中的水反抽到 B 瓶，开 G 夹，放出 B 瓶中的水，关 B 瓶及 G 夹，将冷凝管尖端插入约 50mL 水中，使水自冷凝管尖端反抽至 C 瓶，再抽至 B 瓶，如上法放去。如此将仪器洗涤（2~3）次。

称取约 20mg 已干燥的样品 [约相当于含氮量（1.0~2.0）mg]，准确到 0.00001g，置干燥的（30~50）mL 凯氏烧瓶中，加 0.3g 硫酸钾（或无水硫酸钠）与 5 滴硫酸铜溶液（300g/L），再沿瓶壁滴加 2.0mL 硫酸；在凯氏烧瓶口放一小漏斗，并使烧瓶成 45° 斜置，用小火缓缓加热使

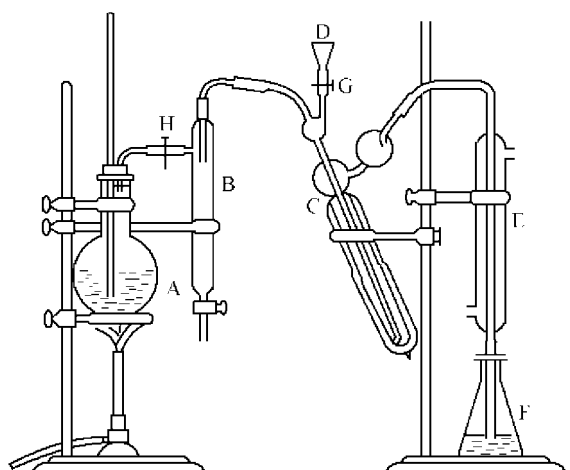


图 2-1 蒸馏装置

溶液保持在沸点以下，等泡沸停止，逐步加大火力，沸腾至溶液澄清的绿色后，除另有规定外，继续加热 10min，冷却，加 2mL 水。

取 10mL 硼酸溶液（2%），置 100mL 锥形瓶中，加 5 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液，将冷凝管尖端插入液面下。然后，将凯氏烧瓶中内容物经由 D 漏斗转入 C 蒸馏瓶中，用水少量淋洗凯氏烧瓶及漏斗数次，再加入 10mL 氢氧化钠溶液（400g/L），用少量水再洗涤漏斗数次，关 G 夹，加热 A 瓶进行蒸气蒸馏，至硼酸溶液开始由酒红色变为蓝绿色时起，继续蒸馏约 10min 后，将冷凝管尖端提出液面，使蒸气继续冲洗约 1min，用水淋洗尖端后停止蒸馏。

馏出液用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.0100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由蓝绿色变为灰紫色，并将滴定的结果用空白试验 [空白和样品所得馏出液的容积应基本相同，约（70~75）mL] 校正。

取用的样品如在 0.1g 以上时，应适当增加硫酸的用量，使消解作用完全，并相应地增加氢氧化钠溶液（400g/L）的用量。

胱氨酸的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1201}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积，mL；

c ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1201——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的胱氨酸的质量。

L-胱氨酸标准溶液（1000 $\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）GBW（E）060002 L-胱氨酸标准物质或经纯度分析的 L-胱氨酸（ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2$ ； $M_r = 240.301$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ）置于 100mL 烧杯中，加 30mL 盐酸溶液（1+99），溶解后，

II 标准溶液

移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1+99) 稀释到刻度。

[L-胱氨酸纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品，准确至 0.0001g。置于碘量瓶中，加 3mL 氢氧化钠溶液 (40g/L) 及 3mL 水溶解，再加 30mL 水及 50.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{6} \text{KBrO}_3) = 0.100 \text{mol/L}$]，10mL 盐酸，立即密封，振摇 5min，放置 10min。于冰浴中冷却，加 2g 碘化钾，振摇溶解，暗处放置 10min。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定，近终点时，加 3mL 淀粉指示液 (5g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。L-胱氨酸的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2403}{m} \times 100\%$$

式中 w ——L-胱氨酸的质量分数，%；

V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2403——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000 \text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的 L-胱氨酸的质量。

桂利嗪 ($\text{C}_{26}\text{H}_{28}\text{N}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量桂利嗪于称量瓶中，于 80℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000 \text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的桂利嗪 ($\text{C}_{26}\text{H}_{28}\text{N}_2$ ； $M_r = 368.5139$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光保存。

[桂利嗪纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸与 4mL 乙醇溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定，至溶液显绿色，同时做空白试验。桂利嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1843}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1843——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000 \text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的桂利嗪的质量。

癸二酸 ($\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000 \text{g}/w$ ； w ——质量分数) 癸二酸 ($\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_4$ ； $M_r = 202.2475$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[癸二酸纯度的测定] 称取 0.3g 试样，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加入

50mL 中性乙醇溶液待试样全部溶解后，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈微红色，保持 30s 不褪色。癸二酸的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1011}{m} \times 100\%$$

式中 w ——癸二酸的质量分数，%；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

m ——样品质量，g；

0.1011——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的癸二酸的质量。

癸氟奋乃静 ($\text{C}_{32}\text{H}_{44}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的癸氟奋乃静 ($\text{C}_{32}\text{H}_{44}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$ ； $M_r=591.771$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[癸氟奋乃静纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。癸氟奋乃静的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2959}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2959——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的癸氟奋乃静的质量。

癸酸乙酯 ($\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 新蒸馏的癸酸乙酯 ($\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_2$ ； $M_r=200.3178$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于小烧杯中，用乙醇溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

癸氧喹酯 ($\text{C}_{24}\text{H}_{35} \cdot \text{NO}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的癸氧喹酯 ($\text{C}_{24}\text{H}_{35}\text{NO}_5$ ； $M_r=417.5384$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用重蒸馏三氯甲烷溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏三

II 标准溶液

氯甲烷稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

哈西萘德 ($\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{ClFO}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的哈西萘德 ($\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{ClFO}_5$; $M_r=454.959$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。

蒿甲醚 ($\text{C}_{16}\text{H}_{26}\text{O}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的蒿甲醚 ($\text{C}_{16}\text{H}_{26}\text{O}_5$; $M_r=298.3746$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

禾草丹 (杀草丹; $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ClNOS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 禾草丹 ($\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ClNOS}$; $M_r=257.780$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，用少量丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用丙酮定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

禾草灵 ($\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{O}_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 禾草灵 ($\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{O}_4$; $M_r=341.186$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，用少量重蒸馏的石油醚溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏石油醚定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再用石油醚稀释成适用浓度的标准工作溶液。

禾大壮 ($\text{C}_9\text{H}_{17}\text{NOS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的禾大壮 ($\text{C}_9\text{H}_{17}\text{NOS}$; $M_r=187.302$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用重蒸馏丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏丙酮定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，储存于冰箱 (4°C) 中，使用时，用丙酮稀释成适当浓度的标准工作溶液。

核黄素 (维生素 B_2 ; $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 避光操作。取适量维生素 B_2 于称量瓶中，于五氧化二磷干燥器中干燥 24h ，用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维生素 B_2 ($\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6$; $M_r=376.3639$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，加乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=0.02\text{mol}/\text{L}$]，在蒸汽浴上恒速搅动至溶

解，冷却后，转移到 100mL 棕色容量瓶中，加少量甲苯用作稳定剂，用乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=0.02\text{mol/L}$] 定容，混匀。盛入棕色瓶，临用现配。低温 (4°C) 避光保存。

[标定] 分光光度法：避光操作，准确移取 1.5mL 上述溶液，置 100mL 棕色容量瓶中，加 7mL 乙酸钠溶液 (14g/L)，用水稀释至刻度 ($15\mu\text{g/mL}$)，摇匀。按附录十，用分光光度法，在 444nm 的波长处测定溶液的吸光度， $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 323 计算，即得。

核黄素磷酸钠 ($\text{NaC}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_9\text{P}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量核黄素磷酸钠 ($\text{NaC}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_9\text{P} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=478.3256$) 于称量瓶中，于 130°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的核黄素磷酸钠 ($\text{NaC}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_9\text{P}$; $M_r=445.535$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法：避光操作，准确移取 2.00mL 上述溶液，移入 100mL 容量瓶中，加 7mL 乙酸钠溶液 (14g/L)，用水稀释到刻度 ($20\mu\text{g/mL}$)，摇匀。按附录十，用分光光度法，在 444nm 的波长处测定溶液的吸光度， $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 323，计算，即得。

红花黄色素 ($\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的红花黄色素 ($\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; $M_r=342.2965$) 纯品置于烧杯中，用水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

红霉素 ($\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$) 标准溶液 [1000 单位/ $\text{mL}(\mu\text{g/mL})$]

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位，1mg 的效价不低于 920 红霉素单位) 经效价测定的红霉素 ($\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$; $M_r=733.9268$) 标准品，置于 100mL 烧杯中，加适量灭菌水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用灭菌水稀释到刻度，混匀。1mL 溶液中含 1000 单位的红霉素，1000 单位的红霉素相当于 1mg $\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$ 。于冰箱中 4°C 保存，可使用一周。

红曲色素标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g 的用下述方法制备的红曲色素，于小烧杯中，用甲醇溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[红曲色素的制备] 取 1g 红曲色素于烧杯中，加入 30mL 甲醇溶解，然后加入 5g 硅胶，拌匀，装入 50g 硅胶层析柱中 (湿法装柱)，将拌有硅胶的红曲色素装在柱顶，后用甲醇洗脱；直至洗脱下来的甲醇无色为止，然后减压浓缩至膏状，于 ($60\sim 70$) $^\circ\text{C}$ 烘箱中烘干，约剩下 0.89g 的红曲色素作为标准品。

II 标准溶液

β -胡萝卜素 ($C_{40}H_{56}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) β -胡萝卜素 ($C_{40}H_{56}$; $M_r=536.8726$) 标准品, 于小烧杯中, 溶于 10mL 三氯甲烷中, 立即转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 避光保存于冰箱中。

[标定] 准确移取 1.5mL 上述溶液, 于 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀, 用 1cm 比色皿, 以正己烷为空白, 在 450nm 处测定吸光度, 平行测定三份, 取均值。 β -胡萝卜素标准溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho = \frac{A}{E} \times \frac{100}{1.5}$$

式中 ρ —— β -胡萝卜素溶液的质量浓度, μ g/mL;

A ——平均吸光度;

E —— β -胡萝卜素在正己烷溶液中的吸光系数 (于波长 450nm 处, 1cm 比色皿, 溶液的质量浓度 1 μ g/mL 时的吸光系数为 0.2638)。

琥珀氯霉素 ($C_{15}H_{16}Cl_2N_2O_8$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m(g)=1000g/w$; w ——质量分数) 琥珀氯霉素 ($C_{15}H_{16}Cl_2N_2O_8$; $M_r=423.202$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量无水乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法: 准确移取 2.00mL 上述溶液, 置 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度 (20 μ g/mL), 摇匀。按附录十, 用分光光度法, 在 276nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_{15}H_{16}Cl_2N_2O_8$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 298, 计算, 即得。

琥乙红霉素 ($C_{37}H_{67}NO_{13}$) 标准溶液 [1000 单位/mL(μ g/mL)]

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000g/X$; X ——每 1mg 的效价单位经效价测定) 琥乙红霉素 ($C_{37}H_{67}NO_{13}$; $M_r=862.0527$) 纯品 (1mg 的效价不低于 765 红霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量无水乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。1000 单位的红霉素相当于 1mg $C_{37}H_{67}NO_{13}$ 。

华法林钠 ($NaC_{19}H_{15}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的华法林钠 ($NaC_{19}H_{15}O_4$; $M_r=330.3098$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=0.01mol/L$] 稀释到刻度 (10 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 308nm 的波长处测定溶液的吸光度, $NaC_{19}H_{15}O_4$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 431, 计算, 即得。

环孢素 ($C_{62}H_{111}N_{11}O_{12}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量环孢素于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60 $^{\circ}C$ 下减压干燥至恒

重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的环孢素（ $C_{62}H_{111}N_{11}O_{12}$ ； $M_r = 1202.6112$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

环吡酮胺（ $C_{12}H_{17}NO_2 \cdot C_2H_7NO$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的环吡酮胺（ $C_{12}H_{17}NO_2 \cdot C_2H_7NO$ ； $M_r = 268.3520$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量甲醇（或乙醇）溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用甲醇（或乙醇）稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[环吡酮胺纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 二甲基甲酰胺，使其溶解，加 2 滴麝香草酚蓝甲醇指示液（0.5g/L），在氮气流中用甲醇锂标准溶液 [$c(CH_3OLi) = 0.100mol/L$] 滴定，至溶液显蓝色。同时做空白试验。环吡酮胺的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2684}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇锂标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验甲醇锂标准溶液的体积，mL；

c ——甲醇锂标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2684——与 1.00mL 甲醇锂标准溶液 [$c(CH_3OLi) = 1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的环吡酮胺（ $C_{12}H_{17}NO_2 \cdot C_2H_7NO$ ）的质量。

环扁桃酯（ $C_{17}H_{24}O_3$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的环扁桃酯（ $C_{17}H_{24}O_3$ ； $M_r = 276.3707$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[环扁桃酯纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品，称准至 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，准确加入 25mL 氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(KOH) = 0.100mol/L$]，在水浴上加热回流 30min，冷却，用新煮沸过的冷水淋洗冷凝管，洗液并入锥形瓶中，加数滴酚酞指示液（10g/L），用硫酸滴定标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4) = 0.100mol/L$] 滴定，同时做空白试验。环扁桃酯的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2764}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

c ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2764——与 1.00mL 硫酸滴定标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4) = 1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的环扁桃酯的质量。

II 标准溶液

环己胺 (C₆H₁₃N) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 环己胺 (C₆H₁₃N; $M_r=99.1741$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于烧杯中, 加水 50mL 和 0.5mL 盐酸溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

环己基氨基磺酸钠 (甜蜜素; C₆H₁₂NNaO₃S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量环己基氨基磺酸钠于称量瓶中, 105℃干燥 2h, 取出, 置于干燥器中冷却, 备用。用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的环己基氨基磺酸钠 (C₆H₁₂NNaO₃S; $M_r=201.219$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 加水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 加水定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

[环己基氨基磺酸钠纯度测定] 称取 0.3g 经 105℃干燥的样品, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 加热使之溶解, 冷却至室温后, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液由紫色变为蓝绿色为终点, 同时做空白试验。环己基氨基磺酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2012}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2012——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的环己基氨基磺酸钠的质量。

环己基丙酸烯丙酯 (C₁₂H₂₀O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加环己基丙酸烯丙酯 (C₁₂H₂₀O₂; $M_r=196.2860$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为环己基丙酸烯丙酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录环己基丙酸烯丙酯质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

环己六醇 (肌醇; C₆H₁₂O₆) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量环己六醇置于称量瓶中, 在 105℃下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的环己六醇 (C₆H₁₂O₆; $M_r=180.1559$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于 100mL 烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[环己六醇纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 移入 250mL

烧杯中，加入 5mL 由 1 份硫酸溶液（95%）和 50 份乙酸酐构成的混合溶液，盖上表面皿。置于汽浴上加热 20min，再在冰浴上冷冻，并加入 100mL 水；煮沸 20min。冷却；用少量水，定量移入 250mL 分液漏斗中。用 6 份氯仿萃取，体积为 30mL、25mL、15mL、10mL、10mL 和 10mL，并用氯仿冲洗原烧杯。用第二个 250mL 分液漏斗收集氯仿萃取液，并用 10mL 水洗涤萃取混合液。用另一铺有棉花拭子（纱布包棉花）的漏斗将氯仿溶液移入称量的索氏烧瓶中，用 10mL 氯仿清洗分液漏斗和漏斗，清洗液并入萃取混合液中。在汽浴上蒸发至干，并在烘箱内 105℃ 下干燥 1h；取出，在干燥器内冷却后称量。环己六醇的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 0.4167}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——六乙酸环乙酯的质量，g；

m ——样品质量，g；

0.4167——环己六醇与六乙酸环乙酯换算系数。

环己酮肟（己内酰胺； $C_6H_{11}NO$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）在苯中两次重结晶的环己酮肟（己内酰胺）（ $C_6H_{11}NO$ ； $M_r=113.1576$ ）（称量时注意防止吸水）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。冰箱中 4℃ 可保存 6 个月。

环拉酸钠（ $NaC_6H_{12}O_3S$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

[配制] 取适量环拉酸钠于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的环拉酸钠（ $NaC_6H_{12}O_3S$ ； $M_r=201.219$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[环拉酸钠纯度的测定] 准确称取 0.16g 已干燥的样品，准确至 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 冰醋酸，微热溶解后，冷却，加 2 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定，至溶液显绿色。同时做空白试验。环拉酸钠的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2012}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2012——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的环拉酸钠的质量。

环磷酰胺（ $C_7H_{15}Cl_2N_2O_2P$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

[配制] 准确称取 1.0690g（或按纯度换算出质量 $m=1.0690g/w$ ； w ——质量分数）

II 标准溶液

经纯度分析（高效液相色谱法）的环磷酰胺（ $C_7H_{15}Cl_2N_2O_2P \cdot H_2O$ ； $M_r = 279.1012$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

环维黄杨星 D（ $C_{26}H_{46}N_2O$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量环维黄杨星 D 于称量瓶中，于105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的环维黄杨星 D（ $C_{26}H_{46}N_2O$ ； $M_r = 402.6562$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入1000mL容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光保存。

[环维黄杨星 D 纯度的测定] 准确称取0.15g已干燥的样品，准确到0.0001g，置于250mL锥形瓶中，加30mL冰醋酸溶解后，加1mL乙醚和1滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显纯蓝色，同时做空白试验。环维黄杨星 D 的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2013}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2013——与1.00mL高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以g为单位
的环维黄杨星 D 的质量。

环氧丙烷（ C_3H_6O ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取100mL容量瓶，预先加入10mL乙醇，加盖，用最小分度为0.01mg的分析天平准确称量。之后滴加色谱纯环氧丙烷（ C_3H_6O ； $M_r = 58.0791$ ），称量，至两次质量之差为0.1000g，即为环氧丙烷质量（如果准确到0.1000g操作有困难，可通过准确记录环氧丙烷质量，计算其浓度）。用乙醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

环氧氯丙烷（ C_3H_5ClO ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取100mL容量瓶，预先加入少量经处理并重蒸馏的二硫化碳（或水），用经过校准的微量注射器准确量取0.0847mL的环氧氯丙烷（ C_3H_5ClO ； $M_r = 92.524$ ）（色谱纯，20 $^{\circ}\text{C}$ 为0.1000g）（或准确称取0.1000g环氧氯丙烷）注入容量瓶中，用二硫化碳（或水）稀释到刻度。4 $^{\circ}\text{C}$ 以下冷藏，备用。

环氧七氯（ $C_{10}H_5Cl_7O$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g环氧七氯（ $C_{10}H_5Cl_7O$ ； $M_r = 389.317$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），（或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数），置于烧杯中，用少量苯溶解，转移到100mL容量瓶中，然后用石油醚定容，混匀。配制成浓

度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

环氧乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

方法 1

[配制] 准确移取 3.5mL 环氧乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$; $M_r = 44.0526$) 于预先盛有异丙醇的 1000mL 容量瓶，用异丙醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

[标定] 准确移取 25.00mL 盐酸乙醇标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol}/\text{L}$]，置于含有 40mg 氯化镁 ($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 的磨口锥形瓶中，摇匀，使饱和，准确加入 30mL 上述环氧乙烷溶液，加 1mL 溴甲酚绿指示液 ($0.5\text{g}/\text{L}$)，溶液呈黄色，再准确加入 10mL 盐酸乙醇标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.0500\text{mol}/\text{L}$]，盖紧瓶塞，置冰浴中 30min ，用氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(\text{KOH}) = 0.0500\text{mol}/\text{L}$] 滴定。同时做空白试验。环氧乙烷的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.04405}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——盐酸标准溶液的体积， mL ；

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度， mol/L ；

c_2 ——氢氧化钾标准溶液的浓度， mol/L ；

V_2 ——氢氧化钾标准溶液的体积， mL ；

m ——样品质量， g ；

0.04405 ——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的环氧乙烷的质量。

方法 2

[配制] 取 100mL 容量瓶，预先加入 10mL 乙醇，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加纯度分析的环氧乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$; $M_r = 44.0526$)，至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)，即为环氧乙烷质量，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

[环氧乙烷纯度的测定] 于 50mL 具塞磨口锥形瓶中，称取氯化镁 100g ，并加入 85mL 氯化镁饱和溶液，再准确加入 20.0mL 硫酸溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 1\text{mol}/\text{L}$]，于冰浴中冷却至 1°C 以下。

另取一已知质量的安瓿球于丙酮-干冰浴中冷却，吸取 ($0.50 \sim 0.89$) g [或用注射器注入 ($0.60 \sim 1.0$) mL] 待测环氧乙烷样品， 20mL 硫酸溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 1\text{mol}/\text{L}$] [相当于 0.89g 的 99% 的环氧乙烷，若硫酸溶液浓度低于 $1\text{mol}/\text{L}$ 或试料量超过 0.89g ，则需相应增加酸量或氯化镁的量]，然后将安瓿球细颈末端用火封口，自丙酮-干冰浴中取出安瓿球，并用滤纸擦干，置干燥器内升至室温后称量 (准确至 0.0001g)。再将其置于上述冷却至 1°C 以下的具塞磨口锥形瓶中 (勿使小球碰破) 盖紧瓶塞 (瓶塞上可涂些油脂，使其润滑密封)。稍冷后，包上毛巾，压紧瓶塞，摇破小球，继续摇动 15min ，使其充分反应，如果安瓿球细颈未完全碰碎，可用搅拌棒将其捣碎，加入 0.5mL 溴甲酚紫指示液，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.250\text{mol}/\text{L}$] 至溶液呈紫色为终点，同时做空白试验。

空白试验滴定时，先用移液管加入 50.0mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.250\text{mol}/\text{L}$] 中和部分硫酸溶液，再加入溴甲酚紫指示液，继续滴定至终点。

II 标准溶液

环氧乙烷的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c_1(50 + V_0 - V_1) \times 0.04405}{m} \times 100\%$$

式中 w ——环氧乙烷的质量分数，%；

$50 + V_0$ ——滴定空白时所消耗的氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_1 ——滴定样品时所消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.04405——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的环氧乙烷的质量。

磺胺 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量经纯度测定的磺胺于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的磺胺 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$ ； $M_r = 172.205$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用乙腈溶解后，转移到 100mL 容量瓶，并用乙腈稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[磺胺纯度的测定]

方法 1 称取 0.4g 已干燥样品，准确到 0.0001g，置于 200mL 烧杯中，加 40mL 水和 20mL 盐酸溶液 (1+1)，搅拌使之溶解，再加 20mL 溴化钾溶液 (100g/L)，装好铂-铂电极，将滴定管尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处，在搅拌下于 (10~25)℃ 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 快速滴定，近终点时，将滴定管尖端提出液面，用少量水淋洗，然后缓缓逐滴滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复时为滴定至终点。

方法 2 称取 0.4g 已干燥样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 烧杯中，加 70mL 水和 15mL 盐酸溶液 (1+1)，搅拌使之溶解，将滴定管尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处，在搅拌下于 (10~25)℃ 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 0.1\text{mol/L}$] 快速滴定，近终点时，将滴定管尖端提出液面，用少量水淋洗，然后缓缓逐滴滴定，至对碘化钾-淀粉指示液立即显微蓝色，经过 1min 后用同样方法试验仍立即出现微蓝色即为滴定终点。

磺胺的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1722}{m} \times 100\%$$

式中 w ——磺胺的质量分数，%；

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——消耗亚硝酸钠标准溶液的体积，mL

m ——试样的质量，g；

0.1722——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的磺胺的质量。

磺胺吡啶 ($\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的磺胺吡啶 ($\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$; $M_r=249.289$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用丙酮溶解, 并转移至 100mL 容量瓶中, 用丙酮准确定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。存放在聚乙烯瓶中, 于 -10°C 保存可使用一个月。

磺胺醋酰钠 ($\text{C}_8\text{H}_9\text{N}_2\text{NaO}_3\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量磺胺醋酰钠 ($\text{NaC}_8\text{H}_9\text{N}_2\text{O}_3\text{S} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=254.239$) 于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺醋酰钠 ($\text{C}_8\text{H}_9\text{N}_2\text{NaO}_3\text{S}$; $M_r=236.223$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[磺胺醋酰钠纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.45g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 200mL 烧杯中, 加 40mL 水与 15mL 盐酸溶液 (50%), 置电磁搅拌器上, 搅拌使其溶解, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。磺胺醋酰钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2362}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2362——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺醋酰钠的质量。

磺胺多辛 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量磺胺多辛于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺多辛 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}$; $M_r=310.329$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[磺胺多辛纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.6g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于烧杯中, 加 40mL 水与 15mL 盐酸溶液 (50%), 置电磁搅拌器上, 搅拌使溶解, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。磺胺多辛的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3103}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;
 c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.3103——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺多辛的质量。

磺胺二甲嘧啶 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的磺胺二甲嘧啶 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$; $M_r=278.330$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用乙腈溶解后, 转移到 100mL 容量瓶, 并用乙腈稀释定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

磺胺二甲异噁唑标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的磺胺二甲异噁唑纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用乙腈溶解后, 转移到 100mL 容量瓶, 并用乙腈稀释定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

磺胺甲噁唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺甲噁唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$; $M_r=253.278$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[磺胺甲噁唑纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加 25mL 盐酸溶液 (50%) 溶解后, 加 25mL 水, 置电磁搅拌器上, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。磺胺甲噁唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2533}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;
 c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.2533——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺甲噁唑的质量。

磺胺甲基异噁唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的磺胺甲基异噁唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$; $M_r=253.278$) 纯

品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用乙腈溶解后,转移到100mL容量瓶,并用乙腈稀释定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

磺胺甲噁啉($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的磺胺甲噁啉($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$; $M_r=264.304$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用乙腈溶解后,转移到100mL容量瓶,并用乙腈稀释定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

磺胺甲噻二唑标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的磺胺甲噻二唑纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用乙腈溶解后,转移到100mL容量瓶,并用乙腈稀释定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

磺胺甲氧哒嗪($\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_3\text{N}_4\text{S}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的磺胺甲氧哒嗪($\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_3\text{N}_4\text{S}$; $M_r=282.319$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用丙酮溶解,并转移到100mL容量瓶中,用丙酮准确定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液,存放在聚乙烯瓶中,于 -10°C 保存可使用一个月。使用时,根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

磺胺甲氧嘧啶($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_3\text{S}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的磺胺甲氧嘧啶($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_3\text{S}$; $M_r=280.303$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用约10mL重蒸馏乙腈溶解后,转移到100mL容量瓶中,并用乙腈准确定容,摇匀,配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液,使用时,根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

磺胺间二甲氧嘧啶($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的磺胺间二甲氧嘧啶($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}$; $M_r=310.329$)纯品(纯度 $\geq 99.9\%$),于小烧杯中,用少量丙酮溶解,转移到100mL容量瓶中,用丙酮准确定容,摇匀,配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时,根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

磺胺喹噁啉($\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的磺胺喹噁啉($\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$; $M_r=300.336$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用约10mL重蒸馏乙腈溶解后,转移到100mL容量瓶中,并

II 标准溶液

用乙腈准确定容，摇匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

磺胺氯哒嗪标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的磺胺氯哒嗪纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用乙腈溶解后，转移到 100mL 容量瓶，并用乙腈稀释定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

磺胺嘧啶 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺嘧啶 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$; $M_r=250.277$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 300mL 烧杯中，加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度。避光低温保存。

[磺胺嘧啶纯度的测定] 永停滴定法：准确称取 0.5g 样品，准确到 0.0001g ，置于 200mL 烧杯中，加 40mL 水与 15mL 盐酸溶液 (50%)，置电磁搅拌器上，搅拌使其溶解，再加 2g 溴化钾，插入铂-铂电极后，将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处，用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 迅速滴定，随滴随搅拌，至近终点时，将滴定管的尖端提出液面，用少量水淋洗尖端，洗液并入溶液中，继续缓缓滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复，即为滴定终点。磺胺嘧啶的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2503}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积， mL ；

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

0.2503 ——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的磺胺嘧啶的质量。

磺胺嘧啶钠 ($\text{NaC}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺嘧啶钠 ($\text{NaC}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$; $M_r=272.259$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[磺胺嘧啶钠纯度的测定] 永停滴定法：准确称取 0.6g 样品，准确到 0.0002g ，置于 200mL 烧杯中，加 40mL 水与 15mL 盐酸溶液 (50%)，置电磁搅拌器上，搅拌使其溶解，再加 2g 溴化钾，插入铂-铂电极后，将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处，用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 迅速滴定，随滴随搅拌，至近终点时，将滴定管的尖端提出液面，用少量水淋洗尖端，洗液并入溶液中，继续缓缓滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复，即为滴定终点。磺胺嘧啶钠的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2723}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2723——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺嘧啶钠的质量。

磺胺嘧啶锌 [$\text{Zn}(\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S})_2$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0639g (或按纯度换算出质量 $m=1.0639\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺嘧啶锌 [$\text{Zn}(\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=599.96$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶液溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 溶液稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[磺胺嘧啶锌纯度的测定] 准确称取干燥至恒重的样品 0.5g, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 水, 加 15mL 氨-氯化铵缓冲液 (pH10.0), 溶解后, 加少许铬黑 T 指示液, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液由紫色变为纯蓝色。磺胺嘧啶锌的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.5639}{m} \times 100\%$$

式中 V ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5639——与 1.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.0\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺嘧啶锌 [$\text{Zn}(\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S})_2$] 的质量。

磺胺嘧啶银 ($\text{AgC}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺嘧啶银 ($\text{AgC}_{10}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_2\text{S}$; $M_r=357.137$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量硝酸溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 低温避光保存。

[磺胺嘧啶银纯度的测定] 准确称取 0.5g, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 8mL 硝酸溶解后, 加 50mL 水与 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L), 用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。磺胺嘧啶银的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3571}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

c ——硫氰酸铵溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3571——与 1.00mL 硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺嘧啶银的质量。

II 标准溶液

磺胺噻唑 ($C_9H_9N_3O_2S_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的磺胺噻唑 ($C_9H_9N_3O_2S_2$; $M_r=255.317$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用乙腈溶解后, 转移到 100mL 容量瓶, 并用乙腈稀释定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

磺胺异噻唑 ($C_{11}H_{13}N_3O_3S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量磺胺异噻唑于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺胺异噻唑 ($C_{11}H_{13}N_3O_3S$; $M_r=267.304$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[磺胺异噻唑纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 二甲基甲酰胺溶解后, 加 3 滴偶氮紫指示液 (1g/L), 用甲醇钠标准溶液 [$c(CH_3ONa)=0.100mol/L$] 滴定至溶液恰显蓝色, 同时做空白试验。磺胺异噻唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2673}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积, mL;

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2673——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(CH_3ONa)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的磺胺异噻唑的质量。

磺苄西林 ($C_{16}H_{18}N_2O_7S_2$) 标准溶液 (1000 单位/mL, μ g/mL)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.1061g/X$; X ——每 1mg 中磺苄西林的效价单位) 磺苄西林钠 ($Na_2C_{16}H_{16}N_2O_7S_2$; $M_r=458.417$) 纯品 (1mg 的效价不低于 900 磺苄西林单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。1mL 溶液中含 1000 单位的磺苄西林, 1000 单位的磺苄西林相当于 1mg $C_{16}H_{18}N_2O_7S_2$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

5-磺基水杨酸 ($C_7H_6O_6S \cdot 2H_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 5-磺基水杨酸 ($C_7H_6O_6S \cdot 2H_2O$; $M_r=254.214$) (不含硫酸盐) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[5-磺基水杨酸纯度的测定] 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中, 溶于 100mL 水中, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=$

0.1000mol/L] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。5-磺基水杨酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1271}{m} \times 100\%$$

式中 w ——5-磺基水杨酸的质量分数, %

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1271——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 5-磺基水杨酸 ($\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_6\text{S} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 的质量。

磺溴酞钠 ($\text{Na}_2\text{C}_{20}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_{10}\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量磺溴酞钠于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磺溴酞钠 ($\text{Na}_2\text{C}_{20}\text{H}_8\text{Br}_4\text{O}_{10}\text{S}_2$; $M_r=837.997$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[磺溴酞钠纯度的测定] 通过测定硫的含量 (方法 1) 或溴的含量 (方法 2) 换算得出磺溴酞钠的含量。

方法 1 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 用氧瓶燃烧法进行有机破坏, 选取 1000mL 燃烧瓶, 以 0.5mL 浓过氧化氢与 30mL 水为吸收液, 待生成的烟雾完全吸入吸收液后, 加 2mL 盐酸, 用水稀释至 200mL, 煮沸, 不断搅拌, 缓缓加入 20mL 热氯化钡溶液 (50g/L), 至不再产生沉淀, 置水浴上加热 30min, 静置 1h, 用无灰滤纸过滤, 沉淀用水分次洗涤, 至洗液不再显氯化物的反应, 干燥并于 800 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧至恒重。磺溴酞钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1}{m} \times 1.7953 \times 100\%$$

式中 m_1 ——硫酸钡沉淀质量, g;

m ——样品质量, g;

1.7953——硫酸钡与磺溴酞钠的换算系数。

方法 2 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 用氧瓶燃烧法进行有机破坏, 选取 1000mL 燃烧瓶, 以 10mL 氢氧化钠溶液 (40g/L)、0.5mL 浓过氧化氢与 10mL 水为吸收液, 待生成的烟雾完全吸入吸收液后, 用水稀释至 100mL, 煮沸 5min, 冷却, 加稀硝酸 (10%) 使溶液成酸性, 准确加 20mL 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$], 摇匀, 再加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L), 用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。磺溴酞钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.2095}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2095——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磺溴酞钠的质量。

黄曲霉毒素 B₁ (C₁₇H₁₂O₆) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的黄曲霉毒素 B₁ (C₁₇H₁₂O₆; $M_r=312.2736$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于 100mL 棕色容量瓶中, 以苯-乙腈混合溶液 (98+2) 溶解并稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 标准储备溶液。避光, 置于 4℃ 冰箱保存。使用时, 根据需要, 再配成适当浓度的标准工作溶液。

黄曲霉毒素 B₂ (C₁₇H₁₄O₆) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 黄曲霉毒素 B₂ (C₁₇H₁₄O₆; $M_r=314.2895$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 以苯-乙腈 (98+2) 混合溶剂溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 以苯-乙腈 (98+2) 混合溶剂定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

黄曲霉毒素 G₁ (C₁₇H₁₂O₇) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 黄曲霉毒素 G₁ (C₁₇H₁₂O₇; $M_r=328.2730$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 以苯-乙腈 (98+2) 混合溶剂溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 以苯-乙腈 (98+2) 混合溶剂定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

黄曲霉毒素 G₂ (C₁₇H₁₄O₇) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 黄曲霉毒素 G₂ (C₁₇H₁₄O₇; $M_r=330.2889$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 以苯-乙腈 (98+2) 混合溶剂溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 以苯-乙腈 (98+2) 混合溶剂定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

黄曲霉毒素 M₁ (C₁₇H₁₂O₇) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 黄曲霉毒素 M₁ (C₁₇H₁₂O₇; $M_r=328.2730$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用三氯甲烷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。置 4℃ 冰箱避光保存。

黄体酮 (C₂₁H₃₀O₂) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量黄体酮于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的黄体酮 (C₂₁H₃₀O₂; $M_r=314.4617$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于

100mL 烧杯中，用重蒸馏的甲醇溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用重蒸馏的甲醇定容，混匀。低温避光保存。使用时，根据需要再用甲醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

黄樟素 ($C_{10}H_{10}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 新重蒸馏的黄樟素 ($C_{10}H_{10}O_2$; $M_r=162.1852$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于小烧杯中，用苯溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用苯稀释至刻度，混匀。

灰黄霉素 ($C_{17}H_{17}ClO_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量灰黄霉素于称量瓶中，于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的灰黄霉素 ($C_{17}H_{17}ClO_6$; $M_r=352.766$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量二甲基甲酰胺溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用二甲基甲酰胺稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

肌苷酸二钠 ($Na_2C_{10}H_{11}N_4O_8P$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (分光光度法) 的肌苷酸二钠 ($Na_2C_{10}H_{11}N_4O_8P$; $M_r=392.1696$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于高型烧杯中，加水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶，并用水稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

吉非罗齐 ($C_{15}H_{22}O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的吉非罗齐 ($C_{15}H_{22}O_3$; $M_r=250.3334$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇 (或甲醇) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇 (或甲醇) 稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

己酸 ($C_6H_{12}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶，加入 10mL 水，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加己酸 ($C_6H_{12}O_2$; $M_r=116.1583$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数)，即为己酸的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录己酸质量，计算其浓度)。用水稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

己酸羟孕酮 ($C_{27}H_{46}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量己酸羟孕酮于称量瓶中，于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的己酸羟孕酮 ($C_{27}H_{46}O_4$; $M_r=428.6041$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

II 标准溶液

己酸烯丙酯 ($C_9H_{16}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加己酸烯丙酯 ($C_9H_{16}O_2$; $M_r=156.2221$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为己酸烯丙酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录己酸烯丙酯质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。

己酮可可碱 ($C_{13}H_{18}N_4O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量己酮可可碱于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的己酮可可碱 ($C_{13}H_{18}N_4O_3$; $M_r=278.3070$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度 (10 μ g/mL)。按附录十, 在 274nm 的波长处测定吸光度, 按 $C_{13}H_{18}N_4O_3$ 的吸收系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 365, 计算, 即得。

己烯雌酚 (DES; $C_{18}H_{20}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量己烯雌酚于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的己烯雌酚 ($C_{18}H_{20}O_2$; $M_r=268.3502$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 高效液相色谱法: 移取 10.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇-水 (1+1) 混合溶剂稀释到刻度 (100 μ g/mL)。取 1 μ L 己烯雌酚溶液 (100 μ g/mL) 注入液相色谱仪中, 按外标法以己烯雌酚反式体峰面积和顺式体峰面积的总和 (己烯雌酚顺式体峰的峰面积与 1.26 相乘) 计算, 即得。

季戊四醇 ($C_5H_{12}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 季戊四醇 ($C_5H_{12}O_4$; $M_r=136.1464$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[季戊四醇纯度的测定] 称取在研钵中研细的约 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置于具塞锥形瓶中, 加 5mL 的水, 轻轻加盖, 或水浴上或直接加热。加热时, 不应使溶液沸腾, 并使样品迅速溶解。在上述热溶液中加入 20mL 苯甲醛-甲醇溶液 (15+100) 和 12mL 盐酸, 加盖, 在室温下放置 15min~30min, 放置期间要时常摇动锥形瓶、结晶析出后继续摇动。再将锥形瓶置于 (0~2) $^{\circ}C$ 的冰水浴中放置 1h, 使结晶完全析出, 从冰水浴中取出锥形瓶, 立即用多孔玻璃漏斗抽滤。停止抽滤后, 用 20mL (20~25) $^{\circ}C$ 的甲醇水溶液 (1+1) 洗涤锥形瓶内壁, 将洗涤液移入多孔玻璃漏斗内, 用一头扁平的玻璃棒搅拌沉淀物, 再抽滤。此操作再反复进行 3 次, 停止抽滤后, 最后用剩下的 20mL 甲醇水溶液 (1+1) 洗锥形瓶内壁、玻璃棒及多孔玻璃漏斗内壁, 再抽滤完毕。此操作所用的甲醇水溶液总量

为 100mL。

沉淀物在 $(120 \pm 3)^\circ\text{C}$ 的条件下干燥 2h。在干燥器中冷却至室温，准确称量。季戊四醇的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(m_1 + 0.0300) \times 0.4359}{m} \times 100\%$$

式中 w ——季戊四醇的质量分数，%；

m_1 ——沉淀物的质量，g；

m ——试样的质量，g；

0.4359——季戊四醇与二亚苄基化合物的摩尔质量之比。

0.0300——溶解部分的校正质量，g。

甲氨蝶呤 ($\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_8\text{O}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量甲氨蝶呤于称量瓶中，以五氧化二磷为干燥剂，于 100°C 下减压干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的甲氨蝶呤 ($\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_8\text{O}_5$ ； $M_r = 454.4393$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量盐酸溶解 (5%) 后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

甲胺磷 ($\text{C}_2\text{H}_8\text{NO}_2\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的甲胺磷 ($\text{C}_2\text{H}_8\text{NO}_2\text{PS}$ ； $M_r = 141.129$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用二氯甲烷 (或丙酮) 溶解，转移到 100mL 容量瓶中，二氯甲烷 (或丙酮) 定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，储藏于冰箱中。使用时，根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

甲拌磷 ($\text{C}_7\text{H}_{17}\text{O}_2\text{PS}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的甲拌磷 ($\text{C}_7\text{H}_{17}\text{O}_2\text{PS}_3$ ； $M_r = 260.377$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用重蒸馏的丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏的丙酮定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

甲苯 (C_7H_8) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.5000g 经纯度分析的高纯甲苯 (C_7H_8 ； $M_r = 92.1384$)，置于 500mL 棕色容量瓶中，加入色谱纯甲醇溶解后，稀释到刻度，混匀。低温保存，使用前在 $(20 \pm 2)^\circ\text{C}$ 下平衡后，根据需要再配制成适用浓度的工作溶液。

甲苯磺丁脲 ($\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的甲苯磺丁脲 ($\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$ ； $M_r = 270.348$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于

II 标准溶液

100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[甲苯磺丁脲纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 中性乙醇（对酚酞指示液显中性），加 3 滴酚酞指示液（10g/L），用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色，并保持 30s。甲苯磺丁脲的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2703}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2703——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的甲苯磺丁脲的质量。

甲苯咪唑 ($\text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量甲苯咪唑于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的甲苯咪唑 ($\text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_3$ ； $M_r=295.2927$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量二甲亚砜溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用二甲亚砜稀释到刻度，混匀。

[甲苯咪唑纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.25g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 8mL 甲酸溶解，加 40mL 冰醋酸，加 5mL 乙酸酐，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极（玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极），搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

甲苯咪唑的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2953}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2953——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的甲苯咪唑的质量。

甲醇 (CH_4O) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶，预先加入少量水，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加甲醇 (CH_4O ； $M_r=32.0419$)（色谱纯），称量，至两次质量之差为 0.1000g，即为甲醇质量（如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录甲醇质量，计

算其浓度)。用水稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

甲地高辛 (C₄₂H₆₆O₁₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量甲地高辛于称量瓶中，以五氧化二磷为干燥剂的干燥器中干燥备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的甲地高辛 (C₄₂H₆₆O₁₄; $M_r=794.9650$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。

甲酚 (C₇H₈O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用带盖的玻璃称量瓶，加入 10mL 乙醇，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加经纯度分析 (高效液相色谱法) 的甲酚 (C₇H₈O; $M_r=108.1378$) 纯品，至两次称量结果之差为 0.1000g，即为甲酚的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录甲酚质量，计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。临用时取适量稀释。

甲酚红 (C₂₁H₁₈O₅S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 甲酚红 (C₂₁H₁₈O₅S; $M_r=382.430$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，溶于 40mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]，定量转移到 100mL 容量瓶中，加水至约 80mL，加入 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$]，加水稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

甲芬那酸 (C₁₅H₁₅NO₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量甲芬那酸于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甲芬那酸 (C₁₅H₁₅NO₂; $M_r=241.2851$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[甲芬那酸纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加温热的 100mL 无水中性乙醇 (对酚磺酞指示液显中性)，加 3 滴酚磺酞指示液 (0.5g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。甲芬那酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2413}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2413——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的甲芬那酸的质量。

甲砒霉素 (C₁₂H₁₅Cl₂NO₅S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量甲砒霉素于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷

II 标准溶液

却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甲砒霉素 ($C_{12}H_{15}Cl_2NO_5S$; $M_r=356.222$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用重蒸馏丙酮稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。避光低温保存。

[甲砒霉素纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 乙醇使其溶解, 加 20mL 氢氧化钾溶液 (500g/L), 加热回流 4h, 冷却, 加 100mL 水稀释, 用稀硝酸 (10%) 中和后再加 7.5mL, 按电位滴定法, 用银-玻璃电极, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。甲砒霉素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1781}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1781——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的甲砒霉素的质量。

甲睾酮 ($C_{20}H_{30}O_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量甲睾酮于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的甲睾酮 ($C_{20}H_{30}O_2$; $M_r=302.4510$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

甲磺酸酚妥拉明 ($C_{17}H_{19}N_3O \cdot CH_4O_3S$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量甲磺酸酚妥拉明于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甲磺酸酚妥拉明 ($C_{17}H_{19}N_3O \cdot CH_4O_3S$; $M_r=377.458$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[甲磺酸酚妥拉明纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 加 20mL 水溶解后, 在搅拌下缓缓加入 40mL 三氯乙酸溶液 (10%), 放置 2h, 析出的沉淀用干燥至恒重的玻璃砂心坩埚过滤, 沉淀先用少量三氯乙酸 (10%) 溶液洗涤, 再用 20mL 10°C 以下的冷水分次洗涤后, 置五氧化二磷干燥器中减压干燥至恒重, 准确称量。甲磺酸酚妥拉明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 0.8487}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀质量, g;

m ——样品质量, g;

0.8487——换算系数。

α -甲基吡啶 (C₆H₇N) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 α -甲基吡啶 (C₆H₇N; $M_r=93.1265$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

甲基毒虫畏 (C₁₀H₁₀Cl₃O₄P) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 甲基毒虫畏 (C₁₀H₁₀Cl₃O₄P; $M_r=331.517$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏正己烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

甲基毒死蜱标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的甲基毒死蜱纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的二氯甲烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的二氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用的浓度的标准工作溶液。

甲基对硫磷 (E1605; C₈H₁₀NO₅PS) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 0.5000g (或按纯度换算出质量 $m=0.5000g/w$; w ——质量分数) 甲基对硫磷 (C₈H₁₀NO₅PS; $M_r=263.207$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于 500mL 容量瓶中, 加入优级纯无水乙醇溶解后, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}$ C 下平衡后, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

甲基多巴 (C₁₀H₁₃NO₄) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量甲基多巴 (C₁₀H₁₃NO₄ · $\frac{1}{2}$ HCl; $M_r=238.2374$) 于称量瓶中, 于 125 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的无水甲基多巴 (C₁₀H₁₃NO₄; $M_r=211.2145$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[甲基多巴纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝色。同时做空白试验。甲基多巴的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2112}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2112——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的甲基多巴的质量。

甲基谷硫磷 ($\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 甲基谷硫磷 ($\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}_2$; $M_r=317.324$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度标准工作溶液。

甲基克杀螨 ($\text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{OS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 甲基克杀螨 ($\text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}_2\text{OS}_2$; $M_r=234.297$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷配制成适用浓度的标准工作溶液。

3-甲基麟丙酸 ($\text{C}_4\text{H}_9\text{O}_4\text{P}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 3-甲基麟丙酸 ($\text{C}_4\text{H}_9\text{O}_4\text{P}$; $M_r=152.0856$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用水溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用水稀释成适用浓度的标准工作溶液。

甲基硫菌灵 (甲基托布津; $\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的甲基硫菌灵 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}_2$; $M_r=342.394$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的二氯甲烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的二氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

4-甲基咪唑标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 4-甲基咪唑纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用 95% 乙醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

甲基嘧啶磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 甲基嘧啶磷 ($C_{11}H_{20}N_3O_3PS$; $M_r=305.334$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

甲基萘 ($C_{11}H_{10}$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 $0.01mg$ 的分析天平, 准确称取 $0.1000g$ (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (气相色谱法) 的甲基萘 ($C_{11}H_{10}$; $M_r=142.1971$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量三氯甲烷溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 混匀。

甲基纤维素标准溶液 { $1000\mu g/mL$ [以甲氧基计 ($-OCH_3$)]}

[配制] 取适量甲基纤维素干燥纯品于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量经甲氧基含量分析 (约 $3g$) 的甲基纤维素纯品 (甲氧基含量: $27.0\% \sim 32.0\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[甲基纤维素中甲氧基含量测定]

(1) 仪器装置 如图 2-2。A 为 50mL 圆底烧瓶, 侧部具一内径为 1mm 的支管供导入二氧化碳或氮气流用; 瓶颈垂直装有长约 25cm、内径为 9mm 的直形空气冷凝管 E, 其上端弯曲成出口向下、并缩为内径 2mm 的玻璃毛细管, 浸入内盛水约 2mL 的洗气瓶 B 中; 洗气瓶具出口为一内径约 7mm 的玻璃管, 其末端为内径 4mm 可拆卸的玻璃管, 可浸入两个相连接在接受容器 C、D 中的第一个容器 C 内液面之下。

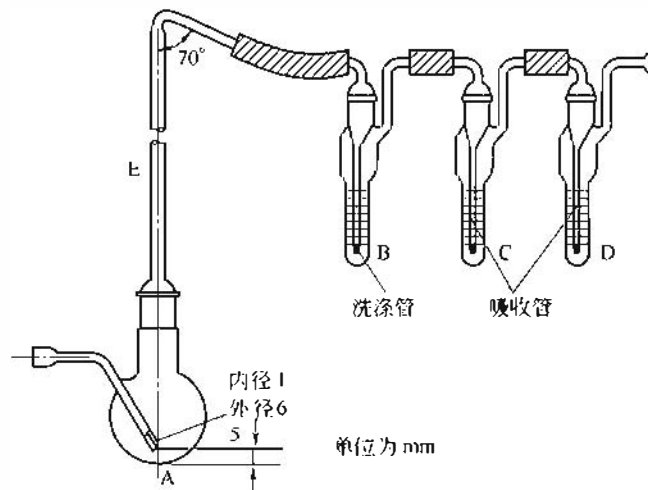


图 2-2 甲氧基测定仪器装置

(2) 测定 准确称取干燥的样品 (相当于甲氧基 $10mg$), 置烧瓶中, 加 $2.5mL$ 熔融的苯酚与 $5mL$ 氢碘酸, 连接上述装置; 另在两个接受容器内, 分别加入 $6mL$ 和 $4mL$ 乙酸钾冰醋酸溶液 ($100g/L$), 再各加 $0.2mL$ 溴; 通过支管将 CO_2 或 N_2 气流缓慢而均衡地 (每秒钟 1 个~2 个气泡为宜) 通入烧瓶, 缓缓加热使温度控制在恰使沸腾液体的蒸气上升至冷凝管的半高度 [约至 $30min$ 使油液温度上升至 ($135 \sim 140$) $^\circ C$], 在此温度下通常在 $45min$ 可完成反应 [根据样品的性质而定, 如果样品中含有多于二个甲氧基时, 加热时间应延长到

II 标准溶液

(1~3)h]。而后拆除装置,将两只接受器的内容物倾入 250mL 碘量瓶 [内盛 5mL 乙酸钠 (250g/L) 溶液] 中,并用水淋洗使总体积约为 125mL,加入 0.3mL 甲酸,转动碘量瓶至溴的颜色消失,再加入 0.6mL 甲酸,密塞振摇,使过量的溴完全消失,放置 (1~2)min,加入 1.0g 碘化钾与 5mL 稀硫酸,用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定,并将滴定的结果用空白试验校正。每 1mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 相当于 5.172mg 的甲氧基。甲基纤维素中甲氧基的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w(-\text{OCH}_3) = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.05172}{m} \times 100\%$$

式中 $w(-\text{OCH}_3)$ ——甲基纤维素中甲氧基的质量分数, %;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.05172——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的甲氧基的质量。

甲基乙拌磷 ($\text{C}_6\text{H}_{15}\text{O}_2\text{PS}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 甲基乙拌磷 ($\text{C}_6\text{H}_{15}\text{O}_2\text{PS}_3$; $M_r=346.351$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),置于烧杯中,用丙酮溶解,转移到 100mL 容量瓶中,用丙酮稀释到刻度,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时,根据需要再用丙酮稀释成适当浓度的标准工作溶液。

甲基异柳磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{NO}_4\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的甲基异柳磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{NO}_4\text{PS}$; $M_r=331.368$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用重蒸馏的丙酮溶解,转移到 100mL 容量瓶中,用重蒸馏的丙酮定容,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时,需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

甲啶硫磷标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 甲啶硫磷 (methdathion) 纯品 (纯度 $\geq 99.6\%$),于小烧杯中,用二氯甲烷溶解,转移到 100mL 容量瓶中,用二氯甲烷稀释至刻度,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。储于冰箱中 4 $^{\circ}\text{C}$ 保存。使用时,用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

甲硫氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量甲硫氨酸于称量瓶中,于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重,取出,置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯

度分析的甲硫氨酸 ($C_5H_{11}NO_2S$; $M_r = 149.211$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[甲硫氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.13g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 无水甲酸与 50mL 冰醋酸溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时作空白试验。

甲硫氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1492}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1492——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的甲硫氨酸的质量。

甲硫酸新斯的明 ($C_{13}H_{22}N_2O_6S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量甲硫酸新斯的明于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甲硫酸新斯的明 ($C_{13}H_{22}N_2O_6S$; $M_r = 334.389$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[甲硫酸新斯的明纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于凯氏烧瓶中, 加 90mL 水溶解后, 加 100mL 氢氧化钠溶液 (43g/L), 加热蒸馏, 馏出液导入 50mL 硼酸溶液 (2%) 中, 至体积 150mL 时停止蒸馏, 馏出液中加 6 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4) = 0.0200mol/L$] 滴定, 至溶液由蓝绿色变为灰紫色。同时做空白试验。甲硫酸新斯的明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3344}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3344——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的甲硫酸新斯的明的质量。

甲噻硫磷标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

II 标准溶液

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的甲噻硫磷纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用丙酮溶解,转移到100mL容量瓶中,用丙酮定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

甲氰菊酯($\text{C}_{22}\text{H}_{23}\text{NO}_3$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的甲氰菊酯($\text{C}_{22}\text{H}_{23}\text{NO}_3$; $M_r=349.4229$)纯品(纯度 $\geq 99.9\%$),于小烧杯中,用甲苯溶解后,转移到100mL容量瓶中,用正己烷稀释定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液,置于冰箱保存备用。

甲硫咪唑($\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2\text{S}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量甲硫咪唑于称量瓶中,于 105°C 下干燥至恒重,取出,置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)经纯度分析的甲硫咪唑($\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2\text{S}$; $M_r=114.169$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),置于100mL烧杯中,加适量水溶解后,移入1000mL容量瓶中,用水稀释到刻度,混匀。

[甲硫咪唑纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品,准确至 0.0001g ,置于250mL锥形瓶中,加35mL水溶解后,先自滴定管中加入4mL氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$],摇匀后,滴加15mL硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定,随加随振摇,再加入 0.5mL 溴麝香草酚蓝指示液($0.5\text{g}/\text{L}$),继续用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色。甲硫咪唑的质量分数(w)按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1142}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1142——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的,以g为单位的甲硫咪唑的质量。

甲醛(CH_2O)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

方法1 容量法配制,浓度以标定值为准。

[配制] 用刻度移液管吸取 2.8mL 含量为(36~38)%甲醛(CH_2O ; $M_r=30.0260$)溶液,于1000mL容量瓶中,加水稀释到刻度,混匀。浓度以标定值为准。冷藏,可稳定3个月。

[标定] 氧化还原滴定法:准确吸取 20.00mL 待标定的甲醛溶液,于250mL碘量瓶中,加入 20.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$], 15mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol}/\text{L}$],放置 15min 。加入 20mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol}/\text{L}$],再放置 15min ,用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定,至溶液呈淡黄色时,加入 1mL 新配制的淀粉溶液($5\text{g}/\text{L}$),呈蓝色,继续滴定至蓝色刚刚消失,即为终点。记录所消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积(V_1);同时,用蒸馏水作试剂空白滴定,其操作步骤完全同上。记录空白滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积(V_2)。甲醛溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{CH}_2\text{O}) = \frac{c_0(V_2 - V_1) \times 15.012}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{CH}_2\text{O})$ ——甲醛溶液的质量浓度, mg/mL;

V ——所取甲醛溶液的体积, mL;

c_0 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——空白滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_1 ——样品滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

15.012——甲醛的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{CH}_2\text{O})$], g/mol。

方法2 准确测定甲醛浓溶液含量, 准确移取适量的甲醛浓溶液稀释配制, 浓度以配制值为准。

[配制] 准确称取适量 ($m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经过标定的含量的甲醛 (CH_2O ; $M_r = 30.0260$) 浓溶液, 于1000mL容量瓶中, 加水稀释到刻度, 混匀。浓度以配制值为准。冷藏, 可稳定3个月。

[甲醛浓溶液含量的测定] 准确量取3.00mL甲醛溶液, 置于预先称量的带盖称量瓶中, 称量, 准确至0.0002g。全部转移到预先加入50mL亚硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 1.00\text{mol/L}$]^①的锥形瓶中, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 1.00\text{mol/L}$] 滴定至溶液由蓝色变为无色。甲醛浓溶液的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.03003}{m} \times 100\%$$

式中 w ——甲醛浓溶液的质量分数, %;

V ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——甲醛浓溶液的质量, g;

0.03003——与1.00mL硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以g为单位的甲醛的质量。

甲噻硫磷 ($\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_4\text{PS}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平, 准确称取0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的甲噻硫磷 ($\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_4\text{PS}_3$; $M_r = 302.331$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的二氯甲烷溶解, 转移到100mL容量瓶中, 用重蒸馏的二氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适当的标准工作溶液。

甲霜灵 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平, 准确称取0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的甲霜灵 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_4$; $M_r = 279.3315$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用乙酸乙酯溶解, 转移到100mL容量瓶中, 用乙酸乙酯定容, 混匀。

① 亚硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 1\text{mol/L}$] 制备: 称取126g亚硫酸钠, 溶于水, 转移到1000mL容量瓶中, 用水稀释至刻度, 加百里香酚酞指示液 (1g/L), 用硫酸溶液 (5%) 中和至无色。

II 标准溶液

配制成浓度为 $1000\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

甲酸甲酯 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取一带盖的称量瓶，加入少量水，加盖，准确称量。之后滴加经纯度分析的甲酸甲酯 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$; $M_r=60.0520$)，至两次称量结果之差为 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)，即为甲酸甲酯的质量 (如果准确到 1.0000g 操作有困难，可通过准确记录甲酸甲酯质量，计算其浓度)。转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温保存备用。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液，准确加入 50.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$]，加 0.1mL 酚酞指示液 (10g/L)，用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定过量的氢氧化钠，同时做空白试验。甲酸甲酯溶液的质量浓度 (ρ) 按下式计算：

$$\rho(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = \frac{(V_1c_1 - V_2c_2) \times 30.026}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积， mL ；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度， mol/L ；

V_2 ——盐酸标准溶液的体积， mL ；

c_2 ——盐酸标准溶液的浓度， mol/L ；

V ——样品溶液的体积， mL ；

30.026 ——甲酸甲酯的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2)$]， g/mol 。

甲体六六六 ($\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW 06401 甲体六六六 ($\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$; $M_r=290.830$) 纯度分析标准物质 [$m=0.1001\text{g}$ ，质量分数为 99.9%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) (质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的纯品，置于烧杯中，加入优级纯苯溶解，移入 100mL 容量瓶中，用优级纯苯稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。低温保存，使用前在 $(20\pm 2)^\circ\text{C}$ 下平衡后，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

甲烯雌醇乙酸酯 (MGA) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g 甲烯雌醇乙酸酯 (MGA) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，(或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)，置于 100mL 烧杯中，加适量己烷-丙酮 (80+20) 混合溶剂溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用己烷-丙酮 (80+20) 混合溶剂稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

甲硝唑 ($\text{C}_6\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量甲硝唑于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甲硝唑 ($\text{C}_6\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_3$; $M_r=171.1540$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加

适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[甲硝唑纯度的测定] 准确称取 0.13g 已干燥的样品，准确至 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 2 滴萘酚苯甲醇指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色。同时做空白试验。甲硝唑的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1712}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1712——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的甲硝唑的质量。

甲氧苄啶 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量甲氧苄啶于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的甲氧苄啶 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_3$ ； $M_r=290.3168$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[甲氧苄啶纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸，温热使其溶解，冷却至室温，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝色。同时做空白试验。甲氧苄啶的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2903}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2903——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的甲氧苄啶的质量。

甲氧滴滴涕 ($\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的甲氧滴滴涕 ($\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{O}_2$ ； $M_r=345.648$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$)，于小烧杯中，用少量石油醚 [经全玻璃装置重蒸馏，收集 (60~90) $^{\circ}\text{C}$ 馏分] 溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用石油醚准确定容，摇匀，配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再用石油醚稀释配成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

甲氧氯普胺 (C₁₄H₂₂ClN₃O₂) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 取适量甲氧氯普胺于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甲氧氯普胺 (C₁₄H₂₂ClN₃O₂; $M_r=299.797$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[甲氧氯普胺纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水与 15mL 盐酸溶液 (1+2), 而后置电磁搅拌器上, 搅拌使样品溶解, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.0500\text{mol/L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。甲氧氯普胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2998}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2998——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的甲氧氯普胺的质量。

间苯二酚 (C₆H₆O₂) 标准溶液 (1000 μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的间苯二酚 (C₆H₆O₂; $M_r=110.1106$) 纯品 (纯度 ≥ 99.5%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 准确量取 30.00mL 上述溶液, 置于碘量瓶中, 准确加入 30mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=0.100\text{mol/L}$], 再加 50mL 水与 5mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 振摇, 在暗处静置 15min, 注意开启瓶塞, 加 5mL 碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 振摇, 在暗处静置 15min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至近终点时, 加 1mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失。同时做空白试验。间苯二酚溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2) = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 18.3518}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2)$ ——间苯二酚溶液的质量浓度, μg/mL;

V_1 ——空白消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠溶液的浓度, mol/L;

V ——间苯二酚溶液的体积, mL;

18.3518——间苯二酚的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2)$], g/mol。

间二甲苯 (C_8H_{10}) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 0.5000g 间二甲苯 (C_8H_{10} ; $M_r=106.1650$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于 500mL 棕色容量瓶中, 加入色谱纯甲醇溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 $(20\pm 2)^\circ\text{C}$ 下平衡后, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

间甲酚 (C_7H_8O) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定 (气相色谱法、液相色谱法) 的间甲酚 (C_7H_8O ; $M_r=108.1378$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

间氯苯甲酸 ($C_7H_5ClO_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g GBW (E) 060031 间氯苯甲酸标准物质或经纯度分析的间氯苯甲酸 ($C_7H_5ClO_2$; $M_r=156.566$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

注: 如果无法获得间氯苯甲酸标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯] 将间氯苯甲酸用乙醇水溶液重结晶数次, 经真空干燥制得纯品。再采用区域熔融方法提纯。

[间氯苯甲酸纯度测定] 采用差示扫描量热法、酸碱中和法结合质谱法、液相色谱法、红外吸收光谱法、紫外吸收光谱法、ICP 发射光谱法等方法测定主含量和杂质, 确定其纯度。

金霉素 ($C_{22}H_{23}ClN_2O_8$) 标准溶液 [1000 μ g/mL(1000 单位/mg)]

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 金霉素 ($C_{22}H_{23}ClN_2O_8$; $M_r=478.880$), 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 定容, 混匀。金霉素标准溶液浓度为 1000g/mL。于冰箱中 4°C 保存, 可使用一周。

金霉素标准工作溶液: 吸取适量金霉素标准储备溶液, 用 pH4.5 磷酸盐缓冲液稀释后使用。

精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2$; $M_r=174.2010$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 避光低温保存。使用时用水稀释。

L-精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 并经纯度分析的 L-精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2$; $M_r=174.2010$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

II 标准溶液

[L-精氨酸纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸溶解, 加 2 滴结晶紫指示液 (2g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。L-精氨酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.08710}{m} \times 100\%$$

式中 w ——L-精氨酸的质量分数, %;

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.08710——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 L-精氨酸的质量。

久效磷 ($\text{C}_7\text{H}_{14}\text{NO}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的久效磷 ($\text{C}_7\text{H}_{14}\text{NO}_5$; $M_r = 223.1635$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

DL-酒石酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 DL-酒石酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 168.1021$) 于称量瓶中, 在 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 DL-酒石酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$; $M_r = 150.0868$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[DL-酒石酸纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 新煮沸过的冷水溶解后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 3min。同时做空白试验。DL-酒石酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.07504}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——试样质量, g;

0.07504——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的以 g 为单位的 DL-酒石酸的质量。

酒石酸麦角胺 $[(C_{33}H_{35}N_5O_5)_2 \cdot C_4H_6O_6]$ 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量酒石酸麦角胺于称量瓶中, 于 95℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酒石酸麦角胺 $[(C_{33}H_{35}N_5O_5)_2 \cdot C_4H_6O_6; M_r=1313.4098]$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量酒石酸溶液 (10g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用酒石酸溶液 (10g/L) 稀释到刻度。低温避光保存。

[标定] 分光光度法

(1) 对照品溶液的制备 准确称取 50mg 经五氧化二磷干燥至恒重的马来酸麦角新碱对照品, 准确到 0.0001g, 置于 1000mL 容量瓶中, 加酒石酸溶液 (10g/L) 溶解并稀释至刻度, 摇匀, 即得。

(2) 测定 移取 5.00mL 上述待测酒石酸麦角胺溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 加酒石酸溶液 (10g/L) 稀释到刻度 (50 μ g/mL), 分别准确量取 5.00mL 对照品溶液和酒石酸麦角胺溶液 (50 μ g/mL), 分别置于具塞试管中, 准确加入 10.00mL 对二甲氨基苯甲醛溶液 (取对二甲氨基苯甲醛 0.125g, 加 65mL 无氮硫酸与 35mL 水的冷混合溶液溶解后, 加 0.05mL 三氯化铁溶液 (90g/L), 摇匀, 即得。本溶液可使用一周), 在暗处放置 30min, 按附录十, 用分光光度法, 在 550nm 的波长处分别测定两种溶液的吸光度, 计算, 即得。每 1mg 马来酸麦角新碱相当于 1.488mg 的 $(C_{33}H_{35}N_5O_5)_2 \cdot C_4H_6O_6$ 。

酒石酸美托洛尔 $[(C_{15}H_{25}NO_3)_2 \cdot C_4H_6O_6]$ 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量酒石酸美托洛尔于称量瓶中, 于 60℃ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酒石酸美托洛尔 $[(C_{15}H_{25}NO_3)_2 \cdot C_4H_6O_6; M_r=684.8146]$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[酒石酸美托洛尔纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸微温溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=0.100mol/L]$ 滴定, 至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。酒石酸美托洛尔的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3424}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3424——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=1.000mol/L]$ 相当的, 以 g 为单位的酒石酸美托洛尔的质量。

酒石酸氢胆碱 $(C_9H_{19}NO_7)$ 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数)

II 标准溶液

经纯度分析的酒石酸氢胆碱 ($C_9H_{19}NO_7$; $M_r = 253.2497$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于小烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[酒石酸氢胆碱纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸, 微热溶解, 冷却后, 加 2 滴结晶紫指示液 (10g/L 的冰醋酸溶液), 用高氯酸冰醋酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈绿色, 同时做空白试验。酒石酸氢胆碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2532}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2532——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的酒石酸氢胆碱的质量。

枸橼酸芬太尼 ($C_{22}H_{28}N_2O \cdot C_6H_8O_7$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量枸橼酸芬太尼于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸芬太尼 ($C_{22}H_{28}N_2O \cdot C_6H_8O_7$; $M_r = 528.5940$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

[枸橼酸芬太尼纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。枸橼酸芬太尼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5286}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5286——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸芬太尼的质量。

枸橼酸钾 ($K_3C_6H_5O_7 \cdot H_2O$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸钾 ($K_3C_6H_5O_7 \cdot H_2O$; $M_r = 324.4099$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[枸橼酸钾纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 2mL 乙醚, 加热使其溶解, 冷却后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L),

用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。枸橼酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1081}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1081——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸钾 ($\text{K}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 的质量。

枸橼酸氯米芬 ($\text{C}_{26}\text{H}_{28}\text{ClNO} \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸氯米芬 ($\text{C}_{26}\text{H}_{28}\text{ClNO} \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$; $M_r=598.083$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[枸橼酸氯米芬纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝色, 同时做空白试验。枸橼酸氯米芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5981}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5981——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸氯米芬的质量。

枸橼酸哌嗪 [$(\text{C}_4\text{H}_{10}\text{N}_2)_3 \cdot 2\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.1402g (或按纯度换算出质量 $m=1.1402\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸哌嗪 [$(\text{C}_4\text{H}_{10}\text{N}_2)_3 \cdot 2\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r=732.7302$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[枸橼酸哌嗪纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 振摇使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。枸橼酸哌嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1071}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1071——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸哌嗪的质量。

枸橼酸喷托维林 ($\text{C}_{20}\text{H}_{31}\text{NO}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸喷托维林 ($\text{C}_{20}\text{H}_{31}\text{NO}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$; $M_r=525.5886$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[枸橼酸喷托维林纯度的测定] 准确称取 0.4g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝色, 同时做空白试验。枸橼酸喷托维林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5256}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5256——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸喷托维林的质量。

枸橼酸他莫昔芬 ($\text{C}_{26}\text{H}_{29}\text{NO} \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量枸橼酸他莫昔芬于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸他莫昔芬 ($\text{C}_{26}\text{H}_{29}\text{NO} \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$; $M_r=563.6381$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[枸橼酸他莫昔芬纯度的测定] 准确称取 0.35g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸, 微热使其溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。枸橼酸他莫昔芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5636}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5636——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸他莫昔芬的质量。

枸橼酸乙胺嗪 ($\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量枸橼酸乙胺嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的枸橼酸乙胺嗪 ($\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$; $M_r=391.4168$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[枸橼酸乙胺嗪纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 1mL 乙酐与 10mL 冰醋酸使其溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色。同时做空白试验。枸橼酸乙胺嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3914}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3914——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的枸橼酸乙胺嗪的质量。

咖啡碱 (咖啡因; $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量水合咖啡因 ($\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的咖啡因 ($\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$; $M_r=194.1906$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[咖啡因纯度的测定] 称取 0.15g 已于 105 $^{\circ}\text{C}$ 干燥的样品, 准确至 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 乙酸酐-冰醋酸 (5+1) 混合溶液, 微热溶解, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显黄色。同时做空白试验。咖啡因的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1942}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗的高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1942——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的咖啡因的质量。

II 标准溶液

卡巴氧 ($C_{11}H_{10}N_4O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的卡巴氧 ($C_{11}H_{10}N_4O_4$; $M_r=262.2215$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶于少量二甲基甲酰胺, 并转移到 100mL 棕色容量瓶中, 再以无水甲醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

卡比多巴 ($C_{10}H_{14}N_2O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0796g (或按纯度换算出质量 $m=1.0796g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的卡比多巴 ($C_{10}H_{14}N_2O_4 \cdot H_2O$; $M_r=244.2444$) 或 1.0000g 卡比多巴 ($C_{10}H_{14}N_2O_4$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶液溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[卡比多巴纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 准确加入 15mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 溶解样品, 加 15mL 乙酸酐, 摇匀, 加 2 滴结晶指示液 (5g/L), 用乙酸钠标准溶液 [$c(CH_3COONa)=0.100mol/L$] 滴定至溶液显绿色。同时做空白试验。卡比多巴的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.2262}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——乙酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——乙酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2262——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的卡比多巴 ($C_{10}H_{14}N_2O_4$) 的质量。

卡比马唑 ($C_7H_{10}N_2O_2S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量卡比马唑于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (分光光度法) 的卡比马唑 ($C_7H_{10}N_2O_2S$; $M_r=186.232$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法: 移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 加 10mL 盐酸溶液 (10%), 用水稀释到刻度 (10 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 292nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $C_7H_{10}N_2O_2S$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 557 计算, 即得。

卡波姆标准溶液 [1000 μ g/mL; 以羧基 ($-COOH$) 计]

[配制] 取适量卡波姆 (交联聚丙烯酸树脂) 于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}C$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 [$m=1.0000g/w$; w ——羧基含量, %] 经羧基含量分析的卡波姆 ($[-CH_2-CH-]_nCOOH$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[卡波姆中羧基含量的测定] 准确称取 0.1g 样品, 准确到 0.0001g, 均匀分散于 100mL 水中, 搅拌使其溶解, 采用电位滴定法滴定, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 近终点时, 每次滴入后搅拌至少 2min, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

卡波姆中羧基的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w(-\text{COOH}) = \frac{cV \times 0.04500}{m} \times 100\%$$

式中 $w(-\text{COOH})$ ——卡波姆中羧基的质量分数, %;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.04500 ——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的卡波姆 [以羧基计($-\text{COOH}$)] 的质量。

卡铂 ($\text{PtC}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量卡铂于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的卡铂 ($\text{PtC}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4$; $M_r=371.248$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

卡马西平 ($\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量卡马西平于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥 2h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (分光光度法) 的卡马西平 ($\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$; $M_r=236.2686$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (10 $\mu\text{g/mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 285nm 的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸光度, 计算, 即得。

卡莫司汀 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 卡莫司汀 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_2$; $M_r=214.050$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 移取 2.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度 (20 $\mu\text{g/mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 230nm 的波长处测定溶液的吸光度,

II 标准溶液

以 $C_5H_9Cl_2N_3O_2$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 270 计算, 即得。

卡那霉素 ($C_{18}H_{36}N_4O_{11}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 ($m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的卡那霉素 ($C_{18}H_{36}N_4O_{11}$; $M_r=484.4986$) 纯品 (775 $\mu\text{g}/\text{mg}$), 用磷酸盐缓冲溶液 [$\text{pH}=6.0\pm 0.1$; 称取 3.5g 无水磷酸二氢钾及 16.73g 无水磷酸氢二钾溶于水中, 定容于 1000mL, 121 $^\circ\text{C}$ 高压灭菌 15min] 溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用磷酸盐缓冲溶液定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 置冰箱中 4 $^\circ\text{C}$ 保存, 可使用 1 个月。

卡前列甲酯 ($C_{22}H_{38}O_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的卡前列甲酯 ($C_{22}H_{38}O_2$; $M_r=335.5359$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

卡托普利 ($C_9H_{15}NO_3S$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量卡托普利于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 60 $^\circ\text{C}$ 下干燥备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的卡托普利 ($C_9H_{15}NO_3S$; $M_r=217.285$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[卡托普利纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 水, 振摇使其溶解, 加 10mL 稀硫酸溶液 (10%), 再加 0.1g 碘化钾和 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 用碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 至溶液显微蓝色 (保持 30s 不褪色), 同时作空白试验。卡托普利的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2173}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2173——与 1.00mL 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的卡托普利的质量。

糠醛 ($C_5H_4O_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 糠醛 ($C_5H_4O_2$; $M_r=96.0841$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

抗倒胺 ($C_{19}H_{15}ClN_2O_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的抗倒胺 ($\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{ClN}_2\text{O}_2$; $M_r=338.788$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

抗坏血酸 (维生素 C; $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$) 标准溶液

(1) 质量浓度 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——纯度) 经纯度分析的维生素 C (L-抗坏血酸) ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$; $M_r=176.1241$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水 (或 2% 偏磷酸或 2% 草酸溶液) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水 (或 2% 偏磷酸或 2% 草酸溶液) 稀释到刻度。低温避光保存。于 4°C 冰箱可保存 (7~10)d。

[维生素 C 纯度的测定]

方法 1 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g 。置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 新煮沸过的冷水与 10mL 稀醋酸溶液 (6%), 使其溶解, 加 1mL 淀粉指示液 (5g/L), 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 至溶液所显的蓝色在 30s 内不褪。维生素 C 的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.08806}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.08806——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=1.0\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的维生素 C 的质量。

方法 2 抗坏血酸溶液的标定: 吸取 10.00mL 抗坏血酸溶液于盛有 10mL 偏磷酸溶液 (2%) 或草酸溶液 (2%) 的锥形瓶中, 加入 5mL 碘化钾溶液 (60g/L) 和 3mL 淀粉溶液 (10g/L), 摇匀。用碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.0100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 终点为极淡蓝色。抗坏血酸溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6) = \frac{c_1 V_1 \times 88.065}{V_2}$$

式中 $\rho(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)$ ——抗坏血酸溶液的质量浓度, mg/mL;

V_1 ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——所取抗坏血酸溶液的体积, mL;

88.065——抗坏血酸的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)$], g/mol。

(2) [$c(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)=0.1\text{mol}/\text{L}$] 抗坏血酸标准溶液

[配制] 称取 8.8065g 抗坏血酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$) 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 移取 30.00mL 上述抗坏血酸溶液于锥形瓶中, 加 50mL 水, 加 2mL 硫酸溶液 (20%), 摇匀, 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 近终点时, 加 3mL 淀粉

II 标准溶液

指示液 (10g/L) 继续滴定至溶液呈蓝色。抗坏血酸溶液浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6\right) = \frac{c_1 V_1}{V_2}$$

式中 $c\left(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6\right)$ ——抗坏血酸溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——碘标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——抗坏血酸溶液的体积, mL。

抗坏血酸十六酯 ($\text{C}_{22}\text{H}_{38}\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g 经纯度分析的抗坏血酸十六酯 ($\text{C}_{22}\text{H}_{38}\text{O}_7$; $M_r = 414.5329$) (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[抗坏血酸十六酯纯度的测定] 称取 0.3g 样品, 准确至 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加 50mL 乙醇 (优级纯), 加 50mL 水, 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色, 并保持 30s。抗坏血酸十六酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2073}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2073——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的抗坏血酸十六酯的质量。

抗蚜威 ($\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的抗蚜威 ($\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_2$; $M_r = 238.2862$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用无水乙醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

克菌丹 ($\text{C}_9\text{H}_8\text{Cl}_3\text{NO}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的克菌丹 ($\text{C}_9\text{H}_8\text{Cl}_3\text{NO}_2\text{S}$; $M_r = 300.589$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用适量的甲醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 再用甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

克力西丁磺酸偶氮 G 盐标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量克力西丁磺酸偶氮 G 盐于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 克力西丁磺酸偶氮 G 盐 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶

液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

克力西丁磺酸偶氮 R 盐标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量克力西丁磺酸偶氮 R 盐于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 克力西丁磺酸偶氮 R 盐 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

克力西丁磺酸偶氮 β -萘酚标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量克力西丁磺酸偶氮 β -萘酚于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 克力西丁磺酸偶氮 β -萘酚 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

克力西丁偶氮薛佛氏酸盐标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量克力西丁偶氮薛佛氏酸盐于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 克力西丁偶氮薛佛氏酸盐 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

克拉霉素 (C₃₈H₆₉NO₁₃) 标准溶液 [1000 单位/mL(μ g/mL)]

[配制] 准确称取适量克拉霉素 (C₃₈H₆₉NO₁₃; $M_r=747.9534$) 纯品 (按纯度换算出质量 $m=1000g/X$; X ——每 1mg 的效价单位,) 纯品 (1mg 的效价不低于 940 克拉霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度。1mL 溶液中含 1000 单位的克拉霉素, 1000 单位的克拉霉素相当于 1mg 的 C₃₈H₆₉NO₁₃。采用抗生素微生物测定法测定。

克拉维酸钾 (KC₈H₈NO₅) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的克拉维酸钾 (KC₈H₈NO₅; $M_r=237.2511$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温保存。

克罗米通 (C₁₃H₁₇NO) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (凯氏定氮法) 的克罗米通 (C₁₃H₁₇NO; $M_r=203.2802$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混

II 标准溶液

匀。避光低温保存。

克螨特 (C₁₉H₂₆O₄S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的克螨特 (C₁₉H₂₆O₄S; $M_r=350.472$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用苯稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液, 使用时, 再根据需要用正己烷稀释成适当的浓度的标准工作溶液。

克霉唑 (C₂₂H₁₇ClN₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量克霉唑于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的克霉唑 (C₂₂H₁₇ClN₂; $M_r=344.837$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇 (或乙醇) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇 (或乙醇) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[克霉唑纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。克霉唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3448}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3448——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的克霉唑的质量。

克瘟散 (C₁₄H₁₅O₂PS₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的克瘟散 (C₁₄H₁₅O₂PS₂; $M_r=310.372$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量乙酸乙酯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 并以乙酸乙酯稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用乙酸乙酯配制成适用浓度的标准工作溶液。

克线磷 (C₁₃H₂₂NO₃PS) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 克线磷 (C₁₃H₂₂NO₃PS; $M_r=303.357$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 于小烧杯中, 用二氯甲烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用二氯甲烷稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。储于冰箱中 4℃ 保存。使用时, 用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

苦味酸 ($C_6H_3N_3O_7$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 苦味酸 ($C_6H_3N_3O_7$; $M_r=229.1039$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[苦味酸纯度的测定] 称取苦味酸 0.3g , 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加入 25mL 蒸馏水, 加热使其全部溶解。冷却至 20°C , 加 2 滴酚红乙醇指示液 (0.04%), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈微红色, 保持 30s 不褪色。苦味酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2291}{m} \times 100\%$$

式中 w ——苦味酸的质量分数, %;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L ;

V ——消耗氢氧化钠标准溶液体积, mL ;

m ——苦味酸的质量, g ;

0.2291 ——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苦味酸的质量。

喹硫磷 ($C_{12}H_{15}N_2O_3PS$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 喹硫磷 ($C_{12}H_{15}N_2O_3PS$; $M_r=298.298$) 纯品 (纯度 $> 99\%$), 置于烧杯中, 用苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用苯稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

喹乙醇 ($C_{12}H_{13}N_3O_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的喹乙醇 ($C_{12}H_{13}N_3O_4$; $M_r=263.2493$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 以少量水溶解, 再转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用紫外光谱纯甲醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 避光冷藏保存。

拉沙里菌素钠 ($C_{34}H_{53}NaO_8$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的拉沙里菌素钠 ($C_{34}H_{53}NaO_8$; $M_r=612.7696$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量重蒸馏四氢呋喃溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用重蒸馏四氢呋喃定容, 摇匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

赖氨酸 ($C_6H_{12}N_2O_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的赖氨酸 ($C_6H_{12}N_2O_2$; $M_r=146.1876$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 用

II 标准溶液

水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，避光低温保存。使用时用水稀释。

酪氨酸 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量酪氨酸于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酪氨酸 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_3$; $M_r=181.1885$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量盐酸 (1%) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸 (1%) 稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[酪氨酸纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.15g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 6mL 无水甲酸溶解后，加 50mL 冰醋酸，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极 (玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极)，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$]; 开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

酪氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1812}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1812——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的酪氨酸的质量。

酪蛋白 ($\text{C}_{21}\text{H}_{14}\text{Br}_4\text{O}_5\text{SNa}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 用凯氏 (Kjeldahl) 法准确测定的酪蛋白 ($\text{C}_{21}\text{H}_{14}\text{Br}_4\text{O}_5\text{SNa}$; $M_r=721.004$)，于小烧杯中，用水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

乐果 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{NO}_3\text{PS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取适量 ($m=0.1007\text{g}$ ，质量分数为 99.3%) GBW (E) 060136 乐果 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{NO}_3\text{PS}_2$; $M_r=229.257$) 纯度分析标准物质或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) [质量， $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品，于 100mL 容量瓶中，加入无水乙醇溶解后，稀释到刻度，混匀。低温保存，使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}\text{C}$ 下平衡后，取适量稀释。

注：如果无法获得乐果标准物质，可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯方法] 取 500g 乐果原油，用石油醚洗涤 3 次，在水浴上 (约 40 $^{\circ}\text{C}$) 用氯仿溶解并饱和，冷却后过滤，用乙醚重结晶 1 次。再在水浴上 (约 40 $^{\circ}\text{C}$) 用氯仿溶解，趁热过滤，滤液冷却到室温后，移入冰

箱中结晶，过滤，采用减压干燥除去溶剂，再重复在水浴上（约 40℃）用氯仿重结晶数次，直到得到白色的乐果晶体。在室温下于真空干燥箱中干燥。

[纯度分析] 采用差示扫描量热法、液相色谱法测定其纯度。

乐杀螨 (C₁₅H₁₈N₂O₆) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$ ； w ——质量分数）的乐杀螨 (C₁₅H₁₈N₂O₆； $M_r=322.3132$) 纯品（纯度≥99%），于小烧杯中，用正己烷溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用正己烷定容，混匀。配制成浓度为 1000μg/L 的标准储备溶液。使用时，再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

利巴韦林 (C₈H₁₂N₄O₅) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量利巴韦林于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的利巴韦林 (C₈H₁₂N₄O₅； $M_r=244.2047$) 纯品（纯度≥99%），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

利佛米 (C₁₅H₁₅ClF₃N₃O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$ ； w ——质量分数）的利佛米 (C₁₅H₁₅ClF₃N₃O； $M_r=345.747$) 纯品（纯度≥99%），于小烧杯中，用色谱纯乙腈溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用色谱纯乙腈定容，混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时，根据需要用乙腈-碳酸盐缓冲溶液-水 (7+1+2) 混合溶液分别稀释配制成适当浓度的标准工作液。

注：碳酸盐缓冲溶液：pH9.23。取 4mL 碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.2\text{mol/L}$] 及 46mL 碳酸氢钠溶液 (0.2mol/L)，加水定容至 1000mL。

利佛米代谢物 [4-氯- α,α,α -三氟(代)-*N*-(1-氨-2-丙氧基亚乙基)-*o*-甲苯胺] 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$ ； w ——质量分数）的利佛米代谢物 [4-氯- α,α,α -三氟(代)-*N*-(1-氨-2-丙氧基亚乙基)-*o*-甲苯胺] 纯品（纯度≥99%），于小烧杯中，用色谱纯乙腈溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用色谱纯乙腈定容，混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时，根据需要用乙腈-碳酸盐缓冲溶液-水 (7+1+2) 混合溶液稀释配制成适当浓度的标准工作溶液。

注：碳酸盐缓冲溶液：pH9.23。取 4mL 碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.2\text{mol/L}$] 及 46mL 碳酸氢钠溶液 [$c(\text{NaHCO}_3)=0.2\text{mol/L}$]，加水定容至 1000mL，混匀。

利福平 (C₄₃H₅₈N₄O₁₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量利福平于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却

II 标准溶液

备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的利福平 ($C_{43}H_{58}N_4O_{12}$; $M_r=822.9402$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

利谷隆 ($C_9H_{10}Cl_2N_2O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的利谷隆 ($C_9H_{10}Cl_2N_2O_2$; $M_r=249.094$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏苯溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏苯准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

利血平 ($C_{33}H_{40}N_2O_9$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量利血平于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的利血平 ($C_{33}H_{40}N_2O_9$; $M_r=608.6787$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 烧杯中, 加 20mL 氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确量取 2.00mL 上述溶液, 置 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释至刻度 (20 μ g/mL)。

准确移取 5.00mL 利血平对照品标准及待测溶液 (20 μ g/mL), 分别置于 10mL 容量瓶中, 各加 1.0mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4)=0.500mol/L$] 与新配制的 1.0mL 亚硝酸钠溶液 (3g/L), 摇匀, 置 55 $^{\circ}$ C 水浴中加热 30min, 冷却后, 各加新配制的 0.5mL 氨基磺酸溶液 (50g/L), 用无水乙醇稀释至刻度, 摇匀, 另取 5mL 对照品溶液与 5mL 样品溶液, 除不加 1.0mL 亚硝酸钠溶液 (3g/L) 外, 分别用同一方法处理后作为各自相应的空白, 按附录十, 用分光光度法, 在 390nm ± 2 nm 的波长处测定吸光度。计算, 即得。

联苯苄唑 ($C_{22}H_{18}N_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g 经纯度分析的联苯苄唑 ($C_{22}H_{18}N_2$; $M_r=310.3917$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[联苯苄唑纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。联苯苄唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3104}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3104——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的联苯吡啶的质量。

联苯双酯 ($\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{O}_{10}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量联苯双酯于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的联苯双酯 ($\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{O}_{10}$; $M_r=418.3509$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.50mL 上述溶液, 置 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释至刻度 (15 $\mu\text{g/mL}$), 摇匀。同法配制对照品标准溶液。按附录十, 用分光光度法, 在 278nm 的波长处分别测定对照品标准溶液及待标定溶液的吸光度, 计算, 即得。

2,2'-联吡啶 ($\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 2,2'-联吡啶 ($\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$; $M_r=156.1839$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[2,2'-联吡啶纯度的测定] 称取 0.6g 样品, 准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中, 溶于 40mL 乙酸中, 加 2mL 乙酸酐, 摇匀, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为蓝色 (微带紫色)。2,2'-联吡啶的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1562}{m} \times 100\%$$

式中 w ——2,2'-联吡啶的质量分数, %;

V ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1562——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 2,2'-联吡啶的质量。

两性霉素 B ($\text{C}_{47}\text{H}_{73}\text{NO}_{17}$) 标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g/mL}$)]

[配制] 取适量两性霉素 B 于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量两性霉素 B ($\text{C}_{47}\text{H}_{73}\text{NO}_{17}$; $M_r=924.0790$) 纯品 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位,) 纯品 (每 1mg 的效价不低于 850 两性霉素 B 单位), 准确至 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加二甲基亚砜溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用二甲基亚砜稀释到刻度, 混匀。配制成每 1mL 中含 1000 单位的两性霉素 B 溶液。

[标定] 将每 1mL 中含 1000 单位的两性霉素 B 溶液, 用磷酸盐缓冲液 (pH10.5) 稀释成每 1mL 中含 1.4 单位与 0.7 单位的溶液, 最后二甲基甲酰胺的浓度应为 8%, 但在双碟制备

II 标准溶液

中取消底层培养基，菌层用 15mL。1000 单位的两性霉素 B 相当于 1mg 的 $C_{47}H_{73}NO_{17}$ 。

亮氨酸 ($C_6H_{13}NO_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量亮氨酸于称量瓶中，于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的亮氨酸 ($C_6H_{13}NO_2$; $M_r=131.1729$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后 (必要时加热)，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[亮氨酸纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 1mL 无水甲酸溶解后，加 25mL 冰醋酸，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极 (玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极)，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时作空白试验。

亮氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1312}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1312——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的亮氨酸的质量。

亮蓝 ($Na_2C_{27}H_{34}N_2O_9S_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0277g$ ，质量分数为 97.3%) GBW 10004 亮蓝 ($Na_2C_{27}H_{34}N_2O_9S_3$; $M_r=672.741$) 纯度分析标准物质或已知纯度的纯品 (质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数)，置于烧杯中，用水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用清水清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[亮蓝纯度的测定] 称取 1.4g 样品，准确至 0.0001g，置于 500mL 锥形瓶中，加 30mL 新煮沸并已冷却至室温的水溶解，加入 15g 柠檬酸三钠，200mL 水，按苋菜红纯度测定中所示，装好仪器，在液面下通入二氧化碳气流的同时，加热至沸，并用三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3)=0.100mol/L$] 滴定至无色为终点。亮蓝的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.3964}{m} \times 100\%$$

式中 V ——滴定试样消耗的三氯化钛标准溶液的体积，mL；

c ——三氯化钛标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品的质量，g；

0.3964——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3)=1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的亮蓝的质量。

亮蓝铝色淀 ($C_{37}H_{36}N_2O_9S_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 的亮蓝铝色淀 ($C_{37}H_{36}N_2O_9S_3$; $M_r=748.885$) 纯品置于烧杯中, 加入 20mL 水, 4g 酒石酸氢钠, 缓缓加热至 (80~90) $^{\circ}C$, 溶解冷却后, 移入 1000mL 的容量瓶中, 稀释至刻度, 摇匀。

[亮蓝铝色淀纯度的测定] 称取 1.4g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 500mL 锥形瓶中, 加 20mL 硫酸溶液 (10%), 在 (40~50) $^{\circ}C$ 下搅拌溶解, 加 30mL 新煮沸并已冷却至室温的水, 加入 30g 柠檬酸钠, 200mL 水, 按苋菜红纯度测定中所示, 装好仪器, 在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸, 并用三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3)=0.100mol/L$] 滴定至无色为终点。亮蓝铝色淀的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3745}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品的质量, g;

0.3745——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的亮蓝铝色淀的质量。

林旦 ($C_6H_6Cl_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 ($C_6H_6Cl_6$; $M_r=290.830$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[林旦纯度的测定] 准确称取 0.4g, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 乙醇, 置水浴中加热使其溶解, 冷却, 加 10mL 乙醇制氢氧化钾溶液 [$c(KOH)=1mol/L$] 轻轻摇匀, 静置 10min, 加 100mL 水, 加硝酸溶液 [$c(HNO_3)=2mol/L$] 中和, 并过量 10mL, 准确加入 50mL 硝酸银标准溶液 [$c(AgNO_3)=0.100mol/L$], 摇匀, 加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L), 用硫氰酸铵标准溶液 [$c(NH_4CNS)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显淡棕红色。林旦的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(V_1c_1 - V_2c_2) \times 0.09694}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09694——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(AgNO_3)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的林旦的质量。

II 标准溶液

林可霉素 (C₁₈H₃₄N₂O₆S) 标准溶液 (100μg/mL)

[配制] 称取一定量林可霉素标准品, 准确至 0.0001g, 用磷酸盐缓冲液溶解 (pH8.0: 称取 33.46g 无水磷酸氢二钾及 1.046g 无水磷酸二氢钾, 溶于水中并定容至 1000mL), 并稀释。配制成浓度为 100μg/mL 的林可霉素标准储备溶液, 保存于 4℃ 冰箱中, 可稳定 1 个月。

邻苯二甲酸二丁酯 (C₁₆H₂₂O₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的邻苯二甲酸二丁酯 (C₁₆H₂₂O₄; $M_r = 278.3435$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量甲醇溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

[邻苯二甲酸二丁酯纯度的测定]

(1) 邻苯二甲酸二丁酯含量的测定 称取 0.15g 样品, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 25.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$], 加入 50mL 乙醇 (95%), 在水浴上回流 30min, 冷却至室温。加入 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液红色消失为止。同时做空白试验。邻苯二甲酸二丁酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1392}{m} - 1.6755w_2$$

式中: c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——空白试验盐酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

m ——样品质量, g;

1.6755——酸度转化为酯含量的换算系数;

w_2 ——酸度 (以邻苯二甲酸二丁酯的质量分数表示), %;

0.1392——与 1mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的邻苯二甲酸二丁酯的质量。

(2) 酸度的测定

① 中性乙醇的制备: 量取 50mL 乙醇 (无水乙醇), 加入两滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。

② 测定步骤 称取 10g 样品, 准确到 0.01g, 加入 50mL 中性乙醇及 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。

③ 酸度以质量分数 (w_2) 表示, 按下式计算:

$$w_2 = \frac{cV \times 0.08307}{m} \times 100\%$$

式中 w_2 ——酸度 (以邻苯二甲酸计), %;

V ——样品消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

0.08307——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 表示

的邻苯二甲酸的质量；

m ——样品质量，g。

邻苯二甲酸二甲酯 ($C_{10}H_{10}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 邻苯二甲酸二甲酯 ($C_{10}H_{10}O_4$; $M_r=194.1840$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于烧杯中，加正己烷溶解，移入 100mL 棕色容量瓶中，用正己烷稀释到至刻度，摇匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

邻苯二甲酸二乙酯 ($C_{12}H_{14}O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的邻苯二甲酸二乙酯 ($C_{12}H_{14}O_4$; $M_r=222.2372$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 200mL 高型烧杯中，加适量无水乙醇溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用无水乙醇稀释到刻度，摇匀。

邻苯二甲酸酐 ($C_8H_4O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的邻苯二甲酸酐 ($C_8H_4O_3$; $M_r=148.1156$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加 50mL 乙醇水溶液 (50%) 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇水溶液 (50%) 稀释到刻度，混匀。

[邻苯二甲酸酐纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品，准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 不含二氧化碳的水，2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。同时做空白试验。邻苯二甲酸酐的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.04903}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.04903——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的邻苯二甲酸酐的质量。

邻苯基苯酚 ($C_{12}H_{10}O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的邻苯基苯酚 ($C_{12}H_{10}O$; $M_r=170.2072$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$)，于小烧杯中，用色谱纯甲醇溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用色谱纯甲醇定容，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时，根据需要再稀释成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

邻-二甲苯 (C_8H_{10}) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 0.5000g 经纯度分析的高纯邻-二甲苯 (C_8H_{10} ; $M_r=106.1650$), 置于 500mL 棕色容量瓶中, 加入色谱纯甲醇溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 $(20\pm 2)^\circ C$ 下平衡后, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

邻硝基苯酚钠 ($C_6H_4NO_3Na$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的邻硝基苯酚钠 ($C_6H_4NO_3Na$; $M_r=161.0906$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用蒸馏水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用蒸馏水定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

邻溴苯甲酸 ($C_7H_5BrO_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) GBW (E) 060031 邻溴苯甲酸标准物质或经纯度分析的邻溴苯甲酸 ($C_7H_5BrO_2$; $M_r=201.017$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

注: 如果无法获得邻溴苯甲酸标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[邻溴苯甲酸提纯方法] 将邻溴苯甲酸用乙醇水溶液重结晶数次, 经真空干燥制得纯品。再采用区域熔融方法提纯。

[邻溴苯甲酸纯度测定] 采用差示扫描量热法、酸碱中和法结合质谱法、高压液相色谱法、红外吸收光谱法、紫外吸收光谱法、ICP 发射光谱法等方法测定主含量和杂质, 确定其纯度。

磷胺 ($C_{11}H_{18}NO_4 \cdot H_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) (顺式异构体 70%, 反式异构体 30%) 的磷胺 ($C_{11}H_{18}NO_4 \cdot H_2O$; $M_r=246.2802$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。根据需要再用丙酮稀释储备液成适当浓度的标准工作溶液。

磷霉素 ($C_3H_7O_4P$) 标准溶液 [1000 单位/mL(μ g/mL)]

[配制] 准确称取适量磷霉素钠 ($Na_2C_3H_5O_4P$; $M_r=182.0227$) 纯品 (1mg 的效价不低于 700 磷霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度。1mL 溶液中含 1000 单位的磷霉素, 1000 单位的磷霉素相当于 1mg $C_3H_7O_4P$ 。

磷酸苯丙哌林 ($C_{21}H_{27}NO \cdot H_3PO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量磷酸苯丙哌林于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸苯丙哌林 ($C_{21}H_{27}NO \cdot H_3PO_4$; $M_r=407.4404$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),

置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[磷酸苯丙哌林纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 150mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸与 4mL 乙酸酐溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显绿色，同时做空白试验。磷酸苯丙哌林的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4074}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.4074——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的磷酸苯丙哌林的质量。

磷酸丙吡胺 ($\text{C}_{21}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{H}_3\text{PO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量磷酸丙吡胺于称量瓶中，于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸丙吡胺 ($\text{C}_{21}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{H}_3\text{PO}_4$ ； $M_r=437.4696$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[磷酸丙吡胺纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0002g，置于 150mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显绿色，同时做空白试验。磷酸丙吡胺的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2187}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2187——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的磷酸丙吡胺的质量。

磷酸伯氨喹 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O} \cdot 2\text{H}_3\text{PO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量磷酸伯氨喹于称量瓶中，于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸伯氨喹 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O} \cdot 2\text{H}_3\text{PO}_4$ ； $M_r=455.3371$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[磷酸伯氨喹纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.15g 已干燥的样品，准确到

II 标准溶液

0.0001g, 置于 200mL 烧杯中, 加 40mL 冰醋酸溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

磷酸伯氨喹的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2277}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2277——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸伯氨喹的质量。

磷酸可待因 ($\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{H}_3\text{PO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量磷酸可待因 ($\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{H}_3\text{PO}_4 \cdot 1.5\text{H}_2\text{O}$; $M_r=424.3823$) 于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸可待因 ($\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{H}_3\text{PO}_4$; $M_r=397.3594$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[磷酸可待因纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 150mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。磷酸可待因的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3974}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3974——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸可待因的质量。

磷酸咯萘啶 ($\text{C}_{29}\text{H}_{32}\text{ClN}_5\text{O}_2 \cdot 4\text{H}_3\text{PO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量磷酸咯萘啶于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸咯萘啶 ($\text{C}_{29}\text{H}_{32}\text{ClN}_5\text{O}_2 \cdot 4\text{H}_3\text{PO}_4$; $M_r=910.0304$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),

置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[磷酸咯萘啶纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 200mL 烧杯中，加 40mL 冰醋酸，加热振摇使其溶解，冷却至室温，置电磁搅拌器上，浸入电极（玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极），搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

磷酸咯萘啶的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3033}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3033——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的磷酸咯萘啶的质量。

磷酸氯喹 ($\text{C}_{18}\text{H}_{26}\text{ClN}_3 \cdot 2\text{H}_3\text{PO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量磷酸氯喹于称量瓶中，于 120℃ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸氯喹 ($\text{C}_{18}\text{H}_{26}\text{ClN}_3 \cdot 2\text{H}_3\text{PO}_4$ ； $M_r=515.8625$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[磷酸氯喹纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 150mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显绿色，同时做空白试验。磷酸氯喹的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2579}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2579——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的磷酸氯喹的质量。

磷酸哌喹 ($\text{C}_{29}\text{H}_{32}\text{Cl}_2\text{N}_6 \cdot 4\text{H}_3\text{PO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0777g (或按纯度换算出质量 $m=1.0777\text{g}/w$ ； w ——质量分数)

II 标准溶液

经纯度分析的磷酸哌啶 ($C_{29}H_{32}Cl_2N_6 \cdot 4H_3PO_4 \cdot 4H_2O$; $M_r = 999.5524$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水加热溶解冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[磷酸哌啶纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置小烧杯中, 加 0.5mL 盐酸使其溶解, 加 10mL 水, 搅拌均匀, 移入分液漏斗中, 以少量水洗涤烧杯, 洗液并入分液漏斗中, 加 10mL 氢氧化钠溶液 (200g/L), 摇匀, 用氯仿抽提 4 次, 每次 20mL, 每次得到的氯仿液均用同一份 10mL 水洗涤, 合并氯仿液, 过滤, 用氯仿洗涤滤纸与滤器, 洗液与滤液合并, 并在水浴上蒸发至 5mL, 加 20mL 乙酸酐, 振摇使其充分溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显翠绿色, 同时做空白试验。磷酸哌啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2319}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2319——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸哌啶的质量。

磷酸哌啶 ($C_4H_{10}N_2 \cdot H_3PO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0978g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0978g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸哌啶 ($C_4H_{10}N_2 \cdot H_3PO_4 \cdot H_2O$; $M_r = 202.1461$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水加热溶解冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[磷酸哌啶纯度的测定] 准确称取 80mg 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 4mL 无水甲酸, 微热使其溶解, 加 50mL 冰醋酸与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。磷酸哌啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.09207}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09207——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸哌啶的质量。

磷酸三苯酯 ($C_{18}H_{15}O_4P$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) GBW (E) 060004 磷酸三苯酯标准物质或经纯度分析的磷酸三苯酯 ($C_{18}H_{15}O_4P$; $M_r =$

326.2831) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 无水乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。

注: 如果无法获得磷酸三苯酯标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[磷酸三苯酯的纯化] 将磷酸三苯酯用氢氧化钠溶液 (50g/L) 及纯水洗涤, 采用 95% 乙醇重结晶数次, 经真空干燥制得纯品。

[磷酸三苯酯纯度测定] 采用质谱法、高压液相色谱法、红外吸收光谱法、紫外吸收光谱法、ICP 发射光谱法等方法测定主含量和杂质, 确定其纯度。

磷酸三甲苯酯 ($C_{21}H_{21}O_4P$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 磷酸三甲苯酯 ($C_{21}H_{21}O_4P$; $M_r=363.3628$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

磷酸组胺 ($C_5H_9N_3 \cdot 2H_3PO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量磷酸组胺于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸组胺 ($C_5H_9N_3 \cdot 2H_3PO_4$; $M_r=307.1354$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[磷酸组胺纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 150mL 锥形瓶中, 加 10mL 水溶解后, 加 5mL 氯仿、25mL 乙醇, 与 10 滴麝香草酚酞指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.100mol/L$] 滴定。磷酸组胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.07678}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.07678——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸组胺的质量。

硫醇标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的天平, 准确称取 0.1566g 甲基硫醇化铅晶体纯品, 用乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 并稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}$ C 下平衡后, 取适量稀释。

[甲基硫醇化铅的制备] 在通风橱中, 将气罐中的甲基硫醇气体通入乙酸铅溶液 (100g/L) 中, 用抽滤法收集黄色的甲基硫醇化铅晶体沉淀, 用水洗涤, 然后在 45 $^{\circ}$ C 的真空干燥箱中干燥 12h。将晶体储存在真空干燥器中, 放置暗处备用。

硫代二丙酸二月桂酯 ($C_{30}H_{58}O_4S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数)

II 标准溶液

经纯度分析的硫代二丙酸二月桂酯 ($C_{30}H_{58}O_4S$; $M_r = 514.844$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[硫代二丙酸二月桂酯纯度的测定]

(1) 酸度的测定 准确称取 2g 样品, 准确至 0.0001g, 移入 250mL 锥形瓶中。加入 50mL 甲醇-苯 (1+3) 混合溶液, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L)。用氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。酸度以硫代二丙酸的质量分数 (w_1) 表示, 按下式计算:

$$w_1 = \frac{cV \times 0.0891}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钾标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.0891——与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫代二丙酸的质量。

(2) 硫代二丙酸和硫代二丙酸二月桂酯总量的测定: 准确称取 0.7g 样品, 准确至 0.0001g, 移入 250mL 锥形瓶, 加 100mL 酯酸和 50mL 乙醇。40℃ 加热此混合物直到样品完全溶解, 随之加 3mL 盐酸和 4 滴对乙氧基柯衣定指示液 (2g/L), 立即用溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。当接近终点 (粉红色) 时, 加 4 滴或更多滴指示剂溶液, 并继续逐渐滴定, 使颜色从红色变成淡黄色为终点。同时做空白试验。硫代二丙酸和硫代二丙酸二月桂酯总量 (w_2) 按下式计算:

$$w_2 = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2574}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗溴标准溶液的体积, mL;

c ——溴标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2574——与 1.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫代二丙酸二月桂酯的质量。

(3) 硫代二丙酸二月桂酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = w_2 - 2.89w_1$$

式中 w_1 ——硫代二丙酸的质量分数, %;

w_2 ——硫代二丙酸和硫代二丙酸二月桂酯总量, %;

2.89——硫代二丙酸换算成硫代二丙酸二月桂酯的系数。

硫丹 ($C_9H_6Cl_6O_3S$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的硫丹 ($C_9H_6Cl_6O_3S$; $M_r = 406.925$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏石油醚溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏石油醚定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用的标

准工作溶液。

硫鸟嘌呤 (C₅H₅N₅S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量硫鸟嘌呤于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫鸟嘌呤 (C₅H₅N₅S; $M_r=167.192$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加 10mL 氢氧化钠溶液 (40g/L) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法: 移取 1.00mL 上述溶液, 移入 250mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度 (4μg/mL), 摇匀, 按附录十, 用分光光度法, 在 348nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 C₅H₅N₅S 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 1240 计算, 即得。

硫脲 (CH₄N₂S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫脲 (CH₄N₂S; $M_r=76.121$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述硫脲溶液注入碘量瓶中, 加 50.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.100\text{mol/L}$], 20mL 氢氧化钠溶液 (40g/L), 摇匀, 于暗处放置 10min。加 100mL 水及 10mL 盐酸溶液 (20%), 摇匀。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 3mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。硫脲溶液的质量浓度 (ρ) 按下式计算:

$$\rho = \frac{c(V_1 - V_2) \times 76.12}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫脲溶液的体积, mL;

76.12——硫脲 (CH₄N₂S) 的摩尔质量, g/mol。

硫喷妥钠 (NaC₁₁H₁₇N₂O₂S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量硫喷妥钠干燥纯品于称量瓶中, 于 80℃ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫喷妥钠 (NaC₁₁H₁₇N₂O₂S; $M_r=264.320$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 200mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 (4g/L) 稀释到刻度 (5μg/mL)。同时制备一份相同浓度的标准对照品溶液, 按附录十, 用分光光度法, 在 304nm 的波长处测定待测溶液及标准对照品溶液的吸光度, 计算, 即得。

硫酸阿米卡星标准溶液 [1000 单位/mL(μg/mL), 以阿米卡星 (C₂₂H₄₃N₅O₁₃) 计]

[配制] 取适量硫酸阿米卡星于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却

II 标准溶液

备用。准确称取适量（按纯度换算出质量 $m=1000g/X$ ； X ——每 1mg 阿米卡星的效价单位）硫酸阿米卡星（ $C_{22}H_{43}N_5O_{13} \cdot 1.8H_2SO_4$ ； $M_r=762.144$ ）纯品（1mg 的效价不低于 690 阿米卡星单位），置于 100mL 烧杯中，加适量灭菌水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用灭菌水稀释到刻度。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的阿米卡星，1000 阿米卡星单位相当于 1mg $C_{22}H_{43}N_5O_{13}$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸阿托品 $[(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4]$ 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量硫酸阿托品 $[(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot H_2O$ ； $M_r=694.833]$ 于称量瓶中，于 120℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的硫酸阿托品 $[(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$ ； $M_r=676.817]$ 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[硫酸阿托品纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，各加 10mL 冰醋酸与乙酸酐溶解后，加 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=0.100mol/L]$ 滴定，至溶液显纯蓝色，同时做空白试验。硫酸阿托品的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.6768}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.6768——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=1.000mol/L]$ 相当的，以 g 为单位的硫酸阿托品的质量。

硫酸巴龙霉素标准溶液 [1000 单位/mL (μ g/mL)，以巴龙霉素 ($C_{23}H_{45}N_5O_{14}$) 计]

[配制] 取适量硫酸巴龙霉素于称量瓶中，于 105℃ 下干燥 3h，置于干燥器中冷却备用。准确称取适量（按纯度换算出质量 $m=1000g/X$ ； X ——每 1mg 巴龙霉素的效价单位）硫酸巴龙霉素（ $C_{23}H_{45}N_5O_{14} \cdot nH_2SO_4$ ）纯品（1mg 的效价不低于 700 巴龙霉素单位），置于 100mL 烧杯中，加适量灭菌水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用灭菌水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。1mL 溶液中含 1000 单位的巴龙霉素，1000 巴龙霉素单位相当于 1mg 巴龙霉素。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸苯丙胺 ($C_{18}H_{26}N_2 \cdot H_2SO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量硫酸苯丙胺于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的硫酸苯丙胺（ $C_{18}H_{26}N_2 \cdot H_2SO_4$ ； $M_r=368.491$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[硫酸苯丙胺纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g。置分液漏斗中，加 20mL 水溶解后，加 8mL 氢氧化钠溶液（43g/L），加氯化钠使其饱和，用乙醚振

摇提取 6 次，每次 15mL，合并乙醚液，用 10mL 水洗涤，洗液再用 10mL 乙醚振摇提取，合并二次得到的乙醚液，准确加 25mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$]，振摇后，在低温蒸去乙醚，冷却至室温，加 2 滴甲基红指示液 (0.5g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。硫酸苯丙胺的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1842}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c_2 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1842——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的硫酸苯丙胺的质量。

硫酸长春碱 ($\text{C}_{46}\text{H}_{58}\text{N}_4\text{O}_9 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硫酸长春碱于称量瓶中，以五氧化二磷为干燥剂，于 85℃ 下干燥至恒重，冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的硫酸长春碱 ($\text{C}_{46}\text{H}_{58}\text{N}_4\text{O}_9 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ ； $M_r=909.053$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法：准确移取 2.00mL 上述溶液，移入 100mL 容量瓶中，用无水乙醇稀释至刻度 (20 $\mu\text{g/mL}$)，摇匀，按附录十，用分光光度法，在 264nm 的波长处测定溶液的吸光度， $\text{C}_{46}\text{H}_{58}\text{N}_4\text{O}_9 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 179 计算，即得。

硫酸长春新碱 ($\text{C}_{46}\text{H}_{56}\text{N}_4\text{O}_{10} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硫酸长春新碱于称量瓶中，以五氧化二磷为干燥剂，于 85℃ 下干燥至恒重，准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的硫酸长春新碱 ($\text{C}_{46}\text{H}_{56}\text{N}_4\text{O}_{10} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ ； $M_r=923.036$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法：准确移取 2.00mL 上述溶液，移入 100mL 容量瓶中，用甲醇稀释至刻度 (20 $\mu\text{g/mL}$)，摇匀，按附录十，用分光光度法，在 297nm 的波长处测定溶液的吸光度， $\text{C}_{46}\text{H}_{56}\text{N}_4\text{O}_{10} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 177 计算，即得。

硫酸胍乙啶 [$(\text{C}_{10}\text{H}_{22}\text{N}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硫酸胍乙啶于称量瓶中，于 60℃ 下减压干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的硫酸胍乙啶 [$(\text{C}_{10}\text{H}_{22}\text{N}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ ； $M_r=494.695$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

II 标准溶液

[硫酸胍乙啶纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0002g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。硫酸胍乙啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1649}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1649——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫酸胍乙啶的质量。

硫酸核糖霉素标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g/mL}$), 以核糖霉素 ($\text{C}_{17}\text{H}_{34}\text{N}_4\text{O}_{10}$) 计]

[配制] 取适量硫酸核糖霉素于称量瓶中, 于 60℃ 下, 以五氧化二磷为干燥剂, 减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 中核糖霉素的效价单位) 硫酸核糖霉素 [$(\text{C}_{17}\text{H}_{34}\text{N}_4\text{O}_{10}) \cdot n\text{H}_2\text{SO}_4$ ($n < 2$)] 纯品 (1mg 的效价不低于 680 核糖霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的核糖霉素, 1000 核糖霉素单位相当于 1mg 核糖霉素 ($\text{C}_{17}\text{H}_{34}\text{N}_4\text{O}_{10}$)。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸卷曲霉素 ($\text{C}_{25}\text{H}_{46}\text{N}_{14}\text{O}_{11}\text{S}$) 标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g/mL}$, 以卷曲霉素计)]

[配制] 取适量硫酸卷曲霉素于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 卷曲霉素的效价单位) 硫酸卷曲霉素 ($\text{C}_{25}\text{H}_{46}\text{N}_{14}\text{O}_{11}\text{S}$; $M_r=750.785$) 纯品 (1mg 的效价不低于 830 卷曲霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水 [或磷酸盐缓冲溶液 ($\text{pH}=7.8\sim 8.0$)] 稀释到刻度, 混匀。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的卷曲霉素, 1000 卷曲霉素单位相当于 1mg 卷曲霉素。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸奎宁 [$(\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 GBW (E) 130100 硫酸奎宁标准物质或优级纯硫酸奎宁 [$(\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=782.943$] 置于称量瓶中, 于 110℃ 下干燥, 脱水至恒重。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 无水硫酸奎宁 [$(\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r=746.912$] 标准物质或经纯度分析的硫酸奎宁纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用高氯酸 (或硫酸) 溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.05\text{mol/L}$] 溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用高氯酸 (或硫酸) 溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.05\text{mol/L}$] 稀释到刻度, 混匀。储于棕色瓶中低温保存。若溶液混浊则需重新配制。

[硫酸奎宁纯度的测定] 准确称取 0.2g 已经干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸酐与 (1~2) 滴结晶紫指示液 (5g/

L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。硫酸奎宁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2490}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品的质量, g;

0.2490——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫酸奎宁的质量。

硫酸奎尼丁 [$(\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量优级纯硫酸奎尼丁 [$(\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 782.943$], 置于称量瓶中, 于 120 $^\circ\text{C}$ 下干燥, 脱水至恒重。用最小分度为 0.1mg 的天平准确称取 1.0000g 经纯度分析的无水硫酸奎尼丁 [$(\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r = 746.912$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[硫酸奎尼丁纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 冰醋酸溶解后, 加 20mL 乙酸酐与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。硫酸奎尼丁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2490}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2490——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫酸奎尼丁的质量。

硫酸链霉素标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g/mL}$), 以链霉素 ($\text{C}_{21}\text{H}_{39}\text{N}_7\text{O}_{12}$) 计]

[配制] 取适量硫酸链霉素于称量瓶中, 于 60 $^\circ\text{C}$ 下, 以五氧化二磷为干燥剂, 减压干燥 4h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按含量换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 中的链霉素效价单位) 硫酸链霉素 [$(\text{C}_{21}\text{H}_{39}\text{N}_7\text{O}_{12})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r = 1457.384$] 纯品 (1mg 的效价不低于 720 链霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的链霉素, 1000 链霉素单位相当于 1mg $\text{C}_{21}\text{H}_{39}\text{N}_7\text{O}_{12}$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸吗啡 [$(\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硫酸吗啡 [$(\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 758.830$] 于称量瓶

II 标准溶液

中，于 145℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的硫酸吗啡 $[(C_{17}H_{19}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4]$ ； $M_r=668.754$ 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[硫酸吗啡纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=0.0500mol/L]$ 滴定，至溶液显绿色，同时做空白试验。硫酸吗啡的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.6688}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.6688——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=1.000mol/L]$ 相当的，以 g 为单位的硫酸吗啡的质量。

硫酸奈替米星 ($C_{21}H_{41}N_5O_7$) 标准溶液 [1000 单位/mL($\mu g/mL$)，以奈替米星 ($C_{21}H_{41}N_5O_7$)计]

[配制] 准确称取适量（按纯度换算出质量 $m=1000g/X$ ； X ——每 1mg 中的奈替米星效价单位）硫酸奈替米星 $[(C_{21}H_{41}N_5O_7)_2 \cdot 5H_2SO_4]$ ； $M_r=1441.552$ 纯品（1mg 的效价不低于 610 奈替米星单位），置于 100mL 烧杯中，加适量灭菌水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水 [或磷酸盐缓冲溶液 (pH: 7.8)] 稀释到刻度。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的奈替米星，1000 奈替米星单位相当于 1mg $C_{21}H_{41}N_5O_7$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸黏菌素标准溶液 (10000 单位/mL 以黏菌素计)

[配制] 准确称取适量硫酸黏菌素纯品（1mg 的效价不低于 17000 黏菌素单位），置于 100mL 烧杯中，加适量灭菌水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用灭菌水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。1mL 溶液中含 10000 单位的黏菌素，采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸普拉睾酮钠 ($NaC_{19}H_{27}O_5S$) 标准溶液 (1000 $\mu g/mL$)

[配制] 取适量硫酸普拉睾酮钠 ($NaC_{19}H_{27}O_5S \cdot 2H_2O$ ； $M_r=426.500$) 于称量瓶中，于 60℃ 下，以五氧化二磷为干燥剂，减压干燥至恒重，准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的硫酸普拉睾酮钠 ($NaC_{19}H_{27}O_5S$ ； $M_r=390.469$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

硫酸庆大霉素标准溶液 [1000 单位/mL($\mu g/mL$) 以庆大霉素计]

[配制] 准确称取适量（按纯度换算出质量 $m=1000g/X$ ； X ——每 1mg 的庆大霉素效价单位）硫酸庆大霉素纯品（1mg 的效价不低于 590 庆大霉素单位），置于 100mL 烧杯中，

加适量灭菌水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用灭菌水稀释到刻度，混匀。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的庆大霉素，1000 庆大霉素单位相当于 1mg 庆大霉素。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸沙丁胺醇 $[(C_{13}H_{21}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4]$ 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量硫酸沙丁胺醇于称量瓶中，于 60℃ 下减压干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫酸沙丁胺醇 $[(C_{13}H_{21}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$; $M_r=576.700]$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[硫酸沙丁胺醇纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸，微热使其溶解，冷却，加 15mL 乙酸酐与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=0.100mol/L]$ 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。硫酸沙丁胺醇的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5767}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.5767——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4)=1.000mol/L]$ 相当的，以 g 为单位的硫酸沙丁胺醇的质量。

硫酸双胍屈嗪 $(C_8H_{10}N_6 \cdot H_2SO_4)$ 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量硫酸双胍屈嗪 $(C_8H_{10}N_6 \cdot H_2SO_4 \cdot 2\frac{1}{2}H_2O$; $M_r=333.322)$ 于称量瓶中，于 80℃ 下减压干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫酸双胍屈嗪 $(C_8H_{10}N_6 \cdot H_2SO_4$; $M_r=288.284)$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量盐酸溶液 (1+1)，加热溶解，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[硫酸双胍屈嗪纯度的测定] 永停滴定法：准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 水与 10mL 盐酸溶液 (50%)，微热使其溶解，冷却至室温，置电磁搅拌器上，再加 2g 溴化钾，插入铂-铂电极后，将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{1}{2}$ 处，用亚硝酸钠标准溶液 $[c(NaNO_2)=0.100mol/L]$ 迅速滴定，随滴随搅拌，至近终点时，将滴定管的尖端提出液面，用少量水淋洗尖端，洗液并入溶液中，继续缓缓滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复，即为滴定终点。硫酸双胍屈嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1441}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

II 标准溶液

m ——样品质量, g;

0.1441——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫酸双胍屈嗪的质量。

硫酸特布他林 [$(\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硫酸特布他林于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫酸特布他林 [$(\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r=548.647$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[硫酸特布他林纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 加热使其溶解, 冷却, 加 30mL 乙腈, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

硫酸特布他林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5486}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5486——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫酸特布他林的质量。

硫酸西索米星标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g/mL}$), 以西索米星 ($\text{C}_{19}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_7$ 计)]

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的西索米星效价单位) 硫酸西索米星 [$(\text{C}_{19}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_7)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r=1385.445$] 纯品 (1mg 的效价不低于 580 西索米星单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。低温保存。1mL 溶液中含 1000 单位的西索米星, 1000 西索米星单位相当于 1mg $\text{C}_{19}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_7$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

硫酸腺嘌呤 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_{10} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的硫酸腺嘌呤 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_{10} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r=368.332$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于 250mL 烧杯中, 加 75mL 水和 2mL 浓盐酸, 加热使其完全溶解, 冷却, 若有沉淀产生, 加盐酸数滴, 再加热, 如此反复, 直至冷却后无沉淀产生为止, 移入 100mL 容量瓶中, 加少许甲苯, 以水稀释至刻度, 混匀。于冰箱中保存。

硫酸新霉素标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g/mL}$,以新霉素计)]

[配制] 取适量硫酸新霉素于称量瓶中,于 60°C 下,以五氧化二磷为干燥剂,减压干燥至恒重,置于干燥器中冷却备用。准确称取适量(按纯度换算出质量 $m = 1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的新霉素效价单位)硫酸新霉素 ($\text{C}_{23}\text{H}_{46}\text{N}_6\text{O}_{13} \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$; $M_r = 908.879$) 纯品 (1mg 的效价不低于 650 新霉素单位),置于 100mL 烧杯中,加适量灭菌水溶解后,移入 1000mL 容量瓶中,用灭菌水稀释到刻度,混匀。低温保存。 1mL 溶液中含 1000 单位的新霉素,1000 新霉素单位相当于 1mg 新霉素。采用抗生素微生物检定法测定。

硫唑嘌呤 ($\text{C}_9\text{H}_7\text{N}_7\text{O}_2\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硫唑嘌呤于称量瓶中,于 105°C 下干燥至恒重,置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硫唑嘌呤 ($\text{C}_9\text{H}_7\text{N}_7\text{O}_2\text{S}$; $M_r = 277.263$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),置于 100mL 烧杯中,加适量稀氨水溶液溶解后,移入 1000mL 容量瓶中,用水稀释到刻度,混匀。低温避光保存。

[硫唑嘌呤纯度的测定] 准确称取 0.6g 已干燥的样品,准确到 0.0001g ,置于 200mL 容量瓶中,加 20mL 稀氨水溶液 (40%),使其溶解,准确加入 50mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.100\text{mol/L}$],加水稀释至刻度,摇匀,过滤,准确量取 100mL 滤液,加 20mL 硝酸溶液 (50%),冷却后,加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L),用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定,同时做空白试验。硫唑嘌呤的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1V_1 - 2c_2V_2) \times 0.2773}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL ;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L ;

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L ;

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL ;

m ——样品质量, g ;

2——所取滤液体积的 2 倍;

0.2773——与 1.00mL 硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的,以 g 为单位的硫唑嘌呤的质量。

柳氮磺吡啶 ($\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量柳氮磺吡啶于称量瓶中,于 105°C 下干燥至恒重,置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的柳氮磺吡啶 ($\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_5\text{S}$; $M_r = 398.393$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),置于 100mL 烧杯中,加适量氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$] 溶解后,移入 1000mL 容量瓶中,用水稀释到刻度,混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法:准确移取 7.5mL 上述溶液,移入 1000mL 容量瓶中,加 900mL 水,加乙酸-乙酸钠缓冲液 ($\text{pH}4.5$) 稀释至刻度 ($7.5\mu\text{g/mL}$),以水作空白,按附录十,

II 标准溶液

用分光光度法, 在 359nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_{18}H_{14}N_4O_5S$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 658 计算, 即得。

六甲蜜胺 ($C_9H_{18}N_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量六甲蜜胺于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的六甲蜜胺 ($C_9H_{18}N_6$; $M_r=210.2794$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[六甲蜜胺纯度的测定] 称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 10mL 乙酸酐, 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝色, 同时做空白试验。六甲蜜胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2103}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2103——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的六甲蜜胺的质量。

六氯苯 (C_6Cl_6) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的六氯苯 (C_6Cl_6 ; $M_r=284.782$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用苯溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 以苯准确定容, 摇匀, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要再用正己烷配成适当浓度的标准工作溶液。

路咪啉 ($C_{22}H_{19}Br_4NO_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的路咪啉 ($C_{22}H_{19}Br_4NO_3$; $M_r=544.900$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏正己烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

罗红霉素 ($C_{41}H_{76}N_2O_{15}$) 标准溶液 [1000 单位/mL($\mu\text{g}/\text{mL}$)]

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 罗红霉素 ($C_{41}H_{76}N_2O_{15}$; $M_r=837.0465$) 纯品 (1mg 的效价不低于 940 罗红霉素单位), 准确至 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成每 1mL 中含 1000 单位的罗红霉素溶液。1000 罗红霉素单位相当于 1mg 的 $C_{41}H_{76}N_2O_{15}$ 。按照抗生素微生物检定法测定。

罗通定 (C₂₁H₂₅NO₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量罗通定于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的罗通定 (C₂₁H₂₅NO₄; $M_r=355.4275$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[罗通定纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 50mL 容量瓶中, 加 2mL 乙酸与 15mL 水, 微热溶解后, 摇匀, 准确加 25.00mL 碘化钾溶液 (170g/L), 并加水稀释至刻度, 摇匀。用干燥滤纸过滤, 准确量取 25.00mL 滤液, 加 (3~5) 滴曙红钠指示液 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 至粉红色沉淀凝聚, 同时做空白试验。罗通定的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3554}{m} \times 2 \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白消耗硝酸银标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3554——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的罗通定的质量。

螺内酯 (C₂₄H₃₂O₄S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量螺内酯于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的螺内酯 (C₂₄H₃₂O₄S; $M_r=416.573$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度 (10μg/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 238nm 的波长处测定溶液的吸光度, C₂₄H₃₂O₄S 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 471 计算, 即得。

螺旋霉素 (C₄₃H₇₄N₂O₁₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000g/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 螺旋霉素 (C₄₃H₇₄N₂O₁₄; $M_r=843.0527$) 标准品 (密封避光, 防潮, 冰箱中 4℃ 保存), 先用少量甲醇溶解后, 再用甲醇与磷酸盐缓冲液 [pH8.0: 称取 13.3g 无水磷酸二氢钾, 加 900mL 蒸馏水使溶解。另取 6.2g 氢氧化钾, 用 100mL 蒸馏水溶解后, 加入到磷酸二氢钾溶液中。115℃ 高压灭菌 30min] 的混合液 (甲醇: 缓冲液 = 5: 95), 配制成螺旋霉素浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。置冰箱中 4℃ 保存, 可使用一周。

洛莫司汀 (C₉H₁₆ClN₃O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数)

II 标准溶液

经纯度分析的洛莫司汀 ($C_9H_{16}ClN_3O_2$; $M_r=233.695$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇 (或环己烷) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇 (或环己烷) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 避光操作。准确移取 1.5mL 上述溶液 (以环己烷为溶剂), 移入 100mL 容量瓶中, 用环己烷稀释到刻度 ($15\mu\text{g/mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 232nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $C_9H_{16}ClN_3O_2$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 263 计算, 即得。

氯贝丁酯 ($C_{12}H_{15}ClO_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯贝丁酯 ($C_{12}H_{15}ClO_3$; $M_r=242.699$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氯贝丁酯纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 中性乙醇与数滴酚酞指示液 (10g/L), 滴加氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.01\text{mol/L}$] 至显粉红色, 再准确加入 20mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.0500\text{mol/L}$], 加热回流 1h 至油珠完全消失, 冷却, 用新沸过的冷水洗涤冷凝管, 洗液并入锥形瓶中, 加数滴酚酞指示液, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。氯贝丁酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.2427}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_2 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2427——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯贝丁酯的质量。

氯苯 (C_6H_5Cl) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的 (色谱法) 氯苯 (C_6H_5Cl ; $M_r=112.557$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

氯苯胺灵 ($C_{10}H_{12}ClNO_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 氯苯胺灵 ($C_{10}H_{12}ClNO_2$; $M_r=213.661$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再用石油醚稀释成适用浓度的标准工作溶液。

4-氯苯氧乙酸钠 ($C_8H_6O_3ClNa$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 4-氯苯氧乙酸钠于称量瓶中, 于 $(110\pm 2)^\circ\text{C}$ 下干燥 2h, 取出置于干燥

器中备用，准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度测定的 4-氯苯氧乙酸钠（ $C_8H_6O_3ClNa$ ； $M_r=208.754$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 200mL 高型烧杯中，加适量水加热溶解，冷却后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。

[4-氯苯氧乙酸钠纯度的测定] 称取 0.3g 已于 $(110\pm 2)^\circ C$ 干燥 2h 并在干燥器中冷却的试样，准确至 0.0001g，置于 100mL 烧杯中，加入 15mL 水，加热搅拌至完全溶解，冷却后移入 250mL 分液漏斗中，用少量氯化钠饱和溶液冲洗烧杯数次，洗液并入分液漏斗中，加 1mL 硫酸溶液（10%）于分液漏斗中，摇荡 1min，冷却至室温，后再加入 40mL 乙醚，摇荡 1min，摇荡中及时排除漏斗中的乙醚蒸汽，静置分层后将下面的水层细心放入第二个分液漏斗中。加 25mL 乙醚于第二个分液漏斗中，重复上述操作进行第二次萃取，水层放入第三个分液漏斗中，用 25mL 乙醚进行第三次萃取。将第二、第三次乙醚萃取液合并于第一个分液漏斗中；并用少量乙醚冲洗另两个分液漏斗，洗涤液并入第一个分液漏斗中，然后，每次用 10mL 氯化钠饱和溶液洗涤乙醚萃取液数次，直至洗涤液加两滴氢氧化钠标准溶液后，使酚酞指示剂显粉红色（一般洗涤四次）。将乙醚萃取液转移至 250mL 锥形瓶中，并用少量乙醚冲洗分液漏斗，乙醚洗液合并于 250mL 锥形瓶中，然后将锥形瓶置于 $(40\sim 60)^\circ C$ 水浴上，待乙醚蒸完后，用 30mL 乙醇将锥形瓶中的沉积物完全溶解，加 $(2\sim 3)$ 滴酚酞指示液（10g/L），以氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.1mol/L$] 滴定至粉红色，15s 不褪色为终点。4-氯苯氧乙酸钠的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2086}{m} \times 100\%$$

式中 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——滴定试样消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

m ——试样的质量，g；

0.2086——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=1.000mol/L$] 相当的，以 g 为单位的 4-氯苯氧乙酸钠的质量。

氯丙醇（ C_3H_7ClO ）标准溶液（1000 $\mu g/mL$ ）

[配制] 取干净且干燥的 100mL 容量瓶中，用最小分度为 0.1mg 的分析天平准确称量后，滴加 1-氯-2 丙醇（ C_3H_7ClO ； $M_r=94.540$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），称量，至两次称量之差为 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$ ； w ——质量分数），即为 1-氯-2 丙醇质量，用乙醚稀至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu g/mL$ 的标准储备溶液。

8-氯茶碱（ $C_7H_7ClN_4O_2$ ）标准溶液（1000 $\mu g/mL$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的 8-氯茶碱（ $C_7H_7ClN_4O_2$ ； $M_r=214.609$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

[8-氯茶碱纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品，准确到 0.0001g，置于 200mL 容量瓶中，加 50mL 水，3mL 氨溶液（40%）与 6mL 硝酸铵溶液（100g/L），置水浴中加热 5min，准确加入 25mL 硝酸银标准溶液 [$c(AgNO_3)=0.100mol/L$]，摇匀，再置水浴中加热 15min，并时时振摇，冷却，加水稀释至刻度，摇匀，放置 15min，用干燥滤纸过滤，准确量取 100mL

II 标准溶液

滤液，加硝酸使成酸性后，再加入 3mL 硝酸与 2mL 硫酸铁铵指示液（80g/L），用硫氰酸铵标准溶液 $[c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定。8-氯茶碱的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.2146}{m} \times 2 \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积，mL；

2——样品总体积与试液体积之比；

m ——样品质量，g；

0.2146——与 1.00mL 硫氰酸铵标准溶液 $[c(\text{NH}_4\text{CNS})=1.000\text{mol/L}]$ 相当的，以 g 为单位的 8-氯茶碱的质量。

氯氮平（ $\text{C}_{18}\text{H}_{19}\text{ClN}_4$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量氯氮平于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的氯氮平（ $\text{C}_{18}\text{H}_{19}\text{ClN}_4$ ； $M_r=326.823$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[氯氮平纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸使其溶解，加 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定，至溶液显亮绿色，同时做空白试验。

氯氮平的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1634}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1634——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的，以 g 为单位的氯氮平的质量。

氯氮革（ $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{ClN}_3\text{O}$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量氯氮革于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的氯氮革（ $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{ClN}_3\text{O}$ ； $M_r=299.755$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[氯氮革纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定，至溶液显蓝色，同时做空白试验。氯氮革的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2998}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2998——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯氮草的质量。

氯碘羟喹 ($\text{C}_9\text{H}_5\text{ClINO}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯碘羟喹 ($\text{C}_9\text{H}_5\text{ClINO}$; $M_r=305.500$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙二醇甲醚-水(4+1) 混合溶液溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙二醇甲醚-水(4+1) 混合溶液稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氯碘羟喹纯度的测定] 准确称取 40mg, 准确到 0.00001g, 用氧瓶燃烧法进行有机破坏, 以 100mL 氢氧化钠溶液 (10g/L) 与 2mL 二氧化硫饱和溶液为吸收液, 待生成的烟雾完全吸收后, 转移至烧杯中, 用缓冲液 (取 13.61g 醋酸钠, 加 50mL 水使其溶解, 再加 6mL 冰醋酸, 加水至 100mL) 分 4 次洗涤燃烧瓶, 每次 5mL, 洗液并入烧杯中, 加 25mL 丙酮与少许聚乙二醇 4000, 用电位滴定法, 用银-玻璃电极, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 第一次突跃点为碘的消耗量 (V_1), 第二次突跃点为氯 (V_2) 的消耗量。 V_1 应与 V_2 相同。氯碘羟喹的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV_1 \times 0.3055}{m} \times 100\%$$

或

$$w = \frac{cV_2 \times 0.3055}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——碘消耗硝酸银标准溶液的体积, mL;

V_2 ——氯消耗硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3055——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯碘羟喹的质量。

氯丁二烯 ($\text{C}_4\text{H}_5\text{Cl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 干燥容量瓶, 预先加入 (10~15) mL 四氯化碳 (或无水乙醇), 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加新蒸馏的氯丁二烯纯品 ($\text{C}_4\text{H}_5\text{Cl}$; $M_r=88.536$) (色谱纯), 称量, 至两次称量之差为 0.1000g, 即为氯丁二烯质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过记录氯丁二烯的质量, 计算其浓度)。用四氯化碳 (或无水乙醇) 稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

氯法齐明 ($\text{C}_{27}\text{H}_{22}\text{Cl}_2\text{N}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氯法齐明于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备

II 标准溶液

用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯法齐明 ($C_{27}H_{22}Cl_2N_4$; $M_r=473.396$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[氯法齐明纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 150mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

氯法齐明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4734}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4734——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的氯法齐明的质量。

氯仿 ($CHCl_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 预先加入少量乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加氯仿 ($CHCl_3$; $M_r=119.378$) (色谱纯), 称量, 至两次称量之差为 0.1000g, 即为氯仿质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录氯仿质量, 计算其浓度)。用乙醇释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

氯化苄 (C_7H_7Cl) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的 (色谱法) 氯化苄 (C_7H_7Cl ; $M_r=126.583$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

氯化胆碱 ($C_5H_{14}ClNO$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯化胆碱 ($C_5H_{14}ClNO$; $M_r=139.624$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 溶于水, 定量转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[氯化胆碱的纯度测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸, 微热溶解, 冷却后, 加 10mL 乙酸汞溶液 (60g/L 的冰醋酸溶液), 加 2 滴结晶紫指示液 (10g/L 的冰醋酸溶液), 用高氯酸冰醋酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定至溶液呈绿色, 同时做空白试验。氯化胆碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1396}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1396——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯化胆碱的质量。

氯化琥珀胆碱 ($\text{C}_{14}\text{H}_{30}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0997g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯化琥珀胆碱 ($\text{C}_{14}\text{H}_{30}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=397.336$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[氯化琥珀胆碱纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 醋酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。

氯化琥珀胆碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1807}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1807——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯化琥珀胆碱 ($\text{C}_{14}\text{H}_{30}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_4$) 的质量。

氯化苦 (三氯硝基甲烷; CCl_3NO_2) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 预先加入 20mL 无水乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加氯化苦 (三氯硝基甲烷) (CCl_3NO_2 ; $M_r=141.8120$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次称量之差为 0.1000g, 即为氯化苦质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录氯化苦质量, 计算其浓度), 加无水乙醇至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

氯化筒箭毒碱 ($\text{C}_{37}\text{H}_{41}\text{ClN}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.1322g (或按纯度换算出质量 $m=1.1322\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯化筒箭毒碱 ($\text{C}_{37}\text{H}_{41}\text{ClN}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{HCl} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r=771.722$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

II 标准溶液

[氯化筒箭毒碱纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.3g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸，微热使其溶解，冷却至室温，加 60mL 乙酸酐，置电磁搅拌器上，浸入电极（玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极）搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

氯化筒箭毒碱的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3408}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3408——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氯化筒箭毒碱 ($\text{C}_{37}\text{H}_{41}\text{ClN}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{HCl}$) 的质量。

氯磺丙脲 ($\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氯磺丙脲于称量瓶中，于 80℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的氯磺丙脲 ($\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}_3\text{S}$ ； $M_r = 276.740$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[氯磺丙脲纯度的测定] 准确称取 0.6g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性) 溶解后，加 3 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定。氯磺丙脲的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2767}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2767——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氯磺丙脲的质量。

4-氯邻甲苯胺 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{ClN}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 4-氯邻甲苯胺 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{ClN}$ ； $M_r = 141.598$) 纯品 (纯度 $> 99\%$)，置于烧杯中，加 5mL 乙醇溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}$] 稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液，根据需要再配制适当浓度的标准工作溶液。

氯霉素 ($C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量氯霉素于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯霉素 ($C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$; $M_r=323.130$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用紫外光谱级甲醇 (或丙酮) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇 (或丙酮) 稀释到刻度, 混匀。低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 2.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度 (20 μ g/mL), 摇匀, 按附录十, 用分光光度法, 在 278nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 298 计算, 即得。

氯普噻吨 ($C_{18}H_{18}ClNS$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯普噻吨 ($C_{18}H_{18}ClNS$; $M_r=315.860$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氯普噻吨纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。氯普噻吨的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3159}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3159——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的氯普噻吨的质量。

氯氰菊酯 ($C_{22}H_{19}Cl_2NO_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 GBW (E) 060139 的氯氰菊酯 ($C_{22}H_{19}Cl_2NO_3$; $M_r=416.297$) 纯度分析标准物质 ($m=0.1003g$, 质量分数为 99.7%) 或经纯度分析 (纯度 $\geq 99\%$) $m=0.1000g/w$; w ——质量分数] 的纯品, 于小烧杯中, 用少量重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再稀释配制适用浓度的标准工作溶液。

注: 如果无法获得氯氰菊酯标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯方法] 称取 100g 氯氰菊酯, 加入适量热氯仿 (约 50 $^{\circ}$ C) 溶解并饱和, 然后在不断搅拌下, 加入 (100~150) mL 异丙醇, 冷却后置于冰箱中冷冻 (-12 $^{\circ}$ C), 密封容器。完全冷冻析出晶体后, 取出, 抽滤, 用冷冻的异丙醇洗涤结晶。重复结晶数次, 所得晶体经自然干燥后, 再于 (40~50) $^{\circ}$ C 真空干燥箱中

II 标准溶液

干燥。

[纯度分析] 采用电位滴定法、气相色谱法测定其纯度。

氯噻酮 ($C_{14}H_{11}ClN_2O_4S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量氯噻酮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的氯噻酮 ($C_{14}H_{11}ClN_2O_4S$; $M_r=338.766$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

氯烯雌醚 ($C_{23}H_{21}ClO_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量氯烯雌醚于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯烯雌醚 ($C_{23}H_{21}ClO_3$; $M_r=380.864$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

[氯烯雌醚纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 无水乙醇, 缓缓加热回流, 待溶解后从冷凝器上口分次加入 2.0g 切成小块 of 金属钠, 继续回流 1h, 并时时振摇, 加 25mL 无水乙醇, 使过量的金属钠作用完全, 继续加热 15min 后加 70mL 水, 冷却, 加 15mL 硝酸, 准确加入 25mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$], 振摇, 放置 15min, 过滤, 用 80mL 水分次洗涤容器和沉淀, 合并滤液和洗液, 加 3mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L), 用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。氯烯雌醚的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.3809}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3809——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯烯雌醚的质量。

氯硝胺 ($C_6H_4Cl_2N_2O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的氯硝胺 ($C_6H_4Cl_2N_2O_2$; $M_r=207.014$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用无水乙醚-石油醚 (15+85) 混合溶剂配成适当浓度的标准工作溶液。

氯硝柳胺 ($C_{13}H_8Cl_2N_2O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量氯硝柳胺于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备

用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯硝柳胺 ($C_{13}H_8Cl_2N_2O_4$; $M_r=327.120$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氯硝柳胺纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 60mL 二甲基甲酰胺溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入甲醇钠标准溶液 [$c(CH_3ONa)=0.100mol/L$] 滴定; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

氯硝柳胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3271}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗甲醇钠标准溶液的体积, mL;

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3271——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(CH_3ONa)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的氯硝柳胺的质量。

氯硝西洋 ($C_{15}H_{10}ClN_3O_3$) 标准溶液 (1000 $\mu g/mL$)

[配制] 取适量氯硝西洋于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氯硝西洋 ($C_{15}H_{10}ClN_3O_3$; $M_r=315.711$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量丙酮溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。

[氯硝西洋纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 35mL 乙酸酐溶解后, 加 2 滴盐酸耐尔蓝 (10g/L) 冰醋酸溶液, 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显黄绿色, 同时做空白试验。氯硝西洋的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3157}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3157——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的氯硝西洋的质量。

氯乙醇 (C_2H_5ClO) 标准溶液 (1000 $\mu g/mL$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 氯乙醇 (C_2H_5ClO ; $M_r=80.514$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀

II 标准溶液

释到刻度，混匀。

[氯乙醇纯度的测定]

(1) 酸度的测定：于 150mL 锥形瓶中加入 30mL 水和 (2~3) 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.0100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈微红色，然后加入 5g 氯乙醇样品 (准确到 0.1g)，再以氢氧化钠标准溶液滴定至溶液呈微红色，保持 30s 不褪色。氯乙醇的酸度 (w_1) 按下式计算：

$$w_1 = \frac{cV \times 0.0365}{m} \times 100\%$$

式中 w_1 ——氯乙醇的酸度 (以盐酸质量分数表示)，%；

V ——滴定试样消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.0365——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸质量。

(2) 氯乙醇纯度的测定：称取 0.4g 样品，准确到 0.0001g，置于带有磨口回流冷凝器的 250mL 锥形瓶中，加 10mL 水，摇匀后，加入 50mL 碳酸钠溶液 (20g/L)，置电炉上加热回流 20min，冷却后用约 10mL 水冲洗冷凝器，取下锥形瓶，加入 (2~3) 滴酚酞指示液 (10g/L)，用硝酸溶液 (5%) 中和至红色刚刚消失为止 [如酸过量可用氢氧化钠溶液 (50g/L) 返滴之] 再加入 2mL 铬酸钾溶液 (50g/L)，用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至红棕色出现为终点。同时做空白试验。

氯乙醇的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{c(V - V_1) \times 0.08051}{m} \times 100\% - w_1 \frac{80.5}{36.5}$$

式中 w ——氯乙醇的质量分数，%；

V ——滴定试样消耗硝酸银标准溶液的体积，mL；

V_1 ——空白试验消耗硝酸银标准溶液的体积，mL；

c ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.08051——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氯乙醇的质量；

w_1 ——氯乙醇的酸度，%；

80.5——氯乙醇的摩尔质量 [$M(\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl})$]，g/mol；

36.5——盐酸的摩尔质量 [$M(\text{HCl})$]，g/mol。

氯乙烯 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}$) 标准溶液

[配制] 氯乙烯标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

方法 1 取一只平衡瓶，加 N,N -二甲基乙酰胺 (DMA) (该溶剂不应检出与氯乙烯相同保留值的任何杂峰。否则，曝气法蒸馏除去干扰)，带塞称量 (准确至 0.0001g)，在通风橱内，从氯乙烯钢瓶取液态氯乙烯 [纯度大于 99.5%，装在 50mL~100mL 耐压容器内，并把其放于干冰保温瓶中] 约 0.5mL，于平衡瓶中迅速盖塞混匀后，再称量，储于冰箱中。

氯乙烯标准溶液浓度按下式计算：

$$\rho_A = \frac{m_2 - m_1}{V_1} \times 10^6$$

$$V_1 = 24.5 + \frac{m_2 - m_1}{\rho}$$

式中 ρ_A ——氯乙烯单体浓度， $\mu\text{g}/\text{mL}$ ；

V_1 ——校正体积， mL ；

m_1 ——平衡瓶加溶剂的质量， g ；

m_2 —— m_1 加氯乙烯的质量， g ；

ρ ——氯乙烯密度， $0.9121\text{g}/\text{mL}$ (20°C)。

注：为简化试验，可采用氯乙烯 20°C 下的密度。

方法 2 用干燥、清洁的 5mL 注射器（经过校准）准确量取 2.00mL 纯氯乙烯 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}$ ； $M_r=62.498$) 标准气 (99.99%)，将针尖插入装有 5mL 二硫化碳的 10mL 容量瓶中，慢慢抽动注射器芯吸入溶剂，氯乙烯溶于二硫化碳使注射器呈负压，溶剂仍继续充入注射器。待停止后，将溶液全部注入容量瓶中，并用二硫化碳清洗注射器数次，合并清洗液于容量瓶中，用二硫化碳稀释至刻度，混匀。记录配制时温度、大气压。氯乙烯标准溶液浓度 (ρ) 按下式计算：

$$\rho = \frac{V\varphi M}{V_1 V_2}$$

式中 ρ ——氯乙烯溶液的质量浓度， mg/mL ；

V ——所取氯乙烯纯气的体积， mL ；

φ ——氯乙烯气体的纯度，99.99%；

M ——氯乙烯的摩尔质量， g/mol ；

V_1 ——在配气状态下氯乙烯的摩尔体积， mL/mol ；

V_2 ——容量瓶体积， mL 。

氯唑西林 ($\text{C}_{19}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0504g (或按纯度换算出质量 $m=1.0504\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的氯唑西林钠 ($\text{C}_{19}\text{H}_{17}\text{ClN}_3\text{NaO}_5\text{S}$ ； $M_r=457.863$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[氯唑西林含量的测定]

(1) 氯唑西林钠中总氯唑西林含量的测定：准确称取 0.065g 样品，准确到 0.00001g ，置于 250mL 锥形瓶中，加 5mL 水溶解后，加 5mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol}/\text{L}$]，混匀，放置 15min ，加 5mL 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=1\text{mol}/\text{L}$]、 20mL 乙酸缓冲液 ($\text{pH}4.6$)， 20mL 水，摇匀，用电位滴定法，以铂电极为指示电极，汞-硫酸亚汞电极为参比电极，用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0200\text{mol}/\text{L}$] 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点，计算第二个终点时消耗硝酸汞标准溶液的体积 (V_1)。

(2) 降解物含量的测定：另准确称取 0.25g 样品，准确到 0.0001g ，置于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 水及 25mL 乙酸盐缓冲溶液 ($\text{pH}4.6$)，振摇使其完全溶解后，立即用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0200\text{mol}/\text{L}$] 滴定，以铂电极为指示电极，汞-硫酸亚汞电极为参比电极，不记第一个终点，计算第二个终点时消耗标准溶液的体积 (V_2)。氯唑西林的

II 标准溶液

质量分数按下式计算：

$$w = \frac{cV_1 \times 0.4359}{m_1} - \frac{cV_2 \times 0.4359}{m_2} \times 100\%$$

式中 w ——氯唑西林的质量分数，%；

V_1 ——从第一终点到第二终点总氯唑西林消耗的硝酸汞标准溶液的体积，mL；

V_2 ——从第一终点到第二终点降解物消耗的硝酸汞标准溶液的体积，mL；

c ——硝酸汞标准溶液的浓度，mol/L；

m_1 ——测总氯唑西林的样品质量，g；

m_2 ——测降解物的样品质量，g；

0.4359——与 1.00mL 硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2 = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氯唑西林 ($\text{C}_{19}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{O}_5\text{S}$) 的质量。

绿麦隆 ($\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的绿麦隆 ($\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}$ ； $M_r = 212.676$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用重蒸馏丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏丙酮定容，配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，于冰箱 (4 $^{\circ}\text{C}$) 中保存，临用时，用丙酮稀释成适当浓度的标准工作溶液。

吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$ ； $M_r = 285.3377$) 标准品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量甲醇-三氯甲烷 (9+1) 混合溶剂溶解后，移入 100mL 容量瓶中，用甲醇-三氯甲烷 (9+1) 混合溶剂稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

马拉硫磷 ($\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{O}_6\text{PS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 马拉硫磷 ($\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{O}_6\text{PS}_2$ ； $M_r = 330.358$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品，于 100mL 容量瓶中，用三氯甲烷 (或重蒸馏石油醚) 溶解并定容，混匀。低温保存。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再配制成适宜浓度的标准工作溶液。

马来酸氯苯那敏 ($\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{ClN}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量马来酸氯苯那敏于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的马来酸氯苯那敏 ($\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{ClN}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$ ； $M_r = 390.861$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[马来酸氯苯那敏纯度的测定] 准确称取 0.15g 已于 105 $^{\circ}\text{C}$ 干燥的样品，准确到 0.0001g。置于锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色，同时做空白试验。马来酸氯

苯那敏的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1954}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1954——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的马来酸氯苯那敏的质量。

马来酸麦角新碱 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的马来酸麦角新碱 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r = 441.4770$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[马来酸麦角新碱纯度的测定] 称取 0.1g 样品, 准确到 0.0001g。置于锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。马来酸麦角新碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4415}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4415——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的马来酸麦角新碱的质量。

马来酸噻吗洛尔 ($\text{C}_{13}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_3\text{S} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量马来酸噻吗洛尔于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的马来酸噻吗洛尔 ($\text{C}_{13}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_3\text{S} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r = 432.492$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[马来酸噻吗洛尔纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 加 10mL 乙酸酐, 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝色, 同时做空白试验。马来酸噻吗洛尔的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4325}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4325——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的马来酸噻吗洛尔的质量。

马铃薯直链淀粉标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 脱脂及平衡后的直链淀粉, 于 100mL 烧杯中, 加入 1.0mL 无水乙醇湿润样品, 再加入 9.0mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$], 于 85 $^\circ\text{C}$ 水浴中分散 10min, 移入 100mL 容量瓶, 用 70mL 水分数次洗涤烧杯, 洗涤液一并移入容量瓶中, 加水至刻度, 剧烈摇匀。

[马铃薯直链淀粉的制备] 称取 100g 新鲜马铃薯, 洗净, 削皮, 切块, 放入组织捣碎机中, 加水 200mL, 捣碎 1min。过 80 目筛 (180 μm), 并用水洗涤筛上物, 弃去筛上物。沉淀, 弃去上清液。

取沉淀物, 加 200mL 水, 再加入 200mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$], 在 85 $^\circ\text{C}$ 水浴上加热搅拌 20min 至完全分散, 冷却, 以 4000r/min 离心 20min, 取上清液用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1.5\text{mol/L}$] 调至 pH6.5, 然后加入 80mL 丁醇-异戊醇 (1+1), 在 85 $^\circ\text{C}$ 水浴中加热 10min, 冷却至室温, 移入冰箱内 (2~4) $^\circ\text{C}$, 静置 24h, 去掉上层污物层, 以 4000r/min 离心 20min, 弃去上清液, 沉淀物即粗直链淀粉。

用饱和正丁醇水溶液洗涤沉淀物 (粗直链淀粉), 4000r/min 离心 15min, 将沉淀物转入 200mL 饱和正丁醇水溶液中, 在 85 $^\circ\text{C}$ 水浴中加热溶解 (10~15) min, 冷却至室温, 移入冰箱内 (2~4) $^\circ\text{C}$, 静置 24h, 弃去上层污物层, 以 4000r/min 离心 10min, 沉淀物再加 200mL 饱和正丁醇水溶液, 在 85 $^\circ\text{C}$ 水浴中加热溶解, 反复纯化 3 次。最后沉淀物用无水乙醇反复洗涤离心 (3~4) 次, 分散于盘中 2d, 使残余乙醇挥发及水分达到平衡, 即得直链淀粉标准品。

[标准品质量测定]

(1) 碘结合量测定 称取 0.1000g 标准品于 100mL 烧杯中, 加入 1.0mL 无水乙醇湿润样品, 再加入 10mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.5\text{mol/L}$] 于 85 $^\circ\text{C}$ 水浴中完全分散, 冷却后移入 100mL 容量瓶中, 用水洗烧杯数次, 洗涤液一并移入容量瓶中, 加水至刻度, 摇匀。吸取 5.0mL (含直链淀粉 5mg) 分散液放入 200mL 烧杯中, 加入 85mL 水, 5.0mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=1\text{mol/L}$] 及 5.0mL 碘化钾溶液 [$c(\text{KI})=0.1\text{mol/L}$], 按电位滴定要求, 将烧杯置于电磁搅拌器上, 把铂电极及甘汞插入液面下, 在电磁搅拌下, 用 2mL 微量滴定管滴加碘酸钾标准溶液 [$c(\text{KIO}_3)=0.0010\text{mol/L}$], 每次滴加 0.1mL (或 0.05mL), 1min 后读取毫伏数, 滴定终点用二次微商法计算。直链淀粉碘结合量按下式计算:

$$\text{直链淀粉碘结合量} = \frac{0.7610}{m(1-w)} \times V \times 100\%$$

式中 m ——直链淀粉质量, mg;

w ——直链淀粉水分含量, %;

V —— $1.00 \times 10^{-3}\text{mol/L}$ 碘酸钾标准溶液体积, mL;

0.7610——每毫升 $1.00 \times 10^{-3}\text{mol/L}$ 碘酸钾 [$c(\text{KIO}_3)$] 溶液相当于碘的质量 0.7610mg。

(2) 碘-淀粉复合物吸收光谱测定 称取 0.1000g 标准品, 移入 100mL 烧杯中, 加入 1.0mL 无水乙醇湿润样品, 再加入 9.0mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1.0\text{mol/L}$], 在 85℃ 水浴中完全分散, 冷却后移入 100mL 容量瓶中, 用水洗涤烧杯数次, 一并移入容量瓶中, 加水至刻度, 定容。取 2.0mL 溶液于 100mL 容量瓶中, 移取 3.0mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.09\text{mol/L}$], 加入 50mL 水稀释后, 再加入 1.0mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=1\text{mol/L}$] 和 1.0mL 碘试剂, 加水定容至 100mL, 静置 10min, 用分光光度计测定 (500~800) nm 处的吸收光谱。

(3) 淀粉含量测定 称取 0.1000g 标准品加入 10mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.5\text{mol/L}$], 在 85℃ 水浴中加热分散, 再加入 21.5mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$], 在沸水浴中回流水解 2h, 用费林氏液法测定还原糖, 乘以 0.9 系数, 即得淀粉含量, 计算标准品淀粉含量。

(4) 马铃薯直链淀粉标准品指标标准 马铃薯直链淀粉标准品必须具备: ①碘结合量在 19%~20% 之间; ② λ_{max} 为 (640~650)nm; ③淀粉含量在 85% 以上。

麻痹性贝类毒素 (石房蛤毒素; $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}_7\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 麻痹性贝类毒素 (Saxitoxin) (石房蛤毒素) ($\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}_7\text{O}_4$; $M_r=299.2865$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 加入已用 HCl 酸化至 pH3 的蒸馏水溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 加含有 20% 的乙醇作为保护剂, 用蒸馏水稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。冷藏时, 可长期稳定。

麦芽糖醇 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的麦芽糖醇 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$; $M_r=126.1100$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 稀释到刻度 (10 $\mu\text{g}/\text{mL}$), 同法配制对照品标准溶液。用分光光度法, 在 274nm 附近寻找最大的吸收峰, 并在该波长处分别测定对照品标准溶液及待标定溶液的吸光度, 计算, 即得。

糜蛋白酶标准溶液 [1000 单位/mL ($\mu\text{g}/\text{mL}$)]

[配制] 准确称取适量糜蛋白酶纯品 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位), 纯品 (1mg 的效价不低于 800 糜蛋白酶单位) 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度。避光低温保存。

[效价测定]

(1) 底物溶液的制备 称取 23.7mg *N*-乙酰-L-酪氨酸乙酯, 置 100mL 容量瓶中, 加 50mL 磷酸盐缓冲液 {取 38.9mL 磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.067\text{mol/L}$] 与 61.1mL 磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.067\text{mol/L}$], 混合, pH 值为 7.0}, 温热使其溶解, 冷却后再稀释至刻度, 摇匀。冰冻保存, 但不得反复冻融。

II 标准溶液

(2) 样品溶液的制备 准确称取本品适量, 用 $[c(\text{HCl})=0.0012\text{mol/L}]$ 盐酸溶液制成每 1mL 中含 (12~16) 糜蛋白酶单位的溶液。

(3) 测定 取 0.2mL 盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=0.0012\text{mol/L}]$ 与 3.0mL 底物溶液, 用分光光度法, 在 $25^\circ\text{C}\pm 0.5^\circ\text{C}$, 于 237nm 的波长处测定并调节吸光度为 0.200。再取 0.2mL 样品溶液与 3.0mL 底物溶液, 立即记时并摇匀, 每隔 30s 读取吸光度, 共 5min (重复一次), 吸光度的变化率应恒定, 恒定时间不得少于 3min。若变化率不能保持恒定, 可用较低浓度另行测定。每 30s 的吸光度变化率应控制在 0.008~0.012, 以吸光度为纵坐标, 时间为横坐标, 作图, 取在 3min 内成直线的部分。糜蛋白酶的效价按下式计算:

$$P = \frac{A_2 - A_1}{0.0075tm}$$

式中 P ——1mg 糜蛋白酶的效价, 单位;

A_2 ——直线上开始的吸光度;

A_1 ——直线上终止的吸光度;

t —— A_2 至 A_1 读数的时间, min;

m ——测定液中含样品的量, mg;

0.0075——在上述条件下, 吸光度每 1min 改变 0.0075, 即相当于 1 的糜蛋白酶单位。

米诺地尔 ($\text{C}_9\text{H}_{15}\text{N}_5\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量米诺地尔于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的米诺地尔 ($\text{C}_9\text{H}_{15}\text{N}_5\text{O}$; $M_r=209.2483$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[米诺地尔纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。米诺地尔的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2092}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2092——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的米诺地尔的质量。

棉(子)酚 ($\text{C}_{30}\text{H}_{30}\text{O}_8$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{m}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的棉酚 ($\text{C}_{30}\text{H}_{30}\text{O}_8$; $M_r=518.5544$) 纯品 (纯度 \geq

99%) 或 (0.2790g 棉酚乙酸), 于小烧杯中, 溶于丙酮溶液中, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 并用丙酮稀释定容。保存于冰箱中, 配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。

灭草松 (C₁₀H₁₂N₂O₃S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的灭草松 (C₁₀H₁₂N₂O₃S; $M_r=240.279$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏丙酮溶解并定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时根据需要再配成适用浓度的标准工作溶液。

灭虫威 (C₁₁H₁₅NO₂S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的灭虫威 (C₁₁H₁₅NO₂S; $M_r=225.307$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量重蒸馏的丙酮溶解。转移到 100mL 容量瓶中, 再用重蒸馏丙酮稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

灭多威 (C₅H₁₀N₂O₂S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 灭多威 (C₅H₁₀N₂O₂S; $M_r=162.210$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量乙腈溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用乙腈定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时根据需要再用石油醚稀释成适用浓度的标准工作溶液。

灭菌丹 (C₉H₄Cl₃NO₂S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的灭菌丹 (C₉H₄Cl₃NO₂S; $M_r=296.558$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再稀释配制成适用浓度的标准工作溶液。

灭锈胺 (C₁₇H₁₉NO₂) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的灭锈胺 (C₁₇H₁₉NO₂; $M_r=269.3383$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时根据需要用正己烷稀释成适用浓度的工作溶液。

灭蚁灵 (C₁₀Cl₁₂) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的灭蚁灵 (C₁₀Cl₁₂; $M_r=545.543$) 纯品 (纯度 \geq

II 标准溶液

99%)，于小烧杯中，加少量全玻璃装置重蒸馏石油醚溶解后，转移到100mL容量瓶中，用石油醚稀释到刻度，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

灭幼脲 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}_2\text{Cl}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的灭幼脲 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}_2\text{Cl}_2$; $M_r=309.147$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用二氯甲烷溶解，转移到100mL容量瓶，用二氯甲烷定容，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，使用时，用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

没食子酸丙酯 (PG; $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量没食子酸丙酯置于称量瓶中，于110 $^{\circ}\text{C}$ 干燥4h至恒重，取出，置干燥器中冷却，备用。用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 没食子酸丙酯 (PG) ($\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_5$; $M_r=212.1993$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用水溶解，转移到100mL容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[没食子酸丙酯纯度的测定] 称取0.2g已干燥的样品，准确至0.0001g，于400mL烧杯中，加150mL蒸馏水溶解，加热至沸，用力振荡，加50mL硝酸铋溶液 {称5g硝酸铋置于锥形瓶中，加7.5mL硝酸，用力振荡使其溶解，再加水稀释至250mL，冷却过滤，取出10mL，用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol}/\text{L}$] 滴定以甲基橙作指示剂，氢氧化钠耗用量应在(5~6.25)mL之间即可使用}，继续加热至沸数分钟后，直至完全沉淀，并冷却过滤，滤出黄色沉淀物于恒重的玻璃砂芯坩埚中，用稀硝酸(1+300)洗涤，并在110 $^{\circ}\text{C}$ 干燥4h，直至恒重。没食子酸丙酯的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 0.4866}{m_2} \times 100\%$$

式中 m_1 ——干燥后沉淀质，g；

m_2 ——样品质量，g；

0.4866——没食子酸丙酯铋盐换算成没食子酸丙酯的系数。

没食子酸乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量没食子酸乙酯于称量瓶中，在100 $^{\circ}\text{C}$ 干燥1h，取出，置于干燥器中冷却备用。用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 没食子酸乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_5$; $M_r=198.1727$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用少量水溶解，转移到100mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

莫能菌素 ($\text{C}_{36}\text{H}_{62}\text{O}_{11}$) 标准溶液 (500 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量 (或按纯度换算出质量 $m=500\text{g}/w$; w ——质量分数) (准确到0.0001g) 的莫能菌素 ($\text{C}_{36}\text{H}_{62}\text{O}_{11}$; $M_r=670.8709$) 标准品 (960 $\mu\text{g}/\text{mg}$)，用甲醇溶解配制成浓度为500 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的莫能菌素标准溶液。于冰箱中4 $^{\circ}\text{C}$ 保存，可使用一周。

木糖醇 (C₅H₁₂O₅) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 木糖醇 (C₅H₁₂O₅; $M_r=152.1458$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 于烧杯中, 加入 2mL 吡啶, 在蒸汽浴上加热溶解, 冷却到室温, 加入 0.4mL 六甲基二硅胺烷 (HMDS) 和 0.2mL 三甲基氯硅烷 (TMCS), 室温下放置 30min, 移入 100mL 容量瓶中, 用庚烷稀释到刻度, 混匀。配成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。

拿草特 (戊炔草胺; C₁₂H₁₁Cl₂NO) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的拿草特 (戊炔草胺; C₁₂H₁₁Cl₂NO; $M_r=256.128$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 用正己烷溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/L 的标准储备溶液。

那可丁 (C₂₂H₂₃NO₇) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量那可丁于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的那可丁 (C₂₂H₂₃NO₇; $M_r=413.4205$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[那可丁纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。那可丁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4134}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4134——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的那可丁的质量。

萘 (C₁₀H₈) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的萘 (C₁₀H₈; $M_r=128.1705$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量优级纯甲醇溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用优级纯甲醇稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20±2)℃ 下平衡后, 取适量稀释。

萘普生 (C₁₄H₁₄O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量萘普生于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。

II 标准溶液

准确称取 1.0000g 经纯度分析的萘普生 ($C_{14}H_{14}O_3$; $M_r=230.2592$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[萘普生纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 45mL 甲醇溶解后, 再加 15mL 水与 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。萘普生的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2303}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2303——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的萘普生的质量。

萘普生钠 ($\text{NaC}_{14}\text{H}_{13}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量萘普生钠于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的萘普生钠 ($\text{NaC}_{14}\text{H}_{13}\text{O}_3$; $M_r=252.2410$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[萘普生钠纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。萘普生钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2522}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2522——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的萘普生钠的质量。

α -萘乙酸 ($C_{12}H_{10}O_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的 α -萘乙酸 ($C_{12}H_{10}O_2$; $M_r=186.2066$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用乙醚-石油醚 (4+1) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙醚-石油醚 (4+1) 稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

内吸磷 ($C_8H_{19}O_3PS_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的内吸磷 ($C_8H_{19}O_3PS_2$; $M_r=258.338$) 纯品 (硫酮式, 纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

尼尔雌醇 ($C_{25}H_{32}O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量尼尔雌醇于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的尼尔雌醇 ($C_{25}H_{32}O_3$; $M_r=380.5198$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

尼卡巴嗪 ($C_{13}H_{10}N_4O_5 \cdot C_6H_8N_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的尼卡巴嗪 ($C_{13}H_{10}N_4O_5 \cdot C_6H_8N_2O$; $M_r=426.3828$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 于小烧杯中, 用紫外光谱级乙腈溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用乙腈稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

尼可刹米 ($C_{10}H_{14}N_2O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的尼可刹米 ($C_{10}H_{14}N_2O_2$; $M_r=178.2310$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[尼可刹米纯度的测定] 准确称取 0.15g 干燥样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定至溶液显蓝绿色。同时做空白试验。尼可刹米的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1782}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1782——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的尼可刹米的质量。

II 标准溶液

尼群地平 ($C_{18}H_{20}N_2O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量尼群地平于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的尼群地平 ($C_{18}H_{20}N_2O_6$; $M_r=360.3612$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[尼群地平纯度的测定] 准确称取 0.13g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸及 10mL 稀硫酸溶液 (10%), 微热使其溶解, 冷却; 加 (2~3) 滴邻二氮菲指示液 (5g/L), 用硫酸高铈标准溶液 $\{c[Ce(SO_4)_2]=0.100mol/L\}$ 缓缓滴定至红色消失, 同时做空白试验。尼群地平的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1802}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸高铈标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫酸高铈标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸高铈标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1802——与 1.00mL 硫酸高铈标准溶液 $\{c[Ce(SO_4)_2]=1.000mol/L\}$ 相当的, 以 g 为单位的尼群地平的质量。

黏菌素标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制]

方法 1 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取一定量的黏菌素甲基磺酸钠标准品 (已知效价的标准品, 1mg 相当于 0.613mg 黏菌素), 用缓冲液 (pH=6.0 \pm 0.1: 称取 80.0g 无水磷酸二氢钾溶于 700mL 水中, 另取 20.0g 无水磷酸氢二钾溶于 300mL 水中, 混合后, 于 121 $^{\circ}$ C 高压灭菌 15min) 溶解, 并制备成浓度为 1000 μ g/mL 的黏菌素标准储备溶液。于冰箱中 4 $^{\circ}$ C 保存, 可使用一周。

方法 2 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取一定量的黏菌素 (黏菌素 A: $C_{53}H_{100}N_{16}O_{13}$; 黏菌素 B: $C_{52}H_{98}N_{16}O_{13}$) 纯品, 用缓冲液 (pH=6.0 \pm 0.1: 称取 80.0g 无水磷酸二氢钾溶于 700mL 水中, 另取 20.0g 无水磷酸氢二钾溶于 300mL 水中, 混合后, 于 121 $^{\circ}$ C 高压灭菌 15min) 溶解, 并配制浓度为 1000 μ g/mL 的黏菌素标准储备溶液。于冰箱中 4 $^{\circ}$ C 保存, 可使用 1 周。

尿激酶标准溶液 [1000 单位/mL (μ g/mL)]

[配制] 取适量尿激酶于称量瓶中, 置五氧化二磷干燥器中, 于 60 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.000g/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 尿激酶标准品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度。1mL 溶液中含 1000 单位的尿激酶。

尿嘧啶 (C₄H₄N₂O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的尿嘧啶 (C₄H₄N₂O₂; $M_r=112.0868$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于 250mL 烧杯中, 加 75mL 水和 2mL 浓盐酸, 加热使其完全溶解, 冷却, 若有沉淀产生, 加盐酸数滴, 再加热, 如此反复, 直至冷却后无沉淀产生为止, 移入 100mL 容量瓶中, 加少许甲苯, 以水稀释至刻度, 混匀。于冰箱中保存。

脲 (尿素; CH₄N₂O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取适量 [$m(g)$] GBW 09201 脲 (尿素) (CH₄N₂O; $M_r=60.0553$) 纯度分析标准物质 [$m=1.0030g$, 质量分数为 99.9%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 99.5\%$) [质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数] 的纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[脲 (尿素) 纯度测定]

方法 1 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 300mL 锥形瓶中, 加 5mL 硫酸, 溶解试样, 瓶口置一个玻璃漏斗, 然后将锥形瓶成 45°角置于电炉上。在通风橱中, 缓缓加热至无剧烈的二氧化碳气泡逸出, 煮沸, 使二氧化碳逸尽。当产生硫酸白烟时停止加热, 冷却。用 80mL 水缓缓冲洗漏斗及瓶壁, 摇匀, 冷却至室温。加 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠溶液 (150g/L) 中和, 近终点时, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈橙黄色, 冷却。加 40mL 中性甲醛溶液, 摇匀, 放置 5min, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈橙黄色, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 继续滴定稀释至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。脲 (尿素) 的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.03003}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——试样消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.03003——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的脲 (尿素) 的质量。

方法 2 称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g。置于凯氏烧瓶中, 加 30mL 水, 2mL 硫酸铜溶液 (30g/L) 与 8mL 硫酸, 缓缓地加热至溶液呈澄明的绿色后, 继续加热 30min, 冷却, 加 100mL 水, 摇匀, 沿瓶壁缓缓加 75mL 氢氧化钠溶液 (200g/L), 自成一液层, 加 0.2g 锌粒, 用氮气球将凯氏烧瓶与冷凝管连接, 并将冷凝管的末端深入盛有 50mL 硼酸溶液 (40g/L) 的 500mL 锥形瓶的液面下, 轻轻摆动凯氏烧瓶, 使溶液混合均匀, 加热蒸馏, 待氨馏尽, 停止蒸馏, 馏出液中加数滴甲基红指示液 (0.5g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.200\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。尿素的质量分数 (w) 按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.03003}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——样品消耗盐酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验盐酸标准溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.03003——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 表示的尿素的质量。

尿酸 ($\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量的 GBW 09201 尿酸 ($\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$; $M_r=152.1109$) 纯度标准物质 (纯度为 99.8%) 于称量瓶中, 110 $^\circ\text{C}$ 烘至恒重, 置于干燥器中冷却备用, 准确称取 1.0020g 上述尿酸 (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙酸钠溶液 (50g/L), 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

注: 如果无法获得尿酸 ($\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$) 标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[尿酸的提纯] 将市售尿酸溶于适量乙醇溶液 (50%), 过滤除去不溶物, 加热蒸发近饱和, 自然冷却, 析出晶体, 过滤, 收集晶体。反复结晶 (3~4) 次。然后将晶体置于真空中干燥。

[尿酸的纯度测定] 杂质扣除法:

(1) 挥发物 准确称取 1.5g 尿酸置于称量瓶中, 110 $^\circ\text{C}$ 烘干 10h, 冷却后称量, 其损失的质量即为挥发物。

(2) 有机物杂质 准确称量 2g 尿酸, 分别加入 10mL 水、乙醇、丙酮, 充分振荡, 静置 30min 后, 吸取上层清液, 用分光光度法在 (190~350) nm 范围内扫描, 确认无杂质吸收峰。

(3) 灰分 准确称取 1.5g 尿酸置于已恒重的瓷坩埚中, 在电炉上缓慢加热使尿酸炭化, 加入 (1~2) mL 优级纯硫酸溶解残渣, 继续加热至无烟, 移入马弗炉中, 800 $^\circ\text{C}$ 灼烧 20min, 冷却后, 取出置于干燥器中, 称量, 反复灼烧至恒重。

(4) 无机杂质 将灰分用少量盐酸溶解 (50%), 并定容, 用发射光谱法或原子吸收法测定。

柠檬黄 ($\text{Na}_3\text{C}_{16}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_9\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 GBW 10003 柠檬黄 ($\text{Na}_3\text{C}_{16}\text{H}_9\text{N}_4\text{O}_9\text{S}_2$; $M_r=534.363$) 纯度分析标准物质 [$m=1.0070\text{g}$, 质量分数为 99.3%] 或已知纯度的纯品 [质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数], 置于烧杯中, 加入水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[柠檬黄纯度的测定] 称取 0.5g 试样, 准确至 0.0001g, 置于 500mL 锥形瓶中, 加 50mL 新煮沸并冷却至室温的水溶解, 加入 15g 柠檬酸三钠, 150mL 水, 按苋菜红纯度测定中所示, 装好仪器, 在液面下通入二氧化碳气流的同时, 加热至沸, 并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至无色为终点。柠檬黄的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1336}{m} \times 100\%$$

式中 V ——滴定试样消耗的三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品的质量, g;

0.1336——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的柠檬黄的质量。

柠檬黄铝色淀 ($\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_9\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的柠檬黄铝色淀 ($\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_9\text{S}_2$; $M_r=468.418$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加入 20mL 水, 4g 酒石酸氢钠, 缓缓加热至 (80~90) $^\circ\text{C}$, 溶解冷却后, 移入 1000mL 的容量瓶中, 稀释至刻度, 摇匀。

[柠檬黄铝色淀纯度的测定] 称取 1.4g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 500mL 锥形瓶中, 加 20mL 硫酸溶液 (10%), 在 (40~50) $^\circ\text{C}$ 下搅拌溶解, 加 30mL 新煮沸并已冷却至室温的水, 加入 30g 柠檬酸三钠, 200mL 水, 按苋菜红纯度测定中所示, 装好仪器, 在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸, 并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.1\text{mol/L}$] 滴定到无色为终点。柠檬黄铝色淀的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1171}{m} \times 100 \%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品的质量, g;

0.1171——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的柠檬黄铝色淀的质量。

柠檬醛 ($\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加柠檬醛 ($\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$; $M_r=152.2334$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为柠檬醛的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录柠檬醛质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。

柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=210.1388$) 于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$; $M_r=192.1235$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[柠檬酸纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 新煮沸过的冷水溶解后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。柠檬酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.06404}{m} \times 100 \%$$

II 标准溶液

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.06404——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 的质量。

柠檬酸三乙酯 ($\text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的柠檬酸三乙酯 ($\text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_7$; $M_r=276.2830$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[柠檬酸三乙酯纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 移入一个 500mL、配有标准锥形磨口接头的烧瓶内, 同时加入 25mL 异丙醇和 25mL 水。移取 50mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$], 使之成为混合物, 添加少量的煮沸木片, 连接合适的冷凝器。回流加热 1.5h, 冷却, 用约 20mL 的水洗涤冷凝器, 加 5 滴酚酞指示液 (10g/L), 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定过量的碱。同时做空白试验。柠檬酸三乙酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_2 - V_1) \times 0.09209}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09209——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的柠檬酸三乙酯的质量。

牛磺酸 ($\text{C}_2\text{H}_7\text{NO}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量牛磺酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥 4h, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的牛磺酸 ($\text{C}_2\text{H}_7\text{NO}_3\text{S}$; $M_r=125.147$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[牛磺酸纯度的测定] 称取 0.2g 已于 105 $^{\circ}\text{C}$ 干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于锥形瓶中, 加 25mL 新煮沸冷却的水, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 调节 pH 值至 7.0, 然后加入 15mL 预先调节 pH 值至 9.0 的甲醛溶液, 摇匀, 再用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至 pH 值至 9.0, (用酸度计测定) 记录滴定用氢氧化钠标准溶液的体积 (V), 并保持 30s, 以加入甲醛溶液后所消耗的氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 的体积 (mL) 计算。牛磺酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1251}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1251——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的牛磺酸的质量。

诺氟沙星 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{FN}_3\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量诺氟沙星于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的诺氟沙星 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{FN}_3\text{O}_3$; $M_r=319.3308$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量稀盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用稀盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

o,p -DDT ($\text{C}_{14}\text{H}_9\text{Cl}_5$) 农药标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW 06406 o,p -DDT ($\text{C}_{14}\text{H}_9\text{Cl}_5$; $M_r=354.486$) 农药纯度分析标准物质 [$m=0.1005\text{g}$, 质量分数为 99.5%] 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) [质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品, 置于 100mL 容量瓶中, 加入优级纯苯溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}\text{C}$ 下平衡后, 取适量稀释。

p,p' -DDD ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{Cl}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW 06408 p,p' -DDD ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{Cl}_4$; $M_r=320.041$) 农药纯度分析标准物质 ($m=0.1003\text{g}$, 质量分数为 99.7%) 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) (质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的纯品, 置于 100mL 容量瓶中, 加入优级纯苯溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}\text{C}$ 下平衡后, 取适量稀释。

p,p' -DDE ($\text{C}_{14}\text{H}_8\text{Cl}_4$) 农药标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW 06407 p,p' -DDE ($\text{C}_{14}\text{H}_8\text{Cl}_4$; $M_r=318.025$) 农药纯度分析标准物质 ($m=0.1001\text{g}$, 质量分数为 99.9%) 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) (质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的纯品, 置于 100mL 容量瓶中, 加入优级纯苯溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}\text{C}$ 下平衡后, 取适量稀释。

p,p' -DDT ($\text{C}_{14}\text{H}_9\text{Cl}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW 06405 p,p' -DDT ($\text{C}_{14}\text{H}_9\text{Cl}_5$; $M_r=354.486$) 农药纯度分析标准物质 ($m=0.1000\text{g}$, 质量分数为 100%) 或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) (质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的纯品, 置于 100mL 容量瓶中, 加入优级纯苯溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}\text{C}$ 下平衡后, 取适量稀释。

哌拉西林 ($\text{C}_{23}\text{H}_{27}\text{N}_5\text{O}_7\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0348g (或按纯度换算出质量 $m=1.0348\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的哌拉西林 ($\text{C}_{23}\text{H}_{27}\text{N}_5\text{O}_7\text{S}\cdot\text{H}_2\text{O}$; $M_r=535.570$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

II 标准溶液

派拉西林钠 ($\text{NaC}_{23}\text{H}_{26}\text{N}_5\text{O}_7\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的派拉西林钠 ($\text{NaC}_{23}\text{H}_{26}\text{N}_5\text{O}_7\text{S}$; $M_r=539.537$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

喷替酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_{10}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g [或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数] 经纯度分析的喷替酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_{10}$; $M_r=393.3465$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 准确移取 40.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (取 20g 氯化铵加 72mL 浓氨溶液, 再加水稀释至 1000mL, 摇匀, 即得), 摇匀, 加适量铬黑 T 指示剂, 用锌标准溶液 [$c(\text{Zn})=0.05\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液显紫红色。

喷替酸溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_{10}) = \frac{cV_2 \times 393.346}{V_1} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_{10})$ ——喷替酸溶液的质量浓度, $\mu\text{g}/\text{mL}$;

V_2 ——锌标准溶液的体积, mL;

c ——锌标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——喷替酸溶液的体积, mL;

393.346 ——喷替酸的摩尔质量 [$M(\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_{10})$], g/mol。

匹克司 ($\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 匹克司 ($\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}$; $M_r=295.164$) [纯度 ($E+Z$) $\geq 99\%$] 纯品, 置于烧杯中, 用少量乙酸乙酯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙酸乙酯定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 使用时根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

匹唑芬 ($\text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的匹唑芬 ($\text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_3$; $M_r=403.259$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 置于烧杯中, 用色谱纯甲醇溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用色谱纯甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 使用时根据需要再用甲醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

辟哒酮 ($\text{C}_{10}\text{H}_8\text{ClN}_3\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的辟哒酮 ($\text{C}_{10}\text{H}_8\text{ClN}_3\text{O}$; $M_r=221.643$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷准确定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

皮蝇磷 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{Cl}_3\text{O}_3\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 的皮蝇磷 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{Cl}_3\text{O}_3\text{PS}$; $M_r=321.545$) 纯品 (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷准确定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

苹果酸 (羟基丁二酸; $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苹果酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5$; $M_r=134.0874$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[苹果酸纯度的测定] 准确称取 0.2g 的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 新煮沸冷却的水溶解后, 加 0.5mL 酚酞指示液 (5g/L), 立即用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 至溶液显粉红色, 并保持 30s。苹果酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.06704}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.06704——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的苹果酸的质量。

扑米酮 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量扑米酮于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (凯氏定氮法) 的扑米酮 ($\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=218.2518$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

脯氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量脯氨酸于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的脯氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_2$; $M_r=115.1305$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水

II 标准溶液

溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[脯氨酸纯度的测定] (电位滴定法)

准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 冰醋酸使其溶解，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

脯氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1151}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1151——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的脯氨酸的质量。

葡甲胺 ($\text{C}_7\text{H}_{17}\text{NO}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量葡甲胺于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的葡甲胺 ($\text{C}_7\text{H}_{17}\text{NO}_5$ ； $M_r=195.2136$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[葡甲胺纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 水溶解后，加 2 滴甲基红指示液 (1g/L)，用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定，同时做空白试验。葡甲胺的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1952}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——盐酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验盐酸标准溶液的体积，mL；

c ——盐酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1952——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的葡甲胺的质量。

葡萄糖 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) 标准溶液

[配制]

(1) $\rho(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)=1000\mu\text{g/mL}$

取适量葡萄糖 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——纯度) 经纯度

分析的葡萄糖 ($C_6H_{12}O_6$; $M_r = 180.1559$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。临用现配。

(2) $c(C_6H_{12}O_6) = 0.05 \text{ mol/L}$

准确称取 2.2520g 上述干燥后葡萄糖, 准确至 0.0001g, 加水溶解后, 移入 250mL 的容量瓶中。然后加入 5mL 盐酸, 并以水稀释至 250mL, 定容, 摇匀, 备用。

[葡萄糖纯度的测定] 准确称取 3g 葡萄糖纯品, 准确到 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 用水溶解, 移入 500mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 吸移 25.00mL 经标定 Fehling's 溶液于 200mL 装有几颗玻璃珠的锥形瓶中, 从滴定管滴加样品溶液到预期终点的 0.5mL 以内 (由初步滴定确定预期终点)。加热溶液, 使得溶液在大约 2min 时达到沸点, 沸腾后再慢慢地沸腾 2min。在继续沸腾时, 滴加 2 滴亚甲基蓝水溶液 (10g/L), 并在 1min 内滴加或逐量添加样品溶液直到蓝色消失。记录消耗样品溶液体积 (V)。葡萄糖质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{500 \times 0.1200}{Vm}$$

式中 w ——葡萄糖质量分数, %;

V ——消耗葡萄糖溶液的体积, mL;

m ——样品质量, g;

500——样品配制体积, mL。

葡萄糖酸氯己啶 ($C_{22}H_{30}Cl_2N_{10} \cdot 2C_6H_{12}O_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的葡萄糖酸氯己啶 ($C_{22}H_{30}Cl_2N_{10} \cdot 2C_6H_{12}O_7$; $M_r = 897.757$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 5.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇溶液稀释至刻度 (50 $\mu\text{g/mL}$), 摇匀, 按附录十, 用分光光度法, 在 259nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_{22}H_{30}Cl_2N_{10} \cdot 2C_6H_{12}O_7$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 413 计算, 即得。

葡萄糖酸内酯 ($C_6H_{10}O_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的高纯葡萄糖酸内酯 ($C_6H_{10}O_6$; $M_r = 178.1400$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于高型烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[标定] 移取上述葡萄糖酸内酯溶液 30.00mL 于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 准确加入 20mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.0200\text{mol/L}$], 静置 15min, 加酚酞指示液 (10g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定过量的碱。滴定至溶液粉红色消失。葡萄糖酸内酯溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(C_6H_{10}O_6) = \frac{c_1V_1 - c_2V_2}{V} \times 178.1400 \times 1000$$

式中 $\rho(C_6H_{10}O_6)$ ——葡萄糖酸内酯溶液的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

II 标准溶液

- c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c_2 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;
 V_2 ——盐酸标准溶液的体积, mL;
 V ——葡萄糖酸内酯溶液的体积, mL。

178.1400——葡萄糖酸内酯摩尔质量 [$M(C_6H_{10}O_6)$], g/mol。

[葡萄糖酸内酯纯度的测定] 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 300mL 锥形瓶中, 加 100mL 水溶解, 加 50.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.100mol/L$], 在室温放置 15min, 加 (2~3) 滴酚酞指示液 (10g/L), 用盐酸标准液 [$(HCl)=0.100mol/L$] 滴定至溶液呈无色。葡萄糖酸内酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1781}{m} \times 100\%$$

式中 c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c_2 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;
 V_2 ——盐酸标准溶液的体积, mL;
 m ——样品质量, g;

0.1781——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的葡萄糖酸内酯的质量。

普鲁卡因青霉素 ($C_{13}H_{20}N_2O_2 \cdot C_{16}H_{18}N_2O_4S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0316g (或按纯度换算出质量 $m=1.0316g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的普鲁卡因青霉素 ($C_{13}H_{20}N_2O_2 \cdot C_{16}H_{18}N_2O_4S \cdot H_2O$; $M_r=588.716$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温保存。

[普鲁卡因青霉素含量的测定] 测定普鲁卡因青霉素总含量, 减去降解物含量即为普鲁卡因青霉素含量

(1) 普鲁卡因青霉素总含量的测定 准确称取 70mg 普鲁卡因青霉素样品, 准确到 0.00001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 1mL 甲醇、5mL 水、5mL 氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=1mol/L$], 混合后放置 15min, 再加入 5mL 硝酸溶液 [$c(HNO_3)=1mol/L$]、20mL 乙酸缓冲液 (pH4.6) 及 20mL 水, 摇匀, 用电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 在 (35~45) $^{\circ}C$, 用硝酸汞标准溶液 [$c(HgNO_3)_2=0.0200mol/L$] 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点, 计算第二个终点时消耗标准溶液的量 (V_1)。

(2) 降解物含量的测定 另准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 甲醇及 25mL 乙酸盐缓冲溶液 (pH4.6), 振摇使其完全溶解后, 立即在室温用硝酸汞标准溶液 [$c(HgNO_3)_2=0.0200mol/L$] 滴定, 用电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 用硝酸汞标准溶液 [$c(HgNO_3)_2=0.0200mol/L$] 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点, 计算第二个终点时消耗标准溶液的体积 (V_2)。

(3) 计算 普鲁卡因青霉素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV_1 \times 0.5707}{m_1} - \frac{cV_2 \times 0.5707}{m_2} \times 100\%$$

式中 w ——普鲁卡因青霉素的含量, %;

V_1 ——从第一终点到第二终点总普鲁卡因青霉素消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

V_2 ——从第一终点到第二终点降解物消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

m_1 ——测总普鲁卡因青霉素的样品质量, g;

m_2 ——测降解物的样品质量, g;

0.5707——与 1.00mL 硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2 = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的普鲁卡因青霉素 ($\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$) 的质量。

普罗碘胺 ($\text{C}_9\text{H}_{24}\text{I}_2\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量普罗碘胺于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的普罗碘胺 ($\text{C}_9\text{H}_{24}\text{I}_2\text{N}_2\text{O}$; $M_r = 430.1086$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[普罗碘胺纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水溶解, 加 1.0mL 铬酸钾指示液 (100g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至橘红色沉淀。普罗碘胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2151}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2151——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的普罗碘胺的质量。

七氯 ($\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_7$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的七氯 ($\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_7$; $M_r = 373.318$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的苯溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的苯准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

羟苯乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的羟苯乙酯 ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$; $M_r = 166.1739$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[羟苯乙酯纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶

II 标准溶液

中, 准确加入 40mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$], 缓缓加热回流 1h, 冷却至室温, 加 5 滴溴麝香草酚蓝指示液 (0.5g/L), 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定; 另取 40mL 磷酸盐缓冲液 (pH6.5), 加 5 滴溴麝香草酚蓝指示液, 作为终点颜色的对照液; 同时做空白试验。羟苯乙酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1662}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1662——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的羟苯乙酯的质量。

2-羟丙基醚甲基纤维素 (羟丙甲纤维素) 标准溶液 [1000 $\mu\text{g/mL}$, 以甲氧基($-\text{OCH}_3$) 计]

[配制] 取适量 2-羟丙基醚甲基纤维素干燥纯品于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 3g 左右的 2-羟丙基醚甲基纤维素纯品 (甲氧基含量: 19.0%~30.0%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。标定, 浓度以标定值为准。

[标定] 准确量取 10.00mL 溶液, 甲氧基浓度按照甲氧基测定法 (见甲基纤维素标准溶液) 和羟丙氧基测定法 (见 2-羟丙基醚纤维素标准溶液) 测定。甲氧基的质量浓度按下式计算:

$$\rho(-\text{OCH}_3) = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 5.172}{V} \times 1000 - \rho(-\text{O}_2\text{C}_3\text{H}_7) \frac{31}{75} \times 0.93$$

式中 $\rho(-\text{OCH}_3)$ ——甲氧基的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

$\rho(-\text{O}_2\text{C}_3\text{H}_7)$ ——羟丙氧基的质量浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠溶液的浓度, mol/L;

V ——甲氧基溶液的体积, mol/L;

2-羟丙基醚纤维素 (羟丙纤维素) 标准溶液 [1000 $\mu\text{g/mL}$, 以羟丙氧基计($-\text{O}_2\text{C}_3\text{H}_7$)]

[配制] 取适量 2-羟丙基醚纤维素干燥纯品于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量经含量测定的 2-羟丙基醚纤维素纯品 [羟丙氧基含量: 7.0%~16.0%], 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[2-羟丙基醚纤维素中羟丙氧基 ($-\text{O}_2\text{C}_3\text{H}_7$) 含量测定]

蒸馏装置 如图 2-3。图中 D 为 25mL 双颈蒸馏瓶, 侧颈与外裹铝箔的长度为 95mm 的分馏柱 E 相连接; C 为接流管, 末端内径为 (0.25~1.25) mm, 插入蒸馏瓶内; B 为蒸汽发生管 (25mm \times 150mm), 亦具末端内径为 (0.25~1.05) mm 的气体导入管, 并与 C 相通, F 为冷凝管, 外管长 100mm 与 E 连接。G 为 125mL 具刻度的带玻塞锥形瓶, 供收集馏

液用。D 与 B 均浸入可控温的电热油浴 A 中，维持温度为 155℃。

测定：准确称取 0.1g 样品，准确到 0.0001g，置蒸馏瓶 D 中，加 10mL 三氧化铬溶液 30g/g。于蒸汽发生管 B 中装入水至近接头处，连接蒸馏装置。将 B 与 D 均浸入油浴中（可为甘油），使油浴液面与 D 瓶中三氧化铬溶液的液面相一致。开启冷却水，必要时通入氮气流并控制其流速为每秒钟约 1 个气泡。于 30min 内将油浴升温至 155℃，并维持此温度至收集馏液约 50mL，将冷凝管自分馏柱上取下，用水冲洗，洗液并入收集液中加 2 滴酚酞指示液，用氢氧化钠标准溶液 [c(NaOH) =

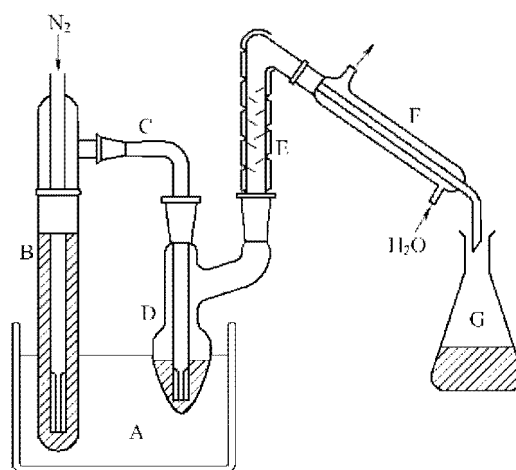


图 2-3 羟丙氧基测定装置

0.0200mol/L] 滴定至 pH 值为 6.9~7.1（用酸度计测定），记下消耗的体积 V_1 (mL)，而后加 0.5g 碳酸氢钠与 10mL 稀硫酸溶液（10%），静置至不再产生二氧化碳为止，加 1.0g 碘化钾，密塞，摇匀，置暗处放置 5min，加 1mL 淀粉指示液（10g/L），用硫代硫酸钠标准溶液 [c(Na₂S₂O₃) = 0.0200mol/L] 滴定至终点，记下消耗的体积 V_2 (mL)。另做空白试验，分别记下消耗的氢氧化钠标准溶液 [c(NaOH) = 0.0200mol/L] 与硫代硫酸钠标准溶液 [c(Na₂S₂O₃) = 0.0200mol/L] 的体积 V_a 与 V_b (mL)，按下式计算羟丙氧基质量分数：

$$w(-O_2C_3H_7) = (V_1c_1 - KV_2c_2) \times (0.0751/m) \times 100\%$$

$$K = \frac{c_1V_a}{c_2V_b}$$

式中 $w(-O_2C_3H_7)$ ——羟丙氧基质量分数，%；

K ——空白校正系数；

V_1 ——样品消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——样品消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_a ——空白试验消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_b ——空白试验消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品的质量，g；

羟丁酸钠 (NaC₄H₇O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量羟丁酸钠于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的羟丁酸钠 (NaC₄H₇O₃； $M_r = 126.0864$) 纯品（纯度 ≥ 99%），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[羟丁酸钠纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 2mL 乙酸酐，1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [c(HClO₄) = 0.100mol/L] 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。羟丁酸

II 标准溶液

钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1261}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1261——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的羟丁酸钠的质量。

6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯)偶氮]-8-(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯氧基)-2-萘磺酸二钠标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯)偶氮]-8-(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯氧基)-2-萘磺酸二钠盐于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯)偶氮]-8-(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯氧基)-2-萘磺酸二钠盐 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。

8-羟基喹啉 ($\text{C}_9\text{H}_7\text{NO}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 8-羟基喹啉 ($\text{C}_9\text{H}_7\text{NO}$; $M_r = 145.1580$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[8-羟基喹啉纯度的测定] 称取 0.15g 样品, 准确至 0.0001g。溶于 15mL 95% 乙醇中, 加 20mL 盐酸溶液 (20%) 及 30mL 水, 摇匀, 在振摇下滴加所需理论量 (约 41mL) 的溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2) = 0.100\text{mol/L}$], 并过量 2mL, 于溶液中加入 2g 碘化钾, 摇匀, 立即用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加入 3mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。8-羟基喹啉的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.03629}{m} \times 100\%$$

式中 w ——8-羟基喹啉的质量分数, %

V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.03629——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 8-羟基喹啉的质量。

6-羟基-2-萘磺酸钠 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NaO}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量 6-羟基-2-萘磺酸钠于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分

度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数) 6-羟基-2-萘磺酸钠 ($C_{10}H_7NaO_4S$; $M_r = 246.215$) (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的储备标准溶液。

羟基脲 ($CH_4N_2O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的羟基脲 ($CH_4N_2O_2$; $M_r = 76.0547$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[羟基脲纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解后, 加 10mL 盐酸溶液 (30%), 置电磁搅拌器上, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(NaNO_2) = 0.100mol/L$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。羟基脲的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.07606}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.07606——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(NaNO_2) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的羟基脲的质量。

5-羟基噻苯达唑 (5-OH-TBZ) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 5-羟基噻苯达唑 (5-OH-TBZ) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。配制浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

羟基香茅醛 ($C_{10}H_{20}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加羟基香茅醛 ($C_{10}H_{20}O_2$; $M_r = 172.2646$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为羟基香茅醛的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录羟基香茅醛质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。

羟甲香豆素 ($C_{10}H_8O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量羟甲香豆素于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的羟甲香豆素 ($C_{10}H_8O_3$; $M_r = 176.1687$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中,

II 标准溶液

加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 棕色容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法：避光操作，准确移取 1.00mL 上述溶液，置 200mL 棕色容量瓶中加氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.002\text{mol/L}$] 稀释至刻度 ($5\mu\text{g/mL}$)，摇匀。同法配制对照品标准溶液。按附录十，用分光光度法，在 360nm 的波长处测定对照品标准溶液及待标定溶液的吸光度，计算，即得。

L-羟脯氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) L-羟脯氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_3$; $M_r=131.1299$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用少量水溶解，加 1 滴盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，转移到 100mL 容量瓶中，用水定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

噻氮灵 ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{Cl}_6\text{N}_4\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的噻氮灵 ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{Cl}_6\text{N}_4\text{O}_2$; $M_r=434.962$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，用重蒸馏的甲醇-乙酸乙酯 (50+50) 混合溶剂溶解，转移到 100mL 的容量瓶中，用甲醇-乙酸乙酯 (50+50) 混合溶剂稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液，根据需要再用甲醇-乙酸乙酯 (50+50) 混合溶剂稀释成适当浓度的标准工作溶液。

噻草酮 ($\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}_4\text{OS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的噻草酮 ($\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}_4\text{OS}$; $M_r=214.2880$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$)，置于烧杯中，用重蒸馏苯溶解，转移到 100mL 的容量瓶中，用苯定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液，根据需要再用苯稀释成适用浓度的标准工作溶液。

氢化可的松 ($\text{C}_{21}\text{H}_{30}\text{O}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氢化可的松于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的氢化可的松 ($\text{C}_{21}\text{H}_{30}\text{O}_5$; $M_r=362.4599$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇或 [甲醇-水 (45+55) 混合溶剂] 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇或 [甲醇-水 (45+55) 混合溶剂] 稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

氢氯噻嗪 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{ClN}_3\text{O}_4\text{S}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氢氯噻嗪于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氢氯噻嗪 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{ClN}_3\text{O}_4\text{S}_2$; $M_r=297.739$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量丙酮溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[氢氯噻嗪纯度的测定] 准确称取 0.12g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL

锥形瓶中，加 40mL 二甲基甲酰胺溶解后，加 3 滴偶氮紫指示液 (1g/L)，在氮气流中，用甲醇钠标准溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{O})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液恰显蓝色，同时做空白试验。氢氯噻嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1489}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积，mL；

c ——甲醇钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1489——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氢氯噻嗪的质量。

氢溴酸东莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4 \cdot \text{HBr}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氢溴酸东莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4 \cdot \text{HBr} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=438.311$) 于称量瓶中，先于 60℃ 干燥 1h，再于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氢溴酸东莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4 \cdot \text{HBr}$; $M_r=384.265$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[氢溴酸东莨菪碱纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸溶解后 (必要时温热使其溶解)，加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L)，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显纯蓝色，同时做空白试验。氢溴酸东莨菪碱的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3843}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3843——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氢溴酸东莨菪碱的质量。

氢溴酸加兰他敏 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{HBr}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氢溴酸加兰他敏于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氢溴酸加兰他敏 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{HBr}$; $M_r=368.265$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[氢溴酸加兰他敏纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸，加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显纯蓝色，

II 标准溶液

同时做空白试验。氢溴酸加兰他敏的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3683}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3683——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氢溴酸加兰他敏的质量。

氢溴酸山莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_4 \cdot \text{HBr}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氢溴酸山莨菪碱于称量瓶中, 于 120 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氢溴酸山莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_4 \cdot \text{HBr}$; $M_r=386.281$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氢溴酸山莨菪碱纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后 (必要时微热使其溶解), 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。氢溴酸山莨菪碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3863}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3863——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氢溴酸山莨菪碱的质量。

氢溴酸烯丙吗啡 ($\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{HBr}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量氢溴酸烯丙吗啡于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的氢溴酸烯丙吗啡 ($\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NO}_3 \cdot \text{HBr}$; $M_r=392.287$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氢溴酸烯丙吗啡纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 加 10mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。氢溴酸烯丙吗啡的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3923}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3923——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氢溴酸烯丙吗啡的质量。

青蒿素 ($\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量青蒿素于称量瓶中, 于 80℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的青蒿素 ($\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{O}_5$; $M_r=282.3322$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 准确量取 1.00mL 上述溶液, 置 100mL 容量瓶中, 准确加入 9mL 乙醇, 用氢氧化钠溶液 (2g/L) 稀释至刻度 (10 $\mu\text{g/mL}$), 摇匀, 置 (50 ± 1)℃ 恒温水浴中微温 30min, 取出, 冷却至室温, 待液面回复至刻度。另取 10mL 乙醇, 同样处理后, 作为空白。按附录十, 用分光光度法, 同样操作对照品标准溶液。在 292nm 的波长处分别测定吸光度。计算, 即得。

青霉素 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量青霉素于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60℃ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的青霉素 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2\text{S}$; $M_r=149.211$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[青霉素纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 乙酸盐缓冲液 (取乙酸钠 5.4g 置 250mL 烧杯中, 加 50mL 水使其溶解, 用冰醋酸调节 pH 值至 4.6, 加水稀释至 100mL, 混匀) 使其溶解, 用电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0500\text{mol/L}$] 缓慢滴定, 用内插法计算滴定终点消耗标准溶液的量。青霉素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1492}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1492——与 1.00mL 硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的青霉素的质量。

青霉素 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 单位/mL)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取适量的青霉素 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$; $M_r=334.390$) 标准品 (纯度 $\geq 99\%$, 效价一般为 1600 单位/mg, 密封避光, 防潮, 冰箱

II 标准溶液

中 4℃ 保存), 用磷酸盐缓冲溶液 [pH6.0: 称取 8g 无水磷酸二氢钾和 2g 无水磷酸氢二钾, 用 1000mL 水溶解, 121℃ 高压灭菌 15min] 溶解, 配制成浓度为 1000 单位/mL 的标准储备溶液。置冰箱中 4℃ 保存, 可使用 2d。

青霉素钾 ($\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 [1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ (相当于青霉素: 1598 单位/mL)]

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的青霉素钾 ($\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$; $M_r=372.480$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。临用现配。

[标定] 总青霉素钾的浓度减去青霉素钾降解物的浓度即为青霉素钾的质量浓度。

(1) 总青霉素钾的标定 准确移取 50.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$], 混匀, 放置 15min, 加 5mL 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}$]、20mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 用电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 在 (30~40)℃, 用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0200\text{mol/L}$] 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点, 计算第二个终点时消耗标准溶液的量。

(2) 青霉素钾降解物的测定 准确移取 100.0mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 2mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 在室温下, 立即用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0200\text{mol/L}$] 滴定, 终点判断方法同上。

总青霉素钾的浓度与降解物的浓度之差即为青霉素钾溶液的质量浓度 (ρ), 按下式计算:

$$\rho(\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}) = \frac{c(V_1 - \frac{1}{2}V_2) \times 372.480}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——从第一终点到第二终点总青霉素钾消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

V_2 ——从第一终点到第二终点降解物消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

V ——青霉素钾溶液的体积, mL;

372.480——青霉素钾的摩尔质量 [$M(\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S})$], g/mol。

青霉素钠 ($\text{NaC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$) (相当于青霉素: 1670 单位/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的青霉素钠 ($\text{NaC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$; $M_r=356.372$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。临用现配。

[标定] 总青霉素钠的浓度减去青霉素钠降解物的浓度即为青霉素钠溶液的质量浓度。

(1) 总青霉素钠的标定 准确移取 50.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$], 混匀, 放置 15min, 加 5mL 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}$]、20mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 用电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 在 (30~40)℃, 用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2=0.0200\text{mol/L}$] 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点, 计算第二个终点时消耗标准溶液

的量。

(2) 青霉素钠降解物的测定 准确移取 100.0mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 2mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 在室温下, 立即用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2 = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定, 终点判断方法同上。

总青霉素钠的浓度与降解物的浓度之差即为青霉素钠溶液的质量浓度 ρ , 按下式计算:

$$\rho(\text{NaC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}) = \frac{c(V_1 - \frac{1}{2}V_2) \times 356.372}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——从第一终点到第二终点总青霉素钠消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

V_2 ——从第一终点到第二终点降解物消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

V ——青霉素钠溶液的体积, mL;

356.372——青霉素钠的摩尔质量 [$M(\text{NaC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{S})$], g/mol。

青霉素 V 钾 ($\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的青霉素 V 钾 ($\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}$; $M_r = 388.480$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 总青霉素 V 钾的浓度减去青霉素 V 钾降解物的浓度即为青霉素 V 钾溶液的质量浓度。

(1) 总青霉素 V 钾的标定 准确移取 50.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1\text{mol/L}$], 混匀, 放置 15min, 加 5mL 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 1\text{mol/L}$]、20mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 采用电位滴定法, 以铂电极为指示电极, 汞-硫酸亚汞电极为参比电极, 在 (30~40) $^{\circ}\text{C}$, 用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2 = 0.0200\text{mol/L}$] 缓慢滴定 (控制滴定过程为 15min) 不记第一个终点, 计算第二个终点时消耗标准溶液的量。

(2) 青霉素 V 钾降解物的测定 准确移取 100.0mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 20mL 乙酸缓冲液 (pH4.6), 摇匀, 在室温下, 立即用硝酸汞标准溶液 [$c(\text{HgNO}_3)_2 = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定, 终点判断方法同上。总青霉素 V 钾的浓度与降解物的浓度之差即为青霉素 V 钾溶液的质量浓度 ρ , 按下式计算:

$$\rho(\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}) = \frac{c(V_1 - \frac{1}{2}V_2) \times 388.480}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——从第一终点到第二终点总青霉素 V 钾消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

V_2 ——从第一终点到第二终点降解物消耗的硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

V ——青霉素 V 钾溶液的体积, mL;

388.480——青霉素 V 钾的摩尔质量 [$M(\text{KC}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_5\text{S})$], g/mol。

氰戊菊酯 ($\text{C}_{25}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW (E)

II 标准溶液

060140 的氰戊菊酯 ($C_{25}H_{22}ClNO_3$; $M_r = 419.900$) 纯度分析标准物质 ($m = 0.1000g$, 质量分数为 100%) 或经纯度分析 (纯度 $\geq 99\%$) (质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数) 的纯品, 于小烧杯中, 用少量重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再稀释配制成适用浓度的标准工作溶液。

注: 如果无法获得氰戊菊酯标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[氰戊菊酯的提纯] 称取 100g 氰戊菊酯, 加入适量热乙酸乙酯 (约 $50^\circ C$), 搅拌使之刚刚溶解, 然后在不断搅拌下, 加入 150mL~200mL 石油醚, 搅拌均匀冷却后, 置于冰箱中冷冻 ($-12^\circ C$), 密封容器。完全冷冻析出晶体后, 取出, 抽滤, 用冷冻的石油醚-乙酸乙酯混合溶剂 (10+1) 洗涤结晶。重复结晶数次, 所得晶体经自然干燥后, 再于 ($40\sim 50$) $^\circ C$ 真空干燥箱中干燥。

[氰戊菊酯的纯度分析] 采用电位滴定法、气相色谱法测定其纯度。

庆大霉素 ($C_{21}H_{43}N_5O_7$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 准确称取 0.1585g (准确到 0.0002g) 的硫酸庆大霉素 ($C_{21}H_{43}N_5O_7 \cdot H_2SO_4$; $M_r = 575.674$) 标准品 ($1\mu g$ 硫酸庆大霉素标准品相当于 $0.631\mu g$ 庆大霉素), 于小烧杯中, 用磷酸盐缓冲液 (pH 8.0 ± 0.1) 溶解, 并转移至 100mL 容量瓶中, 定容, 配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。于冰箱中 $4^\circ C$ 保存, 可使用 1 个月。

秋水仙碱 ($C_{22}H_{25}NO_6$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的秋水仙碱 ($C_{22}H_{25}NO_6$; $M_r = 399.4370$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度 ($10\mu g/mL$)。按附录十, 用分光光度法, 在 350nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $C_{22}H_{25}NO_6$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 425 计算, 即得。

巯嘌呤 ($C_5H_4N_4S$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量巯嘌呤 ($C_5H_4N_4S \cdot H_2O$; $M_r = 170.192$) 于称量瓶中, 于 $140^\circ C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的巯嘌呤 ($C_5H_4N_4S$; $M_r = 152.177$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸 (1%) 稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 200mL 容量瓶中, 用盐酸 (1%) 稀释到刻度 ($5\mu g/mL$)。按附录十, 用分光光度法, 在 325nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $C_5H_4N_4S$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 1265 计算, 即得。

曲安奈德 ($C_{24}H_{31}FO_6$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量曲安奈德于称量瓶中, 于 $105^\circ C$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯

度分析（高效液相色谱法）的曲安奈德（ $C_{24}H_{31}FO_6$ ； $M_r = 434.4977$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量丙酮溶解后，移入1000mL容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

曲安西龙（ $C_{21}H_{27}FO_6$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量曲安西龙于称量瓶中，于60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的曲安西龙（ $C_{21}H_{27}FO_6$ ； $M_r = 394.4339$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量二甲基甲酰胺溶解后，移入1000mL容量瓶中，用二甲基甲酰胺稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

去氢胆酸（ $C_{24}H_{34}O_5$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量去氢胆酸于称量瓶中，于105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的去氢胆酸（ $C_{24}H_{34}O_5$ ； $M_r = 402.5238$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量氯仿溶解后，移入1000mL容量瓶中，用氯仿稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[去氢胆酸纯度的测定] 准确称取0.5g已干燥的样品，准确到0.0001g，置于250mL锥形瓶中，加60mL中性乙醇（对酚酞指示液显中性），置沸水浴上加热溶解后，冷却，加3滴酚酞指示液（10g/L），及20mL新煮沸过的冷水，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加100mL新煮沸过的冷水，继续滴定至溶液呈粉红色，保持30s。去氢胆酸的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.4025}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.4025——与1.00mL氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以g为单位的去氢胆酸的质量。

去乙酰毛花苷（ $C_{47}H_{74}O_{19}$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量去乙酰毛花苷于称量瓶中，于105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的去乙酰毛花苷（ $C_{47}H_{74}O_{19}$ ； $M_r = 943.0791$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量氯仿-甲醇（1+1）混合溶剂溶解后，移入1000mL容量瓶中，用氯仿-甲醇（1+1）混合溶剂稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法 准确移取4.00mL上述溶液，移入100mL容量瓶中，用乙醇稀释到刻度（40 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）。准确移取10.00mL去乙酰毛花苷溶液（40 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）于干燥的容器中，准确加入6mL碱性三硝基苯酚饱和溶液，摇匀，在（20~25） $^{\circ}\text{C}$ 下放置30min，按附录十，用分光光度法，在485nm的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸收度，计算，即得。

II 标准溶液

炔雌醇 (C₂₀H₂₄O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量炔雌醇于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的炔雌醇 (C₂₀H₂₄O₂; $M_r = 296.4034$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

炔雌醚 (C₂₅H₃₂O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量炔雌醚于称量瓶中, 于 80℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 的炔雌醚 (C₂₅H₃₂O₂; $M_r = 362.5204$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇 (或吡啶) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释至刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法: 称取 5.00mL 上述溶液, 移入 50mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (100μg/mL)。同样配制对照品标准溶液。按附录十, 用分光光度法, 在 280nm 的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸光度, 计算, 即得。

炔诺酮 (C₂₀H₂₆O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量炔诺酮于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的炔诺酮 (C₂₀H₂₆O₂; $M_r = 298.4192$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

炔诺孕酮 (C₂₁H₂₈O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的炔诺孕酮 (C₂₁H₂₈O₂; $M_r = 312.4458$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

炔孕酮 (C₂₁H₂₈O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量炔孕酮于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的炔孕酮 (C₂₁H₂₈O₂; $M_r = 312.4458$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (10μg/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 240nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 C₂₁H₂₈O₂ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 520 计算, 即得。

壬苯醇醚 (C₃₃H₆₀O₁₀) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数)

经纯度分析（高效液相色谱法）的壬苯醇醚（ $C_{33}H_{60}O_{10}$ ； $M_r = 616.8235$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

γ -壬内酯（ $C_9H_{16}O_2$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

〔配制〕 取100mL容量瓶，加入10mL乙醇，加盖，用最小分度为0.1mg的分析天平准确称量。之后滴加 γ -壬内酯（ $C_9H_{16}O_2$ ； $M_r = 156.2221$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），称量，至两次质量之差为0.1000g（或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$ ； w ——质量分数），即为 γ -壬内酯的质量（如果准确到0.1000g操作有困难，可通过准确记录 γ -壬内酯质量，计算其浓度）。用乙醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

日落黄（ $Na_2C_{16}H_{10}N_2O_7S_2$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

〔配制〕 准确称取适量 [$m(g)$] GBW 10005 日落黄（ $Na_2C_{16}H_{10}N_2O_7S_2$ ； $M_r = 452.369$ ）纯度分析标准物质（ $m = 1.0277g$ ，质量分数为97.3%）或已知纯度的纯品（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$ ； w ——质量分数），置于烧杯中，加入水溶解后，转移到1000mL容量瓶中，用三次水清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

〔日落黄纯度的测定〕 称取0.5g试样，准确至0.0001g，置于500mL锥形瓶中，加50mL新煮沸并冷却至室温的水溶解，加入15g柠檬酸三钠，150mL水，按苋菜红纯度测定中所示，装好仪器，在液面下通入二氧化碳气流的同时，加热至沸，并用三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3) = 0.100mol/L$] 滴定至无色为终点。日落黄的质量百分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1131}{m} \times 100\%$$

式中 V ——滴定试样消耗的三氯化钛标准溶液的体积，mL；

c ——三氯化钛标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品的质量，g；

0.1131——与1.00mL三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3) = 1.000mol/L$] 相当的，以g为单位的日落黄的质量。

日落黄铝色淀（ $C_{16}H_{12}N_2O_7S_2$ ）标准溶液（1000 μ g/mL）

〔配制〕 准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$ ； w ——质量分数）的日落黄铝色淀（ $C_{16}H_{12}N_2O_7S_2$ ； $M_r = 408.406$ ）纯品置于烧杯中，加入20mL水，4g酒石酸氢钠，缓缓加热至（80~90） $^{\circ}C$ ，溶解冷却后，移入1000mL的容量瓶中，稀释至刻度，摇匀。

〔日落黄铝色淀纯度的测定〕 称取1.4g样品，准确至0.0001g，置于500mL锥形瓶中，加20mL硫酸溶液（10%），在（40~50） $^{\circ}C$ 下搅拌溶解，加30mL新煮沸并已冷却至室温的水，加入30g柠檬酸三钠，200mL水，按苋菜红纯度测定中所示，装好仪器，在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸，并用三氯化钛标准溶液 [$c(TiCl_3) = 0.100mol/L$] 滴定至无色为终点。日落黄铝色淀的质量百分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1021}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品的质量, g;

0.1021——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的日落黄铝色淀的质量。

绒促性素标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 经效价测定的绒促性素纯品 (1mg 的效价不低于 2500 单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。照绒促性素生物检定法测定。

肉豆蔻酸十四烷酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{28}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的肉豆蔻酸十四烷酸 ($\text{C}_{14}\text{H}_{28}\text{O}_2$; $M_r=228.7309$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[肉豆蔻酸十四烷酸纯度的测定] 称取 0.3g 的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇 (对酚酞指示剂显中性) 溶解后, 加 0.1mL 酚酞指示液 (10g/L), 立即用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显粉红色, 并保持 30s。肉豆蔻酸十四烷酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2287}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2287——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的肉豆蔻酸十四烷酸的质量。

乳果糖 ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的乳果糖 ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; $M_r=342.2965$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

乳清蛋白 ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 精制的乳清蛋白 [$(\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11})$; $M_r=342.2965$] 纯品, 于小烧杯中, 用 SDS 试样缓冲溶液溶解 [0.125mol/L Tris-盐酸 (pH6.8), 体积分数 20% 的甘油, 40g/L SDS (SDS——十二烷基硫酸钠), 体积分数 10% 巯基乙醇, 质量分数 0.0025% 的溴酚蓝]。在煮沸热水中静置 5min, 冷却后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备

溶液。

乳酸 (C₃H₆O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乳酸 (C₃H₆O₂; $M_r=90.0779$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 以水稀释至刻度, 混匀。

[乳酸纯度的测定] 称取 0.1g 试样, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 准确加入 40mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$], 煮沸 5min, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 趁热用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液粉红色消失。同时做空白试验。乳酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_2 - V_1) \times 0.09008}{m} \times 100\%$$

式中 V_2 ——空白试验硫酸标准溶液的体积, mL;

V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, 0.1mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09008——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乳酸的质量。

乳酸环丙沙星 (C₁₇H₁₈FN₃O₃ · C₃H₆O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量乳酸环丙沙星于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60℃ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乳酸环丙沙星 (C₁₇H₁₈FN₃O₃ · C₃H₆O₃; $M_r=421.4195$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[乳酸环丙沙星纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸使其溶解, 加 10 滴橙黄 IV 指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显紫红色, 同时做空白试验。乳酸环丙沙星的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4214}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4214——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乳酸环丙沙星的质量。

乳酸链球菌素 (C₁₄₃H₂₂₈N₄₂O₃₇S₇) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取适量经效价测定的乳酸链球菌素 (C₁₄₃H₂₂₈N₄₂O₃₇S₇; $M_r =$

II 标准溶液

3352.055) 纯品 (效价 ≥ 900 单位/mg), 于烧杯中, 悬浮于盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.02\text{mol/L}$] 中, 摇匀。

乳酸钠 ($\text{NaC}_3\text{H}_5\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量乳酸钠于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乳酸钠 ($\text{NaC}_3\text{H}_5\text{O}_3$; $M_r=112.0598$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[乳酸钠度的测定] 准确称取已干燥的样品 0.2g, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸 2mL 乙酸酐使其溶解, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。乳酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1121}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1121——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乳酸钠的质量。

乳酸依沙吡啶 ($\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_6\text{FO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量乳酸依沙吡啶 ($\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_6\text{FO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=361.3923$) 于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乳酸依沙吡啶 ($\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_6\text{FO}_3$; $M_r=343.3770$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 微热溶解冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[乳酸依沙吡啶纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 100mL 容量瓶中, 加 25mL 水, 加 20mL 乙酸钠溶液 (136g/L) 及加 1.25mL 稀盐酸 (10%) 使其溶解, 再准确加入 50mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$], 加水至刻度, 放置 1h, 时时振摇, 干过滤, 弃去 20mL 初滤液, 准确量取 50mL 续滤液, 置碘瓶中, 加 30mL 稀硫酸 (10%) 及 6mL 碘化钾 (165g/L) 溶液, 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 在暗处放置 5min, 加 50mL 水, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至近终点时, 加 3mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失而显亮绿色, 同时做空白试验。乳酸依沙吡啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1145}{m} \times 2 \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

m ——样品质量, g;

0.1145——与 1.00mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}K_2Cr_2O_7)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的乳酸依沙吡啶的质量。

乳酸乙酯 ($C_5H_{10}O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平准确称量。之后滴加乳酸乙酯 ($C_5H_{10}O_3$; $M_r=118.1311$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为乳酸乙酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录乳酸乙酯质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

乳糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 乳糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$; $M_r=342.2965$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

乳糖酸红霉素标准溶液 [1000 单位/mL, μ g/mL, 以红霉素 ($C_{37}H_{67}NO_{13}$) 计]

[配制] 准确称取适量乳糖酸红霉素 ($C_{37}H_{67}NO_{13} \cdot C_{12}H_{22}O_{11}$; $M_r=1092.2227$) 纯品 (按纯度换算出质量 $m=1000g/X$; X ——每 1mg 的效价单位,) 纯品 (1mg 的效价不低于 610 红霉素单位), 准确到 0.0001g。置于 100mL 烧杯中, 加灭菌水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 再用灭菌水稀释至刻度, 摇匀。配制成每 1mL 中含 1000 红霉素单位的溶液。1000 红霉素单位相当于 1mg 的 $C_{37}H_{67}NO_{13}$ 。采用抗生素微生物检定法中测定红霉素的方法标定。

乳酮糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 乳酮糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$; $M_r=342.2965$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 加水至刻度, 混匀。用 0.2 μ m 超滤膜过滤、储存。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的储备标准溶液。

塞替派 ($C_6H_{12}N_3PS$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的塞替派 ($C_6H_{12}N_3PS$; $M_r=189.218$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[塞替派纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品, 准确到 0.0001g 已干燥的样品, 置于 250mL 具塞锥形瓶中, 加 40mL 硫氰酸钾溶液 (150g/L) 使其溶解, 准确加入 25mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4)=0.100mol/L$], 摇匀, 放置 20min, 加 3 滴甲基红指示液 (0.5g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.100mol/L$] 滴定, 同时做空白试验。塞替派的质量分数 (w) 按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.06307}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.06307——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 1.000 \text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的塞替派的质量。

噻苯哒唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000 \text{g}/w$; w ——质量分数) 的噻苯哒唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3\text{S}$; $M_r = 201.248$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用乙腈溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用乙腈准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要稀释成适当浓度的标准工作溶液。

噻苯唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量噻苯唑于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000 \text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的噻苯唑 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3\text{S}$; $M_r = 201.248$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

[噻苯唑纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸、50mL 乙酸酐与 1mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。噻苯唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2012}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2012——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000 \text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的噻苯唑的质量。

噻菌灵 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000 \text{g}/w$; w ——质量分数) 的噻菌灵 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_3\text{S}$; $M_r = 201.248$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1 \text{mol/L}$] 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1 \text{mol/L}$] 稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

三唑锡（三环甲锡； $C_{20}H_{35}N_3Sn$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g （或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的三唑锡（三环甲锡）（ $C_{20}H_{35}N_3Sn$ ； $M_r=436.222$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用丙酮溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用丙酮稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要配成适当浓度的标准工作溶液。

三甲胺（ C_3H_9N ）标准溶液（ $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 取适量三甲胺盐酸盐于称量瓶中，于 105°C 下干燥 4h ，取出置于干燥器中备用。准确称取 0.1618g （或按纯度换算出质量 $m=0.1620\text{g}/w$ ； w ——质量分数）三甲胺盐酸盐（ $C_3H_9N \cdot \text{HCl}$ ； $M_r=95.571$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 高型烧杯中，加适量水溶解后，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。

三甲胺-氮（ C_3H_9N-N ）标准溶液（ $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 准确称取适量 $m(\text{g})$ 经含量分析的三甲胺盐酸盐（ $C_3H_9N \cdot \text{HCl}$ ； $M_r=95.571$ ）纯品（按含量换算出的质量： $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——三甲胺盐酸盐-氮含量），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。配制浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[三甲胺盐酸盐-氮含量测定] 准确称取 0.5000g 三甲胺盐酸盐，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。移取 5.0mL 上述溶液于 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。取最后稀释液 5.0mL ，用凯氏定氮法准确测定三甲胺盐酸盐-氮含量。

三聚氰胺（ $C_3H_6N_6$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）三聚氰胺（ $C_3H_6N_6$ ； $M_r=126.1199$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水加热溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[三聚氰胺纯度的测定] 称取 0.2g 样品，准确到 0.0001g ，置于 600mL 烧杯中，加 200mL 水，加热至近沸。在不断搅拌下加入 160mL 三聚氰酸溶液（ 0.18% ），室温下静置 1h ，移入流水冷却槽内静置 1h ，用已经恒重的玻璃砂芯坩埚抽滤，用 25mL 三聚氰酸溶液（ 0.03% ）分数次洗涤烧杯和玻璃砂芯坩埚，再用 10mL 水分两次洗涤。将玻璃坩埚置干燥箱中于 $(105\pm 5)^\circ\text{C}$ 干燥，取出，放入干燥器中冷却至室温，称量。三聚氰胺的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 0.4942}{m_0} \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀的质量， g ；

m_0 ——样品的质量， g ；

0.4942 ——换算系数。

II 标准溶液

三硫磷 ($C_{11}H_{16}ClO_2PS_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的三硫磷 ($C_{11}H_{16}ClO_2PS_3$; $M_r=342.865$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

2,4,6-三氯酚 ($C_6H_3Cl_3O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的 2,4,6-三氯酚 ($C_6H_3Cl_3O$; $M_r=197.441$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的储备标准溶液。采用气相色谱法、液相色谱法定值。

三氯甲烷 ($CHCl_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 95% 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。滴加重蒸馏纯化的三氯甲烷 ($CHCl_3$; $M_r=119.378$) (色谱纯: 99%), 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为三氯甲烷的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录三氯甲烷质量, 计算其浓度)。用 95% 乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

三氯杀螨醇 ($C_{14}H_9Cl_5O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的三氯杀螨醇 ($C_{14}H_9Cl_5O$; $M_r=370.486$) 纯品, 置于烧杯中, 用正己烷 (或甲醇) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用正己烷 (或甲醇) 稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

三氯杀螨砜 ($C_{12}H_6Cl_4O_2S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的三氯杀螨砜 ($C_{12}H_6Cl_4O_2S$; $M_r=356.052$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/L 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

三氯叔丁醇 ($C_4H_7Cl_3O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0508g (或按纯度换算出质量 $m=1.0508g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的三氯叔丁醇 ($C_4H_7Cl_3O \cdot \frac{1}{2}H_2O$; $M_r=186.464$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于

100mL 烧杯中，加适量甲醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。

[三氯叔丁醇纯度的测定] 准确称取 0.1g，准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中，加 5mL 乙醇溶解后，加 5mL 氢氧化钠溶液 (200g/L)，加热回流 15min，冷却至室温，加 20mL 水和 5mL 硝酸，准确加入 30mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]，再加 5mL 邻苯二甲酸二丁酯，盖紧瓶盖，强力振摇后，加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L)，用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定，同时做空白试验。三氯叔丁醇的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.05915}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积，mL；

c_2 ——硫氰酸铵溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.05915——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的三氯叔丁醇 ($\text{C}_4\text{H}_7\text{Cl}_3\text{O}$) 的质量。

1,1,1-三氯乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶，加入 10mL 甲醇，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加经气相色谱法测定纯度的 1,1,1-三氯乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3$ ； $M_r=133.404$) ($\geq 99.5\%$)，至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数)，即为 1,1,1-三氯乙烷的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录 1,1,1-三氯乙烷质量，计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

1,1,2-三氯乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶，加入 10mL 甲醇，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加经气相色谱法测定纯度的 1,1,2-三氯乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3$ ； $M_r=133.404$) ($\geq 99.5\%$)，称量，至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数)，即为 1,1,2-三氯乙烷的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录 1,1,2-三氯乙烷质量，计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

三氯乙烯 (C_2HCl_3) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶，预先加入少量经处理并重蒸馏的二硫化碳，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加三氯乙烯 (C_2HCl_3 ； $M_r=131.388$) (色谱纯)，称量，至两次质量之差为 0.1000g，即为三氯乙烯质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过记录三氯乙烯质量，计算其浓度)。用二硫化碳稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

II 标准溶液

三氯异氰尿酸 ($C_3Cl_3N_3O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的三氯异氰尿酸 ($C_3Cl_3N_3O_3$; $M_r=232.409$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。

[三氯异氰尿酸纯度的测定] (通过测定有效氯换算成三氯异氰尿酸含量):

称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于干燥的 250mL 碘量瓶中, 放入一根磁力搅棒, 加 100mL 水, 0.3g 碘化钾, 混合。再加入 20mL 硫酸溶液 (1+5), 盖好瓶塞, 在磁力搅拌器上避光搅拌 5min, 用 5mL 水冲洗瓶塞和瓶内壁, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.100mol/L$] 滴定至溶液呈微黄色时, 加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失为终点。三氯异氰尿酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.07750}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.07750——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的三氯异氰尿酸的质量。

三溴甲烷 ($CHBr_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。滴加经气相色谱法测定纯度的三溴甲烷 ($CHBr_3$; $M_r=252.731$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 称量, 至两次质量之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 即为三溴甲烷的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录三溴甲烷质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

三唑醇 (羟锈宁; $C_{14}H_{18}ClN_3O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的三唑醇 ($C_{14}H_{18}ClN_3O_2$; $M_r=295.765$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液, 再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

三唑仑 ($C_{17}H_{12}Cl_2N_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量的三唑仑于 60 $^{\circ}C$ 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的三唑仑 ($C_{17}H_{12}Cl_2N_4$; $M_r=343.210$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

色氨酸 ($C_{11}H_{12}N_2O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量色氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的色氨酸 ($C_{11}H_{12}N_2O_2$; $M_r=204.2252$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[色氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 无水甲酸后, 加 50mL 冰醋酸, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

色氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2042}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2042——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的色氨酸的质量。

色甘酸钠 ($Na_2C_{23}H_{14}O_{11}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量色甘酸钠于称量瓶中, 于 120 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的色甘酸钠 ($Na_2C_{23}H_{14}O_{11}$; $M_r=512.3302$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[色甘酸钠纯度的测定] 准确称取 0.18g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 丙二醇与 5mL 异丙醇, 加热溶解后, 冷却, 加 20mL 二氧六环与数滴甲基橙-二甲苯蓝 FF 混合指示液, 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] (用二氧六环配制) 滴定至溶液显蓝灰色。色甘酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2562}{m} \times 100\%$$

式中 V ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2562——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的色甘酸钠的质量。

II 标准溶液

沙蚕毒素标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1600g (或按纯度换算出质量 $m=0.1600\text{g}/w$; w ——质量分数) 沙蚕毒素草酸盐纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 以甲醇溶解, 定量转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

沙丁胺醇 ($\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量沙丁胺醇于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的沙丁胺醇 ($\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{NO}_3$; $M_r=239.3107$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[沙丁胺醇纯度的测定] 准确称取 0.2g 干燥样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝色。同时做空白试验。沙丁胺醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2393}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2393——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的沙丁胺醇质量。

杀草强 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_4$) 标准储备液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的杀草强 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r=84.0800$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 加水溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用水定容, 混匀。4 $^{\circ}\text{C}$ 保存。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

杀虫环 ($\text{C}_7\text{H}_{13}\text{NO}_4\text{S}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 杀虫环 ($\text{C}_7\text{H}_{13}\text{NO}_4\text{S}_3$; $M_r=271.377$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

杀虫脒 ($\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}_2\text{Cl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 杀虫脒 ($C_{10}H_{13}N_2Cl$; $M_r=196.677$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用正己烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。

杀虫双 ($C_5H_{11}NO_6S_4Na_2$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制]

(1) 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的杀虫双 ($C_5H_{11}NO_6S_4Na_2$; $M_r=355.384$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用蒸馏水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用蒸馏水定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要用蒸馏水稀释至适当浓度的标准工作溶液。

(2) 杀虫双标准溶液 ($1000\mu g/mL$, 以沙蚕毒素计) 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.2380g (或按纯度换算出质量 $m=0.2380g/w$; w ——质量分数) 的杀虫双纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇定容, 配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ (以沙蚕毒素计) 的标准储备溶液。

杀螟硫磷 (杀螟松; $C_{19}H_{12}NO_5PS$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 杀螟硫磷 (杀螟松) ($C_{19}H_{12}NO_5PS$; $M_r=277.234$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用浓度的含内标物混合标准工作溶液。

杀扑磷 ($C_6H_{11}N_2O_4PS_3$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 杀扑磷 ($C_6H_{11}N_2O_4PS_3$; $M_r=302.331$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用丙酮溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的储备标准溶液。在 $4^\circ C$ 下可存放 (6~12) 个月。

杀线威 ($C_7H_{13}N_3O_3S$) 标准储备液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的杀线威 ($C_7H_{13}N_3O_3S$; $M_r=219.261$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏甲醇溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏甲醇准确定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu g/mL$ 的标准储备溶液, 储于棕色容量瓶, 保存于冰箱中。使用时, 根据需要再用甲醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

山梨醇 ($C_6H_{14}O_6$) 标准溶液 ($1000\mu g/mL$)

[配制] 取适量的山梨醇于称量瓶中, 于五氧化二磷的干燥器中, $60^\circ C$ 下减压干燥至恒重, 冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——纯度) 经纯度分析的山梨醇 ($C_6H_{14}O_6$; $M_r=182.1718$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中,

II 标准溶液

加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液，置于碘量瓶中，准确加入 50mL 高碘酸钠溶液 [取 90mL 硫酸溶液 (0.05%) 与 110mL 高碘酸钠溶液 (2.3g/L)，混合配制成]，置水浴上加热 15min，冷却，加 10mL 碘化钾溶液 (165g/L)，盖紧瓶盖，放置 5min，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.0500\text{mol/L}$] 滴定，近终点时，加 1mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至蓝色消失。同时做空白试验。山梨醇溶液的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6) = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 182.1718}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6)$ ——山梨醇溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——山梨醇溶液的体积，mL。

182.1718——山梨醇的摩尔质量 [$M(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6)$]，mol/g。

山梨酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的山梨酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_2$ ； $M_r=112.1265$) 纯品，置于烧杯中，加适量乙醇溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用乙醇清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[山梨酸纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性)，3 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。山梨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1121}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1121——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的山梨酸的质量。

山梨酸钾 ($\text{C}_6\text{H}_7\text{KO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度测定的山梨酸钾 ($\text{C}_6\text{H}_7\text{KO}_2$ ； $M_r=150.2169$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 200mL 高型烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。

[山梨酸钾纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品，准确至 0.0001g，于预先装有 48mL 冰醋酸和 2mL 乙酸酐的 250mL 碘量瓶中，加 2 滴结晶紫冰醋酸指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液由紫色变蓝色为终点。同时做空白试验。山梨酸钾质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_2 - V_1) \times 0.1502}{m} \times 100\%$$

式中 V_2 ——试样消耗高氯酸标准滴定溶液的体积, mL;

V_1 ——空白消耗高氯酸标准滴定溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准滴定溶液的实际浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1502——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的山梨酸钾的质量。

肾上腺素 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的肾上腺素 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_3$; $M_r=183.2044$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[肾上腺素纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 振摇溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。肾上腺素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1832}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1832——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的肾上腺素的质量。

十八烷 ($\text{C}_{18}\text{H}_{38}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的十八烷 ($\text{C}_{18}\text{H}_{38}$; $M_r=254.4943$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量庚烷溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用庚烷稀释到刻度, 混匀。

十二烷基苯磺酸钠 ($\text{NaC}_{18}\text{H}_{29}\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量十二烷基苯磺酸钠于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的十二烷基苯磺酸钠 ($\text{NaC}_{18}\text{H}_{29}\text{O}_3\text{S}$; $M_r=348.476$) 纯品 (纯度 $\geq 99.0\%$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

十六烷基三甲基溴化铵 ($\text{C}_{19}\text{H}_{42}\text{NBr}$) 标准溶液 [$c(\text{C}_{19}\text{H}_{42}\text{NBr})=0.02\text{mol/L}$]

[配制] 称取 4.5g 十六烷基三甲基溴化铵 ($\text{C}_{19}\text{H}_{42}\text{NBr}$; $M_r=364.448$) 纯品, 于 400mL 烧杯中, 加 200mL 水, 温热溶解, 冷却后, 转移到 500mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。浓度以标定值为准。

II 标准溶液

[标定] 准确移取 50.00mL 溶液于 250mL 锥形瓶中, 水浴中加热蒸发至近干。冷却后, 加 150mL 冰醋酸溶解, 再加 10mL 乙酸汞乙醇溶液 (100g/L), 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由蓝色变为蓝绿色。同时做空白试验。十六烷基三甲基溴化铵溶液的浓度 [$c(\text{C}_{19}\text{H}_{42}\text{NBr})$] 按下式计算:

$$c(\text{C}_{19}\text{H}_{42}\text{NBr}) = \frac{(V_1 - V_0)c_1}{V}$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;
 V_0 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——样品溶液体积, mL。

十一酸鞣酮 ($\text{C}_{30}\text{H}_{48}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (分光光度法) 的十一酸鞣酮 ($\text{C}_{30}\text{H}_{48}\text{O}_3$; $M_r=456.7003$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量无水乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度 (10 $\mu\text{g/mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 240nm 的波长处分别测定标准溶液及待测溶液的吸光度, 计算, 即得。

十一烯酸 ($\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的十一烯酸 ($\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_2$; $M_r=184.2753$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[十一烯酸纯度的测定] 准确称取 0.4g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性), 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。十一烯酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1843}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.1843——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的十一烯酸的质量。

十一烯酸锌 [$\text{Zn}(\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_2)_2$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量的十一烯酸锌, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的十一烯酸锌 [$\text{Zn}(\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_2)_2$; $M_r=431.92$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯

中，加适量氨水溶液（50%），溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用稀氨水稀释到刻度，混匀。

[十一烯酸锌纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$]，10mL 水，煮沸 10min，趁热过滤，滤渣用热水洗涤，合并滤液和洗液，冷却，加 1 滴甲基红的乙醇溶液（0.025%），加氨水溶液（40%）适量至溶液显微黄色，加水使溶液总体积为 35mL，加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液（pH10.0），加 5 滴铬黑 T 指示液（5g/L），用乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。十一烯酸锌的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.4319}{m} \times 100\%$$

式中 V ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积，mL；

c ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.4319——与 1.00mL 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的十一烯酸锌的质量。

叔丁基对苯二酚（ $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）叔丁基对苯二酚（ $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ ； $M_r=166.2170$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用少量乙醇溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用乙醇定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

叔丁基对苯醌标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）叔丁基对苯醌纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），于小烧杯中，用少量乙醇溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用乙醇定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

叔丁基邻苯二酚（TBHQ； $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）叔丁基邻苯二酚（ $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ ； $M_r=166.2170$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，用无阻二乙烯苯单体溶解，移入 100mL 容量瓶中，用无阻二乙烯苯稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

叔丁基羟基茴香醚（BHA； $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）叔丁基羟基茴香醚（ $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}_2$ ； $M_r=180.2435$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，以正己烷溶解，转移到 1000mL 棕色容量瓶中，用正己烷定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。置冰箱中 4 $^{\circ}\text{C}$ 避光保存。使用时用正己烷稀释。

II 标准溶液

舒巴坦钠 ($\text{NaC}_8\text{H}_{10}\text{NO}_5\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的舒巴坦钠 ($\text{NaC}_8\text{H}_{10}\text{NO}_5\text{S}$; $M_r=255.223$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。低温保存。

舒必利 ($\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量舒必利于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的舒必利 ($\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$; $M_r=341.426$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[舒必利纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸振荡溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 ($5\text{g}/\text{L}$), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。舒必利的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3414}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.3414 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的舒必利的质量。

舒林酸 ($\text{C}_{20}\text{H}_{17}\text{FO}_3\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量舒林酸于称量瓶中, 于 100°C 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的舒林酸 ($\text{C}_{20}\text{H}_{17}\text{FO}_3\text{S}$; $M_r=356.411$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温保存。

[舒林酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.35g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 乙醇, 置水浴上温热, 并充分振荡使其溶解, 冷却, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

舒林酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3564}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3564——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的舒林酸的质量。

双苯唑菌醇 ($\text{C}_{20}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的双苯唑菌醇 ($\text{C}_{20}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_2$; $M_r=337.4155$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要用丙酮配成适当浓度的标准工作溶液。

双酚 A ($\text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的双酚 A ($\text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{O}_2$; $M_r=228.2863$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

双甲脒 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{N}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的双甲脒 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{N}_3$; $M_r=293.4060$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用异辛烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用异辛烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

双硫磷 ($\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{O}_6\text{P}_2\text{S}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的双硫磷 ($\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{O}_6\text{P}_2\text{S}_3$; $M_r=466.469$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量苯溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

双硫脲 ($\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g 经纯度测定的双硫脲 ($\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{S}$; $M_r=256.326$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量三氯甲烷溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用三氯甲烷稀释到刻度, 摇匀, 避光保存于冰箱中。

II 标准溶液

双氯非那胺 (C₆H₆Cl₂N₂O₄S₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量双氯非那胺于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (凯氏定氮法) 的双氯非那胺 (C₆H₆Cl₂N₂O₄S₂; $M_r=305.159$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

双氯芬酸钠 (NaC₁₄H₁₀Cl₂NO₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量双氯芬酸钠于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的双氯芬酸钠 (NaC₁₄H₁₀Cl₂NO₂; $M_r=318.130$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[双氯芬酸钠纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 微热使其溶解, 冷却, 加 10 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4)=0.100mol/L$] 滴定至显淡黄色, 即得。双氯芬酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.3181}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3181——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的
的双氯芬酸钠的质量。

双(2-乙基己基)马来酸盐标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的双(2-乙基己基)马来酸盐纯品 (纯度 ≥ 99%), 于小烧杯中, 用异丙醇溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的储备标准溶液。

双嘧达莫 (C₂₄H₄₀N₈O₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量双嘧达莫于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的双嘧达莫 (C₂₄H₄₀N₈O₄; $M_r=504.6256$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[双嘧达莫纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 稀盐酸溶液 (10%) 溶解后, 用溴酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}KBrO_3)=$

0.100mol/L] 缓缓滴定, 临近终点时, 时时振摇并逐滴加入, 至不出现紫红色即为终点。双嘧达莫的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2523}{m} \times 100\%$$

式中 V ——溴酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——溴酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2523——与 1.00mL 溴酸钾标准溶液 [$c(\% \text{KBrO}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 双嘧达莫的质量。

双羟萘酸噻嘧啶 ($\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{S} \cdot \text{C}_{23}\text{H}_{16}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量双羟萘酸噻嘧啶于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的双羟萘酸噻嘧啶 ($\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{S} \cdot \text{C}_{23}\text{H}_{16}\text{O}_6$; $M_r = 594.677$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量二甲基甲酰胺溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用二甲基甲酰胺稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

双氢青蒿素 ($\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的双氢青蒿素 ($\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{O}_5$; $M_r = 284.3481$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 10.00mL 上述溶液, 移入 50mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (200 $\mu\text{g}/\text{mL}$)。准确移取 1.00mL 双氢青蒿素溶液 (200 $\mu\text{g}/\text{mL}$), 于 10mL 容量瓶中, 准确加入乙醇 1mL, 摇匀, 加氢氧化钠溶液 (20g/L) 至刻度, 摇匀, 置 60 $^{\circ}\text{C}$ 恒温水浴中反应 30min, 取出冷至室温, 以氢氧化钠溶液 (20g/L)-乙醇 (4+1) 为空白, 按附录十, 用分光光度法, 在 238nm 的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸收度, 计算, 即得。

双水杨酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的双水杨酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_5$; $M_r = 258.2262$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[双水杨酯纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 乙醇溶解, 0.2mL 酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。同时做空白试验。双水杨酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2582}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2582——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的 双水杨酯的质量。

霜霉威 ($\text{C}_9\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的霜霉威 ($\text{C}_9\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=188.2673$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 再根据需要用丙酮配成适当浓度的标准工作溶液。

水胺硫磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{NO}_4\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的水胺硫磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{NO}_4\text{PS}$; $M_r=298.288$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏的二氯甲烷溶解, 再转移到 100mL 容量瓶内, 用重蒸馏的二氯甲烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用二氯甲烷再配成适当浓度的标准工作溶液。

水合氯醛 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的水合氯醛 ($\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3\text{O}_2$; $M_r=165.403$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[水合氯醛纯度的测定] 准确称取 0.4g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 水溶解后, 准确加入 30mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$], 摇匀, 静置 2min, 加酚酞指示液 (10g/L) 数滴, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至红色消失, 再加 6 滴铬酸钾指示液 (10g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.0100\text{mol/L}$] 滴定; 自氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 的体积 (V_1) 中减去消耗硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 的体积 (V_2), 再减去消耗硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.0100\text{mol/L}$] 的体积 (V_3) 的 $\frac{2}{15}$ 。水合氯醛的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{\left(c_1 V_1 - c_2 V_2 - \frac{2}{15} c_3 V_3\right) \times 0.1654}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫酸标准溶液的容积, mL;

c_2 ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_3 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_3 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1654——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的水合氯醛的质量。

水杨酸 ($\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的水杨酸 ($\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$; $M_r=138.1207$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 加少量乙醇溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释至刻度, 混匀。

[水杨酸纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性) 溶解后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定溶液呈粉红色, 并保持 30s。水杨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1381}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1381——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的水杨酸的质量。

水杨酸二乙胺 ($\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量水杨酸二乙胺于称量瓶中, 于 80 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的水杨酸二乙胺 ($\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{NO}_3$; $M_r=211.2576$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光、低温保存。

[水杨酸二乙胺纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示剂 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。水杨酸二乙胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2113}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2113——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的水杨酸二乙胺的质量。

II 标准溶液

水杨酸镁 $[\text{Mg}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3)_2]$ 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量水杨酸镁 $[\text{Mg}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}; M_r = 370.5917]$ 于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的无水水杨酸镁 $[\text{Mg}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3)_2; M_r = 298.5306]$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。

[标定] 分光光度法:

准确移取 2.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度 (20 $\mu\text{g}/\text{mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 296nm 的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸光度, 计算, 即得。

顺铂 $[\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_2]$ 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量顺铂于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的顺铂 $[\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_2; M_r = 300.045]$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[顺铂纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于灼烧至恒重的坩埚中, 缓缓灼烧至完全炭化, 在 400 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧至恒重。顺铂的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 1.5381}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——恒重后残渣质量, g;

m ——样品质量, g;

1.5381——Pt 与 $\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_2$ 的换算系数。

顺丁烯二酸酐 ($\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的顺丁烯二酸酐 ($\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_3; M_r = 98.0569$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[顺丁烯二酸酐纯度的测定] 称取 0.15g 样品, 准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 不含二氧化碳的水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。同时做空白试验。顺丁烯二酸酐的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.04903}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.04903——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的顺丁烯二酸酐的质量。

丝氨酸 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量丝氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的丝氨酸 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_3$; $M_r=105.0926$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[丝氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 1mL 无水甲酸溶解后, 加 25mL 冰醋酸, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

丝氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1051}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1051——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的丝氨酸的质量。

丝裂霉素 ($\text{C}_{15}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量丝裂霉素于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的丝裂霉素 ($\text{C}_{15}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_5$; $M_r=334.3272$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

司可巴比妥钠 ($\text{NaC}_{12}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量司可巴比妥钠于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的司可巴比妥钠 ($\text{NaC}_{12}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_3$; $M_r=260.2648$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[司可巴比妥钠纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 10mL 水, 振摇使其溶解, 准确加入 25mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=0.100\text{mol/L}$], 再加 5mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 并振摇 1min, 暗处放置 15min, 注意微开瓶塞, 加入 10mL

II 标准溶液

碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 摇匀后, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 1mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。司可巴比妥钠质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1301}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1301——与 1.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的司可巴比妥钠的质量。

司莫司汀 ($\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的司莫司汀 ($\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{O}_2$; $M_r = 247.722$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 2.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度 (20 $\mu\text{g/mL}$)。按附录十, 用分光光度法, 在 232nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{O}_2$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 254, 计算, 即得。

司坦唑醇 ($\text{C}_{21}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量司坦唑醇于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的司坦唑醇 ($\text{C}_{21}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}$; $M_r = 328.4916$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[司坦唑醇纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸温热使其溶解, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色。同时做空白试验。司坦唑醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3285}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3285——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的司坦唑醇的质量。

■ 环素 (C₂₂H₂₄N₂O₈) 标准溶液 [1000 μ g/mL (1000 单位/mg)]

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (准确到 0.0002g) 四环素 (C₂₂H₂₄N₂O₈; $M_r=444.4346$) [如四环素纯品的效价低于 1000 单位/mg (1 单位 = 1 μ g), 配制时, 则换算为 1000 单位/mg], 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$] 定容, 混匀。四环素标准溶液浓度为 1000 μ g/mL。于冰箱中 4 $^{\circ}\text{C}$ 保存, 可使用一周。

四环素标准工作溶液: 吸取适量四环素标准储备溶液, 用 pH4.5 磷酸盐缓冲液稀释后使用。

四氯化碳 (CCl₄) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 95% 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。滴加重蒸馏纯化的四氯化碳 (CCl₄; $M_r=153.823$) (色谱纯: 99%), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为四氯化碳的质量 (如果准确到 0.1000g, 操作有困难, 可通过准确记录四氯化碳质量, 计算其浓度)。用 95% 乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

1,1,2,2-■ 氯乙烷 (C₂H₂Cl₄) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 甲醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加经气相色谱法测定纯度的 1,1,2,2-四氯乙烷 (C₂H₂Cl₄; $M_r=167.849$) ($\geq 99.5\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为 1,1,2,2-四氯乙烷的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录 1,1,2,2-四氯乙烷质量, 计算其浓度)。用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。采用气相色谱法定值。临用时取适量稀释。

松油醇 (C₁₀H₁₈O) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加松油醇 (α -松油醇、 β -松油醇、 γ -松油醇) (C₁₀H₁₈O; $M_r=202.2921$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为松油醇的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录松油醇质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。

苏氨酸 (C₄H₉NO₃) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量苏氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 经纯度分析的苏氨酸 (C₄H₉NO₃; $M_r=119.1192$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[苏氨酸纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g 置于 250mL 锥形瓶中, 加 3mL 无水甲酸与 50mL 冰醋酸使其溶解, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电

II 标准溶液

极为指示电极,饱和甘汞电极为参比电极),搅拌,并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$];开始时可每次加入较多的量,搅拌,记录电位;至将近终点前,则应每次加入少量,搅拌,记录电位;至突跃点已过,仍应继续滴加几次标准溶液,并记录电位。

滴定终点的确定:同苯巴比妥。同时做空白试验。

苏氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1191}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1191——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的,以 g 为单位的苏氨酸的质量。

速灭磷 ($\text{C}_7\text{H}_{13}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的速灭磷 ($\text{C}_7\text{H}_{13}\text{O}_6$; $M_r=193.1745$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用二氯甲烷溶解,转移到 100mL 容量瓶中,用二氯甲烷稀释到刻度,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。使用时,根据需要再用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

速灭威 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平,准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 速灭威 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_2$; $M_r=165.1891$) (纯度 $\geq 99\%$),置于 100mL 烧杯中,用重蒸馏二氯甲烷溶解,移入 100mL 容量瓶中,用重蒸馏二氯甲烷定容,混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。

羧甲司坦 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量羧甲司坦于称量瓶中,于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重,置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的羧甲司坦 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_4\text{S}$; $M_r=179.194$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$),置于 100mL 烧杯中,加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后,移入 1000mL 容量瓶中,用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度,混匀。

[羧甲司坦纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品,准确到 0.0001g,置于 250mL 锥形瓶中,加 10mL 水与 4mL 盐酸使其溶解,再加 20mL 水,加 1 滴甲基橙指示液 (0.5g/L),用溴酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KBrO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 缓缓滴定 [温度保持在 (18~25) $^{\circ}\text{C}$] 至红色消失。羧甲司坦的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.08960}{m} \times 100\%$$

式中 V ——溴酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——溴酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.08960——与 1.00mL 溴酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6} \text{KBrO}_3) = 1.000 \text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的羧甲司坦的质量。

缩二脲 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 缩二脲 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_2$; $M_r = 103.0800$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 溶于水, 移入 100mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。此标准溶液使用前制备。

T-2 毒素 (镰刀菌属; $\text{C}_{24}\text{H}_{34}\text{O}_9$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的 T-2 毒素 ($\text{C}_{24}\text{H}_{34}\text{O}_9$; $M_r = 466.5214$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用甲醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/L}$ 的标准储备溶液。-20 $^{\circ}\text{C}$ 冰箱储存。于检测当天, 用 20% 甲醇的 PBS [pH7.4 的磷酸盐缓冲液: 称取 0.2g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4), 2.9g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$), 8.0g 氯化钠 (NaCl), 0.2g 氯化钾 (KCl), 加水至 1000mL] 稀释成制备标准曲线的所需浓度。

酞丁安 ($\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N}_7\text{O}_2\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量酞丁安于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酞丁安 ($\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{N}_7\text{O}_2\text{S}_2$; $M_r = 379.460$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量二甲基甲酰胺溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 棕色容量瓶中, 加乙醇稀释到刻度 (10 $\mu\text{g/mL}$), 同法配制对照品标准溶液。按附录十, 用分光光度法, 在 347nm \pm 2nm 的波长处测定对照品标准溶液及待标定溶液的吸光度, 计算, 即得。

泰乐菌素 ($\text{C}_{46}\text{H}_{80}\text{N}_2\text{O}_{13}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 称取适量的泰乐菌素 ($\text{C}_{46}\text{H}_{80}\text{N}_2\text{O}_{13}$; $M_r = 869.1330$) 标准品 (820 $\mu\text{g/mg}$), 准确到 0.0001g, 置于 200mL 烧杯中, 先用少量甲醇溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。置冰箱中 4 $^{\circ}\text{C}$ 保存, 可使用 8d。

羰基化合物 (CO) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.043g (或按纯度换算出质量 $m = 1.043\text{g}/w$; w ——质量分数) 丙酮 (相当于 0.5000g CO) 色谱纯置于含有 50mL 无羰基甲醇的 500mL 容量瓶中, 用无羰基甲醇稀释至刻度, 充分混匀。此标准溶液使用前制备。

II 标准溶液

糖精钠 ($C_7H_4NNaSO_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量糖精钠 ($NaC_7H_4NSO_3 \cdot 2H_2O$; $M_r = 241.197$) 于称量瓶中, 在 120°C 烘干 6h, 除去结晶水, 置于干燥器中备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的糖精钠 ($C_7H_4NNaSO_3$; $M_r = 205.166$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[糖精钠纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。糖精钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2052}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.2052 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的糖精钠的质量。

特丁磷 ($C_9H_{21}O_2PS_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的特丁磷 ($C_9H_{21}O_2PS_3$; $M_r = 288.431$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量乙酸乙酯溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用乙酸乙酯定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

特普 ($C_8H_{20}O_7P_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 特普 ($C_8H_{20}O_7P_2$; $M_r = 290.1877$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再以丙酮稀释成适用浓度的标准工作溶液。

替加氟 ($C_8H_9FN_2O_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量替加氟于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g 经纯度分析的替加氟 ($C_8H_9FN_2O_3$; $M_r = 200.1671$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法：准确移取 1.00mL 上述溶液，置 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度 (10 μ g/mL)，摇匀。按附录十，用分光光度法，在 270nm 的波长处测定溶液的吸光度，以 C₈H₉FN₂O₃ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 439，计算，即得。

替硝唑 (C₈H₁₃N₃O₄S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g 经纯度分析的替硝唑 (C₈H₁₃N₃O₄S; $M_r = 247.272$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，(或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)，置于 100mL 烧杯中，加适量丙酮溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用丙酮稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[替硝唑纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 乙酸酐，微热溶解后，冷却，加 1 滴孔雀绿指示液 (3g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显黄绿色，同时做空白试验。替硝唑的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2473}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2473——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的替硝唑的质量。

2,4,5-涕甲酯 (C₈H₅Cl₃O₃) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 2,4,5-涕甲酯 (C₈H₅Cl₃O₃; $M_r = 255.482$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，用甲醇溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用甲醇定容，混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时，根据需要用甲醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

涕灭威砒 (C₇H₁₄N₂O₂S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 涕灭威砒 (C₇H₁₄N₂O₂S; $M_r = 190.263$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，加少量二氯甲烷溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用二氯甲烷稀释到刻度。混匀，配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

天门冬氨酸 (C₄H₇NO₄) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量天门冬氨酸 (C₄H₇NO₄; $M_r = 133.1027$) 于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的天门冬氨酸纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于烧杯中，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$] 溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。配制成浓

II 标准溶液

度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液，避光低温保存。使用时用水稀释。

[天门冬氨酸纯度的测定] 电位滴定法：称取 0.1g 已于 105°C 干燥的样品，准确到 0.0001g 。置于 250mL 锥形瓶中，加 2mL 无水甲酸溶解，加 30mL 冰醋酸，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极（玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极），搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

天门冬氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1331}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积， mL ；

c ——高氯酸标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

0.1331 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的天门冬氨酸的质量。

L-天门冬氨酸 ($\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量 L-天门冬氨酸于称量瓶中，于 105°C 下干燥 3h ，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）并经纯度分析的 L-天门冬氨酸 ($\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$ ； $M_r=133.1027$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量新煮沸冷却的水，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[L-天门冬氨酸纯度的测定] 称取 0.25g 已于 105°C 干燥的样品，准确至 0.0001g 。置于锥形瓶中，加 100mL 新煮沸冷却的水，2 滴酚酞指示液 ($10\text{g}/\text{L}$)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液出现淡粉红色，并保持 30s 。L-天门冬氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1331}{m} \times 100\%$$

式中 w ——L-天门冬氨酸的质量分数， $\%$ ；

V ——氢氧化钠标准溶液的体积， mL ；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

0.1331 ——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的，以 g 为单位的 L-天门冬氨酸的质量。

天门冬酰胺 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量一水合天门冬酰胺 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重（脱水完全）取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）并经纯度分析的天门冬酰胺 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3$ ； $M_r=$

132.1179) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[天门冬酰胺的测定] 称取 0.15g 已于 105℃ 干燥的样品, 准确至 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加 3mL 甲酸, 50mL 冰醋酸, 2 滴结晶紫指示液 (2g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。天门冬酰胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1321}{m} \times 100\%$$

式中 w ——天门冬酰胺的质量分数, %;

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1321——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的天门冬酰胺的质量。

天门冬酰苯丙氨酸甲酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 天门冬酰苯丙氨酸甲酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_5$; $M_r=294.3937$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

天门冬酰胺酶标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量天门冬酰胺酶于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量天门冬酰胺酶纯品 (按纯度换算出质量 $m=10000\text{g}/w$; w ——每 mg 的效价单位) 纯品 (1mg 的效价不低于 250 单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[效价测定]

(1) 对照溶液的制备 取适量硫酸铵于 105℃ 干燥至恒重, 准确称取 0.1321g 干燥的硫酸铵, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 [$c(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4=0.001\text{mol/L}$] 的溶液。

(2) 样品溶液的制备 取适量天门冬酰胺酶于 105℃ 干燥至恒重, 准确称取 0.1g 干燥的样品, 用磷酸盐缓冲溶液 (pH8) 溶解, 转移到 2000mL, 用磷酸缓冲溶液稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度约为 50 $\mu\text{g/mL}$ 的溶液。

(3) 测定 取 3 支试管 (14cm \times 1.2cm), 各加入 1.9mL 天门冬酰胺溶液 (0.33%) 于 37℃ 水浴中预热 3min, 分别于第 1 管 (t_0) 加入 0.1mL 磷酸盐缓冲液 (pH8), 第 2、3 管 (t) 各准确加入 0.1mL 样品溶液, 置 37℃ 水浴中, 准确反应 15min, 立即加入 25% 三氯乙酸溶液各 0.5mL, 摇匀, 分别为空白反应液 (t_0) 和反应液 (t)。准确量取 t_0 、 t 和对照溶液各 0.5mL 置试管中, 每份平行做 2 管, 各加 7.0mL 水及 1.0mL 碘化汞钾溶液 (取碘化汞 23g、碘化钾 16g, 加水至 100mL, 临用前与 20% 氢氧化钠溶液等体积混合), 混匀, 另

II 标准溶液

取试管 1 支, 加 7.5mL 水及 1.0mL 碘化汞钾溶液, 作空白对照管, 室温放置 15min, 在 450nm 的波长处, 分别测定吸光度 A_0 、 A_t 和 A_s , 计算平均值, 天门冬酰胺酶的效价 (单位/mg) 按下式计算:

$$\text{效价(单位/mg)} = \frac{(A_t - A_0) \times 50bF}{A_s m_1 \times 15}$$

式中 50——反应常数;
15——反应时间, min;
 b ——稀释倍数;
 F ——对照溶液浓度的校正值;
 m_1 ——样品质量, g。

注: 效价单位定义是: 一个天门冬酰胺酶单位相当于在 37℃ 时每分钟分解天门冬酰胺产生 $1\mu\text{mol}$ 氨 (NH_3) 所需的酶量。

甜菊素 ($\text{C}_{38}\text{H}_{60}\text{O}_{18}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量甜菊素于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的甜菊素 ($\text{C}_{38}\text{H}_{60}\text{O}_{18}$; $M_r=804.8722$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[甜菊素纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 稀硫酸溶液 (10%), 25mL 水, 振摇溶解后, 加热至微沸, 水解 30min, 冷却, 过滤, 滤渣用水洗至中性后, 加中性乙醇 (对酚酞指示液呈中性) 50mL, 溶解后, 再加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.0500\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液显红色, 并保持 10s。甜菊素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.8049}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钾标准溶液的体积, mL;
 c ——氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;
0.8049——与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的甜菊素的质量。

甜菊糖苷 ($\text{C}_{38}\text{H}_{60}\text{O}_{18}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量甜菊糖苷于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥 2h, 放置干燥器中冷却后, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的甜菊糖苷 ($\text{C}_{38}\text{H}_{60}\text{O}_{18}$; $M_r=804.8722$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于烧杯中, 用乙腈-水 (80+20) 溶液溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用乙腈-水 (80+20) 溶液定容, 摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的储备标准溶液。

酮康唑 ($\text{C}_{26}\text{H}_{28}\text{Cl}_2\text{N}_4\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量酮康唑于称量瓶中, 于 80℃ 下减压干燥至恒重, 冷却备用。准确称取

1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酮康唑 ($C_{26}H_{28}Cl_2N_4O_4$; $M_r = 531.431$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[酮康唑纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 冰醋酸溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。酮康唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2657}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2657——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的酮康唑的质量。

酮洛芬 ($C_{16}H_{14}O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量酮洛芬于称量瓶中, 于五氧化二磷干燥器中, 60 $^{\circ}$ C 下的干燥至恒重, 冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的酮洛芬 ($C_{16}H_{14}O_3$; $M_r = 254.2806$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[酮洛芬纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性) 溶解, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH) = 0.100mol/L$] 滴定。酮洛芬的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2543}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2543——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的酮洛芬的质量。

头孢氨苄 ($C_{16}H_{17}N_3O_4S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0519g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0519g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢氨苄 ($C_{16}H_{17}N_3O_4S \cdot H_2O$; $M_r = 365.404$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释

II 标准溶液

到刻度，混匀。避光低温保存。

头孢呋辛钠 ($\text{NaC}_{16}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{O}_8\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢呋辛钠 ($\text{NaC}_{16}\text{H}_{15}\text{N}_4\text{O}_8\text{S}$; $M_r=446.367$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

头孢呋辛酯 ($\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_{10}\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢呋辛酯 ($\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_{10}\text{S}$; $M_r=510.474$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

头孢克洛 ($\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{ClN}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0490g (或按纯度换算出质量 $m=1.0490\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢克洛 ($\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{ClN}_3\text{O}_4\text{S} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=385.823$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

头孢拉定 ($\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢拉定 ($\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$; $M_r=349.405$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

头孢哌酮 ($\text{C}_{25}\text{H}_{27}\text{N}_9\text{O}_8\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢哌酮 ($\text{C}_{25}\text{H}_{27}\text{N}_9\text{O}_8\text{S}_2$; $M_r=645.667$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量丙酮溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。

头孢哌酮钠 ($\text{NaC}_{25}\text{H}_{26}\text{N}_9\text{O}_8\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的头孢哌酮钠 ($\text{NaC}_{25}\text{H}_{26}\text{N}_9\text{O}_8\text{S}_2$; $M_r=667.649$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

头孢羟氨苄 ($\text{C}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0496g (或按纯度换算出质量 $m=1.0496\text{g}/w$; w ——质量分数)

经纯度分析（高效液相色谱法）的头孢氨苄苄（ $C_{16}H_{17}N_3O_5S \cdot H_2O$ ； $M_r = 381.404$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

头孢曲松钠（ $Na_2C_{18}H_{16}N_8O_7S_3$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

〔配制〕 准确称取1.1053g（或按纯度换算出质量 $m = 1.1053\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的头孢曲松钠（ $Na_2C_{18}H_{16}N_8O_7S_3 \cdot 3.5H_2O$ ； $M_r = 661.597$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

头孢噻肟钠（ $NaC_{16}H_{16}N_5O_7S_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

〔配制〕 准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的头孢噻肟钠（ $NaC_{16}H_{16}N_5O_7S_2$ ； $M_r = 477.447$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

头孢噻吩钠（ $NaC_{16}H_{15}N_2O_6S_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

〔配制〕 准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的头孢噻吩钠（ $NaC_{16}H_{15}N_2O_6S_2$ ； $M_r = 418.420$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

头孢他啶（ $C_{22}H_{22}N_6O_7S_2$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

〔配制〕 取适量头孢他啶（ $C_{22}H_{22}N_6O_7S_2 \cdot 5H_2O$ ； $M_r = 636.652$ ）于称量瓶中，于60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的头孢他啶（ $C_{22}H_{22}N_6O_7S_2$ ； $M_r = 546.576$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于200mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

头孢唑林钠（ $NaC_{14}H_{13}N_8O_4S_3$ ）标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ）

〔配制〕 准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析（高效液相色谱法）的头孢唑林钠（ $NaC_{14}H_{13}N_8O_4S_3$ ； $M_r = 476.489$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

土霉素标准溶液（1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ，单位/mg）

〔配制〕 用最小分度为0.01mg的分析天平，准确称取0.1000g（准确到0.0001g）土霉素〔如土霉素纯品的效价低于1000单位/mg（1单位=1 μg ），配制时，则换算为1000单位/mg〕，用盐酸溶液〔 $c(\text{HCl}) = 0.01\text{mol}/\text{L}$ 〕溶解后，移入100mL容量瓶中，用盐酸溶液〔 $c(\text{HCl}) = 0.01\text{mol}/\text{L}$ 〕定容，混匀。土霉素标准溶液浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 。于冰箱中4 $^{\circ}\text{C}$ 保

II 标准溶液

存, 可使用 1 周。

土霉素标准工作溶液: 吸取适量土霉素标准储备液, 用 pH4.5 磷酸盐缓冲液稀释后使用。

托吡卡胺 ($C_{17}H_{20}N_2O_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的托吡卡胺 ($C_{17}H_{20}N_2O_2$; $M_r=284.3529$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[托吡卡胺纯度的测定] 准确称取 0.2g, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。托吡卡胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2844}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2844——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的托吡卡胺的质量。

托西酸舒他西林 ($C_{25}H_{30}N_4O_9S_2 \cdot C_7H_8O_3S$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的托西酸舒他西林 ($C_{25}H_{30}N_4O_9S_2 \cdot C_7H_8O_3S$; $M_r=766.859$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

脱氢乙酸 ($C_6H_8O_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的脱氢乙酸 ($C_6H_8O_4$; $M_r=168.1467$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于小烧杯中, 加重蒸馏丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[脱氢乙酸纯度测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 95% 中性乙醇 30mL 溶解, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}$] 滴定至溶液呈粉红色。脱氢乙酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1682}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1682——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的脱氢乙酸的质量。

脱氧雪腐镰刀菌烯醇 (DON、呕吐毒素; $\text{C}_{15}\text{H}_{20}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 脱氧雪腐镰刀菌烯醇 ($\text{C}_{15}\text{H}_{20}\text{O}_6$; $M_r=296.3157$) 纯品于小烧杯中, 加乙酸乙酯-甲醇 (19:1) 溶解。移入 100mL 容量瓶中, 用乙酸乙酯-甲醇 (19:1) 稀释至刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

方法 2 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量呕吐毒素纯品, 于小烧杯中, 用甲醇配成 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。-20 $^{\circ}\text{C}$ 冰箱储存。于检测当天, 准确吸取储备液, 用 20% 甲醇的 PBS {pH7.4 的磷酸盐缓冲溶液 [称取 0.2g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4), 2.9g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$), 8.0g 氯化钠 (NaCl), 0.2g 氯化钾 (KCl), 加水至 1000mL]} 稀释成制备标准曲线的所需浓度。

妥布霉素 ($\text{C}_{18}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_9$) 标准溶液 (1000 单位/mL, $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 妥布霉素 ($\text{C}_{18}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_9$; $M_r=467.5145$) 纯品 (1mg 的效价不低于 900 妥布霉素单位), 准确至 0.0001g, 置于 100mL 烧杯中, 加灭菌水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。配制成每 1mL 中含 1000 单位的妥布霉素溶液, 1000 妥布霉素单位相当于 1mg 的 $\text{C}_{18}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_9$ 。照抗生素微生物检定法测定。

完灭硫磷 ($\text{C}_8\text{H}_{18}\text{NO}_4\text{PS}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的完灭硫磷 ($\text{C}_8\text{H}_{18}\text{NO}_4\text{PS}_2$; $M_r=287.337$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量的重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

维 A 酸 ($\text{C}_{20}\text{H}_{28}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量维 A 酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维 A 酸 ($\text{C}_{20}\text{H}_{28}\text{O}_2$; $M_r=300.4351$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[维 A 酸纯度的测定] 准确称取 0.24g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 二甲基甲酰胺, 溶解后, 加 3 滴麝香草酚蓝的二甲基甲酰胺溶液 (1%), 用甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈绿色, 同时做空白试验。维 A 酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3004}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积, mL;

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3004——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的维 A 酸的质量。

维生素 A (视黄醇; $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}$) 标准溶液 (1000IU/mL)

[配制] 准确称取维生素 A 乙酸乙酯 ($\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{O}_2$; $M_r = 328.4883$) 油剂 (每 g 含 1.00×10^6 IU) 0.1000g 或结晶纯品 0.0344g 于皂化瓶中, 按下列步骤皂化和提取, 将乙醚提取液全部浓缩蒸发至干, 用正己烷溶解残渣置入 100mL 棕色容量瓶中, 并稀释至刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000IU/mL 的维生素 A 储备液。置 4℃ 冰箱中保存。

(1) 皂化 将维生素 A 乙酸酯油剂置入 250mL 圆底烧瓶中, 加 50mL 抗坏血酸乙醇溶液 (5g/L), 加 10mL 氢氧化钾溶液 (500g/L), 混匀。置于沸水浴上回流 30min, 不时振荡防止试样黏附在瓶壁上, 皂化结束, 分别用 5mL 乙醇、5mL 水自冷凝管顶端冲洗其内部, 取出烧瓶冷却至约 40℃。

(2) 提取 定量转移全部皂化液于盛有 100mL 无水乙醚 (无过氧化物) 的 500mL 分液漏斗中, 用 (30~50)mL 蒸馏水分 (2~3) 次冲洗圆底烧瓶并入分液漏斗, 加盖、放气、随后混合, 激烈振荡 2min, 静置分层。转移水相于第二个分液漏斗中, 分次用 100mL、60mL 乙醚重复提取 2 次, 弃去水相, 合并 3 次乙醚相。用蒸馏水每次 100mL 洗涤乙醚提取液至中性, 初次水洗时轻轻旋摇, 防止乳化。乙醚提取液通过无水硫酸钠脱水。

(3) 浓缩 将乙醚提取液置于旋转蒸发器烧瓶中, 在水浴温度约 50℃, 部分真空条件下蒸发至干或用氮气吹干。以上操作均在避光通风柜内进行。

维生素 B₁ (硫胺素; $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{ClN}_4\text{OS} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 μg /mL)

[配制] 取适量维生素 B₁ 于称量瓶中, 置于五氧化二磷 (或氯化钙) 干燥器中干燥 24h。快速准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维生素 B₁ ($\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{ClN}_4\text{OS} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 337.268$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 200mL 烧杯中, 加 40mL 的酸性乙醇溶液 (体积分数为 20%, 用盐酸调节 pH=3.5~4.3), 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用酸性乙醇稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μg /mL 的标准储备溶液。低温避光保存。

[维生素 B₁ 纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 100mL 具塞锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 微热溶解后, 盖紧瓶塞, 冷却至室温, 加 5mL 乙酸汞试液 (50g/L) 与 2 滴喹哪啶红-亚甲基蓝混合指示液 (1g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显天蓝色, 振摇 30s 不褪色, 同时做空白试验。维生素 B₁ 的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1686}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1686——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的维生素 B₁ 的质量。

维生素 B₆ (盐酸吡哆醇; $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制]

方法 1 取适量维生素 B₆ (盐酸吡哆醇) 于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维生素 B₆ (盐酸吡哆醇) ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=205.639$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

方法 2 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的维生素 B₆ (盐酸吡哆醇) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 加少许甲苯, 以水稀释至刻度, 混匀。转移到棕色试剂瓶中, 于冰箱中保存。

[维生素 B₆(盐酸吡哆醇) 纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (5%), 微热溶解后, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 振荡 30s 不褪色, 同时做空白试验。维生素 B₆(盐酸吡哆醇) 的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2056}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2056——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的维生素 B₆ (盐酸吡哆醇) 的质量。

维生素 B₁₂ ($\text{CoC}_{63}\text{H}_{88}\text{N}_{14}\text{O}_{14}\text{P}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量维生素 B₁₂ 于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用 (不宜久放, 以免吸水)。快速准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维生素 B₁₂ ($\text{CoC}_{63}\text{H}_{88}\text{N}_{14}\text{O}_{14}\text{P}$; $M_r=1355.365$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[标定] 分光光度法: 避光操作, 准确移取 2.5mL 上述溶液, 置 100mL 棕色容量瓶中, 用水稀释至刻度 (25 $\mu\text{g}/\text{mL}$), 混匀。按附录十, 用分光光度法, 在 361nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $\text{C}_{63}\text{H}_{88}\text{Co}_{11}\text{N}_{14}\text{O}_{14}\text{P}$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 207 计算, 即得。

维生素 C 钙 [$\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2$] 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量维生素 C 钙于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备

II 标准溶液

用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维生素 C 钙 $[\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2; M_r=198.1060]$ 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[维生素 C 钙纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 新煮沸过的冷水与 15mL 硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}]$, 使其溶解, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 立即用碘标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液所显的蓝色在 30s 内不褪。维生素 C 钙的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.09905}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09905——与 1.00mL 碘标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的维生素 C 钙的质量。

维生素 C 钠 ($\text{C}_6\text{H}_7\text{NaO}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量维生素 C 钠于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的维生素 C 钠 ($\text{C}_6\text{H}_7\text{NaO}_6; M_r=198.1060$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。临用现配。

[维生素 C 钠纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 新煮沸过的冷水与 15mL 硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}]$, 使其溶解, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 立即用碘标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.1\text{mol/L}]$ 滴定至溶液所显的蓝色在 30s 内不褪。维生素 C 钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.09905}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09905——与 1.00mL 碘标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的维生素 C 钠的质量。

维生素 D₂ ($\text{C}_{28}\text{H}_{44}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的维生素 D₂ ($\text{C}_{28}\text{H}_{44}\text{O}; M_r=396.6484$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。低温避光保存。

维生素 D₃ ($\text{C}_{27}\text{H}_{44}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数)

经纯度分析的维生素 D₃ (胆钙化醇) (C₂₇H₄₄O; M_r=384.6377) 结晶纯品 (纯度≥99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量正己烷溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。避光、4℃ 保存。

维生素 E (α-生育酚; C₂₉H₅₀O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 维生素 E (α-生育酚) (C₂₉H₅₀O₂; M_r=384.6377) 纯品 (纯度≥99%), 于小烧杯中, 用脱醛乙醇溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用脱醛乙醇稀释至刻度, 混匀, 4℃ 保存。临用前用紫外分光光度法标定维生素 E 溶液的准确浓度。

维生素 K₁ (C₃₁H₄₆O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (液相色谱法) 的维生素 K₁ (C₃₁H₄₆O₂; M_r=450.6957) 纯品 (纯度≥99%), 于小烧杯中, 用色谱纯正己烷溶解, 转移到 1000mL 棕色容量瓶中, 用色谱纯正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的储备标准溶液。低温避光保存。

微晶纤维素标准溶液 [1000μg/mL (以纤维素计)]

[配制] 取适量微晶纤维素纯品于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经含量分析的微晶纤维素纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲苯溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲苯稀释到刻度, 混匀。

[微晶纤维素含量测定] 准确称取 0.125g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 水, 准确加入 50mL 重铬酸钾溶液 (准确称取 4.903g 基准重铬酸钾, 加水适量使其溶解, 并稀释至 200mL), 混匀, 小心加 100mL 硫酸, 迅速加热至沸, 冷却至室温, 转移到 250mL 容量瓶中, 加水稀释至刻度, 摇匀, 准确量取 50.00mL 溶液, 加 3 滴邻二氮菲指示液, 用硫酸亚铁铵标准溶液 { $c[\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2]=0.1000\text{mol/L}$ } 滴定。同时做空白试验。微晶纤维素中纤维素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.00675}{m} \times 5 \times 100\%$$

式中 V_1 ——空白试验硫酸亚铁铵标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫酸亚铁铵标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸亚铁铵标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

5——稀释比例;

0.00675——与 1.00mL 硫酸亚铁铵标准溶液 { $c[\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2]=1.000\text{mol/L}$ } 相当的, 以 g 为单位的微晶纤维素中纤维素的质量。

胃蛋白酶标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量胃蛋白酶于称量瓶中, 于 100℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备

II 标准溶液

用。准确称取适量 ($m=10000g/w$; w ——胃蛋白酶的效价) 经含量测定的胃蛋白酶纯品 (1g 的效价不低于 3800 胃蛋白酶单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[胃蛋白酶效价测定]

(1) 对照品溶液的制备 准确称取适量经 105℃ 干燥至恒重的酪氨酸, 加盐酸溶液 {取 65mL [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 的盐酸溶液, 加水至 1000mL} 制成每 1mL 含 0.5mg 的溶液。

(2) 样品溶液的制备 准确称取样品适量, 准确到 0.0002g。用上述盐酸溶液制成每 1mL 含 (0.2~0.4) 单位的溶液。

(3) 测定 取 6 支试管, 其中 3 支各准确加入对照品溶液 1mL, 另 3 支各准确加入样品 1mL, 于 $(37\pm 0.5)^\circ\text{C}$ 恒温水浴中放置 5min, 准确加入预热至 $(37\pm 0.5)^\circ\text{C}$ 的 5mL 血红蛋白溶液 {称取 1g 牛血红蛋白, 加盐酸溶液 [取 $c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$ 盐酸溶液 65mL, 加水至 1000mL] 溶解, 并稀释到 100mL}, 摇匀, 并准确计时, 在 $(37\pm 0.5)^\circ\text{C}$ 水浴中反应 10min, 立即准确加入 5mL 三氯乙酸溶液 (5%), 摇匀, 过滤, 取滤液备用。另取 2 支试管, 各准确加入 5mL 血红蛋白溶液, 置 $(37\pm 0.5)^\circ\text{C}$ 水浴中保温 10min, 再准确加入 5mL 三氯乙酸溶液 (5%), 其中 1 支加 1mL 样品溶液, 另 1 支加 1mL 上述盐酸溶液, 摇匀, 过滤, 取滤液, 分别作为样品和对照品的空白对照, 用分光光度法, 在 275nm 的波长处测定吸光度, 算出平均值 \bar{A}_s 和 \bar{A} 。按下式计算:

$$\text{每 1g 含蛋白酶活力(单位)} = \frac{\bar{A}m_s n}{\bar{A}_s m \times 10 \times 181.19}$$

式中 \bar{A}_s ——对照品的平均吸光度;

\bar{A} ——样品的平均吸光度;

m_s ——对照品溶液每 1mL 中含酪氨酸的量, μg ;

m ——样品取样量, g;

n ——样品稀释倍数。

注: 在上述条件下, 每分钟能催化水解血红蛋白生成 $1\mu\text{mol}$ 酪氨酸的酶量, 为 1 个蛋白酶活力单位。

卫茅醇 ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 卫茅醇 ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$; $M_r=182.1718$) 纯品, 于烧杯中, 加入 1mL 无水吡啶和 4mL 乙酸酐, 在电热板上加热 30min (缓慢加热, 以防内容物沸腾), 冷却, 移入 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的储备标准溶液。

鸟苷酸二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_5\text{O}_8\text{P}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (分光光度法) 的鸟苷酸二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_5\text{O}_8\text{P}$; $M_r=407.1843$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于高型烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

乌洛托品（六次甲基四胺，六亚甲基四胺； $C_6H_{12}N_4$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的乌洛托品（ $C_6H_{12}N_4$ ； $M_r=140.1863$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ）置于 100mL 烧杯中，加适量水，溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[乌洛托品纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品，准确到 0.0001g ，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 水溶解，准确加入 50mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5000\text{mol/L}$]，摇匀，加热煮沸至不再发生甲醛臭味，随时加近沸的水补足蒸发的水分，冷却至室温，加 2 滴甲基红指示液（ 0.5g/L ），用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.5000\text{mol/L}$] 滴定。乌洛托品的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.03504}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积， mL ；

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度， mol/L ；

c_2 ——氢氧化钠标准溶液的浓度， mol/L ；

V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积， mL ；

m ——样品质量， g ；

0.03504 ——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的乌洛托品的质量。

五氟利多（ $C_{28}H_{27}ClF_5NO$ ）标准溶液（ $1000\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 取适量五氟利多于称量瓶中，于 80°C 下干燥至恒重取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g （或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的五氟利多（ $C_{28}H_{27}ClF_5NO$ ； $M_r=523.965$ ）纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000L 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[五氟利多纯度的测定] 电位滴定法：称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g 。置于 250mL 锥形瓶中，加 30mL 乙醇溶解后，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极（玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极），搅拌，并自滴定管中分次加入用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.0250\text{mol/L}$] 滴定至溶液 pH 为 5.1 ；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

五氟利多的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5240}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——盐酸标准溶液的体积， mL ；

V_2 ——空白试验盐酸标准溶液的体积， mL ；

c ——盐酸标准溶液的浓度， mol/L ；

m ——样品质量， g ；

II 标准溶液

0.5240——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的五氟利多的质量。

五氯酚 ($\text{C}_6\text{HCl}_5\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 五氯酚 ($\text{C}_6\text{HCl}_5\text{O}$; $M_r=266.337$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用正己烷溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

五氯硝基苯 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的五氯硝基苯 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$; $M_r=295.335$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用重蒸馏正己烷溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

五肽胃泌素 ($\text{C}_{37}\text{H}_{49}\text{N}_7\text{O}_9\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的五肽胃泌素 ($\text{C}_{37}\text{H}_{49}\text{N}_7\text{O}_9\text{S}$; $M_r=767.891$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量二甲基二甲酰胺溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用二甲基二甲酰胺稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 5.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用氨水溶液 [$c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O})=0.01\text{mol/L}$] 稀释到刻度 (50 $\mu\text{g/mL}$)。在 280nm 的波长处测定吸光度, 按 $\text{C}_{37}\text{H}_{49}\text{N}_7\text{O}_9\text{S}$ 的吸收系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 70 计算, 即得。

戊草丹 ($\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{NOS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的戊草丹 ($\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{NOS}$; $M_r=255.335$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用重蒸馏正己烷定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用正己烷稀释储备液配制成适用浓度的标准工作溶液。

戊二醛 ($\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用带盖的玻璃称量瓶, 预先加入适量水, 加盖, 准确称量。之后滴加戊二醛 ($\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$; $M_r=100.1158$) 纯品, 再次称量, 至两次称量结果之差为 1.0000g, 即为戊二醛质量 (如果准确到 1.0000g, 操作有困难, 可通过准确记录戊二醛质量, 计算其浓度)。全部转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存备用。临用时取适量稀释。

[戊二醛纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 准确加 20mL 三乙醇胺 (6.5%), 与 25mL 盐酸羟胺的中性溶液 [取盐酸羟胺 17.5g, 加 75mL 水溶解, 加异丙醇稀释至 500mL, 摇匀, 加 15mL 溴酚蓝乙醇溶液 (0.04%), 用三乙醇胺

(6.5%) 溶液滴定至溶液显蓝绿色], 摇匀, 放置 1h, 用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。戊二醛的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1001}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1001——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的戊二醛的质量。

α -戊基肉桂醛 (甲位戊基桂醛; $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加 α -戊基肉桂醛 ($\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{O}$; $M_r = 202.2921$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 再次称量, 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为 α -戊基肉桂醛的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录 α -戊基肉桂醛质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。

戊酸雌二醇 ($\text{C}_{23}\text{H}_{32}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量戊酸雌二醇于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的戊酸雌二醇 ($\text{C}_{23}\text{H}_{32}\text{O}_3$; $M_r = 356.4984$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

西玛津 ($\text{C}_7\text{H}_{12}\text{ClN}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的西玛津 ($\text{C}_7\text{H}_{12}\text{ClN}_5$; $M_r = 201.657$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用丙酮溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

西咪替丁 ($\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_6\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量西咪替丁于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的西咪替丁 ($\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_6\text{S}$; $M_r = 252.339$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇 (或甲醇) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇 (或甲醇) 稀释到刻度, 混匀。

[西咪替丁纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液

II 标准溶液

[$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。西咪替丁的质量分数(w)按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2523}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2523——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的西咪替丁的质量。

西维因 (甲萘威; $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 ($m=0.1001\text{g}$, 质量分数为 99.9%) GBW (E) 060223 的西维因 ($\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NO}_2$; $M_r=201.2212$) 纯度分析标准物质或经纯度分析 [质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数] 的纯品 (纯度 $\geq 99.3\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解并转移到 100mL 容量瓶中, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。储于冰箱中, 使用时用甲醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

注: 如果无法获得西维因标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯方法] ①称取 100g 西维因, 加入 60 $^{\circ}\text{C}$ 温水约 300mL, 搅拌, 抽滤, 除去水溶物。收集晶体。②将晶体置于 500mL 烧杯中, 加入 230mL 三氯甲烷, 加热使晶体完全溶解, 趁热快速抽滤, 在滤液中加入 45mL 石油醚, 置于冰箱中冷冻 (-12°C)。完全冷冻后, 取出, 抽滤, 用冷冻的三氯甲烷+石油醚洗涤晶体 2 次。③重复步骤②数次。经真空干燥制得纯品。

[纯度分析] 采用差示扫描量热法、液相色谱法测定其纯度。

烯虫酯 ($\text{C}_{19}\text{H}_{34}\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的烯虫酯 ($\text{C}_{19}\text{H}_{34}\text{O}_3$; $M_r=310.4715$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用色谱纯甲醇溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用色谱纯甲醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

稀禾啉 ($\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{NO}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的稀禾啉 ($\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{NO}_3\text{S}$; $M_r=317.403$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用甲醇溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

烯菌灵 ($\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的烯菌灵 ($\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}$; $M_r=295.164$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用甲醇溶解, 转移到 100mL 的容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

烯菌酮 ($\text{C}_{12}\text{H}_9\text{Cl}_2\text{NO}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 烯菌酮 ($\text{C}_{12}\text{H}_9\text{Cl}_2\text{NO}_3$; $M_r=286.111$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量石油醚溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用石油醚定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再以石油醚稀释成适当浓度的标准工作溶液。

细胞色素 C 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的细胞色素 C 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量无菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用无菌水稀释到刻度。

[标定] 分光光度法: 准确移取 2.0mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用磷酸盐缓冲溶液 (取 1.38g 磷酸二氢钠与 31.2g 磷酸氢二钠, 加适量水使溶解成 1000mL , 调节 pH 值至 7.3) 稀释到刻度 ($20\mu\text{g}/\text{mL}$), 加约 15mg 连二硫酸钠。按附录十, 用分光光度法, 在约 550nm 的波长处, 以间隔 0.5nm 找出最大吸收波长, 测定溶液的吸光度, 细胞色素 C 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 23.0 计算, 即得。

苋菜红 ($\text{C}_{20}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{Na}_3\text{O}_{10}\text{S}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0309\text{g}$, 质量分数为 97.2%) GBW10001 苋菜红 ($\text{C}_{20}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{Na}_3\text{O}_{10}\text{S}_3$; $M_r=604.473$) 纯度分析标准物质或经纯度分析的纯品 (质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于烧杯中, 加入水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[苋菜红纯度的测定] 称取 0.5g 试样, 准确至 0.0001g , 置于 500mL 锥形瓶中, 加 50mL 新煮沸并冷却至室温的水溶解, 加入 15g 柠檬酸三钠, 150mL 水, 按图 2-4 装好仪器, 在液面下通入二氧化碳气流的同时, 加热至沸, 并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.1\text{mol}/\text{L}$] 滴定至无色为终点。苋菜红的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1511}{m} \times 100\%$$

式中 V ——滴定试样耗用的三氯化钛标准溶液的体积, mL ;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品的质量, g ;

0.1511 ——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的苋菜红的质量。

苋菜红铝色淀 ($\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{S}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的苋菜红铝色淀 ($\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{S}_3$; $M_r=538.528$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加入 20mL 水, 4g 酒石酸氢钠, 缓缓加热至 $(80\sim 90)^\circ\text{C}$, 溶解冷却后, 移入 1000mL 的容量瓶

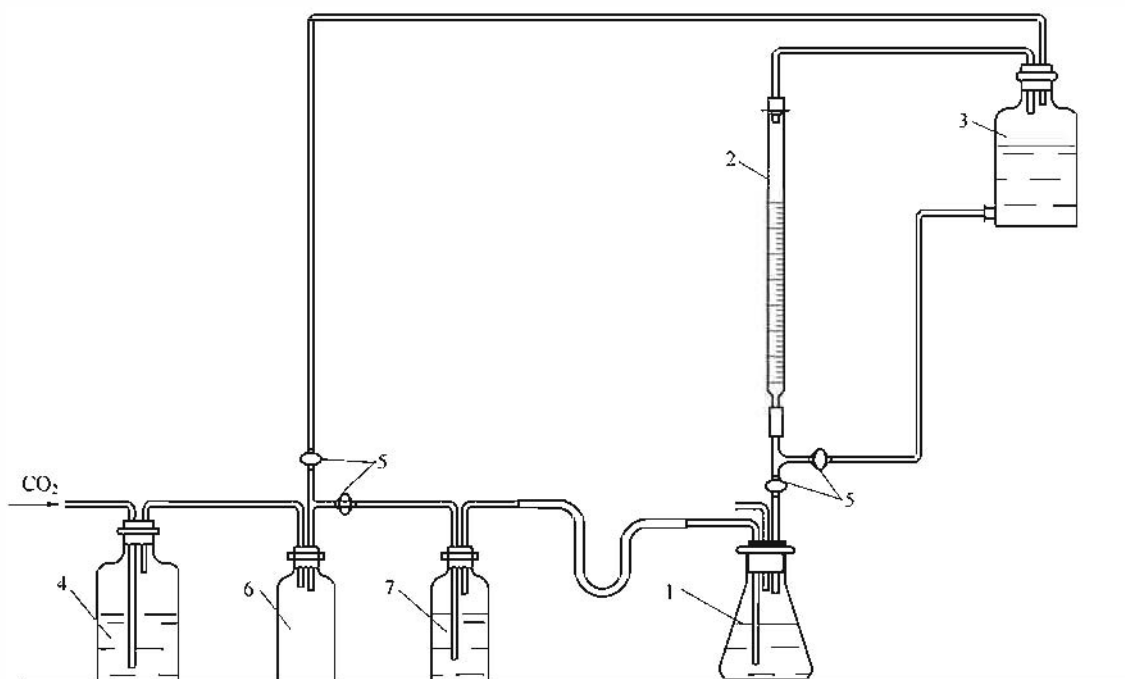


图 2-4 三氯化钛滴定法的装置

- 1—锥形瓶 (500mL); 2—棕色滴定管 (50mL); 3—包黑纸的下口玻璃瓶 (2000mL);
 4—盛碳酸铵溶液 (100g/L) 和硫酸亚铁溶液 (100g/L) 等量混合液的容器 (5000mL);
 5—活塞; 6—空瓶; 7—装有水的洗气瓶

中，用水稀释至刻度，摇匀。

[苋菜红铝色淀纯度的测定] 称取 1.4g 样品，准确至 0.0001g，置于 500mL 锥形瓶中，加 20mL 硫酸溶液 (10%)，在 40℃~50℃ 下搅拌溶解，加 30mL 新煮沸并已冷却至室温的水，加入 30g 柠檬酸三钠，200mL 水，按苋菜红纯度测定中所示，装好仪器，在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸，并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至无色为终点。苋菜红铝色淀的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1511}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积，mL；

c ——三氯化钛标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品的质量，g；

0.1511——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的苋菜红铝色淀的质量。

腺苷钴胺 ($\text{CoC}_{72}\text{H}_{100}\text{N}_{18}\text{O}_{17}\text{P}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 避光操作。取适量腺苷钴胺于称量瓶中，置五氧化二磷干燥器内，于 60℃ 下减压干燥至恒重。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的腺苷钴胺 ($\text{CoC}_{72}\text{H}_{100}\text{N}_{18}\text{O}_{17}\text{P}$ ； $M_r = 1579.582$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。临用现配。

[标定] 分光光度法：避光操作。分别准确移取 5.00mL 取上述溶液，分别置于两个 100mL 棕色容量瓶中，分别用氯化钾溶液 {取 250mL 氯化钾溶液 $[c(\text{KCl}) = 0.2\text{mol/L}]$ ，53mL 盐酸溶液 $[c(\text{HCl}) = 0.2\text{mol/L}]$ ，加水稀释配制成 1000mL} 和磷酸盐缓冲溶液 (pH7.0) 稀释到刻度 (50 $\mu\text{g/mL}$)。按附录十，用分光光度法，以各自的稀释剂为空白，在 304.5nm 的波长附近 (每间隔 0.2nm) 找出最大吸收波长，分别测定吸光度，计算吸光度的差值， $\text{C}_{72}\text{H}_{100}\text{CoN}_{18}\text{O}_{17}\text{P}$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 58.0 计算，即得。

香兰素 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的香兰素 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$; $M_r = 152.1473$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。

硝苯地平 ($\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硝苯地平于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝苯地平 ($\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_6$; $M_r = 346.3346$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。低温避光保存。

[硝苯地平纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 无水乙醇，微热使其溶解，加 50mL 高氯酸溶液 [取 8.5mL 高氯酸溶液 (70%) 加水至 100mL] 与 3 滴邻二氮菲指示液 (5g/L)，立即用硫酸铈标准溶液 $\{c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2] = 0.100\text{mol/L}\}$ 滴定，至近终点时，在水浴中加热至 50 $^{\circ}\text{C}$ 左右，继续缓缓滴定至橙红色消失，同时做空白试验。硝苯地平的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1732}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸高铈标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗硫酸高铈标准溶液的体积，mL；

c ——硫酸高铈标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1732——与 1.00mL 硫酸高铈标准溶液 $\{c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2] = 1.000\text{mol/L}\}$ 相当的，以 g 为单位的硝苯地平的质量。

硝基苯 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶，预先加入 10mL 苯 (或 95% 乙醇)，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加硝基苯 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$; $M_r = 123.1094$) (色谱纯)，称量，至两次称量结果之差为 0.1000g，即为硝基苯质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过记录硝基苯质量，计算其浓度)。用四氯化碳 (或 95% 乙醇) 稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时，取适量稀释。

3-硝基丙酸 ($\text{C}_3\text{H}_5\text{NO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

II 标准溶液

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 3-硝基丙酸 ($\text{C}_3\text{H}_5\text{NO}_4$; $M_r=119.0761$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙酸乙酯溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙酸乙酯稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。置冰箱中 4°C 保存。临时时吸取适量储备液用乙酸乙酯稀释。

4-硝基酚 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的 4-硝基酚 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_3$; $M_r=139.1088$) 纯品 ($\geq 99.5\%$), 于小烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 并稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的储备标准溶液。采用气相色谱法、液相色谱法定值。

硝基甲烷 (CH_3NO_2) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经测定纯度 (色谱法) 的硝基甲烷 (CH_3NO_2 ; $M_r=61.0400$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

5-硝基邻甲氧基苯酚钠 ($\text{C}_7\text{H}_6\text{NO}_4\text{Na}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的 5-硝基邻甲氧基苯酚钠 ($\text{C}_7\text{H}_6\text{NO}_4\text{Na}$; $M_r=191.1166$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用蒸馏水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用蒸馏水定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

硝普钠 [$\text{Na}_2\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}$] 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量硝普钠 [$\text{Na}_2\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=297.948$] 于称量瓶中, 于 120°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝普钠 [$\text{Na}_2\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}$; $M_r=261.918$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[硝普钠纯度的测定] 准确称取 0.12g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解后, 用电位滴定法, 以具有硝酸钾盐桥的饱和甘汞电极为参比电极, 银电极为指示电极, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定。硝普钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1310}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1310——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝普钠的质量。

硝酸甘油 ($C_3H_5N_3O_9$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的硝酸甘油 ($C_3H_5N_3O_9$; $M_r=227.0865$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度。低温避光保存。

硝酸胍 ($CH_5N_3 \cdot HNO_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 硝酸胍 ($CH_5N_3 \cdot HNO_3$; $M_r=122.0833$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加水加热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[硝酸胍纯度的测定] 称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 烧杯中, 加 2mL 氨水溶液 (10%), 75mL 苦味酸溶液 (12.0g/L~12.4g/L), 当有黄色苦味酸胍沉淀形成时, 应稍加搅拌, 将烧杯置于 (5~10) $^{\circ}$ C 冷水浴中放置 1h, 用已恒重的 4 号玻璃坩埚抽滤, 用原滤液 30mL 分数次洗涤烧杯和沉淀, 抽干后, 将沉淀于 105 $^{\circ}$ C 烘干至恒重。硝酸胍的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 0.424}{m} \times 100\%$$

式中 w ——硝酸胍的质量分数, %;

m_1 ——苦味酸胍质量, g;

m ——样品质量, g;

0.424——硝酸胍与苦味酸胍换算系数。

硝酸硫酸 ($C_{12}H_{17}N_5O_4S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量硝酸硫酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝酸硫酸 ($C_{12}H_{17}N_5O_4S$; $M_r=327.359$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[硝酸硫酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.14g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 无水甲酸, 使其溶解, 加 70mL 乙酸酐, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

硝酸硫酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1637}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

m ——样品质量, g;

0.1637——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝酸磺胺的质量。

硝酸毛果芸香碱 ($\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HNO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硝酸毛果芸香碱于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝酸毛果芸香碱 ($\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HNO}_3$; $M_r=271.2698$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[硝酸毛果芸香碱纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.00021g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 微热使其溶解, 冷却后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

硝酸毛果芸香碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2713}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2713——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝酸毛果芸香碱的质量。

硝酸咪康唑 ($\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{Cl}_4\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HNO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硝酸咪康唑于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝酸咪康唑 ($\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{Cl}_4\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HNO}_3$; $M_r=479.141$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[硝酸咪康唑纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 35mL 冰醋酸-乙酸酐混合溶剂 (1+1), 使其溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

硝酸咪康唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4791}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4791——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝酸咪康唑的质量。

硝酸士的宁 ($\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HNO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g 经纯度分析的硝酸士的宁 ($\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HNO}_3$; $M_r = 397.4244$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[硝酸士的宁纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 振摇使其溶解, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

硝酸士的宁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3974}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3974——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝酸士的宁的质量。

硝酸益康唑 ($\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HNO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硝酸益康唑于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝酸益康唑 ($\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HNO}_3$; $M_r = 444.696$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。

[硝酸益康唑纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 使其溶解, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时作空白试验。

硝酸益康唑的质量分数 (w) 按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4447}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4447——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝酸益康唑的质量。

硝酸异山梨酯 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_8$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的硝酸异山梨酯 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_8$; $M_r=236.1363$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

硝西泮 ($\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量硝西泮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的硝西泮 ($\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_3$; $M_r=281.2661$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

[硝西泮纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸与 5mL 乙醇溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显黄绿色, 同时做空白试验。硝西泮的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2813}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2813——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硝西泮的质量。

消旋山莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量消旋山莨菪碱于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的消旋山莨菪碱 ($\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_4$; $M_r=305.3688$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[消旋山莨菪碱纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 乙醇 (对甲基红呈中性) 使其溶解, 准确加入 20mL 盐酸标准溶

液 [$c(\text{HCl}) = 0.100\text{mol/L}$]，加 1 滴甲基红指示液 (0.5g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定。消旋山莨菪碱的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.3054}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——盐酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c_2 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3054——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的消旋山莨菪碱的质量。

缬氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量缬氨酸于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的缬氨酸 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2$ ； $M_r = 117.1463$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[缬氨酸纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 100mL 烧杯中，加 1mL 无水甲酸溶解后，加 25mL 冰醋酸，置电磁搅拌器上，浸入电极，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

缬氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1171}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1171——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的缬氨酸的质量。

辛硫磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的辛硫磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}$ ； $M_r = 298.298$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于烧杯中，用二氯甲烷溶解，转移到 100mL 的容量瓶中，用二氯甲烷稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

辛酸 ($C_8H_{16}O_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取一带盖的称量瓶, 加入少量乙醇, 加盖, 准确称量。之后滴加经纯度分析的辛酸 ($C_8H_{16}O_2$; $M_r=144.2114$), 至两次称量结果之差为 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为辛酸的质量 (如果准确到 1.0000g 操作有困难, 可通过准确记录辛酸质量, 计算其浓度)。转移到 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。

[辛酸纯度的测定] 称取 0.3g 的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇 (对酚酞指示剂显中性) 溶解后, 加 0.1mL 酚酞指示液 ($10\text{g}/\text{L}$), 立即用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 至溶液显粉红色, 并保持 30s 。辛酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1442}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL ;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.1442 ——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的辛酸的质量。

新红 ($C_{18}H_{12}N_3Na_3O_{11}S_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 新红纯品 ($C_{18}H_{12}N_3Na_3O_{11}S_3$; $M_r=611.466$) (纯度 $\geq 99\%$), 于烧杯中, 加入水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[新红纯度的测定] 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g , 置于 500mL 锥形瓶中, 加新煮沸并已冷却至室温的水溶解, 加入 15g 柠檬酸三钠, 150mL 水, 按苋菜红纯度测定中所示, 装好仪器, 在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸, 并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定到无色为终点。新红的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1529}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积, mL ;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.1529 ——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的新红的质量。

新红铝色淀 ($C_{18}H_{12}N_3Na_3O_{11}S_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的新红铝色淀 ($C_{18}H_{12}N_3Na_3O_{11}S_3$; $M_r=611.466$) 纯品置于烧杯中, 加入 20mL 水, 4g 酒石酸氢钠, 缓缓加热至 $(80\sim 90)^\circ\text{C}$, 溶解冷却后, 移入 1000mL 的容量瓶中, 稀释至刻

度，摇匀。

[新红铝色淀纯度的测定] 称取 1.4g 样品，准确至 0.0001g，置于 500mL 锥形瓶中，加 20mL 硫酸溶液 (1+9)，在 (40~50)℃ 下搅拌溶解，加 30mL 新煮沸并已冷却至室温的水，加入 30g 柠檬酸三钠，200mL 水，按苋菜红纯度测定中所示，装好仪器，在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸，并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定到无色为终点。新红铝色淀的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1529}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积，mL；

c ——三氯化钛标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1529——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的新红铝色淀的质量。

新生霉素 ($\text{C}_{31}\text{H}_{36}\text{N}_2\text{O}_{11}$) 标准溶液 (500 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取一定量 ($m=0.5000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的新生霉素 ($\text{C}_{31}\text{H}_{36}\text{N}_2\text{O}_{11}$ ； $M_r=612.6243$) 标准品，于 100mL 烧杯中，用磷酸盐缓冲溶液 [$\text{pH}8.0\pm 0.1$ ；称取 13.3g 磷酸二氢钾，溶解于 900mL 水中，另取 6.2g 氢氧化钾溶解于 100mL 水中，二者混合均匀。于 121℃ 高压灭菌 15min] 溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用磷酸盐缓冲溶液稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 500 $\mu\text{g/mL}$ 的新生霉素标准储备溶液，于冰箱中 4℃ 保存，可使用 2 周。

新戊二醇 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 新戊二醇 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_2$ ； $M_r=104.1476$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

熊去氧胆酸 ($\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量熊去氧胆酸于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的熊去氧胆酸 ($\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_4$ ； $M_r=392.5720$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[熊去氧胆酸纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 中性乙醇 (对酚酞指示液显中性) 与 20mL 新煮沸过的冷水溶解后，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至近终点时，加 100mL 新沸过的冷水，继续滴定至终点。熊去氧胆酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.3926}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

II 标准溶液

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3926——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的熊去氧胆酸的质量。

溴吡斯的明 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{BrN}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量溴吡斯的明于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的溴吡斯的明 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{BrN}_2\text{O}_2$; $M_r=261.116$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[溴吡斯的明纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 3 滴喹哪啶指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液无色, 同时做空白试验。溴吡斯的明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2611}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2611——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的溴吡斯的明的质量。

溴丙胺太林 ($\text{C}_{23}\text{H}_{30}\text{BrNO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量溴丙胺太林于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的溴丙胺太林 ($\text{C}_{23}\text{H}_{30}\text{BrNO}_3$; $M_r=448.393$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[溴丙胺太林纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (50g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。溴丙胺太林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4484}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4484——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的溴丙胺太林的质量。

溴甲烷 (CH_3Br) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加 0.1000g 的溴甲烷 (CH_3Br ; $M_r = 94.939$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为溴甲烷的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录溴甲烷质量, 计算其浓度), 用异辛烷溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用异辛烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再用异辛烷稀释成适用浓度的标准工作溶液。

溴硫磷 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{BrCl}_2\text{O}_3\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 溴硫磷 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{BrCl}_2\text{O}_3\text{PS}$; $M_r = 365.996$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用丙酮溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。在 4°C 下可存放 6~12 个月。

溴氯常山酮 ($\text{C}_{16}\text{H}_{17}\text{BrClN}_3\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的溴氯常山酮 ($\text{C}_{16}\text{H}_{17}\text{BrClN}_3\text{O}_3$; $M_r = 414.682$) 纯品 (纯度 $\geq 99.9\%$), 于小烧杯中, 用乙酸铵缓冲溶液 [$c(\text{NH}_4)\text{Ac} = 0.25\text{mol}/\text{L}$] [$\text{pH}4.3$: 称取 19.27g 乙酸铵和 30mL 乙酸, 用水溶解, 并定容至 1L] 溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用乙酸铵缓冲溶液稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要用乙酸铵缓冲溶液稀释成适当浓度的标准工作溶液。

溴螞酯 ($\text{C}_{17}\text{H}_{16}\text{Br}_2\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的溴螞酯 ($\text{C}_{17}\text{H}_{16}\text{Br}_2\text{O}_3$; $M_r = 258.115$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用少量重蒸馏苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再稀释配制适当浓度的标准工作溶液。

溴氰菊酯 ($\text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{Br}_2\text{NO}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量 ($m = 0.1003\text{g}$, 质量分数为 99.7%) GBW (E) 060138 溴氰菊酯 ($\text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{Br}_2\text{NO}_3$; $M_r = 505.199$) 纯度分析标准物质或已知纯度 (纯度 $\geq 99\%$) (质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的纯品, 置于烧杯中, 用少量苯 (或重蒸馏正己烷) 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 再用重蒸馏的石油醚 (或重蒸馏正己烷) 稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要再配成适当浓度的标准工作液。

注: 如果无法获得溴氰菊酯标准物质, 可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯方法] 称取 100g 溴氰菊酯, 加入适量热氯仿 (约 50°C) 溶解并饱和, 然后在不断搅拌下, 加

II 标准溶液

入 (100~150)mL 异丙醇, 冷却后置于冰箱中冷冻 (-12°C)。完全冷冻析出晶体后, 取出, 抽滤, 用冷冻的异丙醇洗涤结晶。重复结晶数次, 所得晶体经自然干燥后, 再于 ($40\sim 50$) $^{\circ}\text{C}$ 真空干燥箱中干燥。

[纯度分析] 采用电位滴定法、差示扫描量热法、气相色谱法测定其纯度。

溴新斯的明 ($\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{BrN}_2\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量溴新斯的明于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的溴新斯的明 ($\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{BrN}_2\text{O}_2$; $M_r=303.195$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[溴新斯的明纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 ($50\text{g}/\text{L}$) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 ($5\text{g}/\text{L}$), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。溴新斯的明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3032}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.3032 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的溴新斯的明的质量。

亚胺硫磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{NO}_4\text{PS}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的亚胺硫磷 ($\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{NO}_4\text{PS}_2$; $M_r=317.321$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 用丙酮溶解, 转移到 100mL 棕色容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液, 冰箱中低温保存。使用时, 再根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

亚甲基蓝 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{S}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量亚甲基蓝 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{S} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=373.898$) 于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的亚甲基蓝 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{S}$; $M_r=319.852$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[亚甲基蓝纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g 。置于烧杯中, 加 40mL 水溶解后, 置水浴上加热至 75°C , 准确加入 25mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol}/\text{L}$], 摇匀, 在 75°C 保温 20min , 冷却至室温, 用玻璃砂芯漏斗过滤, 烧杯与漏斗用水洗涤 4 次, 每次 2.5mL , 过滤, 合并滤液和洗液, 移至具塞锥形瓶中, 用 50mL 水分次洗涤原装有滤液和洗液的抽滤瓶, 洗涤液并入具塞锥形瓶, 再加 25mL 硫酸溶液 (20%) 与

10mL 碘化钾溶液 (165g/L), 摇匀, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失。同时做空白试验。亚甲基蓝的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1066}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——重铬酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——重铬酸钾溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1066——与 1.00mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的亚甲基蓝 ($\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{S}$) 的质量。

亚硫酸氢钠甲萘醌 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_9\text{O}_5\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.1956g (或按纯度换算出质量 $m=1.1956\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的亚硫酸氢钠甲萘醌 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_9\text{O}_5\text{S} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=330.287$) 或 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000/w$; w ——质量分数) 无水亚硫酸氢钠甲萘醌 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_9\text{O}_5\text{S}$; $M_r=276.241$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[亚硫酸氢钠甲萘醌纯度测定]

(1) 对照品标准溶液 准确称取 0.1000g 甲萘醌对照品, 置于 500mL 容量瓶中, 加氯仿溶解并定容。准确移取 2mL 溶液, 置于 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。

(2) 样品溶液制备 准确称取 1.0g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 200mL 容量瓶中, 加水溶解并稀释到刻度, 摇匀。准确移取 2.0mL 溶液, 置于分液漏斗中, 加 40mL 氯仿和 5mL 碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.1\text{mol/mL}$], 剧烈振摇 30s, 静置, 分取氯仿层, 用氯仿润湿的棉花过滤, 滤液置 200mL 容量瓶中, 立即用 40mL 氯仿洗涤滤器, 洗液并入容量瓶中, 水层用氯仿振摇提取 2 次, 每次 20mL, 提取液过滤, 并用 20mL 氯仿洗涤滤器, 合并提取液和洗涤液置于容量瓶中, 加氯仿稀释到刻度, 摇匀。准确移取 2.0mL 溶液, 置于 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度。

(3) 测定 各取上述对照品标准溶液和样品溶液, 用 2% 氯仿的无水乙醇溶液作空白, 用分光光度法, 在 250nm 的波长处分别测定标准溶液和待测溶液的吸光度, 计算, 并将结果乘以 1.918, 即得待测样品中 $\text{NaC}_{11}\text{H}_9\text{O}_5\text{S} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 的量。

N-亚硝基吡咯烷 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 棕色容量瓶, 加少量无水乙醇, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称量后, 滴加 N-亚硝基吡咯烷 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}$; $M_r=100.1191$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为 N-亚硝基吡咯烷质量, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。用安瓿密封分装后避光冷藏 (-30°C) 保存, 两年有效。

II 标准溶液

N-亚硝基二丙胺 ($C_6H_{14}N_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 棕色容量瓶, 加少量无水乙醇, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称量后, 滴加 N-亚硝基二丙胺 ($C_6H_{14}N_2O$; $M_r=130.1882$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为 N-亚硝基二丙胺质量, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。用安瓿密封分装后避光冷藏 (-30°C) 保存, 两年有效。

N-亚硝基二甲胺 ($C_2H_6N_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加少量无水乙醇, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称量后, 滴加 N-亚硝基二甲胺 ($C_2H_6N_2O$; $M_r=74.0818$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为 N-亚硝基二甲胺质量, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。用安瓿密封分装后避光冷藏 (-30°C) 保存, 2 年有效。

N-亚硝基二乙胺 ($C_4H_{10}N_2O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 棕色容量瓶, 加少量无水乙醇, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称量后, 滴加 N-亚硝基二乙胺 ($C_4H_{10}N_2O$; $M_r=102.1350$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 称量, 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为 N-亚硝基二乙胺质量, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。用安瓿密封分装后避光冷藏 (-30°C) 保存, 两年有效。

N-亚硝基吗啉 ($C_4H_8N_2O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) N-亚硝基吗啉 ($C_4H_8N_2O_2$; $M_r=116.1185$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶于无水乙醇, 转移到 100mL 容量瓶中, 用无水乙醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。用安瓿密封分装后避光冷藏 (-30°C) 保存, 两年有效。

亚叶酸钙 ($CaC_{20}H_{21}N_7O_7$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.1761g (或按纯度换算出质量 $m=1.1761g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的亚叶酸钙 ($CaC_{20}H_{21}N_7O_7 \cdot 5H_2O$; $M_r=601.578$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 稀释到刻度 (10 μ g/mL)。按附录十, 用分光光度法, 在 282nm 的波长处测定溶液的吸光度, $CaC_{20}H_{21}N_7O_7$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 575 计算, 即得。

2-亚乙基硫脲 ($C_3H_6N_2S$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的2-亚乙基硫脲($\text{C}_3\text{H}_6\text{N}_2\text{S}$; $M_r=102.158$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用乙醇溶解,转移到100mL容量瓶中,用乙醇稀释到刻度,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。使用时,根据需要再稀释配制成适当浓度的标准工作溶液。

亚油酸($\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}_2$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平,准确称取1.0000g(或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)的亚油酸($\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}_2$; $M_r=280.4455$)纯品(纯度 $\geq 99\%$),于小烧杯中,用色谱纯正己烷溶解,转移到1000mL容量瓶中,用色谱纯正己烷定容,混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

胭脂红($\text{Na}_3\text{C}_{20}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{S}_3 \cdot 1.5\text{H}_2\text{O}$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量 [$m(\text{g})$] GBW10002 胭脂红($\text{Na}_3\text{C}_{20}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{S}_3 \cdot 1.5\text{H}_2\text{O}$; $M_r=631.496$)纯度分析标准物质($m=1.0718\text{g}$,质量分数为93.3%)或已知纯度的纯品(质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数),置于烧杯中,加入水溶解后,转移到1000mL容量瓶中,用水清洗烧杯数次,将洗涤液一并转移到容量瓶中,用水稀释到刻度,混匀。

[胭脂红纯度的测定] 称取0.5g样品,准确至0.0001g,置于500mL锥形瓶中,溶于新煮沸并冷却至室温的50mL水,加入15g柠檬酸三钠,150mL水,按苋菜红纯度测定中所示,装好仪器,在液面下通入二氧化碳气流的同时,加热至沸,并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至无色为终点。胭脂红的质量分数(w),按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1579}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1579——与1.00mL三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的,以g为单位的胭脂红的质量。

胭脂红铝色淀($\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{S}_3$)标准溶液($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取适量(按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)经纯度分析的胭脂红铝色淀($\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{S}_3$; $M_r=538.528$)纯品,置于100mL烧杯中,加入20mL水和2g柠檬酸三钠,缓缓加热至90℃溶解,冷却后,移入1000mL的容量瓶中,用水稀释至刻度,摇匀。

[胭脂红铝色淀纯度的测定] 称取1.4g样品,准确至0.0001g,置于500mL锥形瓶中,加30mL新煮沸并已冷却至室温的水,2g柠檬酸三钠,在(40~50℃)下搅拌溶解,加入15g柠檬酸三钠,200mL水,按苋菜红纯度测定中所示,装好仪器,在液面下通入二氧化碳气流的同时加热至沸,并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至无色为终点。胭脂红铝色淀的质量分数(w)按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1346}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1346——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的胭脂红铝色淀的质量。

烟酸 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量烟酸于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的烟酸 ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$; $M_r=123.1094$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 以乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。于冰箱中保存。

[烟酸纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 新沸过的冷水溶解后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显红色, 同时做空白试验。烟酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{Vc \times 0.1231}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1231——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的烟酸的质量。

烟酰胺 (维生素 PP、尼克酰胺; $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量烟酰胺于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的烟酰胺 ($\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$; $M_r=122.1246$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。低温避光保存。

[烟酰胺纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸酐溶液与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。烟酰胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1221}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1221——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位

的烟酰胺的质量。

盐霉素 ($C_{42}H_{70}O_{11}$) 标准溶液 (500 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取一定量 ($m = 0.5000g/w$; w ——质量分数) 的盐霉素 ($C_{42}H_{70}O_{11}$; $M_r = 750.9986$) 标准品 (纯度 979 μ g/mg, 密封避光、防潮, 冰箱中 4 $^{\circ}$ C 保存), 于 100mL 烧杯中, 用无水甲醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用无水甲醇稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 500 μ g/mL 的标准储备溶液。于 4 $^{\circ}$ C 冰箱中保存, 可使用二周。

盐酸阿米洛利 ($C_6H_8ClN_7O \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸阿米洛利 ($C_6H_8ClN_7O \cdot HCl \cdot 2H_2O$; $M_r = 302.119$) 于称量瓶中, 于 100 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸阿米洛利 ($C_6H_8ClN_7O \cdot HCl$; $M_r = 266.088$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸阿米洛利纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸、5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 8mL 二氧六环溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸阿米洛利的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2661}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2661——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸阿米洛利的质量。

盐酸阿米替林 ($C_{20}H_{23}N \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸阿米替林 ($C_{20}H_{23}N \cdot HCl$; $M_r = 313.864$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸阿米替林纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 必要时温热使其溶解, 冷却, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显亮蓝色, 同时做空白试验。盐酸阿米替林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3139}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3139——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸阿米替林的质量。

盐酸阿扑吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸阿扑吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl} \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$; $M_r=312.791$) 于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸阿扑吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=303.783$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸阿扑吗啡纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸阿扑吗啡的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3038}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3038——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸阿扑吗啡的质量。

盐酸阿糖胞苷 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸阿糖胞苷 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$; $M_r=279.678$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释至刻度 (10 $\mu\text{g/mL}$), 摇匀, 按附录十, 用分光光度法, 在 280nm 的波长处测定溶液的吸光度, $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 484 计算, 即得。

盐酸胺碘酮 ($\text{C}_{25}\text{H}_{29}\text{I}_2\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸胺碘酮 ($\text{C}_{25}\text{H}_{29}\text{I}_2\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=681.773$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸胺碘酮纯度的测定] 准确称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶

中，加 20mL 冰醋酸，微热使其溶解后，加 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝色，同时做空白试验。盐酸胺碘酮的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.6818}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.6818——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸胺碘酮的质量。

盐酸安他唑啉 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{N}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量盐酸安他唑啉于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸安他唑啉 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{N}_3 \cdot \text{HCl}$ ； $M_r=301.814$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。避光低温保存。

[盐酸安他唑啉纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸，加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L)，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸安他唑啉的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3018}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3018——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸安他唑啉的质量。

盐酸半胱氨酸 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_2\text{S} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.1143g (或按纯度换算出质量 $m=1.1143\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸半胱氨酸 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_2\text{S} \cdot \text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=175.634$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[盐酸半胱氨酸纯度的测定] 准确称取 0.25g，准确到 0.0001g。置于 250mL 碘量瓶

II 标准溶液

中，加 20mL 水与 4g 碘化钾振摇溶解后，加 5mL 稀盐酸（10%），准确加入 25mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.100\text{mol/L}$]，于暗处放置 15min，再置冰浴中冷却 5min，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至近终点时，加 2mL 淀粉指示液（5g/L），继续滴定至蓝色消失。同时做空白试验。盐酸半胱氨酸的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1576}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——碘标准溶液的体积，mL；

c_1 ——碘标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——样品消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1576——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸半胱氨酸的质量。

盐酸倍他司汀 ($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的盐酸倍他司汀 ($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{N}_2 \cdot 2\text{HCl}$ ； $M_r=209.116$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

[盐酸倍他司汀纯度的测定] 准确称取 0.1g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 2mL 冰醋酸溶解后，加 5mL 乙酸汞溶液（50g/L）与 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。盐酸倍他司汀的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1046}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1046——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸倍他司汀的质量。

盐酸苯海拉明 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量盐酸苯海拉明于称量瓶中，于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的盐酸苯海拉明 ($\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO} \cdot \text{HCl}$ ； $M_r=291.816$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[盐酸苯海拉明纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸与 4mL 乙醇溶解后，加 4mL 乙酸汞溶液（50g/L）与 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显

蓝绿色，同时做空白试验。盐酸苯海拉明的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2918}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2918——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸苯海拉明的质量。

盐酸苯海索 ($\text{C}_{20}\text{H}_{31}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸苯海索于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸苯海索 ($\text{C}_{20}\text{H}_{31}\text{NO} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 337.927$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量甲醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。

[盐酸苯海索纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 4mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。盐酸苯海索的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3379}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3379——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸苯海索的质量。

盐酸苯乙双胍 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸苯乙双胍 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$; $M_r = 241.721$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[盐酸苯乙双胍纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.1g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 30mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸苯乙双胍的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1209}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1209——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸苯乙双胍的质量。

盐酸吡哆醛 ($\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 盐酸吡哆醛 ($\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=203.6229$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶于水, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

盐酸吡硫醇 ($\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0408g (或按纯度换算出质量 $m=1.0408\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸吡硫醇 ($\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2 \cdot 2\text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=459.408$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}$], 稀释至刻度 (10 $\mu\text{g/mL}$), 摇匀, 按附录十, 用分光光度法, 在 295nm 的波长处测定溶液的吸光度, $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2 \cdot 2\text{HCl}$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 403 计算, 即得。

盐酸卞丝胍 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸卞丝胍 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_5 \cdot \text{HCl}$; $M_r=293.704$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

盐酸丙卡巴胍 ($\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸丙卡巴胍于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸丙卡巴胍 ($\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r=257.760$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸丙卡巴胍纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解后, 加 3mL 硝酸, 准确加入 20mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$], 再加约 3mL 邻苯二甲酸二丁酯, 强烈振摇后, 加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L), 用硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。盐酸丙卡巴胍的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.2578}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;
 V_2 ——硫氰酸铵标准溶液的体积, mL;
 c_2 ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.2578——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸丙卡巴肼的质量。

盐酸丙卡特罗 ($\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0276g (或按纯度换算出质量 $m=1.0276\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸丙卡特罗 ($\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_3 \cdot \text{HCl} \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$; $M_r=335.826$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸丙卡特罗纯度的测定] 准确称取 0.25g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 2mL 甲酸, 加热溶解, 准确加入 15mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$], 加 1mL 乙酸酐, 置水浴上加热 30min, 冷却后, 加 60mL 乙酸酐与 0.5mL 萘酚苯甲醇指示液 (5g/L), 用乙酸钠标准溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显黄色, 同时做空白试验。盐酸丙卡特罗的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.3268}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;
 V_2 ——乙酸钠标准溶液的体积, mL;
 c_2 ——乙酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——样品质量, g;

0.3268——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸丙卡特罗的质量。

盐酸丙米嗪 ($\text{C}_{19}\text{H}_{24}\text{N}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸丙米嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸丙米嗪 ($\text{C}_{19}\text{H}_{24}\text{N}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=316.868$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸丙米嗪纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 10mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至接近终点前, 则应每次加

II 标准溶液

入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸丙米嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3169}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3169——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸丙米嗪的质量。

盐酸布比卡因 ($\text{C}_{18}\text{H}_{28}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸布比卡因 ($\text{C}_{18}\text{H}_{28}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 342.904$) 于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸布比卡因 ($\text{C}_{18}\text{H}_{28}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 324.889$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[盐酸布比卡因纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸与 5mL 醋酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，加 5 滴萘酚苯甲醇指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显绿色，同时做空白试验。盐酸布比卡因的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3249}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3249——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸布比卡因的质量。

盐酸布桂嗪 ($\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸布桂嗪于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸布桂嗪 ($\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 308.846$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[盐酸布桂嗪纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝色，同时做空白试验。盐酸布桂嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3088}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3088——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸布桂嗪的质量。

盐酸大观霉素标准溶液 [1000 单位/mL ($\mu\text{g/mL}$, 以大观霉素 ($\text{C}_{14}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_7$) 计)]

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m = 1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 经效价测定的盐酸大观霉素 ($\text{C}_{14}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{HCl} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 495.348$) 纯品 (1mg 的效价不低于 779 大观霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。配制成 1mL 溶液中含 1000 单位的溶液, 1000 大观霉素单位相当于 1mg 的 $\text{C}_{14}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_7$, 采用抗生素微生物检定法测定。

盐酸氮芥 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{N} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氮芥 ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{N} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 192.515$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸氮芥纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸氮芥的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1925}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1925——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氮芥的质量。

盐酸地尔硫革 ($\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_4\text{S} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸地尔硫革于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸地尔硫革 ($\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_4\text{S} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 450.979$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

II 标准溶液

[盐酸地尔硫草纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 2mL 无水甲酸溶解后, 加 30mL 乙酸酐, 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 2 滴萘酚苯甲指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸地尔硫草的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4510}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4510——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸地尔硫草的质量。

盐酸地芬尼多 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸地芬尼多于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸地芬尼多 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO} \cdot \text{HCl}$; $M_r=345.906$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[盐酸地芬尼多纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 冰醋酸使其溶解, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸地芬尼多的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3459}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3459——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸地芬尼多的质量。

盐酸地芬诺酯 ($\text{C}_{30}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸地芬诺酯于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸地芬诺酯 ($\text{C}_{30}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=489.048$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[盐酸地芬诺酯纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 振摇使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸地芬诺酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4890}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4890——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸地芬诺酯的质量。

盐酸丁丙诺啡 ($\text{C}_{29}\text{H}_{41}\text{NO}_4 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸丁丙诺啡 ($\text{C}_{29}\text{H}_{41}\text{NO}_4 \cdot \text{HCl}$; $M_r=504.101$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存备用。

[盐酸丁丙诺啡纯度的测定] 准确称取 0.12g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸与 2mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.0200\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸丁丙诺啡的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5041}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5041——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸丁丙诺啡的质量。

盐酸丁卡因 ($\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸丁卡因于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸丁卡因 ($\text{C}_{15}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=300.824$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[盐酸丁卡因纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸与 5mL 乙酸酐溶解后, 加热回流 2min, 冷却, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸丁卡因的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3008}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3008——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸丁卡因的质量。

盐酸多巴胺 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸多巴胺于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸多巴胺 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=189.639$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸多巴胺纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸煮沸使其溶解, 冷却至约 40℃, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 再冷却至室温, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸多巴胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1896}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1896——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸多巴胺的质量。

盐酸多巴酚丁胺 ($\text{C}_{18}\text{H}_{23}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸多巴酚丁胺于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸多巴酚丁胺 ($\text{C}_{18}\text{H}_{23}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=337.841$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸多巴酚丁胺纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸微热使其溶解, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸多巴酚丁胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3378}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3378——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸多巴酚丁胺的质量。

盐酸多沙普仑 ($\text{C}_{24}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸多沙普仑 ($\text{C}_{24}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=432.983$) 于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸多沙普仑 ($\text{C}_{24}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=414.968$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸多沙普仑纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸多沙普仑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4150}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4150——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸多沙普仑的质量。

盐酸多塞平 ($\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸多塞平于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸多塞平 ($\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NO} \cdot \text{HCl}$; $M_r=315.837$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸多塞平纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸多塞平的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3158}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3158——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.0\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸多塞平的质量。

II 标准溶液

盐酸多西环素 ($C_{22}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl \cdot \frac{1}{2}C_2H_5OH$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取适量 ($m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸多西环素 ($C_{22}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl \cdot \frac{1}{2}C_2H_5OH \cdot \frac{1}{2}H_2O$; $M_r=512.937$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

盐酸二甲胺 ($C_2H_7N \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸二甲胺于称量瓶中, 于五氧化二磷干燥器干燥 24h 以上, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 1.0000g 盐酸二甲胺 ($C_2H_7N \cdot HCl$; $M_r=81.545$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 于小烧杯中, 溶解于适量水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的储备标准溶液。

盐酸二甲双胍 ($C_4H_{11}N_5 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸二甲双胍于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸二甲双胍 ($C_4H_{11}N_5 \cdot HCl$; $M_r=165.625$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸二甲双胍纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 2 滴萘酚苯甲醇指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显黄绿色, 同时做空白试验。盐酸二甲双胍的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.08281}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.08281——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸二甲双胍的质量。

盐酸二氧丙嗪 ($C_{17}H_{20}N_2O_2S \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸二氧丙嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸二氧丙嗪 ($C_{17}H_{20}N_2O_2S \cdot HCl$; $M_r=352.879$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[盐酸二氧丙嗪纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸与 10mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 温热至完全溶解, 冷却至室温, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴

定，至溶液显蓝色，同时做空白试验。盐酸二氧丙嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3529}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3529——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸二氧丙嗪的质量。

盐酸酚苄明 ($\text{C}_{18}\text{H}_{22}\text{ClNO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸酚苄明 ($\text{C}_{18}\text{H}_{22}\text{ClNO} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 340.287$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光保存。

[盐酸酚苄明纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 15mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。盐酸酚苄明的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3403}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3403——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸酚苄明的质量。

盐酸氟奋乃静 ($\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{F}_3\text{N}_3\text{OS} \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸氟奋乃静于称量瓶中，于 80 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氟奋乃静 ($\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{F}_3\text{N}_3\text{OS} \cdot 2\text{HCl}$; $M_r = 510.443$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

[盐酸氟奋乃静纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。盐酸氟奋乃静的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2552}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

II 标准溶液

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2552——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氟奋乃静的质量。

盐酸氟桂利嗪 ($\text{C}_{26}\text{H}_{26}\text{F}_2\text{N}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸氟桂利嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中, 冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氟桂利嗪 ($\text{C}_{26}\text{H}_{26}\text{F}_2\text{N}_2 \cdot 2\text{HCl}$; $M_r=477.417$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度。避光保存。

[盐酸氟桂利嗪纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 乙酸酐, 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 使其溶解, 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿黄色, 同时做空白试验。盐酸氟桂利嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2387}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2387——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氟桂利嗪的质量。

盐酸氟西洋 ($\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{ClFN}_3\text{O} \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸氟西洋于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氟西洋 ($\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{ClFN}_3\text{O} \cdot 2\text{HCl}$; $M_r=460.800$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸氟西洋纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 乙酸酐, 温热使其溶解, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 以玻璃-甘汞电极指示终点, 同时做空白试验。盐酸氟西洋的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2304}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2304——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氟西泮的质量。

盐酸环丙沙星 ($\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{FN}_3\text{O}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0490g (或按纯度换算出质量 $m=1.0490\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸环丙沙星 ($\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{FN}_3\text{O}_3 \cdot \text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=385.818$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸环丙沙星纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 振摇使其溶解, 加 10 滴橙黄 IV 指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显粉红色, 同时做空白试验。盐酸环丙沙星的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3678}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3678——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸环丙沙星的质量。

盐酸甲氯芬酯 ($\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ClNO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸甲氯芬酯于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸甲氯芬酯 ($\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ClNO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=294.174$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸甲氯芬酯纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸甲氯芬酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2942}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2942——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸甲氯芬酯的质量。

II 标准溶液

盐酸甲氧明 (C₁₁H₁₇NO₃ · HCl) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量盐酸甲氧明于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸甲氧明 (C₁₁H₁₇NO₃ · HCl; $M_r=247.718$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸甲氧明纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) (必要时可以微温使其溶解), 加 10 滴萘酚苯甲醇指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显黄绿色, 同时做空白试验。盐酸甲氧明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2477}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2477——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸甲氧明的质量。

盐酸金刚烷胺 (C₁₀H₁₇N · HCl) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量盐酸金刚烷胺于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸金刚烷胺 (C₁₀H₁₇N · HCl; $M_r=187.710$) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸金刚烷胺纯度的测定] 准确称取 0.12g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸金刚烷胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1877}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1877——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸金刚烷胺的质量。

盐酸金霉素 (C₂₂H₂₃ClN₂O₈ · HCl) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取适量盐酸金霉素于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备

用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸金霉素 ($C_{22}H_{23}ClN_2O_8 \cdot HCl$; $M_r=515.341$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

盐酸精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸精氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸精氨酸 ($C_6H_{14}N_4O_2 \cdot HCl$; $M_r=210.662$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸精氨酸纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 缓缓加热使其溶解, 冷却后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸精氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1053}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1053——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸精氨酸的质量。

盐酸胍屈嗪 ($C_8H_8N_4 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸胍屈嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸胍屈嗪 ($C_8H_8N_4 \cdot HCl$; $M_r=196.637$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[标定] 准确量取 25.00mL 上述溶液, 置于 250mL 碘量瓶中, 准确加入 25mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}Br_2)=0.0500mol/L$], 加 5mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 在暗处放置 15min, 注意微开瓶塞, 加 3.5mL 碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.0500mol/L$] 滴定, 至近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失, 同时做空白试验。盐酸胍屈嗪的质量浓度 (ρ) 按下式计算:

$$\rho = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 49.159}{V} \times 1000$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c_1 ——溴标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——盐酸胍屈嗪的体积, mL;

49.159——盐酸胍屈嗪的摩尔质量 [$M(\frac{1}{4}C_8H_8N_4 \cdot HCl)$], g/mol。

盐酸卡替洛尔 ($C_{16}H_{24}N_2O_3 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸卡替洛尔于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸卡替洛尔 ($C_{16}H_{24}N_2O_3 \cdot HCl$; $M_r=328.834$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸卡替洛尔纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 在水浴上加热溶解, 冷却, 加 70mL 乙酸酐, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸卡替洛尔的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3288}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3288——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸卡替洛尔的质量。

盐酸可卡因 ($C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸可卡因于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸可卡因 ($C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HCl$; $M_r=339.814$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸可卡因纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。盐酸可卡因的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3398}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3398——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸可卡因的质量。

盐酸可乐定 ($\text{C}_9\text{H}_9\text{Cl}_2\text{N}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量盐酸可乐定于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸可乐定 ($\text{C}_9\text{H}_9\text{Cl}_2\text{N}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=266.555$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸可乐定纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸 3mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 温热溶解后, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸可乐定的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2666}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2666——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸可乐定的质量。

盐酸克林霉素 ($\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{ClN}_2\text{O}_5\text{S} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸克林霉素 ($\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{ClN}_2\text{O}_5\text{S} \cdot \text{HCl}$; $M_r=461.444$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

盐酸克仑特罗 ($\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量盐酸克仑特罗于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸克仑特罗 ($\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r=313.651$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸克仑特罗纯度的测定] 永停滴定法: 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 25mL 盐酸溶液 (50%) 使其溶解, 再加 25mL 水, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液

II 标准溶液

[$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定，随滴随搅拌，至近终点时，将滴定管的尖端提出液面，用少量水淋洗尖端，洗液并入溶液中，继续缓缓滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复，即为滴定终点。盐酸克仑特罗的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.3137}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3137——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸克仑特罗的质量。

盐酸赖氨酸 ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸赖氨酸于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸赖氨酸 ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=182.649$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

[盐酸赖氨酸纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.1g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 25mL 冰醋酸，加热 (60~70)℃ 使其溶解，置电磁搅拌器上，浸入电极，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸赖氨酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.09132}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.09132——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸赖氨酸的质量。

盐酸雷尼替丁 ($\text{C}_{13}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_3\text{S} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸雷尼替丁 ($\text{C}_{13}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_3\text{S} \cdot \text{HCl}$; $M_r=350.865$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

盐酸利多卡因 ($\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0666g (或按纯度换算出质量 $m=1.0666\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯

度分析的盐酸利多卡因 ($C_{14}H_{22}N_2O \cdot HCl \cdot H_2O$; $M_r = 288.814$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸利多卡因纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸利多卡因的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2708}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2708——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸利多卡因的质量。

盐酸林可霉素 ($C_{18}H_{34}N_2O_6S \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0407g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0407g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸林可霉素 ($C_{18}H_{34}N_2O_6S \cdot HCl \cdot H_2O$; $M_r = 461.014$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用磷酸盐缓冲液溶解, 并转移至 1000mL 容量瓶中, 用磷酸盐缓冲液准确定容, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备液, 保存于 4 $^{\circ}$ C 冰箱中, 可使用 1 个月。

盐酸硫利达嗪 ($C_{21}H_{26}N_2S_2 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸硫利达嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸硫利达嗪 ($C_{21}H_{26}N_2S_2 \cdot HCl$; $M_r = 407.036$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸硫利达嗪纯度的测定] 电位滴定法: 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 丙酮溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4) = 0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸硫利达嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4070}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4070——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸硫利达嗪的质量。

盐酸罗通定 ($\text{C}_{21}\text{H}_{25}\text{NO}_4 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸罗通定于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸罗通定 ($\text{C}_{21}\text{H}_{25}\text{NO}_4 \cdot \text{HCl}$; $M_r=391.888$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸罗通定纯度的测定] 准确称取 0.35g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸、2mL 乙酸酐与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 振摇溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸罗通定的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3919}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3919——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸罗通定的质量。

盐酸洛贝林 ($\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸洛贝林 ($\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=373.916$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸洛贝林纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸洛贝林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3739}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3739——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸洛贝林的质量。

盐酸洛哌丁胺 ($C_{29}H_{33}ClN_2O_2 \cdot HCl$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸洛哌丁胺于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸洛哌丁胺 ($C_{29}H_{33}ClN_2O_2 \cdot HCl$; $M_r=513.498$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸洛哌丁胺纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸、 10mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 2 滴萘酚苯甲醇指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸洛哌丁胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5135}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.5135 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸洛哌丁胺的质量。

盐酸氯胺酮 ($C_{13}H_{16}ClNO \cdot HCl$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸氯胺酮于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氯胺酮 ($C_{13}H_{16}ClNO \cdot HCl$; $M_r=274.186$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸氯胺酮纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 微热使其溶解, 冷却至室温, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸氯胺酮的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2742}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.2742 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氯胺酮的质量。

盐酸氯丙那林 ($C_{11}H_{16}ClNO \cdot HCl$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸氯丙那林于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却

II 标准溶液

备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氯丙那林 ($C_{11}H_{16}ClNO \cdot HCl$; $M_r=250.165$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸氯丙那林纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 必要时微温使其溶解, 加 3mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸氯丙那林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2502}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2502——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氯丙那林的质量。

盐酸氯丙嗪 ($C_{17}H_{19}ClN_2S \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸氯丙嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氯丙嗪 ($C_{17}H_{19}ClN_2S \cdot HCl$; $M_r=355.325$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸氯丙嗪纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 乙酸酐, 振摇溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴橙黄 IV 指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显玫瑰红色, 同时做空白试验。盐酸氯丙嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3553}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3553——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氯丙嗪的质量。

盐酸氯米帕明 ($C_{19}H_{23}ClN_2 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸氯米帕明于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸氯米帕明 ($C_{19}H_{23}ClN_2 \cdot HCl$; $M_r=351.313$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光

保存。

[盐酸氯米帕明纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸氯米帕明的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3513}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3513——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸氯米帕明的质量。

盐酸麻黄碱 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸麻黄碱于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸麻黄碱 ($\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{NO} \cdot \text{HCl}$; $M_r=201.693$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸麻黄碱纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 加热溶解后, 加 4mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显翠绿色, 同时做空白试验。盐酸麻黄碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2017}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2017——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸麻黄碱的质量。

盐酸吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=375.844$) 于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸吗啡 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=321.799$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸吗啡纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 4mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液

II 标准溶液

(5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显绿色，同时作空白试验。盐酸吗啡的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3218}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3218——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸吗啡的质量。

盐酸马普替林 ($\text{C}_{20}\text{H}_{23}\text{N} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸马普替林于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸马普替林 ($\text{C}_{20}\text{H}_{23}\text{N} \cdot \text{HCl}$ ； $M_r=313.864$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量甲醇溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。

[盐酸马普替林纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 25mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至溶液显蓝色，同时做空白试验。盐酸马普替林的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3139}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3139——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸马普替林的质量。

盐酸美克洛嗪 ($\text{C}_{25}\text{H}_{27}\text{ClN}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸美克洛嗪 ($\text{C}_{25}\text{H}_{27}\text{ClN}_2 \cdot 2\text{HCl}$ ； $M_r=463.870$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光保存。

[盐酸美克洛嗪纯度的测定] 电位滴定法：准确称取 0.2g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 氯仿溶解，加 50mL 冰醋酸、5mL 乙酸酐与 10mL 乙酸汞溶液 (50g/L)，溶解后，置电磁搅拌器上，浸入电极 (玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极)，搅拌，并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$]；开始时可每次加入较多的量，搅拌，记录电位；至将近终点前，则应每次加入少量，搅拌，记录电位；至突跃点已过，仍应继续滴加几次标准溶液，并记录电位。

滴定终点的确定：同苯巴比妥。同时做空白试验。

盐酸美克洛嗪的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2319}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2319——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸美克洛嗪的质量。

盐酸美沙酮 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸美沙酮于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸美沙酮 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO} \cdot \text{HCl}$ ； $M_r = 345.906$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[盐酸美沙酮纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于分液漏斗中，加水 50mL，再加 5mL 氢氧化钠溶液 (43g/L)，用乙醚振摇提取四次 (40mL, 20mL, 15mL, 15mL) 合并乙醚液，用水振摇洗涤 2 次，每次 50mL，合并洗液，用乙醚 10mL 振摇提取，合并前后两次得到的乙醚液，准确加入 30mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.0200\text{mol/L}$]，低温蒸发除去乙醚，冷却至室温，加 2 滴甲基红指示液 (0.5g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.0200\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。盐酸美沙酮的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.3459}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c_2 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3459——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸美沙酮的质量。

盐酸美他环素 ($\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_8 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸美他环素于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸美他环素 ($\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_8 \cdot 2\text{HCl}$ ； $M_r = 478.880$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

II 标准溶液

盐酸美西律 ($C_{11}H_{17}NO \cdot 2HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸美西律于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸美西律 ($C_{11}H_{17}NO \cdot 2HCl$; $M_r=215.720$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸美西律纯度的测定] 准确称取 0.16g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸美西律的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2157}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2157——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸美西律的质量。

盐酸米托蒽醌 ($C_{22}H_{28}N_4O_6 \cdot 2HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸米托蒽醌于称量瓶中, 于 100 $^{\circ}$ C 下减压干燥 4h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸米托蒽醌 ($C_{22}H_{28}N_4O_6 \cdot 2HCl$; $M_r=517.403$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 分光光度法: 准确移取 1.00mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 加 10mL 盐酸溶液 [$c(HCl)=0.1mol/L$], 加无水乙醇稀释至刻度 (10 μ g/mL), 摇匀, 按附录十, 用分光光度法, 在 663nm 的波长处测定溶液的吸光度, $C_{22}H_{28}N_4O_6 \cdot 2HCl$ 的吸光系数 $E_{1cm}^{1\%}$ 为 570 计算, 即得。

盐酸纳洛酮 ($C_{19}H_{21}NO_4 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸纳洛酮 ($C_{19}H_{21}NO_4 \cdot HCl \cdot 2H_2O$; $M_r=399.866$) 于称量瓶中, 先于 90 $^{\circ}$ C 下干燥 4h, 再在 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸纳洛酮 ($C_{19}H_{21}NO_4 \cdot HCl$; $M_r=363.835$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸纳洛酮纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 40mL 冰醋酸、10mL 乙酸酐与 (1~2) 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸纳洛酮的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3638}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3638——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸纳洛酮的质量。

盐酸奈福泮 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量盐酸奈福泮于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸奈福泮 ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO} \cdot \text{HCl}$; $M_r=289.800$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸奈福泮纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 微热使其溶解, 冷却, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸奈福泮的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2898}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2898——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸奈福泮的质量。

盐酸萘甲唑林 ($\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量盐酸萘甲唑林于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸萘甲唑林 ($\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=246.735$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸萘甲唑林纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 3mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸萘甲唑林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2467}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2467——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸萘甲唑林的质量。

盐酸尼卡地平 ($\text{C}_{26}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸尼卡地平于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸尼卡地平 ($\text{C}_{26}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}_6 \cdot \text{HCl}$; $M_r=515.986$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸尼卡地平纯度的测定] 准确称取 0.4g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 温热使其溶解, 冷却, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸尼卡地平的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.5160}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.5160——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸尼卡地平的质量。

盐酸鸟嘌呤 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_5\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸鸟嘌呤 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_5\text{O} \cdot \text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=205.602$) 于称量瓶中, 于 100℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的经纯度分析的盐酸鸟嘌呤 ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_5\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r=187.587$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于 250mL 烧杯中, 加 75mL 水和 2mL 浓盐酸, 加热使其完全溶解, 冷却, 若有沉淀产生, 加盐酸数滴, 再加热, 如此反复, 直至冷却后无沉淀产生为止, 移入 100mL 容量瓶中, 加少许甲苯, 以水稀释至刻度, 混匀。于冰箱中保存。

盐酸哌甲酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸哌甲酯于称量瓶中, 于 60℃ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸哌甲酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=269.767$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸哌甲酯纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 4 滴萘酚苯甲

醇指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸哌甲酯的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2698}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2698——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸哌甲酯的质量。

盐酸哌替啶 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸哌替啶于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸哌替啶 ($\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=283.794$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸哌替啶纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸哌替啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2838}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2838——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸哌替啶的质量。

盐酸哌唑嗪 ($\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{N}_5\text{O}_4 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸哌唑嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸哌唑嗪 ($\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{N}_5\text{O}_4 \cdot \text{HCl}$; $M_r=419.862$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸哌唑嗪纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸哌唑嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4199}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4199——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸哌唑嗪的质量。

盐酸平阳霉素 ($\text{C}_{57}\text{H}_{89}\text{N}_{19}\text{O}_2\text{S}_2 \cdot n\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸平阳霉素于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60 $^\circ\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸平阳霉素 ($\text{C}_{57}\text{H}_{89}\text{N}_{19}\text{O}_2\text{S}_2 \cdot n\text{HCl}$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

盐酸普罗帕酮 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸普罗帕酮于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸普罗帕酮 ($\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=377.905$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸普罗帕酮纯度的测定] 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 微热溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸普罗帕酮的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3779}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3779——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸普罗帕酮的质量。

盐酸普鲁卡因 ($\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸普鲁卡因于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸普鲁卡因 ($\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=272.771$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸普鲁卡因纯度的测定] 准确称取 0.6g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水与 15mL 盐酸溶液 (50%), 而后置电磁搅拌器上, 搅拌使其

溶解，再加 2g 溴化钾，插入铂-铂电极后，将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处，在 (15~25)°C，用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定，随滴随搅拌，至近终点时，将滴定管的尖端提出液面，用少量水淋洗尖端，洗液并入溶液中，继续缓缓滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复，即为滴定终点。盐酸普鲁卡因的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2728}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2728——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸普鲁卡因的质量。

盐酸普鲁卡因胺 ($\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (100 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸普鲁卡因胺于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸普鲁卡因胺 ($\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r=271.786$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。避光保存。

[盐酸普鲁卡因胺纯度的测定] 准确称取 0.55g 已干燥的样品，准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 水与盐酸溶液 (50%) 15mL，而后置电磁搅拌器上，搅拌使溶解，再加 2g 溴化钾，插入铂-铂电极后，将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处，在 (15~25)°C，用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定，随滴随搅拌，至近终点时，将滴定管的尖端提出液面，用少量水淋洗尖端，洗液并入溶液中，继续缓缓滴定，至电流计指针突然偏转，并不再回复，即为滴定终点。盐酸普鲁卡因胺的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2718}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2718——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的盐酸普鲁卡因胺的质量。

盐酸普萘洛尔 ($\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸普萘洛尔于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸普萘洛尔 ($\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r=295.804$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[盐酸普萘洛尔纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸溶解后，加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指

II 标准溶液

示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸普萘洛尔的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2958}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2958——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸普萘洛尔的质量。

盐酸羟胺 (HONH_3Cl) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸羟胺 (HONH_3Cl ; $M_r = 69.491$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 200mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。临用现配。

[标定] 准确移取 20.00mL 盐酸羟胺溶液, 加 10mL 硫酸溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 6\text{mol/L}$] 及 20mL 新制备的硫酸铁铵溶液 (250g/L), 摇匀, 缓缓煮沸 5min, 加 250mL 无二氧化碳的水, 加 2mL 磷酸, 于 60 $^\circ\text{C}$ 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 同时做空白试验。盐酸羟胺溶液浓度按下式计算:

$$\rho(\text{HONH}_3\text{Cl}) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V} \times 34.7455$$

式中 $\rho(\text{HONH}_3\text{Cl})$ ——盐酸羟胺溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V ——盐酸羟胺溶液的体积, mL。

34.7455——盐酸羟胺摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{HONCH}_3\text{Cl})$], g/mol。

盐酸去甲万古霉素标准溶液 (1000 单位/mL, $\mu\text{g/mL}$ 以 $\text{C}_{65}\text{H}_{73}\text{Cl}_2\text{N}_9\text{O}_{24}$ 计)

[配制] 准确称取适量 (按含量换算出质量 $m = 1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 盐酸去甲万古霉素 ($\text{C}_{65}\text{H}_{73}\text{Cl}_2\text{N}_9\text{O}_{24} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 1471.688$) 纯品 (1mg 的效价不低于 900 去甲万古霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。配制成 1mL 中含 1000 单位的溶液, 1000 去甲万古霉素单位相当于 1mg 的 $\text{C}_{65}\text{H}_{73}\text{Cl}_2\text{N}_9\text{O}_{24}$ 。采用抗生素微生物检定法测定。

盐酸去氯羟嗪 ($\text{C}_{21}\text{H}_{28}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸去氯羟嗪于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸去氯羟嗪 ($\text{C}_{21}\text{H}_{28}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{HCl}$; $M_r = 413.381$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸去氯羟嗪纯度的测定] 准确称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸去氯羟嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2067}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2067——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸去氯羟嗪的质量。

盐酸去氧肾上腺素 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸去氧肾上腺素于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸去氧肾上腺素 ($\text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r = 203.666$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸去氧肾上腺素纯度的测定] 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 20mL 水使其溶解, 准确加入 50mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2) = 0.100\text{mol/L}$], 再加 5mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 放置 15min 并时时振摇, 注意微开瓶塞, 加 10mL 碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 振摇后, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至近终点时, 加淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失, 同时做空白试验。盐酸去氧肾上腺素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1V_1 - c_2V_2) \times 0.03394}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴溶液标准的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.03394——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸去氧肾上腺素的质量。

盐酸曲马多 ($\text{C}_{16}\text{H}_{25}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸曲马多于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸曲马多 ($\text{C}_{16}\text{H}_{25}\text{NO}_2 \cdot \text{HCl}$; $M_r = 299.836$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

II 标准溶液

[盐酸曲马多纯度的测定] 准确称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸与 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸曲马多的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2998}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2998——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸曲马多的质量。

盐酸赛庚啶 ($\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{N} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸赛庚啶 ($\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{N} \cdot \text{HCl} \cdot 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 350.882$) 于称量瓶中, 于 100 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸赛庚啶 ($\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{N} \cdot \text{HCl}$; $M_r = 323.859$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸赛庚啶纯度的测定] 准确称取 0.3g 干燥样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 微热使其溶解, 冷却, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸赛庚啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3239}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3239——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸赛庚啶的质量。

盐酸三氟拉嗪 ($\text{C}_{21}\text{H}_{24}\text{F}_3\text{N}_3\text{S} \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸三氟拉嗪于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸三氟拉嗪 ($\text{C}_{21}\text{H}_{24}\text{F}_3\text{N}_3\text{S} \cdot 2\text{HCl}$; $M_r = 480.417$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[盐酸三氟拉嗪纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液

(5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸三氟拉嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2402}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2402——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸三氟拉嗪的质量。

盐酸四环素 ($\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_8 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸四环素于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸四环素 ($\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_8 \cdot \text{HCl}$; $M_r=480.896$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

盐酸土霉素 ($\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_9 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸土霉素 ($\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_9 \cdot \text{HCl}$; $M_r=496.895$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

盐酸妥卡尼 ($\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸妥卡尼于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸妥卡尼 ($\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$; $M_r=228.718$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸妥卡尼纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸妥卡尼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2287}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2287——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位

II 标准溶液

的盐酸妥卡尼的质量。

盐酸妥拉唑林 ($C_{10}H_{12}N_2 \cdot HCl$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸妥拉唑林于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸妥拉唑林 ($C_{10}H_{12}N_2 \cdot HCl$; $M_r=196.677$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸妥拉唑林纯度的测定] 称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸妥拉唑林的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1967}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.1967 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸妥拉唑林的质量。

盐酸伪麻黄碱 ($C_{10}H_{15}\text{NO} \cdot HCl$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸伪麻黄碱于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸伪麻黄碱 ($C_{10}H_{15}\text{NO} \cdot HCl$; $M_r=201.693$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[盐酸伪麻黄碱纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 微热溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸伪麻黄碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2017}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.2017 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸伪麻黄碱的质量。

盐酸维拉帕米 ($C_{27}H_{38}N_2O_4 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸维拉帕米于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的盐酸维拉帕米 ($C_{27}H_{38}N_2O_4 \cdot HCl$; $M_r=491.063$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

盐酸小檗碱 ($C_{20}H_{18}ClNO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸小檗碱 ($C_{20}H_{18}ClNO_4 \cdot 2H_2O$) 于称量瓶中, 于 100 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸小檗碱 ($C_{20}H_{18}ClNO_4$; $M_r=371.814$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水加热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸小檗碱纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于烧杯中, 加 150mL 沸水使其溶解, 冷却, 转移到 250mL 容量瓶中, 准确加入 50mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}K_2Cr_2O_7)=0.100mol/L$], 加水至刻度, 振摇 5min, 用干燥滤纸过滤, 准确量取 100mL 滤液, 置 250mL 具塞锥形瓶中, 加 2g 碘化钾, 振摇使其溶解, 加 10mL 盐酸溶液 (50%), 盖紧瓶塞, 摇匀, 在暗处放置 10min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(Na_2S_2O_3)=0.100mol/L$] 滴定至近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失。同时做空白试验。盐酸小檗碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - 2.5c_2 V_2) \times 0.1239}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——重铬酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——重铬酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 —— $\frac{1}{6}$ 滤液所消耗的硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1239——与 1.00mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}K_2Cr_2O_7)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸小檗碱的质量。

盐酸溴己新 ($C_{14}H_{20}Br_2N_2 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸溴己新于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸溴己新 ($C_{14}H_{20}Br_2N_2 \cdot HCl$; $M_r=412.591$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[盐酸溴己新纯度的测定] 称取 0.25g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 微热溶解后, 冷却, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸溴己新的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4126}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.4126——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸溴己新的质量。

盐酸依米丁 ($\text{C}_{29}\text{H}_{40}\text{N}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸依米丁 ($\text{C}_{29}\text{H}_{40}\text{N}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{HCl} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; $M_r=679.668$) 于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸依米丁 ($\text{C}_{29}\text{H}_{40}\text{N}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{HCl}$; $M_r=553.561$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸依米丁纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 乙酸酐溶解后, 加 4mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸依米丁的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2768}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2768——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸依米丁的质量。

盐酸乙胺丁醇 ($\text{C}_{10}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{HCl}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸乙胺丁醇于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸乙胺丁醇 ($\text{C}_{10}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{HCl}$; $M_r=277.232$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸乙胺丁醇纯度的测定] 称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸温热溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝绿色, 同时做空白试验。盐酸乙胺丁醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1386}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1386——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸乙胺丁醇的质量。

盐酸乙基吗啡 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸乙基吗啡 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=385.882$) 于称量瓶中, 先在 (50~60) $^\circ\text{C}$ 干燥 4h, 再于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸乙基吗啡 ($\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{NO}_3 \cdot \text{HCl}$; $M_r=349.852$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸乙基吗啡纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸乙基吗啡的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3499}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3499——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸乙基吗啡的质量。

盐酸异丙嗪 ($\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{S} \cdot \text{HCl}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量盐酸异丙嗪于称量瓶中, 于 105 $^\circ\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸异丙嗪 ($\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{S} \cdot \text{HCl}$; $M_r=320.880$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸异丙嗪纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 4mL 乙酸汞溶液 (50g/L), 微温至完全溶解, 冷却至室温, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸异丙嗪的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3209}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3209——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.0\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸异丙嗪的质量。

II 标准溶液

盐酸异丙肾上腺素 ($C_{11}H_{17}NO_3 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸异丙肾上腺素于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸异丙肾上腺素 ($C_{11}H_{17}NO_3 \cdot HCl$; $M_r=247.718$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸异丙肾上腺素纯度的测定] 称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 冰醋酸, 微温使其溶解, 冷却, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸异丙肾上腺素的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2477}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2477——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸异丙肾上腺素的质量。

盐酸罂粟碱 ($C_{20}H_{21}NO_4 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸罂粟碱于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸罂粟碱 ($C_{20}H_{21}NO_4 \cdot HCl$; $M_r=375.846$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸罂粟碱纯度的测定] 称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸与 6mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定, 至溶液显绿色, 同时做空白试验。盐酸罂粟碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3758}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3758——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸罂粟碱的质量。

盐酸左旋咪唑 ($C_{11}H_{12}N_2S \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸左旋咪唑于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却

备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸左旋咪唑 ($C_{11}H_{12}N_2S \cdot HCl$; $M_r=240.752$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[盐酸左旋咪唑纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸溶解后, 加 5mL 乙酸汞溶液 (50g/L) 与 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.1mol/L$] 滴定至溶液显蓝色, 同时做空白试验。盐酸左旋咪唑的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2408}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2408——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸左旋咪唑的质量。

盐酸组氨酸 ($C_6H_9N_3O_2 \cdot HCl$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量盐酸组氨酸 ($C_6H_9N_3O_2 \cdot HCl \cdot H_2O$; $M_r=209.631$) 于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的盐酸组氨酸 ($C_6H_9N_3O_2 \cdot HCl$; $M_r=191.616$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[盐酸组氨酸纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 5mL 水溶解后, 加 1mL 甲醛溶液与 20mL 乙醇的中性混合溶液 (对酚酞指示液显中性), 再加数滴酚酞指示液, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.100mol/L$] 滴定至溶液显粉红色, 并保持 30s。盐酸组氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.09581}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09581——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的盐酸组氨酸的质量。

杨菌胺 ($C_{13}H_{16}Cl_3NO_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的杨菌胺 ($C_{13}H_{16}Cl_3NO_3$; $M_r=340.630$) 纯品 ($\geq 99.8\%$) 于小烧杯中, 用重蒸馏苯溶解, 再转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏苯定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 用苯稀释成适当浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

洋地黄毒苷 ($C_{41}H_{64}O_{13}$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量洋地黄毒苷于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的洋地黄毒苷 ($C_{41}H_{64}O_{13}$; $M_r=764.9391$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

6,6'-氧代-双(2-萘磺酸)二钠盐标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量 6,6'-氧代-双(2-萘磺酸)二钠盐于称量瓶中, 置于真空干燥器中干燥 24h, 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 6,6'-氧代-双(2-萘磺酸)二钠盐 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的储备标准溶液。

氧氟沙星 ($C_{18}H_{20}FN_3O_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量氧氟沙星于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 ($C_{18}H_{20}FN_3O_4$; $M_r=361.3675$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[氧氟沙星纯度的测定] 电位滴定法 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 冰醋酸, 使其溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

氧氟沙星的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3614}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3614——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的氧氟沙星的质量。

氧化喹硫磷标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 氧化喹硫磷 (po-quinalphos) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小

烧杯中，用二氯甲烷溶解，转移到100mL容量瓶中，用二氯甲烷稀释至刻度。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。储于冰箱中4 $^{\circ}\text{C}$ 保存。使用时，用二氯甲烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

氧化乐果 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{NO}_4\text{PS}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.1mg的分析天平，准确称取0.1000g（或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）的氧化乐果 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{NO}_4\text{PS}$ ； $M_r=213.192$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ）于小烧杯中，用丙酮溶解，转移到100mL容量瓶中，用丙酮定容，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

氧烯洛尔 ($\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{NO}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的氧烯洛尔 ($\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{NO}_3$ ； $M_r=265.3480$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于100mL烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入1000mL容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[氧烯洛尔纯度的测定] 称取0.15g样品，准确到0.0001g，置于250mL锥形瓶中，加10mL冰醋酸，使其溶解，加1滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。氧烯洛尔的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2653}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2653——与1.00mL高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以g为单位的氧烯洛尔的质量。

叶蝉散 (异丙威； $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.1mg的分析天平，准确称取适量 ($m=0.1001\text{g}$ ，质量分数为99.9%) GBW (E) 060224 叶蝉散 (异丙威) ($\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{NO}_2$ ； $M_r=193.2423$) 纯度分析标准物质或适量 (质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的纯品 (纯度 $\geq 99.3\%$)，于小烧杯中，用乙醇溶解，转移到100mL容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的储备标准溶液。储于冰箱中，使用时用乙醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

注：如果无法获得叶蝉散标准物质，可采用如下方法提纯并测定纯度。

[提纯方法]

(1) 称取10g叶蝉散，置于250mL烧杯中，加入无水乙醇，加热至沸腾，使晶体完全溶解，并呈饱和，趁热快速抽滤，然后，加入约总体积15%的水，置于冰箱中冷藏，结晶完全后，取出，抽滤，用冷水乙醇洗涤晶体2遍。

(2) 将晶体再次用热无水乙醇溶解，并呈饱和，放置冷却后，移入冰箱中结晶，抽滤，洗涤。再重复此过程1次。经真空干燥制得纯品。

II 标准溶液

[纯度分析] 采用差示扫描量热法、液相色谱法测定其纯度。

叶酸 (维生素 BC, 维生素 M; $C_{19}H_{19}N_7O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制]

方法 1 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 和干燥的叶酸 ($C_{19}H_{19}N_7O_6$; $M_r=441.3975$) 标准品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量碳酸钠溶液 [$c(Na_2CO_3)=0.1mol/L$] 溶解, 调至 pH7.0, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水定容至刻度, 混匀。于冰箱中保存。

方法 2 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的叶酸 ($C_{19}H_{19}N_7O_6$; $M_r=441.3975$) 纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量氨水溶液 (50%), 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

依地酸钙钠 [$CaNa_2(C_5H_6NO_4)_2$] 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.2888g (或按纯度换算出质量 $m=1.2888g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的依地酸钙钠 ($CaNa_2(C_5H_6NO_4)_2 \cdot 6H_2O$; $M_r=482.360$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[依地酸钙钠纯度的测定] 称取 0.6g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 75mL 水振摇使其溶解, 加 25mL 稀乙酸 (6%), 1mL 二苯偕肼指示液 (10g/L), 用硝酸汞标准溶液 [$c(HgNO_3)_2=0.0500mol/L$] 缓缓滴定至溶液显紫色。同时做空白试验。依地酸钙钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3743}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硝酸汞标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硝酸汞标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3743——与 1.00mL 硝酸汞标准溶液 [$c(HgNO_3)_2=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的依地酸钙钠的质量。

依诺沙星 ($C_{15}H_{17}FN_4O_3$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量依诺沙星 ($C_{15}H_{17}FN_4O_3 \cdot 1\frac{1}{2}H_2O$; $M_r=347.3418$) 称量瓶中, 于 105 $^{\circ}C$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的依诺沙星 ($C_{15}H_{17}FN_4O_3$; $M_r=320.3189$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙酸溶液 (5%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[依诺沙星纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 冰醋酸使其溶解, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$] 滴定至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。依诺沙星的质量分数

(w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3203}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3203——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的依诺沙星的质量。

依他尼酸 ($\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g 经纯度分析的依他尼酸 ($\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{O}_4$; $M_r=303.138$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[依他尼酸纯度的测定] 称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 40mL 冰醋酸溶解后, 准确加入 25mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=0.100\text{mol/L}$], 加 3mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 在暗处放置 1h, 注意微开瓶塞, 加 10mL 碘化钾溶液 (165g/L), 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 再加 100mL 水, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至蓝色消失, 同时做空白试验。依他尼酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1516}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积, mL;

c_1 ——溴溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硫代硫酸钠溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1516——与 1.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的依他尼酸的质量。

依他尼酸钠 ($\text{NaC}_{13}\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量依他尼酸钠于称量瓶中, 以五氧化二磷为干燥剂, 于 60 $^{\circ}\text{C}$ 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的依他尼酸钠 ($\text{NaC}_{13}\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{O}_4$; $M_r=325.120$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[依他尼酸钠纯度的测定] 称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 40mL 冰醋酸溶解后, 准确加入 25mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=0.100\text{mol/L}$], 加 3mL 盐酸, 立即盖紧瓶塞, 摇匀, 在暗处放置 1h, 注意微开瓶塞, 加 10mL 碘化钾溶液 (165g/L),

II 标准溶液

立即盖紧瓶塞，摇匀，再加 100mL 水，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，至近终点时，加 2mL 淀粉指示液 (5g/L)，继续滴定至蓝色消失，同时做空白试验。依他尼酸钠的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.1626}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——溴标准溶液的体积，mL；

c_1 ——溴标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1626——与 1.00mL 溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的依他尼酸钠的质量。

依替非宁 ($\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $w=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的依替非宁 ($\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_5$ ； $M_r=322.3563$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 蒸馏装置如图 2-5。图中 A 为 1000mL 圆底烧瓶，B 为安全瓶，C 为连有氮气管的蒸馏器，D 为漏斗，E 为直形冷凝管，F 为 100mL 锥形瓶，G、H 为橡皮管夹。

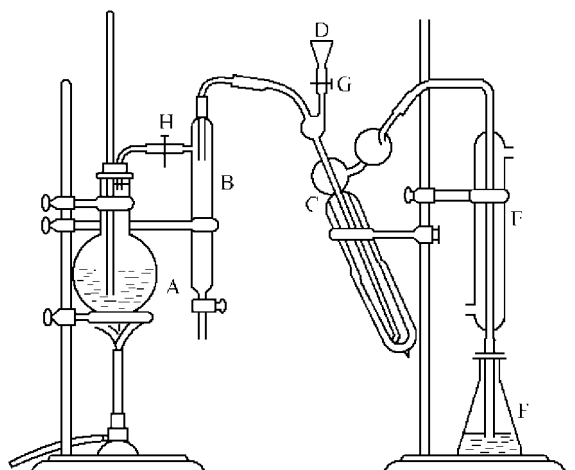


图 2-5 蒸馏装置图

连接蒸馏装置，A 瓶中加水适量与甲基红指示液数滴，加稀硫酸使成酸性，加玻璃珠或沸石数粒，从 D 漏斗加水约 50mL，关闭 G 夹，开放冷凝水，煮沸 A 瓶中的水，当蒸汽从冷凝管尖端冷凝而出时，移去火源，关 H 夹，使 C 瓶中的水反抽到 B 瓶，开 G 夹，放出 B 瓶中的水，关 B 瓶及 G 夹，将冷凝管尖端插入约 50mL 水中，使水自冷凝管尖端反抽至 C 瓶，再抽至 B 瓶，如上法放去。如此将仪器洗涤 (2~3) 次。

准确移取 40.0mL 上述溶液，置于 300mL 凯氏烧瓶中，加 0.3g 硫酸钾、5

滴硫酸铜溶液 (300g/L)，沿瓶壁缓缓加 2mL 硫酸，加 (6~10) 滴过氧化氢溶液 (300g/L) 在凯氏烧瓶口放一小漏斗，斜置烧瓶，用小火缓慢加热，使溶液的温度保持在沸点以下，待泡沸缓慢时，加大火力至溶液呈棕黑色且有大量白色烟雾持久出现，停止加热，稍冷，再逐滴加入过氧化氢溶液 (300g/L)，摇匀，小心加热，同时不断摇动，至溶液呈蓝绿色，再加热 30min，冷却，沿瓶壁缓缓加水 250mL，振摇使混合，放冷后，加 75mL 氢氧化钠溶液 (400g/L)，注意使沿瓶壁流至瓶底，自成一液层，加数粒锌粒，用氮气球将凯氏烧瓶与冷凝管连接；另取 50mL 硼酸溶液 (20g/L)，置 500mL 锥形瓶中，加 10 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液；将冷凝管的下端插入硼酸溶液的液面下，轻轻摆动凯氏烧瓶。使溶液混合均

匀，加热蒸馏，至吸收液的总体积约为 250mL 时，将冷凝管尖端提出液面，使蒸气冲洗约 1min，用水淋洗尖端后停止蒸馏；馏出液用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由蓝绿色变为灰紫色，并将滴定的结果用空白试验校正。同时做空白试验。

依替非宁的质量浓度按下式计算：

$$\rho(\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_5) = \frac{c(V_1 - V_2) \times 161.178}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_5)$ ——依替非宁溶液的质量浓度， $\mu\text{g/mL}$ ；

V_1 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗硫酸标准溶液的体积，mL；

c ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

V ——依替非宁溶液的体积，mL。

161.178——依替非宁的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_5)$]，g/mol。

依托红霉素 ($\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$) 标准溶液 (1000 单位/mL, $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取适量依托红霉素 ($\text{C}_{40}\text{H}_{71}\text{NO}_{14} \cdot \text{C}_{12}\text{H}_{26}\text{O}_4\text{S}$; $M_r = 1056.387$) 纯品 (按纯度换算出质量 $m = 1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 红霉素的效价单位) 纯品 (1mg 的效价不低于 610 红霉素单位)，准确至 0.0001g，置于 100mL 烧杯中，加乙醇溶解，移入 1000mL 容量瓶中，再加乙醇稀释至刻度，摇匀。1000 红霉素单位相当于 1mg 的 $\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$ 。避光低温保存。放置 2h 后，采用抗生素微生物检定法中测定红霉素的方法标定。

依托咪酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的依托咪酯 ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r = 244.2890$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[依托咪酯纯度的测定] 称取 0.2g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 冰醋酸使其溶解，加 2 滴萘酚苯甲醇指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色，同时做空白试验。依托咪酯的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2443}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2443——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的依托咪酯的质量。

伊维菌素标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的伊维菌素 ($\text{C}_{48}\text{H}_{74}\text{O}_{14} + \text{C}_{47}\text{H}_{72}\text{O}_{14}$) 纯品 (纯度 \geq

II 标准溶液

99.9%) 于小烧杯中, 用少量的色谱纯甲醇溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 再用甲醇稀释至刻度, 混匀, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

胰蛋白酶标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量胰蛋白酶于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 ($m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经含量测定的胰蛋白酶纯品 (1mg 的效价不低于 2500 单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[胰蛋白酶效价测定]

(1) 底物溶液的制备 准确称取 85.7mg *N*-苯甲酰-L-精氨酸乙酯盐酸盐, 准确到 0.0001g, 加水溶解配成 1000mL 溶液, 作为底物原液。取 10mL 溶液, 用磷酸盐缓冲溶液 (pH 7.6) 稀释成 100mL, 用分光光度法, 恒温于 (25.0 \pm 0.5) $^{\circ}$ C, 以水作空白, 在 253nm 的波长处测定吸光度, 必要时可用上述底物原液或磷酸缓冲液调节, 使吸光度在 0.575~0.585 之间, 作为底物溶液。制成后应在 2h 内使用。

(2) 样品溶液的制备 准确称取适量样品, 准确到 0.0001g。用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 溶解并制成每 1mL 含 (50~60) 胰蛋白酶单位的溶液。

(3) 测定 取 3.00mL 底物溶液, 加 200 μ L 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$], 混匀, 作为空白, 另取样品溶液 200 μ L, 加 3mL 底物溶液 [恒温于 (25.0 \pm 0.5) $^{\circ}$ C], 立即记时, 混匀, 使比色池内的温度保持在 (25.0 \pm 0.5) $^{\circ}$ C, 用分光光度法, 在 253nm 的波长处, 每隔 30s 读取吸光度, 共 5min, 以吸光度为纵坐标, 时间为横坐标, 作图; 每 30s 吸光度的改变应恒定在 0.015~0.018 之间, 呈线性关系的时间不少于 3min, 若不符合上述要求, 应调整样品溶液的浓度, 再做测定。在上述吸光度对时间的关系图中, 取在呈直线上的吸光度。胰蛋白酶的效价按下式计算:

$$P = \frac{A_1 - A_2}{0.003tm}$$

式中 P ——1mg 样品中含胰蛋白酶的量, 单位;

A_1 ——直线上终止的吸光度;

A_2 ——直线上开始的吸光度;

t ——样品 A_1 至 A_2 读数的时间, min;

m ——测定液中含样品的量, mg;

0.003——在上述条件下, 吸光度每分钟改变 0.003, 即相当于 1 个胰蛋白酶单位。

胰岛素标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量胰岛素于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量经纯度分析的胰岛素纯品 (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 加适量稀盐酸溶液溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

胰淀粉酶标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量胰淀粉酶于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备

用。准确称取适量 ($m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经含量测定的胰淀粉酶纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[胰淀粉酶效价测定]

(1) 样品溶液的制备 准确称取 0.3g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置研钵中, 加少量冷却至 5℃ 以下磷酸盐缓冲溶液 (称取 13.61g 磷酸二氢钾与 35.80g 磷酸氢二钠, 加水使溶解成 1000mL, 调节至 pH6.8), 研磨均匀, 置 200mL 容量瓶中, 加上述磷酸盐缓冲液至刻度, 摇匀。每 1mL 中胰淀粉酶 (10~20) 活力单位。

(2) 测定 量取 25mL 马铃薯淀粉溶液 (10g/L) (取 1.0g 经 105℃ 干燥 2h 的马铃薯淀粉, 加水 10mL, 上述磷酸盐缓冲溶液、1.00mL 氯化钠溶液 (12g/L) 与 20mL 水, 置 250mL 碘瓶中, 在 40℃ 水浴中保温 10min, 准确加入 1mL 样品溶液, 摇匀, 立即置 40℃ ± 0.5℃ 水浴中准确反应 10min, 加 2mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 终止反应, 摇匀, 冷却至室温后, 准确加入 10.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$], 边振摇边滴加 45mL 氢氧化钠溶液 (0.100mol/L), 在暗处放置 20min, 加 4mL 硫酸溶液 (25%), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至无色。

另量取 25mL 马铃薯淀粉溶液 (10g/L)、10mL 上述磷酸盐缓冲溶液、1mL 氯化钠溶液 (12g/L) 与 20mL 水, 置碘量瓶中, 在 40℃ ± 0.5℃ 水浴中保温 10min, 冷却至室温后, 加 2mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$], 摇匀, 准确加入 1.00mL 样品溶液, 准确加入 10mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$], 边振摇边滴加 45mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$], 在暗处放置 20min, 加 4mL 硫酸溶液 (25%), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至无色。作为空白对照, 胰淀粉酶的效价按下式计算:

$$\text{每 1g 胰淀粉酶活力(单位)} = \frac{c(V_B - V_A)}{10} \times \frac{9.008 \times 1000}{180.16} \times \frac{n}{m}$$

式中 V_A ——样品消耗硫代硫酸钠标准溶液的容积, mL;

V_B ——空白消耗硫代硫酸钠标准溶液的容积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度 (mol/L) 换算值;

m ——样品取样量, g;

n ——样品稀释倍数 (200)。

注: ①在上述条件下, 每分钟水解淀粉生成 $1\mu\text{mol/L}$ 葡萄糖的酶量, 为 1 活力单位。

② ($V_B - V_A$) 应为 2.0mL~4.0mL, 否则应调整浓度, 重新测定。

③ 每 1mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.1\text{mol/L}$] 相当于 9.008mg 无水葡萄糖。

胰脂肪酶标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量胰脂肪酶于称量瓶中, 于 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量经含量 ($m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 测定的胰脂肪酶纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[胰脂肪酶效价测定]

II 标准溶液

(1) 样品溶液的制备 准确称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置研钵中, 加少量冷却至 5℃ 以下三羟甲基氨甲烷-盐酸缓冲液 {称取 606mg 三羟甲基氨甲烷, 加 45.7mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$], 加水至 100mL, 摇匀, 调节 pH 值至 7.1}, 研磨均匀, 置 50mL 容量瓶中, 加上述缓冲液至刻度, 摇匀。每 1mL 中胰脂肪酶 (8~16) 活力单位。

(2) 测定 量取 25mL 橄榄油乳液 (10g/L) (取 4mL 橄榄油与 7.5g 阿拉伯胶, 研磨均匀, 缓缓加水研磨使其成 100mL, 用高速组织捣碎机以 8000r/min 搅拌两次, 每次 3min, 取乳剂在显微镜下检查, 90% 乳粒的直径在 3 μm 以下, 并不得有超过 10 μm 的乳粒)、2mL 牛胆盐溶液 (80g/L), 与 10mL 水, 置 100mL 烧杯中, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 调节 pH 值至 9.0, 在 37℃ ± 0.1℃ 水浴中保温 10min, 再调节 pH 值至 9.0, 准确量取 1mL 样品溶液, 在 37℃ ± 0.1℃ 水浴中准确反应 10min, 同时用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 使反应液的 pH 值恒定在 9.0, 记录消耗氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 的体积 (mL)。另取 1.00mL 在水浴中煮沸 15min~30min 的上述样品溶液, 作为空白对照, 按下式计算:

$$\text{每 1g 胰脂肪酶活力(单位)} = \frac{c(A - B) \times 1000}{10} \times \frac{n}{m}$$

式中 A——样品消耗氢氧化钠标准溶液的容积, mL;

B——空白消耗氢氧化钠标准溶液的容积, mL;

c——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m——样品取样量, g;

n——样品稀释倍数 (50)。

在上述条件下, 每分钟水解脂肪 (橄榄油) 生成 1 $\mu\text{mol/L}$ 脂肪酸的酶量, 为 1 活力单位。平均每分钟消耗氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 的量应为 0.08mL~0.16mL, 否则应调整浓度, 另行测定。

乙胺嘧啶 ($\text{C}_{12}\text{H}_{13}\text{ClN}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乙胺嘧啶 ($\text{C}_{12}\text{H}_{13}\text{ClN}_4$; $M_r = 248.711$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用甲醇溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 并用甲醇定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。避光低温保存。使用时根据需要稀释成适当浓度的标准工作溶液。

[乙胺嘧啶纯度的测定] 准确称取 0.15g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 加热溶解后, 冷却至室温, 加 2 滴喹哪啶红指示液 (1g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液几乎无色, 同时做空白试验。乙胺嘧啶的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2487}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m——样品质量, g;

0.2487——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙胺嘧啶的质量。

乙拌磷 ($\text{C}_8\text{H}_{19}\text{O}_2\text{PS}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的乙拌磷 ($\text{C}_8\text{H}_{19}\text{O}_2\text{PS}_3$; $M_r=274.404$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用重蒸馏的丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯稀释成适当浓度的标准工作溶液。

乙二胺 ($\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取洁净称量瓶, 注入 10mL 无二氧化碳的水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加乙二胺 ($\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2$; $M_r=60.0983$), 称量, 至两次称量结果之差为 1.0000g, 即为乙二胺质量 (如果准确到 1.0000g 操作有困难, 可通过准确记录乙二胺重量, 计算其浓度)。转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 5 滴溴甲酚绿指示液 (1g/L), 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色。乙二胺溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2) = \frac{c_1 V_1}{V} \times 30.0492 \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2)$ ——乙二胺溶液的质量, $\mu\text{g/mL}$;

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——乙二胺溶液的体积, mL。

30.0492——乙二胺的摩尔质量 [$M(\frac{1}{2}\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2)$], g/mol。

乙琥胺 ($\text{C}_7\text{H}_{11}\text{NO}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乙琥胺 ($\text{C}_7\text{H}_{11}\text{NO}_2$; $M_r=141.1677$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[乙琥胺纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 二甲基甲酰胺, 溶解后, 加 2 滴偶氮紫指示液 (1g/L), 在氮气气氛下, 用甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝色, 同时做空白试验。乙琥胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1412}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1412——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙琥胺的质量。

乙基苯 (C_8H_{10}) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.5000g 经纯度分析的高纯乙基苯 (C_8H_{10} ; $M_r=106.1650$), 置于 500mL 棕色容量瓶中, 加入色谱纯甲醇溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 $(20\pm 2)^\circ\text{C}$ 下平衡后, 根据需要再稀释成适用浓度的标准工作溶液。

乙基谷硫磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 乙基谷硫磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}_2$; $M_r=345.378$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。根据需要稀释成适当浓度标准工作溶液。

乙基麦芽酚 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 乙基麦芽酚 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_3$; $M_r=140.1366$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 稀释至刻度混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

乙基纤维素标准溶液 [$1000\mu\text{g/mL}$, 以乙氧基计 ($-\text{OC}_2\text{H}_5$)]

[配制] 取适量乙基纤维素干燥纯品于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (约 2g) 经乙氧基含量测定的乙基纤维素纯品 (乙氧基含量: $44.0\%\sim 51.0\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲苯溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲苯稀释到刻度, 混匀。

[乙基纤维素中乙氧基的含量测定]

(1) 仪器装置 如图 2-6。A 为 50mL 圆底烧瓶, 侧部具一内径为 1mm 的支管供导入二氧化碳或氮气流用; 瓶颈垂直装有长约 25cm、内径为 9mm 的直形空气冷凝管 E, 其上端弯曲成出口向下、并缩为内径 2mm 的玻璃毛细管, 浸入内盛水约 2mL 的洗气瓶 B 中; 洗气瓶具出口为一内径约 7mm 的玻璃管, 其末端为内径 4mm 可拆卸的玻璃管, 可浸入两个相连接的接受容器 C、D 中的第一个容器 C 内液面

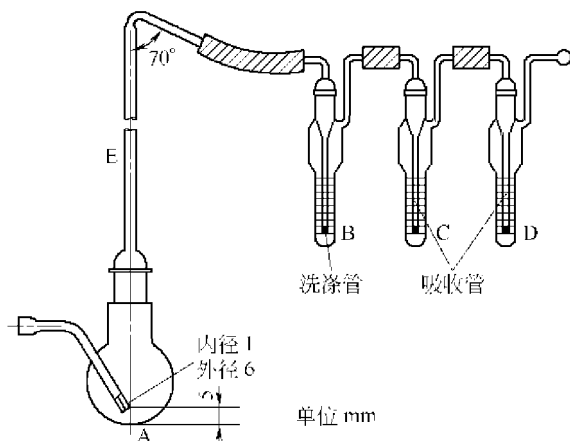


图 2-6 乙氧基测定装置图

之下。

(2) 测定 准确称取干燥的样品 (相当于乙氧基 10mg), 置烧瓶中, 加熔融的苯酚 2.5mL 与氢碘酸 5mL, 连接上述装置; 另在两个接受容器内, 分别加入 6mL 与 4mL 乙酸钾的冰醋酸溶液 (100g/L), 再各加 0.2mL 溴; 通过支管将 CO₂ 或 N₂ 气流缓慢而均衡地 [每秒钟 (1~2) 个气泡为宜] 通入烧瓶, 缓缓加热使温度控制在恰使沸腾液体的蒸气上升至冷凝管的半高度 (约至 30min 使油液温度上升至 150℃~160℃), 加热时间为 (1~2) h。而后拆除装置, 将两只接受器的内容物倾入 250mL 碘量瓶 [内盛 5mL 乙酸钠溶液 (250g/L)] 中, 并用水淋洗使总体积约为 125mL, 加入 0.3mL 甲酸, 转动碘量瓶至溴的颜色消失, 再加入 0.6mL 甲酸, 密塞振摇, 使过量的溴完全消失, 放置 (1~2) min, 加入 1.0g 碘化钾与 5mL 稀硫酸, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 并将滴定的结果用空白试验校正。每 1mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.1\text{mol/L}$] 相当于 7.510mg 的乙氧基。乙氧基的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w(-\text{OC}_2\text{H}_5) = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.07510}{m} \times 100\%$$

式中 $w(-\text{OC}_2\text{H}_5)$ ——乙氧基的质量分数, %;

V_1 ——空白消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.07510——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙氧基的质量。

乙硫磷 (C₉H₂₂O₄P₂S₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的乙硫磷 (C₉H₂₂O₄P₂S₄; $M_r = 384.476$) 纯品 (纯度 ≥ 99%) 于小烧杯中, 用重蒸馏的正己烷溶解, 并转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的正己烷准确定容, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要再配制成适当浓度的标准工作溶液。

乙霉威 (C₁₄H₂₁NO₄) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的乙霉威 (C₁₄H₂₁NO₄; $M_r = 267.3208$) 纯品 (纯度 ≥ 99%) 于小烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移至 100mL 容量瓶中, 用丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时, 再根据需要用重蒸馏正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

乙醚 (C₄H₁₀O) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用带盖的玻璃称量瓶, 预先加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加经纯度测定的乙醚 (C₄H₁₀O; $M_r = 74.1216$), 称量, 至两次称

II 标准溶液

量结果之差为 0.1000g, 即为乙醚质量 (如果准确到 0.1000g 有操作困难, 可通过准确记录乙醚质量, 计算其浓度)。全部转移到 100mL 容量瓶中, 用水溶液稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

乙噻硫磷 (C₁₀H₁₇N₂O₄PS) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的乙噻硫磷 (C₁₀H₁₇N₂O₄PS; $M_r=292.292$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏丙酮稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液, 根据需要用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

乙醛 (CH₃CHO) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 $m(g)$ 40% 乙醛 (CH₃CHO; $M_r=44.0526$) 溶液, 置于 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度。临用现配。40% 乙醛质量按下式计算:

$$m = \frac{1.000}{w}$$

式中 m ——40% 乙醛的质量, g;

w ——40% 乙醛的质量分数, %;

注: 配制前应测定 40% 乙醛的含量, 方法如下: 将 50.00mL 氯化羟胺溶液 [$c(\text{NH}_2\text{OH} \cdot \text{HCl}) = 2\text{mol/L}$] 注入具塞锥形瓶中, 称量, 加入 1.5mL 40% 乙醛, 放置 30min, 再称量, 两次称量均称准至 0.0002g, 加 10 滴溴酚蓝指示液 (10.4g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。

空白试验: 移取 50.00mL 氯化羟胺溶液 [$c(\text{NH}_2\text{OH} \cdot \text{HCl}) = 2\text{mol/L}$], 加 30mL 水, 与样品同时同样操作。

40% 乙醛含量按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.04405}{m} \times 100\%$$

式中 w ——40% 乙醛的质量分数, %;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——40% 乙醛的质量, g;

0.04405——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙醛的质量。

乙酸苄酯 (C₉H₁₀O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加乙酸苄酯 (C₉H₁₀O₂; $M_r=150.1745$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为乙酸苄酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录乙酸苄酯质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。

乙酸芳樟酯 (C₁₂H₂₀O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加乙酸芳樟酯 (C₁₂H₂₀O₂; M_r = 196.2860) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000g/w$; w ——质量分数), 即为乙酸芳樟酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录乙酸芳樟酯质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

乙酸酐 [(CH₃CO)₂O] 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的乙酸酐 (CH₃CO)₂O; M_r = 86.0892) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 容量瓶中, 用无乙酸酐的冰醋酸溶解, 用无乙酸酐的冰醋酸稀释至刻度, 混匀。临用现配。

注: 无乙酸酐的冰醋酸的制备方法是: 将冰醋酸回流半小时蒸馏制得。

[乙酸酐纯度测定] 称取 1.8g 乙酸酐, 准确至 0.0001g, 置于盛有 50.0mL 吗啡甲醇标准溶液 [$c(C_{17}H_{19}NO_3) = 0.5\text{mol/L}$] 具塞锥形瓶中, 加 0.25mL 二甲基黄-亚甲基蓝混合指示溶液 (称取 1.0g 二甲基黄, 0.1g 亚甲基蓝, 溶于 125mL 甲醇中)。用盐酸甲醇标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液绿色消失呈琥珀色。同时做空白试验。乙酸酐的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.1021}{m} \times 100\%$$

式中 w ——乙酸酐的质量分数, %;

c_1 ——盐酸甲醇标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——空白消耗盐酸甲醇标准溶液的体积, mL;

V_2 ——试样消耗盐酸甲醇标准溶液的体积, mL。

m ——样品质量, g;

0.1021——与 1.00mL 盐酸甲醇标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙酸酐的质量。

乙酸维生素 E (C₃₁H₅₂O₃) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (气相色谱法) 的乙酸维生素 E (C₃₁H₅₂O₃; M_r = 472.7428) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

乙酸乙酯 (C₄H₈O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加乙酸乙酯 (C₄H₈O₂; M_r = 88.1051) 纯品 (纯度 ≥ 99%), 至两次称量结果之差为 0.1000g, 即为乙酸乙酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确

II 标准溶液

记录乙酸乙酯质量，计算其浓度)。用水稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

乙酸异戊酯 (C₇H₁₄O₂) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶，加入 10mL 乙醇，加盖，用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加乙酸异戊酯 (C₇H₁₄O₂; M_r=130.1849) 纯品 (纯度≥99%)，至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数)，即为乙酸异戊酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难，可通过准确记录乙酸异戊酯质量，计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度，混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

[乙酸异戊酯纯度的测定] 称取 0.17g 样品，准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中，溶于 25mL 乙醇中，加 25mL 氢氧化钾乙醇标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.100\text{mol/L}$]，在水浴上回流 1h，冷却，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈无色。同时做空白试验。乙酸异戊酯的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.01302}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钾标准溶液的体积，mL；

c_1 ——氢氧化钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——盐酸标准溶液的体积，mL；

c_2 ——盐酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.01302——与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的乙酸异戊酯的质量。

乙体六六六 (C₆H₆Cl₆) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 准确称取适量 ($m=0.1008\text{g}$ ，质量分数为 99.2%) GBW 06402 乙体六六六 (C₆H₆Cl₆; M_r=290.830) 纯度分析标准物质或已知纯度 (纯度≥99%) (质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的纯品，置于烧杯中，加入优级纯苯溶解，移入 100mL 容量瓶中，用优级纯苯稀释到刻度，混匀。低温保存，配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。低温保存，使用前在 (20±2)°C 下平衡后，根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

乙烯利 (C₂H₆ClO₃P) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的乙烯利 (C₂H₆ClO₃P; M_r=144.494) 纯品 (纯度≥99.9%)，于小聚乙烯烧杯中，用重蒸馏甲醇溶解，并转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏甲醇稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000μg/mL 的标准储备溶液。使用时，根据需要再用甲醇稀释成适当浓度的标准工作溶液。

注：配制标准溶液时，均应使用聚乙烯器皿。

N-乙酰-L-蛋氨酸 (C₇H₁₃NO₃S) 标准溶液 (1000μg/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量

$m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)的 *N*-乙酰-L-蛋氨酸 ($\text{C}_7\text{H}_{13}\text{NO}_3\text{S}$; $M_r=191.248$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品, 于小烧杯中, 用乙醇溶解后, 转移到 100mL 容量瓶, 并用水稀释并定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[*N*-乙酰-L-蛋氨酸纯度的测定] 称取 0.1g 样品, 准确至 0.0001g。置于碘量瓶中, 加 50mL 水, 2g 碘化钾, 充分搅拌使其溶解, 加 5mL 稀盐酸 (10%), 加 30mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol}/\text{L}$], 立即密封, 暗处放置 10min。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定, 近终点时, 加 3mL 淀粉指示液 (5g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。*N*-乙酰-L-蛋氨酸的质量分数含量 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.09562}{m} \times 100\%$$

式中 w ——*N*-乙酰-L-蛋氨酸的质量分数, %;

V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——样品消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.09562——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的 *N*-乙酰-L-蛋氨酸的质量。

乙酰磺胺酸钾 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{NO}_4\text{SK}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量乙酰磺胺酸钾于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度测定的乙酰磺胺酸钾 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{NO}_4\text{SK}$; $M_r=201.242$) 纯品 (纯度 $\geq 99.0\%$), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[乙酰磺胺酸钾纯度的测定] 称取 0.15g 已干燥的试样, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 50mL 无水乙酸, 5.0mL 乙酸酐, 加热溶解后, 冷却至室温。加入 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色为止。同时做空白试验。乙酰磺胺酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2012}{m} \times 100\%$$

式中 c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

m ——试样质量, g;

0.2012——与 1mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙酰磺胺酸钾的质量。

乙酰甲胺磷 ($\text{C}_4\text{H}_{10}\text{NO}_3\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 乙酰甲胺磷 ($\text{C}_4\text{H}_{10}\text{NO}_3\text{PS}$; $M_r=183.166$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量丙酮溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用丙酮定容, 混

II 标准溶液

匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。储藏于冰箱中。根据需要再用丙酮稀释成适用浓度的标准工作溶液。

乙酰螺旋霉素标准溶液 (1000 单位/ mL)

[配制] 取适量乙酰螺旋霉素纯品于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取适量 (按含量换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 乙酰螺旋霉素纯品 (1mg 的效价不低于 1200 乙酰螺旋霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。 1mL 溶液中含 1000 单位的乙酰螺旋霉素。按照抗生素微生物检定法测定。

乙酰唑胺 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_3\text{S}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量乙酰唑胺于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乙酰唑胺 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_3\text{S}_2$; $M_r=222.245$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量稀氨水溶液 (1%) 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用稀氨水溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 1.00mL 上述溶液于 100mL 容量瓶中, 加 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol}/\text{L}$], 用水稀释到刻度。用分光光度法, 在 265nm 波长处测定吸光度, 以 $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_3\text{S}_2$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 474 计算, 即得。

乙氧基喹啉 ($\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{NO}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的乙氧基喹啉 ($\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{NO}$; $M_r=217.31$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用异辛烷溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用异辛烷定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

[乙氧基喹啉纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g , 于 250mL 锥形瓶中, 加入 80mL 冰醋酸, 混合均匀, 加 2 滴甲基紫指示液 ($10\text{g}/\text{L}$), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色即为终点。乙氧基喹啉质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2173}{m} \times 100\%$$

式中 c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

V ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

m ——乙氧基喹的质量, g ;

0.2173 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙氧基喹的质量。

乙酯杀螨醇 ($\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 乙酯杀螨醇 ($\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{O}_3$; $M_r=325.187$) 纯品 (纯度 $\geq 99.8\%$), 置于烧杯中, 用少许苯溶解后, 转移到 100mL 容量瓶中, 用正己烷定容, 混

匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

异稻瘟净 ($\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{O}_3\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的异稻瘟净 ($\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{O}_3\text{PS}$; $M_r=288.343$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用重蒸馏的丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

异狄氏剂 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 异狄氏剂 ($\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$; $M_r=380.909$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用石油醚定容, 配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再配制成适用浓度的标准工作溶液。

异丁醇 ($\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加异丁醇 ($\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$; $M_r=74.1216$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g , 即为异丁醇的质量 (如果准确到 0.1000g 有操作困难, 可通过准确记录异丁醇质量, 计算其浓度)。用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

异噁唑磷标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的异噁唑磷纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 用正己烷溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用正己烷稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{L}$ 的标准储备溶液。

异黄樟素 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 新蒸馏的异黄樟素 ($\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_2$; $M_r=162.1852$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于小烧杯中, 用乙醇溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

异菌脲 ($\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的异菌脲 ($\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_3$; $M_r=330.167$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量甲醇溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 并用重蒸馏石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再用石油醚稀释成适用浓度的标准工作溶液。

II 标准溶液

异卡波肼 ($C_{12}H_{13}N_3O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量异卡波肼于称量瓶中, 于 60 $^{\circ}$ C 下减压干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异卡波肼 ($C_{12}H_{13}N_3O_2$; $M_r = 231.2505$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[异卡波肼纯度的测定] 永停滴定法: 称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解, 加 10mL 盐酸, 40mL 水, 置电磁搅拌器上, 搅拌使溶解, 再加 2g 溴化钾, 插入铂-铂电极后, 将滴定管的尖端插入液面下约 $\frac{2}{3}$ 处, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 迅速滴定, 随滴随搅拌, 至近终点时, 将滴定管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续缓缓滴定, 至电流计指针突然偏转, 并不再回复, 即为滴定终点。异卡波肼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2313}{m} \times 100\%$$

式中 V ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

c ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2313——与 1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的异卡波肼的质量。

异抗坏血酸 ($C_6H_8O_6$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异抗坏血酸 ($C_6H_8O_6$; $M_r = 176.1241$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于高型烧杯中, 加水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 并用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。临用现配。

[异抗坏血酸纯度的测定] 称取 0.4g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 300mL 锥形瓶中, 溶于 100mL 新煮沸并冷却的水和 25mL 稀硫酸溶液的混合液中, 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 3mL 淀粉溶液 (10g/L)。至溶液显蓝色为终点。异抗坏血酸质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.08806}{m} \times 100\%$$

式中 c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碘标准溶液的体积, mL;

m ——异抗坏血酸质量, g。

0.08806——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的异抗坏血酸的质量。

异亮氨酸 ($C_6H_{13}NO_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量异亮氨酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重取出, 置于干燥器中冷却

备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异亮氨酸 ($C_6H_{13}NO_2$; $M_r=131.1729$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[异亮氨酸纯度的测定] 称取 0.10g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 1mL 无水甲酸溶解后, 加 25mL 冰醋酸, 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=0.100mol/L$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时做空白试验。

异亮氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1312}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1312——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(HClO_4)=1.000mol/L$] 相当的, 以 g 为单位的异亮氨酸的质量。

异麦芽酮糖 ($C_{12}H_{22}O_{11} \cdot H_2O$) 标准溶液 (5000 μ g/mL)

[配制] 取适量的异麦芽酮糖于称量瓶中, 20 $^{\circ}$ C 真空干燥 30min 以上。准确称取 0.5000g 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的异麦芽酮糖 (6-O- α -D-吡喃葡萄糖基-D-呋喃果糖; $C_{12}H_{22}O_{11} \cdot H_2O$; $M_r=360.3118$) (或按纯度换算出质量 $m=0.5000g/w$; w ——质量分数), 置于 100mL 烧杯中, 用少量 80% 的乙醇溶液溶解后, 移入 100mL 容量瓶中, 用 80% 乙醇溶液稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 5000 μ g/mL 的储备标准溶液。

异维 A 酸 ($C_{20}H_{28}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取适量异维 A 酸于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}$ C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异维 A 酸 ($C_{20}H_{28}O_2$; $M_r=300.4351$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[异维 A 酸纯度的测定] 称取 0.24g 已干燥的样品, 准确至 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 二甲基甲酰胺溶解后, 加 3 滴麝香草酚蓝的二甲基甲酰胺溶液 (10g/L), 用甲醇钠标准溶液 [$c(CH_3ONa)=0.100mol/L$] 滴定至溶液呈绿色, 同时做空白试验。异维 A 酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3004}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——甲醇钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验甲醇钠标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c ——甲醇钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.3004——与 1.00mL 甲醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{ONa})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的异维 A 酸的质量。

异戊巴比妥 ($\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量异戊巴比妥于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异戊巴比妥 ($\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_3$; $M_r=226.2722$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[异戊巴比妥纯度的测定] 电位滴定法 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 甲醇使其溶解, 再加新配制的 15mL 无水碳酸钠溶液 (30g/L), 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

异戊巴比妥的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2263}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2263——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的异戊巴比妥的质量。

异戊巴比妥钠 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_3$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量戊巴比妥钠于称量瓶中, 于 130 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 取出, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异戊巴比妥钠 ($\text{NaC}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_3$; $M_r=248.2540$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[异戊巴比妥钠纯度的测定] 称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 甲醇使其溶解, 再加新制的 15mL 无水碳酸钠溶液 (30g/L), 溶解后, 置电磁搅拌器上, 浸入电极, 搅拌, 并自滴定管中分次加入硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]; 开始时可每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。

异戊巴比妥钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2483}{m} \times 100\%$$

式中 V ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2483——与 1.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的异戊巴比妥钠的质量。

异戊醇 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加异戊醇 ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$; $M_r=88.1482$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g, 即为异戊醇的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录异戊醇质量, 计算其浓度)。用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

异戊酸异戊酯 ($\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加异戊酸异戊酯 ($\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}_2$; $M_r=158.2380$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为异戊酸异戊酯的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录异戊酸异戊酯质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。

异烟肼 ($\text{C}_6\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量异烟肼于称量瓶中, 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异烟肼 ($\text{C}_6\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$; $M_r=137.1393$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[标定] 准确量取 30.00mL 上述溶液, 加 20mL 水, 20mL 盐酸与 1 滴甲基橙指示液 (1g/L), 用溴酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KBrO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 缓缓滴定 (温度保持在 18 $^{\circ}\text{C}$ ~ 25 $^{\circ}\text{C}$) 至粉红色消失。异烟肼溶液的质量浓度按下式计算:

$$\rho(\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_2) = \frac{cV \times 34.2848}{V_0} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_2)$ ——异烟肼溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;

V ——溴酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——溴酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_0 ——异烟肼溶液的体积, mL;

34.2848——异烟肼的摩尔质量 [$M(\frac{1}{4}\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_2)$], g/mol。

异烟踪 ($\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的异烟踪 ($\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=289.2866$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

II 标准溶液

避光低温保存。

[异烟肼纯度的测定] 称取 0.15g 的样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 冰醋酸, 10mL 乙醚, 微热使其溶解, 冷却后, 以玻璃-甘汞电极指示终点, 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。异烟肼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2893}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2893——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的异亮氨酸异烟肼 ($\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 的质量。

抑菌灵 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{FN}_2\text{O}_2\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的抑菌灵 ($\text{C}_9\text{H}_{11}\text{Cl}_2\text{FN}_2\text{O}_2\text{S}_2$; $M_r=333.230$) 纯品 (纯度 $\geq 99.5\%$), 置于烧杯中, 用重蒸馏石油醚溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏石油醚稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要再配成适当浓度的标准工作溶液。

抑肽酶标准溶液 (1000 单位/mL)

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 1mg 的效价单位) 经效价测定的抑肽酶纯品, 置于 100mL 烧杯中, 加适量灭菌水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用灭菌水稀释到刻度, 混匀。1mL 溶液中含 1000 单位的抑肽酶。

[抑肽酶效价测定]

(1) 底物溶液的制备 称取 171.3mg *N*-苯甲酰-L-精氨酸乙酯盐酸盐, 加水溶解并稀释至 25mL。临用时配制。

(2) 胰蛋白酶溶液的制备 准确称取适量胰蛋白酶对照品, 准确到 0.0001g。用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.001\text{mol/L}$] 制成每 1mL 含 0.8 单位溶液 (每 1mL 含 1mg) 的溶液, 临用时配制, 并置于冰浴中。

(3) 胰蛋白酶稀释溶液的制备 准确量取上述胰蛋白酶溶液 1.00mL, 用硼砂-氯化钙缓冲液 (pH8.0: 将 0.572g 硼砂与 2.94g 氯化钙, 加 800mL 水溶解后, 用 2.5mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 调节至 pH8.0, 加水稀释至 1000mL, 即得) 稀释成 20mL, 室温放置 10min, 置冰浴中。

(4) 样品溶液的制备 准确称取适量样品, 准确到 0.0001g。加硼砂-氯化钙缓冲溶液 (pH8.0) 制成每 1mL 含 1.67 单位溶液 (每 1mL 含 0.6mg) 的溶液, 准确量取 0.5mL 溶液, 2.00mL 胰蛋白酶溶液, 再用硼砂-氯化钙缓冲溶液 (pH8.0) 稀释成 20mL, 反应 10min, 置冰浴中 (2h 内使用)。

(5) 测定 取 9.0mL 硼砂-氯化钙缓冲溶液与 1.0mL 底物溶液, 置 25mL 烧杯中, 于

(25±0.5)℃恒温水浴中放置(3~5)min,在搅拌下滴加氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$]调节pH值为8.0,准确加入1mL样品溶液[经25℃保温(3~5)min],并立即计时。用1mL微量滴定管以氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$]滴定释放出的酸,使溶液的pH值始终维持在7.9~8.1,每隔60s读取pH值恰为8.0时所消耗的氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]的体积(mL),共6min。另准确量取1mL胰蛋白酶稀释溶液,按上法操作,作为对照(重复测定一次)。以时间为横坐标,消耗的氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$]为纵坐标作图,应为一条直线,二条直线应基本重合,求出每秒钟消耗氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]的体积(mL)。抑肽酶的效价按下式计算:

$$\text{每 1mg 抑肽酶的效价(单位)} = \frac{(2V_1 - V_2)4000f}{m}$$

式中 4000——系数;

m ——抑肽酶制成1mL中含1.67单位时的酶量,mg;

V_1 ——对照测定时每秒钟消耗的氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]的体积,mL;

V_2 ——样品溶液测定时每秒钟消耗氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]的体积,mL;

2——样品溶液中所加入胰蛋白酶的量为对照测定时的2倍;

f ——氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$]的校正因子。

抑芽丹 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为0.01mg的分析天平,准确称取0.1000g(或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数)抑芽丹 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=112.0868$) 纯品(纯度 $\geq 98\%$)置于烧杯中,用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]溶解后,转移到100mL容量瓶中,并用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]稀释到刻度,混匀。配制成浓度为1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

吲达帕胺 ($\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{ClN}_3\text{O}_3\text{S}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量吲达帕胺于称量瓶中,于105℃下干燥至恒重,取出,置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g(或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)经纯度分析(高效液相色谱法)的吲达帕胺 ($\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{ClN}_3\text{O}_3\text{S}$; $M_r=365.835$) 纯品(纯度 $\geq 99\%$),置于100mL烧杯中,加适量乙醇溶解后,移入1000mL容量瓶中,用乙醇稀释到刻度,混匀。避光低温保存。

吲哚洛尔 ($\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量吲哚洛尔于称量瓶中,于105℃下干燥至恒重,置于干燥器中冷却备用。准确称取1.0000g(或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)经纯度分析的吲哚洛尔 ($\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=248.3208$) 纯品(纯度 $\geq 99\%$),置于100mL烧杯中,加适量乙醇溶解后,移入1000mL容量瓶中,用乙醇稀释到刻度,混匀。避光低温保存。

[吲哚洛尔纯度的测定] 称取0.1g已干燥的样品,准确到0.0001g,置于250mL锥形

II 标准溶液

瓶中，加 10mL 冰醋酸溶解后，加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝色，同时做空白试验。吡啶洛尔的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.2483}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积，mL；

c ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2483——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的吡啶洛尔的质量。

吡啶美辛 ($\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{ClNO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量吡啶美辛于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的吡啶美辛 ($\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{ClNO}_4$ ； $M_r=357.788$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量甲醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用甲醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

[吡啶美辛纯度的测定] 称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 30mL 乙醇微热使其溶解，冷却，加 20mL 水，加 (7~8) 滴酚酞指示液 (10g/L)，迅速用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。同时做空白试验。吡啶美辛的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3578}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.3578——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的吡啶美辛的质量。

茚并 [1, 2, 3, *cd*] 芘 ($\text{C}_{22}\text{H}_{12}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 茚并 [1, 2, 3, *cd*] 芘 ($\text{C}_{22}\text{H}_{12}$ ； $M_r=276.3307$) 纯品 ($\geq 99.5\%$) 于小烧杯中，用甲醇溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用甲醇稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。采用液相色谱法定值。

罂粟碱 ($\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 罂粟碱 ($\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_4$ ； $M_r=339.3850$) 标准品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量甲醇-三氯甲烷 (9+1) 混合溶剂溶解后，移入 100mL 容量瓶中，用甲醇-三氯甲烷 (9+

1) 混合溶剂稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。避光保存。

苊葱 ($\text{C}_{16}\text{H}_{10}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 苊葱 ($\text{C}_{16}\text{H}_{10}$; $M_r=202.2506$) 纯品 ($\geq 99.5\%$) 于小烧杯中，用甲醇溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用甲醇稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的储备标准溶液。采用液相色谱法定值。

荧光素 ($\text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的荧光素 ($\text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_5$; $M_r=332.3063$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中，用水溶解，转移到 100mL 棕色容量瓶中，用水定容，混匀。盛入棕色瓶中，低温 (4°C) 避光保存。

荧光素钠 ($\text{Na}_2\text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_5$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量荧光素钠于称量瓶中，于 105°C 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的荧光素钠 ($\text{Na}_2\text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_5$; $M_r=376.2699$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[荧光素钠纯度的测定] 称取 0.5g 已干燥的样品，准确到 0.0001g ，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 水溶解后，加 5mL 稀盐酸溶液 (10%) 使荧光素析出，用丁醇-氯仿 ($1+1$) 提取 4 次，每次 20mL ，合并提取液，用 10mL 水洗涤，洗液再用 5mL 异丁醇-氯仿 ($1+1$) 振摇提取，合并提取液，置 105°C 恒重的容器中，在水浴上通风蒸发至干，残渣用 10mL 乙醇溶解后，再置水浴上蒸干，并在 105°C 干燥至恒重，准确称量。荧光素钠的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 1.132}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——恒重后残渣质量，g；

m ——样品质量，g；

1.132——换算系数。

蝇毒磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{ClO}_5\text{PS}$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的蝇毒磷 ($\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{ClO}_5\text{PS}$; $M_r=362.766$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中，用重蒸馏的正己烷溶解，并转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏的正己烷准确定容，混匀。配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。使用时，根据需要稀释成适当浓度的标准工作溶液。

硬脂酸红霉素标准溶液 [1000 单位/ mL ($\mu\text{g}/\text{mL}$ 以 $\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$ 计)]

[配制] 准确称取适量 (按纯度换算出质量 $m=1000\text{g}/X$; X ——每 mg 的效价单位) 硬

II 标准溶液

脂酸红霉素 ($C_{37}H_{67}NO_{13} \cdot C_{18}H_{36}O_2$; $M_r=1018.4040$) 纯品 (1mg 的效价不低于 550 红霉素单位), 置于 100mL 烧杯中, 加适量甲醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用甲醇稀释到刻度, 混匀。1mL 溶液中含 1000 单位的红霉素, 1000 红霉素单位相当于 1mg $C_{37}H_{67}NO_{13}$ 。放置 2h 后, 采用抗生素微生物检定法测定。

油酸 ($C_{18}H_{34}O_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取一带盖的称量瓶, 加入少量乙醇, 加盖, 准确称量。之后滴加经纯度分析的油酸 ($C_{18}H_{34}O_2$; $M_r=286.4614$), 至两次称量结果之差为 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数), 即为油酸的质量 (如果准确到 1.0000g 操作有困难, 可通过准确记录油酸质量, 计算其浓度)。转移到 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温避光保存备用。

[油酸纯度的测定] 称取 0.3g 的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇 (对酚酞指示剂显中性) 溶解后, 加 0.1mL 酚酞指示液 (10g/L), 立即用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显粉红色, 并保持 30s。油酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2865}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2865——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的油酸的质量。

有机氮 (N) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 10.2915g (或按纯度换算出质量 $m=10.2915g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的 8-羟基喹啉 (C_9H_7ON) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 乙醇, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

有机硫 (S) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 3.8498g (或按纯度换算出质量 $m=3.8498g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的二苄基二硫醚纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 1000mL 容量瓶中, 用优级纯异辛烷溶解后, 稀释到刻度, 混匀。储于棕色瓶中低温保存。

右旋泛酸醇 ($C_9H_{19}NO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的右旋泛酸醇 ($C_9H_{19}NO_4$; $M_r=205.2515$) (纯度 $\geq 99\%$) 纯品于小烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶, 用水定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。

[右旋泛酸醇纯度的测定] 称取 0.4g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 300mL 锥形瓶中,

加 50mL 高氯酸冰醋酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$], 连接回流冷凝器, 回流加热 5h, 用薄片盖住冷凝器防止沾湿, 用冰醋酸洗涤冷凝器, 加 5 滴结晶紫指示液 (10g/L 冰醋酸溶液), 用邻苯二甲酸氢钾冰醋酸标准溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝绿色, 同时做空白试验。右旋泛酸醇的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 0.2053}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——邻苯二甲酸氢钾标准溶液的体积, mL;

c_2 ——邻苯二甲酸氢钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2053——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的右旋泛酸醇的质量。

诱惑红 ($\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的诱惑红 ($\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$; $M_r=496.422$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 加水 [或乙酸铵溶液 (1.5g/L)] 溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用水 [或乙酸铵溶液 (1.5g/L)] 定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[诱惑红纯度的测定] 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 500mL 锥形瓶中, 加 50mL 新煮沸并冷却至室温的水溶解, 加入 15g 柠檬酸三钠, 150mL 水, 按苋菜红纯度测定中所示, 装好仪器, 在液面下通入二氧化碳气流的同时, 加热至沸, 并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定到无色为终点。诱惑红的质量百分数 (w) 按下式:

$$w = \frac{cV \times 0.1241}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准滴定溶液的体积, mL;

c ——三氯化钛标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1241——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的以 g 为单位的诱惑红的质量。

诱惑红铝色淀 ($\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_8\text{S}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的诱惑红铝色淀 ($\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_8\text{S}_2$; $M_r=452.46$) 纯品置于烧杯中, 加入 25mL 硫酸溶液 (10%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙酸铵溶液 (1.5g/L) 稀释至刻度, 混匀。

[诱惑红铝色淀纯度测定] 称取 1.4g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 500mL 锥形瓶中, 加 20mL 硫酸溶液 (10%), 在 (40~50) $^{\circ}\text{C}$ 下搅拌溶解, 加 30mL 新煮沸并已冷却至室温的水, 加入 30g 柠檬酸三钠, 200mL 水, 按苋菜红纯度测定中所示, 装好仪器, 在液面下通

II 标准溶液

入二氧化碳气流的同时加热至沸，并用三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至无色为终点。诱惑红铝色淀的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1131}{m} \times 100\%$$

式中 V ——三氯化钛标准溶液的体积，mL；

c ——三氯化钛标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1131——与 1.00mL 三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的诱惑红铝色淀的质量。

愈创木酚 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 愈创木酚 ($\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2$ ； $M_r=124.1372$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中，用蒸馏水溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

鱼油标准溶液 (EPA: 0.32678mg/mL、DHA: 0.27060mg/mL)

[配制] 准确称取 1.0000g 标准鱼油 (EPA 163.9mg/g，DHA 135.30mg/g)，置于 100mL 烧杯中，用正己烷溶解，转移到 500mL 容量瓶，用正己烷定容，混匀。冷冻保存。

育畜磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{ClNO}_3\text{P}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的育畜磷 ($\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{ClNO}_3\text{P}$ ； $M_r=291.711$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中，用重蒸馏正己烷溶解，并转移到 100mL 容量瓶中，用重蒸馏正己烷准确定容，摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液，4 $^{\circ}\text{C}$ 保存。使用时，根据需要再用正己烷稀释成适当浓度的标准工作溶液。

月桂氮草酮 ($\text{C}_{13}\text{H}_{15}\text{NO}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数)，经纯度分析 (气相色谱-内标法) 的月桂氮草酮 ($\text{C}_{13}\text{H}_{15}\text{NO}$ ； $M_r=201.2643$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。避光低温保存。

月桂酸 ($\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_2$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度分析的月桂酸 ($\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_2$ ； $M_r=200.3178$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量乙醇溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用乙醇稀释到刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的储备标准溶液。

[月桂酸纯度的测定] 准确称取 0.3g 的样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 中性乙醇 (对酚酞指示剂显中性) 溶解后，加 0.5mL 酚酞指示液 (5g/L)，立

即用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显粉红色, 并保持 30s。月桂酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2003}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.2003——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的月桂酸的质量。

杂醇油标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制]

方法 1 准确称取 0.8000g 异戊醇和 0.2000g 异丁醇于 1000mL 容量瓶中, 加 500mL 无杂醇油乙醇, 再用水稀释至刻度, 配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。低温保存。

方法 2 分别准确称取经过纯度分析的色谱纯异丁醇和异戊醇各 1.0000g, 于预先放入 100mL 乙醇-水 (1+1) 溶剂的 1000mL 容量瓶中, 用乙醇-水 (1+1) 溶剂稀释到刻度, 混匀。得到异丁醇和异戊醇均为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

杂色曲霉素 ($\text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{O}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的杂色曲霉素 ($\text{C}_{18}\text{H}_{12}\text{O}_6$; $M_r=324.2843$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于小烧杯中, 用苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用苯稀释至刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。避光, 放置于 4 $^{\circ}\text{C}$ 冰箱中保存。用紫外分光光度法标定其浓度 (最大吸收峰的波长 325nm, 分子量 324, 摩尔消光系数 15200)。

增效醚 ($\text{C}_{19}\text{H}_{30}\text{O}_5$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (必要时按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 的增效醚 ($\text{C}_{19}\text{H}_{30}\text{O}_5$; $M_r=338.4385$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于烧杯中, 用少量苯溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 然后用苯稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要, 再用苯配成适当浓度的标准工作溶液。

赭曲霉毒素 A (OA; $\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{ClNO}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数) 赭曲霉毒素 A ($\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{ClNO}_6$; $M_r=403.813$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用苯-冰醋酸 (99+1) 混合溶剂溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用苯-冰醋酸 (99+1) 混合溶剂定容, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。置冰箱中避光保存。

樟脑 ($\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数)

II 标准溶液

经纯度分析的樟脑 ($C_{10}H_{16}O$; $M_r=152.2334$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。

蔗糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量蔗糖于称量瓶中, 于 100 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的蔗糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$; $M_r=342.2965$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。

正丙醇 (C_3H_8O) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加正丙醇 (C_3H_8O ; $M_r=60.0950$) (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g, 即为正丙醇的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录正丙醇质量, 计算其浓度)。用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

正丁醇 ($C_4H_{10}O$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 乙醇, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加正丁醇 ($C_4H_{10}O$; $M_r=74.1216$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 即为正丁醇的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录正丁醇质量, 计算其浓度)。用乙醇稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

正己烷 (C_6H_{14}) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 预先加入少量经处理并重蒸馏的二硫化碳[●], 用经过校准的微量注射器准确移取 0.151mL 正己烷 (C_6H_{14} ; $M_r=86.1754$) (色谱纯, 20 $^{\circ}\text{C}$ 为 0.1000g) 注入容量瓶中, 用二硫化碳稀释到刻度。冷藏, 备用。

正十六烷 ($C_{16}H_{34}$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.5000g GBW (E) 0640122 正十六烷 ($C_{16}H_{34}$; $M_r=226.4412$) 标准物质或经纯度分析的正十六烷纯品 (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=0.5000\text{g}/w$; w ——质量分数), 于 500mL 容量瓶中, 加入优级纯异辛烷溶解后, 稀释到刻度, 混匀。低温保存, 使用前在 (20 \pm 2) $^{\circ}\text{C}$ 下平衡后, 根据需要稀释成适用浓度的标准工作溶液。

支链淀粉标准溶液 (1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g 经除去蛋白质、脱脂及平衡后的蜡质大米支链淀粉标准品于 100mL 烧杯中, 加入 1.0mL 无水乙醇湿润样品, 再加

[●] 二硫化碳的处理: 取二硫化碳用甲醛浓硫酸溶液 (5%) 反复提取, 每次 (7~8) mL, 直至硫酸溶液无色为止, 用水洗涤二硫化碳至中性, 再用无水硫酸钠干燥, 重蒸馏, 储于冰箱中密封备用。

入 9.0mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$]，于 85℃ 水浴中分散，移入 100mL 容量瓶中，用 70mL 水数次洗涤烧杯，洗涤液一并移入容量瓶中，加水至刻度，剧烈摇匀。

[支链淀粉标准品的制备] 由已知至少含支链淀粉 99% (w) 的蜡质大米制备。浸泡蜡质大米在组织捣碎机中捣碎至通过 (80~100) 目筛，用试剂 [十二烷基硫酸钠溶液 (20g/L)，用前加亚硫酸钠溶液 (2g/L)] 或碱 [氢氧化钠溶液 (3g/L)] 彻底萃取蛋白质，洗涤，然后用甲醇在索氏抽提器中抽提 4h，脱脂，将除去蛋白质和脂肪的支链淀粉分散于盘中静置 2d，使残余甲醇挥发及水分含量达到平衡。

[标准品质量鉴定]

(1) 碘-淀粉复合物吸收光谱测定 取 5.0mL 淀粉溶液 (1mg/mL 支链淀粉)，加 50mL 水稀释后，再加入 1.0mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=1\text{mol/L}$]，1mL 碘试剂，加水至 100mL，静置 10min，用分光光度法测定 (400~640) nm 的吸收光谱。

(2) 蜡质大米支链淀粉标准品质量 蜡质大米支链淀粉标准品必须具备 $\lambda_{\text{max}} 520\text{nm} \sim 530\text{nm}$ ， $A_{1\text{cm}}^{0.05\%}$ 620nm 在 20℃ 时为 17 以下。

梔子苷 ($\text{C}_{44}\text{H}_{64}\text{O}_4$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 的梔子苷 ($\text{C}_{44}\text{H}_{64}\text{O}_4$ ； $M_r=656.9766$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，于小烧杯中，用甲醇溶解，转移到 100mL 容量瓶中，用甲醇稀释至刻度，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

植酸 (肌醇六磷酸； $\text{C}_6\text{H}_{18}\text{O}_{24}\text{P}_6$) 标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平，准确称取适量 (或按纯度换算出质量 $m=0.1000\text{g}/w$ ； w ——质量分数) 经纯度测定的植酸 ($\text{C}_6\text{H}_{18}\text{O}_{24}\text{P}_6$ ； $M_r=660.0353$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中，加水溶解后，转移到 100mL 容量瓶中，用水定容，混匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[植酸纯度的测定] 称取 0.3g 样品，准确至 0.0001g，置于 300mL 锥形瓶中，加 10mL 硝酸，5mL 高氯酸，在通风橱内置于电炉上加热，逐渐升温使白烟逸出直至溶液透明近干，冷却。用少量水冲洗瓶壁，将其定量转移至 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

准确移取 20.0mL 上述溶液于 300mL 锥形瓶中，加 80mL 水，10mL 硝酸溶液 (1+1)，50mL 喹钼柠酮溶液 (称取 70g 钼酸钠，加 150mL 水溶解，为溶液 I；称取 60g 柠檬酸加 150mL 水和 85mL 硝酸溶解，在搅拌下将溶液 I 倒入其中，为溶液 II；量取 100mL 水，加 35mL 硝酸和 5mL 喹啉，将该混合液缓缓倒入溶液 II 中，放置 24h，过滤于 1000mL 容量瓶中，加 280mL 丙酮，用水稀释至刻度，混匀后贮存于塑料瓶中，有效期半年)，于沸水浴中加热陈化至溶液澄清，冷却至室温。在抽滤装置上以倾泻法过滤，将沉淀定量转移至已恒重的玻璃砂芯漏斗中，用少量水多次洗涤沉淀和瓶壁。将该漏斗置于 (180 \pm 2)℃ 烘箱内干燥 1h，于干燥器内冷却至室温，称量，直至恒重。植酸的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{m_1 \times 0.01400 \times 3.552}{m_2} \times 5 \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀质量，g；

II 标准溶液

m_2 ——样品质量, g;

0.01400——磷钼酸喹啉与磷的换算系数;

3.552——磷与植酸的换算系数;

5——溶液总体积与试验溶液的比例。

治螟磷 ($C_8H_{20}O_5P_2S_2$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m=0.1000g/w$; w ——质量分数) 的治螟磷 ($C_8H_{20}O_5P_2S_2$; $M_r=322.319$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用重蒸馏的丙酮溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 用重蒸馏的丙酮定容, 混匀。配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。使用时, 根据需要用重蒸馏的乙酸乙酯配制成适当浓度的标准工作溶液。

仲丁醇 ($C_4H_{10}O$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 取 100mL 容量瓶, 加入 10mL 水, 加盖, 用最小分度为 0.01mg 的分析天平准确称量。之后滴加仲丁醇 (纯度 $\geq 99\%$), 至两次称量结果之差为 0.1000g, 即为仲丁醇 ($C_4H_{10}O$; $M_r=74.1216$) 的质量 (如果准确到 0.1000g 操作有困难, 可通过准确记录仲丁醇质量, 计算其浓度)。用水稀释到刻度, 混匀。低温保存备用。临用时取适量稀释。

竹桃霉素 ($C_{35}H_{61}NO_{12} \cdot H_3PO_4$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取一定量的竹桃霉素 ($C_{35}H_{61}NO_{12} \cdot H_3PO_4$; $M_r=785.8535$) 标准品或等效品 (纯度 $\geq 95\%$, 密封、防潮、避光, 冰箱中 4 $^{\circ}$ C 保存), 溶于约 2mL 甲醇中, 再用磷酸盐缓冲溶液 [pH=7.9 \pm 0.1; 准确称取 0.523g 无水磷酸二氢钾和 16.73g 无水磷酸氢二钾, 溶解于 1000mL 水中, 于 121 $^{\circ}$ C 高压灭菌 15min] 稀释, 配制成浓度为 1000 μ g/mL 的标准储备溶液。于冰箱中 4 $^{\circ}$ C 保存, 可使用 5d。

柱晶白霉素标准溶液 (1000 单位/mL)

[配制] 用最小分度为 0.1mg 的分析天平, 准确称取柱晶白霉素标准品 640mg (标准品: 1562 单位/mg, 密封避光, 防潮, 在冰箱中 4 $^{\circ}$ C 保存), 用水溶解并定容至 1000mL, 配制成 1000 单位/mL 的标准储备溶液, 于 4 $^{\circ}$ C 冰箱保存, 可使用 4d。

转化糖标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 称取 9.500g 蔗糖纯品用水溶解后转入 1000mL 容量瓶中, 加入 10mL HCl 溶液 [$c(HCl)=6mol/L$], 加水至 100mL。在 20 $^{\circ}$ C~25 $^{\circ}$ C 下放置 3d 或在 25 $^{\circ}$ C 保温 24h, 然后用水定容 [此为酸化的 1% 转化糖液, 可保存 (3~4) 个月]。测定时, 取 1% 转化糖液 25.00mL 放入 250mL 容量瓶中, 加 1 滴甲基红指示液, 用 NaOH 溶液 [$c(NaOH)=1mol/L$] 中和后, 用水定容, 即为 1000 μ g/mL 转化糖标准溶液。

壮观霉素 ($C_{14}H_{24}N_2O_7$) 标准溶液 (1000 μ g/mL)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量的壮观霉素 ($C_{14}H_{24}N_2O_7$;

$M_r=332.3496$) 纯品, 用水配制成浓度为 $1000\mu\text{g}/\text{mL}$ 的标准储备溶液。储于棕色容量瓶中, 于冰箱中 4°C 保存。根据需要用水稀释成适当浓度的标准工作溶液。

棕榈氯霉素 ($\text{C}_{27}\text{H}_{42}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量棕榈氯霉素于称量瓶中, 于 60°C 下减压干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的棕榈氯霉素 ($\text{C}_{27}\text{H}_{42}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6$; $M_r=561.538$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量乙醇溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 混匀。

[标定] 分光光度法 准确移取 2.5mL 上述溶液, 移入 100mL 容量瓶中, 用乙醇溶液稀释至刻度 ($25\mu\text{g}/\text{mL}$), 摇匀, 用分光光度法, 在 271nm 的波长处测定溶液的吸光度, 以 $\text{C}_{27}\text{H}_{42}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6$ 的吸光系数 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 为 178 , 计算, 即得。

总有机碳 (TOC) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 选取 GBW 06106 国家一级标准物质邻苯二甲酸氢钾 ($\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r=204.2212$), 准确称取 2.1274g (或按纯度换算出质量 $m=2.1274\text{g}/w$; w ——质量分数) 于烧杯中, 加入无二氧化碳的蒸馏水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

组氨酸 ($\text{C}_6\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量组氨酸于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的组氨酸 ($\text{C}_6\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2$; $M_r=155.1546$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[组氨酸纯度的测定] 称取 0.15g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g , 置于 250mL 锥形瓶中, 加 2mL 无水甲酸使其溶解, 加 50mL 冰醋酸, 置电磁搅拌器上, 浸入电极 (玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极), 搅拌, 并自滴定管中分次加入高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$]; 开始时每次加入较多的量, 搅拌, 记录电位; 至将近终点前, 则应每次加入少量, 搅拌, 记录电位; 至突跃点已过, 仍应继续滴加几次标准溶液, 并记录电位。

滴定终点的确定: 同苯巴比妥。同时作空白试验。

组氨酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1552}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL ;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL ;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L ;

m ——样品质量, g ;

0.1552 ——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的组氨酸的质量。

组织胺 ($\text{C}_5\text{H}_9\text{N}_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量磷酸组织胺于称量瓶中, 于 105°C 干燥 2h , 置于干燥器中冷却备用。准

II 标准溶液

准确称取 0.2764g (或按纯度换算出质量 $m=0.2764g/w$; w ——质量分数) 的磷酸组织胺 ($C_5H_{15}N_3O_8P_2$; $M_r=307.1354$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于小烧杯中, 加水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 再用水稀释至刻度, 混匀。配制成组织胺浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

左炔诺孕酮 ($C_{21}H_{28}O_2$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析 (高效液相色谱法) 的左炔诺孕酮 ($C_{21}H_{28}O_2$; $M_r=312.4458$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量氯仿溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用氯仿稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

左旋多巴 ($C_9H_{11}NO_4$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 取适量左旋多巴于称量瓶中, 于 105°C 下干燥至恒重, 取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的左旋多巴 ($C_9H_{11}NO_4$; $M_r=197.1879$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量盐酸溶液 (1%) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1%) 稀释到刻度, 混匀。避光低温保存。

[左旋多巴纯度的测定] 称取 0.1g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 2mL 无水甲酸溶解, 加 20mL 冰醋酸, 摇匀, 加 2 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显绿色。同时做空白试验。左旋多巴的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1972}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1972——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的左旋多巴的质量。

左旋咪唑 ($C_{11}H_{12}N_2S$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取适量的盐酸左旋咪唑 ($C_{11}H_{12}N_2S \cdot \text{HCl}$; $M_r=240.752$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 于小烧杯中, 用水溶解, 转移到 100mL 容量瓶中, 配制成左旋咪唑浓度为 $1000\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液, 根据需要稀释成适当浓度的标准工作溶液。

左旋肉碱 ($C_7H_{15}NO_3$) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000g/w$; w ——质量分数) 左旋肉碱 ($C_7H_{15}NO_3$; $M_r=161.1989$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$) 置于烧杯中, 加适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[左旋肉碱纯度的测定] 称取 0.1g 样品, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸溶解后, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显纯蓝色, 同时做空白试验。左旋肉碱的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.01612}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1612——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的诱左旋肉碱的质量。

三、酸碱滴定分析用标准溶液

氨水标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH}) = 0.5\text{mol/L}$]

[配制] 吸取 6.7mL 优级纯氨水, 溶于 1000mL 水中, 混匀。标定后使用。

[标定] 准确吸取 10.00mL 上述氨水溶液, 于 150mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 2 滴甲基红-亚甲基蓝混合指示液, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈红色。氨水标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V_2}$$

式中 c ——氨水标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——氨水溶液的体积, mL。

苯甲酸标准溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}) = 0.10\text{mol/L}$]

[配制] 取适量经纯度分析的优级纯苯甲酸置于称量瓶中, 于五氧化二磷干燥器中干燥至恒重, 准确称取 12.212g (或按纯度换算出相应的质量) 苯甲酸, 于 200mL 烧杯中, 溶于 50mL 95% 乙醇, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[苯甲酸纯度的测定] 称取 0.3g 于五氧化二磷干燥器中干燥至恒重的优级纯苯甲酸, 准确到 0.0001g, 置于反应瓶中, 溶于 4mL 95% 乙醇, 加 30mL 无二氧化碳的水, 在搅拌下, 从支管向溶液中通入高纯氮气 10min, 调节氮气流量维持 1h, 用玻璃电极为指示电极, 饱和甘汞电极为参比电极, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 滴定至终点。同时做空白试验。苯甲酸的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.12212}{m} \times 100\%$$

式中 w ——苯甲酸的质量分数; %

II 标准溶液

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

m ——苯甲酸的质量, g;

0.12212——与 1.000g 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的苯甲酸的质量。

高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.10\text{mol/L}$]

[配制] 吸取 8.3mL 优级纯高氯酸溶于 1000mL 水中, 混匀, 标定后使用。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述高氯酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 无二氧化碳的水, 及 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色。高氯酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——高氯酸溶液的体积, mL。

甲酸标准溶液 [$c(\text{HCOOH})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 量取 5.6mL 甲酸 (HCOOH ; $M_r=46.0253$) 于 1000mL 的容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀, 标定。

[标定] 移取 20.00mL 上述甲酸溶液, 于 150mL 锥形瓶中, 加 10mL 无二氧化碳的水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准滴定溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。并保持 30s。甲酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{HCOOH}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{HCOOH})$ ——甲酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——甲酸溶液的体积, mL。

酒石酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 7.5044g 经纯度分析的酒石酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$; $M_r=150.0868$), 于 200mL 烧杯中, 溶于适量水, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[酒石酸纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 水溶解, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。并保持 30s。酒石酸的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.07504}{m} \times 100\%$$

式中 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.07504——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的酒石酸的质量。

磷酸标准溶液 [$c(\frac{1}{3}\text{H}_3\text{PO}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 移取 2.3mL 磷酸, 溶于 1000mL 水中, 混匀。标定后使用。

[标定] 移取 20.00mL 磷酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 5 滴百里香酚酞指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝色。磷酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{3}\text{H}_3\text{PO}_4\right) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{3}\text{H}_3\text{PO}_4)$ ——磷酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——磷酸溶液的体积, mL。

硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.0\text{mol/L}$; $c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.5\text{mol/L}$; $c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 量取下述规定体积的优级纯硫酸, 缓缓注入 1000mL 水中, 冷却, 摇匀。标定后使用。

$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)/(\text{mol/L})$	$V_{\text{硫酸}}/\text{mL}$
1.0	30
0.5	15
0.1	3

[标定]

方法 1 称取下述规定量的于 (270~300)°C 灼烧至恒重的 GBW 06101 无水碳酸钠纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 溶于 50mL 水中, 加 10 滴溴甲酚绿-甲基红混合指示液, 用配制好的硫酸溶液滴定至溶液由绿色变为暗红色, 煮沸 2min, 冷却后继续滴定至溶液再呈暗红色。同时做空白试验。

$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)/(\text{mol/L})$	$m(\text{无水碳酸钠})/\text{g}$
1.0	1.9
0.5	0.95
0.1	0.2

硫酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4\right) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.05299}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)$ ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

m ——无水碳酸钠的质量, g;

V_1 ——硫酸溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫酸溶液的体积, mL;

0.05299——与 1.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.00\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的无水碳酸钠的质量。

方法 2 准确移取 30.00mL 上述硫酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 无二氧化碳的水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用下述规定浓度的氢氧化钠标准溶液滴定, 近终点时加热至 80℃, 继续滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。

$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)/(\text{mol/L})$	$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$
1.0	1.0
0.5	0.5
0.1	0.1

硫酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4\right)=\frac{V_1c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)$ ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸溶液的体积, mL。

邻苯二甲酸氢钾标准溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取适量 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾 ($\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$; $M_r=204.2212$) 纯度标准物质, 于称量瓶中在 115℃ 干燥 3h, 冷却后, 置于干燥器中备用。准确称取 20.4221g 上述邻苯二甲酸氢钾 (纯度: 99.998%), 置于烧杯中, 加入水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度 (不需要加防腐剂), 混匀。即可使用。溶液保存在有磨口玻璃塞的玻璃瓶中。

注: 如果无法获得邻苯二甲酸氢钾标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时, 试剂应在测定其纯度后使用。邻苯二甲酸氢钾纯度的测定方法如下。

方法 1 恒电流库仑滴定法: 仪器预热稳定后, 将 100mL 氯化钾溶液 [$c(\text{KCl})=1\text{mol/L}$] 加入到已清洗的电解池阳极室中, 在阴极室加入 7.5g 氯化钾, 100mL 已煮沸并放冷的水, 洗涤电解池内壁及出气管若干次, 将电解池放置在冰水浴中, 调至 pH5, 在搅拌下, 通入高纯氮除去溶解的二氧化碳后, 插入玻璃电极和甘汞电极。降低氮气流量, 维持液面的氮气氛, 用 10mA 电流预电解使阴极室电解液 pH7.00 左右, 洗涤中间室、电解池内壁, 直至阴极室电解液 pH 维持在 7.00 左右不变, 提高电极, 向侧管中充入少许阴极电解液。

用最小分度为 0.1mg 的天平, 减量法准确称取 3g 待标定的邻苯二甲酸氢钾溶液, 加入到电解池阴极室中, 接通两个电解电极, 在假负载时调节电流到 10mA 档电解, 直到标准溶液反应 100%, 停止电解, 插入电极, 洗涤中间室、电解池内壁若干次, 再次将中间室充入少许阴极电解液。用 10mA 电流电解到 pH7.00 左右, 再洗涤中间室、电解池内壁若干次, 停止通氮, 液面上用氮气保护, 待 pH 值稳定后, 记录 pH 值和电解时间 (t), 电解时间 (t) 用预滴定的 t -pH 曲线修正。计算邻苯二甲酸氢钾的纯度。

方法2 称取0.5g于115℃下干燥至恒重的邻苯二甲酸氢钾，准确至0.0001g，置于反应瓶中，加50mL无二氧化碳的水溶解，用玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极，用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至终点。邻苯二甲酸氢钾的质量分数(w)按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.2042}{m_2} \times 100\%$$

式中 w ——邻苯二甲酸氢钾的质量分数；%

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

m_2 ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g

0.2042——与1.0000g氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}]$ 相当的，以g为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

硼酸标准溶液 $[c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.1\text{mol/L}]$

[配制] 称取6.1g优级纯硼酸，置于100mL烧杯中，加水溶解后，转移到1000mL容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。浓度以标定值为准。

[标定]

方法1 移取100mL丙三醇于300mL烧杯中，加100mL水，用校准过的酸度计，以玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极，用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.0100\text{mol/L}]$ 滴定至pH9.0。准确移取20.00mL上述硼酸溶液，加入到该溶液中，用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液pH9.0为终点。硼酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——硼酸标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V ——硼酸标准溶液的体积，mL。

方法2 准确移取20.00mL上述硼酸溶液，于250mL锥形瓶中，加5g甘露醇，3滴酚酞指示液(10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液显粉红色。并保持30s。硼酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{V_1 c_1}{V_2}$$

式中 c ——硼酸标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硼酸标准溶液的体积，mL。

氢氟酸标准溶液 $[c(\text{HF})=0.1\text{mol/kg}]$

[配制] 用塑料吸管吸取约4.5mL优级纯氢氟酸，溶于1000mL水中。保存在塑料瓶中，混匀。标定后使用。

II 标准溶液

[标定] 用塑料容器移取约 20mL 上述氢氟酸溶液, 准确称量, 准确到 0.0001g, 于 250mL 塑料烧杯中, 加 50mL 无二氧化碳水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/kg}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。滴定过程中, 应避免氢氟酸与玻璃器皿接触。氢氟酸溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{m_1 c_1}{m}$$

式中 c ——氢氟酸标准溶液的浓度, mol/kg;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/kg;

m_1 ——氢氧化钠标准溶液的质量, g;

m ——氢氟酸标准溶液的质量, g。

注:

① 用塑料器皿配制和移取氢氟酸溶液, 避免玻璃或石英容器与氢氟酸溶液接触。

② 避免皮肤与氢氟酸溶液接触。

氢溴酸标准溶液 [$c(\text{HBr})=0.10\text{mol/L}$]

[配制] 吸取 11mL 优级纯氢溴酸, 溶于 1000mL 水中, 混匀。标定后使用。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述氢溴酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 无二氧化碳水, 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色。氢溴酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中: c ——氢溴酸标准溶液的浓度, mol/L

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——氢溴酸标准溶液的体积, mL。

注: 避免皮肤与氢溴酸溶液接触。

氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 6g 优级纯氢氧化钾于塑料烧杯中, 加入新煮沸过的冷水溶解, 并稀释至 1000mL, 混匀。标定后使用。

[标定] 准确称取 0.60g 于 115℃ 烘干至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 80mL 新煮沸过的冷水, 使之溶解, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用配制的氢氧化钾溶液滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。氢氧化钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{KOH}) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.2042}$$

式中 $c(\text{KOH})$ ——氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

V_1 ——氢氧化钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钾标准溶液的体积, mL;

0.2042——与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.0\text{mol/L}$; $c(\text{NaOH})=0.5\text{mol/L}$; $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 110g 优级纯氢氧化钠于塑料烧杯中, 加 100mL 水振摇, 使之溶解成饱和溶液, 混匀, 冷却后置于聚乙烯塑料瓶中, 密塞, 放置数日, 澄清后备用。用塑料管虹吸取下述体积的上层清液, 用无二氧化碳的水稀释到 1000mL, 摇匀。

$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$	氢氧化钠饱和溶液 V/mL
1.0	54
0.5	27
0.1	5.4

方法 1 称取下述规定量的于 115℃ 烘干至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加下述规定体积的无二氧化碳的水溶解, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用配制好的氢氧化钠溶液滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。

$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$	$m(\text{邻苯二甲酸氢钾})/\text{g}$	无二氧化碳的水 V/mL
1.0	7.5	80
0.5	3.6	80
0.1	0.75	50

氢氧化钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaOH}) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.2042}$$

式中 $c(\text{NaOH})$ —— 氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m —— 邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

V_1 —— 氢氧化钠溶液的体积, mL;

V_2 —— 空白试验氢氧化钠溶液的体积, mL;

0.2042——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

方法 2 准确移取 30.00mL 下述规定浓度的盐酸标准溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 无二氧化碳的水及 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用配制好的氢氧化钠标准溶液滴定, 至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。

$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$	$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$
1.0	1.0
0.5	0.5
0.1	0.1

氢氧化钠标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{NaOH}) = \frac{V_1 c_1}{(V - V_2)}$$

II 标准溶液

式中 $c(\text{NaOH})$ ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL。

四苯硼钠标准溶液

(1) 四苯硼钠标准溶液 $\{c[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4] = 0.02\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 7.0g 优级纯四苯硼钠 $[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4; M_r = 342.216]$, 于 200mL 烧杯中, 加 50mL 水溶解, 加入新配制的氢氧化铝凝胶 (称取 1.0g 三氯化铝, 溶于 25mL 水中, 在不断搅拌下缓缓滴加氢氧化钠溶液至 pH8~9), 加 16.6g 氯化钠, 充分搅匀, 加 250mL 水, 振摇 15min, 静置 10min, 过滤, 滤液中滴加氢氧化钠溶液至 pH8~9, 再加水稀释至 1000mL, 摇匀。临用前标定, 浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 10.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH3.7) 与 0.5mL 溴酚蓝指示液, 用羟铵盐标准溶液 (0.0100mol/L) 滴定至蓝色, 同时做空白试验。根据羟铵盐滴定溶液 (0.01mol/L) 消耗量, 算出本溶液的浓度, 即得。

如需配制 $c[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4] = 0.01\text{mol/L}$ 四苯硼钠标准溶液时, 可取四苯硼钠标准溶液 (0.02mol/L) 在临用前加水稀释。必要时标定浓度。

(2) 四苯硼钠标准溶液 $\{c[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4] = 1000\mu\text{g/mL}\}$

[配制] 用最小分度为 0.01mg 的分析天平, 准确称取经纯度分析的四苯硼钠 $[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4]$ (纯度 $\geq 99\%$) 0.1000g (或按纯度换算出质量 $m = 0.1000\text{g}/w$; w ——质量分数), 置 100mL 容量瓶中, 用水溶解后稀释至刻度, 摇匀。配制成浓度为 1000 $\mu\text{g/mL}$ 的标准储备溶液。

[四苯硼钠含量的测定] 称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g。于 300mL 烧杯中, 溶于 100mL 水, 加 1mL 冰醋酸, 在搅拌下迅速加入 10mL 硝酸钾溶液 (30g/L), 于 (50~55) $^{\circ}\text{C}$ 在水浴中保温 30min。冷却, 再于冰浴中放置 30min。用已于 (105~110) $^{\circ}\text{C}$ 干燥至恒重的 4 号玻璃砂芯坩埚过滤, 用 20mL 澄清的四苯硼钾饱和溶液分四次洗涤沉淀, 再用 20mL 水分四次洗涤沉淀, 于 (105~110) $^{\circ}\text{C}$ 烘干至恒重。四苯硼钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 0.9550}{m} \times 100\%$$

式中 m_1 ——沉淀的质量, g;

m ——样品质量, g;

0.9550 ——四苯硼钾换算为四苯硼钠的系数。

(3) 四苯硼钠标准溶液 $\{c[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4] = 0.02\text{mol/L}\}$ ●

[配制] 称取 7.0g 优级纯四苯硼钠 $[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4; M_r = 342.216]$, 于 200mL 烧杯中, 加 50mL 水溶解, 再加入 0.5g 硝酸铅, 振摇 5min, 加 250mL 水, 16.6g 氯化钠, 溶

● 测定十二烷基二甲基苄基季铵溴化物用。

解后，静置 30min，过滤，再加 600mL 水，用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 缓缓滴加至 pH8~9，用水稀释到 1000mL，混匀，过滤于棕色瓶中。浓度以标定值为准。

[标定] 称取 0.5g 于 115℃ 烘干至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，于 300mL 烧杯中，加 100mL 水溶解，加 2mL 冰醋酸，在水浴中加热 (50~55)℃，从滴定管中徐徐加入 50mL 配制的四苯硼钠溶液，急速冷却，在常温下放置 1h，生成的沉淀用已于 105℃ 干燥至恒重的 4 号玻璃砂芯坩埚过滤，用 20mL 澄清的四苯硼钾饱和溶液分四次洗涤沉淀，再用 20mL 水分四次洗涤沉淀，于 105℃ 烘干至恒重。四苯硼钠标准溶液的浓度 (c) 按下式计算：

$$c = \frac{m_1}{V \times 0.35834}$$

式中 m_1 ——沉淀的质量，g；

V ——四苯硼钠标准溶液的体积，mL；

0.35834——与 1.00mL 四苯硼钠标准溶液 [$c[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4]=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的四苯硼钾的质量。

碳酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{CO}_3)=1.0\text{mol/L}$ ； $c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{CO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取适量基准试剂碳酸钾于称量瓶中，在 300℃ 下于马弗炉中灼烧至恒重。冷却后，置于干燥器中备用。准确称取下述规定量的无水碳酸钾，溶于 1000mL 水中，摇匀。

$c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{CO}_3)/(\text{mol/L})$	$m(\text{无水碳酸钾})/\text{g}$
1.0	69.11
0.1	6.911

[标定] 准确移取 20.00mL 上述配制好的碳酸钾溶液，于 250mL 锥形瓶中，加下述规定量的水，加 10 滴溴甲酚绿-甲基红混合指示液，用下述规定浓度的盐酸标准溶液滴定，至溶液由绿色变为暗红色，煮沸 2min，冷却后，继续滴定至溶液再呈暗红色。

$c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{CO}_3)/\text{mol/L}$	水/mL	$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$
1.0	50	1.0
0.1	20	0.1

碳酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{CO}_3\right) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{CO}_3)$ ——碳酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——盐酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度，mol/L；

V ——碳酸钾溶液的体积，mL。

碳酸锂标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Li}_2\text{CO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 选用优级纯碳酸锂 (Li_2CO_3 ； $M_r=73.891$) (纯度 $\geq 99\%$)，取适量于 280℃ 下于马弗炉中灼烧 4h，取出置于干燥器中备用，准确称取 3.6946g 碳酸锂 (或按纯度换算

II 标准溶液

出质量 $m=3.6946\text{g}/w$; w ——质量分数), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量水加热溶解, 冷却后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述碳酸锂溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 准确加入 50.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 缓缓煮沸以除尽二氧化碳, 冷却, 加酚酞指示液 (10g/L) 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。碳酸锂标准溶液的浓度 (c) 按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{Li}_2\text{CO}_3\right)=\frac{c_1V_1-c_2V_2}{V}$$

式中 V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_2 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碳酸锂溶液的体积, mL。

碳酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3)=1.000\text{mol/L}$; $c(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.1000\text{mol/L}$]

[配制] 选用 GBW 06101 或 GBW (E) 060023 碳酸钠纯度标准物质, 取适量于 280℃ 下于马弗炉中灼烧 4h, 取出置于干燥器中备用, 准确称取下述规定量的无水碳酸钠, 于 300mL 烧杯中, 溶于适量水, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀, 即可使用。于塑料瓶中保存。

$c(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3)/(\text{mol/L})$	$m(\text{无水碳酸钠})/\text{g}$
1.000	52.9942
0.1000	5.2994

注: 如果无法获得碳酸钠标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

[标定] 准确移取 35.00mL~40.00mL 上述配制好的碳酸钠溶液, 于 150mL 锥形瓶中, 加下述规定量的水, 加 10 滴溴甲酚绿-甲基红混合指示液, 用下述规定浓度的盐酸标准溶液滴定至溶液由绿色变为暗红色, 煮沸 2min, 冷却后继续滴定至溶液再呈暗红色。

$c(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3)/(\text{mol/L})$	$V_{\text{水}}/\text{mL}$	$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$
1.0	50	1.0
0.1	20	0.1

碳酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3\right)=\frac{V_1c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{CO}_3)$ ——碳酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碳酸钠标准溶液的体积, mL。

碳酸氢钠标准溶液 [$c(\text{NaHCO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 8.4007g 优级纯碳酸氢钠 (纯度 $\geq 99\%$) (或按纯度换算出质量 $m=$

8.4007g/w; w——质量分数), 置于 200mL 高型烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定] 移取 20.00mL 上述碳酸氢钠溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 加 10 滴甲基红-溴甲酚绿混合指示液, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由绿色转变为紫红色, 煮沸 2min, 冷却至室温, 继续滴定至溶液由绿色转变为紫红色。碳酸氢钠标准溶液的浓度 (c) 按下式计算:

$$c(\text{NaHCO}_3) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碳酸氢钠溶液的体积, mL。

羟铵盐标准溶液 (0.01mol/L)

[配制] 称取 3.8g 氯化二甲基苄基羟铵, 于 200mL 烧杯中, 加水溶解后, 加 10mL 乙酸-乙酸钠缓冲液 (pH3.7), 再加水稀释成 1000mL, 摇匀, 浓度以标定值为准。

[标定] 称取 0.18g 于 550°C 灼烧 1h 的 GBW 06109 氯化钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 容量瓶中, 加乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH3.7) 溶解, 并稀释至刻度, 摇匀, 准确移取 20.00mL 上述羟铵溶液, 置于 50mL 容量瓶中, 准确加入 25mL 四苯硼钠标准溶液 [$c[\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4]=0.0200\text{mol/L}$], 用水稀释至刻度, 摇匀, 经干燥滤纸过滤, 准确量取 25.00mL 续滤液, 置 150mL 锥形瓶中, 加 0.5mL 溴酚蓝指示液 (0.5g/L), 用待标定的氯化二甲基苄基羟铵溶液滴定至蓝色, 同时做空白试验。每 1mL 羟铵盐溶液 (0.01mol/L) 相当于 0.7455mg 的氯化钾。

脱氢乙酸标准溶液 [$c(\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 16.815g 经纯度分析的脱氢乙酸 ($\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4$; $M_r=168.1467$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量乙醇, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 摇匀。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述脱氢乙酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。并保持 30s。脱氢乙酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4)$ ——脱氢乙酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——脱氢乙酸标准溶液的体积, mL。

脱氧胆酸标准溶液 [$c(\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 39.257g 经过纯度分析的脱氧胆酸 ($\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_4$; $M_r=392.5720$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量乙醇, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用乙醇稀释到刻度, 摇匀, 浓

II 标准溶液

度以标定值为准。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述脱氧胆酸标准溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 中性乙醇, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。并保持 30s。脱氧胆酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_4) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_4)$ ——脱氧胆酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——脱氧胆酸标准溶液的体积, mL。

硝酸标准溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 吸取 6.4mL 优级纯硝酸, 溶于 1000mL 水中, 混匀。标定后使用。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述硝酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 无二氧化碳水, 10 滴溴甲酚绿-甲基红指示液, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1000\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈绿色。硝酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——硝酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——硝酸标准溶液的体积, mL。

盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.0\text{mol/L}$; $c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol/L}$; $c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 移取下述规定体积的盐酸, 注入 1000mL 水中, 摇匀, 标定后使用。

$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$	$V_{\text{盐酸}}/\text{mL}$
1.0	90
0.5	45
0.1	9

[标定]

方法 1 称取下述规定量的并于 (270~300)°C 灼烧至恒重的 GBW 06101 碳酸钠纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 溶于 50mL 水, 加 10 滴溴甲酚绿-甲基红混合指示液 [量取 30mL 溴甲酚绿乙醇溶液 (2g/L), 加入 20mL 甲基红乙醇溶液 (1g/L), 混匀], 用配制好的盐酸溶液滴定至溶液由绿色变为暗红色, 煮沸 2min, 冷却后继续滴定至溶液再呈暗红色。同时做空白试验。

$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$	$m(\text{碳酸钠})/\text{g}$
1	1.6
0.5	0.8
0.1	0.2

盐酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{HCl}) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.05299}$$

式中 $c(\text{HCl})$ ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——碳酸钠的质量, g;

V_1 ——盐酸溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验盐酸溶液的体积, mL;

0.05299——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的无水碳酸钠的质量。

方法 2 准确移取 20.00mL 盐酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 无二氧化碳的水及 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用下述规定浓度的氢氧化钠标准溶液滴定, 近终点时加热至 80℃, 继续滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。

$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$	$c(\text{NaOH})/(\text{mol/L})$
1	1
0.5	0.5
0.1	0.1

盐酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{HCl}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{HCl})$ ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——盐酸溶液的体积, mL。

方法 3 精密库仑法

[实验条件] 阴极室为工作室, 铂网电极为阴极, 仪器预热稳定后, 在阳极室中加入 100mL 氯化钾溶液 [$c(\text{KCl}) = 1\text{mol/L}$], 在阴极室中加入 7.5g 氯化钾, 用水洗涤电解池内壁及出气管多次, 至阴极室溶液体积为 100mL, 在搅拌的情况下, 向阴极室通入高纯氮除二氧化碳后, 插入玻璃和甘汞电极, 用 10mA 电流预电解使阴极室电解液在 pH 7.00 左右, 洗涤中间室、电解池内壁, 直至阴极室电解液 pH 维持在 7.00 左右不变, 提高电极, 向侧管中充入少许阴极电解液。

用最小分度为 0.0001g 的天平, 减量法准确称取下述规定量的待测盐酸溶液, 加入到电解池阴极室中, 接通两个电解电极, 在假负载时调节电流到 10mA 档电解, 直到标准溶液反应约 100%, 停止电解, 插入电极, 洗涤中间室、电解池内壁若干次, 再次将中间室充入少许阴极电解液。用 10mA 电流电解到 pH 7.00 左右, 再洗涤中间室、电解池内壁若干次, 停止通氮, 液面上用氮气保护, 待 pH 值稳定后, 记录 pH 值和电解时间 (t), 电解时间 (t) 用预滴定的 t -pH 曲线修正。

$c(\text{HCl})/(\text{mol/L})$	$m(\text{HCl 溶液})/\text{g}$
1	1
0.5	2
0.1	10

盐酸标准溶液的浓度按下式计算:

II 标准溶液

$$c(\text{HCl}) = b(\text{HCl}) \times \rho \times 1000$$

$$b(\text{HCl}) = \frac{Q \times 1000}{mF}$$

式中 $c(\text{HCl})$ ——盐酸溶液的浓度, mol/L;
 $b(\text{HCl})$ ——盐酸溶液的质量摩尔浓度, mol/kg;
 Q ——盐酸溶液消耗的电量, C;
 F ——法拉第常数, C/mol;
 m ——盐酸溶液的质量, g;
 ρ ——20°C时该溶液的密度, g/mL。

乙酸标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH}) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 移取 6mL 优级纯冰醋酸加入到无二氧化碳的水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。标定后使用。

[标定] 准确吸取 25.00mL 配制的乙酸溶液, 于 150mL 锥形瓶中, 加 25mL 无二氧化碳的水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。乙酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{CH}_3\text{COOH})$ ——乙酸标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——乙酸溶液的体积, mL。

四、络合滴定分析用标准溶液

钙标准溶液 [$c(\text{Ca}) = 0.05\text{mol/L}$]

[配制] 称取 5.005g 基准试剂碳酸钙, 于 200mL 烧杯中, 加 20mL 水, 滴加盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$] 至完全溶解, 再加入 10mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$], 煮沸除去二氧化碳, 冷却, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。转移到塑料瓶中保存。

硫酸镁标准溶液 [$c(\text{MgSO}_4) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 24.6475g 优级纯硫酸镁 ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 246.475$), 溶于 1000mL 硫酸溶液 (1+2000) 中, 放置 1 个月, 用 3 号玻璃砂芯坩埚过滤, 混匀。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 30.00mL~35.00mL 配制好的硫酸镁溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水及 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH=10), 加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。硫酸镁标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{MgSO}_4) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{MgSO}_4)$ ——硫酸镁标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白试验乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硫酸镁溶液的体积, mL。

硫酸锌标准溶液 [$c(\text{ZnSO}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 28.756g 优级纯七水合硫酸锌 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$), 溶于 1000mL 水中, 混匀, 浓度以标定值为准。

[标定] 移取 30.00mL~35.00mL 硫酸锌溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水和 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液, 加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。硫酸锌标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{ZnSO}_4) = \frac{(V_1 - V_2)c}{V}$$

式中 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白试验 EDTA 标准溶液的体积, mL;
 c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硫酸锌溶液的体积, mL。

氯化镁标准溶液 [$c(\text{MgCl}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 20.3303g 氯化镁 ($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=203.303$) 溶于 1000mL 盐酸溶液 (1+2000) 中, 放置 1 个月后, 用 3 号玻璃砂芯坩埚过滤。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 30.00mL~35.00mL 配制好的氯化镁溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水及 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH=10), 加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。氯化镁标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{MgCl}_2) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{MgCl}_2)$ ——氯化镁标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白试验乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化镁溶液的体积, mL。

氯化锌标准溶液 [$c(\text{ZnCl}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制]

方法 1 选用氧化锌 GBW 06108 (ZnO ; $M_r=81.39$) 纯度 (络合量: 12.280mmol/g) 标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 800℃, 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 4.0717g 氧化锌, 置于 150mL 烧杯中, 用少量水润湿, 滴加盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=4\text{mol/L}$] 至全部溶解, 移入 500mL 容量瓶, 加水稀释至刻度, 摇匀, 直

II 标准溶液

接使用。

如果无法获得氧化锌标准物质，可采用基准试剂代替，但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

方法2 称取14g氯化锌，溶于1000mL盐酸溶液[0.05%]中，混匀，浓度以标定值为准。

[标定] 吸取30.00mL上述氯化锌溶液，置于250mL锥形瓶中，加40mL水，用氨水溶液(10%)调节溶液pH8，加10mL氨-氯化铵缓冲溶液(pH10)，加0.05g铬黑T指示剂，摇匀，用EDTA标准溶液[$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$]滴定至溶液呈蓝色。氯化锌标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{ZnCl}_2) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{V}$$

式中 $c(\text{ZnCl}_2)$ ——氯化锌标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA标准溶液的体积，mL；

c_1 ——EDTA标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——空白试验EDTA标准溶液的体积，mL；

V ——氯化锌溶液的体积，mL。

硝酸铅标准溶液 { $c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 称取16.56g优级纯硝酸铅[$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ； $M_r=331.2$]，于200mL烧杯中，溶于少量硝酸溶液(1+2000)中，转移到1000mL容量瓶中，用硝酸溶液(1+2000)稀释到刻度，摇匀，浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取(30.00~35.00)mL配制好的硝酸铅溶液于250mL锥形瓶中，加3mL乙酸及5g六次甲基四胺，70mL水及2滴二甲酚橙指示液(2g/L)，用EDTA标准溶液[$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$]滴定至溶液呈亮黄色。硝酸铅标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸铅标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——硝酸铅溶液的体积，mL。

硝酸锌标准溶液 { $c[\text{Zn}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 称取14.8745g硝酸锌[$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=297.49$]，于200mL烧杯中，溶于硝酸溶液(1+2000)中，转移到1000mL容量瓶中，并用硝酸溶液(1+2000)稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取20.00mL配制的硝酸锌溶液，置于300mL锥形瓶中，加50mL水，10mL氨-氯化铵缓冲溶液(pH10)，0.050g铬黑T指示剂，用EDTA标准溶液[$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$]滴定至溶液由紫色变为纯蓝色，并保持30s不褪色即为终点。硝酸锌标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Zn}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Zn}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸锌标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硝酸锌溶液的体积, mL。

锌标准溶液 [$c(\text{Zn})=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 3.269g 高纯锌, 于 200mL 烧杯中, 加 25mL 水, 10mL 盐酸, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 移取 30.00mL~35.00mL 锌溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水和 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。锌标准溶液的浓度 [$c(\text{Zn})$] 按下式计算:

$$c(\text{Zn}) = \frac{c(V_1 - V_2)}{V}$$

式中 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验 EDTA 标准溶液的体积, mL;

c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——锌溶液的体积, mL。

乙二胺四乙酸二钠 (EDTA) 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.1000\text{mol/L}$; $c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$; $c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$]

[配制] 选用 GBW 06102 或 GBW (E) 060025 乙二胺四乙酸二钠 ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_8\text{Na}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 标准物质, 准确称取下述规定量的乙二胺四乙酸二钠, 加热溶于适量水中, 冷却, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。即可使用。转移到塑料瓶中保存。

$c(\text{EDTA})/(\text{mol/L})$	$m(\text{EDTA})/\text{g}$
0.1000	37.2237
0.0500	18.6118
0.0200	7.4447

注: 如果无法获得乙二胺四乙酸二钠标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

[标定]

(1) 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.1\text{mol/L}$]、 [$c(\text{EDTA})=0.05\text{mol/L}$] 称取 0.3g 于 800℃ 灼烧至恒重的 GBW 06108 氧化锌纯度 (络合量) 标准物质, 准确至 0.0001g; 于 250mL 锥形瓶中, 用少量水湿润, 加 2mL 盐酸溶液 (20%) 溶解, 加 100mL 水, 用氨水溶液 (10%) 中和至 pH=7~8, 加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH≈10) 及 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用配制好的乙二胺四乙酸二钠溶液滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{EDTA}) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.08139}$$

II 标准溶液

式中 $c(\text{EDTA})$ ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——氧化锌的质量, g;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验乙二胺四乙酸二钠溶液的体积, mL;

0.08139——与 1.00mL 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氧化锌的质量。

(2) 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.02\text{mol/L}$]

方法 1 称取 0.42g 于 800℃ 灼烧至恒重的 GBW 06108 氧化锌纯度 (络合量) 标准物质, 准确至 0.0001g; 于 250mL 烧杯中, 用少量水湿润, 加 3mL 盐酸溶液 (1+5) 溶解, 移入 250mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。准确移取 35.00mL~40.00mL 氧化锌标准溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水, 用氨水溶液 (10%) 中和至 $\text{pH}=7\sim 8$, 加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 ($\text{pH}\approx 10$) 及 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用配制好的乙二胺四乙酸二钠溶液滴定至溶液由紫色变为纯蓝色。同时做空白试验。乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{EDTA}) = \frac{m \times \frac{V}{250}}{(V_1 - V_2) \times 0.08139}$$

式中 $c(\text{EDTA})$ ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——所取氧化锌溶液的体积, mL;

m ——氧化锌的质量, g;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验乙二胺四乙酸二钠溶液的体积, mL;

250——氧化锌标准溶液总体积, mL;

0.08139——与 1.00mL 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氧化锌的质量。

方法 2 取适量 GBW 06108 氧化锌标准物质, 置于马弗炉中, 在 800℃ 下灼烧 6h, 冷却后, 取出于干燥器中冷却备用。称取 (0.10~0.12)g, 准确到 0.0001g, 于 300mL 锥形瓶中, 加水润湿, 滴加 (1~2)mL 盐酸溶解 (1+5) 氧化锌, 待氧化锌完全溶解后, 加 75mL 水, 5mL 氨-氯化铵缓冲溶液 ($\text{pH}10$), 4 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 然后用配制的 EDTA 溶液 (0.02mol/L) 滴定至溶液由酒红色变为亮蓝色为止。同时做空白试验。

$$c(\text{EDTA}) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.08139}$$

式中 $c(\text{EDTA})$ ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——氧化锌的质量, g;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验乙二胺四乙酸二钠溶液的体积, mL;

0.08139——与 1.00mL 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}$] 相当以 g 为单位的氧化锌的质量。

乙酸锌标准溶液 { $c[\text{Zn}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}]=0.02\text{mol/L}$ }

[配制] 称取 4.43g 乙酸锌, 加 20mL 水及 2mL 乙酸溶液 (1+19), 溶解并加水至

1000mL, 摇匀。

[标定] 用移液管移取 25.00mL 配制的乙酸锌溶液, 置于 250mL 容量瓶中, 加 2mL 氨-氯化铵缓冲溶液及 75mL 水, 加 0.025g 铬黑 T-氯化钠指示剂, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝色, 并保持 30s 不褪色即为终点。乙酸锌标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——乙酸锌标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——乙酸锌溶液的体积, mL。

五、氧化还原滴定分析用标准溶液

草酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取约 6.3033g 优级纯草酸 ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=126.0654$), 加适量的水溶解, 并转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确吸取 25.00mL 草酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 100mL 硫酸溶液 (8+92), 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加热至 65°C , 继续用高锰酸钾标准溶液滴定至溶液呈微红色, 保持 30s。同时做空白试验。草酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)$ ——草酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V ——草酸溶液的体积, mL。

草酸铵标准溶液 [$c[\frac{1}{2}(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4]=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 7.1056g 经纯度分析的优级纯草酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=142.1112$], 溶于 300mL 硫酸溶液 (1+29; 加热至 70°C 左右, 滴加高锰酸钾标准溶液至溶液呈微红色, 冷却, 备用) 中, 用水稀释至 1000mL, 摇匀。

[草酸铵含量的测定] 称取 0.2g 草酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$], 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 溶于 100mL 硫酸溶液 (8%)。用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加热至 65°C , 继续滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。草酸铵质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.07106}{m} \times 100\%$$

II 标准溶液

式中 w ——草酸铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}]$ 的质量分数, %;

c ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——试样消耗高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

m ——草酸铵的质量, g;

0.07106——与 1.000mL 高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的草酸铵的质量。

草酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4) = 0.1\text{mol/L}]$

[配制] 准确称取 9.2116g 经纯度测定的优级纯草酸钾 ($\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 184.2309$), 溶于 300mL 硫酸溶液中 (1+29; 加热至 70℃ 左右, 滴加高锰酸钾标准溶液至溶液呈微红色为止。冷却, 备用), 用水稀释至 1000mL, 摇匀。

[草酸钾纯度的测定] 称取 0.3g 草酸钾 ($\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 溶于 100mL 硫酸溶液 (8%)。用高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加热至 65℃, 继续滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。草酸钾质量分数按下式计算:

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.09211}{m} \times 100\%$$

式中 w ——草酸钾 ($\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 的质量分数; %

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

m ——草酸钾的质量, g;

0.09211——与 1.000mL 高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的草酸钾的质量。

草酸钠标准溶液 $\{c[\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4] = 0.1\text{mol/L}\}$

[配制] 选用 GBW 06107 或 GBW (E) 060021 草酸钠 ($\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$; $M_r = 133.9985$) 纯度标准物质, 取适量草酸钠置于称量瓶中, 在 105℃ 下干燥 3h, 取出于干燥器中冷却备用。准确称取 6.6999g 草酸钠 (纯度: 99.960%), 于 500mL 烧杯中, 溶于 300mL 硫酸溶液 [(1+29): 硫酸溶液加热至 70℃ 左右, 滴加高锰酸钾标准溶液至溶液呈微红色为止。冷却, 备用] 中, 用水稀释至 1000mL, 摇匀即可使用。

注: 如果无法获得草酸钠标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应对试剂测定其纯度后使用。

[草酸钠纯度的测定] 称取 0.2g 于 105℃ 下干燥至恒重的基准试剂草酸钠, 准确至 0.0001g, 置于反应瓶中, 溶于 100mL 硫酸溶液 (8%)。用高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 0.100\text{mol/kg}]$ 进行称量滴定, 近终点时加热至 65℃, 继续滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。草

酸钠的质量分数按下式计算：

$$w = \frac{m_1 c_1 \times 0.067000}{m_2} \times 100\%$$

式中 w ——草酸钠的质量分数；%

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度，mol/kg；

m_1 ——高锰酸钾标准溶液的质量，g；

m_2 ——草酸钠的质量，g；

0.067000——与 1.0000g 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5} \text{KMnO}_4) = 1.000 \text{mol/kg}$] 相当的，以 g 为单位的草酸钠的质量。

次磷酸钠标准溶液 [$c(\text{NaH}_2\text{PO}_2) = 0.05 \text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 5.2997g 次磷酸钠 ($\text{NaH}_2\text{PO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 105.9935$) 溶于水中，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加入 40.0mL 硫酸高铈标准溶液 [$c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2] = 0.100 \text{mol/L}$]，混匀，加入 2mL 硫酸银溶液 (5g Ag_2SO_4 溶于 95mL 浓硫酸中)。加盖，加热几乎沸腾，继续加热 30min。冷却至室温，用硫酸亚铁标准溶液 [$c(\text{FeSO}_4) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定至淡黄色，加入 2 滴邻菲罗啉指示液，继续滴定至赭色为终点。同时做空白试验。次磷酸钠标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{NaH}_2\text{PO}_2) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaH}_2\text{PO}_2)$ ——次磷酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——空白试验硫酸亚铁标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫酸亚铁标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫酸亚铁标准溶液的浓度，mol/L；

V ——次磷酸钠溶液的体积，mL；

次氯酸钙标准溶液 [$c[\frac{1}{2} \text{Ca}(\text{ClO})_2] = 0.1 \text{mol/L}$]

[配制] 称取 10g 优级纯次氯酸钙 [$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 215.044$] 溶于 250mL 水中，振摇，用 4 号玻璃砂芯坩埚过滤，滤液用水稀释至 1000mL，混匀，储存于棕色瓶中。

[标定]

方法 1 吸取 25.00mL 配制好的次氯酸钙溶液，于 250mL 锥形瓶中，加入 1.5g 碘化钾和 5mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 3 \text{mol/L}$]，于暗处放置 5min。加 150mL 水 ($15^\circ\text{C} \sim 20^\circ\text{C}$)，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。次氯酸钙标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left[\frac{1}{2} \text{Ca}(\text{ClO})_2\right] = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c[\frac{1}{2} \text{Ca}(\text{ClO})_2]$ ——次氯酸钙标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

II 标准溶液

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——次氯酸钙溶液的体积, mL。

方法2 吸取 25.00mL 亚砷酸钠标准溶液 [$c(\text{NaAsO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 于 250mL 锥形瓶中, 加 1g 溴化钾, 0.5g 碳酸氢钠, 用配制的次氯酸钙溶液滴定至近终点, 加 1 滴酸性枣红指示液 (2g/L), 继续逐滴滴至粉红色消失, 再加 1 滴指示液, 如颜色不褪去, 小心滴至由粉红色变为无色或浅黄绿色。同时做空白试验。次氯酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{ClO})_2\right]=\frac{(V_1-V_2)c_1}{V}$$

式中 $c[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{ClO})_2]$ ——次氯酸钙溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——亚砷酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验亚砷酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——亚砷酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——次氯酸钙溶液的体积, mL。

注: 因次氯酸钙不稳定, 应每天标定一次。

次氯酸钠标准溶液 [$c(\text{NaClO})=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 取适量体积 (mL) 并经标定的次氯酸钠 (NaClO ; $M_r=74.442$) 试剂 (有效氯 $\geq 5.2\%$), 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=2\text{mol/L}$] 稀释到 1000mL, 混匀, 储存于冰箱中。可使用 2 个月。所取次氯酸钠试剂的体积按下式计算:

$$V=\frac{0.05\times 1000}{c(\text{NaClO})}$$

式中 V ——所取次氯酸钠浓溶液的体积, mL;

$c(\text{NaClO})$ ——次氯酸钠溶液的浓度, mol/L。

[次氯酸钠试剂含量的标定] 氧化还原滴定法: 称取 2g 碘化钾于 250mL 碘量瓶中, 加入 50mL 新煮沸冷却的水溶解, 再准确加入 1.00mL 次氯酸钠溶液, 加 0.5mL 盐酸溶液 (1+1), 摇匀。暗处放置 3min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定析出的碘, 滴定至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 新配制的淀粉溶液 (5g/L), 溶液呈蓝色, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。次氯酸钠浓溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaClO})=\frac{c_1V_1}{2V}$$

式中 $c(\text{NaClO})$ ——次氯酸钠浓溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——滴定消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——标定时, 所取次氯酸钠浓溶液的体积, mL。

次溴酸钠标准溶液 [$c(\text{NaBrO})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 24g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中, 用冰盐水冷却剂冷至 -4°C , 加 8g 纯溴, 充分摇匀, 在冷却剂中放置 12h, 标定。

[标定]

方法1 吸取 25.00mL 配制好的次溴酸钠溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 1.5g 碘化钾和 5mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=3\text{mol/L}$], 于暗处放置 5min。加 150mL 水 ($15^\circ\text{C}\sim 20^\circ\text{C}$), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。次溴酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaBrO}) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaBrO})$ ——次溴酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——次溴酸钠标准溶液的体积, mL。

方法2 吸取 25.00mL 亚砷酸钠标准溶液 [$c(\text{NaAsO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 于 250mL 锥形瓶中, 加 1g 溴化钾, 0.5g 碳酸氢钠, 用配制的次溴酸钠溶液滴定至近终点, 加 1 滴酸性枣红指示液 (2g/L), 继续逐滴滴至粉红色消失, 再加 1 滴指示液, 如颜色不褪去, 小心滴至由粉红色变为无色或浅黄绿色。同时做空白试验。次溴酸钠标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{NaBrO}) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaBrO})$ ——次溴酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——亚砷酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验亚砷酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——亚砷酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——次溴酸钠标准溶液的体积, mL。

注: 次溴酸钠溶液应每天标定一次。

重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$]

[配制] 取适量 GBW 06105 或 GBW (E) 060018 重铬酸钾标准物质于称量瓶中, 于 120°C 下干燥至恒重。准确称取 4.9039g 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; $M_r=294.1846$), 于 300mL 烧杯中, 溶于适量水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。即可使用。

注: 如果无法获得重铬酸钾标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

[标定] 准确移取 (35.00~40.00) mL 配制好的重铬酸钾溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$], 置于碘量瓶中, 加 2g 碘化钾及 20mL 硫酸溶液 (20%), 摇匀, 于暗处放置 10min。加 150mL 水 ($15^\circ\text{C}\sim 20^\circ\text{C}$), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液由蓝色变为亮绿色。同时做空白试验。重铬酸钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)$ ——重铬酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

II 标准溶液

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——重铬酸钾标准溶液的体积，mL。

碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 12.6904g 升华碘 (I_2 ; $M_r=253.80894$) 及 35g 碘化钾，于 300mL 烧杯中，溶于 100mL 水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀，保存于棕色具塞瓶中。暗处保存。

[标定]

方法 1 称取 0.18g 预先在硫酸干燥器中干燥至恒重的 GBW 060022 三氧化二砷纯度标准物质，准确至 0.0001g，置于碘量瓶中，加 6mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 溶解，加 50mL 水，2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用硫酸溶液 [$c(\frac{1}{2}H_2SO_4)=1.0\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈无色，加 3g 碳酸氢钠及 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，用配制的碘溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈浅蓝色。同时做空白试验。碘标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}I_2\right)=\frac{m}{(V_1-V_2)\times 0.04946}$$

式中 $c(\frac{1}{2}I_2)$ ——碘标准溶液的浓度，mol/L；

m ——三氧化二砷的质量，g；

V_1 ——碘溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验碘溶液的体积，mL；

0.04946——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的三氧化二砷的质量。

方法 2 准确量取 (30.00~35.00) mL 配制好的碘溶液置于碘量瓶中，加 150mL 水 (15℃~20℃)，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验：取 250mL 水 (15℃~20℃)，加 0.05mL~0.20mL 配制好的碘溶液及 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液蓝色消失。碘标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}I_2\right)=\frac{(V_1-V_2)c_1}{(V_3-V_4)}$$

式中 $c(\frac{1}{2}I_2)$ ——碘标准溶液的浓度，mol/L。

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_3 ——碘溶液的体积，mL；

V_4 ——空白试验中加入碘溶液的体积，mL。

碘酸钙标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{IO}_3)_2)=0.10\text{mol/L}$]

[配制] 选取优级纯碘酸钙，取适量于称量瓶中于 105℃ 下干燥 2h，置于干燥器中备用。准确称取 3.2490g 上述碘酸钙 [$\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$; $M_r=389.883$] 于 200mL 高型烧杯中，用

少量硝酸溶液 (1+99) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水洗涤烧杯数次, 合并洗涤液到容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 (30.00 ~ 35.00) mL 配制好的碘酸钙溶液 $\{c[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{IO}_3)_2] = 0.1\text{mol/L}\}$, 置于碘量瓶中, 加 2g 碘化钾及 5mL 盐酸溶液 (20%), 摇匀, 于暗处放置 5min。加 150mL 水 (15℃ ~ 20℃), 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。碘酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left[\frac{1}{12}\text{Ca}(\text{IO}_3)_2\right] = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{IO}_3)_2]$ ——碘酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碘酸钙标准溶液的体积, mL。

碘酸钾标准溶液

[配制] 选用 GBW 06110 碘酸钾 (KIO_3 ; $M_r = 214.0010$) 标准物质, 取适量于称量瓶中 105℃ 下干燥烘 2h, 置于干燥器中备用。准确称取下述规定量的碘酸钾于 200mL 高型烧杯中, 用少量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水洗涤烧杯数次, 合并洗涤液到容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。即可使用。

$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)/(\text{mol/L})$	$m(\text{碘酸钾})/\text{g}$
0.3	10.7000
0.1	3.5667

注: 如果无法获得碘酸钾标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

标定

方法 1 按下述规定体积量取配制好的碘酸钾溶液, 置于碘量瓶中, 加规定体积的水和碘化钾, 加 5mL 盐酸溶液 (1+5), 摇匀, 于暗处放置 5min。加 150mL 水 (15℃ ~ 20℃), 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。

$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)/(\text{mol/L})$	$V(\text{碘酸钾溶液})/\text{mL}$	$V(\text{水})/\text{mL}$	$m(\text{碘化钾})/\text{g}$
0.3	11.00 ~ 13.00	20	3
0.1	30.00 ~ 35.00	0	2

碘酸钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{6}\text{KIO}_3\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)$ ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碘酸钾标准溶液的体积, mL。

方法2 精密库仑法: 阳极室为工作室, 铂电极为工作电极, 仪器预热稳定后, 加入80mL 乙酸 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=0.5\text{mol/L}$]-乙酸钠溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COONa})=0.5\text{mol/L}$] 混合支持电解质溶液及4g 碘化钾, 于已清洗的电解池中, 在搅拌的情况下, 通入高纯氮除氧后, 用10.186mA 电流预电解至某一定指示电流 (I_0) (指示电极为双铂电极, 两极间加150mV 电压), 除去试剂空白, 然后, 用最小分度为0.0001g 的天平, 减量法准确称取1g 待测碘酸钾溶液, 加入到电解池阳极室中, 待碘酸钾与碘化钾反应生成碘溶液变黄后, 采用同样的方法加入过量的三氧化二砷标准溶液, 用电解产生的碘与其反应, 最后使指示电流达到最初预电解时的 (I_0) 值, 记录所用的时间, 计算出过量的三氧化二砷标准溶液所消耗的电量 (q), 从加入的三氧化二砷标准溶液所应消耗的电量 (Q) 中减去过量部分三氧化二砷标准溶液所消耗的电量 (q), 剩余电量即为待测碘酸钾标准溶液所消耗的电量。计算碘酸钾标准溶液的浓度:

$$c\left(\frac{1}{6}\text{KIO}_3\right) = b\left(\frac{1}{6}\text{KIO}_3\right) \rho \times 1000$$

$$b\left(\frac{1}{6}\text{KIO}_3\right) = \frac{(Q - q) \times 1000}{mF}$$

式中 $c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)$ ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;
 $b(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)$ ——碘酸钾标准溶液的质量摩尔浓度, mol/kg;
 Q ——碘酸钾溶液消耗的电量, C;
 F ——法拉第常数, C/mol;
 m ——碘酸钾溶液的质量, g。
 ρ ——20℃时该溶液的密度, g/mL。

对氨基苯磺酸标准溶液 { $c[\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)(\text{SO}_3\text{H})]=0.1\text{mol/L}$ }

[配制] 取适量基准无水对氨基苯磺酸于称量瓶中, 于120℃下干燥至恒重, 放置于干燥器中冷却, 备用。准确称取17.319g 对氨基苯磺酸, 准确至0.0001g, 用适量水溶解后, 转移到1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

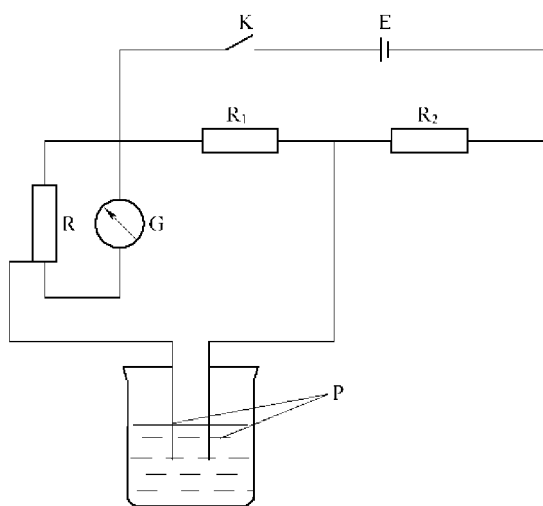


图 2-7 测量装置安装示意图

R —电阻, 其阻值与检流计临界阻尼电阻值近似;
 R_1 —电阻, (60~70) Ω (或用可变电阻), 使加于二电极上的电压约为500mV; R_2 —电阻, 2000 Ω ; E —1.5V 干电池; K —开关; G —检流计, 灵敏度为 10^{-9} A/格; P —铂电极

[标定] 吸取20.00mL 对氨基苯磺酸溶液, 于250mL 烧杯中, 加入130mL 水, 20mL 盐酸, 按图2-7 安装好滴定指示装置, 用亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 0.100\text{mol/L}$], 在(15~20)℃进行滴定。近终点时, 放慢滴定速度, 观察检流计读数和指针偏转情况, 直到加入标准溶液搅拌后, 电流突变, 并不再回复时为滴定终点。对氨基苯磺酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)(\text{SO}_3\text{H})] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——对氨基苯磺酸标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——亚硝酸钠标准溶液的体积, mL;

V ——对氨基苯磺酸溶液的体积, mL。

钒酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{VO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 11.69g 优级纯偏钒酸铵 (NH_4VO_3 ; $M_r=116.9782$), 于 300mL 烧杯中, 溶于 100mL 水, 用硫酸溶液 (1+1) 中和至呈酸性, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

[标定]

方法 1 准确移取 10.00mL 配制的钒酸铵溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 (30~40) mL 硫酸溶液 (1+1) [酸度应在 $c(\text{H}_2\text{SO}_4)=5\text{mol/L}$ 左右, 溶液浓度大时, 应该增加酸度] 用水稀释至 100mL, 加入 (3~5) 滴苯代邻氨基苯甲酸指示液 (2g/L), 以硫酸亚铁标准溶液 [$c(\text{FeSO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 溶液由紫红色滴定至无色或浅黄绿色为终点。钒酸铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{VO}_3) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{VO}_3)$ ——钒酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫酸亚铁铵标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫酸亚铁铵标准溶液的浓度, mol/L;

V ——钒酸铵溶液的体积, mL。

方法 2 吸取 30.00mL 配制的钒酸铵溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 热水, 加入 1mL 硫酸, 30mL 亚硫酸, 加热煮沸至二氧化硫气体冒尽 (并加水保持原体积) 继续煮沸 5min, 冷却, 稀释到 100mL, 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。钒酸铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{VO}_3) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{VO}_3)$ ——钒酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V ——钒酸铵标准溶液的体积, mL。

富马酸亚铁标准溶液 [$c(\text{FeC}_4\text{H}_2\text{O}_4)=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 取适量富马酸亚铁于称量瓶中, 于 120℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 8.4951g 经纯度测定的富马酸亚铁 ($\text{FeC}_4\text{H}_2\text{O}_4$; $M_r=169.901$), 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。避光保存。

[富马酸亚铁纯度的测定] 准确称取 0.3g 样品, 准确到 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 稀硫酸 (10%), 加热煮沸溶解后, 冷却, 加 50mL 新煮沸过的冷水, 加 2 滴邻二氮菲指示液, 立即用硫酸高铈标准溶液 [$c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 同时做空白试验。富马酸亚铁质量分数按下式计算:

II 标准溶液

$$w = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 0.1699}{m} \times 100\%$$

式中 w ——富马酸亚铁的质量分数，%；

V_1 ——硫酸高铈标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验消耗硫酸高铈标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫酸高铈标准溶液的浓度，mol/L；

m ——富马酸亚铁的质量，g；

0.1699——与 1.00mL 硫酸高铈标准溶液 $\{c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=1.000\text{mol/L}\}$ 相当的，以 g 为单位的富马酸亚铁的质量。

铬酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{3}\text{K}_2\text{CrO}_4)=0.10\text{mol/L}]$

[配制] 准确称取 6.4731g 优级纯铬酸钾 (K_2CrO_4 ; $M_r=194.1920$)，于 200mL 烧杯中，加适量水溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。

[标定] 准确移取 30.00mL 配制好的铬酸钾溶液 $[c(\frac{1}{3}\text{K}_2\text{CrO}_4)]=0.1\text{mol/L}]$ ，置于碘量瓶中，加 2g 碘化钾及 10mL 硫酸溶液 (20%)，摇匀，于暗处放置 10min。加 150mL 水 (15℃~20℃)，用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定，近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至溶液由蓝色变为亮绿色。同时做空白试验。铬酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{3}\text{K}_2\text{CrO}_4\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{3}\text{K}_2\text{CrO}_4)$ ——铬酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——铬酸钾溶液的体积，mL。

高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}]$

[配制] 量取 8.5mL 高氯酸，在搅拌下注入 500mL 冰醋酸中，混匀。在室温下滴加 20mL 乙酸酐，搅拌至溶液均匀。冷却后用冰醋酸稀释至 1000mL，摇匀。

[标定] 称取 0.75g 115℃干燥至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，置于干燥的锥形瓶中，加入 50mL 冰醋酸，温热溶解。加 3 滴结晶紫指示液 (5g/L)，用配制好的高氯酸溶液 $[c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}]$ 滴定至溶液由紫色变为蓝色 (微带紫色)。高氯酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{HClO}_4) = \frac{m}{V \times 0.2042}$$

式中 $c(\text{HClO}_4)$ ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V ——高氯酸溶液的体积，mL；

0.2042——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 $[c(\text{HClO}_4)=1.000\text{mol/L}]$ 相当的，以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

注：本溶液使用前标定。标定高氯酸标准溶液时的温度应与使用该标准溶液滴定时的温度相同。

高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 3.3g 重结晶高锰酸钾，溶于 1050mL 水中，缓缓煮沸 15min，冷却后，置于暗处放置两周。用已处理过的 4 号玻璃砂芯坩埚过滤于棕色瓶中，用下述方法标定后使用。

注：过滤高锰酸钾溶液所使用的 4 号玻璃砂芯坩埚应先以同样的高锰酸钾溶液缓缓煮沸 5min，收集瓶也要用此高锰酸钾溶液洗涤 (2~3) 次。

[标定]

方法 1 称取 0.25g 于 (105~110)°C 烘干至恒重的 GBW 06107 草酸钠纯度标准物质，准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中，溶于 100mL 硫酸溶液 (8+92)，用配制好的高锰酸钾溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加热至 65°C，继续滴定至溶液呈粉红色保持 30s。同时做空白试验。高锰酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4\right) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.06700}$$

式中 $c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)$ ——高锰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

m ——草酸钠的质量，g；

V_1 ——高锰酸钾溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验高锰酸钾溶液的体积，mL；

0.06700——与 1.00mL 高锰酸钾溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的草酸钠的质量。

方法 2 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的高锰酸钾溶液，置于 300mL 碘量瓶中，加 2g 碘化钾及 20mL 硫酸溶液 (20%)，摇匀，于暗处放置 5min。加 150mL 水 (15°C~20°C)，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 3mL 淀粉指示液 (5g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。高锰酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)$ ——高锰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——高锰酸钾溶液的体积，mL。

过二硫酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 13.516g 经纯度分析的过二硫酸钾 ($\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ ； $M_r = 270.322$) (或根据纯度计算出相应的质量)，溶于适量水中，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[过二硫酸钾纯度测定] 称取 0.3g 过二硫酸钾 (必要时预先研细)，准确至 0.0001g，置于干燥的碘量瓶中，加入 30mL 水，迅速溶解，加 4g 碘化钾，摇匀，在暗处放置 30min，

II 标准溶液

加 2mL 乙酸 (36%), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。过二硫酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1352}{m} \times 100\%$$

式中 w ——过二硫酸钾的质量分数, %;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——过二硫酸钾消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

m ——过二硫酸钾的质量, g;

0.1352——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的过二硫酸钾的质量。

过硫酸铵标准溶液 [$c[\frac{1}{2}(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8]=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 11.410g 经纯度分析的过二硫酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$; $M_r=228.202$], 溶于适量水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[过硫酸铵纯度测定] 称取 0.3g 过硫酸铵, 准确至 0.0001g, 置于干燥的碘量瓶中, 加入 30mL 水溶解, 加 4g 碘化钾, 摇匀, 在暗处放置 30min, 加 2mL 乙酸 (36%), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。过二硫酸铵的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1141}{m} \times 100\%$$

式中 w ——过硫酸铵的质量分数, %;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——过硫酸铵消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

m ——过硫酸铵的质量, g;

0.1141——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的过硫酸铵的质量。

抗坏血酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 将优级纯抗坏血酸预先置于 P_2O_5 干燥器中, 干燥 5h 以上。准确称取 8.8062g 抗坏血酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$; $M_r=176.1241$) 置于 200mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 加入 0.5g 乙二胺四乙酸二钠作稳定剂, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。保存在二氧化碳气氛中, 置冰箱中暗处储存。抗坏血酸溶液不稳定, 应每天标定一次。

[标定]

方法 1 准确移取 20.00mL 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.100\text{mol/L}$], 于 150mL 锥形瓶中, 加 5mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$], 立即用配制的抗坏血酸溶液滴定至碘色消失为终点 (不宜用淀粉作指示剂)。抗坏血酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left[\frac{1}{2}(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)\right] = \frac{V_1 c_1}{V_2}$$

式中 $c[\frac{1}{2}(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)]$ ——抗坏血酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——抗坏血酸溶液的体积, mL。

方法2 准确移取 30.00mL 上述抗坏血酸溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 加 2mL 硫酸溶液 (20%), 摇匀, 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (10g/L) 继续滴定至溶液呈蓝色。抗坏血酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6\right) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6)$ ——抗坏血酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——碘标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

V ——抗坏血酸溶液的体积, mL。

抗坏血酸钙标准溶液

(1) $c[\frac{1}{4}\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2] = 0.100\text{mol/L}$ 抗坏血酸钙标准溶液

[配制] 称取 10.6586g 优级纯抗坏血酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 426.341$] 置于 100mL 烧杯中, 加 50mL 水, 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述抗坏血酸钙溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (10g/L) 继续滴定至溶液呈蓝色。坏血酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left[\frac{1}{4}\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2\right] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\frac{1}{4}\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2]$ ——抗坏血酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——碘标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

V ——抗坏血酸钙溶液的体积, mL。

(2) $\rho[\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}] = 1000\mu\text{g/mL}$ 抗坏血酸钙标准溶液

[配制] 准确称取 1.0000g (或按纯度换算出质量 $m = 1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的抗坏血酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 426.341$] 纯品 (纯度 $\geq 99\%$), 置于 100mL 烧杯中, 加适量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。低温避光保存。

[抗坏血酸钙纯度的测定] 准确称取 0.2g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水使其溶解, 加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 立即用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝色, 并保持 30s。抗坏血酸钙的质量分数 (w) 按

II 标准溶液

下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1066}{m} \times 100\%$$

式中 V ——碘标准溶液的体积，mL；

c ——碘标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.1066——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的抗坏血酸钙 [$Ca(C_6H_7O_6)_2 \cdot 2H_2O$] 的质量。

焦硫酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}K_2S_2O_7) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 12.7161g 经纯度分析的焦硫酸钾 ($K_2S_2O_7$; $M_r = 254.322$)，于 200mL 烧杯中，加适量水溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述焦硫酸钾溶液，置于碘量瓶中，加 30mL 无二氧化碳水，2 滴甲基红指示液 (1g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉黄色。焦硫酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——焦硫酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V ——焦硫酸钾溶液的体积，mL。

连二亚硫酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{4}Na_2S_2O_4) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 4.353g 连二亚硫酸钠 ($Na_2S_2O_4$; $M_r = 174.107$)，溶于适量水后，移入 1000mL 棕色瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 25.00mL 上述溶液，置于预先盛有 2mL 中性甲醛溶液 [取 100mL 甲醛溶液和 100mL 水，置于 400mL 烧杯中，搅拌均匀，加数滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠溶液 (100g/L) 中和至溶液呈微红色，再用盐酸溶液调节至微红色刚好褪色] 的 250mL 锥形瓶中，加 4mL 盐酸溶液 [$c(HCl) = 1\text{mol/L}$]，用碘标准溶液 [$c(1/2I_2) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加入 2mL 淀粉溶液 (10g/L)，继续滴定至溶液呈浅蓝色，保持 30s 即为终点。同时做空白试验。连二亚硫酸钠标准溶液的浓度 ($c(\frac{1}{4}Na_2S_2O_4)$) 按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{4}Na_2S_2O_4\right) = \frac{(V_1 - V_0)c}{V}$$

式中 V_1 ——碘标准溶液的体积，mL；

V_0 ——空白消耗碘标准溶液的体积，mL；

c ——碘标准溶液的浓度，mol/L；

V ——连二亚硫酸钠溶液的体积，mL。

六氰合铁(III)酸钾(铁氰化钾)标准溶液 [$c[K_3Fe(CN)_6] = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 32.925g (或根据纯度计算出相应的质量) 经纯度分析的六氰合铁

(Ⅲ) 酸钾 $[\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6]$; $M_r = 329.244$], 于 300mL 烧杯中, 溶于适量水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[六氰合铁(Ⅲ)酸钾纯度测定] 称取 1g 六氰合铁(Ⅲ)酸钾, 准确至 0.0001g, 置于干燥的碘量瓶中, 加 50mL 水溶解, 加 2g 碘化钾, 3g 七水合硫酸锌及 1mL 盐酸, 摇匀, 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。六氰合铁(Ⅲ)酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.3292}{m} \times 100\%$$

式中 w ——六氰合铁(Ⅲ)酸钾的质量分数, %;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

m ——六氰合铁(Ⅲ)酸钾的质量, g;

0.3292——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的六氰合铁(Ⅲ)酸钾的质量。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液, 置于 300mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 3g 碘化钾, 2mL 冰醋酸和 20mL 硫酸锌溶液 $[c(\text{ZnSO}_4) = 1\text{mol/L}]$ 。盖上瓶塞, 充分混匀, 立即用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液的蓝色刚刚消失即为终点。铁氰化钾标准溶液的浓度 $c[\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 按下式计算:

$$c[\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——样品溶液的体积, mL;

六氰合铁(Ⅱ)酸钾(亚铁氰化钾)标准溶液 $\{c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6] = 0.1\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 42.239g 六氰合铁(Ⅱ)酸钾 $[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 422.388$], 溶于 100mL 水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

[标定] 准确吸取 20.00mL 六氰合铁(Ⅱ)酸钾溶液, 置于碘量瓶中, 加入 150mL 水、10mL 硫酸和 3mL 磷酸, 摇匀, 用高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈微棕色。六氰合铁(Ⅱ)酸钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ——六氰合铁(Ⅱ)酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾溶液的体积, mL;

V ——六氰合铁(Ⅱ)酸钾溶液的体积, mL。

硫代硫酸钠标准溶液

(1) $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.1\text{mol/L}$ 硫代硫酸钠标准溶液

[配制] 称取 26g 优级纯硫代硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r=248.184$), 于 300mL 烧杯中, 加入 0.2g 无水碳酸钠, 加入适量水溶解后, 稀释到 1000mL, 加热煮沸 10min。冷却后, 转移到棕色容量瓶中, 放置 2 周。用 G-3 玻璃砂芯漏斗过滤, 标定 (为获得稳定的标准溶液, 可采取将溶液分装在安瓿中, 并将安瓿于高压锅中灭菌 1h。放置两周后取部分安瓿装溶液标定。其余溶液可稳定数月, 随用随开启)。

[标定]

方法 1 称取 0.18g 于 120℃ 干燥至恒重的 GBW 06105 或 GBW (E) 060018 重铬酸钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 碘量瓶中, 溶于 25mL 水, 加 2g 碘化钾及 20mL 硫酸溶液 (20%), 摇匀, 于暗处放置 10min。加 150mL 水 (15℃~20℃), 用配制好的硫代硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液由蓝色变为亮绿色。同时做空白试验。硫代硫酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.04903}$$

式中 $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)$ ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——重铬酸钾的质量, g;

V_1 ——硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

0.04903——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.00\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的重铬酸钾的质量。

方法 2 准确移取 (30.00~35.00)mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$], 置于 300mL 碘量瓶中, 加 150mL 水, 用配制好的硫代硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。

同时做空白试验: 取 250mL 水, 加 0.05mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$] 及 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 用配制好的硫代硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 确定至溶液蓝色消失。硫代硫酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \frac{(V_1 - 0.05)c_1}{(V - V_2)}$$

式中 $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)$ ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——碘标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

0.05——空白试验中加入碘标准溶液的体积, mL。

方法 3 称取 1.0g 固体碘化钾于 250mL 碘量瓶中, 加入 50mL 水, 再加入 10.0mL 重铬酸钾 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$] 标准溶液和 5mL 硫酸溶液 (20%), 加盖后于暗处静置 5min 后, 用待标定的硫代硫酸钠溶液滴定。至溶液呈淡黄色时, 加入 2mL 新配

制的淀粉溶液 (10g/L), 呈蓝色, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。同时, 移取 10.00mL 水代替重铬酸钾标准溶液, 做空白试验。硫代硫酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_{c_0}}{(V_1 - V_2)}$$

式中 c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——重铬酸钾标准溶液的体积, mL;

c_0 ——重铬酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——样品消耗硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗硫代硫酸钠溶液的体积, mL。

注: 此方法为一般实验室常用标定方法。

方法 4 准确吸取 10.00mL 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.1000\text{mol/L}$], 于 250mL 碘量瓶中, 加入 50mL 新煮沸冷却的水, 1.0g 固体碘化钾及 10mL 冰醋酸溶液, 加盖摇匀后, 于暗处静置 5min, 用待标定的硫代硫酸钠溶液滴定。至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 新配制的淀粉溶液 (5g/L), 呈蓝色, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。硫代硫酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{c_0 V}{V_1}$$

式中 c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c_0 ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L。

方法 5 恒电流库仑法

阳极室: pH 为 4.5 左右的 0.5mol/L 乙酸 $c(\text{CH}_3\text{COOH})$ -乙酸钠 $c(\text{CH}_3\text{COONa})$ 缓冲溶液, 2gKI。阴极室: 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=1\text{mol/L}$]。

通高纯氮气, 除氧和二氧化碳。加入适量稀硫代硫酸钠溶液, 进行预电解。然后在避光、低温条件下, 以 100mA 电流电解生成 I_2 。约 30min 后, 准确加入 5mL 硫代硫酸钠溶液于阳极室中, 继续电解, 当反应接近终点时, 用 10mA 电解, 绘制滴定时间-电流终点曲线, 求出滴定终点。硫代硫酸钠标准溶液浓度按下式计算:

$$c = \frac{Q}{VF}$$

式中 c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

Q ——电解消耗电量, C;

F ——法拉第常数, C/mol;

V ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, L。

(2) $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.002\text{mol/L}$ 硫代硫酸钠标准溶液

[配制] 称取 25g 优级纯硫代硫酸钠、1.0g 氢氧化钠, 溶于 1000mL 水中, 储于棕色瓶, 取上层清液, 稀释 50 倍, 储于棕色瓶内, 放置 2 周。备用。

[标定] 准确吸取 10.00mL 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.00200\text{mol/L}$], 于 250mL 碘量瓶中, 加入 50mL 新煮沸冷却的水, 5mL 碘化钾溶液 (50g/L), 10mL 冰醋酸溶液, 立即用待标定的硫代硫酸钠溶液滴定至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 新配制的淀粉溶液 (5g/

II 标准溶液

L), 溶液呈蓝色, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。硫代硫酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{c_0 V}{V_1}$$

式中 c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c_0 ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠溶液的体积, mL。

硫酸高铁铵标准溶液 $\{c[\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 48g 硫酸高铁铵 $[\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}; M_r = 482.192]$, 加水 500mL, 慢慢加入 50mL 浓硫酸, 加热使其溶解, 冷却, 用水稀至 1000mL, 混匀。

[标定] 准确移取 25.00mL 配制的硫酸高铁铵溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=6\text{mol/L}]$, 加热至近沸, 滴加氯化亚锡溶液 (400g/L) 至原溶液无色, 再加 (1~2) 滴, 然后在流水中冷却, 加入 10mL 氯化汞饱和溶液, 摇匀, 放置 (2~3)min, 再加入 10mL 硫磷混合酸 (每升含浓硫酸 150mL, 浓磷酸 150mL), 用水稀释至 100mL, 加 4 滴二甲苯胺磺酸钠指示液 (5g/L), 用重铬酸钾标准溶液滴定 $[c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}]$ 至紫色不消失为终点。硫酸高铁铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2]$ ——硫酸高铁铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——重铬酸钾标准溶液体积, mL;

c_1 ——重铬酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸高铁铵溶液体积, mL。

硫酸亚铁标准溶液 $[c(\text{FeSO}_4)=0.1\text{mol/L}]$

[配制] 称取 27.803g 优级纯硫酸亚铁 ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}; M_r = 278.015$) 溶于 300mL 硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4)=4\text{mol/L}]$ 中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 25.00mL 上述硫酸亚铁溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 煮沸并冷却的水, 用高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。硫酸亚铁标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{FeSO}_4) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{FeSO}_4)$ ——硫酸亚铁标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸亚铁溶液的体积, mL。

硫酸亚铁铵标准溶液 $\{c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 40g 优级纯硫酸亚铁铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; M_r = 392.139]$ 溶

于 300mL 硫酸溶液 (20%) 中, 加 700mL 水, 摇匀, 标定。

[标定] 准确移取 (30.00~35.00)mL 上述硫酸亚铁铵溶液 $\{c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=0.1\text{mol/L}\}$, 于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 无氧的水, 用高锰酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。硫酸亚铁铵标准溶液浓度按下式计算:

$$c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=\frac{c_0V}{V_1}$$

式中 $c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]$ ——硫酸亚铁铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL,

c_0 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸亚铁铵溶液的体积, mL。

注: 本标准溶液使用前标定。

硫酸铈 (或硫酸铈铵) 标准溶液 $\{c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 40g 优级纯硫酸铈 $[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}; M_r=404.302]$ (或 67g 硫酸铈铵 $[2(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}]$), 于 400mL 烧杯中, 加 30mL 水及 28mL 硫酸, 再加 300mL 水, 加热溶解, 再加入 650mL 水, 使总体积为 1000mL。摇匀。

[标定]

方法 1 称取 0.25g 于 (105~110)°C 烘干至恒重的 GBW 06107 或 GBW (E) 060021 草酸钠 ($\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$; $M_r=133.9985$) 纯度标准物质, 准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中, 溶于 75mL 水, 加 4mL 硫酸溶液 (20%) 及 10mL 盐酸, 加热至 (65~70)°C, 用配制好的硫酸铈 (或硫酸铈铵) 溶液滴定至溶液呈浅黄色。加入 3 滴亚铁-邻菲罗啉指示液使溶液变为橘红色, 继续滴定至溶液呈浅蓝色。同时做空白试验。

硫酸铈 (或硫酸铈铵) 标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=\frac{m}{(V_1-V_2)\times 0.06700}$$

式中 $c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]$ ——硫酸铈标准溶液的浓度, mol/L;

m ——草酸钠的质量, g;

V_1 ——硫酸铈溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫酸铈溶液的体积, mL;

0.06700 ——与 1.00mL 硫酸铈标准溶液 $\{c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=1.000\text{mol/L}\}$ 相当的, 以 g 为单位的草酸钠的质量。

方法 2 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的硫酸铈 (或硫酸铈铵) 溶液置于碘量瓶中, 加 2g 碘化钾及 20mL 硫酸溶液 (1+5), 摇匀, 于暗处放置 5min。加 150mL 水 (15°C~20°C), 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。硫酸铈 (或硫酸铈铵) 标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]=\frac{(V_1-V_2)c_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]$ ——硫酸铈标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mol/L;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸铈溶液的体积, mL。

氯化亚锡标准溶液 [$c(\text{SnCl}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 量取 80mL 浓盐酸于 1000mL 试剂瓶中, 加入 (4~5) g 碳酸钙, 使生成的二氧化碳把空气逐出, 加入 22.5g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=225.647$), 用煮沸后冷却的水稀释至 1000mL, 混匀。

[标定]

方法 1 吸取 20.00mL 碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.100\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加入 2mL 浓盐酸, 立即用配制的氯化亚锡溶液滴定, 近终点时加入 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 滴定至溶液呈蓝色刚消失为终点。滴定过程应在二氧化碳气氛中进行 (通入二氧化碳气体)。氯化亚锡标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{SnCl}_2) = \frac{V_1 c_1}{2V}$$

式中 $c(\text{SnCl}_2)$ ——氯化亚锡标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——碘酸钾标准溶液的体积, mL;

c_1 ——碘酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

2—— $c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)$ 与 $c(\text{SnCl}_2)$ 换算系数;

V ——氯化亚锡溶液的体积, mL。

方法 2 吸取 10.00mL 氯化亚锡溶液, 置于预先盛有 25mL 硫酸铁铵的锥形瓶中, 煮沸, 用无氧的水稀释至 300mL, 加 8mL 硫酸锰溶液, 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色。同时做空白实验。氯化亚锡标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{SnCl}_2) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{2V}$$

式中 $c(\text{SnCl}_2)$ ——氯化亚锡标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V ——氯化亚锡溶液的体积, mL。

氯酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KClO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 2.0425g 优级纯氯酸钾 (KClO_3 ; $M_r=122.550$), 溶于适量水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述氯酸钾溶液, 置于碘量瓶中, 加 50.00mL 硫酸亚铁铵标准溶液 [$c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=0.100\text{mol/L}$], 缓缓加入 20mL 硫酸和 5mL 磷酸, 冷却。

在室温下静置 10min，稀释至 300mL，加 5 滴二苯胺磺酸钠指示液 (5g/L)，用重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈紫红色。同时做空白试验。氯酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\frac{1}{6}\text{KClO}_3) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{6}\text{KClO}_3)$ —— 氯酸钾标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 —— 空白试验重铬酸钾标准溶液的体积，mL；
 V_2 —— 重铬酸钾标准溶液的体积，mL；
 c_1 —— 重铬酸钾标准溶液的浓度，mol/L；
 V —— 氯酸钾标准溶液的体积，mL。

氯酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{NaClO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 1.7740g 优级纯氯酸钠 (NaClO_3 ; $M_r = 106.441$)，溶于适量水中，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述氯酸钠溶液，置于 500mL 碘量瓶中，加 50.00mL 硫酸亚铁铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2=0.100\text{mol/L}$]，缓缓加入 20mL 硫酸和 5mL 磷酸，冷却。在室温下静置 10min，稀释至 300mL，加 5 滴二苯胺磺酸钠指示液 (5g/L)，用重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈紫红色。同时做空白试验。氯酸钠标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\frac{1}{6}\text{NaClO}_3) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{6}\text{NaClO}_3)$ —— 氯酸钠标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 —— 空白试验重铬酸钾标准溶液的体积，mL；
 V_2 —— 重铬酸钾标准溶液的体积，mL；
 c_1 —— 重铬酸钾标准溶液的浓度，mol/L；
 V —— 氯酸钠溶液的体积，mL。

氯化亚铜标准溶液 [$c(\text{CuCl})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 9.8999g 氯化亚铜 (CuCl ; $M_r = 98.999$) 溶于 300mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=4\text{mol/L}$] 中，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 吸取 25.00mL 上述氯化亚铜溶液，于 200mL 锥形瓶中，加 25mL 硫酸铁铵溶液 (100g/L)，0.3mL 邻菲罗林指示液 (5g/L)，用硫酸铈铵标准溶液 [$c[(\text{NH}_4)_2\text{Ce}(\text{SO}_4)_3]=0.100\text{mol/L}$] 滴定至呈亮绿色，同时做空白试验。氯化亚铜标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{CuCl}) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{CuCl})$ —— 氯化亚铜标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 —— 硫酸铈铵标准溶液的体积，mL；
 V_2 —— 空白试验硫酸铈铵标准溶液的体积，mL；
 c_1 —— 硫酸铈铵标准溶液的浓度，mol/L；
 V —— 氯化亚铜溶液的体积，mL。

II 标准溶液

偏重亚硫酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{4}\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 4.7527g 经纯度分析的偏重亚硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$; $M_r=190.107$), 溶于适量水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[偏重亚硫酸钠纯度测定] 称取 0.2g 偏重亚硫酸钠, 准确至 0.0001g。置于预先盛有 50.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$] 的碘量瓶中, 摇匀, 放置 5min, 加 2mL 盐酸溶液 (20%), 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。偏重亚硫酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.04753}{m} \times 100\%$$

式中 w ——偏重亚硫酸钠的质量分数, %;

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——空白试验硫代硫酸钠溶液的体积, mL;

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

m ——偏重亚硫酸钠的质量, g;

0.04753——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的偏重亚硫酸钠的质量。

葡萄糖酸亚铁标准溶液 [$c[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2]=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 24.109g 葡萄糖酸亚铁 [$\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=482.170$] 溶于盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 20.00mL 上述葡萄糖酸亚铁溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 稀硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$], 加 0.2mL 邻二氮菲指示液, 用硫酸高铈标准溶液 [$c(\text{Ce}(\text{SO}_4)_2)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 至溶液由橘黄色转变为绿色。同时做空白试验。葡萄糖酸亚铁标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2]$ ——葡萄糖酸亚铁标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫酸高铈标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗硫酸高铈标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫酸高铈标准溶液的浓度, mol/L;

V ——葡萄糖酸亚铁溶液的体积, mL。

三氯化钛标准溶液 [$c(\text{TiCl}_3)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 移取 100mL 三氯化钛溶液和 75mL 盐酸置于 1000mL 棕色容量瓶中, 用新煮沸并已冷却至室温的水稀释至刻度, 摇匀, 立即移入包黑纸的下口玻璃瓶 (见图 2-4) 中, 在二氧化碳气体保护下, 避光储存。

[标定] 称取 3g 硫酸亚铁铵, 准确至 0.0001g, 置于 500mL 锥形瓶中, 在二氧化碳气

流保护作用下,加入 50mL 新煮沸并已冷却的水,使其溶解,再加入 25mL 硫酸溶液 (1+1),继续在液面下通入二氧化碳气流做保护 (见图 2-4),迅速准确加入 45mL 重铬酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6}K_2Cr_2O_7)=0.100mol/L$],然后用待标定的三氯化钛标准溶液滴定至接近计算量终点,立即加入 25mL 硫氰酸铵溶液 (200g/L),并继续用三氯化钛标准溶液滴定,至溶液由红色转变为绿色,即为终点。整个滴定过程应在二氧化碳气流保护下操作,同时以 45mL 水代替重铬酸钾溶液,做空白试验。三氯化钛标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V_2 - V_3}$$

式中 V_1 ——重铬酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——滴定被重铬酸钾标准溶液氧化成高铁所耗用的三氯化钛溶液的体积, mL;

V_3 ——空白试验三氯化钛标准溶液的体积, mL;

c_1 ——重铬酸钾标准溶液的浓度, mol/L。

注:临用前标定。

十二烷基二甲基苄基溴化铵标准溶液 [$c(C_{21}H_{38}NBr)=0.003mol/L$]

[配制] 称取 1.2g 十二烷基二甲基苄基溴化铵 ($C_{21}H_{38}NBr$; $M_r=384.437$) 纯品于烧杯中,加水溶解,转移到 1000mL 容量瓶中,用水稀释到刻度,混匀。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 50.00mL 十二烷基二甲基苄基溴化铵溶液于 250mL 碘量瓶中,加 0.5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L), 0.1mL 溴酚蓝指示液 (1g/L), 10mL 三氯甲烷,用四苯硼钠标准溶液 [$c(C_{24}H_{20}Na)=0.0200mol/L$] 滴定,近终点时,剧烈振摇,继续滴定至三氯甲烷层蓝色消失。十二烷基二甲基苄基溴化铵标准溶液的浓度 $c(C_{21}H_{38}NBr)$ 按下式计算:

$$c(C_{21}H_{38}NBr) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 V_1 ——四苯硼钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——四苯硼钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——样品溶液体积, mL。

铁氰化钾标准溶液 [$c(K_3Fe(CN)_6)=0.1mol/L$]

配制与标定见第 527 页“六氰合铁(II)酸钾标准溶液”。

韦氏溶液

[配制]

方法 1 称取 13g 升华碘,于 1000mL 冰醋酸 (99.5% 以上) 中,置电热板上微热,使碘完全溶解 (温度不超过 100℃)。冷却,倾出 200mL,在其余部分中通入干燥的氯气 (氯气应先通过水洗气瓶和硫酸洗气瓶),至溶液的颜色转变为橘红色为止。如通入氯气过多,颜色过淡,可倾入事先取出的碘溶液,使其浓度在用硫代硫酸钠标准溶液滴定时,所耗硫代硫酸钠标准溶液的量不加氯时的 2 倍,或仅微略少于此数。这样,可使反应完全,但又保证没有游离氯。

II 标准溶液

方法2 称取16.6g一氯化碘，溶解于1000mL冰醋酸（99.5%以上）中，混匀。溶液的碘-氯比，必须在1.0~1.1之间，否则应予以调整，碘-氯比的测定和调整可按以下步骤进行。

[标定]

方法1 用移液管吸取25.00mL上述一氯化碘冰醋酸溶液（韦氏溶液），置于预先盛有50mL盐酸溶液（1+1）和50mL四氯化碳的碘量瓶中，猛烈振摇使其混合，然后用碘酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{6} \text{KIO}_3) = 0.0400 \text{mol/L}$] 滴定四氯化碳层中的游离态碘，直到紫红色变为无色。

如果加入25mL韦氏液后，四氯化碳层无色，说明配制的韦氏溶液未含游离态碘，即碘对氯的比率小于1，此情况下需要加定量的升华碘至四氯化碳层呈紫红色。据此推算全部韦氏溶液所需的碘量，加入已配制的韦氏溶液中。

用移液管吸取25.00mL同样的韦氏液在另一碘量瓶中，加入15mL碘化钾溶液（50g/L），100mL水，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定至终点。韦氏溶液的碘氯比按下式计算：

$$\text{碘氯比} = \frac{V_1 c_1 + V_2 c_2}{V_1 c_1 - V_2 c_2}$$

式中 V_1 ——测定一氯化碘时硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——测定游离态碘时碘酸钾标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

c_2 ——碘酸钾标准溶液的浓度，mol/L。

以所得结果与碘-氯比的规定数相对照，调整到符合规定数。

配制好的韦氏溶液应储于棕色瓶内密闭保存，此溶液在1个月内使用。

方法2 准确移取5.00mL韦氏溶液，置于盛有150mL氯饱和水溶液和数颗玻璃珠的500mL锥形瓶中，振摇，加热至沸并保持剧烈沸腾10min。冷却，加入30mL硫酸（1+49）和15mL碘化钾溶液（150g/L），用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定至淀粉指示液的终点。读记所耗标准溶液的体积为 V_3 ，再另量取25.00mL韦氏液，加入碘化钾溶液和蒸馏水，并用硫代硫酸钠标准溶液滴定，读记所耗标准溶液的体积为 V_4 。按下式计算碘氯比：

$$\text{碘氯比} = \frac{2V_3}{3V_4 - 2V_3}$$

溴标准溶液 [$c(\frac{1}{2} \text{Br}_2) = 0.1 \text{mol/L}$]

(1) 方法1

[配制] 选取优级纯溴酸钾（ KBrO_3 ； $M_r = 167.000$ ），取适量于称量瓶中于105℃下干燥2h，置于干燥器中备用。准确称取2.7833g溴酸钾及25g溴化钾，溶于1000mL水中，摇匀。

[标定] 准确移取（30.00~35.00）mL配制好的溴溶液 [$c(\frac{1}{2} \text{Br}_2) = 0.100 \text{mol/L}$]，置于碘量瓶中，加2g碘化钾及5mL盐酸溶液（20%），摇匀。于暗处放置5min。加150mL水（15℃~20℃），用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定，近终点时加2mL淀粉指示液（10g/L），继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。溴标准溶液的浓

度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}\text{Br}_2\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)$ ——溴标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——溴溶液的体积，mL。

注：因溴易挥发，浓度不稳定，应每天标定1次。

(2) 方法2

[配制] 将8g纯溴溶于1000mL盐酸溶液(20%)中，充分振摇，放置12h后标定。

[标定]

方法1 吸取25.00mL配制好的溴溶液，于250mL锥形瓶中，加入1.5g碘化钾，5mL硫酸 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=3\text{mol/L}$]，摇匀。于暗处放置5min。加150mL水(15℃~20℃)，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加2mL淀粉指示液(10g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。溴标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}\text{Br}_2\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)$ ——溴标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——溴溶液的体积，mL。

方法2 吸取25.00mL亚砷酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{NaAsO}_2)=0.100\text{mol/L}$] 于250mL锥形瓶中，加1g溴化钾，0.5g碳酸氢钠，用配制的溴溶液滴定至近终点，加1滴酸性枣红指示液(2g/L)，继续逐滴滴至溶液粉红色消失，再加1滴指示剂，如颜色不褪去，小心滴至由粉红色变为无色或浅黄绿色。同时做空白试验。溴标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}\text{Br}_2\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)$ ——溴标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——亚砷酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验亚砷酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——亚砷酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——溴溶液的体积，mL。

注：因溴易挥发，不稳定，应每天标定1次。

溴酸钙标准溶液 { $c[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2]=0.1000\text{mol/L}$ }

[配制] 选取优级纯溴酸钙，取适量于称量瓶中于105℃下干燥2h，置于干燥器中备用。准确称取2.4657g上述溴酸钙 [$\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$ ； $M_r=295.880$] 于200mL高型烧杯中，用少量水溶解后，移入1000mL容量瓶中，用水洗涤烧杯数次，合并洗涤液到容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

II 标准溶液

[标定] 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的溴酸钙溶液 $\{c[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2]=0.1\text{mol/L}\}$, 置于碘量瓶中, 加 2g 碘化钾及 5mL 盐酸溶液 (20%), 摇匀, 于暗处放置 5min。加 150mL 水 (15℃~20℃), 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。溴酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left[\frac{1}{12}\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2\right]=\frac{(V_1-V_2)c_1}{V}$$

式中 $c[\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2]$ ——溴酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——溴酸钙溶液的体积, mL。

溴酸钾标准溶液 $[c(\frac{1}{6}\text{KBrO}_3)=0.100\text{mol/L}]$

[配制] 选取优级纯溴酸钾 (KBrO_3 ; $M_r=167.000$), 取适量于称量瓶中, 在 105℃ 下干燥 2h, 置于干燥器中备用。准确称取 2.7833g 上述溴酸钾于 200mL 高型烧杯中, 用少量水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水洗涤烧杯数次, 合并洗涤液到容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 (30.00~35.00)mL 上述溴酸钾溶液, 置于碘量瓶中, 加 2g 碘化钾及 5mL 盐酸溶液 (20%), 摇匀, 于暗处放置 5min。加 150mL 水 (15℃~20℃), 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。溴酸钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{6}\text{KBrO}_3\right)=\frac{(V_1-V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{6}\text{KBrO}_3)$ ——溴酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——溴酸钾溶液的体积, mL。

亚硫酸钠标准溶液 $\{c[\frac{1}{2}(\text{Na}_2\text{SO}_3)]=0.1\text{mol/L}\}$

[配制] 准确称取 6.3022g (或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的优级纯亚硫酸钠 (Na_2SO_3 ; $M_r=126.043$), 于 200mL 烧杯中, 加适量水溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[亚硫酸钠纯度测定] 称取 0.25g 亚硫酸钠, 准确至 0.0001g。置于预先盛有 50.00mL 碘标准溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}]$ 的碘量瓶中, 摇匀, 暗处放置 5min, 加 2mL 盐酸溶液 (1+1), 用硫代硫酸钠标准溶液 $[c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。亚硫酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.06302}{m} \times 100\%$$

式中 w ——亚硫酸钠的质量分数，%；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——空白试验消耗硫代硫酸钠溶液的体积，mL；

V_2 ——亚硫酸钠消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

m ——亚硫酸钠的质量，g；

0.06302——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的亚硫酸钠的质量。

亚硫酸氢钠标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{NaHSO}_3) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 10.4061g 优级纯亚硫酸氢钠 (NaHSO_3 ; $M_r = 104.061$)，于 300mL 烧杯中，溶于适量水，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确吸取 20.0mL 亚硫酸氢钠溶液，置于预先盛有 50.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/L}$] 的碘量瓶中，摇匀，暗处放置 5min，加 2mL 盐酸溶液 (1+1)，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。亚硫酸氢钠标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}\text{NaHSO}_3\right) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{NaHSO}_3)$ ——亚硫酸氢钠标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V ——亚硫酸氢钠溶液的体积，mL。

亚砷酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{NaAsO}_2) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 4.9460g GBW (E) 060022 三氧化二砷 (As_2O_3 ; $M_r = 197.8414$) 纯度标准物质，于 300mL 烧杯中，加 15g 碳酸钠，用 150mL 水温热溶解后，加 25mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 1\text{mol/L}$]，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。可直接使用。

注：如果无法获得三氧化二砷纯度标准物质，可采用基准试剂，并采用下述方法测定纯度。

[三氧化二砷纯度的测定] 称取 0.15g 于硫酸干燥器中干燥至恒重的基准试剂三氧化二砷，准确至 0.0001g，置于反应瓶中，加 4mL 氢氧化钠溶液 (40g/L) 溶解，50mL 水及 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用硫酸溶液 (5%) 中和，加 3g 碳酸钠及 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，采用称量滴定法，用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2) = 0.100\text{mol/kg}$] 滴定至溶液呈浅蓝色。三氧化二砷的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{m_1 c_1 \times 0.049460}{m_2} \times 100\%$$

式中 w ——三氧化二砷的质量分数；%

c_1 ——碘标准溶液的浓度，mol/kg；

II 标准溶液

m_1 ——碘标准溶液的质量, g;

m_2 ——三氧化二砷的质量, g;

0.049460——与 1.0000g 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}I_2)=1.0\text{mol/kg}$] 相当的, 以 g 为单位的三氧化二砷的质量。

亚硝酸钠标准溶液

(1) $c(\text{NaNO}_2)=0.5\text{mol/L}$ 、 $c(\text{NaNO}_2)=0.1\text{mol/L}$ 亚硝酸钠标准溶液

[配制] 称取下述规定量的优级纯亚硝酸钠、氢氧化钠及无水碳酸钠, 溶于 1000mL 水中, 摇匀。

$c(\text{NaNO}_2)/(\text{mol/L})$	$m(\text{亚硝酸钠})/\text{g}$	$m(\text{氢氧化钠})/\text{g}$	$m(\text{无水碳酸钠})/\text{g}$
0.5	36	0.5	1
0.1	7.2	0.1	0.2

[标定]

方法 1 称取下述规定量的于 120℃ 干燥至恒重的基准无水对氨基苯磺酸, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加下述规定体积的氨水溶解, 加 200mL 水及 20mL 盐酸, 按永停滴定法安装好电极和测量仪表 (见图 2-7)。将装有配制好的亚硝酸钠溶液的滴管下口插入溶液内约 10mm 处, 在搅拌下于 (15~20)℃ 进行滴定, 近终点时, 将滴管的尖端提出液面, 用少量水淋洗尖端, 洗液并入溶液中, 继续慢慢滴定, 并观察检流计读数和指针偏转情况, 直至加入滴定液搅拌后电流突增, 并不再回复时为滴定终点。

$c(\text{NaNO}_2)/(\text{mol/L})$	$m(\text{基准无水对氨基苯磺酸})/\text{g}$	$V(\text{氨水})/\text{mL}$
0.5	3.0	3
0.1	0.6	2

亚硝酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaNO}_2) = \frac{m}{V \times 0.1732}$$

式中 $c(\text{NaNO}_2)$ ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——无水对氨基苯磺酸的质量, g;

V ——亚硝酸钠溶液的体积, mL;

0.1732——1.00mL 亚硝酸钠标准溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的无水对氨基苯磺酸的质量。

注: 本标准溶液使用前标定。

方法 2 准确移取 20.00mL 上述亚硝酸钠溶液, 缓缓加入到混合液中 {量取 50.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}$], 50mL 水及 20mL 硫酸溶液 (20%)}, 摇匀, 注入时移液管尖端须接触溶液表面, 摇匀, 放置 10min, 加 3g 碘化钾, 摇匀, 于暗处放置 5min。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。亚硝酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaNO}_2) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaNO}_2)$ ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——空白试验消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——亚硝酸钠消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——亚硝酸钠溶液的体积, mL。

方法3 称取于(0.55~0.56)g 120℃下干燥至恒重的基准试剂对氨基苯磺酸, 准确到0.0001g, 于400mL烧杯中, 溶于200mL水及3mL氨水中, 加20mL盐酸及1g溴化钾, 将溶液冷却并保持在(0~5)℃, 在摇动下, 慢慢滴加亚硝酸钠溶液, 近终点时取出一小滴溶液, 以淀粉-碘化钾试纸试之, 至产生明显蓝色, 放置5min, 再以试纸试之, 如仍产生明显蓝色, 即为终点。亚硝酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaNO}_2) = \frac{m \times 1000}{V \times 173.19}$$

式中 $c(\text{NaNO}_2)$ ——亚硝酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——对氨基苯磺酸的质量, g;

V ——滴定消耗亚硝酸钠溶液的体积, mL;

173.19——对氨基苯磺酸的摩尔质量 [$M(\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2\text{SO}_3\text{H})$], g/mol。

(2) $c(\text{NaNO}_2) = 1000 \mu\text{g/mL}$ 亚硝酸钠标准溶液

[配制] 取光谱纯亚硝酸钠于称量瓶中, 于110℃烘至恒重, 置于干燥器中冷却备用。准确称取0.5000g于上述亚硝酸钠, 加水溶解移入500mL容量瓶中, 加100mL氯化铵缓冲溶液(1000mL中加入500mL水, 准确加入20.0mL盐酸, 振荡混匀, 准确加入50mL氢氧化铵, 用水稀释至刻度。必要时用稀盐酸和稀氢氧化铵调试至pH9.6~9.7), 加水稀释至刻度, 混匀, 在4℃避光保存。

亚铁氰化钾标准溶液 { $c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6] = 0.1 \text{mol/L}$ }

[配制] 称取42.239g亚铁氰化钾 { $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 422.388$ } 于适量水后, 移入1000mL棕色容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。临用现配。

[标定] 准确移取20.00mL上述溶液, 置于250mL碘量瓶中, 加60mL水, 20mL硫酸溶液(1+1), 充分混匀, 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{KMnO}_4) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定, 至溶液显橙色即为终点。同时做空白试验。亚铁氰化钾标准溶液浓度按下式计算:

$$c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6] = \frac{(V_1 - V_2)c}{V}$$

式中 V_1 ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V ——亚铁氰化钾溶液的体积, mL;

一氯化碘乙酸标准溶液

[配制]

方法1 称取9g三氯化碘溶解在700mL冰醋酸和300mL环己烷的混合液中。取5mL上述溶液加5mL碘化钾溶液 [100g/L: 不含碘酸盐或游离碘] 和30mL水, 用几滴淀粉溶液 (5g/L) 作指示剂, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{mol/L}$] 滴定析出的碘, 滴定体积 V_1 。加10g碘于上述溶液中, 使其完全溶解。如上法滴定, 得 V_2 。 V_2/V_1 应

II 标准溶液

大于 1.5, 否则可稍加一点纯碘直至 V_2/V_1 略超过 1.5。

将溶液静置后将上层清液倒入具塞棕色试剂瓶中, 避光保存, 此溶液在室温下可保存几个月。

方法 2 一氯化碘溶液 (三氯化碘、冰醋酸及四氯化碳混合试剂) (测定碘价用): 称取 9.0g 三氯化碘, 溶于 1000mL 的由 300mL 四氯化碳及 700mL 的冰醋酸混合的溶剂中, 按下法测定其卤素的含量: 由滴定管放出 5mL 三氯化碘溶液至碘量瓶中, 加 5mL 碘化钾溶液 (100g/L, 无游离碘及碘酸盐) 及 30mL 蒸馏水, 以淀粉溶液为指示剂, 以硫代硫酸钠标准溶液进行滴定, 加入 10.0g 粉碎过的碘到上述三氯化碘溶液中, 并振摇使其溶解, 以 0.1mol/L 硫代硫酸钠标准溶液进行滴定 (如上面同样操作) 来测定其卤素含量, 此含量必须是第一次测定数的 1.5 倍, 如太低, 则再加入少量碘, 直至卤素含量比 1.5 倍这最低限略高, 以保证溶液中没有三氯化碘存留。过滤或倾泻取其清液, 以冰醋酸与四氯化碳混合溶剂进行稀释, 直至 5mL 溶液相当于 (或略小于) 0.1mol/L 硫代硫酸钠标准溶液 10mL。储于密封的棕色瓶中, 放于暗处。

有效氯 (次氯酸钠) 标准溶液 [0.05mol/L]

[配制] 将浓盐酸溶液逐滴加入到高锰酸钾溶液中, 将逸出的氯气导入氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=2\text{mol/L}$] 中。形成次氯酸钠溶液。

[有效氯的标定方法] 准确吸取 1.00mL 次氯酸钠溶液于 250mL 碘量瓶中, 加入 50mL 水、2g 碘化钾, 混匀。然后加入 5mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=6\text{mol/L}$], 盖上瓶盖, 摇匀。暗处放置 5min, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定析出的碘, 滴定至溶液呈淡黄色时, 加入 1mL 新配制的淀粉溶液 (5g/L), 呈蓝色, 继续滴定至蓝色刚刚消失, 即为终点。有效氯的浓度按下式计算:

$$c = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 c ——有效氯的浓度, mol/L;

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;

V ——所取有效氯溶液的体积, mL;

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L。

[游离碱的标定] 准确吸取 1.00mL 次氯酸钠溶液于 150mL 锥形瓶中, 加入适量水, 以酚酞作指示液 (10g/L), 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至红色消失即为终点。取适量 (V) 上述溶液用稀氢氧化钠溶液稀释至溶液中含氯为 3.5g/L、游离碱为 0.75mol/L (以氢氧化钠计) 的次氯酸钠溶液, 储于棕色滴瓶中, 可稳定 1 周。配制 1000mL 0.05mol/L 有效氯溶液所取次氯酸钠溶液的体积按下式计算:

$$V = \frac{0.05 \times 1000}{c}$$

六、沉淀滴定分析用标准溶液

碘化钾标准溶液 [$c(\text{KI})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 16.6003g 优级纯碘化钾 (KI ; $M_r=166.0028$), 于 200mL 高型烧杯中,

加水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。冷藏保存。使用前在 20℃ 下平衡后使用。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述碘化钾溶液 [$c(\text{KI})=0.1\text{mol/L}$]，于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 水，10mL 乙酸溶液 (5%) 及 3 滴曙红钠盐指示溶液 (5g/L)，用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定至沉淀呈红色。碘化钾标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{KI}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{KI})$ ——碘化钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

V ——碘化钾溶液的体积，mL。

丁二酮肟标准溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 11.6g 优级纯丁二酮肟 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$; $M_r=116.1185$)，于 300 高型烧杯中，用 100mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=2\text{mol/L}$] 溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确吸取 25.00mL 镍标准溶液 [$c(\text{Ni})=0.100\text{mol/L}$]，于 300mL 锥形瓶中，用氨水中和后过量 5mL，加水至 200mL，用配好的丁二酮肟溶液滴定。用镍试纸 [用滤纸浸取丁二酮肟乙醇溶液 (10g/L)，晾干] 作为指示剂，取一滴溶液于试纸上 (镍试纸上放一片滤纸)，若镍试纸变为红色，则尚未达终点，应继续滴定，直至不变红色为终点，在滴定过程中应不断用玻棒搅拌，以免丁二酮肟夹在沉淀中引起误差。丁二酮肟标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2) = \frac{2V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2)$ ——丁二酮肟标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——镍标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——滴定消耗镍标准溶液的体积，mL；

V ——丁二酮肟溶液的体积，mL；

高氯酸钡标准溶液 { $c[\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 称取 15.8g 氢氧化钡于 300mL 烧杯中，加 75mL 水和 7.5mL 高氯酸，用高氯酸调节至 pH3.0，必要时过滤。加 150mL 乙醇，加水稀释至 250mL，用乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (称取 10g 无水乙酸钠，加 300mL 水溶解，用冰醋酸调解至 pH3.7，用水稀释至 1000mL) 稀释至 1000mL，混匀。

[标定] 准确移取 5.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.0500\text{mol/L}$]，于 250mL 锥形瓶中，加 5mL 水与 50mL 上述乙酸-乙酸钠缓冲溶液、60mL 乙醇，0.5mL 茜素红指示液 (1g/L)，用高氯酸钡溶液滴定至溶液呈橙红色。高氯酸钡标准溶液浓度按下式计算：

$$c[\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

II 标准溶液

式中 $c[\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2]$ ——高氯酸钡标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——高氯酸钡溶液的体积, mL。

硫氰酸铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 7.6121g 优级纯硫氰酸铵 (NH_4SCN ; $M_r=76.121$), 于 200mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定]

方法 1 准确称取 0.6g 于硫酸干燥器中干燥至恒量的工作基准试剂硝酸银, 准确到 0.0001g {或移取 35.00mL~40.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]}, 于 250mL 烧杯中, 加 90mL 水、10mL 淀粉溶液 (10g/L)、10mL 硝酸溶液 (25%), 用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硫氰酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硫氰酸铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{CNS}) = \frac{m \times 1000}{V_0 \times 169.8731}$$

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{CNS})$ ——硫氰酸铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_0 ——滴定终点时硫氰酸铵溶液的体积, mL;

a ——二级微商为零前的二级微商值;

b ——二级微商为零后的二级微商值;

V ——二级微商为 a 时硫氰酸铵溶液的体积, mL;

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b , 所加硫氰酸铵溶液的体积, mL;

m ——硝酸银的质量, g;

169.8731——硝酸银的摩尔质量 [$M(\text{AgNO}_3)$], g/mol。

方法 2 准确移取 35.00mL~40.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$], 于 250mL 烧杯中, 加 60mL 水、10mL 淀粉溶液 (10g/L)、10mL 硝酸溶液 (25%), 用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硫氰酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硫氰酸铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{CNS}) = \frac{V_1 c_1}{V_0}$$

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{CNS})$ ——硫氰酸铵溶液的浓度, mol/L;

V_0 ——滴定终点时硫氰酸铵溶液的体积, mL;

a ——二级微商为零前的二级微商值;

b ——二级微商为零后的二级微商值;

V ——二级微商为 a 时硫氰酸铵溶液的体积, mL;

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b ，所加硫氰酸铵溶液的体积，mL；

V_1 ——硝酸银溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

方法3 准确量取 20.00mL 上述硫氰酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.100\text{mol/L}$] 于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 水，5mL 硝酸溶液 (1+3)，在摇动下滴加 50.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]，及 1mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L)，用硫氰酸钠标准溶液 [$c(\text{NaCNS})=0.100\text{mol/L}$] 返滴定，终点前摇动溶液至完全清亮后，继续滴定至溶液呈浅棕红色。保持 30s，同时做空白试验。硫氰酸铵标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{NH}_4\text{CNS}) = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{CNS})$ ——硫氰酸铵标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——空白消耗的硫氰酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——硫氰酸铵溶液消耗的硫氰酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫氰酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——硫氰酸铵溶液的体积，mL。

硫氰酸钾标准溶液 [$c(\text{KCNS})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 9.7181g 优级纯硫氰酸钾 (KCNS; $M_r=97.181$) 于 200mL 高型烧杯中，溶于少量新煮沸后冷却水中，移入 1000mL 容量瓶中，用煮沸后冷却水稀释到刻度，摇匀。

[标定]

方法1 准确称取 0.6g 于硫酸干燥器中干燥至恒量的工作基准试剂硝酸银，准确到 0.0001g，于 250mL 烧杯中，加 90mL 水、10mL 淀粉溶液 (10g/L)、10mL 硝酸溶液 (25%)，用 216 型银电极作指示电极，217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硫氰酸钾溶液 [$c(\text{KCNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硫氰酸钾标准溶液的浓度 (c) 按下式计算：

$$c(\text{KCNS}) = \frac{m \times 1000}{V_0 \times 169.8731}$$

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 V_0 ——滴定终点时硫氰酸钾溶液的体积，mL；

a ——二级微商为零前的二级微商值；

b ——二级微商为零后的二级微商值；

V ——二级微商为 a 时硫氰酸钾溶液的体积，mL；

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b ，所加硫氰酸钾溶液的体积，mL；

m ——硝酸银的质量，g；

169.8731——硝酸银的摩尔质量 [$M(\text{AgNO}_3)$]，g/mol。

方法2 准确移取 35.00mL~40.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]，于 250mL 烧杯中，加 60mL 水、10mL 淀粉溶液 (10g/L)、10mL 硝酸溶液 (25%)，用 216 型银电极作指示电极，217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硫氰酸钾溶

II 标准溶液

液 [$c(\text{KCNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。用二级微商法确定滴定终点。见附录十一。硫氰酸钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{KCNS}) = \frac{V_1 c_1}{V_0}$$
$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 $c(\text{KCNS})$ ——硫氰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_0 ——滴定终点时硫氰酸钾溶液的体积，mL；

a ——二级微商为零前的二级微商值；

b ——二级微商为零后的二级微商值；

V ——二级微商为 a 时硫氰酸钾溶液的体积，mL；

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b ，所加硫氰酸钾溶液的体积，mL。

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L。

方法3 称取 0.5g 于硫酸干燥器中干燥至恒重的基准硝酸银，准确至 0.0001g，于 250mL 锥形瓶中，溶于 40mL 水中，加 2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L) 及 10mL 硝酸溶液 (1+3)，在摇动下用配制好的硫氰酸钾溶液 [$c(\text{KCNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。终点前摇动溶液至完全清亮后，继续滴定至溶液所呈浅棕红色，保持 30s。滴定时避免直射光。硫氰酸钾标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{KCNS}) = \frac{m \times 1000}{V \times 169.8731}$$

式中 $c(\text{KCNS})$ ——硫氰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

m ——硝酸银的质量，g；

V ——硫氰酸钾溶液的体积，mL；

169.8731——硝酸银的摩尔质量 [$M(\text{AgNO}_3)$]，g/mol。

方法4 准确移取 (30.00~35.00)mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]，于 250mL 锥形瓶中，加 1mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L) 及 10mL 硝酸溶液 (1+3)，在摇动下用配制好的硫氰酸钾溶液 [$c(\text{KCNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。终点前摇动溶液至完全清亮后，继续滴定至溶液所呈浅棕红色，保持 30s。硫氰酸钾标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{KCNS}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{KCNS})$ ——硫氰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；

V ——硫氰酸钾溶液的体积，mL。

硫氰酸钠标准溶液 [$c(\text{NaCNS})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 8.1072g 优级纯硫氰酸钠 (NaCNS ; $M_r=81.072$) 于 200mL 高型烧杯中，溶于少量新煮沸后冷却水中，转移到 1000mL 容量瓶中，用煮沸后冷却水稀释到刻度，摇匀。

[标定]

方法1 准确称取 0.6g 于硫酸干燥器中干燥至恒量的工作基准试剂硝酸银, 准确到 0.0001g, 于 250mL 烧杯中, 加 90mL 水、10mL 淀粉溶液 (10g/L)、10mL 硝酸溶液 (25%), 用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硫氰酸钠溶液 [$c(\text{NaCNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硫氰酸钠标准溶液的浓度 (c) 按下式计算:

$$c(\text{NaCNS}) = \frac{m \times 1000}{V_0 \times 169.8731}$$

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 V_0 ——滴定终点时硫氰酸钠溶液的体积, mL;

a ——二级微商为零前的二级微商值;

b ——二级微商为零后的二级微商值;

V ——二级微商为 a 时硫氰酸钠溶液的体积, mL;

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b , 所加硫氰酸钠溶液的体积, mL。

m ——硝酸银的质量, g;

169.8731——硝酸银的摩尔质量 [$M(\text{AgNO}_3)$], g/mol。

方法2 准确移取 35.00mL~40.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1\text{mol/L}$], 于 250mL 烧杯中, 加 60mL 水、10mL 淀粉溶液 (10g/L)、10mL 硝酸溶液 (25%), 用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硫氰酸钠溶液 [$c(\text{NaCNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硫氰酸钠溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaCNS}) = \frac{V_1 c_1}{V_0}$$

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 $c(\text{NaCNS})$ ——硫氰酸钠溶液的浓度, mol/L;

V_0 ——滴定终点时硫氰酸钠溶液的体积, mL;

a ——二级微商为零前的二级微商值;

b ——二级微商为零后的二级微商值;

V ——二级微商为 a 时硫氰酸钠溶液的体积, mL;

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b , 所加硫氰酸钠溶液的体积, mL;

V_1 ——硝酸银溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L。

方法3 准确移取 20.00mL 硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$]。置于 150mL 锥形瓶中, 加 10mL 水、2mL 硫酸铁铵指示液 (80g/L) 及 10mL 硝酸溶液 (25%), 在摇动下用配制好的硫氰酸钠溶液 [$c(\text{NaCNS})=0.1\text{mol/L}$] 滴定。终点前摇动溶液至完全清亮后, 继续滴定至溶液所呈浅棕红色保持 30s。滴定时避免直射光。硫氰酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaCNS}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaCNS})$ ——硫氰酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

- V_1 ——硝酸银溶液的体积, mL;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硫氰酸钠溶液的体积, mL。

氯化铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Cl})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取适量优级纯氯化铵 (NH_4Cl ; $M_r=53.491$) 于称量瓶中, 于 105°C 干燥至恒重, 置于干燥器中冷却备用。称取 5.3491g 优级纯氯化铵, 于 200mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述氯化铵溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水及 10mL 淀粉溶液 (10g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定。近终点时, 加 3 滴荧光素指示液 (5g/L), 继续滴定至乳液呈粉红色。氯化铵标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{Cl})$ ——氯化铵标准溶液的浓度, mol/L;

- V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化铵溶液的体积, mL。

氯化钡标准溶液

(1) $c(\text{BaCl}_2)=0.1\text{mol/L}$ 氯化钡标准溶液

[配制] 选取优级纯或高纯 $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, 取适量置于称量瓶中于 115°C 下干燥 2h, 除去结晶水, 置于干燥器中备用。准确称取 20.823g 氯化钡 (BaCl_2 ; $M_r=208.233$), 于 300mL 烧杯中, 加盐酸溶液 (0.5+999.5) 溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 摇匀。

[标定]

方法 1 准确吸取 20.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 并用氨水中和到亮黄试纸呈碱性反应, 用氯化钡溶液滴定, 以玫瑰红酸钠指示液 [称取 0.1g 玫瑰红酸钠, 溶于 10mL 水 (现配现用)] 作液外指示, 在滤纸上呈现玫瑰红色斑点保持 2min 不褪为终点。氯化钡标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{BaCl}_2) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{BaCl}_2)$ ——氯化钡标准溶液的浓度, mol/L;

- c_1 ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——硫酸标准溶液的体积, mL;
 V ——氯化钡溶液的体积, mL。

方法 2 移取 30.00mL~35.00mL 配制好的氯化钡溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 25mL 95%乙醇, 用乙二胺四乙酸二钠标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 15mL 氨水, 及 (0.1~0.2)g 邻甲苯酚酞络合指示剂-萘酚绿 B 混合指示剂, 继续滴定至溶液由蓝紫色变为绿色。氯化钡标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{BaCl}_2) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{BaCl}_2)$ ——氯化钡标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化钡溶液的体积, mL。

(2) $c(\text{BaCl}_2) = 0.02 \text{ mol/L}$ 氯化钡标准溶液

[配制] 选取优级纯或高纯 $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, 取适量置于称量瓶中于 115°C 下干燥 2h, 除去结晶水, 置于干燥器中备用。准确称取 2.0823g 氯化钡 (BaCl_2 ; $M_r = 208.233$) 于 200mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 500mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确吸取 5.00mL 氯化钡溶液于 150mL 锥形瓶中, 加入 5mL Mg-EDTA 溶液、10mL 无水乙醇、5mL 氨-氯化铵缓冲溶液、4 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0200 \text{ mol/L}$] 滴定至溶液由酒红色变为亮蓝色。氯化钡标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{BaCl}_2) = \frac{c_1 V_1}{V_2}$$

式中 $c(\text{BaCl}_2)$ ——氯化钡标准溶液的浓度, mol/L;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——氯化钡溶液的体积, mL。

氯化钾标准溶液

(1) [$c(\text{KCl}) = 0.1 \text{ mol/L}$] 氯化钾标准溶液

[配制] 选取 GBW (E) 060020 氯化钾 (KCl ; $M_r = 74.551$) 纯度标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550°C , 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 7.4551g 氯化钾, 于 200mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。可直接使用, 不用标定。

注: 如果无法获得氯化钾纯度标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

[标定]

方法 1 量取 20.00mL 上述氯化钾溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水及 10mL 淀粉溶液 (10g/L), 在摇动下, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.100 \text{ mol/L}$] 避光滴定。近终点时, 加 3 滴荧光素指示液 (5g/L), 继续滴定至乳液呈粉红色。氯化钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{KCl}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{KCl})$ ——氯化钾溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化钾溶液的体积, mL。

方法 2 准确移取 20.00mL 上述溶液, 置 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 5mL 淀粉溶

II 标准溶液

液 (20g/L), (5~8) 滴荧光黄指示液 (1g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定。氯化钾标准溶液的浓度 (c) 按下式计算:

$$c(\text{KCl}) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化钾溶液的体积, mL。

(2) $c(\text{KCl})=0.4\text{mol/L}$ 氯化钾标准溶液

[配制] 选取 GBW (E) 060020 氯化钾 (KCl ; $M_r=74.551$) 纯度标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550°C 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 14.910g 氯化钾, 溶于水, 移入 500mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 选用 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠 (NaCl ; $M_r=58.443$) 纯度标准物质, 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550°C , 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 5.8443g 氯化钠, 置于 200mL 烧杯中, 溶于少量水, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀, 可直接使用。

注: 如果无法获得氯化钠纯度标准物质, 可采用基准试剂代替, 但当此标准溶液用于准确测量时应标定后使用。

[标定]

方法 1 准确移取 35.00mL~40.00mL 氯化钠溶液 [$c(\text{NaCl})=0.1\text{mol/L}$], 于 250mL 烧杯中, 加 40mL 水及 10mL 淀粉溶液 (10g/L), 用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用硝酸银标准溶液滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。氯化钠标准溶液浓度 (c) 按下式计算:

$$c(\text{NaCl}) = \frac{c_1 V_0}{V_2}$$
$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 V_0 ——滴定终点时硝酸银标准溶液的体积, mL;
 a ——二级微商为零前的二级微商值;
 b ——二级微商为零后的二级微商值;
 V ——二级微商为 a 时硝酸银标准溶液的体积, mL;
 ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b , 所加硝酸银标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;
 V_2 ——氯化钠溶液的体积, mL。

方法 2 准确移取 20.00mL 氯化钠溶液 [$c(\text{NaCl})=0.1\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水及 10mL 淀粉溶液 (10g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定。近终点时, 加 3 滴荧光素指示液 (5g/L), 继续滴定至乳液呈粉红色。氯化钠标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{NaCl}) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaCl})$ ——氯化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氯化钠溶液的体积, mL。

方法3 准确移取 20.00mL 待标定的氯化钠溶液, 置 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 5mL 淀粉溶液 (20g/L), (5~8) 滴荧光黄指示液 (1g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.100\text{mol/L}$] 滴定。氯化钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaCl}) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氯化钠溶液的体积, mL。

方法4 恒电流库仑滴定法。阳极: 纯银电极; 支持电解质: 硝酸钠-冰醋酸-乙醇溶液。仪器预热稳定后, 在阳极室中加入 100mL 硝酸钠-冰醋酸-乙醇支持电解质溶液, 在阴极室加入 50mL 硝酸钠饱和溶液, 在搅拌下, 在阳极室通入高纯氮约 1h, 除去氧后, 加入数滴稀氯化钠溶液, 使电解质处于终点之前, 为防止硝酸银分解, 将阳极室和中间室避光, 在 10.186mA 电流下预电解, 以增量法求出预滴定时间 (t) — 电位变化 ($\Delta E/\Delta t$) 终点曲线。

用最小分度为 0.0001g 的天平, 减量法准确称取 2g 待测氯化钠标准溶液, 在搅拌下分次缓缓加入到阳极室。在氮气、冰水浴和避光的条件下, 以 10.186mA 电流下电解, 求出滴定的终点曲线、滴定终点和实际消耗的电量。电解池中进行测定, 读取所消耗的电量。氯化钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$b(\text{NaCl}) = \frac{Q \times 1000}{mF}$$

式中 $b(\text{NaCl})$ ——氯化钠标准溶液的质量摩尔浓度, mol/kg;

Q ——氯化钠标准溶液消耗的电量, C;

F ——法拉第常数, C/mol;

m ——氯化钠标准溶液的质量, g。

氯化钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NaCl}) = b(\text{NaCl}) \times \rho$$

式中 $c(\text{NaCl})$ ——氯化钠标准溶液的浓度, mol/L;

ρ ——20℃时该溶液的密度, g/mL;

$b(\text{NaCl})$ ——氯化钠标准溶液的质量摩尔浓度, mol/kg。

硝酸汞标准溶液

(1) $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2] = 0.1\text{mol/L}$ 硝酸汞标准溶液

[配制] 称取 34.262g 优级纯硝酸汞 [$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r = 342.62$], 置于烧杯中, 加 35mL 硝酸溶液 (1+1) 溶解, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀, 储于棕色瓶中。

[标定] 准确移取 25.00mL 氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl}) = 0.100\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加 8 滴混合指示液 (称取 0.02g 溴酚蓝和 0.5g 二苯偶氮碳酰肼, 溶于 100mL 乙

II 标准溶液

醇), 滴加硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}$] 至溶液恰呈黄色, 再过量 2 滴, 均匀搅拌下, 用硝酸汞溶液滴定至溶液由黄色变为紫红, 同时做空白试验。硝酸汞标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]=\frac{c_1V_1}{2(V-V_0)}$$

式中 $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;
 c_1 ——氯化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——氯化钠标准溶液的体积, mL;
 V ——硝酸汞溶液的体积, mL;
2—— $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ 与 $c(\text{NaCl})$ 的换算关系;
 V_0 ——空白试验硝酸汞标准溶液的体积, mL。

(2) $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ 硝酸汞标准溶液

[配制] 称取 17.131g 优级纯硝酸汞 [$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$] 置于烧杯中, 加入 100mL 水, 2mL 浓硝酸, 溶解后, 移入 1000mL 棕色容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定]

方法 1 吸取 20.00mL 氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl})=0.0500\text{mol/L}$] 于 250mL 锥形瓶中, 加入 5mL 硝酸溶液 (1+1), 加 10 滴亚硝酰铁氰化钠指示液 (100g/L), 用硝酸汞溶液滴定至白色混浊摇动也不消失为终点。硝酸汞标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]=\frac{c_1V_1}{2V}$$

式中 $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;
 c_1 ——氯化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——氯化钠标准溶液的体积, mL;
 V ——硝酸汞溶液的体积, mL;
2—— $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ 与 $c(\text{NaCl})$ 的换算系数。

方法 2 称取在 550℃ 下干燥至恒重的 0.15g 的 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠纯度标准物质, 准确到 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 溶于 100mL 水中, 加 1mL 二苯偕肼指示液 (10g/L), 在剧烈振摇下, 用待标定硝酸汞溶液滴定至溶液呈淡玫瑰紫红。硝酸汞标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]=\frac{m \times 1000}{2V \times 58.443}$$

式中 $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸汞标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——滴定消耗硝酸汞溶液的体积, mL;
 m ——氯化钠的质量, g;
58.443——氯化钠的摩尔质量 [$M(\text{NaCl})$], g/mol。

硝酸亚汞标准溶液 $c[\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$

[配制] 准确称取 13.130g 优级纯硝酸亚汞 [$\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2$; $M_r=525.19$], 于 300 高型烧杯中, 溶于 120mL 经氧化处理的硝酸 [滴加高锰酸钾溶液 (50g/L) 至粉红色, 再加 3% 过氧化氢至粉红色消失] 溶液 1+1), 移入 500mL 容量瓶中, 并加入少量金属汞以增加溶液稳定性, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 称取 0.1g 在 550℃ 干燥至恒量的 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠纯度标准物质, 准确到 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 溶于 50mL 水及 5mL 经氧化处理的硝酸, 用配制的硝酸亚汞溶液滴定, 近终点时加入 0.02mL 二苯基偶氮碳酰肼乙醇指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液呈蓝紫色为终点。硝酸亚汞标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2] = \frac{m \times 1000}{2V \times 58.443}$$

式中 $c[\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸亚汞标准溶液的浓度, mol/L;

m ——氯化钠的质量, g;

V ——滴定消耗硝酸亚汞溶液的体积, mL;

2—— $c[\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2]$ 与 $c(\text{NaCl})$ 的换算系数;

58.443——氯化钠的摩尔质量 $[M(\text{NaCl})]$, g/mol。

硝酸银标准溶液

(1) $c(\text{AgNO}_3) = 0.100 \text{ mol/L}$ 硝酸银标准溶液

[配制] 取适量优级纯硝酸银 (AgNO_3 ; $M_r = 169.8731$) 于称量瓶中, 于 150℃ 干燥 2h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 16.9883g 硝酸银, 于 300mL 烧杯中, 用水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。储于棕色瓶内, 避光保存。

[标定]

方法 1 准确称取 0.22g 在 550℃ 干燥至恒量的 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠纯度标准物质, 准确到 0.0001g, 于 250mL 烧杯中, 加入 70mL 水溶解。加入 10mL 淀粉指示液 (10g/L), 用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用配制好的硝酸银溶液滴定。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硝酸银标准溶液的浓度 (c) 按下式计算:

$$c(\text{AgNO}_3) = \frac{m \times 1000}{V_0 \times 58.443}$$

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 $c(\text{AgNO}_3)$ ——硝酸银溶液的浓度, mol/L;

V_0 ——滴定终点时硝酸银标准溶液的体积, mL;

a ——二级微商为零前的二级微商值;

b ——二级微商为零后的二级微商值;

V ——二级微商为 a 时硝酸银标准溶液的体积, mL;

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b , 所加硝酸银标准溶液的体积, mL;

m ——氯化钠的质量, g;

58.443——氯化钠的摩尔质量 $[M(\text{NaCl})]$, g/mol。

方法 2 准确吸取 25.00mL 氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl}) = 0.1000 \text{ mol/L}$], 置于 150mL 锥形瓶中, 加 4 滴铬酸钾指示液 (150g/L), 均匀搅拌下, 用硝酸银标准溶液滴定, 直至呈现稳定的淡橘红色悬浊液, 同时做空白试验。硝酸银标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{AgNO}_3) = \frac{c_1 V_1}{V - V_0}$$

式中 $c(\text{AgNO}_3)$ ——硝酸银溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

c_1 ——氯化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氯化钠标准溶液的体积, mL;

V ——硝酸银溶液的体积, mL。

V_0 ——空白试验硝酸银溶液的体积, mL。

方法3 准确称取 0.22g 在 550℃干燥至恒量的 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠纯度标准物质, 准确到 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加入 50mL 水溶解。加入 5mL 淀粉指示液 (10g/L), 边摇动边用硝酸银标准溶液避光滴定, 近终点时, 加入 3 滴荧光黄指示液 (5g/L), 继续滴定混浊液由黄色变为粉红色。硝酸银标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{AgNO}_3) = \frac{m \times 1000}{V \times 58.443}$$

式中 $c(\text{AgNO}_3)$ ——硝酸银溶液的浓度, mol/L;

m ——氯化钠的质量, g;

V ——滴定消耗硝酸银溶液的体积, mL;

58.443——氯化钠的摩尔质量 $[M(\text{NaCl})]$, g/mol。

方法4 准确称取 0.22g 于 550℃灼烧至恒重的 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠纯度标准物质, 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解, 加入 1mL 铬酸钾溶液 (150g/L), 边猛烈摇动边用硝酸银标准溶液滴定至出现淡橘红色悬浊液, 保持 1min 不褪色。硝酸银标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{AgNO}_3) = \frac{m \times 1000}{V \times 58.443}$$

式中 $c(\text{AgNO}_3)$ ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

m ——氯化钠的质量, g;

V ——滴定消耗硝酸银溶液的体积, mL;

58.443——氯化钠的摩尔质量 $[M(\text{NaCl})]$, g/mol。

方法5 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的硝酸银溶液 $[c(\text{AgNO}_3) = 0.100\text{mol/L}]$ 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水、1mL 硝酸, 用硫氰酸钾标准溶液 $[c(\text{KCNS}) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定。用 216 型银电极作指示电极, 217 型双盐桥饱和甘汞电极作参比电极。用二级微商法确定滴定终点 (见附录十一)。硝酸银标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{AgNO}_3) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{AgNO}_3)$ ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——硫氰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硫氰酸钾标准溶液的体积, mL;

V ——硝酸银溶液的体积, mL。

方法6 恒电位库仑滴定法。采用恒电位库仑仪。工作电极为铂网; 参比电极为饱和甘汞电极; 对电极为铂网; 电流范围 100mA 挡; 支持电解质为硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.15\text{mol/L}]$; 控制电位 +200mV。

仪器预热稳定后, 将硫酸溶液 $[c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.15\text{mol/L}]$ 加入到已清洗的电解池中, 加入少量固体氨基磺酸粉末, 在搅拌的情况下, 通入高纯氮除氧后, 预电解, 除去试剂空白, 再加入少许硝酸银溶液预先在铂电极上镀上一层银。然后, 用最小度为 0.0001g 的天平, 减量法准确称取 (0.5~2)g 待测硝酸银标准溶液, 加入到电解池中进行电解, 读取所

消耗的电量。硝酸银标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{AgNO}_3) = \frac{Q \times 1000}{mF} \times \rho$$

式中 $c(\text{AgNO}_3)$ ——硝酸银标准的浓度，mol/L；

Q ——硝酸银标准溶液消耗的电量，C；

F ——法拉第常数，C/mol；

m ——硝酸银标准溶液的质量，g。

ρ ——20℃时该溶液的密度，g/mL。

注：也可以采用测定试剂纯度，直接配制的方法。

[硝酸银纯度的测定] 称取 0.5g 硝酸银，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，溶于 100mL 水，加 5mL 硝酸及 1mL 硫酸铁铵溶液 (80g/L)，在摇动下用硫氰酸钠标准溶液 [$c(\text{NaCNS})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈浅棕红色，保持 30s。硝酸银质量分数按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1699}{m} \times 100\%$$

式中 w ——硝酸银的质量分数，%；

V ——硫氰酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——硫氰酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——硝酸银的质量，g

0.1699——与 1.00mL 硫氰酸钠标准溶液 [$c(\text{NaCNS})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的硝酸银的质量。

(2) $c(\text{AgNO}_3)=0.01\text{mol/L}$ 硝酸银标准溶液

[配制] 取适量优级纯硝酸银 (AgNO_3 ； $M_r=169.8731$) 于称量瓶中，于 150℃ 干燥 2h，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.6988g 硝酸银于 300mL 烧杯中，用水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。储于棕色瓶内，避光保存。

[标定] 准确移取 5.00mL 和 10.00mL 氯化钾标准溶液 [$c(\text{KCl})=0.0100\text{mol/L}$]，分别置于两个 250mL 的低型烧杯中，分别加入 50mL 水，100mL 丙酮，1mL 硝酸溶液后，进行滴定：

将磁力搅棒放入烧杯中，将烧杯置于容积合适并盛有水和碎冰的容器里，把该容器和烧杯放在磁力搅拌器上开始搅拌，维持溶液温度低于 20℃。

将银电极和甘汞电极外盐桥 [甘汞电极内装饱和氯化钾溶液，盐桥内装硝酸钾溶液 (在室温下的饱和溶液)] 的末端浸入溶液中，把电极导线接到电位计上，校对仪器的零点后，记下起始电位值。

由滴定管加入 4mL 硝酸银溶液，至盛有 5.00mL 氯化钾标准溶液的烧杯中；加入 9mL 硝酸银溶液至盛有 10.00mL 氯化钾标准溶液的烧杯中。然后，以每次 0.10mL 向每个烧杯中连续滴加硝酸银溶液，每次加入应待电位稳定。记录所加硝酸银溶液的体积和相应的电位值；记录电位 E 逐次的增量 (ΔE_1)；记录两电位增量 (ΔE_1) 间的差值 (ΔE_2) (正或负)。当加入某一份 0.10mL (V_1) 硝酸银溶液 (0.01mol/L)，使 ΔE_1 值达最大值时，即为滴定终点。相当于滴定终点时所消耗硝酸银溶液的准确体积 (V_{EQ}) 按下式计算：

$$V_{\text{EQ}} = V_0 + V_1 \times \frac{b}{B}$$

II 标准溶液

式中 V_0 ——获得最大 ΔE_1 增量所需硝酸银溶液体积的前一体积, mL;

V_1 ——所加最后一份硝酸银溶液的体积, mL;

b —— ΔE_2 为正值的最后值;

B —— ΔE_2 的最后一个正值和第一个负值的绝对值之和。

硝酸银溶液的浓度按下式计算:

$$c = c_0 \times \frac{\Delta V}{V_2 - V_3}$$

式中 c_0 ——氯化钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——滴定 10mL 氯化钾标准溶液所用硝酸银溶液的体积 (V_{EQ}), mL;

V_3 ——滴定 5mL 氯化钾标准溶液所用硝酸银溶液的体积 (V_{EQ}), mL;

ΔV ——所取的两份氯化钾标准溶液体积之差, mL。

溴化铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Br})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 9.7942g 优级纯溴化铵 (NH_4Br ; $M_r=97.942$), 于 200mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溴化铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Br})=0.1\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 10mL 乙酸溶液 (5%), 及 3 滴曙红钠盐 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定至沉淀呈红色。溴化铵标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{Br}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{Br})$ ——溴化铵标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V ——溴化铵溶液的体积, mL。

溴化钾标准溶液 [$c(\text{KBr})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 11.9002g 优级纯溴化钾 (KBr ; $M_r=119.002$), 于 200mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[标定] 量取 20.00mL 上述溴化钾溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 10mL 乙酸溶液 (5%), 及 3 滴曙红钠 (5g/L), 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定至沉淀表面呈红色。溴化钾标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{KBr}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{KBr})$ ——溴化钾标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V ——溴化钾溶液的体积, mL。

溴化钠标准溶液 [$c(\text{NaBr})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 10.289g 优级纯溴化钠 (NaBr ; $M_r=102.894$), 于 200mL 高型烧杯

中，加水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溴化钠溶液 [$c(\text{NaBr})=0.1\text{mol/L}$]，于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 水，10mL 乙酸溶液 (5%)，及 3 滴曙红钠盐 (5g/L)，用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定至沉淀呈红色。溴化钠标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{NaBr}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaBr})$ ——溴化钠溶液的浓度，mol/L；
 V_1 ——硝酸银标准溶液的体积，mL；
 c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度，mol/L；
 V ——溴化钠溶液的体积，mL。

乙酸汞标准溶液 { $c[\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2]=0.01\text{mol/L}$ }

[配制] 称取 3.1868g 乙酸汞 [$\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ ； $M_r=318.68$] 于 200mL 烧杯中，加 100mL 水，35mL 硝酸溶液 (1+1)，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确移取 25.00mL 氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl})=0.0100\text{mol/L}$]，于 250mL 锥形瓶中，加 8 滴混合指示液 (称取 0.02g 溴酚蓝和 0.5g 二苯偶氮碳酰肼，溶于 100mL 乙醇)，滴加硝酸溶液 (1mol/L) 至溶液恰呈黄色，再过量 2 滴，均匀搅拌下，用乙酸汞溶液滴定至溶液由黄色变为紫红，同时做空白试验。乙酸汞标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2] = \frac{c_1 V_1}{2(V - V_0)}$$

式中 $c[\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2]$ ——乙酸汞标准溶液的浓度，mol/L；
 c_1 ——氯化钠标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 ——氯化钠标准溶液的体积，mL；
 V ——乙酸汞溶液的体积，mL；
 V_0 ——空白试验乙酸汞标准溶液的体积，mL；
 2 —— $c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ 与 $c(\text{NaCl})$ 的换算系数。

七、非水滴定分析用标准溶液

氨基乙醇钠标准溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_6\text{NONa})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取 5.0g 新切高纯金属钠，溶于 200mL 新精制的氨基乙醇中，注意冷却，溶解后，用氨基乙醇稀释至 1000mL，混匀。

[标定] 称取 0.25g 工作基准试剂苯甲酸，准确至 0.0001g，于 250mL 干燥的锥形瓶中，溶于 30mL 苯-甲醇混合溶液中，加 4 滴麝香草酚蓝指示液 (1g/L 甲醇溶液)，盖上中间具有一小孔的纸板，将滴定管尖嘴伸入孔中，用氨基乙醇钠溶液滴定，至溶液由黄色变为蓝色为终点。氨基乙醇钠标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{C}_2\text{H}_6\text{NONa}) = \frac{m \times 1000}{V \times 122.1213}$$

式中 c ——氨基乙醇钠标准溶液的浓度，mol/L；

II 标准溶液

m ——苯甲酸的质量, g;

V ——氨基乙醇钠溶液的体积, mL;

122.1213——苯甲酸的摩尔质量 $[M(C_6H_5COOH)]$, g/mol。

对甲苯磺酸-冰醋酸标准溶液 $[c(C_7H_8O_3S)=0.1\text{mol/L}]$

[配制] 取一定量的优级纯对甲苯磺酸无水试剂溶于 900mL 的冰醋酸中, 再加入计算量的乙酸酐, 用冰醋酸稀至 1000mL 放置 24h, 备用。

[标定] 准确称取 0.2g 于 115℃ 干燥至恒重的 GBW 06106 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 干燥的锥形瓶中, 溶于 25mL 冰醋酸。加 2 滴结晶紫的冰醋酸指示液 (2g/L), 用对甲苯磺酸溶液滴定到溶液呈稳定蓝色。对甲苯磺酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 204.2212}$$

式中 c ——对甲苯磺酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

V ——对甲苯磺酸溶液的体积, mL;

204.2212——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 $[M(KHC_8H_4O_4)]$, g/mol。

注: 还可配制 $[c(C_7H_8O_3S)=0.005\text{mol/L}]$ 的对甲苯磺酸的氯仿, 乙二醇-异丙醇标准溶液。

高氯酸-冰醋酸标准溶液 $[c(HClO_4)=0.1\text{mol/L}]$

[配制]

方法 1 移取 900mL 冰醋酸, 冷却到 25℃ 以下, 缓缓加入 8.5mL 的浓 $HClO_4$ (72%), 摇匀, 再滴加 9.5g (约 8.8mL) 乙酸酐, 摇匀, 冷却到室温, 用冰醋酸稀至 1000mL, 放置 24h。浓度以标定值为准。

方法 2 移取 8.5mL 优级纯高氯酸, 在搅拌下注入 500mL 冰醋酸中, 混匀。滴加 20mL 乙酸酐, 搅拌至溶液均匀。冷却后用冰醋酸稀释至 1000mL, 摇匀。

[标定]

方法 1 准确称取 0.2g 于 115℃ 干燥至恒重的 GBW 06106 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加热溶于 25mL 冰醋酸中, 加 5 滴甲基紫指示液 (10g/L), 用配制的高氯酸溶液滴定至蓝绿色为终点。高氯酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(HClO_4) = \frac{m \times 1000}{V \times 204.2212}$$

式中 $c(HClO_4)$ ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

V ——高氯酸溶液的体积, mL;

204.2212——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 $[M(KHC_8H_4O_4)]$, g/mol。

方法 2 称取 0.2g 于 115℃ 烘至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 准确至 0.0001g。置于干燥的锥形瓶中, 加入 50mL 冰醋酸, 温热溶解。加 (2~3) 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用配制好的高氯酸溶液 $[c(HClO_4)=0.1\text{mol/L}]$ 滴

定至溶液由紫色变为蓝色（微带紫色）。高氯酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{HClO}_4) = \frac{m \times 1000}{V \times 204.22}$$

式中 $c(\text{HClO}_4)$ ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V ——高氯酸溶液的体积，mL；

204.22——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 $[M(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)]$ ，g/mol。

注：① 本溶液使用前标定。标定高氯酸标准溶液时的温度应与使用该标准溶液滴定时的温度相同；

② 也可配制高氯酸的冰醋酸-四氯化碳，二氧六环，乙二醇-异丙醇，甲基溶剂剂等标准溶液。

氟磺酸-冰醋酸标准溶液 $[c(\text{FSO}_3\text{H}) = 0.1\text{mol/L}]$

[配制] 称取 14.8g 精制的无水氟磺酸，用冰醋酸溶解后，稀释至 1000mL，混匀。浓度以标定值为准。

[标定] 准确称取 0.2g 于 115℃ 下干燥至恒重的 GBW 06106 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，于 250mL 干燥的锥形瓶中，溶于 25mL 冰醋酸。加 2 滴结晶紫的冰醋酸指示液 (2g/L) [或以孔雀绿为指示液 (2g/L)，终点为黄色]，用氟磺酸标准溶液滴定到溶液呈稳定蓝色。氟磺酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 204.2212}$$

式中 c ——氟磺酸标准溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V ——氟磺酸溶液的体积，mL；

204.2212——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 $[M(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)]$ ，g/mol。

注：还可配制氟磺酸的醇标准溶液。

甲醇钾标准溶液 $[c(\text{CH}_3\text{OK}) = 0.1\text{mol/L}]$

[配制] 称取 4g 新切成小片的高纯金属钾。将 20mL 甲醇与 50mL 苯混匀，并在冰浴中冷却。分多次逐步将金属钾加入到甲醇苯混合溶液中。金属钾与甲醇反应非常剧烈，会放出大量热而燃烧，配制时要充分冷却降温。待反应完全后，用优级纯干燥苯稀释至 1000mL。溶液如有混浊或沉淀，可加入适量甲醇使其澄清，但甲醇应保持最低浓度。储存于优质密闭玻璃容器中，避免与二氧化碳和水蒸气接触。浓度以标定值为准。

[标定] 称取 0.25g 工作基准试剂苯甲酸，准确至 0.0001g，于 250mL 干燥的锥形瓶中，溶于 30mL 苯-甲醇混合液中，加 4 滴麝香草酚蓝指示液 (1g/L 甲醇溶液)，盖上中间具有一小孔的纸板，将滴定管尖嘴伸入孔中，用甲醇钾溶液滴定，至溶液由黄色变为蓝色为终点。甲醇钾标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 122.1213}$$

式中 c ——甲醇钾标准溶液的浓度，mol/L；

m ——苯甲酸的质量，g；

V ——甲醇钾溶液的体积，mL；

122.1213——苯甲酸的摩尔质量 $[M(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH})]$ ，g/mol。

注：还可配制 0.02mol/L 甲醇钾的苯-甲醇及 0.1mol/L 甲醇钾的吡啶标准溶液。

II 标准溶液

甲醇锂标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{OLi})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 0.7g 新切的高纯金属锂于 300mL 高型烧杯中，溶于 150mL 已冷却的无水甲醇中，置于冰浴上冷却，使其缓缓反应，溶解后，加入 850mL 优级纯干燥苯并不断搅拌，如出现混浊，可适当再加甲醇使其澄清，储存于优质密闭玻璃容器中，避免与二氧化碳和水蒸气接触。浓度以标定值为准。

[标定] 称取 0.25g 工作基准试剂苯甲酸，准确至 0.0001g，于 250mL 干燥的锥形瓶中，溶于 30mL 苯-甲醇混合溶液中，加 4 滴麝香草酚蓝指示液 (1g/L 甲醇溶液)，盖上中间具有一小孔的纸板，将滴定管尖嘴伸入孔中，用甲醇锂溶液滴定，至溶液由黄色变为蓝色为终点。甲醇锂标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 122.1213}$$

式中 c ——甲醇锂标准溶液的浓度，mol/L；

m ——苯甲酸的质量，g；

V ——甲醇锂溶液的体积，mL；

122.1213——苯甲酸的摩尔质量 [$M(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH})$]，g/mol。

甲醇钠标准溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{O})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 2.3g 新切的纯洁的高纯金属钠，于干燥的洁净烧杯中，分多次加入经冷却的 150mL 无水甲醇中，使反应缓缓进行，待溶解后，用苯稀释至 1000mL。储存于优质密闭玻璃容器中，避免与二氧化碳和水蒸气接触。浓度以标定值为准。

[标定] 称取 0.25g 工作基准试剂苯甲酸，准确至 0.0001g，于 250mL 干燥的锥形瓶中，溶于 30mL 苯-甲醇混合溶液中，加 4 滴麝香草酚蓝指示液 (1g/L 甲醇溶液)，盖上中间具有一小孔的纸板，将滴定管尖嘴伸入孔中，用甲醇钠溶液滴定，至溶液由黄色变为蓝色为终点。甲醇钠标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 122.1213}$$

式中 c ——甲醇钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——苯甲酸的质量，g；

V ——甲醇钠溶液的体积，mL；

122.1213——苯甲酸的摩尔质量 [$M(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH})$]，g/mol。

注：还可配制 [$c(\text{NaCH}_3\text{O})=0.02\text{mol/L}$] 甲醇钠的苯-甲醇及 0.1mol/L 甲醇钠的吡啶标准溶液。

甲烷磺酸-冰醋酸标准溶液 (甲烷磺酸，甲磺酸) [$c(\text{CH}_3\text{O}_3\text{S})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取一定量的优级纯甲烷磺酸无水试剂溶于 900mL 的冰醋酸中，再加入计算量的乙酸酐，用冰醋酸稀至 1000mL 放置 24h，备用。

[标定] 准确称取 0.2g 于 115℃ 下干燥至恒重的 GBW 06106 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，于 150mL 干燥的锥形瓶中，溶于 25mL 冰醋酸。加 2 滴结晶紫的冰醋酸指示液 (2g/L)，用甲烷磺酸溶液滴定到溶液呈稳定蓝色。甲烷磺酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 204.2212}$$

式中 c ——甲烷磺酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

V ——甲烷磺酸溶液的体积, mL;

204.2212——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 $[M(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)]$, g/mol。

卡尔·费休 (Karl Fischer) 试剂

[配制] 移取 670mL 无水甲醇 (水含量 $\leq 0.05\%$) 于 1000mL 干燥的棕色磨口瓶中, 加入 85g 碘 (已于硫酸干燥器中干燥 48h 以上), 盖紧瓶塞, 振摇至碘全部溶解, 加入 270mL 无水吡啶 (水含量 $\leq 0.05\%$), 摇匀, 于冰水浴中冷却, 缓慢通入经硫酸干燥的二氧化硫, 使增重达 65g 左右, 盖紧瓶塞, 摇匀, 于暗处放置 24h 以上。

用乙二醇甲醚代替甲醇配制的卡尔·费休试剂, 可用于含活泼羰基的化合物中水分的测定, 试剂的稳定性也更好。

[标定] 在反应瓶中加入一定体积 (浸没铂电极) 的无水甲醇 (水含量 $\leq 0.05\%$), 在搅拌下用卡尔·费休试剂滴定至终点, 加 5mL 无水甲醇, 滴定至终点并记录卡尔·费休试剂的用量 (V_1), 此为试剂空白。加 5mL 水标准溶液 (0.002g/mL), 滴定至终点并记录卡尔·费休试剂的用量 (V_2)。卡尔·费休试剂的滴定度 (T) 按下式计算:

$$T = \frac{m}{V_2 - V_1}$$

式中 T ——卡尔·费休试剂的滴定度, g/mL;

m ——加入水标准溶液中水的质量, g;

V_1 ——滴定试剂空白卡尔·费休试剂的体积, mL;

V_2 ——滴定水标准溶液消耗卡尔·费休试剂的体积, mL。

氯磺酸-冰醋酸-丁酮标准溶液 $[c(\text{HSO}_3\text{Cl}) = 0.1\text{mol/L}]$

[配制] 移取 7mL 氯磺酸于 250mL 冰醋酸中, 用丁酮稀释成 0.1mol/L, 混匀。

[标定] 准确称取 0.15g 已于 100°C 干燥的无水乙酸钠, 准确至 0.0001g, 于 250mL 干燥的锥形瓶中, 溶于 25mL 冰醋酸-丁酮混合溶剂。加 5 滴甲基橙冰醋酸-丁酮指示液 (1g/L), 用氯磺酸溶液滴定。氯磺酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 82.0338}$$

式中 c ——氯磺酸溶液的浓度, mol/L;

m ——乙酸钠的质量, g;

V ——氯磺酸溶液的体积, mL;

82.0338——乙酸钠的摩尔质量 $[M(\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2)]$, g/mol。

氢溴酸-冰醋酸标准溶液 $[c(\text{HBr}) = 0.1\text{mol/L}$ 或 $c(\text{HBr}) = 0.5\text{mol/L}]$

[配制] 将溴通入四氢化萘中, 产生的溴化氢通入冰醋酸中, 使其氢溴酸浓度达到 0.1mol/L 或 0.5mol/L, 浓度以标定值为准。

II 标准溶液

[标定] 准确称取 0.2g 于 115℃ 下干燥至恒重的 GBW 06106 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 准确到 0.0001g, 于 150mL 锥形瓶中, 溶于 25mL 冰醋酸。加 2 滴结晶紫的冰醋酸指示液 (2g/L), 用氢溴酸溶液滴定到溶液呈稳定蓝色。氢溴酸标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 204.2212}$$

式中 c ——氢溴酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

V ——氢溴酸溶液的体积, mL;

204.2212——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 [$M(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)$], g/mol。

注: 也可直接用溴化氢试剂配制。

氢氧化钾-无水甲醇标准溶液 [$c(\text{KOH})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 3.5g 优级纯氢氧化钾于 300mL 烧杯中, 溶于 200mL 无水甲醇中, 用甲醇稀释至 500mL, 在隔绝 CO_2 和湿气条件下过滤保存。浓度以标定值为准。

[标定] 称取 0.2g 工作基准试剂苯甲酸, 准确至 0.0001g, 于 100mL 锥形瓶中, 加 10mL 苯或氯仿, 再加 1mL 甲醇, 加 3 滴百里酚蓝无水甲醇指示液 (5g/L), 在隔绝空气条件下, 用氢氧化钾溶液滴定至溶液呈纯蓝色。氢氧化钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 122.1213}$$

式中 c ——氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——苯甲酸的质量, g;

V ——氢氧化钾溶液的体积, mL;

122.1213——苯甲酸的摩尔质量 [$M(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH})$], g/mol。

注: 还可以配成 0.1mol/L 氢氧化钾的异丙醇, 正丙醇-苯的标准溶液。

氢氧化钾-乙醇标准溶液

(1) $c(\text{KOH})=0.5\text{mol/L}$ 氢氧化钾-乙醇标准溶液

[配制] 称取 35g 优级纯氢氧化钾, 置于锥形瓶中, 加适量无醛乙醇溶解并稀释成 1000mL, 用橡皮塞密塞, 静置 24h 后, 迅速倾取上清液, 置具橡皮塞的棕色玻璃瓶中, 密闭保存。临用前标定, 浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 25.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.500\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水稀释后, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钾溶液滴定至溶液出现粉红色, 并保持 30s。氢氧化钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{KOH}) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{KOH})$ ——氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L。

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氢氧化钾标准溶液的体积, mL。

(2) $c(\text{KOH})=0.1\text{mol/L}$ 氢氧化钾乙醇标准溶液

[配制] 称取约 8g 优级纯氢氧化钾于塑料烧杯中, 溶于 5mL 水, 用 95% 乙醇稀释到

1000mL。密闭放置 24h。用塑料管虹吸上层清液至聚乙烯瓶中，保存并标定。浓度以标定值为准。

[标定] 准确称取 0.75g 于 115℃ 下烘干至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，于 150mL 锥形瓶中，加 50mL 无二氧化碳的水溶解，加 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用配制好的氢氧化钾乙醇溶液滴定至溶液呈粉红色，并保持 30s。同时做空白试验。氢氧化钾乙醇溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{KOH}) = \frac{m}{(V_1 - V_0) \times 0.2042}$$

式中 $c(\text{KOH})$ ——氢氧化钾-乙醇溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V_1 ——氢氧化钾溶液的体积，mL；

V_0 ——空白氢氧化钾溶液的体积，mL；

0.2042——与 1.00mL 氢氧化钾标准溶液 [$c(\text{KOH}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

氢氧化钠-异丙醇标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.01\text{mol/L}$]

[配制] 取适量的氢氧化钠，配制成饱和异丙醇溶液，放置 (3~4) d，以沉淀碳酸钠。然后吸取上层清液，以百里酚蓝异丙醇溶液 (1g/L) 为指示液，用硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4) = 0.0100\text{mol/L}$] 标定。计算饱和氢氧化钠溶液浓度：

$$c(\text{NaOH}) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{NaOH})$ ——饱和氢氧化钠溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫酸标准溶液的浓度，mol/L；

V ——饱和氢氧化钠溶液的体积，mL。

再取适量 (V_0) 的上述氢氧化钠溶液用异丙醇稀释到浓度为 $c(\text{NaOH}) = 0.0100\text{mol/L}$ 的溶液。该溶液储存在用橡皮塞盖紧的玻璃瓶中。所取氢氧化钠饱和溶液的体积 (V_0) 按下式计算：

$$V_0 = \frac{V_2 \times 0.01}{c}$$

式中 V_0 ——所取饱和氢氧化钠溶液的体积，mL；

c ——饱和氢氧化钠溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——欲配制氢氧化钠溶液 (0.01mol/L) 的体积，mL；

0.01——欲配制氢氧化钠溶液的浓度，mol/L。

氢氧化四丁基铵-苯-甲醇标准溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_9\text{NOH}) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取 40g 经重结晶纯化的碘化四丁基铵，溶于 90mL 无水甲醇中，加入 20g 氧化银，塞紧瓶盖振摇 1h，离心分离，取上层清液并检验溶液中无 I^- (如有 I^- ，再加氧化银处理至无 I^-)。最后用玻璃漏斗过滤，隔绝 CO_2 和水汽，收集滤液，用苯-甲醇混合溶剂稀释至 1000mL [苯-甲醇 (10+1)] 通氮气后密封保存。浓度以标定值为准。

[标定]

II 标准溶液

方法1 取10mL二甲基甲酰胺于100mL锥形瓶中，滴3滴百里酚蓝的甲醇指示液(3g/L)，加入准确称量的60mg工作基准试剂苯甲酸，溶解后，用氢氧化四丁基铵溶液(0.1mol/L)滴定至溶液呈纯蓝色为终点。

方法2 称取0.1g工作基准试剂苯甲酸，准确至0.0001g，于100mL烧杯中，溶于10mL吡啶，在氮气氛围中用氢氧化四丁基铵溶液进行电位滴定。

计算两种滴定方法的计算公式相同。氢氧化四丁基铵标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 122.1213}$$

式中 c ——氢氧化四丁基铵标准溶液的浓度，mol/L；

m ——苯甲酸的质量，g；

V ——氢氧化四丁基铵溶液的体积，mL；

122.1213——苯甲酸的摩尔质量 $[M(C_6H_5COOH)]$ ，g/mol。

注：还可配制氢氧化季铵的吡啶标准溶液或直接通过强碱阴离子交换树脂制备氢氧化季铵碱的标准溶液。

碳酸钠标准溶液 $[c(\frac{1}{2}Na_2CO_3) = 0.1mol/L]$

[配制] 称取5.2995g GBW 06101 碳酸钠纯度标准物质，于300mL烧杯中，加100mL无水冰醋酸(按含水量计算，每1g水加5.22mL乙酸酐)，加无水冰醋酸至1000mL，摇匀。即可使用。

注：如果无法获得碳酸钠纯度标准物质，可以使用碳酸钠基准试剂，但当对标准物质的准确度要求较高时，应对试剂纯度进行测定。

[标定] 准确移取15.00mL高氯酸标准溶液 $[c(HClO_4) = 0.100mol/L]$ ，于150mL锥形瓶中，加数滴结晶紫指示液(5g/L)，用待标定的碳酸钠溶液滴定至溶液呈绿色。碳酸钠标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}Na_2CO_3\right) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}Na_2CO_3)$ ——碳酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——高氯酸标准溶液的浓度，mol/L；

V ——碳酸钠溶液的体积，mL。

硝酸高铈-冰醋酸标准溶液 $\{c[Ce(NO_3)_4] = 0.05mol/L\}$

[配制] 取含水为 $[c(H_2O) = 1mol/L]$ 的冰醋酸950mL加热至60℃，加入26g硝酸高铈铵 $[(NH_4)_2Ce(NO_3)_6]$ ，冷却至室温，储存在棕色瓶中。

[标定] 移取50.00mL硝酸高铈溶液，于250mL锥形瓶中，加入4mL HClO₄ 溶液(70%)，用草酸钠标准溶液 $[c(Na_2C_2O_4) = 0.0400mol/L]$ 滴定至溶液黄色消失。硝酸高铈标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[Ce(NO_3)_4] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[Ce(NO_3)_4]$ ——硝酸高铈标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——草酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——草酸钠标准溶液的体积，mL；

V ——硝酸高铈溶液的体积，mL。

注：还可配成 0.05mol/L 硝酸高铈铵的乙腈标准溶液。以硫酸亚铁铵为基准物，邻菲罗啉为指示剂进行标定。

溴-冰醋酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取 8.0g 溴，用冰醋酸溶解，稀释至 1000mL，储于棕色瓶中。浓度以标定值为准。

[标定] 准确移取 10.00mL 溴冰醋酸溶液，于 150mL 锥形瓶中，加 5mL 碘化钾溶液 (100g/L)，充分摇匀，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定，近终点时加 3mL 淀粉指示液 (5g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。溴标准溶液浓度按下式计算：

$$c\left(\frac{1}{2}\text{Br}_2\right) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{Br}_2)$ ——溴标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——溴标准溶液的体积，mL。

注：也可配制成 0.05mol/L 溴的碳酸丙烯酯标准溶液。

盐酸-甲醇标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.5\text{mol/L}$]

[配制] 取 84mL HCl 溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$]，于 1000mL 容量瓶中，用甲醇稀释并定容，摇匀。标定后使用。

[标定] 准确移取 20.00mL 盐酸-甲醇溶液，于 150mL 锥形瓶中，3 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈现粉红色，并保持 30s。盐酸-甲醇标准溶液的浓度按下式计算：

$$c(\text{HCl}) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{HCl})$ ——盐酸-甲醇标准溶液的浓度，mol/L；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V ——盐酸-甲醇溶液的体积，mL。

注：① 也可配制 0.1mol/L HCl 的冰醋酸，乙二醇-异丙醇标准溶液；② 溶液标定应在密闭装置中进行。

乙醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa})=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 量取 800mL 无水乙醇，置于锥形瓶中，将 1g 金属钠切成碎片，分次加入无水乙醇中，待作用完毕后，摇匀，密塞，静置过夜，将澄清液倾入棕色瓶中。浓度以标定值为准。

[标定] 准确称取 0.20g 在 115℃ 烘干至恒重的 GBW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 新煮沸过的冷

II 标准溶液

水，振摇使溶解，加 3 滴酚酞指示液（10g/L），用配制的乙醇钠溶液滴定至初现粉红色，并保持 30s，同时做空白试验。乙醇钠标准溶液浓度按下式计算：

$$c_1 = \frac{m}{(V_1 - V_2) \times 0.2042}$$

式中 c_1 ——乙醇钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V_1 ——邻苯二甲酸氢钾消耗乙醇钠溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗乙醇钠溶液的体积，mL；

0.2042——与 1.00mL 乙醇钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量，g。

乙酸钠-乙酸标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COONa}) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 8.2033g 优级纯乙酸钠 ($\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ ； $M_r = 82.0338$) 于 200mL 烧杯中，溶于冰醋酸，转移到 1000mL 容量瓶中，用冰醋酸稀释至刻度，混匀。

乙烷磺酸-冰醋酸标准溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_3\text{S}) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取一定量的优级纯乙烷磺酸无水试剂溶于 900mL 的冰醋酸中，再加入计算量的乙酸酐，用冰醋酸稀至 1000mL 放置 24h，备用。

[标定] 准确称取 0.2g 于 115℃ 下干燥至恒重的 GBW 06106 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质，准确至 0.0001g，于 250mL 干燥的锥形瓶中，溶于 25mL 冰醋酸。加 2 滴结晶紫的冰醋酸指示液（2g/L），用乙烷磺酸溶液滴定到溶液呈稳定蓝色。乙烷磺酸标准溶液的浓度按下式计算：

$$c = \frac{m \times 1000}{V \times 204.2212}$$

式中 c ——乙烷磺酸溶液的浓度，mol/L；

m ——邻苯二甲酸氢钾的质量，g；

V ——乙烷磺酸溶液的体积，mL；

204.2212——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量 [$M(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)$]，g/mol。

八、pH 标准缓冲溶液

饱和氢氧化钙 pH 标准缓冲溶液 c [$\frac{1}{2}\text{Ca}(\text{OH})_2 = 0.0400\text{mol/L} \sim 0.0412\text{mol/L}$] [pH12.45(25℃)]

[配制] 取研细的优级纯氢氧化钙，置于 1000mL 聚乙烯瓶中，加入无二氧化碳的超纯水，盖紧瓶塞。在 (25±1)℃ 恒温槽中摇动 3h，迅速减压过滤，清液倒入聚乙烯瓶（装瓶）中，盖紧瓶塞。放置时应防止空气中二氧化碳进入。测量时再开启瓶塞倒出清液，如发现溶液出现混浊时，应重新配制。

不同温度下饱和氢氧化钙标准缓冲溶液的 pH 值见表 2-1。

表 2-1 不同温度下饱和氢氧化钙标准缓冲溶液的 pH 值

温度/℃	0	5	10	15	20	25	30	35	40
pH 值	13.42	13.21	13.00	12.81	12.63	12.45	12.30	12.14	11.98

注：氢氧化钙溶液的浓度可以酚红为指示剂，用盐酸标准溶液 $[c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}]$ 滴定，进行测定。

饱和酒石酸氢钾 pH 标准缓冲溶液 $[\text{pH}3.57(20^\circ\text{C})]$

[配制] 称取 (8~10)g 研细的优级纯外消旋酒石酸氢钾 $[(\text{KHC}_4\text{H}_4\text{O}_6)_2; M_r = 188.1772]$ ，于 1000mL 容量瓶中，加入无二氧化碳的超纯水，在 25℃ 时振摇并恒温 2h 以上，配制成饱和水溶液。不同温度下酒石酸氢钾标准缓冲溶液的 pH 值见表 2-2。

表 2-2 不同温度下酒石酸氢钾标准缓冲溶液的 pH 值

温度/℃	25	30	35	40
pH 值	3.56	3.55	3.55	3.55

邻苯二甲酸氢钾标准缓冲溶液 $[c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.05\text{mol/L}] [\text{pH}4.01(25^\circ\text{C})]$

[配制] 取适量 GBW 13103 邻苯二甲酸氢钾 ($\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4; M_r = 204.2212$) 标准物质于称量瓶中，在 115℃ 烘干 3h，冷却后，置于干燥器中备用。准确称取 10.2111g 上述邻苯二甲酸氢钾，置于烧杯中，加入无二氧化碳的水溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用无二氧化碳的水清洗烧杯数次，将洗涤液一并转移到容量瓶中，用水稀释到刻度（不需要防腐剂），混匀。溶液保存在有磨口玻璃塞的玻璃瓶中。不同温度下邻苯二甲酸氢钾标准缓冲溶液的 pH 值见表 2-3。

表 2-3 不同温度下邻苯二甲酸氢钾标准缓冲溶液的 pH 值

温度/℃	0	5	10	15	20	25	30	35	40
pH 值	4.00	4.00	4.00	4.00	4.00	4.01	4.01	4.02	4.04

注：如果无法获得邻苯二甲酸氢钾标准物质，可以采取下列方法纯化并测定试剂纯度。

[邻苯二甲酸氢钾提纯] 将分析纯邻苯二甲酸用比理论计算量略多的无水碳酸钾处理，用水重结晶三次，然后于 125℃ 干燥。干燥后苯二甲酸氢钾的含水量不超过 0.003%。此盐不吸湿（水分）。结晶过程中，控制温度在 35℃ 以上，以确保产品中过量邻苯二甲酸钾和过量游离苯二甲酸均在重结晶过程中纯化。

[邻苯二甲酸氢钾纯度测定] 称取 0.5g 于 115℃ 下干燥至恒重的已纯化试剂邻苯二甲酸氢钾，准确至 0.0001g，置于反应瓶中，加 50mL 无二氧化碳的水溶解，用玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极，用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至终点。邻苯二甲酸氢钾的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c_1 V_1 \times 0.20442}{m_2} \times 100\%$$

式中 w ——邻苯二甲酸氢钾的质量分数；%

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

II 标准溶液

m_2 ——邻苯二甲酸氢钾的质量, g;

0.20422——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的邻苯二甲酸氢钾的质量。

磷酸盐标准缓冲溶液

(1) 磷酸盐标准缓冲溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.025\text{mol/L}$, $c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.025\text{mol/L}$] [pH6.86(25°C)]

[配制] 分别取适量 GBW 13104 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4 ; $M_r=136.0855$) 和 GBW 13105 磷酸氢二钠 (Na_2HPO_4 ; $M_r=141.9588$) 标准物质于称量瓶中, 在 115°C 烘干 3h, 冷却后, 置于干燥器中备用。准确称取 3.4021g 上述磷酸二氢钾, 3.5490g 磷酸氢二钠, 置于两个烧杯中, 加入水溶解后, 转移到同一 1000mL 容量瓶中, 用水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制溶液用的蒸馏水应预先煮沸 (15~30)min 或通入惰性气体, 以除去溶解的二氧化碳。不同温度下磷酸盐标准缓冲溶液的 pH 值见表 2-4。

表 2-4 不同温度下磷酸盐标准缓冲溶液的 pH 值

温度/°C	0	5	10	15	20	25	30	35	40
pH 值	6.98	6.95	6.92	6.90	6.88	6.86	6.85	6.84	6.84

(2) 磷酸盐标准缓冲溶液 [pH7.41(25°C)]

[配制] 分别取适量 GBW 13104 磷酸二氢钾和 GBW 13105 磷酸氢二钠于称量瓶中于 115°C 烘干 3h, 冷却后, 置于干燥器中备用。准确称取 0.08695g 上述磷酸二氢钾, 0.3043g 磷酸氢二钠, 置于两个烧杯中, 加入水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。配制溶液用的蒸馏水应预先煮沸 (15~30)min 或通入惰性气体, 以除去溶解的二氧化碳。

注: 当无法得到固体标准物质时, 可以采取下列方法纯化并测定试剂纯度。

[试剂纯化]

(1) 磷酸二氢钾的提纯 选取分析纯磷酸二氢钾, 重结晶三次, 第一次和第三次用蒸馏水进行重结晶。第二次在乙醇中重结晶以除去痕量的溴化钾。在 115°C 干燥。

(2) 磷酸氢二钠提纯 选取分析纯磷酸氢二钠 (含 12 个结晶水) 在 (80~100)°C 脱水, 然后在重蒸馏水中重结晶 3 次。再在室温中干燥 3d, 然后于干燥箱中 (110~130)°C 干燥, 干燥温度避免超过 130°C。

[试剂纯度测定]

(1) 磷酸二氢钾纯度测定 称取 0.4g 磷酸二氢钾, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶, 溶于 100mL 无二氧化碳水, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 采用电位滴定法, 滴定至 pH9.1 为终点。磷酸二氢钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1361}{m} \times 100\%$$

式中 w ——磷酸二氢钾的质量分数, %;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

m ——磷酸二氢钾溶液的体积, mL;

0.1361——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸二氢钾的质量。

(2) 磷酸氢二钠纯度测定 称取 0.4g 磷酸氢二钠, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶, 溶于 100mL 无二氧化碳水中, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$] 采用电位滴定法, 滴定至 pH4.2 为终点。磷酸氢二钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1420}{2m} \times 100\%$$

式中 w ——磷酸氢二钠的质量分数, %;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——盐酸标准溶液的体积, L;

m ——磷酸氢二钠溶液的质量, g;

0.1420——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的磷酸氢二钠的质量。

柠檬酸标准缓冲溶液 [pH 5.45(20℃)]

[配制] 准确移取 500mL 柠檬酸溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)=0.200\text{mol/L}$] 与 375mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.200\text{mol/L}$] 混匀。此溶液的 pH 在 10℃ 时为 5.42, 在 30℃ 时为 5.48。

柠檬酸氢二钠标准缓冲溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}_7)=0.100\text{mol/L}$] [pH 5.00(20℃)]

[配制] 准确称取 23.6087g 优级纯柠檬酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}_7$; $M_r=236.0872$) 于 300mL 烧杯中, 用水溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 混匀。配制溶液用的蒸馏水应预先煮沸 (15~30)min 或通入惰性气体, 以除去溶解的二氧化碳。

硼酸盐标准缓冲溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)=0.01\text{mol/L}$] [pH9.18(25℃)]

[配制] 取适量 GBW 13106 硼砂标准物质, 置于以蔗糖和氯化钠饱和溶液为干燥剂的干燥器中干燥备用。准确称取 3.8138g 上述硼砂 ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; $M_r=381.372$), 置于烧杯中, 加入无二氧化碳的水溶解后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用无二氧化碳的水清洗烧杯数次, 将洗涤液一并转移到容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。并保存在耐碱蚀的玻璃瓶中。在瓶口装一苏打石灰的玻璃管以防止空气中二氧化碳进入溶液中。配制溶液用的蒸馏水应预先煮沸 (15~30)min 或通入惰性气体, 以除去溶解的二氧化碳。不同温度下硼酸盐标准缓冲溶液的 pH 值见表 2-5。

表 2-5 不同温度下硼酸盐标准缓冲溶液的 pH 值

温度/℃	0	5	10	15	20	25	30	35	40
pH 值	9.46	9.40	9.33	9.27	9.22	9.18	9.14	9.10	9.06

注: 当无法得到硼砂标准物质时, 可以采取下列方法纯化试剂和测定纯度。

[提纯方法] 将 (140~150)g 分析纯硼砂于 300mL 温度低于 60℃ 的水中, 加热溶解后, 溶液经多层滤纸过滤, 将得到的溶液滤入用冰冷却的瓷皿内, 用玻璃棒不停地搅拌, 即可制得四硼酸钠的结晶粉末。吸滤并用少量冷水洗涤, 然后进行再次结晶, 最后在 70% 相对湿度的气氛中干燥至恒重。(70% 相对湿度可以在置有氯化钠和蔗糖的饱和溶液的干燥器中获得) 最后在 55℃ 以下进行硼砂的重结晶 (保证形成十分

II 标准溶液

子结晶水)以水、酒精、乙醚各洗二次,所剩乙醚在空气中挥发除去。至重量恒定后将产品放密闭瓶(恒湿器)中,若瓶塞不紧,产品会风化。

[硼砂纯度测定] 称取 0.28g 四硼酸钠,准确至 0.0001g,于 250mL 锥形瓶,溶于 100mL 热水中,加 20.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.100\text{mol/L}$],加 1 滴甲基红指示液 (1g/L),用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色,此时氢氧化钠标准溶液用量不计。加 1g 甘露醇,溶解后,加 2 滴酚酞指示液 (10g/L),用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色,并保持 30s。四硼酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.09534}{m} \times 100\%$$

式中 w ——四硼酸钠的质量分数, %;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

m ——四硼酸钠的质量, g;

0.09534——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=1.0\text{mol/L}$ 相当的,以 g 为单位的四硼酸钠的质量。

四草酸钾溶液 { $c[\text{KH}_3(\text{C}_2\text{O}_4)_2]=0.05\text{mol/L}$ } [pH1.68(25°C)]

[配制] 取适量优级纯四草酸钾于称量瓶中,在 $(57 \pm 2)^\circ\text{C}$ 烘干至恒重,置于干燥器中备用。准确称取 12.7095g 四草酸钾 [$\text{KH}_3(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=254.1907$],于 200mL 烧杯中,溶于无二氧化碳的超纯水,在 $(25 \pm 2)^\circ\text{C}$ 的温度下,用水稀释到 1000mL。不同温度下四草酸钾标准缓冲溶液的 pH 值见表 2-6。

表 2-6 不同温度下四草酸钾标准缓冲溶液的 pH 值

温度/°C	0	5	10	15	20	25	30	35	40
pH 值	1.67	1.67	1.67	1.67	1.68	1.68	1.69	1.69	1.69

九、其他标准溶液

丙酸钙标准溶液 { $c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 准确称取 9.311g 丙酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2)_2$; $M_r=186.219$] 于 300mL 烧杯中,溶于适量盐酸溶液 (1+2000),移入 1000mL 容量瓶中,用水稀释到刻度,混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述丙酸钙溶液,置于 250mL 锥形瓶中,加 20mL 水,5mL 三乙醇胺 (30%) 溶液,用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定,标准溶液消耗至 25mL 时,加 5mL 氢氧化钠 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105°C 干燥至恒重的氯化钠,加入 0.1g 钙指示剂,研细,混匀),继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。丙酸钙标准溶液浓度按下式计算:

$$c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2)_2] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2)_2]$ ——丙酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——丙酸钙溶液的体积, mL。

玻璃乳浊液标准溶液 (透射率: 87.5%~88.5%)

[配制] 将 B40 玻璃 [片长 (2~3)cm, 宽 (1~1.5)cm, 厚 (0.3~0.4)cm] 置于用 B40 玻璃制成的研磨瓶中, 加适量最新制备的蒸馏水, 在振荡器上以 (275 ± 5) 次/min 的速度研磨至玻璃片光滑无锋锐表面, 弃去水层, 重复操作两次。

取 150g 处理好的玻璃片置于研磨瓶中, 加 250mL 新制备的蒸馏水, 间歇振荡约 40h, 静置 4h, 距液面 $\frac{1}{3}$ 处, 小心吸取溶液, 于显微镜下, 用 10×100 或 15×100 倍放大镜测定颗粒度, $(1 \sim 2)\mu\text{m}$ 的颗粒应约 80%。再于距液面 $\frac{1}{3}$ 处吸取 25mL, 用新制备的蒸馏水稀释至透射率在 87.5%~88.5% 范围内, 立即用安瓶封装。

泛酸钙标准溶液 $\{c[\text{Ca}(\text{C}_9\text{H}_{16}\text{NO}_5)_2] = 0.05\text{mol/L}\}$

[配制] 选取分析纯泛酸钙, 取适量于称量瓶中于 105°C 下干燥 4h, 置于干燥器中备用。称取 23.827g 经纯度分析的泛酸钙 $[\text{Ca}(\text{C}_9\text{H}_{16}\text{NO}_5)_2; M_r = 476.532]$ 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述泛酸钙溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 5mL 三乙醇胺 (30%) 溶液, 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}]$ 滴定, 标准溶液消耗至 25mL 时, 加 5mL 氢氧化钠 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105°C 干燥至恒重的氯化钠, 加入 0.1g 钙指示剂, 研细, 混匀), 继续用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。泛酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Ca}(\text{C}_9\text{H}_{16}\text{NO}_5)_2] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ca}(\text{C}_9\text{H}_{16}\text{NO}_5)_2]$ ——泛酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——泛酸钙溶液的体积, mL。

[泛酸钙纯度的测定] 准确称取 0.5g 已干燥的样品, 准确到 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 100mL 水溶解后, 加 15mL 氢氧化钠液 (43g/L) 与 0.1g 钙紫红素指示剂, 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}]$ 滴定, 至溶液自紫红色变为纯蓝色。泛酸钙的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.4765}{m} \times 100\%$$

式中 V ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品的质量, g;

0.4765——与 1.00mL EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的泛酸钙的质量。

II 标准溶液

斐林标准溶液（测定总糖用）

[配制]

(1) 斐林甲液 称取 15g 分析纯硫酸铜及 0.05g 亚甲基蓝于烧杯中，加适量水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，加蒸馏水稀释至刻度，摇匀，过滤备用。

(2) 斐林乙液 称取 50g 分析纯酒石酸钾钠，75g 分析纯氢氧化钠及 4g 亚铁氰化钾分别置于烧杯中，加适量水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，加蒸馏水至刻度，摇匀，过滤备用。

[斐林标准溶液的标定] 准确吸取斐林甲液和乙液各 5.00mL 于 150mL 锥形瓶中，加 10mL 水，玻璃珠数粒，从滴定管滴加约 10mL 葡萄糖标准溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)=0.0500\text{mol/L}$]，控制在 2min 内加热至沸，趁沸以 1 滴/2s 的速度滴加葡萄糖标准溶液。滴定至蓝色退尽为终点。记录消耗葡萄糖标准溶液的总体积。按下式计算每 10.00mL（甲、乙液各 5.00mL）斐林混合液相当于葡萄糖的质量：

$$m = cV \times 180.1599$$

式中 m ——相当于 10mL 斐林甲及乙混合液的葡萄糖的质量，g；

c ——葡萄糖溶液的浓度，mol/L；

V ——葡萄糖溶液的体积，mL；

180.1599——葡萄糖的摩尔质量 [$M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)$]，g/mol。

氟化钾标准溶液 [$c(\text{KF})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取经过纯度分析的 5.8097g 氟化钾（KF； $M_r=58.0967$ ），溶于适量水中，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[氟化钾纯度的测定] 称取 1g 氟化钾，准确到 0.0001g，置于塑料烧杯中，加 50mL 水溶解，注入到强酸性阳离子交换树脂柱中，以约 5mL/min 的流量进行交换，交换液收集于塑料杯中，用水分数次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液，加 2 滴酚酞指示液（100g/L），用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色，并保持 30s。同时做空白试验。氟化钾的质量分数（ w ）按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.05810}{m} \times 100\%$$

式中 w ——氟化钾的质量分数，%；

V_1 ——氟化钾消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验消耗氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——氟化钾的质量，g；

0.05810——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的氟化钾的质量。

氟化钠标准溶液 [$c(\text{NaF})=0.5\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 20.995g 经过纯度分析的优级纯氟化钠（NaF； $M_r=41.988173$ ），溶于适量水中，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[氟化钠纯度的标定] 称取 0.7g 氟化钠, 准确到 0.0001g, 置于塑料烧杯中, 加 25mL 水溶解, 注入到强酸性阳离子交换树脂柱中, 以约 5mL/min 的流量进行交换, 交换液收集于塑料杯中, 用水分数次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴酚酞指示液 (100g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。氟化钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.04199}{m} \times 100\%$$

式中 w ——氟化钠的质量分数, %;

V_1 ——氟化钠消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——氟化钠的质量, g

0.04199——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氟化钠的质量。

福尔马津 (FORMAZINE) 浊度标准溶液 (400NTU)

[配制]

(1) 无浊度水制备 用 0.2 μm 的微孔滤膜过滤去离子水两次, 并保存在洁净的经零浊度水洗涤的容器中。

(2) 硫酸肼溶液 准确称取 1.0000g 优级纯硫酸肼于烧杯中, 加入无浊度水, 溶解后移入 100mL 容量瓶中, 用无浊度水稀释到刻度, 混匀备用。

(3) 六次甲基四胺溶液 准确称取 10.000g 六次甲基四胺于烧杯中, 加入无浊度水, 溶解后移入 100mL 容量瓶中, 用无浊度水稀释到刻度, 混匀备用。

(4) 福尔马津 (FORMAZINE) 浊度标准溶液 分别移取 5.0mL 上述硫酸肼溶液和六次甲基四胺溶液于 100mL 容量瓶中, 混匀, 在恒温箱中于 (25 \pm 1) $^{\circ}\text{C}$ 静置 24h。用无浊度水稀释至刻度, 混匀。暗处低温保存。

[纯度测定]

(1) 硫酸联氨 (硫酸肼) 纯度测定 准确称取 0.1g 硫酸肼, 准确至 0.0001g 于 150mL 锥形瓶中, 溶于 50mL 热水, 冷却, 加 1g 碳酸氢钠, 用碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色, 并保持 30s。硫酸肼的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.03253}{m} \times 100\%$$

式中 w ——硫酸肼的质量分数, %;

V ——碘标准溶液的体积, mL;

c ——碘标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.03253——与 1.00mL 碘标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的硫酸肼的质量。

(2) 六次甲基四胺纯度的测定 称取 0.1g 样品, 准确至 0.0001g 于 150mL 锥形瓶中, 加 50.00mL 硫酸标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1.000\text{mol/L}$], 在水浴上蒸至近干, 加 50mL 水, 再蒸至近干, 重复用 20mL 水处理, 直至无甲醛气味。冷却, 加 100mL 水, 2 滴甲基红指

II 标准溶液

示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变为黄色。六次甲基四胺的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV - c_1V_1 \times 0.03505}{m} \times 100\%$$

式中 w ——六次甲基四胺的质量分数, %;

V ——硫酸标准溶液的体积, mL;

c ——硫酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.03505——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的六次甲基四胺的质量。

氟化氢铵标准溶液 [$c(\text{NH}_4\text{HF}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 吸取 5.704g 氟化氢铵, 溶于 1000mL 水中, 混匀。

[标定] 移取 20.00mL 上述氟化氢铵溶液, 于 150mL 锥形瓶中, 加 40mL 甲醛溶液 (1+1), 摇匀, 放置 30min, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。氟化氢铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{V}$$

式中 c ——氟化氢铵标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V ——氟化氢铵溶液的体积, mL。

甘油磷酸钙标准溶液 { $c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_3)\text{PO}_3]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 选取分析纯水合甘油磷酸钙, 取适量于称量瓶中于 150℃ 下干燥 4h, 置于干燥器中备用。称取 10.5068g 甘油磷酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_3)\text{PO}_3$; $M_r=210.136$] 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000) 中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述甘油磷酸钙溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 5mL 三乙醇胺 (30%) 溶液, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 标准溶液消耗至 25mL 时, 加 5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105℃ 干燥至恒重的氯化钠, 加入 0.1g 钙指示剂, 研细, 混匀), 继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。甘油磷酸钙标准溶液浓度按下式计算:

$$c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_3)\text{PO}_3] = \frac{V_1c_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_3)\text{PO}_3]$ ——甘油磷酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——甘油磷酸钙溶液的体积, mL。

铬法测定化学需氧量 (COD_{Cr}) 用标准溶液 ($100\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 分别准确称取 12.5g 优级纯葡萄糖和 L-谷氨酸, 分别置于 250mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

过氧化氢标准溶液 [$c(\text{H}_2\text{O}_2)=1000\mu\text{g}/\text{mL}$]

[配制] 称取适量过氧化氢 (30%), 置于 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。此标准溶液使用前制备。所需的 30% 过氧化氢质量按下式计算:

$$m = \frac{1.000}{w}$$

式中 m ——30% 过氧化氢的质量, g;

w ——30% 过氧化氢的质量分数, %;

1.000——配制 1000mL 过氧化氢标准溶液所需过氧化氢的质量, g;

注: 制备前应按下列方法测定 30% 过氧化氢的含量。

[30% 过氧化氢含量测定] 准确移取 1.80mL (2g) 30% 过氧化氢, 注入具塞锥形瓶中, 称准至 0.0001g。移入 250mL 容量瓶中, 洗涤锥形瓶, 合并洗液到容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。量取 25.00mL 上述过氧化氢溶液, 于 250mL 锥形瓶中, 加 10mL 硫酸溶液 (20%), 用高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol}/\text{L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 保持 30s。30% 过氧化氢的质量分数按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.01701}{m} \times 100\%$$

式中 w ——30% 过氧化氢的质量分数, %;

V ——高锰酸钾标准溶液的体积, mL;

c ——高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

m ——30% 过氧化氢的质量, g;

0.01701——与 1.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=1.000\text{mol}/\text{L}$] 相当的, 以 g 为单位的过氧化氢的质量。

化学需氧量 (COD) 测定用标准溶液 ($1000\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 取适量 BGW 06106 或 GBW (E) 060019 邻苯二甲酸氢钾纯度标准物质, 与 115℃ 下干燥 2h, 置于干燥器中冷却备用。准确称取 0.8511g 上述邻苯二甲酸氢钾, 于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中。另取适量 GBW 06103 或 GBW (E) 060024 氯化钠纯度标准物质, 置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550℃。灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 5.2553g 上述氯化钠于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入同一容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

注: 所用水需确保不含有机物, 可直接用自来水蒸馏, 而避免使用离子交换水进行蒸馏。

碱性酒石酸铜标准溶液

[配制]

(1) 碱性酒石酸铜甲液 称取 34.639g 硫酸铜，加适量水溶解，再加 0.5mL 硫酸，然后加水稀释至 500mL，用精制石棉过滤。

(2) 碱性酒石酸铜乙液 称取 173g 酒石酸钾钠与 50g 氢氧化钠，加适量水溶解，并稀释至 500mL，用精制石棉过滤。储存于橡胶塞玻璃瓶内。

[碱性酒石酸铜溶液标定] 准确吸取碱性酒石酸铜甲、乙液各 5.00mL，于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 水，从滴定管中滴加约 9.5mL 葡萄糖标准溶液 (5mg/mL)，煮沸 2min，加 2 滴亚甲基蓝指示液，继续滴加葡萄糖标准溶液至蓝色完全消失为终点。根据葡萄糖溶液消耗量计算碱性酒石酸铜溶液 10mL 相当的葡萄糖质量。

焦磷酸钙标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7)=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 12.7050g 焦磷酸钙 ($\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$; $M_r=254.099$)，溶于盐酸溶液 (5%) 中，转移到 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 (5%) 稀释到刻度，摇匀。

[焦磷酸钙纯度的测定] 准确称取 0.2g 样品，准确至 0.0001g。于 250mL 锥形瓶中，溶于 10mL 盐酸溶液 (5%) 中，加入 120mL 水和 5 滴甲基橙指示液 (1g/L)，煮沸 30min，煮沸时，如有必要可加稀盐酸或水以保持溶液的 pH 值和体积不变，加 2 滴甲基红指示液 (1g/L) 和 30mL 草酸铵溶液。在不断搅拌下，滴加等体积氨水溶液 (50%)，直到溶液粉红色刚好消失。在汽浴中蒸煮 30min，冷却到室温。使沉淀沉降，通过古氏坩埚的石棉垫缓慢吸滤上层清液。用 30mL 冷 (低于 20℃) 洗涤溶液 (用水稀释 10mL 草酸铵溶液至 1000mL) 洗涤烧杯中的沉淀。使沉淀沉降，过滤上层清液。用倾析法清洗沉淀多次。用洗涤溶液将沉淀尽可能全部地转移到过滤器中。最后用两份 10mL 冷 (低于 20℃) 水清洗烧杯和过滤器。把古氏坩埚放在烧杯中，加 100mL 水和 50mL 冷稀硫酸 (1+6)，从滴定管加 35mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=0.100\text{mol/L}$]，搅拌到颜色消失，加热到约 70℃，继续用高锰酸钾标准溶液滴定。焦磷酸钙质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{cV \times 0.1270}{m} \times 100\%$$

式中 w ——焦磷酸钙的质量分数，%；

c ——高锰酸钾标准溶液的浓度，mol/L；

V ——高锰酸钾溶液的体积，mL；

m ——焦磷酸钙的质量，g；

0.1270——与 1.00mL 高锰酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{5}\text{KMnO}_4)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的焦磷酸钙的质量。

酒石酸钾标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{K}_2)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 11.7638g 酒石酸钾 ($\text{K}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$; $M_r=235.2752$)，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，稀释至刻度，混匀。

[标定] 量取 (30.00~35.00) mL 配制好的酒石酸钾溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{K}_2)=0.1\text{mol/L}$]，注入到强酸性阳离子交换树脂中，以约 (3~4)mL/min 流量进行交换，交换液收集于锥形瓶中，用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液，加 2 滴酚酞指示液

(10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。酒石酸钾标准溶液浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\right) = \frac{(V_1 - V_2)c}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{K}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6)$ ——酒石酸钾溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——酒石酸钾溶液的体积, mL。

酒石酸钾钠标准溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{KNa})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 28.222g 酒石酸钾钠 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{KNa} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r=282.2202$), 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的酒石酸钾钠溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{KNa})=0.1\text{mol/L}$], 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以约 (3~4)mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。酒石酸钾钠标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{KNa}) = \frac{(V_1 - V_2)c}{V}$$

式中 $c(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{KNa})$ ——酒石酸钾钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——酒石酸钾钠溶液的体积, mL。

酒石酸钠标准溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 11.504g 酒石酸钠 ($\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{Na}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=230.0811$), 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的酒石酸钠溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{Na}_2)=0.1\text{mol/L}$], 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以约 (3~4)mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。酒石酸钾钠标准溶液浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{2}\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{Na}_2\right) = \frac{(V_1 - V_2)c}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{2}\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{Na}_2)$ ——酒石酸钠标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

V ——酒石酸钠溶液的体积，mL。

蓝-艾农法测定还原糖用标准溶液（以葡萄糖计）

[配制]

(1) 蓝-艾农法 A 液 称取 15.6g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 及 0.05g 亚甲基蓝溶于水，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。储存于磨砂棕色瓶内。

(2) 蓝-艾农法 B 液 称取 50g 酒石酸钾钠及 75g 氢氧化钠溶于水中，再加入 4g 亚铁氰化钾，完全溶解后，转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。储存于橡胶塞玻璃瓶中。

[标定]

(1) 葡萄糖标准溶液 (2000mg/L) 取适量优级纯葡萄糖于称量瓶中，在 $(105 \pm 1)^\circ\text{C}$ 干燥箱中干燥至恒重。冷却，备用。准确称取 2g 葡萄糖纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，准确至 0.0001g，置于 100mL 烧杯中，用蒸馏水溶解，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

(2) 预滴定 吸取蓝-艾农法 A、B 液各 5.00mL，放入 100mL 锥形瓶中，加入 20mL 水，混匀，加入玻璃珠 2 粒，加热至沸腾后从滴定管迅速以每秒 1 滴的速度滴入葡萄糖标准溶液，滴定时，保持沸腾状态，直到蓝色消失为终点，记录消耗葡萄糖溶液的体积。

(3) 滴定 吸取蓝-艾农法 A、B 液各 5.00mL，放入 100mL 锥形瓶中，加水 20mL，混匀，加入玻璃珠 2 粒，放入比预滴定少 1mL 的葡萄糖标准溶液，加热至沸腾，沸腾 1min，保持沸腾，以 $(3 \sim 4)\text{s}$ 1 滴的速度滴入葡萄糖标准溶液至蓝色消失为终点，记录消耗葡萄糖溶液的体积。按下式计算：

$$m = \frac{\rho_0 V}{1000}$$

式中 m ——蓝-艾农法 A、B 液各 5mL 相当于葡萄糖的质量，g；

V ——葡萄糖标准溶液的体积，mL；

ρ_0 ——葡萄糖标准溶液的质量浓度，mg/mL。

磷酸二氢钾标准溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4) = 0.2\text{mol/L}$]

[配制] 选取基准级试剂磷酸二氢钾 (KH_2PO_4 ; $M_r = 136.0855$)，取适量置于称量瓶中，于 105°C 烘干至恒重，冷却后，取出坩埚，置于干燥器中保存备用。准确称取 13.609g 磷酸二氢钾，溶于水，移入 500mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

磷酸二氢钠标准溶液 [$c(\text{NaH}_2\text{PO}_4) = 0.1\text{mol/L}$]

[配制] 取适量磷酸二氢钠 (NaH_2PO_4 ; $M_r = 119.9770$) 于称量瓶中，先于 60°C 下干燥 2h，再于 105°C 下干燥至恒重，取出置于干燥器中冷却备用。准确称取 11.9977g (或按纯度换算出质量 $m = 11.9977\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸二氢钠纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 300mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 10mL 水，加 20mL 氯化钠饱和溶液与 2 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100\text{mol/L}$]

滴定，至溶液呈粉红色，并保持 30s。磷酸二氢钠标准溶液的浓度 $[c(\text{NaH}_2\text{PO}_4)]$ 按下式计算：

$$c(\text{NaH}_2\text{PO}_4) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——磷酸二氢钠溶液的体积，mL。

磷酸氢二钾标准溶液 $[c(\text{K}_2\text{HPO}_4) = 0.1\text{mol/L}]$

[配制] 准确称取 22.822g 磷酸氢二钾 ($\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 174.1759$)，溶于水，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

[标定] 准确移取 (30.00~35.00)mL 配制好的磷酸氢二钾溶液 $[c(\text{K}_2\text{HPO}_4) = 0.1\text{mol/L}]$ ，于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 不含二氧化碳的水，以玻璃电极为指示电极，饱和甘汞电极为参比电极，用盐酸标准溶液 $[c(\text{HCl}) = 0.100\text{mol/L}]$ 滴定至 pH 值 4.3 为终点。磷酸氢二钾标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{K}_2\text{HPO}_4) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{K}_2\text{HPO}_4)$ ——磷酸氢二钾标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——盐酸标准溶液的体积，mL；

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度，mol/L；

V ——磷酸氢二钾溶液的体积，mL。

磷酸氢钙标准溶液 $[c(\text{CaHPO}_4) = 0.1\text{mol/L}]$

[配制] 取适量磷酸氢钙 ($\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 172.088$) 于称量瓶中，于 105℃ 下干燥至恒重，取出，置于干燥器中冷却备用。准确称取 13.6057g (或按纯度换算出质量 $m = 13.6057g/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的磷酸氢钙 (CaHPO_4 ; $M_r = 136.057$) 纯品 (纯度 $\geq 99\%$)，置于 100mL 烧杯中，加适量盐酸溶液 $[c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}]$ 溶解后，移入 1000mL 容量瓶中，用盐酸溶液 $[c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}]$ 稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确量取 10.00mL 上述溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 50mL 水，准确加入 25mL 乙二胺四乙酸二钠标准溶液 $[c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}]$ ，加热数分钟，冷却，加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10.0)，加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L)，用锌标准溶液 $[c(\text{Zn}) = 0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至溶液显紫红色。磷酸氢钙标准溶液浓度按下式计算：

$$c(\text{CaHPO}_4) = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{V}$$

式中 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V_2 ——锌标准溶液的体积，mL；

c_2 ——锌标准溶液的浓度，mol/L；

V ——磷酸氢钙溶液的体积，mL。

II 标准溶液

硫酸钴标准溶液 [$c(\text{CoSO}_4)=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 称取 14.055g 硫酸钴 ($\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; $M_r=281.103$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硫酸钴溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水, 加 2g 氯化羟胺和 15mL 氨水, 加热至 80°C , 加入 0.05g 甲基百里香酚蓝指示剂, 摇匀, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定由蓝色变为红紫色。硫酸钴标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{CoSO}_4) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{CoSO}_4)$ ——硫酸钴标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸钴溶液的体积, mL。

硫酸钾 (K_2SO_4) 标准溶液 ($1000\mu\text{g/mL}$)

[配制] 准确称取 1.0000g 经 550°C 干燥至恒重的 GBW 06503 硫酸钾标准物质 (K_2SO_4 ; $M_r=174.259$)。溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

硫酸铝标准溶液 [$c[\frac{1}{2}\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3]=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 15.59g 硫酸铝 [$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$; $M_r=311.799$] 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硫酸铝溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$], 煮沸, 冷却, 稀释至 100mL, 加 4g 六次甲基四胺及 3 滴二甲基酚橙指示液 (2g/L), 摇匀, 用硝酸铅标准溶液 [$c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2]=0.0500\text{mol/L}$] 滴定由黄色变为橙红色。硫酸铝标准溶液的浓度按下式计算:

$$c\left[\frac{1}{2}\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3\right] = \frac{(c_1 V_1 - c_2 V_2)}{V}$$

式中 $c[\frac{1}{2}\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3]$ ——硫酸铝标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

c_2 ——硝酸铅标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——硝酸铅标准溶液体积, mL;

V ——硫酸铝溶液的体积, mL。

硫酸铝钾标准溶液 [$c[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2]=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取经过纯度分析的 23.719g 硫酸铝钾 [$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; $M_r=474.388$] 于 300mL 烧杯中, 于硫酸溶液 (1+2000) 适量中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用

硫酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[硫酸铝钾纯度分析] 称取 0.8g 硫酸铝钾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 溶于 70mL 水, 加 50mL EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$, 煮沸, 冷却, 加 5g 六次甲基四胺, 摇匀 (此时溶液的 pH 值应为 5~6), 加 5 滴二甲酚橙指示液 (2g/L), 用硝酸铅标准溶液 $\{c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2]=0.0500\text{mol/L}\}$ 滴定至溶液由黄色明显变为红色。硫酸铝钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c_1 V_1 - c_2 V_2}{m} \times 0.4744 \times 100\%$$

式中 w ——硫酸铝钾的质量分数, %;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_2 ——硝酸铅标准溶液的浓度, mol/L;

V_2 ——消耗硝酸铅标准溶液的体积, mL;

m ——硫酸铝钾的质量, g;

0.4744——与 1.00mL EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的硫酸铝钾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ 的质量。

硫酸锰标准溶液 $[c(\text{MnSO}_4)=0.05\text{mol/L}]$

[配制] 称取 8.4508g 硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $M_r=169.016$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 25.00mL 上述硫酸锰溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 70mL 水, 0.1g 抗坏血酸, 摇匀, 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至终点前约 1mL 时, 加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 5 滴铬黑 T 指示溶液 (5g/L), 摇匀, 继续用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。硫酸锰标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{MnSO}_4) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{MnSO}_4)$ ——硫酸锰标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硫酸锰溶液的体积, mL。

硫酸镍标准溶液 $[c(\text{NiSO}_4)=0.05\text{mol/L}]$

[配制] 称取 13.1425g 硫酸镍 ($\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=262.848$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 40.00mL 上述硫酸镍溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 0.2g 紫尿酸铵混合指示剂, 摇匀, 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈蓝紫色。硫酸镍标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{NiSO}_4) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{NiSO}_4)$ ——硫酸镍标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硫酸镍溶液的体积, mL。

硫酸铜标准溶液

(1) $c(\text{CuSO}_4)=0.1\text{mol/L}$ 硫酸铜标准溶液

[配制] 准确称取 24.968g 优级纯硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $M_r=249.685$) 于 200mL 烧杯中, 溶于适量硫酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硫酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硫酸铜溶液, 置于 250mL 碘量瓶中, 加 30mL 水, 5mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=4\text{mol/L}$], 3g 碘化钾, 摇匀。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 加 3mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。硫酸铜标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{CuSO}_4) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c(\text{CuSO}_4)$ ——硫酸铜标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硫酸铜溶液的体积, mL。

(2) $c(\text{CuSO}_4)=0.25\text{mol/L}$ 硫酸铜标准溶液

[配制] 称取 63g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$), 于 400mL 烧杯中, 加入 900mL 盐酸溶液 (1+39) 溶解, 并用盐酸溶液 (1+39) 稀释到 1000mL, 混匀。

[标定] 准确吸取 10.0mL 硫酸铜溶液, 置于 200mL 磨口锥形瓶中, 加 50mL 水, 12mL 乙酸溶液 (12%) 和 3g 碘化钾, 盖好瓶塞, 静置 5min。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定释放出来的碘, 近终点时, 加入 3mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。硫酸铜标准溶液的浓度按下式计算:

$$c = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 c ——硫酸铜标准溶液的浓度, mol/L;
 c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 V ——硫酸铜溶液的体积, mL。

六氰合铁酸四钾标准溶液 { $c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 准确称取 21.12g 六氰合铁酸四钾 [$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$; $M_r=368.343$], 准确至 0.0001g, 置于烧杯中, 加水溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 25.00mL 上述溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 硫酸溶液 (1+8),

(3~5) 滴二苯胺指示液 (10g/L), (3~5) 滴六氰合铁酸三钾溶液 (10g/L), 在剧烈的搅拌下, 用硫酸锌标准溶液 [$c(\text{ZnSO}_4) = 0.0500 \text{ mol/L}$] 缓慢滴定, 至溶液由黄绿色变为紫蓝色为终点。六氰合铁酸四钾标准溶液的浓度 ($c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6]$) 按下式计算:

$$c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6] = \frac{c_1 V_1}{V_2}$$

式中 c_1 —— 硫酸锌标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 —— 硫酸锌标准溶液的体积, mL;

V_2 —— 六氰合铁酸四钾标准溶液的体积, mL。

氯化钙标准溶液 [$c(\text{CaCl}_2) = 0.05 \text{ mol/L}$]

[配制] 选取优级纯氯化钙, 取适量于称量瓶中于 150°C 下干燥 2h, 置于干燥器中备用。称取 5.549g 氯化钙 (CaCl_2 ; $M_r = 110.984$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述氯化钙溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 5mL 三乙醇胺 (30%) 溶液, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0500 \text{ mol/L}$] 滴定, 标准溶液消耗至 25mL 时, 加 5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105°C 干燥至恒重的氯化钠, 加入 0.1g 钙指示剂, 研细, 混匀), 继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0500 \text{ mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。氯化钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{CaCl}_2] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\text{CaCl}_2]$ —— 氯化钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 —— 乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;

c_1 —— 乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

V —— 氯化钙溶液的体积, mL。

氯化镉标准溶液 [$c(\text{CdCl}_2) = 0.05 \text{ mol/L}$]

[配制] 称取 11.4175g 氯化镉 ($\text{CdCl}_2 \cdot 2.5 \text{ H}_2\text{O}$; $M_r = 228.355$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确吸取 20.00mL 上述氯化镉溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 4g 六次甲基四胺, 2mL 抗坏血酸溶液 (50g/L) 及 3 滴二甲酚橙指示液 (2g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0500 \text{ mol/L}$] 滴定至溶液由紫红色变为纯黄色。氯化镉标准溶液浓度按下式计算:

$$c(\text{CdCl}_2) = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\text{CdCl}_2]$ —— 氯化镉标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 —— EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 —— EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V —— 氯化镉溶液的体积, mL。

II 标准溶液

氯化汞标准溶液 [$c(\text{HgCl}_2)=0.02\text{mol/L}$]

[配制] 称取 5.43g 氯化汞 (HgCl_2 ; $M_r=271.50$) 于 200mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述氯化汞溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 25mL 乙二胺四乙酸镁溶液 {量取 25mL 氯化镁溶液 [$c(\text{Mg})=0.02\text{mol/L}$], 加 100mL 水, 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10)。用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.002\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 继续滴定至溶液由紫色变为纯蓝色}, 摇匀, 放置 2min, 加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$] 滴定, 近终点时, 用力振摇, 继续滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。氯化汞标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{HgCl}_2]=\frac{c_1V_1}{V}$$

式中 $c[\text{HgCl}_2]$ ——氯化汞标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化汞溶液的体积, mL。

氯化钴标准溶液

(1) $c(\text{CoCl}_2)=0.25\text{mol/L}$

[配制] 称取 60g 氯化钴 ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=237.931$) 溶于 900mL 盐酸溶液 (移取 100mL 盐酸溶于 3900mL 水中) 中, 并用盐酸溶液稀释到 1000mL, 混匀。

[标定] 准确吸取 5.00mL 氯化钴溶液, 置于 200mL 磨口锥形瓶中, 加 5mL 过氧化氢溶液 (3%), 10mL 氢氧化钠溶液 (270g/L), 缓缓煮沸 10min, 静置冷却, 加入 60mL 硫酸溶液 (10%) 和 2g 碘化钾, 盖好瓶塞并缓缓摇动, 使沉淀溶解, 静置 10min。用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定释放出来的碘, 近终点时加入 3mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。氯化钴标准溶液的浓度按下式计算:

$$c=\frac{c_1V_1 \times 0.1298}{V}$$

式中 c ——氯化钴标准溶液的浓度, mol/mL;
 c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积量, mL;
 V ——氯化钴溶液的体积, mL;

0.1298——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯化钴 (CoCl_2) 的质量。

(2) $c(\text{CoCl}_2)=0.05\text{mol/L}$

[配制] 称取 11.8965g 氯化钴 ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 氯化钴溶液, 置于 300mL 锥形瓶中, 加 50mL 水, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至终点前约 1mL 时, 加 10mL 氨-氯化铵缓

冲溶液 (pH10), 加 0.2g 紫尿酸铵指示剂, 继续滴定至溶液呈紫红色。氯化钴标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{CoCl}_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{CoCl}_2]$ ——氯化钴标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氯化钴溶液体积, mL。

氯化钾电导率标准溶液 [$c(\text{KCl})=0.0100\text{mol/L}$] [25°C , 电导率: $1413\mu\text{S/cm}$]

[配制] 选取基准级试剂氯化钾 (KCl ; $M_r=74.551$), 取适量置于瓷坩埚中, 于马弗炉中 550°C , 灼烧 6h, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 0.7456g 上述氯化钾于 200mL 高型烧杯中, 用少量新煮沸冷却的蒸馏水 (电导率 $<1\mu\text{S/cm}$, 用 $0.5\mu\text{m}$ 滤膜过滤) 溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水准确的稀释刻度 (25°C 下定容), 混匀。储于硬质玻璃瓶中。

氯化锂标准溶液 [$c(\text{LiCl})=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取 4.2394g 磨细并在 ($500\sim 600$) $^\circ\text{C}$ 灼烧至恒重的优级纯氯化锂 (LiCl ; $M_r=42.394$), 溶于不含氯离子的水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确取 ($30.00\sim 35.00$)mL 配制好的氯化锂溶液 [$c(\text{LiCl})=0.1\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水及 2mL 淀粉溶液 (10g/L), 在摇动下, 用硝酸银标准溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.100\text{mol/L}$] 避光滴定。近终点时, 加 3 滴荧光素指示液 (5g/L), 继续滴定至乳液呈粉红色。氯化锂标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{LiCl}) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{LiCl})$ ——氯化锂标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——硝酸银标准溶液的体积, mL;

c_1 ——硝酸银标准溶液的浓度, mol/L;

V ——氯化锂溶液的体积, mL。

氯化镍标准溶液 [$c(\text{NiCl}_2)=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 称取 11.8835g 氯化镍 ($\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r=237.691$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 ($1+2000$), 移入 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 ($1+2000$) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确吸取 30.00mL 上述氯化镍溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 0.2g 紫尿酸铵混合指示剂, 摇匀, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝紫色。氯化镍标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NiCl}_2) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{NiCl}_2)$ ——氯化镍标准溶液的浓度, mol/L;

II 标准溶液

- V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——氯化镍溶液的体积, mL。

氯化铜标准溶液 [$c(\text{CuCl}_2) = 0.1 \text{ mol/L}$]

[配制] 称取 17.048g 氯化铜 ($\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 170.483$) 溶于适量水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述氯化铜溶液, 置于碘量瓶中, 加入 20mL 水, 5mL 硫酸溶液 (20%), 3g 碘化钾, 摇匀, 用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0.100 \text{ mol/L}$] 滴定, 近终点时加 2mL 淀粉指示液 (10g/L), 继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。氯化铜标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{CuCl}_2] = \frac{(V_1 - V_2)c_1}{2V}$$

- 式中 $c[\text{CuCl}_2]$ ——氯化铜标准溶液的浓度, mol/L;
 c_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——空白试验硫代硫酸钠溶液的体积, mL;
 V ——氯化铜溶液的体积, mL。

铝酸铵标准溶液 [$c(\frac{1}{6}(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}) = 0.1 \text{ mol/L}$]

[配制] 准确称取 17.6552g (或根据纯度计算出相应的质量: $m = 17.6552\text{g}/w$; w ——质量分数) 经纯度分析的铝酸铵 [$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 1235.86$], 置于 200mL 烧杯中, 溶于适量水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[铝酸铵纯度的测定] 称取 0.3g 铝酸铵, 准确至 0.0001g, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 50mL 水溶解, 加 6g 六次甲基四胺, 加热至 60℃, 加 2 滴 4-(2-吡啶偶氮) 间苯二酚钠盐指示液 (1g/L), 用硝酸铅标准溶液 [$c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2] = 0.0500 \text{ mol/L}$] 滴定至溶液由橙色明显变为粉红色。铝酸铵的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1766}{m} \times 100\%$$

- 式中 w ——铝酸铵的质量分数, %;
 c ——硝酸铅标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——消耗硝酸铅标准溶液的体积, mL;
 m ——铝酸铵的质量, g;

0.1766——与 1.00mL 硝酸铅标准溶液 [$c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2] = 1.00 \text{ mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的铝酸铵的质量。

柠檬酸钙标准溶液 [$c(\frac{1}{3}\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2) = 0.05 \text{ mol/L}$]

[配制] 选取优级纯柠檬酸钙, 取适量于称量瓶中 150℃ 下干燥 2h, 置于干燥器中备用。称取 8.307g 柠檬酸钙 ($\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2$; $M_r = 498.433$) 于 300mL 烧杯中, 溶于适量 HNO_3 溶液 (1%), 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述柠檬酸钙溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 水，5mL 三乙醇胺（30%）溶液，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定，标准溶液消耗至 25mL 时，加 5mL 氢氧化钠溶液（100g/L）和 10mg 钙指示剂（称取 10g 于 105℃ 干燥至恒重的氯化钠，加入 0.1g 钙指示剂，研细，混匀），继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。柠檬酸钙标准溶液的浓度按下式计算：

$$c\left[\frac{1}{3}\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2\right]=\frac{c_1V_1}{V}$$

式中 $c\left[\frac{1}{3}\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2\right]$ ——柠檬酸钙标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液体积，mL；

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度，mol/L；

V ——柠檬酸钙溶液的体积，mL。

柠檬酸氢二铵标准溶液（1000 $\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 准确称取 1.0000g（或按其纯度折算出相应的质量）经纯度分析的柠檬酸氢二铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}_7$ ； $M_r=226.1846$]（纯度 $\geq 99\%$ ），置 1000mL 容量瓶中，用水溶解后稀释至刻度，摇匀。

[柠檬酸氢二铵纯度的测定] 称取 0.2g 样品，准确至 0.00021g。置于 250mL 锥形瓶中，溶于 40mL 不含二氧化碳的水中，加 10mL 中性甲醛，2 滴酚酞指示液（10g/L），用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色，并保持 3min。柠檬酸氢二铵的质量分数按下式计算：

$$w=\frac{cV\times 0.07539}{m}\times 100\%$$

式中 w ——柠檬酸的质量分数，%；

V ——氢氧化钠标准溶液的体积，mL；

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.07539——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的柠檬酸氢二铵的质量。

柠檬酸三钠标准溶液（1000 $\mu\text{g/mL}$ ）

[配制] 取适量柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7\cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ； $M_r=294.0996$) 于称量瓶中，于 180℃ 下干燥至恒重，置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g（或按纯度换算出质量 $m=1.0000\text{g}/w$ ； w ——质量分数）经纯度分析的柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$ ； $M_r=258.0690$) 纯品（纯度 $\geq 99\%$ ），置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[柠檬酸钠纯度的测定] 称取 0.1g 样品，准确到 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 5mL 冰醋酸，加热溶解后，冷却，加 10mL 乙酸酐与 1 滴结晶紫指示液（5g/L），用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液显蓝绿色，同时做空白试验。柠檬酸钠的质量分数 (w) 按下式计算：

II 标准溶液

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.08602}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白消耗高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.08602——与 1.00mL 高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4) = 1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的柠檬酸钠的质量。

葡萄糖酸钙标准溶液 { $c[\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = 0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 选取优级纯葡萄糖酸钙, 取适量于称量瓶中, 在 105℃ 下干燥至恒重, 置于干燥器中备用。称取 21.5187g 葡萄糖酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2$; $M_r = 430.373$] 于 300mL 烧杯中, 溶于适量盐酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述葡萄糖酸钙溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 5mL 三乙醇胺溶液 (30%), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 标准溶液消耗至 25mL 时, 加 5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105℃ 干燥至恒重的氯化钠, 加入 0.1g 钙指示剂, 研细, 混匀), 继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。葡萄糖酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2]$ ——葡萄糖酸钙标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——葡萄糖酸钙溶液的体积, mL。

葡萄糖酸锰标准溶液 { $c[\text{Mn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = 0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 准确称取 24.0632g 葡萄糖酸锰 [$\text{Mn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 481.2633$] 溶于适量水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 30mL 水, 加 1g 盐酸羟胺, 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10.0), 5 滴羊毛铬黑溶液, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA}) = 0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈深蓝色。葡萄糖酸锰标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Mn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Mn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2]$ ——葡萄糖酸锰标准溶液的浓度, mol/L;

V ——葡萄糖酸锰标准溶液的体积, mL;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L。

葡萄糖酸铜标准溶液 { $c[\text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = 0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 准确称取 22.6921g 葡萄糖酸铜 [$\text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2$; $M_r = 453.841$] 溶于适量水

中，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[葡萄糖酸铜纯度的测定] 称取 0.5g 样品，准确至 0.0001g，置于 250mL 锥形瓶中，加 100mL 水，加 2mL 冰醋酸，2g 碘化钾，摇匀溶解，用硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.100\text{mol/L}$] 滴定至淡黄色。加 1g 硫氰酸铵，摇匀，溶解，加 2mL 淀粉指示液 (10g/L)，继续滴定至溶液蓝色消失。同时做空白试验。葡萄糖酸铜的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.4538}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

V_2 ——空白试验消耗硫代硫酸钠标准溶液的体积，mL；

c ——硫代硫酸钠标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.4538——与 1.00mL 硫代硫酸钠标准溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的葡萄糖酸铜的质量。

葡萄糖酸锌标准溶液 { $c[\text{Zn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 选取优级纯葡萄糖酸锌，取适量于称量瓶中于 85℃ 下减压干燥至恒重，置于干燥器中备用。称取 22.784g 葡萄糖酸锌 [$\text{Zn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2$ ； $M_r=455.68$] 溶于适量水中，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 吸取 20.00mL 上述葡萄糖酸锌溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 水，加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10)，5 滴铬黑 T 指示液 (2g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。葡萄糖酸锌标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Zn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Zn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2]$ ——葡萄糖酸锌标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V ——葡萄糖酸锌溶液的体积，mL。

乳色测定用标准溶液

[配制] 将 0.50mL 硝酸银 (用优级纯试剂配制) 溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1\text{mol/L}$] 加到 5mL 的氯化钠溶液 (用基准试剂配制) [$c(\text{NaCl})=0.0002\text{mol/L}$] 中，然后再加入一滴浓硝酸 ($\rho_{20}=1.38\text{g/mL}$)，搅拌溶液后静置 5min，避免直接光照。

乳酸钙标准溶液 { $c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 选取分析纯乳酸钙，取适量于称量瓶中，150℃ 下干燥 4h，置于干燥器中备用。称取 10.9109g 乳酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3)_2$ ； $M_r=218.218$] 于 300mL 烧杯中，溶于适量盐酸溶液 (1+2000)，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。临用现配。

[标定] 吸取 30.00mL 上述乳酸钙溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 水，5mL 三

II 标准溶液

乙醇胺溶液 (30%)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定，标准溶液消耗至 25mL 时，加 5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105℃ 干燥至恒重的氯化钠，加入 0.1g 钙指示剂，研细，混匀)，继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。乳酸钙标准溶液浓度按下式计算：

$$c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ca}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3)_2]$ ——乳酸钙标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液体积，mL；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V ——乳酸钙溶液的体积，mL。

[乳酸钙纯度的测定] 称取 0.3g 样品，准确到 0.0001g。置于 250mL 锥形瓶中，加 100mL 水，加热使其溶解，冷却，加 15mL 氢氧化钠溶液 (43g/L) 与 0.1g 钙紫红指示剂，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。乳酸钙的质量分数 (w) 按下式计算：

$$w = \frac{c_1 V_1 \times 0.2182}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

m ——样品质量，g；

0.2182——与 1.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.000\text{mol/L}$] 相当的，以 g 为单位的乳酸钙 ($\text{C}_5\text{H}_{10}\text{CaO}_6$) 的质量。

乳糖醛酸钙标准溶液 { $c[\text{Ca}(\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{12})_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 准确称取 37.733g 乳糖醛酸钙 [$\text{Ca}(\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{12})_2$; $M_r=754.654$] 于 300mL 烧杯中，溶于适量盐酸溶液 (1+2000)，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述乳糖醛酸钙溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 20mL 水，5mL 三乙醇胺溶液 (30%)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定，标准溶液消耗至 25mL 时，加 5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105℃ 干燥至恒重的氯化钠，加入 0.1g 钙指示剂，研细，混匀)，继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。乳糖醛酸钙标准溶液浓度按下式计算：

$$c[\text{Ca}(\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{12})_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ca}(\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{12})_2]$ ——乳糖醛酸钙标准溶液的浓度，mol/L；

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；

V ——乳糖醛酸钙溶液的体积，mL。

色度测定用标准溶液 (500 度)

[配制] 准确称取经纯度分析并已在 105℃ 下干燥至恒重的氯铂酸钾 (纯度 99.84%)

2.4918g 溶于适量盐酸溶液 (10%) 中, 转移到 1000mL 容量瓶中。

另准确称取经纯度分析的 2.0000g 氯化钴 ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量盐酸溶液 (10%) 中, 转移到上述 1000mL 容量瓶中, 用盐酸溶液 (10%) 稀释, 在室温为 $(20 \pm 2)^\circ\text{C}$ 的洁净实验室中定容。

[氯铂酸钾纯度测定] 取适量氯铂酸钾于称量瓶中, 在 105°C 下干燥至恒重, 置于干燥器中备用。称取 0.5g 样品, 准确到 0.0001g, 于 400mL 烧杯中, 加入 130mL 硫酸 (50%), 加热溶解, 加入 2g 甲酸钠, 煮沸至反应完全, 上层溶液澄清, 冷却后, 加入 130mL 水, 搅拌, 用慢速定量滤纸过滤, 用热盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 洗至滤液无硫酸盐反应, 将沉淀置于已恒重的坩埚中, 于 800°C 灼烧至恒重。氯铂酸钾的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{m_1 \times 2.491}{m} \times 100\%$$

式中 w ——氯铂酸钾的质量分数, %;

m_1 ——沉淀质量, g;

m ——样品质量, g;

2.491——换算系数。

[氯化钴 ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 纯度的测定] 准确称取 0.4g 样品, 准确到 0.0001g, 溶于 50mL 水中, 加入 0.2g 盐酸羟胺, 0.5g 硫氰酸铵, 2mL 饱和乙酸铵溶液, 50mL 丙酮, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定到溶液蓝色消失即为终点。氯化钴的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2910}{m} \times 100\%$$

式中 V ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量;

0.2910——与 1.00mL EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=1.0\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的氯化钴的质量。

四氯化锡标准溶液 [$c(\frac{1}{4}\text{SnCl}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 称取 6.5131g 氯化锡 (SnCl_4 ; $M_r=260.522$), 溶于水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 加水稀释至刻度, 摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 配制好的氯化锡溶液 [$c(\frac{1}{4}\text{SnCl}_4)=0.1\text{mol/L}$], 于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水加 2 滴 1g/L 甲基橙指示液, 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色。四氯化锡标准溶液浓度按下式计算:

$$c\left(\frac{1}{4}\text{SnCl}_4\right) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\frac{1}{4}\text{SnCl}_4)$ ——四氯化锡标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——盐酸标准溶液的体积, mL;

c_1 ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——四氯化锡溶液的体积, mL。

注: 四氯化锡与水反应剧烈, 应注意安全。

II 标准溶液

水标准溶液 (2000 $\mu\text{g}/\text{mL}$)

[配制] 准确称取 0.2000g 高纯水, 置于 100mL 干燥的容量瓶中, 用无水甲醇稀释到刻度。无水甲醇的制备: 按每 1mL 甲醇 0.1g4A 分子筛的比例加入, 放置 24h 以上。

水中碱度测定用标准溶液 [1000 $\mu\text{g}/\text{mL}$ (以 Na_2CO_3) 计]

[配制] 取适量 GBW 06101 或 GBW (E) 060023 碳酸钠纯度标准物质于瓷坩埚中, 在 270 $^{\circ}\text{C}$ 灼烧 4h。置于干燥器中冷却备用。准确称取 1.0000g 上述碳酸钠于 200mL 烧杯中, 加煮沸并冷却的水溶解, 转移到 1000mL 容量瓶中, 加煮沸并冷却的水稀释到刻度, 混匀。置于塑料瓶中保存。

水中硬度测定用标准溶液 [0.045mol/L(以钙镁总量计)]

[配制] 取适量基准试剂碳酸钙, 于称量瓶中于 120 $^{\circ}\text{C}$ 下烘 4h, 置于干燥器中冷却备用。选取基准级试剂 (或光谱纯) 氧化镁, 取适量置于铂坩埚中, 于马弗炉中逐步升温到 800 $^{\circ}\text{C}$, 灼烧 2h, 以除去氧化物吸收的水分和二氧化碳, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 1.2076g 上述氧化镁, 于 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入 2000mL 容量瓶中。另准确称取 6.0000g 上述碳酸钙于另一 200mL 高型烧杯中, 用水溶解后, 移入同一容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。

[标定] 准确量取 5.00mL 待测水中硬度标准溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 加盐酸溶液 (50%) 酸化, 使刚果红试纸刚好变蓝, 煮沸数分钟, 以除去二氧化碳, 冷却到室温, 加入 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 加 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0200\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫红色变为纯蓝色。

$$c = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 c ——水中硬度标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V ——水中硬度标准溶液的体积, mL。

碳酸钙标准溶液 [$c(\text{CaCO}_3)=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 称取 5.0045g 碳酸钙 (CaCO_3 ; $M_r=100.087$) 于 200mL 高型烧杯中, 用 2mL 水润湿, 盖上表面皿, 缓慢滴加盐酸溶液 (20%), 溶解完全, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确吸取 30.00mL 上述碳酸钙溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 5mL 三乙醇胺溶液 (30%), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定, 标准溶液消耗至 25mL 时, 加 5mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 和 10mg 钙指示剂 (称取 10g 于 105 $^{\circ}\text{C}$ 干燥至恒重的氯化钠, 加入 0.1g 钙指示剂, 研细, 混匀), 继续用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由红色变成纯蓝色。碳酸钙标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{CaCO}_3) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{CaCO}_3)$ ——碳酸钙标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——碳酸钙溶液的体积, mL。

糖精钙标准溶液 $\{c[\text{Ca}(\text{C}_7\text{H}_4\text{NO}_3\text{S})_2]=0.05\text{mol/L}\}$

[配制] 准确称取 20.222g 经纯度分析的糖精钙 $[\text{Ca}(\text{C}_7\text{H}_4\text{NO}_3\text{S})_2; M_r=404.431]$, 溶于水中, 转移到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 摇匀。

[糖精钙的纯度测定] 称取 0.5g 样品, 准确至 0.0001g。借助 10mL 水将样品定量地转移到一个分离器中。加 2mL 稀盐酸溶液, 用 30mL 氯仿-乙醇混合萃取剂 (9+1) 萃取沉淀的糖精, 再用 5 份 20mL 萃取剂萃取沉淀的糖精。用混合溶剂湿润过的小滤纸过滤每次萃取液, 通风中水浴蒸干混合滤液。将残留物溶解 75mL 热水中, 冷却, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。糖精钙的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.2022}{m} \times 100\%$$

式中 w ——糖精钙的质量分数, %;
 V ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 m ——糖精钙的质量, g;

0.2022——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}]$ 相当的, 以 g 为单位的糖精钙 $[\text{Ca}(\text{C}_7\text{H}_4\text{NO}_3\text{S})_2]$ 的质量。

五日生化需氧量 (BOD₅) 测定用标准溶液 (1000 $\mu\text{g/mL}$)

[配制] 分别各准确称取 19.6g 优级纯葡萄糖和 L-谷氨酸, 分别置于 250mL 高型烧杯中, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

硝酸铵标准溶液 $[c(\text{NH}_4\text{NO}_3)=0.1\text{mol/L}]$

[配制] 称取 8.0g 优级纯硝酸铵, 溶于 1000mL 水中, 摇匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述硝酸铵溶液, 于 150mL 锥形瓶中, 加 40mL 中性甲醛溶液 {移取 20mL 甲醛溶液, 加 20mL 水, 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈粉红色。使用前制备}, 摇匀, 放置 30min, 用氢氧化钠标准溶液 $[c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈粉红色, 微微加热至 50 $^{\circ}\text{C}$ 。继续滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。硝酸铵标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{NH}_4\text{NO}_3) = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c(\text{NH}_4\text{NO}_3)$ ——硝酸铵标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硝酸铵溶液的体积, mL。

II 标准溶液

硝酸铋标准溶液 $\{c[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3]=0.01\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 4.851g 硝酸铋 $[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}; M_r=485.0715]$ 于 300mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 移取 5.00mL EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}]$ 于 250mL 锥形瓶中, 加 15mL 缓冲溶液, 50mL 水, 2 滴二甲酚橙指示液, 用配制的硝酸铋标准溶液滴定至溶液呈橙红色。硝酸铋标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3]$ ——硝酸铋标准溶液的浓度, mol/L;

c ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V ——硝酸铋溶液的体积, mL。

硝酸钴标准溶液 $\{c[\text{Co}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 14.5517g 硝酸钴 $[\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; M_r=291.0347]$ 于 300mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硝酸钴溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至终点前约 1mL 时, 加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 0.2g 紫尿酸铵混合指示剂, 摇匀, 继续用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$ 滴定至溶液呈蓝紫色。硝酸钴标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Co}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Co}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸钴标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硝酸钴溶液的体积, mL。

硝酸锰标准溶液 $\{c[\text{Mn}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}\}$

[配制] 称取 8.947g 硝酸锰 $[\text{Mn}(\text{NO}_3)_2; M_r=178.9478]$ 于 300mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 40.00mL 上述硝酸锰溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 60mL 水, 2mL 盐酸羟胺溶液 (100g/L), 用 EDTA 标准溶液 $[c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}]$ 滴定, 近终点时加 10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 5 滴铬黑 T 指示液 (5g/L), 摇匀, 继续滴定至溶液从紫红色变为纯蓝色。硝酸锰标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Mn}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V}{V}$$

式中 $c[\text{Mn}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸锰标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硝酸锰溶液的体积, mL。

硝酸钾标准溶液 [$c(\text{KNO}_3) = 0.1 \text{ mol/L}$]

[配制] 取适量优级纯硝酸钾 (KNO_3 ; $M_r = 101.0132$) 于称量瓶中, 于 (110~120)℃ 干燥恒重, 置于干燥器中保存备用。准确称取 10.1013g 硝酸钾, 加水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[标定] 准确移取 30.00 上述溶液, 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以 (4~5)mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.100 \text{ mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色, 同时做空白试验。硝酸钾标准溶液的浓度按下式计算:

$$c(\text{KNO}_3) = \frac{c_1(V_1 - V_2)}{V}$$

式中 $c(\text{KNO}_3)$ ——硝酸钾标准溶液的浓度, mol/L;
 V_1 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硝酸钾标准溶液的体积, mL。

硝酸钠标准溶液 [$1000 \mu\text{g/mL}$]

[配制] 准确称取 0.5000g 于 (110~120)℃ 干燥恒重的优级纯硝酸钠, 加水溶解, 移于 500mL 容量瓶中, 加 50mL 氯化铵缓冲液 (向 1000mL 容量瓶中加入 500mL 水, 准确加入 20.0mL 盐酸, 振荡混匀, 准确加入 50mL 氢氧化铵, 用水稀释至刻度。必要时用稀盐酸和稀氢氧化铵调试至 $\text{pH} = 9.6 \sim 9.7$), 用水稀释至刻度, 混匀, 在 4℃ 冰箱中, 避光保存。

[标定] 准确移取 30.00mL 上述溶液, 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以 (4~5)mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴甲基红指示液 (1g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.0500 \text{ mol/L}$] 滴定至溶液呈黄色, 同时做空白试验。硝酸钠标准溶液的浓度按下式计算:

$$\rho(\text{NaNO}_3) = \frac{c_1(V_1 - V_2) \times 84.9947}{V} \times 1000$$

式中 $\rho(\text{NaNO}_3)$ ——硝酸钠标准溶液的浓度, $\mu\text{g/mL}$;
 V_1 ——空白试验消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 V_2 ——硝酸钠消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;
 c_1 ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;
 V ——硝酸钠标准溶液的体积, mL;
84.9947——硝酸钠的摩尔质量 [$M(\text{NaNO}_3)$], g/mol。

硝酸镍标准溶液 [$c[\text{Ni}(\text{NO}_3)_2] = 0.05 \text{ mol/L}$]

[配制] 称取 14.540g 硝酸镍 [$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; $M_r = 290.7949$] 于 300mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释

II 标准溶液

到刻度，混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硝酸镍溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 40mL 水、10mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10)，0.2 红紫酸铵混合指示剂，摇匀，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈蓝紫色。硝酸镍标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Ni}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Ni}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸镍标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；
 V ——硝酸镍溶液的体积，mL。

硝酸铅标准溶液 { $c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 称取 16.560g 硝酸铅 ($\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; $M_r=331.2$) 于 300mL 烧杯中，溶于适量硝酸溶液 (1+2000)，移入 1000mL 容量瓶中，用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度，混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硝酸铅溶液，置于 250mL 锥形瓶中，加 70mL 水，加 3mL 冰醋酸及 4g 六次甲基四胺，盐酸羟胺溶液 (100g/L)，3 滴二甲基酚橙指示液 (2g/L)，用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈亮黄色。硝酸铅标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Pb}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸铅标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；
 V ——硝酸铅溶液的体积，mL。

硝酸锶标准溶液 { $c[\text{Sr}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 称取 10.5815g 硝酸锶 [$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$; $M_r=211.63$]，于 200mL 烧杯中，加硝酸溶液 (1+2000) 溶解，转移到 1000mL 容量瓶中，并用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度，混匀。

[标定] 准确移取 20.00mL 上述硝酸锶溶液，置于 300mL 锥形瓶中，加 50mL 水，2mL 乙二胺，约加 10mg 甲基百里香酚蓝指示剂，立即用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由蓝色变为灰白色。硝酸锶标准溶液的浓度按下式计算：

$$c[\text{Sr}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Sr}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸锶标准溶液的浓度，mol/L；
 V_1 ——EDTA 标准溶液的体积，mL；
 c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度，mol/L；
 V ——硝酸锶溶液的体积，mL。

硝酸铜标准溶液 { $c[\text{Cu}(\text{NO}_3)_2]=0.05\text{mol/L}$ }

[配制] 称取 12.08g 硝酸铜 [$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $M_r=241.602$] 于 300mL 烧杯中，

溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述硝酸铜溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水, 15mL 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH10), 加 0.2 红紫酸铵混合指示剂, 摇匀, 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈紫蓝色。硝酸铜标准溶液浓度按下式计算:

$$c[\text{Cu}(\text{NO}_3)_2] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Cu}(\text{NO}_3)_2]$ ——硝酸铜标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的体积, mL;

c_1 ——乙二胺四乙酸二钠标准溶液的浓度, mol/L;

V ——硝酸铜溶液的体积, mL。

硝酸钍标准溶液 [$c[\text{Th}(\text{NO}_3)_4]=0.01\text{mol/L}$]

[配制] 称取 5.52g 硝酸钍 [$\text{Th}(\text{NO}_3)_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $M_r=552.1188$] 于 200mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 移取 5.00mL 上述硝酸钍标准溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 35mL 水和一片刚果红试纸, 滴加盐酸溶液 (1+3) 至溶液为蓝紫色, 加入 10mL HCl-KCl 缓冲溶液 (称取 3.7g KCl, 1mL HCl 溶于 1000mL 水中, 调至 pH2), 2 滴二甲酚橙指示液 (5g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈亮黄色为终点。硝酸钍标准溶液浓度按下式计算:

$$c[\text{Th}(\text{NO}_3)_4] = \frac{c_1 V_1}{V}$$

式中 $c[\text{Th}(\text{NO}_3)_4]$ ——硝酸钍标准溶液的浓度, mol/L;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

V ——硝酸钍溶液的体积, mL。

乙酸铵标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COONH}_4)=0.1\text{mol/L}$]

[配制] 准确称取经过纯度分析的 7.708g 乙酸铵 ($\text{CH}_3\text{COONH}_4$; $M_r=77.0825$), 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

[乙酸铵纯度的测定] 称取 0.2g 样品, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 水溶解, 40mL 中性甲醛溶液摇匀, 放置 30min。用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。乙酸铵的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.07708}{m} \times 100\%$$

式中 w ——乙酸铵的质量分数, %;

V ——试样消耗氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

II 标准溶液

0.07708——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙酸铵的质量。

乙酸钠标准溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COONa})=10\text{mg/mL}$]

[配制] 准确称取 13.6080g 经纯度测定的乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=136.0796$), 溶于水, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度。

[乙酸钠纯度的测定]

方法 1 称取 0.4g 样品, 准确至 0.0001g, 于 250mL 锥形瓶中, 溶于 25mL 水, 注入到强酸性阳离子交换树脂中, 以约 5mL/min 流量进行交换, 交换液收集于锥形瓶中, 用水分次洗涤树脂至滴下溶液呈中性。收集交换液和洗涤液, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.100\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈粉红色, 并保持 30s。同时做空白试验。乙酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{c(V_1 - V_2) \times 0.1361}{m} \times 100\%$$

式中 V_1 ——氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验氢氧化钠标准溶液的体积, mL;

c ——氢氧化钠标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1361——与 1.00mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=1.0\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的三水合乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$) 的质量。

方法 2 称取 1.5g 样品, 准确至 0.0001g, 置于黄金皿 (或铂皿) 中, 缓缓加热炭化, 灼烧至白, 冷却, 溶于 100mL 热水中, 加 10 滴溴甲酚绿-甲基红指示液, 用盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=0.500\text{mol/L}$] 滴定至溶液由绿色变为暗红色, 煮沸 2min, 冷却, 继续滴定至溶液呈暗红色。乙酸钠的质量分数 (w) 按下式计算:

$$w = \frac{cV \times 0.1361}{m} \times 100\%$$

式中 V ——试样消耗盐酸标准溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

m ——样品质量, g;

0.1361——与 1.00mL 盐酸标准溶液 [$c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$] 相当的, 以 g 为单位的乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$) 的质量。

乙酸铅标准溶液 [$c[\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2]=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 称取 18.97g 乙酸铅 [$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; $M_r=379.3$], 于 300mL 烧杯中, 溶于适量硝酸溶液 (1+2000), 移入 1000mL 容量瓶中, 用硝酸溶液 (1+2000) 稀释到刻度, 混匀。

[标定] 吸取 30.00mL 上述乙酸铅溶液, 置于 250mL 锥形瓶中, 加 40mL 水, 加 3mL 冰醋酸及 5g 六次甲基四胺, 3 滴二甲酚橙指示液 (1g/L), 用 EDTA 标准溶液 [$c(\text{EDTA})=0.0500\text{mol/L}$] 滴定至溶液呈亮黄色。乙酸铅标准溶液的浓度按下式计算:

$$c[\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2] = \frac{V_1 c_1}{V}$$

式中 $c[\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2]$ ——乙酸铅标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——EDTA 标准溶液的体积, mL;

c_1 ——EDTA 标准溶液的浓度, mol/L;

V ——乙酸铅溶液体积, mL。

III 非标准溶液

一、常用酸碱溶液

氨水溶液

(1) 氨水溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=0.01\text{mol/L}$] 量取 0.67mL 浓氨水于 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

(2) 氨水溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=0.5\text{mol/L}$] 量取 3.5mL 浓氨水，用水稀释至 100mL，混匀。

(3) 氨水溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=1\text{mol/L}$] 量取 6.7mL 浓氨水，用水稀释至 100mL，混匀。

(4) 氨水溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=6\text{mol/L}$] 量取 40mL 浓氨水，用水稀释至 100mL，混匀。

(5) 氨水溶液 (1+4) 量取 10mL 浓氨水，于 40mL 水中，混匀。

(6) 氨水溶液 [1+2; $c(\text{NH}_4\bullet\text{H})=4\text{mol/L}$] 量取 40mL 浓氨水，于 80mL 水中，混匀。

(7) 氨水溶液 [1+1; $c(\text{NH}_4\bullet\text{H})=7.5\text{mol/L}$] 量取 50mL 氨水，于 50mL 水中，混匀。

(8) 氨水溶液 [25.5g/L; (1+9)] 量取 100mL 氨水，用水稀释至 1000mL，混匀。

(9) 氨水溶液 [100g/L; (4+6)] 量取 400mL 氨水，用水稀释至 1000mL，混匀。

氨水-乙醇溶液 (10g/L)

取无水乙醇，加 40mL 浓氨水，继续用无水乙醇稀释至 100mL，混匀，即得。本溶液应置聚乙烯瓶中保存。

饱和硫化氢水溶液

将硫化氢气体通入不含二氧化碳的水中，至饱和为止（此溶液临用前制备）。

草酸溶液

(1) 草酸溶液 (20g/L) 称取 20g 草酸 ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$) 溶解于 700mL 水中，用水稀释至 1000mL，混匀。储于聚乙烯瓶中。

(2) 草酸溶液 (50g/L) 称取 5.0g 草酸，溶于水，并稀释至 100mL，混匀。储于聚乙烯瓶中。

(3) 草酸溶液 (200g/L) 称取 20g 草酸，溶于水，并稀释至 100mL，混匀。储于聚乙烯瓶中。

草酸-磷酸混合溶液

称取 15g 草酸，加水溶解，加入 34mL 磷酸 (85%)，加水稀释至 500mL，混匀。

III 非标准溶液

草酸-硫酸溶液

称取 5g 无水草酸 ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$) 或 7g 含 2 分子结晶水草酸 ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$), 溶于硫酸溶液 (1+1) 中, 用水稀释至 100mL, 混匀。

高氯酸溶液

(1) 高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 吸取 8.3mL 浓高氯酸于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(2) 高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.5\text{mol/L}$] 吸取 42.5mL 浓高氯酸于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(3) 高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=1\text{mol/L}$] 吸取 83.5mL 浓高氯酸于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(4) 高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=4\text{mol/L}(1+2)$] 吸取 167mL 浓高氯酸于适量水中, 用水稀释到 500mL, 混匀。

(5) 高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=6\text{mol/L}(1+1)$] 吸取 250mL 浓高氯酸于适量水中, 用水稀释到 500mL, 混匀。

铬酸溶液 (100g/L)

称取 100.0g 三氧化铬, 溶于硫酸溶液 (35%) 中, 用硫酸溶液 (35%) 稀释至 1000mL, 混匀。

硅钨酸溶液 (100g/L)

称取 10g 硅钨酸, 加 100mL 水溶解, 混匀, 即得。

磷酸溶液

(1) 磷酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{PO}_4)=0.5\text{mol/L}$] 将 33.5mL 磷酸 (85%) 于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 磷酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{PO}_4)=1\text{mol/L}$] 将 67mL 磷酸 (85%) 于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(3) 磷酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{PO}_4)=3\text{mol/L}$] 吸取 200mL 磷酸于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(4) 磷酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{PO}_4)=4.5\text{mol/L}$] 吸取 305mL 磷酸于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(5) 磷酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{PO}_4)=5\text{mol/L}; 1+2$] 吸取 333mL 磷酸于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(6) 磷酸溶液 [$1+9; c(\text{H}_3\text{PO}_4)=1.5\text{mol/L}$] 吸取 10mL 磷酸于适量水中, 用水稀释到 100mL, 混匀。

(7) 磷酸溶液 [$1+4; [c(\text{H}_3\text{PO}_4)=3\text{mol/L}]$] 吸取 10mL 磷酸溶于 40mL 水中, 混匀。

(8) 磷酸溶液 [$1+1; c(\text{H}_3\text{PO}_4)=7.5\text{mol/L}$] 吸取 50mL 磷酸溶于 100mL 水中, 混匀。

硫酸溶液

(1) 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.025\text{mol/L}$] 吸取 1.4mL 硫酸慢慢加入到适量水中, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(2) 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.05\text{mol/L}$] 吸取 2.8mL 浓硫酸慢慢加入适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(3) 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 吸取 5.6mL 浓硫酸慢慢加入适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(4) 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$] 将 56mL 浓硫酸缓慢加入到 600mL 水中, 边加边搅拌, 冷却, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

(5) 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=5\text{mol/L}$] 将 28mL 浓硫酸缓慢加入到 60mL 水中, 边加边搅拌, 冷却, 用水稀释到 100mL, 混匀。

(6) 硫酸溶液 (1+4) 将 20mL 浓硫酸缓慢加入到 80mL 水中, 边加边搅拌, 冷却。

(7) 硫酸溶液 (1+2) 将 50mL 浓硫酸缓慢加入到 100mL 水中, 边加边搅拌, 冷却。

(8) 硫酸溶液 (1+1) 将 50mL 浓硫酸缓慢加入到 50mL 水中, 边加边搅拌, 冷却。

(9) 硫酸溶液 [0.5% (体积分数)] 量取 5mL 硫酸, 缓缓加入到约 700mL 水中, 冷却, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(10) 硫酸溶液 [5% (体积分数)] 量取 50mL 硫酸, 缓缓加入到约 700mL 水中, 冷却, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(11) 硫酸溶液 [10% (体积分数)] 量取 100mL 硫酸, 缓缓加入到约 700mL 水中, 冷却, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(12) 硫酸溶液 [20% (体积分数)] 量取 200mL 硫酸, 缓缓加入到约 700mL 水中, 冷却, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(13) 硫酸溶液 [35% (体积分数)] 量取 35mL 硫酸, 缓缓加入到约 700mL 水中, 冷却, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(14) 硫酸溶液 [40% (体积分数)] 量取 400mL 硫酸, 缓缓加入到约 700mL 水中, 冷却, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

无氯硫酸溶液

将硫酸加热至冒白烟赶走 Cl^- 后使用。

浓硫酸-过氧化氢-水混合溶液 (2+3+1)

在 100mL 水中缓慢加入 200mL 浓硫酸, 混匀, 冷却后, 再加入 300mL 过氧化氢 (30%), 混匀, 备用。此液存放阴凉处, 可保存一个月。

偏磷酸溶液 (50g/L)

将 50g 偏磷酸溶解于 1000mL 水中, 混匀, 在 4℃ 下冷藏。

偏磷酸-乙酸溶液

称取 15g 偏磷酸, 加入 40mL 冰醋酸及 250mL 水, 加热, 搅拌, 使之逐渐溶解, 冷却

III 非标准溶液

后加水至 500mL，混匀。于 4℃ 冰箱可保存 (7~10)d。

偏磷酸-乙酸-硫酸溶液

称取 15g 偏磷酸，加入 40mL 冰醋酸，以硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=0.15\text{mol/L}$] 为稀释液，加热，搅拌，使之逐渐溶解，冷却后加水至 500mL，混匀。于 4℃ 冰箱可保存 (7~10)d。

硼酸溶液 (40g/L)

称取 4g 硼酸溶于蒸馏水中稀释至 100mL，混匀。

硼酸-乙酸钠溶液

称取 3g 硼酸，溶于 100mL 乙酸钠溶液 (500g/L) 中，混匀。临用前配制。

氢氟酸溶液 [$c(\text{HF})=1\text{mol/L}$]

吸取 35mL 浓氢氟酸于盛有适量水塑料烧杯中，用水稀释到 1000mL，混匀。用塑料瓶储存。

注：在配制过程中避免使用玻璃或石英器皿。

氢氧化钙溶液

(1) 氢氧化钙溶液 (3g/L) 称取 3g 氢氧化钙，置于试剂瓶中，加 1000mL 水，混匀，盖上瓶塞，用力振摇后，放置 1h。用时取上层清液。

(2) 氢氧化钙饱和溶液 称取 20g 氢氧化钙固体，加 100mL 水，振荡，使之溶解成饱和溶液，混匀，冷却后置于聚乙烯塑料瓶中，密塞，放置数日，澄清后备用。

氢氧化钾溶液

(1) 氢氧化钾溶液 [$c(\text{KOH})=0.1\text{mol/L}$] 称取 5.6g 氢氧化钾，分几次加入适量水中，不断搅拌使其溶解，冷却至室温后，用水稀释至 1000mL，混匀，保存在塑料容器中。

(2) 氢氧化钾溶液 [$c(\text{KOH})=0.5\text{mol/L}$] 称取 28g 氢氧化钾，分几次加入适量水中，不断搅拌使其溶解，冷却至室温后，用水稀释至 1000mL，混匀，保存在塑料容器中。

(3) 氢氧化钾溶液 [$c(\text{KOH})=1\text{mol/L}$] 称取 56g 氢氧化钾，分几次加入适量水中，不断搅拌使其溶解，冷却至室温后，用水稀释至 1000mL，混匀，保存在塑料容器中。

(4) 氢氧化钾溶液 [$c(\text{KOH})=5\text{mol/L}$] 称取 28g 氢氧化钾，分几次加入适量水中，不断搅拌使其溶解，冷却至室温后，用水稀释至 100mL，混匀，保存在塑料容器中。

(5) 氢氧化钾无菌溶液 (400g/L) 称取 40g 氢氧化钾，溶于经 121℃ 高压灭菌 30min 的 5g/L 氯化钠溶液中，配成 400g/L 氢氧化钾标准溶液，混匀，于 4℃ 保存备用。

(6) 氢氧化钾溶液 (500g/L) 称取 50g 氢氧化钾，用蒸馏水溶解，并稀释至 100mL。

(7) 饱和氢氧化钾溶液 称取 100g 氢氧化钾于塑料烧杯中，加适量水振摇，使之溶解成饱和溶液，混匀，冷却后置于聚乙烯塑料瓶中，密塞，放置数日，澄清后备用。

氢氧化钾-甲醇溶液

(1) 氢氧化钾-甲醇溶液 (14g/L) 溶解 1.4g 氢氧化钾于 5mL 水和 95mL 甲醇中，

混匀。

(2) 氢氧化钾-甲醇溶液 (76g/L) 取 15mL 氢氧化钾溶液 (330g/L), 用 50mL 无羰基的甲醇, 混匀, 使用期为 2 周。

氢氧化钾-乙醇溶液

(1) 氢氧化钾-乙醇溶液 (30g/L) 称取 30g 氢氧化钾, 溶于 100mL 水中, 用无醛的乙醇稀释至 1000mL, 混匀。放置 24h, 取清液使用。

(2) 氢氧化钾-乙醇溶液 (40g/L) 称取 4g 氢氧化钾, 加 100mL 精制乙醇使其溶解, 置冷暗处过夜, 取上部澄清液使用。溶液变黄褐色则应重新配制。

氢氧化锂溶液

(1) 氢氧化锂溶液 [$c(\text{LiOH}) = 1\text{mol/L}$] 称取 4.2g 一水氢氧化锂, 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 溶于 100mL 水中, 冷却后, 转移到塑料瓶中, 混匀, 待用。

(2) 氢氧化锂溶液 (10g/L) 称取 1.75g 一水氢氧化锂, 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 溶于 100mL 水中, 冷却后, 转移到塑料瓶中, 混匀, 待用。

氢氧化钠溶液

(1) 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.05\text{mol/L}$] 称取 2.0g 优级纯氢氧化钠 (NaOH) 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 溶于适量水, 加水稀释到 1000mL, 混匀。冷却后, 转移到塑料瓶中, 混匀, 待用。

(2) 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$] 称取 1.0g 优级纯氢氧化钠 (NaOH) 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 用水溶解, 并稀释到 250mL。

(3) 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.6\text{mol/L}$] 称取 24g 优级纯氢氧化钠 (NaOH) 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 分多次加入 1000mL 水, 溶解冷却后, 转移到塑料瓶中, 混匀, 待用。

(4) 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 2\text{mol/L}$] 称取 40.0g 优级纯氢氧化钠 (NaOH) 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 分多次加入 500mL 水, 溶解冷却后, 转移到塑料瓶中, 混匀, 待用。

(5) 氢氧化钠溶液 (50g/L) 称取 50g 优级纯氢氧化钠, 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 溶于水, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(6) 氢氧化钠溶液 (150g/L) 称取 15g 氢氧化钠于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 溶于水, 用水稀释至 100mL, 混匀。

(7) 饱和氢氧化钠溶液 称取 110g 氢氧化钠于塑料烧杯中, 加 100mL 水振摇, 使之溶解成饱和溶液, 混匀, 冷却后置于聚乙烯塑料瓶中, 密塞, 放置数日, 澄清后备用。

氢氧化钠-无水碳酸钠混合碱溶液

将氢氧化钠溶液 (100g/L) 与无水碳酸钠溶液 (100g/L) 按 2+1 体积比混合。

氢氧化钠-乙醇溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1\text{mol/L}$]

称取 10.0g 优级纯氢氧化钠 (NaOH) 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中, 分次加入 10% 乙醇

Ⅲ 非标准溶液

溶液，稀释到 250mL。

氢溴酸溶液 [$c(\text{HBr})=1\text{mol/L}$]

吸取 110mL 浓氢溴酸于适量水，用水稀释到 1000mL，混匀。

王水

(1) 王水浓溶液 移取 50mL 浓硝酸与 150mL 盐酸混合，即得。

(2) 王水溶液 (1+1) 移取 50mL 浓硝酸、150mL 盐酸于 200mL 水中，混匀，即得。

硝酸溶液

(1) 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=0.1\text{mol/L}$] 量取 6.4mL 浓硝酸于适量水中，加水稀释至 1000mL，混匀。

(2) 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=0.5\text{mol/L}$] 量取 32mL 浓硝酸于适量水中，加水稀释至 1000mL，混匀。

(3) 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=1\text{mol/L}$] 量取 64mL 浓硝酸于适量水中，用水稀释到 1000mL，混匀。用棕色玻璃瓶储存。

(4) 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=5\text{mol/L}$] 量取 62.5mL 浓硝酸于适量水中，用水稀释到 200mL，混匀。用棕色玻璃瓶储存。

(5) 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=6\text{mol/L}$] 量取 375mL 浓硝酸于适量水中，用水稀释到 1000mL，混匀。用棕色玻璃瓶储存。

(6) 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3)=8\text{mol/L}(1+1)$] 量取 100mL 浓硝酸于适量水中，用水稀释到 200mL，混匀。

(7) 硝酸溶液 [$1+99$; $c(\text{HNO}_3)=0.16\text{mol/L}$] 量取 1mL 浓硝酸于适量水中，用水稀释到 100mL，混匀。

(8) 硝酸溶液 [$1+4$; $c(\text{HNO}_3)=2.4\text{mol/L}$] 量取 50mL 浓硝酸于 200mL 水中，混匀。

(9) 硝酸溶液 [$1+2$; $c(\text{HNO}_3)=5.3\text{mol/L}$] 吸取 50mL 浓硝酸于 100mL 水中，混匀。

(10) 硝酸溶液 [5% (体积分数)] 量取 50mL 浓硝酸于适量水中，加水稀释至 1000mL，混匀。

(11) 硝酸溶液 [15% (体积分数)] 量取 150mL 浓硝酸于适量水中，加水稀释至 1000mL，混匀。

(12) 硝酸溶液 [20% (体积分数)] 量取 200mL 硝酸于适量水中，加水稀释至 1000mL，混匀。

(13) 硝酸溶液 [25% (体积分数)] 量取 250mL 硝酸于适量水中，加水稀释至 1000mL，混匀。

亚砷酸溶液 (10g/L)

称取 1g 亚砷酸 (三氧化二砷)，加入 30mL 氢氧化钠溶液，加热溶解，冷却后，缓慢加入乙酸到 100mL，混匀。

盐酸溶液

(1) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.05\text{mol/L}$] 吸取 4.2mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

(2) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$] 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

(3) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.3\text{mol/L}$] 吸取 25mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(4) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.5\text{mol/L}$] 吸取 42mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(5) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}$] 吸取 83mL 浓盐酸于预先盛有适量水 1000mL 容量瓶中, 混匀, 用水稀释到刻度。

(6) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 3\text{mol/L}(1+3)$] 吸取 25mL 浓盐酸预先盛有适量水的 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。混匀。常称为 1+3 盐酸溶液。

(7) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 4\text{mol/L}(1+2)$] 吸取 33.3mL 浓盐酸预先盛有适量水的 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。混匀。常称为 1+2 盐酸溶液。

(8) 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}(1+1)$] 吸取 100mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释到 200mL, 混匀。常称为 1+1 盐酸溶液。

(9) 盐酸溶液 [1+99; $c(\text{HCl}) = 0.12\text{mol/L}$] 吸取 1mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释到 100mL, 混匀。

(10) 盐酸溶液 [5%(体积分数)] 量取 50mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(11) 盐酸溶液 [10%(体积分数)] 量取 100mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(12) 盐酸溶液 [15%(体积分数)] 量取 150mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(13) 盐酸溶液 [20%(体积分数)] 量取 400mL 浓盐酸于适量水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

乙酸溶液

(1) 乙酸溶液 [5%(体积分数)] 量取 50mL 冰醋酸, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 乙酸溶液 [6%(体积分数)] 量取 60mL 冰醋酸, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(3) 乙酸溶液 [30%(体积分数)] 量取 300mL 冰醋酸, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

二、常用盐溶液

氨合五氰基亚铁酸三钠 [$\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NH}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$] 溶液 (1g/L)

称取 0.1g 氨合五氰基亚铁酸三钠, 加水溶解并稀释至 100mL, 混匀。转移至棕色瓶中, 储于冰箱中。

III 非标准溶液

氨基磺酸钠溶液 (3g/L)

称取 0.3g 氨基磺酸钠, 加入 3.0mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=2\text{mol/L}$], 用水稀释到 100mL, 混匀。

用途: 用于盐酸副玫瑰苯胺比色法测定二氧化硫。

饱和二氧化硫溶液

将二氧化硫气体在常温下 (15~25)°C 下通入水中, 至饱和为止。临用前制备。

饱和碘化钾溶液

称取 10g 碘化钾, 加 5mL 水, 混匀, 储于棕色瓶中。

饱和硫化钠溶液

称取 5g 硫化钠, 溶于 10mL 水和 30mL 丙三醇的混合溶液中, 混匀。

饱和硼砂溶液

称取 5.0g 硼酸钠 ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$), 溶于 100mL 热水中, 混匀, 冷却后备用。

饱和碳酸钾溶液

称取 50g 碳酸钾, 加 50mL 水, 微热助溶, 使用上清液。

饱和亚硫酸钠溶液

称取 28.5g 无水亚硫酸钠, 加约 70mL 水, 微热溶解后, 放冷, 稀释至 100mL, 混匀。

饱和氧化钙溶液

称取 3g 氧化钙加入到 1000mL 水中, 经剧烈搅拌或振摇后, 放置澄清, 取澄清液备用。

苯酚-亚硝基铁氰化钠溶液

称取 5g 苯酚, 0.025g 亚硝基铁氰化钠溶于水, 稀释到 500mL, 混匀。保存于阴凉暗处。可使用 1 个月。

草酸铵溶液

(1) 草酸铵溶液 (50g/L) 称取 25g 草酸铵, 溶解于水, 定容到 500mL, 混匀。

(2) 草酸铵溶液 $\{c[(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4]=1\text{mol/L}\}$ 称取 142.11g 草酸铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 稀释至 1000mL, 混匀。

(3) 草酸铵溶液 (35g/L) 称取 3.5g 草酸铵, 加水溶解并稀释到 100mL, 混匀。

草酸钾-磷酸氢二钠溶液

称取 3g 草酸钾, 7g 磷酸氢二钠, 溶解于 100mL 水中, 混匀。

草酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$]

称取 1.34g $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ，溶于适量水中，稀释至 100mL，混匀。

重铬酸钾溶液

(1) 重铬酸钾溶液 (6g/L) 称取 0.6g 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) 溶于水中，稀释到 100mL，混匀。

(2) 重铬酸钾溶液 [$c(\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$] 称取 29.418g 重铬酸钾 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) 溶于适量水中，稀释至 1000mL，混匀。

连二亚硫酸钠溶液 (20g/L)

称取 1.0g 连二亚硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$) 于烧杯中，加入 25mL 氢氧化钠溶液 (43g/L)，用水稀释至 50mL，混匀。1h 内使用。

次氯酸钠溶液

(1) 次氯酸钠溶液 (25g/L) 取 100g 漂白粉，加入 500mL 水，搅拌均匀。另将 80g 碳酸钠 ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) 溶于 500mL 温水中，再将两溶液混合、搅拌，澄清后过滤。此滤液含次氯酸浓度约为 25g/L。若用漂粉精制备，则碳酸钠的量可以加倍，所得溶液的浓度约为 50g/L。

注：污染的玻璃仪器用 10g/L 次氯酸钠溶液浸泡半天或用 50g/L 次氯酸钠溶液浸泡片刻后，即可达到去毒效果。用于消毒。

(2) 次氯酸钠溶液 (50g/L) 取适量分析纯次氯酸钠溶液（有效氯不低于 10%），加蒸馏水，稀释到 1000mL，配制成有效氯为 50g/L 的次氯酸钠溶液。为防止有效氯挥发，使用时现配。

$$V = \frac{1000 \times 50}{\rho}$$

式中 V ——所取次氯酸钠浓溶液体积，mL；

1000——配制的次氯酸钠溶液体积，mL；

50——配制的次氯酸钠溶液浓度，g/L；

ρ ——浓次氯酸钠溶液浓度，g/L。

次溴酸钠溶液

称取 20g 氢氧化钠，加 75mL 水溶解后，加 5mL 溴，用水稀释到 100mL，混匀。临用现配。

蛋白沉淀剂

溶液 I 称取 106g 铁氰化钾，用水溶解，定容到 1000mL，混匀。

溶液 II 称取 220g 乙酸锌用水溶解，加入 30mL 冰醋酸，用水定容到 1000mL，混匀。

淀粉-碘化锌溶液

溶液 I 称取 2.0g 可溶性淀粉与 20mL 水混合，注入 200mL 沸水中，加 10.0g 氯化

III 非标准溶液

锌，溶解。

溶液Ⅱ 称取 0.50g 金属锌粉和 1.0g 碘，加 10mL 水，搅拌至黄色消失，过滤。将滤液煮沸，冷却。

将溶液Ⅱ注入冷却后的溶液Ⅰ中，混匀，稀释至 500mL。储存于棕色瓶中，使用期为一周。

按以上方法制备的淀粉-碘化锌溶液应符合下述要求：量取 1mL 淀粉-碘化锌溶液，加 50mL 水、3mL 硫酸溶液 (1+5)，混匀，溶液不得呈现蓝色。溶液中加入 1 滴碘酸钾溶液 [$c(\frac{1}{6}\text{KIO}_3)=0.01\text{mol/L}$]，混匀，应立即产生蓝色。

碘溶液 [$c(\frac{1}{2}\text{I}_2)=0.1\text{mol/L}$]

称取 6.4g 升华碘和 15g 碘化钾，加水溶解，用水稀释到 500mL，混匀。储于棕色瓶中。

碘铂酸钾溶液

称取 20mg 氯化铂，加 2mL 水溶解后，加 25mL 碘化钾溶液 (40g/L)，如发生沉淀，可振摇使其溶解。加水稀释到 50mL，摇匀，即得。

碘-碘化钾溶液

(1) 碘-碘化钾溶液 取 0.1g 碘和 1.0g 碘化钾，用水溶解后，再加水至 250mL，混匀。

(2) 碘-碘化钾溶液 取碘 0.5g 与碘化钾 1.5g，加水 25mL 溶解，即得，混匀。

碘-碘化钾-氯化锌溶液

称取 100g 氯化锌于具玻璃塞的瓶中，加 60mL 水溶解，加入 20g 碘化钾和 0.5g 碘，瓶内要保留少量碘晶体以保证溶液饱和，使用前溶液需静置几小时。溶液可以保存数月。

碘化铋钾溶液

称取 0.85g 次硝酸铋，加 10mL 冰醋酸与 40mL 水溶解后，加 20mL 碘化钾溶液 (250g/L)，摇匀，即得。

碘化镉溶液 (50g/L)

称取 5g 碘化镉，加水溶解并稀释 100mL，混匀，即得。

碘化汞钾溶液

称取 1.36g 二氯化汞，加水 60mL 溶解，另称取 5g 碘化钾，加 10mL 水溶解，将两种溶液混合，加水稀释至 100mL，混匀，即得。

碘化钾溶液

(1) 碘化钾溶液 (50g/L) 称取 25.0g 碘化钾，用水溶解并稀释至 500mL，混匀，储于棕色瓶中，用时新配。

(2) 碘化钾溶液 [$c(\text{KI})=1\text{mol/L}$] 称取 166.00g 碘化钾溶于适量水中，用水稀释至

1000mL，混匀。于棕色瓶中保存。

碘化钾-硫脲还原溶液

称取 2.0g 碘化钾和 0.20g 硫脲于 50mL 烧杯中，加 10mL 水，微热，使之溶解，混匀，用时现配。

碘化物-草酸盐溶液

溶解 2.5g 碘化钾和 2.5g 草酸钾于适量水中，稀释至 100mL。可使用一周。

多硫化铵溶液

取多硫化铵溶液，加硫黄使饱和，混匀，即得。

EDTA 溶液 (100g/L)

称取 10g EDTA 二钠盐，微热溶于 100mL 水中，混匀。

二氯化汞溶液 (6.50g/L)

称取 6.5g 二氯化汞溶，于 100mL 水中，混匀。

二氯化汞-乙醇溶液 (30g/L)

称取 3g 二氯化汞，溶于 100mL 95% 乙醇中，混匀。

二氯亚硫酸汞钠溶液

称取 0.25g 亚硫酸钠，溶于 24mL 四氯汞钠溶液 (0.05mol/L)，混匀，试剂不稳定，需现用现配。

二水钼酸钠溶液 (140g/L)

称取 35g 二水钼酸钠于聚乙烯烧杯中，加入 200mL 50℃ 水，使其溶解，冷却至室温后移入 250mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀，立即移入聚乙烯瓶中。可使用一周。

二乙基二硫代氨基甲酸钠溶液 (1g/L)

称取 0.10g 二乙基二硫代氨基甲酸钠 (铜试剂)，溶于水，稀释至 100mL，混匀。使用期为一个月。

二乙基二硫代氨基甲酸银溶液 [Ag(DDTC)]

(1) 二乙基二硫代氨基甲酸银 [Ag(DDTC)]-吡啶溶液 (5g/L) 称取 1g 二乙基二硫代氨基甲酸银溶解于吡啶中，用吡啶稀释至 200mL，混匀。储于深色玻璃瓶中，密封，避光保存。此溶液约稳定两周。

(2) 二乙基二硫代氨基甲酸银-三乙基胺三氯甲烷溶液 (2.5g/L) 称取 0.25g 二乙基二硫代氨基甲酸银，用少量三氯甲烷溶解，加入 1.8mL 三乙基胺，用三氯甲烷稀至 100mL，混匀。静置过夜，过滤，储存于棕色瓶中。避光保存，一周内有效。

III 非标准溶液

钒(IV)溶液 (117g/L)

称取 11.7g 偏钒酸铵 (NH_4VO_3) 于 250mL 烧杯中, 加入 100mL 硫酸溶液 (1+9), 溶解后加 5g 抗坏血酸, 微热并搅拌至溶液成透明的深蓝色, 储于滴瓶中, 并稀释到 100mL, 混匀。于冰箱内保存。

钒钼酸铵试剂

A 液: 称取 25g 钼酸铵 [$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$], 溶于 400mL 水中, 混匀。

B 液: 称取 1.25g 偏钒酸铵 (NH_4VO_3) 溶于 300mL 沸水中, 冷却后加 250mL 浓硝酸。然后将 A 液缓缓倾入 B 液中, 不断搅匀, 并用水稀释至 1000mL, 混匀, 储于棕色瓶中。

钒酸铵溶液

(1) 钒酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{VO}_3)=0.0030\text{mol/L}$] 称取 0.2949g 钒酸铵于烧杯中, 加入少量水, 加入 250mL 硫酸 (1+1), 使其全部溶解, 稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 钒酸铵溶液 (2.5g/L) 称取 0.25g 钒酸铵, 加水溶解, 并稀释到 100mL, 混匀, 即得。

费林试液

溶液 A: 称取 34.7g 硫酸铜五水合物 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于水, 移入 500mL 容量瓶中用水稀释至刻度, 混匀。

溶液 B: 称取 173.0g 酒石酸钠四水合物 ($\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) 和 50.0g 氢氧化钠 (NaOH), 溶于水, 移入 500mL 容量瓶中用水稀释至刻度, 混匀。使用前, 若有沉淀, 滤出清液。

混合费林溶液: 将溶液 A 和溶液 B 按同体积混合。此液仅在使用前配制。

氟化钠溶液 [$c(\text{NaF})=0.5\text{mol/L}$]

称取 2.1g 氟化钠, 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

氟化钠饱和溶液

称取 10g 氟化钠溶于 200mL 水中, 混匀, 搅拌至饱和, 过滤备用。

福林溶液

称取 10g 钨酸钠与 2.5g 钼酸钠, 加 70mL 水、5mL 磷酸 (85%) 与 10mL 盐酸, 置 200mL 烧杯中, 缓缓加热回流 10h, 冷却, 再加 15g 硫酸锂、5mL 水与 1 滴溴滴定液煮沸约 15min, 至溴除尽, 冷却至室温, 加水稀释到 100mL。过滤, 滤液作为储备液。置棕色瓶中, 于冰箱中保存, 临用前, 移取 2.5mL 储备液, 加水稀释至 10mL, 摇匀, 即得。

改良碘化铋钾溶液

A 液: 称取 0.85g 次硝酸铋, 加 10mL 冰醋酸与 40mL 水溶解, 混匀。

B液：称取 8.0g 碘化钾，加 20mL 水溶解，混匀。

分别各取 5.0mL A、B 溶液，加 60mL 水，20mL 冰醋酸摇匀，混合，即得。

高碘酸钾溶液 (7.5g/L)

称取 0.75g 高碘酸钾于 100mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$] 中，置于水浴上加热使其溶解，混匀。

高碘酸钠溶液 (60g/L)

称取 60g 高碘酸钠 (NaIO_4)，置于烧杯中，溶于适量水中，溶解时不能加热，如溶液不澄清，用砂芯漏斗过滤（勿用滤纸过滤），将溶液转移到 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度。将溶液装在带玻璃塞的避光容器中。

按以下方法检验溶液的适用性：吸移 10mL 上述溶液于 250mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。将 0.550g 甘油溶解在 50mL 水中，用移液管加入 50mL 稀高碘酸溶液。另吸移 50mL 上述溶液到盛有 50mL 水的烧杯中，作为空白。静置 30min，随之各加 5mL 盐酸和 10mL 碘酸钾溶液，转动使之混匀。静置 5min 后加 100mL 水，在不断搅动下用硫代硫酸钠 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.1\text{mol/L}$] 溶液滴定，接近终点时加淀粉溶液。用于甘油-高碘酸盐混合物与空白试验的硫代硫酸钠溶液的体积比应在 0.750~0.765 之间。

高氯酸铜溶液

称取 0.04g 氧化铜，加高氯酸 0.25mL，温热溶解，用水稀释至 50mL，混匀。

高氯酸铁溶液

(1) 高氯酸铁溶液 (60g/L) 称取 6g 高氯酸铁溶于 100mL 的高氯酸溶液 [$c(\text{HClO}_4)=4\text{mol/L}$] 中，混匀。

(2) 高氯酸铁-乙醇溶液 量取 10mL 高氯酸 (70%)，缓缓分次加入 0.8g 铁粉，微热溶解，冷却，加无水乙醇稀释至 100mL，即得。用时取 20mL 上述溶液，加 6mL 高氯酸 (70%)，用无水乙醇稀释至 500mL，混匀。

高锰酸钾溶液

(1) 高锰酸钾溶液 (40g/L) 称取 40g 高锰酸钾 (KMnO_4) 溶于水中，稀释至 1000mL，混匀。储于棕色瓶中，置于暗处。该溶液可保存一周。

(2) 高锰酸钾溶液 [$c(\text{KMnO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 称取 15.803g 高锰酸钾 (KMnO_4)，溶于适量水中，稀释至 1000mL，混匀。

高锰酸钾-磷酸溶液 (30g/L)

称取 3g 高锰酸钾，加入 15mL 磷酸与 70mL 水的混合溶液中，溶解后加水至 100mL。储于棕色瓶内。保存时间不宜过长。

铬酸钡悬浮液

方法 1 称取 1g 精制后的铬酸钡，溶于 100mL 乙酸 (1+35) 和 100mL 盐酸 (1+50)

III 非标准溶液

混合液中，充分摇匀，放置过夜。

方法2 称取 1.944g 铬酸钾与 2.444g 氯化钡 ($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，分别溶于 100mL 水中，加热至沸腾。将两液共同倾入 300mL 烧杯中，生成黄色铬酸钡沉淀。待沉淀沉降后，倾出上层液体，然后每次用 100mL 水冲洗沉淀 5 次左右。最后加水至 100mL 成混悬液，每次使用前混匀。

注：铬酸钡的精制 称取 6g 铬酸钡，溶解于 50mL 盐酸 (1+5) 中，稀释至 400mL，加热至 (70~80)℃，静置，加数滴溴百里酚蓝指示液，然后加入氨水 (1+7) 使之重新沉淀，直至溴百里酚蓝变色。沉淀用 500mL 温水分数次洗涤，过滤，再以少量水洗涤数次。沉淀于 (110±2)℃ 干燥 1h，磨细，储存备用。

铬酸钾溶液

(1) 铬酸钾溶液 [$\rho(\text{K}_2\text{CrO}_4)=100\text{g/L}$] 称取 100g 铬酸钾于烧杯中，加水溶解后，加热煮沸，冷却后用无二氧化碳水稀释至 1000mL，混匀，用前过滤。

(2) 铬酸钾溶液 [$c(\text{K}_2\text{CrO}_4)=1\text{mol/L}$] 称取 194.19g 铬酸钾 (K_2CrO_4) 溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

硅酸钠溶液 (250g/L)

称取 25g 硅酸钠，溶于适量水中，用水稀释到 100mL，混匀。

硅钨酸溶液 (100g/L)

称取 10g 硅钨酸，加水溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。

过硫酸铵溶液 { $c[(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8]=0.1\text{mol/L}$ }

称取 2.2820g 过硫酸铵 ($(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$) 溶于适量水中，稀释至 100mL，混匀。用时新配。

过氧化氢溶液

(1) 过氧化氢溶液 (0.0021%) 在 200mL 水中加 0.7mL 30% 或 7mL 3% 过氧化氢溶液，置于 500mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

(2) 过氧化氢溶液 (3%) 移取 3mL 过氧化氢溶液 (30%) 加水稀释至 30mL，混匀。

含碘酒石酸铜溶液

称取 7.5g 硫酸铜，25g 酒石酸钾钠，25g 无水碳酸钠，20g 碳酸氢钠与 5g 碘化钾，依次溶于 800mL 水中；另取 0.535g 碘酸钾，加适量水溶解后，缓缓加入上述溶液中，再加水稀释到 1000mL，混匀，即得。

环己二胺四乙酸二钠 (CDTA-2Na) 溶液 [$c(\text{CDTA-2Na})=0.05\text{mol/L}$]

称取 18.2g CDTA-2Na，溶于 65mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1.5\text{mol/L}$] 中，用水稀释到 1000mL，混匀。

甲基碘化镁溶液

将 28g 镁屑 [金属镁屑：使用前于 60℃~80℃ 干燥 30min] 置于干燥的锥形瓶中，加

入用金属钠脱水过的无水石油醚至没过镁屑，加约 800mL 无水乙醚（用钠脱水）和 142g 碘甲烷（分析纯，使用前用蒸馏水洗涤三次，用无水硫酸钠脱水，重新蒸馏）混合液从分液漏斗中加入锥形瓶内。开始加入 90mL 混合液，然后用 1h 滴加完其余混合液，使反应保持在回流状态。加毕，再加热回流 1.5h。将甲基碘化镁溶液转移到干燥的棕色试剂瓶中，干燥器内保存备用。

碱性碘化汞钾溶液

(1) 碱性碘化汞钾溶液 (135g/L) 称取 10g 碘化钾与 13.5g 碘化汞，加水溶解并稀释至 100mL，临用前与等体积的氢氧化钠溶液 (250g/L) 混合。

(2) 碱性碘化汞钾溶液 称取 10g 碘化钾，加 10mL 水溶解后，缓缓加入二氯化汞的饱和水溶液，随加随搅拌，至生成的红色沉淀不再溶解，加 30g 氢氧化钾，溶解后，再加 1mL 以二氯化汞饱和的水溶液，并用适量的水稀释成 200mL，静置，使沉淀，即用。用时取上层的清液。

[检查] 取 2mL 本溶液，加入 50mL 含氮 0.05mg 的水中，应即时显黄棕色。

碱性枸橼酸铜溶液

(1) 溶液 1 称取 17.3g 结晶硫酸铜与 115.0g 枸橼酸，加温热的水溶解并稀释到 200mL，混匀。

(2) 溶液 2 称取 185.3g 在 180℃ 干燥 2h 的无水碳酸钠，加水溶解并稀释到 500mL，混匀。

临用前取 50mL 溶液 2，在不断振摇下，缓缓加入到 20mL 溶液 1 中，冷却后，加水稀释至 100mL，混匀，即得。

碱性酒石酸铜溶液

(1) 溶液 1 称取 34.639g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)，加适量水溶解，加 0.5mL 硫酸，再加水稀释至 500mL，混匀。用精制石棉过滤。

(2) 溶液 2 称取 173g 酒石酸钾钠与 50g 氢氧化钠，加适量水溶解，并稀释至 500mL，混匀，用精制石棉过滤，储存于橡胶塞玻璃瓶内。

用时将两溶液等体积混合，即得。

碱性连二亚硫酸钠溶液

称取 50g 连二亚硫酸钠，加 250mL 水溶解，加 40mL 含 28.57g 氢氧化钠的水溶液，混合，即得。临用新制。

碱性铁氰化钾溶液

将铁氰化钾溶液 (10g/L) 与氢氧化钠溶液 (150g/L) 按 1 + 14 体积比配制。现用现配。

碱性铜试剂

(1) 溶液 1 称取 25g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于 100mL 水中。

III 非标准溶液

(2) 溶液 2 称取 144g 碳酸钠溶于 (300~400)mL 50℃ 的水中。

(3) 溶液 3 称取 50g 柠檬酸 ($C_6H_8O_7 \cdot H_2O$) 溶于 50mL 水中。

将溶液 3 缓慢加入溶液 2 中, 边加边搅拌直到停止产生气泡。将溶液 1 加到此混合液中并连续搅拌, 冷却至室温后, 转移到 1000mL 容量瓶中, 稀释到刻度, 混匀。放置 24h 后使用, 若出现沉淀, 过滤后使用。

碱性溴化钠溶液 (8g/L)

称取 160g 氢氧化钠和 8g 溴化钠溶于 1000mL 水中, 加热浓缩至 600mL, 以除去试剂中所含的氨, 冷却后加水稀释到 1000mL, 混匀, 储于塑料瓶中备用。

碱性亚硝基铁氰化钠溶液

分别称取 1g 亚硝基铁氰化钠与碳酸钠, 加水溶解并稀释到 100mL, 混匀, 即得。

碱性乙酸铅溶液 (500g/L)

(1) 碱性乙酸铅溶液 称取 50g 碱性乙酸铅, 加 100mL 水溶解, 混匀, 静置过夜。

(2) 碱式乙酸铅溶液 称取 14g 氧化铅, 加 10mL 水, 研磨成糊状, 用 10mL 水洗入玻璃瓶中, 加 70mL 含乙酸铅 22g 的水溶液, 用力振摇 5min 后, 时时振摇, 放置 7 日, 过滤, 加新煮沸过的冷水稀释到 100mL, 混匀, 即得。

焦磷酸钠溶液 (5g/L)

称取 0.5g 焦磷酸钠, 加水溶解, 并稀释至 100mL, 混匀, 储存于试剂瓶中。

焦锑酸钾溶液

称取 2g 焦锑酸钾, 准确至 0.01g, 加 100mL 水, 煮沸约 5min 后, 迅速冷却, 加 10mL 氢氧化钠溶液 (150g/L), 放置 24h 后, 过滤。

焦亚硫酸钾-乙二胺四乙酸二氢钠溶液

将 0.87g 焦亚硫酸钾 ($K_2S_2O_5$) 和 0.20g 乙二胺四乙酸二氢钠 (Na_2H_2EDTA) 溶于水中, 并移入 1000mL 容量瓶, 加水至刻度, 充分混合。

酒石酸钾钠溶液 (500g/L)

称取 50g 酒石酸钾钠 [$KNaC_4H_4O_6 \cdot 4H_2O$] 于烧杯中, 加 100mL 水, 加热煮沸, 使约减少 20mL 或到不含氨为止。冷却后用水稀释到 100mL, 混匀。

如酒石酸钾钠不纯, 可按下述方法纯化后配制, 纯化方法: 称取 25g 酒石酸钾钠于烧杯中, 加 80mL 水, 加 5 滴百里酚蓝指示液, 用浓氨水调至蓝色。移入分液漏斗中, 每次用 5mL 双硫脲-三氯甲烷溶液 (0.001%) 萃取, 至有机相仅呈双硫脲的绿色为止。弃去有机相, 再每次用 10mL 三氯甲烷萃取除去残留的双硫脲, 至三氯甲烷相为无色为止。弃去有机相, 将水相用脱脂棉过滤后用水稀释到 100mL, 混匀。

酒石酸氢钠溶液 (100g/L)

称取 1g 酒石酸氢钠, 加 10mL 水溶解, 混匀, 即得。临用新制。

酒石酸锶钾溶液 (3.0g/L)

称取 1.5g 酒石酸锶钾，溶于水，稀释至 500mL，混匀。

酒石酸铁溶液 (1g/L)

称取 1.0g 硫酸亚铁，5.0g 酒石酸钾钠，加水溶解，并定容至 1000mL，混匀，此液可稳定 10d。

库仑原电池法测臭氧用电解液

称取 178g 溴化钾，16.6g 碘化钾，12g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$)，4.5g 磷酸二氢钾溶于 1000mL 水中，混匀 (pH6)。

雷氏盐 (二氨基四硫代氰酸铬铵) 甲醇溶液 $\{\rho\{[\text{NH}_4\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{SCN})_4]=40\text{g/L}\}$

称取 4g 雷氏盐溶于甲醇，加甲醇稀释至 100mL，混匀，置冰箱内保存。

连二亚硫酸钠溶液 (2g/L)

称取 0.20g 连二亚硫酸钠于烧杯中，溶解于少量氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.3\text{mol/L}$] 中，转移到 100mL 棕色容量瓶中，以氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.3\text{mol/L}$] 定容，混匀。此溶液必须在临使用前新配制，超过 1.5h 后不宜使用。

邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.1\text{mol/L}$]

取适量邻苯二甲酸氢钾 115℃ 干燥至恒重，称取 10g 邻苯二甲酸氢钾溶于适量水中，移入 500mL 容量瓶，用水稀释至刻度，混匀。

邻二氮菲亚铁溶液

称取 0.695g 七水合硫酸亚铁 ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)，溶解于 100mL 水中，加 1.485g 一水合邻二氮菲并加热以助溶解。

磷钼酸溶液 (50g/L)

称取 5g 磷钼酸，加无水乙醇溶解，稀释到 100mL，混匀，即得。

磷试液

称取 0.2g 对甲氨基苯酚硫酸盐，加 100mL 水使溶解后，加 20g 焦亚硫酸钠，溶解，混匀，即得。本溶液应置棕色具塞玻璃瓶中保存，配制两周后即不适用。

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=1\text{mol/L}$]

称取 136g 磷酸二氢钾 (优级纯)，溶于蒸馏水，用水定容至 1000mL，混匀。

磷酸二氢钠溶液

(1) 磷酸二氢钠溶液 [$c(\text{NaH}_2\text{PO}_4)=0.01\text{mol/L}$] 称取 1.56g 磷酸二氢钠 ($\text{NaH}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot$

III 非标准溶液

2H₂O), 准确到 0.01g 溶于蒸馏水中, 定容到 100mL, 混匀, 经微孔滤膜 (0.45μm) 过滤, 备用。

(2) 磷酸二氢钠溶液 (200g/L) 称取 20.0g 磷酸二氢钠 (NaH₂PO₄ · 2H₂O) 溶于水, 加 1mL 硫酸溶液 (20%), 稀释至 100mL, 混匀。

磷酸钠溶液 [$c(\text{Na}_3\text{PO}_4)=0.1\text{mol/L}$]

称取 1.6394g 磷酸钠 (Na₃PO₄), 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

磷酸氢二铵溶液

(1) 磷酸氢二铵溶液 (400g/L) 称取 40g 磷酸氢二铵 [(NH₄)₂HPO₄], 溶于水中, 稀释到 100mL, 混匀。

(2) 磷酸氢二铵溶液 { $c[(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4]=1\text{mol/L}$ } 称取 132.06g 磷酸氢二铵 [(NH₄)₂HPO₄], 溶于适量水中, 并稀释至 1000mL, 混匀。

磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.1\text{mol/L}$]

称取 3.5814g 磷酸氢二钠 [(Na₂HPO₄ · 12H₂O)], 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

磷钨酸溶液 (10g/L)

称取 1g 磷钨酸, 加水溶解并稀释到 100mL, 混匀, 即得。

磷钨酸钼溶液

称取 10g 钨酸钠与 2.4g 磷钼酸, 加 70mL 水与 5mL 磷酸, 回流煮沸 2h, 冷却, 加水稀释至 100mL, 混匀, 即得。本溶液应置玻璃瓶中, 在暗处保存。

硫代硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=1\text{mol/L}$]

称取 24.818g 硫代硫酸钠 (Na₂S₂O₃ · 5H₂O), 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

硫化铵溶液

(1) 硫化铵饱和溶液 取 60mL 氨溶液 (2+3), 通硫化氢气体饱和后, 再加 40mL 氨溶液, 混匀。

(2) 硫化铵溶液 移取 100mL 无二氧化碳的氨水, 通入硫化氢气体至溶液变为黄色。

(3) 硫化铵溶液 [$c(\text{NH}_4)_2\text{S}=6\text{mol/L}$] 通硫化氢气体于 200mL 浓氨水中直至饱和, 然后加浓氨水 200mL, 并用中水稀释至 1000mL, 混匀。

硫化钠溶液

(1) 硫化钠溶液 称取 5g 硫化钠, 溶于 10mL 水和 30mL 甘油的混合液中, 或将 30mL 水和 90mL 甘油混合后分成二等份, 一份加 5g 氢氧化钠溶解后通入硫化氢气体 (用硫化铁加稀盐酸产生) 使溶液饱和后, 将另一份水和甘油混合液倒入, 混合均匀后装入瓶中, 置于棕色瓶中。3 个月内有效。

(2) 硫化钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S})=1\text{mol/L}$] 称取 240.18g 硫化钠 ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$), 40g 氢氧化钠, 溶于适量水中, 稀释至 1000mL, 混匀。

硫化氢饱和水溶液

将硫化氢气体通入无二氧化碳的水中, 到饱和为止。

本溶液应置棕色瓶内, 在暗处保存。本溶液如无明显的硫化氢臭, 或与等体积的三氯化铁溶液混合时不能生成大量的硫沉淀, 即不适用。

硫氰酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{SCN})=1\text{mol/L}$]

称取 7.612g 硫氰酸铵 (NH_4SCN), 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硫氰酸铬铵溶液 (25g/L)

称取 0.5g 硫氰酸铬铵, 加 20mL 水, 振摇 1h 后, 过滤, 即得。临用新制。配成后 48h 即不适用。

硫氰酸汞-乙醇溶液 (4g/L)

称取 0.4g 硫氰酸汞用无水乙醇溶解, 用无水乙醇稀释到 100mL, 混匀。

硫氰酸钾溶液 [$c(\text{KSCN})=1\text{mol/L}$]

称取 9.718g 硫氰酸钾 (KSCN), 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硫酸铵溶液 (300g/L)

称取 30g 硫酸铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$], 用水溶解并加水至 100mL, 混匀。

硫酸铬溶液 { $c[\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3]=0.1\text{mol/L}$ }

称取 7.164g 硫酸铬 [$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$] 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硫酸镉溶液 [$c(\text{CdSO}_4)=0.14\text{mol/L}$]

称取 37g 硫酸镉 ($\text{CdSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$), 用水溶解, 定容至 1000mL, 混匀。

硫酸汞溶液 [$c(\text{HgSO}_4)=0.23\text{mol/L}$]

称取 5g 黄氧化汞, 加 40mL 水后, 缓缓加入 20mL 硫酸, 随加随搅拌, 再加 40mL 水, 搅拌, 使其溶解, 混匀, 即得。

硫酸钴溶液

(1) 硫酸钴溶液 [$c(\text{CoSO}_4)=0.003\text{mol/L}$] 称取 0.0843g 分析纯硫酸钴 ($\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$), 加蒸馏水溶解, 并定容至 100mL, 混匀。

(2) 硫酸钴溶液 [$c(\text{CoSO}_4)=1\text{mol/L}$] 称取 281.10g 硫酸钴 ($\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中, 并稀释至 1000mL, 混匀。

III 非标准溶液

硫酸钾溶液 [$c(\text{K}_2\text{SO}_4)=0.1\text{mol/L}$]

称取 1.7425g 硫酸钾 (K_2SO_4), 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硫酸钾乙醇溶液 (0.2g/L)

称取 0.20g 硫酸钾, 溶于 700mL 水中, 用乙醇 (95%) 稀释至 1000mL, 混匀。

硫酸铝溶液 [$c[\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3]=1\text{mol/L}$]

称取 66.641g 硫酸铝 [$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$] 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

硫酸镁溶液 [$c(\text{MgSO}_4)=1\text{mol/L}$]

称取 24.647g 硫酸镁 ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$), 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

硫酸锰溶液 [$c(\text{MnSO}_4)=1\text{mol/L}$]

称取 223.06g 硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$), 溶于适量水中, 稀释至 1000mL, 混匀。

硫酸锰-磷酸-硫酸溶液

称取 67.0g 硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 溶于 500mL 水中, 加 138mL 磷酸及 130mL 硫酸, 稀释至 1000mL, 混匀。

硫酸钠溶液

(1) 硫酸钠溶液 (20g/L) 取适量无水硫酸钠于 600℃ 灼烧 4h 后, 保存于干燥器中备用。称取 2g 无水硫酸钠溶于 100mL 蒸馏水中, 混匀。

(2) 硫酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$] 称取 322.17g 硫酸钠 $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$, 溶于适量水中, 稀释至 1000mL, 混匀。

硫酸镍溶液 [$c(\text{NiSO}_4)=1\text{mol/L}$]

称取 28.086g 硫酸镍 ($\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$), 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硫酸钛溶液 (1g/L)

称取 0.1g 硫酸钛, 加 100mL 硫酸, 加热溶解, 冷却, 混匀, 即得。

硫酸铁溶液 (50g/L)

称取 50g 硫酸铁, 加 200mL 水溶解后, 慢慢加入 100mL 硫酸, 冷却后加水至 1000mL, 混匀。

硫酸铁铵溶液

(1) 硫酸铁铵溶液 (1g/L) 称取 0.1g 硫酸铁铵, 加 2mL 稀硫酸 (10%), 加水稀释到 100mL, 混匀。

(2) 硫酸铁铵溶液 (10g/L) 称取 1g 硫酸铁铵 [优级纯, $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$] 溶

于盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 中，并稀释到 100mL，混匀。

(3) 饱和硫酸铁铵溶液 称取 50g 硫酸铁铵溶于 100mL 水中，混匀，如有沉淀需过滤。

硫酸铜溶液

(1) 硫酸铜溶液 (100g/L) 称取 10g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于水，稀释到 100mL，混匀。

(2) 硫酸铜溶液 [$c(\text{CuSO}_4)=0.25\text{mol/L}$] 称取 62.42g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于水，稀释到 1000mL，混匀。

(3) 硫酸铜溶液 (20g/L) 称取 2g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)，溶于水，加两滴硫酸，稀释至 100mL，混匀。

(4) 硫酸铜溶液 [$c(\text{CuSO}_4)=1\text{mol/L}$] 称取 249.68g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

硫酸铜铵溶液

取硫酸铜溶液适量，缓缓滴加氨溶液，至初生的沉淀将近完全溶解，静置，倾取上层的清液，混匀，即得。临用新制。

硫酸锌溶液

(1) 硫酸锌溶液 将 53.5g 的七水硫酸锌 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 溶于水中，并稀释至 100mL，混匀。

(2) 硫酸锌溶液 [$c(\text{ZnSO}_4)=1\text{mol/L}$] 称取 287.55g 硫酸锌 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)，溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

硫酸亚铁溶液

(1) 硫酸亚铁溶液 (40g/L) 称取 4.0g 硫酸亚铁 ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)，溶于 100mL 硫酸溶液 (1+20)，摇匀，过滤。

(2) 硫酸亚铁溶液 (50g/L) 称取 5.0g 硫酸亚铁 ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)，溶于适量水中，加 10mL 硫酸，稀释至 100mL，混匀。

硫酸亚铁铵溶液 [$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$]

(1) 硫酸亚铁溶液 (170g/L) 称取 170.2g 六水合硫酸亚铁铵溶于水，加入 20mL 硫酸溶液 (50%) 溶解，用水定容至 1000mL。加入 2 片铝片稳定。

(2) 硫酸亚铁铵溶液 (100g/L) 称取 10.0g 硫酸亚铁铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$]，溶于适量水中，加 10mL 硫酸，稀释至 100mL，混匀。

(3) 硫酸亚铁铵溶液 { $c[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2]=0.1\text{mol/L}$ } 称取 39.213g 硫酸亚铁铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$]，溶于适量水中，加 10mL 浓硫酸，再用水稀释至 1000mL，混匀。用时新配。

硫酸银溶液 (10g/L)

称取 1.0g 硫酸银，溶于 50mL 硫酸溶液 (40%) 中，稀释至 100mL，混匀。

氯饱和溶液

将氯气通入水中，直到饱和，制成氯的饱和水溶液，混匀。临用新制。

氯化铵溶液

(1) 氯化铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Cl}) = 1\text{mol/L}$] 称取 5.349g 氯化铵 (NH_4Cl)，溶于适量水中，稀释至 100mL，混匀。

(2) 氯化铵溶液 (105g/L) 称取 10.5g 氯化铵，加水溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。

(3) 氯化铵溶液 (200g/L) 称取 20g 氯化铵溶于水，并稀释到 100mL，混匀。

(4) 饱和氯化铵溶液 溶解 370g 氯化铵于 1000mL 水中，搅拌溶解，过滤备用。

氯化铵-氨饱和溶液

取浓氨水，加等量的水稀释后，加氯化铵使其饱和，混匀，即得。

氯化铵镁溶液

称取 5.5g 氯化镁与 7g 氯化铵，加 65mL 水溶解后，加 35mL 氨溶液，置玻璃瓶内，放置数日后，混匀，过滤，即得。本溶液如显浑浊，应过滤后使用。

氯化钯溶液

称取 1.00g 氯化钯 (PdCl_2) 于 100mL 烧杯中，加入 20mL 硝酸，5mL 盐酸，加热溶解后加入 45mL 硝酸，冷却后，加水至 600mL，混匀。

氯化钡溶液

(1) 氯化钡溶液 (100g/L) 称取 100g 氯化钡 ($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，溶于水中，并稀释到 1000mL，混匀。

(2) 氯化钡溶液 [$c(\text{BaCl}_2) = 0.02\text{mol/L}$] 称取 2.40g 氯化钡，溶于 500mL 水中，混匀，室温放置 24h，使用前过滤。

氯化铋溶液 [$c(\text{BiCl}_3) = 1\text{mol/L}$]

称取 31.534g 氯化铋 (BiCl_3) 溶于适量盐酸溶液 (1+5) 中，并稀释至 100mL，混匀。

氯化铂溶液 (130g/L)

称取 2.6g 氯化铂，加 20mL 水溶解，混匀，即得。

氯化碘-冰醋酸溶液 (韦氏溶液) (16.2g/L)

称取 16.2g 氯化碘于烧杯中，用 1000mL 冰醋酸溶解。或称取 13g 碘用 1000mL 冰醋酸溶解，通入干燥氯气至溶液由棕色变为橘红色为止，混匀。

氯化钙溶液

(1) 氯化钙溶液 [$c(\text{CaCl}_2) = 1\text{mol/L}$] 称取 21.98g 氯化钙 ($\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶于适

量水中，并稀释至 100mL，混匀。

(2) 氯化钙溶液 (400g/L) 称取 40g 无水氯化钙，溶于 100mL 水中，加 3 滴酚酞指示液，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 中和后过滤备用。

氯化钙-氨溶液

称取 1.1g 氯化钙，用少量盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 溶解，加氢氧化铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=6.0\text{mol/L}$] 至 400mL，混匀。

氯化铬溶液 [$c(\text{CrCl}_3)=0.1\text{mol/L}$]

称取 2.6645g 氯化铬 ($\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中，并稀释至 100mL，混匀。

氯化镉溶液 [$c(\text{CdCl}_2)=0.1\text{mol/L}$]

称取 1.8321g 氯化镉 ($\text{CdCl}_2 \cdot 2.5\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中，并稀释至 100mL，混匀。

氯化汞溶液 [$c(\text{HgCl}_2)=0.1\text{mol/L}$]

称取 2.7150g 氯化汞 (HgCl_2) 溶于适量水中，并稀释至 100mL，混匀。毒性极强，使用中要注意。

氯化钴 ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶液

(1) 氯化钴 ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶液 (59.5g/L) 称取 5.95g 氯化钴，用 1 份盐酸溶液 (32%) 及 39 份水混合溶解，稀释至 100mL，混匀。

(2) 氯化钴溶液 [$c(\text{CoCl}_2)=1\text{mol/L}$] 称取 237.93g 氯化钴 [$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$] 溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

氯化钾溶液

(1) 氯化钾溶液 (3.24g/L) 称取 3.24g 氯化钾，溶于水中，用水稀释到 1000mL，混匀。

(2) 氯化钾溶液 (250g/L) 称取 250g 氯化钾溶于水中，用水稀释至 1000mL，混匀。

(3) 酸性氯化钾溶液 加 8.5mL 浓盐酸，用 250g/L 氯化钾溶液稀释至 1000mL，混匀。

(4) 氯化钾溶液 [$c(\text{KCl})=1\text{mol/L}$] 称取 74.55g 氯化钾溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

氯化金溶液 (28g/L)

称取 1g 氯化金，加 35mL 水溶解，混匀，即得。储存在玻璃瓶中。

氯化镧溶液 [$c(\text{LaCl}_3)=0.03\text{mol/L}$]

称取 5g 氧化镧 (La_2O_3)，用水润湿，缓慢加 50mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 溶解，并用水稀释成 100mL，混匀，静置过夜，即得。

III 非标准溶液

氯化铝溶液 [$c(\text{AlCl}_3)=1\text{mol/L}$]

称取 13.334g 氯化铝 (AlCl_3) 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

氯化铝乙醇溶液 (200g/L)

称取 20g 氯化铝 ($\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶于 100mL 乙醇中, 混匀, 过滤, 室温保存。

氯化镁溶液 [$c(\text{MgCl}_2)=1\text{mol/L}$]

称取 20.330g 氯化镁 ($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

氯化锰溶液 [$c(\text{MnCl}_2)=1\text{mol/L}$]

称取 19.791g 氯化锰 ($\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$), 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

氯化钠溶液

(1) 无菌氯化钠溶液 (9.0g/L) 称取 9.0g 氯化钠加水溶解, 稀释至 1000mL, 混匀, 121℃ 灭菌 20min。

(2) 氯化钠溶液 [$c(\text{NaCl})=1\text{mol/L}$] 称取 5.844g 氯化钠 (NaCl), 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

(3) 氯化钠溶液 (40g/L) 称 40.0g 氯化钠溶于 1000mL 水中, 混匀。

(4) 氯化钠溶液 (200g/L) 称取 20.0g 氯化钠, 溶于水中, 加 2 滴酚红指示液, 加氨水溶液 (1+1), 调 $\text{pH}=8.5\sim 9.0$, 用双硫脲-四氯化碳溶液 (0.1g/L) 萃取数次, 每次 10mL, 至四氯化碳层绿色不变, 弃去四氯化碳层, 再用四氯化碳洗 (2~3) 次, 每次 5mL, 过滤, 加 5mL 浓硝酸, 稀释至 100mL, 混匀 (用于分光光度法测定铅)。

(5) 饱和氯化钠溶液 溶解 360g 氯化钠于 1000mL 水中, 搅拌溶解, 澄清备用。

氯化钠饱和的碳酸钠溶液 (50g/L)

用近 1000mL 水溶解 50g 碳酸钠, 加氯化钠至饱和, 定容至 1000mL, 混匀。

氯化钠明胶溶液

称取 1g 白明胶与 10g 氯化钠, 加 100mL 水, 置不超过 60℃ 的水浴上微热使溶解, 混匀。本液应临用现配。

氯化镍溶液 [$c(\text{NiCl}_2)=1\text{mol/L}$]

称取 23.770g 氯化镍 ($\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), 溶于适量水中, 并用水稀释至 100mL, 混匀。

氯化锶溶液 (45g/L)

称取 76.1g 氯化锶 ($\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), 溶于水中, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氯化铁溶液 (100g/L)

称取 10.0g 三氯化铁 ($\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), 溶于盐酸溶液 (1+9) 中, 用盐酸溶液 (1+9)

稀释至 100mL，混匀。

氯化铜溶液 [$c(\text{CuCl}_2)=1\text{mol/L}$]

称取 17.048g 氯化铜 ($\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，溶于适量水中，缓缓加入 5mL 浓硫酸，用水稀释至 100mL，混匀。

氯化铜-氨溶液 (75g/L)

称取 22.5g 氯化铜，加 200mL 水溶解后，加 100mL 浓氨水，摇匀，即得。

氯化锌碘溶液

称取 20g 氯化锌，加 10mL 水溶解，加 2g 碘化钾溶解后，再加碘使其饱和，即得。置棕色玻璃瓶内保存。

氯化亚锡溶液

(1) 氯化亚锡盐酸溶液 (4g/L) 称取 0.4g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，置于干燥的烧杯中，溶于 50mL 盐酸，用稀盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=3\text{mol/L}$] 稀释至 100mL，混匀。

(2) 氯化亚锡溶液 (5g/L) 称取 0.50g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，置于干燥的烧杯中，溶于 1mL 盐酸（必要时加热），用水稀释至 100mL，混匀。

(3) 氯化亚锡-抗坏血酸溶液 称取 0.50g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，置于干燥的烧杯中，溶于 8mL 盐酸，稀释至 50mL，加 0.7g 抗坏血酸，摇匀。此溶液应当天配制。

(4) 氯化亚锡溶液 (15g/L) 称取 15g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于 333mL 浓盐酸中，用水稀释至 1000mL，混匀。

(5) 氯化亚锡溶液 (20g/L) 称取 2.0g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，置于干燥的烧杯中，用少量盐酸溶解（必要时加热），用稀盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=3\text{mol/L}$] 稀释至 100mL，混匀。

(6) 氯化亚锡溶液 (200g/L) 称取 10g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 置于烧杯中，加入 10mL 盐酸溶液，加热至完全溶解，冷却后，加几粒金属锡，用水稀释至 50mL，混匀。

(7) 氯化亚锡溶液 (300g/L) 称取 30g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于 25mL 盐酸中（若氯化亚锡在盐酸中难溶时，可加入少量锡粒助溶），加水稀释到 100mL，混匀，保存在玻璃瓶内。

(8) 氯化亚锡溶液 (400g/L) 称取 40.0g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，置于干燥的烧杯中，溶于 40mL 盐酸，用水稀释至 100mL，混匀。

(9) 氯化亚锡溶液 [$c(\text{SnCl}_2)=1\text{mol/L}$] 称取 225.63g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，溶于 170mL 浓盐酸中，用水稀释至 1000mL，加入纯锡数粒，以防氧化，用前新配。

氯化亚锡丙三醇溶液 (25g/L)

称取 2.5g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 于 100mL 丙三醇（甘油）中，在水浴中加热，搅拌溶解。混匀，储于玻璃瓶中，可长期使用。

氯化亚锡-硫酸肼溶液

称取 0.1g 氯化亚锡 ($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)，0.2g 硫酸肼 ($\text{NH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$)，加硫酸溶液

III 非标准溶液

(3%) 溶解, 并用硫酸溶液 (3%) 稀释至 100mL。此溶液置棕色瓶中, 储于冰箱至少可保存一个月。

氯酸钾溶液 [$c(\text{KClO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

称取 1.2255g 氯酸钾 (KClO_3), 溶于适量水中, 用水稀释至 100mL, 混匀。

酶联免疫吸附测定 T-2 毒素用洗脱液 [含 0.05% 吐温-20 的 pH7.4 磷酸盐缓冲溶液 (简称为 PBS-T)]

称取 0.2g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4), 2.9g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$), 8.0g 氯化钠 (NaCl), 0.2g 氯化钾 (KCl), 0.5mL 吐温-20, 加水至 1000mL, 混匀。

对甲氨基酚硫酸盐(米吐尔)-亚硫酸钠溶液

(1) 对甲氨基酚硫酸盐(米吐尔)-亚硫酸钠溶液(还原剂)(20g/L) 称取 5.0g 分析纯米吐尔溶于 240mL 水中, 加入 3.0g 分析纯无水亚硫酸钠溶解后, 稀释至 250mL, 混匀。过滤, 滤液储存于棕色试剂瓶中。

(2) 对甲氨基酚硫酸盐(米吐尔)溶液(2g/L) 称取 0.20g 对甲氨基酚硫酸盐, 溶于水, 加 20.0g 焦亚硫酸钠。溶解并稀释至 100mL, 摇匀。储于聚乙烯瓶中。避光保存, 有效期两周。

钼酸铵溶液

(1) 钼酸铵硫酸溶液(10g/L) 称取 0.1g 钼酸铵, 加 10mL 硫酸溶解, 混匀, 即得。

(2) 钼酸铵溶液(10g/L) 在一个 1000mL 烧瓶中, 将 10g 钼酸铵四水化合物 [$(\text{NH}_4)_6 \cdot \text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$] 溶于 500mL 水中, 再加入 500mL 的硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=10\text{mol/L}$] 使之混合并冷却至室温, 混匀。

(3) 钼酸铵溶液(20g/L) 称取 1g 钼酸铵, 溶于 10mL 水中, 再加 40mL 硫酸溶液(1+4) 中, 混匀。

(4) 钼酸铵溶液(25g/L) 称取 2.5g 钼酸铵, 加 15mL 硫酸, 加水溶解并稀释到 100mL, 混匀, 即得。本溶液配制后两周即不适用。

(5) 钼酸铵溶液(30.0g/L) 在一个 1000mL 烧瓶中, 将 15g 钼酸铵溶于 500mL 水中, 混匀。

(6) 钼酸铵溶液(50.0g/L) 称取 5.0g 钼酸铵 [$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$], 加水溶解, 加入 20.0mL 硫酸溶液(20%), 稀释至 100mL, 摇匀, 储于聚乙烯瓶中。发现有沉淀时应弃去。

(7) 钼酸铵溶液(100g/L) 称取 10g 钼酸铵, 溶于 100mL 水中, 混匀。

钼酸钠溶液(25g/L)

量取 140mL 硫酸注入 300mL 水中, 摇匀, 冷却至室温, 加入 12.5g 钼酸钠, 溶解后加水至 500mL, 摇匀, 静置 24h 备用。

纳氏试剂

方法 1 称取 17g 二氯化汞 (HgCl_2) 溶于 300mL 水中, 另称取 35g 碘化钾溶解于

100mL 水，然后将二氯化汞溶液缓慢加入到碘化钾溶液中，直到形成红色沉淀不溶为止。再加入 600mL 氢氧化钠溶液 (200g/L) 及剩余的氯化汞溶液。将此溶液静置 (1~2)d，使红色混浊物下沉，将上层清液移到棕色瓶中 (或以 5 号玻璃砂芯漏斗过滤)，用橡皮塞塞紧保存备用，此溶液几乎无色。

按上述方法制备的纳氏试剂，应符合以下要求：取含 0.005mg 氮的标准溶液，稀释至 100mL，加 2mL 纳氏试剂，所呈黄色应深于空白。

方法 2 称取 5.0g 氯化汞 (HgCl_2) 溶于 20mL 热水中，搅拌使氯化汞溶解 (必要时微热)。另称取 10.0g 碘化钾 (KI) 溶于 10mL 水中，将氯化汞溶液分次缓慢加入到碘化钾溶液中，不断搅拌，至有朱红色沉淀出现为止。待冷却后，加入氢氧化钾溶液 (将 30g 氢氧化钾溶解于 60mL 水中)，充分冷却后，用水稀释至 200mL。再加入 0.5mL 氯化汞溶液，此溶液放置 24h 后，储于棕色瓶中备用。

萘醌-4-磺酸钠溶液 (3g/L)

称取 0.3g 萘醌-4-磺酸钠 ($\text{C}_{10}\text{H}_5\text{NaO}_5\text{S}$) 于烧杯中，加入适量水溶解，用水稀释至 100mL，混匀。

柠檬酸铵溶液 (200g/L)

称取 50.0g 柠檬酸铵，溶于 100mL 水中，加 2 滴酚红指示液，加氨水溶液 (1+1)，调 $\text{pH}=8.5\sim 9.0$ ，用双硫脲-四氯化碳溶液 (0.1g/L) 萃取数次，每次 10mL，至四氯化碳层绿色不变，弃去四氯化碳层，再用四氯化碳洗 (2~3) 次，每次 5mL，弃去四氯化碳层，稀释至 250mL，混匀。

柠檬酸铵-乙二胺四乙酸钠盐溶液

溶解 20g 柠檬酸铵和 5g 乙二胺四乙酸钠盐于水中，并稀释至 100mL，混匀。

柠檬酸钠溶液 [$c(\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)=0.75\text{mol/L}$]

称取 110g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于 300mL 水中，加 14mL 高氯酸，再加水稀释至 500mL，混匀。

柠檬酸氢二铵溶液 (500g/L)

称取 100g 柠檬酸氢二铵，溶于 100mL 水中，加 2 滴酚红指示液 (1g/L 乙醇溶液)，加氨水 (1+1) 调节 pH 至 8.5~9.0 (由黄变红，再多加 2 滴)，用双硫脲三氯甲烷溶液提取数次，每次 (10~20)mL，至三氯甲烷层显绿色不变为止，弃去三氯甲烷层，再用三氯甲烷洗涤二次，每次 5mL，弃去三氯甲烷层，加水稀释至 200mL，混匀。

柠檬酸铁铵溶液 (3.5g/L)

称取 3.5g 柠檬酸铁铵溶于 1000mL 水中，混匀；使用前 24h 配制。

硼氢化钾溶液 (8g/L)

称取 8.0g 硼氢化钾，溶于 1000mL 氢氧化钾溶液 (2g/L) 中，混匀，临用现配。

III 非标准溶液

硼氢化钠溶液 (30g/L)

称取 3g 硼氢化钠 (优级纯, NaBH_4) 和 0.5g 氢氧化钠 (优级纯) 溶于水中, 并稀释到 100mL, 混匀, 过滤后使用。

硼酸-乙酸钠溶液 (30g/L)

称取 3g 硼酸, 溶于 100mL 乙酸钠溶液中。临用前配制。

硼酸钾溶液 [$c(\text{KBO}_3)=0.5\text{mol/L}$]

称取 123.6g 硼酸, 105g 氢氧化钾, 加水溶解后, 定容至 4000mL, 混匀。

偏钒酸铵溶液 (2.5g/L)

称取 2.5g 偏钒酸铵, 溶于 500mL 沸水中, 加 20mL 硝酸, 冷却, 稀释至 1000mL, 混匀。储存于聚乙烯瓶中。

偏磷酸溶液 (20g/L)

称取 2g 偏磷酸加水溶解, 并稀释至 100mL, 混匀。

七合水硫酸锌 (卡瑞 *Carrez II*) 溶液

称取 300g 七合水硫酸锌 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 溶于水中并稀释至 1000mL, 混匀。

氢氧化钡饱和溶液

取氢氧化钡, 加新沸过的冷水使成饱和溶液, 即得。本液应临用新配。

氢氧化钙饱和溶液

称取 3g 氢氧化钙, 置玻璃瓶内, 加水 1000mL, 密塞。时时猛力振摇, 放置 1h, 即得。用时倾取上层的清液。

氢氧化镁混悬液

称取 15.6g 硫酸镁 ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$), 置于 2000mL 锥形瓶内, 加 100mL 水, 溶解, 在不断搅拌下缓缓加入 135mL 氢氧化钠溶液 (4g/L), 加热混悬液并在 (60~70)°C 保持 (10~15)min, 冷却至室温, 待混悬物沉降后, 用虹吸法吸弃上层溶液。如此反复用水洗涤混悬物, 直至洗液滴加稀盐酸与氯化钡溶液不再发生混浊。将此混悬物移入 500mL 容量瓶中, 加水稀释至刻度, 使用前充分混匀, 混悬液保持两个月吸附性能不变。

氰化钾-氢氧化钾溶液

称取 280g 氢氧化钾 (KOH) 溶于 500mL 水中冷却, 加 66g 氰化钾 (KCN) 溶解后, 加水稀释至 1000mL, 混匀, 储于聚乙烯瓶中。

注: 使用 KCN 要小心, 遇酸或湿气时放出 HCN 气体。

氰化钾-氢氧化钠溶液

(1) 氰化钾-氢氧化钠溶液 (10g/L) 称取 1g 氰化钾和 40g 氢氧化钠溶于水中, 并稀释到 100mL, 混匀, 储存于聚乙烯瓶中, 可稳定 (1~2) 个月。

(2) 氰化钾溶液 [$c(\text{KCN})=1\text{mol/L}$] 称取 65.12g 氰化钾 (KCN), 溶于适量水中, 并稀释至 1000mL, 混匀。毒性极强, 使用中要注意。

氰化钠溶液 (50g/L)

称取 2.5g 氰化钠于烧杯中, 加入 25mL 氢氧化钠溶液 (43g/L), 用水稀释至 50mL, 混匀。当天使用。

三氟化硼甲醇溶液 [125g/L 溶液 (以三氟化硼计)]

称取 1.25g 三氟化硼或 2.6g 三氟化硼乙醚络盐, 于小烧杯中, 用 10mL 甲醇溶解。三氟化硼有毒, 操作应在通风橱里进行, 玻璃仪器用后, 应立即用水冲洗

三水亚铁氰化钾 (卡瑞 I) 溶液

称取 150g 三合水亚铁氰化钾 [$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$] 溶解于水中, 并稀释至 1000mL, 混匀。

三氯化铈仿饱和溶液

将三氯化铈加入到氯仿中, 振摇, 配制成饱和溶液。

三氯化铁溶液 (1000g/L)

称取 100g 三氯化铁 ($\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), 溶于水中, 稀释到 100mL, 混匀。若有沉淀 [水解产生的 $\text{Fe}(\text{OH})_3$], 需要过滤后使用。

三氯化铁-磺基水杨酸溶液

称取 1.5g 三氯化铁和 15g 磺基水杨酸, 加水溶解, 并定容至 500mL, 混匀。使用前以水稀释 10 倍。

三氯化铁-硝酸溶液

(1) 三氯化铁-硝酸溶液 (67.6g/L) 称取 67.6g 三氯化铁 ($\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶于水中, 用水稀释到 500mL。另取 72mL 浓硝酸于水中, 稀释到 500mL, 混匀。合并两种溶液并混匀。

(2) 三氯化铁溶液 [$c(\text{FeCl}_3)=1\text{mol/L}$] 称取 270.30g 三氯化铁 ($\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量加了 20mL 浓盐酸的水中, 再用水稀释至 1000mL, 混匀。

四苯硼钾乙醇饱和溶液

将按下述方法制得的四苯硼钾, 加入 50mL 乙醇 (95%), 950mL 水, 充分振荡使之饱和。使用前干过滤。

III 非标准溶液

[四苯硼钾制备] 称取 0.2g 碳酸钾, 准确至 0.0001g。溶于 300mL 水中, 加入 5 滴甲基红指示液, 用乙酸溶液调至红色, 于水浴上加热到 40℃, 在搅拌下加入 45mL 四苯硼钠乙醇溶液; 放置 10min 取下。冷却至室温, 用清洁的玻璃砂芯坩埚过滤, 用乙醇溶液(5%) 洗涤、转移沉淀, 抽干; 取下坩埚式, 用 10mL 无水乙醇, 分 5 次沿坩埚壁洗涤, 抽干。

四苯硼钠乙醇溶液 (34g/L)

称取 3.4g 四苯硼钠, 溶于 100mL 无水乙醇中, 混匀, 必要时过滤后备用。

四甲基氢氧化铵溶液 (3g/L)

量取 30mL 四甲基氢氧化铵 $[(\text{CH}_3)_4\text{NOH}]$, 溶于水中, 并稀释到 1000mL, 混匀。

四氯汞钠溶液 (0.05mol/L)

称取 13.6g 二氯化汞和 5.8g 氯化钠溶于 1000mL 水中, 混匀, 放置过夜, 过滤后使用。

四氯合汞酸钠溶液

溶解 2.35g 氯化钠和 5.0g 氯化亚汞 (HgCl), 于约 950mL 水中, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

四氯化锡溶液 $[c(\text{SnCl}_4)=0.1\text{mol/L}]$

称取 2.6050g 四氯化锡 (SnCl_4), 溶于盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=6\text{mol/L}]$ 中, 并用盐酸溶液 $[c(\text{HCl})=6\text{mol/L}]$ 稀释至 100mL, 混匀。

四硼酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}]$

取 38.0g 四硼酸钠, 溶于 1000mL 蒸馏水中, 混匀。

四水乙酸镁溶液 (80g/L)

称取 8g 四水乙酸镁溶于 100mL 水中, 混匀。

酸性硫酸铁铵溶液 (200g/L)

称取 20g 硫酸铁铵加水溶解, 取 9.4mL 硫酸加入到上述溶液中, 用水稀释至 100mL, 混匀, 即得。

酸性氯化亚锡溶液 (400g/L)

称取 20g 氯化亚锡, 加盐酸使溶解成 50mL, 混匀, 过滤, 即得。本溶液可稳定 3 个月。

酸性茜素锆溶液

称取 70mg 茜素磺酸钠, 加 50mL 水溶解后, 缓缓加入 50mL 二氯化氧锆 ($\text{ZrOCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$) 溶液 (6g/L) 溶解中, 用混合酸溶液 (每 1000mL 中含 123mL 盐酸与 40mL 硫酸)

稀释至 1000mL，放置 1h，混匀，即得。

水杨酸-酒石酸钾钠溶液

称取 10.0g 水杨酸 $[C_6H_4(OH)COOH]$ 于 150mL 烧杯中，加适量水，再加入 15mL 氢氧化钠溶液 $[c(NaOH) = 5.0mol/L]$ ，搅拌使之溶解。另称取 10.0g 酒石酸钾钠 $[KNaC_4H_4O_6 \cdot 4H_2O]$ 溶解于水中，加热煮沸以除去氨。冷却后，将两种溶液合并移入 200mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

水杨酸铁溶液

- ① 称取 0.1g 硫酸铁铵，加 2mL 稀硫酸 (10%)，加水稀释到 100mL，混匀。
- ② 称取 1.15g 水杨酸钠，加水溶解并稀释到 100mL，混匀。
- ③ 称取 13.6g 乙酸钠，加水溶解并稀释到 100mL，混匀。
- ④ 取 1mL 上述硫酸铁铵溶液，0.5mL 水杨酸钠溶液，0.8mL 乙酸钠溶液与 0.2mL 稀乙酸，临用前混合，加水使成 5mL，摇匀，即得。

碳酸铵溶液 (200g/L)

称取 200.0g 碳酸铵，溶于水，加 80mL 氨水，稀释至 1000mL，混匀。

碳酸钾溶液

(1) 碳酸钾溶液 (300g/L) 称取 75g 无水碳酸钾，溶于水中，加入 7mL 甘油，并用水稀释到 250mL，混匀。储于具橡皮塞的试剂瓶中。

(2) 碳酸钾溶液 $[c(K_2CO_3) = 1mol/L]$ 称取 174.24g 碳酸钾 ($K_2CO_3 \cdot 2H_2O$)，溶于适量水中，稀释至 1000mL，混匀。

(3) 碳酸钾溶液 $[c(K_2CO_3) = 4mol/L]$ 称取 552.84g 无水碳酸钾溶于 1000mL 水中，混匀。

碳酸钠溶液

(1) 碳酸钠溶液 (50g/L) 称取 50g 无水碳酸钠，溶于水中，并稀释到 1000mL，混匀。

(2) 碳酸钠溶液 $[c(Na_2CO_3) = 1mol/L]$ 称取 105.99g Na_2CO_3 (或 286.14g $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$)，溶于适量水中，稀释至 1000mL，混匀。

碳酸氢钠-乙醇溶液 (60g/L)

称取 6.0g 碳酸氢钠溶于 80mL 水中，加入 20mL 无水乙醇，混匀。

碳酸铁溶液 (200g/L)

称取 20.0g 碳酸铁，加适量水，加 8mL 氨水溶解，稀释至 100mL，混匀。

铁铵矾溶液 $\{c[FeNH_4(SO_4)_2] = 0.1mol/L\}$

称取 4.8218g 铁铵矾 $[FeNH_4(SO_4)_2 \cdot 12H_2O]$ ，溶于适量水中，加 1mL 浓硫酸，再

III 非标准溶液

用水稀释至 100mL，混匀。短期保存。

铁铵氰化钠溶液 (10g/L)

称取 1g 铁铵氰化钠，加水溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。

铁氰化钾溶液

(1) 铁氰化钾溶液 (10g/L) 称取 1g 铁氰化钾溶于水中，用水稀释至 100mL，混匀。于棕色瓶内冰箱中保存。

(2) 碱性铁氰化钾溶液 取 4mL 铁氰化钾溶液 (10g/L)，用氢氧化钠溶液 (150g/L) 稀释至 60mL。用时现配，避光使用。

(3) 铁氰化钾溶液 $\{c[\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6]=0.1\text{mol/L}\}$ 称取 32.925g 铁氰化钾 $[\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

铁-亚铁混合溶液

称取 10.0g 硫酸亚铁铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$ 和 1.0g 硫酸铁铵 $[\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ ，溶于水，加 5mL 硫酸溶液 (20%)，稀释至 100mL，混匀。

铜吡啶溶液 (33g/L)

称取 4g 硫酸铜，加 90mL 水溶解后，加 30mL 吡啶，混匀，即得。临用新配。

铜催化剂溶液

称取 0.5g 碳酸氢钠和 0.001g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 用蒸馏水溶解，并稀释至 1000mL，混匀。

钨酸钠溶液 (120g/L)

称取 12g 钨酸钠 ($\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于 100mL 水中，混匀。

无菌枸橼酸钠-氯化钠溶液

称取 0.5g 枸橼酸钠，加 10mL 氯化钠溶液 (9g/L)，121℃ 灭菌 20min。

五氧化二钒饱和溶液

取适量五氧化二钒，加磷酸激烈振摇 2h 后得其饱和溶液，用玻璃漏斗过滤，取滤液 1 份加水 3 份，混匀，即得。

硝酸铵溶液

(1) 硝酸铵溶液 (300g/L) 称取 30g 硝酸铵，溶于 100mL 水中，混匀。

(2) 硝酸铵溶液 $[c(\text{NH}_4\text{NO}_3)=0.1\text{mol/L}]$ 称取 80.04g 硝酸铵 (NH_4NO_3)，溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

硝酸钡溶液 $\{c[\text{Ba}(\text{NO}_3)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

称取 2.613g 硝酸钡 $[\text{Ba}(\text{NO}_3)_2]$ 溶于适量水中，稀释至 100mL，混匀。

硝酸铋溶液 (20g/L)

称取 5g 硝酸铋 $[\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}]$ 于烧杯中, 加 7.5mL 硝酸和 10mL 水, 加热溶解, 冷却, 过滤, 用水稀释到 50mL, 混匀。

硝酸钙溶液 $\{c[\text{Ca}(\text{NO}_3)_2]=1\text{mol/L}\}$

称取 23.615g 硝酸钙 $[\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}]$ 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸锆溶液 (0.44g/L)

称取 0.44g 硝酸锆 $[\text{Zr}(\text{NO}_3)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 加入 140mL 盐酸, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

硝酸铬溶液

(1) 硝酸铬溶液 $\{c[\text{Cr}(\text{NO}_3)_3]=0.1\text{mol/L}\}$ 称取 23.81g 硝酸铬 $[\text{Cr}(\text{NO}_3)_3]$ 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

(2) 硝酸铬溶液 (160g/L) ①移取 10mL 硝酸, 加入 100mL 水中, 混匀。②移取 10g 三氧化铬, 加 100mL 水使溶解。用时将两种溶液等体积混合, 即得。

硝酸镉溶液 $\{c[\text{Cd}(\text{NO}_3)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

称取 3.0849g 硝酸镉 $[\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}]$ 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸钴溶液 $\{c[\text{Co}(\text{NO}_3)_2]=1\text{mol/L}\}$

称取 29.103g 硝酸钴 $[\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$ 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸汞溶液 $\{c[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

称取 3.2460g 硝酸汞 $[\text{Hg}(\text{NO}_3)_2]$ 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸钾溶液

(1) 硝酸钾溶液 $[c(\text{KNO}_3)=2.5\text{mol/L}]$ 称取 252.75g 硝酸钾于烧杯中, 加水加热溶解, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 硝酸钾溶液 $[c(\text{KNO}_3)=1\text{mol/L}]$ 称取 101.10g 硝酸钾 (KNO_3) 溶于适量水中, 并稀释至 1000mL, 混匀。

(3) 硝酸钾-乙醇溶液 (50g/L) 称取 5g 硝酸钾置于烧杯中, 加 40mL 水溶解, 再加入 50mL 95% 的乙醇, 混匀, 用水稀释到 100mL, 混匀。

硝酸镧溶液 $\{c[\text{La}(\text{NO}_3)] = 0.001\text{mol/L}\}$

准确称取 0.433g 硝酸镧 $[\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$ 溶于水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 加水稀释到刻度, 混匀。

硝酸铝溶液 $\{c[\text{Al}(\text{NO}_3)_3]=1\text{mol/L}\}$

称取 37.513g 硝酸铝 $[\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}]$ 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

III 非标准溶液

硝酸镁溶液

(1) 硝酸镁溶液 (150g/L) 称取 30g 硝酸镁 $[\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$ 溶于水中, 并稀释至 200mL, 混匀。

(2) 硝酸镁溶液 $\{c[\text{Mg}(\text{NO}_3)_2]=1\text{mol/L}\}$ 称取 256.41g 硝酸镁 $[\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 稀释至 1000mL, 混匀。

硝酸锰溶液 $\{c[\text{Mn}(\text{NO}_3)_2]=0.1\text{mol/L}\}$

称取 28.704g 硝酸锰 $[\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸钠溶液 $[c(\text{NaNO}_3)=1\text{mol/L}]$

称取 8.500g 硝酸钠 (NaNO_3), 溶于适量水中, 稀释至 100mL, 混匀。

硝酸镍溶液 $\{c[\text{Ni}(\text{NO}_3)_2]=1\text{mol/L}\}$

称取 29.080g 硝酸镍 $[\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸镍-氨溶液 (20g/L)

称取 2.9g 硝酸镍, 加 100mL 水溶解后, 再加 40mL 氨溶液 (取 40mL 浓氨水加水稀释到 100mL), 振摇, 过滤, 即得。

硝酸铯溶液 (50g/L)

称取 7.332g 硝酸铯于烧杯中, 加入 50mL 水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

硝酸铯-乙醇水溶液 (6.25g/L)

称取 0.917g 硝酸铯于烧杯中, 加入 50mL 水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 加入 40mL 乙醇摇匀, 用水稀释到刻度, 混匀。

硝酸铈铵溶液 (250g/L)

称取 25g 硝酸铈铵, 加稀硝酸溶液 (10%) 溶解并稀释到 100mL, 混匀, 即得。

硝酸铁溶液 $\{c[\text{Fe}(\text{NO}_3)_3]=1\text{mol/L}\}$

称取 40.400g 硝酸铁 $[\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}]$ 溶于加了 2.0mL 浓盐酸的水中, 再用水稀释至 100mL, 混匀。

硝酸铜溶液 $\{c[\text{Cu}(\text{NO}_3)_2]=1\text{mol/L}\}$

称取 24.160g 硝酸铜 $[\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}]$, 5mL 浓硫酸, 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸锌溶液 $\{c[\text{Zn}(\text{NO}_3)_2]=1\text{mol/L}\}$

称取 29.748g 硝酸锌 $[\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

硝酸银溶液

(1) 硝酸银溶液 (10g/L) 称取 10g 硝酸银, 溶于水中, 并稀释到 1000mL, 混匀。储于棕色瓶中, 避光保存。

(2) 硝酸银溶液 (17g/L) 称取 1.70g 硝酸银溶于水, 稀释至 100mL, 混匀。储于棕色瓶中, 避光保存。

(3) 硝酸银溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=0.1\text{mol/L}$] 称取 8.5g 硝酸银溶解于水, 转移至 500mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀。将此溶液储存于棕色瓶中, 避光保存。

(4) 硝酸银溶液 [$c(\text{AgNO}_3)=1\text{mol/L}$] 称取 169.87g 硝酸银溶于水, 用水稀释至 1000mL, 混匀。用棕色瓶储存。

硝酸银-氨溶液 (10g/L)

称取 1g 硝酸银, 加 20mL 水溶解后, 滴加氨溶液, 随加随搅拌, 至起初的沉淀将近全溶, 混匀, 过滤, 即得。置棕色瓶内, 在暗处保存。

硝酸银乙醇溶液 (40g/L)

称取 4g 硝酸银, 加 10mL 水溶解后, 用乙醇 (95%) 稀释成 100mL, 混匀, 即得。

硝酸亚汞溶液 (150g/L)

称取 15g 硝酸亚汞, 加 90mL 水、10mL 硝酸溶液 (10%) 溶解后, 加一滴汞, 置棕色瓶内, 避光密塞保存。

硝酸亚铈溶液 (0.22g/L)

称取 0.22g 硝酸亚铈 [$\text{Ce}(\text{NO}_3)_3$], 加 50mL 水溶解, 加 0.1mL 硝酸与 50mg 盐酸羟胺, 加水稀释至 1000mL, 摇匀, 即得。

锌-铜蛋白质沉淀剂

称取 3.0g 硫酸锌 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 和 0.6g 硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 溶于水, 并用水稀释到 100mL, 混匀。

溴溶液 (0.1%~0.15%)

移取 (2~3)mL 溴水 (3%), 置用凡士林涂塞的玻璃瓶中, 加水稀释到 60mL, 混匀, 即得。

溴化汞乙醇溶液 (50g/L)

称取 2.5g 溴化汞, 加 50mL 乙醇, 微热溶解, 混匀, 即得。本溶液应置橡皮塞瓶内, 在暗处保存。

溴化钾溶液 [$c(\text{KBr})=1\text{mol/L}$]

称取 11.900g 溴化钾 (KBr), 溶于适量水中, 并稀释至 100mL, 混匀。

Ⅲ 非标准溶液

溴化钾溴溶液

称取 30g 溴与 30g 溴化钾，加水稀释到 100mL，混匀，即得。

溴化氰溶液

取适量溴溶液，滴加硫氰酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CNS})=0.1\text{mol/L}$] 至溶液变为无色，混匀，即得。临用新配，有毒。

溴剂

量取 4mL 溴逐滴加入到 100mL 己烷中，并冷却到 0℃，混匀，保存在冰浴槽中。

溴酸钾溶液 (40.0g/L)

在 1000mL 蒸馏水中溶解 40.0g 溴酸钾 (KBrO_3)，混匀。

亚硫酸钠溶液 (50g/L)

称取 5g 无水亚硫酸钠溶于水中，加水至 100mL，混匀，冷藏，可稳定一周。

亚硫酸氢钠溶液 (330g/L)

称取 10g 亚硫酸氢钠，加水溶解，并稀释到 30mL，混匀，即得。本液应临用新配。

亚铅酸钠溶液 (博士试剂)

称取 25g 乙酸铅于烧杯中，加入 200mL 水，使其溶解，过滤，并将滤液加入到溶有 60g 氢氧化钠的 100mL 水中，再在沸水浴上加热此混合液 30min，冷却后用蒸馏水稀释到 1000mL，混匀。将此溶液储存在密闭的容器中。使用前，如不清澈应过滤。

亚砷酸钠溶液 [$c(\text{NaAsO}_2)=0.2\text{mol/L}$]

称取 13g 亚砷酸钠 (NaAsO_2) 溶于热水中，并稀释到 500mL，如有沉淀物，再用定量滤纸过滤。所用滤纸事先用水洗涤至无 NH_4^+ 和无 NO_2^- 反应。

亚碲酸钠 (钾) 溶液 (10g/L)

称取 0.1g 亚碲酸钠 (钾)，加 10mL 新鲜煮沸后冷却至 50℃ 的水使溶解，混匀。

亚铁氰化钾溶液 [$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$]

(1) 亚铁氰化钾溶液 [$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$] (109g/L) 称取 109g 亚铁氰化钾，溶于水中，移入 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

(2) 亚铁氰化钾溶液 { $c[\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6]=0.1\text{mol/L}$ } 称取 36.835g 亚铁氰化钾 [$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$] 溶于适量水中，并稀释至 1000mL，混匀。

亚硝基铁氰化钠溶液 (10g/L)

称取 1.0g 亚硝基铁氰化钠 [$\text{Na}_2\text{Fe}(\text{CN})_5 \cdot \text{NO} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$] 溶于水中，稀释到 100mL，

混匀。冰箱中保存，可稳定1个月

亚硝基铁氰化钠乙醛溶液

取10mL硝基铁氰化钠溶液(10g/L)，加1mL乙醛，混匀，即得。

亚硝酸钴钠溶液(200g/L)

称取10g亚硝酸钴钠，加水溶解并稀释到50mL，混匀，过滤，即得。

亚硝酸钾溶液 [$c(\text{KNO}_2)=1\text{mol/L}$]

称取8.510g亚硝酸钾(KNO_2)溶于适量水中，并稀释至100mL，混匀。

亚硝酸钠溶液

(1) 亚硝酸钠溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=6\text{mol/L}$] 称取41.4g亚硝酸钠(AR)溶于水中，加水稀释至100mL，混匀，冰箱中保存。

(2) 亚硝酸钠溶液 [$c(\text{NaNO}_2)=1\text{mol/L}$] 称取69.00g亚硝酸钠(NaNO_2)，溶于适量水中，稀释至1000mL，混匀。

亚硝酸钠乙醇溶液(5g/L)

称取5g亚硝酸钠，加乙醇(60%)溶解并稀释到1000mL，混匀，即得。

氧化镧溶液(20g/L)

称取20g氧化镧(纯度大于99.99%)，于烧杯中，用水润湿，加20mL盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 溶解，移入1000mL容量瓶中，加65mL浓盐酸，用水稀释至刻度，混匀。

氧化镁混悬液(10g/L)

称取1.0g氧化镁，加100mL水，振摇成混悬液。

乙醇钠溶液 [$c(\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O})=0.22\text{mol/L}$]

取金属钠，先用滤纸将表面煤油吸干，并用小刀切去表面被氧化部分(切下表面部分，务必放回煤油中，切勿与水接触)，然后取5g切成碎片，量取1000mL无水乙醇，置于大烧杯中，将切好的金属钠立即分次加入，待作用完毕，杯中不再有气体发生时，移入棕色瓶中备用。

乙二胺四乙酸二钠镁溶液

(1) 乙二胺四乙酸二钠镁溶液 [$c(\text{Mg-EDTA})=0.01\text{mol/L}$] 称取0.43g乙二胺四乙酸二钠镁，溶于水中，稀释至100mL，混匀。

(2) 乙二胺四乙酸二钠镁溶液 [$c(\text{Mg-EDTA})=0.04\text{mol/L}$] 称取17.2g乙二胺四乙酸二钠镁(四水盐)，溶于1000mL无二氧化碳水中，混匀。

乙二醇双(2-氨基乙基醚)四乙酸(EGTA)-铅溶液

称取1.90g乙二醇双(2-氨基乙基醚)四乙酸，加40mL水，加热，滴加氢氧化钠溶液

Ⅲ 非标准溶液

[$c(\text{NaOH})=2\text{mol/L}$] 溶解，加入 1.82g 硝酸铅搅拌溶解后调至中性，稀释至 50mL，混匀，储于滴瓶备用。

乙酸铵溶液

(1) 乙酸铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO})=1\text{mol/L}$] 称取 7.708g 乙酸铵 ($\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO}$)，溶于适量水中，稀释至 100mL，混匀。

(2) 乙酸铵溶液 (100g/L) 称取 10g 乙酸铵，加水溶解，并稀释成 100mL，混匀，即得。

乙酸钴-双氧铈溶液

溶液 A：称取 40g 乙酸双氧铈，加 28.6mL 冰醋酸及适量水，温热溶解并用水稀释至 500mL，混匀。

溶液 B：另称取 200g 乙酸钴溶于 28.6mL 冰醋酸及适量水中，并用水稀释至 500mL，混匀。

在保持温热的情况下，将溶液 A 与溶液 B 混合，冷却至室温，静置 2h，过滤，备用。

乙酸汞-乙酸溶液

(1) 乙酸汞-乙酸溶液 (60g/L) 称取 6g 乙酸汞，加 100mL 乙酸溶解，混匀。

(2) 乙醋酸汞溶液 (50g/L) 称取 5g 乙酸汞，研细，加温热的冰醋酸溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。本溶液应置棕色瓶中，密闭保存。

乙酸钴溶液 (1g/L)

称取 0.1g 乙酸钴，加甲醇溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。

乙酸钾溶液 (10g/L)

称取 10g 乙酸钾，加水溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。

乙酸镁溶液 { $c[\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2)_2]=0.020$ }

将 4.289g 乙酸镁 [$\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$] 溶于 50mL 水中，用乙醇稀释至 1000mL。

乙酸钠溶液

(1) 乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=2.5\text{mol/L}$] 称取 205g 无水乙酸钠或 340g 结晶乙酸钠溶于水，用水稀释至 1000mL，混匀。

(2) 乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=2\text{mol/L}$] 称取 164g 无水乙酸钠或 272g 含水乙酸钠溶于水，用水稀释至 1000mL，混匀。

(3) 乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=1\text{mol/L}$ 136g/L] 称取 136.08g 乙酸钠 ($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)，溶于适量水中，用水稀释至 1000mL，混匀。

(4) 乙酸钠溶液 (500g/L) 称取 500g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)，加水至 1000mL，混匀。

乙酸铅溶液

(1) 乙酸铅溶液 (200g/L) 称取 20g 乙酸铅, 溶解于 100mL 水中, 混匀。

(2) 乙酸铅碱性溶液 (50g/L) 称取 5.0g 乙酸铅 $[\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}]$ 和 15.0g 氢氧化钠, 溶于 80mL 水中, 稀释至 100mL, 混匀。

(3) 乙酸铅溶液 $\{c[\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2]=1\text{mol/L}\}$ 称取 379.33g 乙酸铅 $[\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}]$, 溶于适量水中, 稀释至 1000mL, 混匀。

(4) 乙酸铅溶液 (100g/L) 称取 10g 乙酸铅, 加新沸过的冷水溶解后, 滴加乙酸使溶液澄清, 再加新沸过的冷水稀释成 100mL, 混匀, 即得。

乙酸铜-乙酸溶液

(1) 乙酸铜-乙酸溶液 (10g/L) 称取 2g 乙酸铜, 加 100mL 冰醋酸, 稍加热溶解, 用水稀释至 200mL, 混匀。

(2) 乙酸铜溶液 (1g/L) 称取 0.1g 乙酸铜, 加 5mL 水与数滴乙酸溶解后, 加水稀释至 100mL, 混匀, 过滤, 即得。

乙酸锌溶液 (50g/L)

称取 5g 乙酸锌, 溶解于 100mL 水中, 混匀。

乙酸氧铈锌溶液

称取 10g 乙酸氧铈, 加 5mL 冰醋酸与 50mL 水, 微热溶解, 另取 30g 乙酸锌, 加 3mL 冰醋酸与 30mL 水, 微热溶解, 将两溶液混合, 冷却, 过滤, 即得。

银氨溶液

加氨水至硝酸银溶液 (50g/L) 中, 直至生成的沉淀重新溶解为止, 再加数滴氢氧化钠溶液 (100g/L), 如发生沉淀, 再加氨水直至沉淀溶解。

荧光法测癸氧喹酯洗脱液

称取 10g 无水氯化钙溶解于 1000mL 重蒸馏甲醇中, 放置 24h。取澄清液备用。

油酸钠溶液 (100g/L)

称取 9.278g 油酸钠于 200mL 高型烧杯中, 加 32.9mL 氢氧化钠溶液 $[c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}]$ 溶解, 冷却后, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

三、有机溶液

氨基磺酸溶液 (6g/L)

称取 0.6g 氨基磺酸溶于 100mL 水中, 混匀。临用现配。

III 非标准溶液

1-氨基-2-萘酚-4-磺酸溶液

称取 5g 无水亚硫酸钠, 94.3g 亚硫酸氢钠与 0.7g 1-氨基-2-萘酚-4-磺酸, 充分混匀; 临时取 1.5g 混合物, 加 10mL 水溶解, 混匀, 必要时过滤, 即得。

氨性乙二醇溶液

称取 500g 溴甲酚绿于 500mL 亚乙二醇中, 在蒸汽浴上加热溶解。冷却, 滴加氢氧化铵直到溶液为深蓝色 (1~3 滴), 然后过量 1 滴。

胺基黑 10B (10g/L)

称取 2g 胺基黑 10B 染料溶于 200mL 水-甲醇-乙酸混合溶剂 (5+5+1) 中, 混匀。

巴比妥酸溶液 (12.5g/L)

称取 1.25g 巴比妥酸溶于 100mL 丙酮-水溶液 (1+1) 中, 混匀。

半胱氨酸盐酸盐溶液 (15g/L)

称取 0.375g 生化试剂纯半胱氨酸盐酸盐, 用蒸馏水溶解, 并稀释定容至 25mL, 混匀。

苯胺油-亚甲基蓝染色液

将 3.0mL 苯胺油与 10.0mL 乙醇混合, 持续搅拌下缓慢加入 15mL 三氯甲烷, 加 30.0mL 亚甲基蓝的饱和醇溶液, 用水稀释至 100.0mL, 混匀, 过滤。

苯基邻氨基苯甲酸乙醇溶液 (1g/L)

称取 0.10g 苯基邻氨基苯甲酸, 溶于 100mL 乙醇 (95%) 中, 混匀。

苯基荧光酮溶液

(1) 苯基荧光酮溶液 (0.1g/L) 称取 0.010g 苯基荧光酮 (苯芴酮), 溶于适量温热的乙醇 (95%) 中, 加 1mL 盐酸溶液 (20%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL。

(2) 苯基荧光酮溶液 (0.6g/L) 称取 60mg 苯基荧光酮用 8mL 盐酸 ($\rho_{20}=1.18\text{g/mL}$) 及乙醇溶解, 用乙醇稀释至 100mL, 混匀。

苯甲酰苯胺 (钼试剂) (1g/L)

称取 0.1g 苯甲酰苯胺溶于 100mL 三氯甲烷中, 混匀。

苯甲酰苯基羟胺溶液 (20g/L)

称取 2.0g 苯甲酰苯基羟胺 (钼试剂), 溶于 100mL 乙醇 (95%) 中, 混匀。

苯肼溶液 (100g/L)

称取 10.0g 苯肼 (真空蒸馏提纯, 弃去最初的馏出部分) 溶于 100mL 无水乙醇中, 混匀。

苯三酚溶液 (20g/L)

称取 0.5g 间苯三酚，溶于 25mL 乙醇中，混匀，即得。置玻璃瓶内，暗处保存。

苯芴酮溶液 (0.1g/L)

称取 0.010g 苯芴酮 (1,3,7-三羟基-9-苯基蒽醌)，加少量甲醇及数滴硫酸溶液 (1+9) 溶解，以甲醇稀释至 100mL，混匀。

吡啶溶液 (33%)

移取 33mL 吡啶于 100mL 容量瓶中，用蒸馏水定容，混匀。

吡咯烷二硫代甲酸铵 (APDC) 溶液 (5g/L)

称取 0.5g 吡咯烷二硫代甲酸铵置于 250mL 有盖锥形瓶中，加 100mL 水，振摇 1min，过滤，滤液备用。

变色酸二钠溶液

(1) 变色酸二钠溶液 (1g/L) 称取 50mg 变色酸二钠，加 2.5mL 水溶解，加浓硫酸至 50mL，混匀 (用于变色酸法测定硝酸盐)。

(2) 变色酸溶液 (5g/L) 称取 0.5g 变色酸二钠盐 {1,8-二羟基 3,6-二磺酸钠 [C₁₀H₄(SO₃Na)₂(OH)₂] } 溶于 100mL 水中，混匀。冷藏备用。

(3) 变色酸溶液 (100g/L) 称取 10g 变色酸二钠盐置于 100mL 烧杯中，加水溶解后，稀释到 100mL。避光过滤。使用当天配制。

不含维生素的酪蛋白溶液

(1) 乙醇处理法

① 称取 100g 酪蛋白细粉于烧瓶中，加入 300mL 95% 乙醇，在水浴中加热回流 1h，减压抽滤，弃去滤液，再加入乙醇回流，如此反复 (3~4) 次，至滤液呈微黄色或无色，取出在干燥箱内 (70~80)°C 干燥即可。

② 称取 250g 酪蛋白，置于 5L 容器中，慢慢加入 3.6L 水以防止成块，加入 2.77mL 浓盐酸，搅拌浸泡 3min。用虹吸管除去上层清液。加入 3.6L 水，再加入 2.77mL 浓盐酸，如此反复 8 次后，再加水 3.6L，加入 55.5mL 氨水 [c(NH₄OH)=12mol/L]，放置过夜，使酪蛋白溶解成浆状。用布过滤，于滤液中慢慢加入约 50mL 盐酸溶液 [c(HCl)=3mol/L]，调至 pH4.5，使酪蛋白全部沉淀，过滤。弃去滤液，用 (50~60)°C 热水冲洗数次，挤压去水，放入干燥箱内于 100°C 干燥即可。

(2) 酸解酪蛋白 称取 50g 不含维生素的酪蛋白于 500mL 烧杯中，加 200mL 盐酸溶液 [c(HCl)=3mol/L]，于压力蒸汽消毒器内 10.3×10⁴Pa (151b/in²) 压力下水解 6h。将水解物转移至蒸发皿内，在沸水浴上蒸发至膏状。加 200mL 水使之溶解后再蒸发至膏状，如此反复 3 次，以除去盐酸。注意每次蒸发时不可蒸干或使之焦糊，以防破坏水解液所含的营养物。用氢氧化钠溶液 (400g/L) 调节 pH 至 3.5，以溴酚蓝作外指示剂。加 20g 活性炭，振摇，过滤。如果滤液不呈淡黄色或无色，可用活性炭重复处理。滤液加水稀释至 500mL，

III 非标准溶液

加少许甲苯于冰箱中保存。

茜素锆-茜素磺酸钠混合溶液

称取 50mg 硝酸锆，加 50mL 水与 10mL 盐酸溶解；另取 10mg 茜素磺酸钠，加 50mL 水溶解，将两溶液混合，即得。

重氮苯磺酸溶液

方法 1 称取 1.57g 对氨基苯磺酸，加 80mL 水与 10mL 稀盐酸溶液（10%），在水浴上加热溶解后，冷却至 15℃，缓缓加入 6.5mL 亚硝酸钠溶液（100g/L），随加随搅拌，再加水稀释至 100mL，混匀，即得。临用新制。

方法 2 称取 0.1g 对氨基苯磺酸，加 2mL 氢氧化钠溶液（100g/L）溶解，加 20mL 稀盐酸与 6mL 亚硝酸钠溶液 [$c(\text{NaNO}_2) = 0.1\text{mol/L}$]，搅拌 1min，加 50mg 脲，继续搅拌 5min，混匀，即得。临用新配。

重氮对硝基苯胺溶液

称取 0.4g 对硝基苯胺，加 20mL 稀盐酸（10%）与 40mL 水使其溶解，冷却至 15℃，缓缓加入亚硝酸钠溶液（100g/L），至取 1 滴溶液能使碘化钾淀粉试纸变为蓝色，混匀，即得。临用新配。

重氮二硝基苯胺溶液

称取 50mg 2,4-二硝基苯胺，加 1.5mL 盐酸溶解后，加 1.5mL 水，置冰浴中冷却，滴加 5mL 亚硝酸钠溶液（100g/L），随加随振摇，即得。

重氮化试剂

称取 0.1g 在热水中重结晶的对硝基苯胺，溶于盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$] 溶解，并稀释到 100mL，于冰箱中贮存。称取 4g 硝酸钠溶于 100mL 水中，冰箱中储存。临用前，置 10mL 对硝基苯胺溶液于冰浴内 5min，再加 1mL 硝酸钠溶液，混匀。用前在冰浴里静置时间在 5min 以上。

重氮甲烷溶液

将装有 10mL 氢氧化钾水溶液（0.6g/mL）、35mL 乙醇及 10mL 乙醚的混合溶液的双口蒸馏瓶，置于有磁力搅拌器加热板上的水浴中，水温 70℃。将搅拌子放入瓶中，接上滴液漏斗和高效冷凝器，冷凝器后串连两个 125mL 的烧瓶。在二个烧瓶中各放 10mL 乙醚，出口管均应插到乙醚液面以下。在冰水浴中冷却这两个接收瓶。边用磁力搅拌器搅拌，边通过滴液漏斗滴加盛有 21.5g *N*-甲基-*N*-亚硝基-*p*-甲苯磺酰胺溶解于 140mL 乙醚的溶液。滴完全部溶液的时间控制在 20min 以上。当蒸馏液近于无色时，停止蒸馏。将两个接收瓶中的液体合并，在 70℃ 水浴上再蒸馏，其蒸馏液作为重氮甲烷溶液，此溶液应密闭置于冰箱中保存，保存期为一个月。

达旦黄溶液（0.5g/L）

称取 0.050g 达旦黄，溶于水，稀释至 100mL，混匀。

单宁溶液 (50g/L)

称取 5g 单宁溶于 100mL 冷水中，混匀。

靛基质溶液

称取 5.0g 对二甲氨基苯甲醛加入 75mL 戊醇（或丁醇），充分振摇，完全溶解后，再取 25mL 浓盐酸徐徐滴入，边加边振摇，以免骤热导致溶液色泽变深；或称取 1.0g 对二甲氨基苯甲醛，加入 95mL 95%乙醇，充分振摇，完全溶解后，取浓盐酸 20mL 徐徐滴入。

靛蓝二磺酸钠溶液 (6g/L)

称取 6g 靛蓝二磺酸钠于 500mL 水中，加热溶解，冷却，加入 50mL 硫酸。稀至 1000mL，混匀，过滤。

靛胭脂溶液

称取适量靛胭脂，加 12mL 硫酸与 80mL 水的混合液溶解，使每 100mL 溶液中含 (0.09~0.11)g $C_{16}H_8N_2O_2(SO_3Na)_2$ ，混匀，即得。

淀粉酶（可选用高峰淀粉酶或接近其活性的其他磷酸酯酶）悬浮液 (60g/L)

用乙酸钠溶液 [$c(NaCH_3COO)=2.5mol/L$ 乙酸钠水溶液] 悬浮 6g 淀粉酶制剂，稀释至 100mL。

 α -淀粉酶溶液 (0.05g/L)

用磷酸氢二钠溶液 [$c(Na_2HPO_4)=0.1mol/L$] 和磷酸二氢钠溶液溶液 [$c(NaH_2PO_4)=0.1mol/L$] 各 500mL，混匀，配成磷酸盐缓冲溶液。称取 12.5mg α -淀粉酶，用磷酸盐缓冲溶液溶解，定容至 250mL。

丁醇氯仿溶液

(1) 丁醇氯仿溶液 (1%) 取紫外光谱纯三氯甲烷 ($CHCl_3$)，用 $\frac{1}{2}$ 三氯甲烷体积的水洗三遍，除去其中的乙醇。加 10mL 正丁醇到 1000mL 经水洗的、于分离器内的氯仿中，剧烈振摇；再加 25mL 水、振摇。静置，至下层清晰，排出。弃去上层水层。清液中放入颗粒状无水硫酸钠储存。

(2) 丁醇氯仿溶液 (10%) 向分液漏斗中的 900mL 紫外光谱纯三氯甲烷（预先不用水洗）中，加入 100mL 正丁醇，剧烈振摇；加 25mL 水，再振摇。静置，至氯仿层澄清、排出；弃水层，清液中放入颗粒状无水硫酸钠储存。

丁二酮肟乙醇溶液 (10g/L)

称取 1.0g 丁二酮肟溶于 100mL 用 95%乙醇中，混匀。

丁酯化溶液

将正丁醇和 47%三氟化硼乙醚溶液，冰浴冷却至 0℃，迅速量取 30mL 三氟化硼乙醚溶

III 非标准溶液

液和 120mL 正丁醇，在冰浴中混合均匀，冷却后，密闭保存于冰箱中。

对氨二甲基苯胺溶液 (5g/L)

称取 0.5g 对氨二甲基苯胺溶于 100mL 浓盐酸中，避光冷藏保存，可稳定 6 个月。

对氨基苯磺酸溶液 (4g/L)

称取 0.4g 对氨基苯磺酸溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 6\text{mol/L}$] 中，混匀。储存于棕色瓶中。

对氨基苯磺酸- α -萘胺溶液

称取 0.5g 无水对氨基苯磺酸，加 150mL 乙酸溶解后，另取 0.1g 盐酸- α -萘胺，加 150mL 乙酸使其溶解，将两溶液混合，即得。本溶液久置显粉红色，用时可加锌粉脱色。

对氨基苯磺酰胺溶液 (10g/L)

称取 1.0g 对氨基苯磺酰胺，溶于 100mL 盐酸溶液 (1+1) 中，混匀。储于棕色瓶中。

对氨基苯乙酮溶液 (20g/L)

称取 2g 对氨基苯乙酮，用少量盐酸溶解，用水稀释至 100mL，混匀。

对苯二酚溶液 (5g/L)

称取 0.5g 对苯二酚于 100mL 水中，使其溶解，并加入一滴浓硫酸 (减缓氧化作用)。

对二甲氨基苯甲醛溶液

(1) 对二甲氨基苯甲醛溶液 (1.25g/L) 称取 0.125g 对二甲氨基苯甲醛，加 100mL 稀硫酸 (65mL 硫酸缓缓倒入 35mL 水中，混匀，冷却) 溶解，然后加 0.1mL 三氯化铁溶液 (50g/L)，混匀。

(2) 对二甲氨基苯甲醛溶液 (20g/L) 将 2.0g 对二甲氨基苯甲醛溶于 100mL 硫酸溶液中。

试银灵 (对二甲氨基亚苄基罗丹宁) 溶液 (0.2g/L)

称取 0.02g 试银灵，溶于 100mL 丙酮中，混匀。

对甲苯磺酰-L-精氨酸甲酯盐酸盐溶液 (4.0g/L)

称取 98.5mg 对甲苯磺酰-L-精氨酸甲酯盐酸盐，加 5mL 三羟甲基氨基甲烷缓冲溶液 (pH8.1) 使其溶解，加 0.25mL 指示液 (取等量的 0.1% 甲基红乙醇溶液与 0.05% 亚甲基蓝的乙醇溶液，混匀)，用水稀释至 25mL，混匀。

对品红酸性溶液

将 100mg 对品红氯化物溶于 200mL 水中，移入 1000mL 容量瓶中。加入 160mL 盐酸溶液 (1+1) 用水稀至刻度，混匀。在使用前放置 12h。

对羟基苯甲醚 (MEHQ) 溶液 (0.04g/L)

称取 0.04g 对羟基苯甲醚置于 100mL 烧杯中，加适量水溶解后，稀释到 1000mL，混匀。

对羟基联苯溶液 (15g/L)

称取 1.5g 对羟基联苯，加 10mL 氢氧化钠溶液 (50g/L) 与少量水溶解后，再加水稀释至 100mL，混匀。本溶液储存于棕色瓶中，可保存数月。

蒽酮溶液 (1.4g/L)

称取 0.7g 蒽酮，加 50mL 硫酸溶解，再用硫酸溶液 (70%) 稀释至 500mL，混匀。

4,4'-二氨基二苯胺饱和溶液

加少量乙醇于 4,4'-二氨基二苯胺硫酸盐中，充分研磨混合，再加乙醇，经回流冷凝器，在水浴上加热回流制成饱和溶液。

2,3-二氨基萘溶液

(1) 2,3-二氨基萘溶液 (1g/L) (在暗室中配制) 称取 0.1g 2,3-二氨基萘 [简称 DAN, $C_{10}H_6(NH_2)_2$] 置于带磨口塞的锥形瓶中，加入 100mL 盐酸溶液 [$c(HCl) = 0.1mol/L$]，振摇 15min 至完全溶解。加入 20mL 环己烷，振摇 5min，移入底部塞有玻璃棉的分液漏斗中，静置分层后，将水相放回原锥形瓶中，再用环己烷萃取 (3~4) 次，直到环己烷相中的荧光杂质降至最低为止。弃去环己烷相，最后将此纯化的水溶液储于棕色瓶中，加入一层环己烷 (约 0.5cm) 以隔绝空气，保存于冰箱中。使用前需再以环己烷萃取一次。如经常使用，以每月配制一次为宜。

(2) 2,3-二氨基萘溶液 (1g/L) 称取 0.1g 2,3-二氨基萘，0.5g 盐酸羟胺，加 100mL 盐酸溶液 [$c(HCl) = 0.1mol/L$]，必要时加热使其溶解，冷却过滤。临用现配，避光保存。

二苯胺溶液 (10g/L)

称取 1g 二苯胺，加 100mL 硫酸使其溶解，混匀。即得。

二苯胺磺酸钠溶液 (2g/L)

称取 0.2g 二苯胺磺酸钠，0.2g 碳酸钠以少量水调成糊状，用水溶解并稀释到 100mL，混匀。

二苯胍乙醇溶液 (150g/L)

称取 15g 二苯胍，用 5mL 水湿润，加 15mL 盐酸溶液 (1+1)，不断搅拌下加入 60mL 乙醇，溶解后用氨水溶液 (1+1) 或盐酸调节 pH3.3 左右，并用乙醇补足至 100mL，最后溶液应透明，不得有沉淀或乳浊状物。

4,7-二苯基-1,10-菲罗啉溶液 { $c[(C_6H_5)_2C_{12}H_6N_2] = 0.001mol/L$ }

称取 0.3324g 4,7-二苯基-1,10-菲罗啉，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 1000mL，混匀。

III 非标准溶液

二苯碳酰二肼溶液 (0.4g/L)

称取 0.1g 二苯碳酰二肼 $[\text{CO}(\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2]$ 溶于 50mL 乙醇溶液 (95%) 中, 再加入 200mL 硫酸溶液 (1+9), 储于棕色瓶中, 冰箱中冷藏保存, 试剂应无色, 变色后不能再使用。

p-二甲氨基肉桂醛无水乙醇溶液 (2g/L)

称取 0.2g *p*-二甲氨基肉桂醛溶于无水乙醇, 用无水乙醇稀释至 100mL, 混匀。

2,4-二甲苯酚冰醋酸溶液 (10g/L)

吸取 0.5mL 2,4 二甲苯酚 (相对密度 1.018) 置于盛有冰醋酸的 50mL 容量瓶中, 用冰醋酸稀释到刻度。临用现配。

3,4-二甲苯酚冰醋酸溶液 (50g/L)

称取 5g 3,4 二甲苯酚溶解于 100mL 冰醋酸中, 混匀。低温保存。

二甲基甲酰胺溶液 (体积分数=75%)

移取 75mL 二甲基甲酰胺, 加水约 20mL, 混匀, 冷却至室温, 然后定容至 100mL。

注意: 二甲基甲酰胺对肺、皮肤和眼睛有伤害, 操作时应小心。

二甲基乙二醛肼溶液

(1) 二甲基乙二醛肼溶液 (10g/L) 称取 1g 二甲基乙二醛肼, 溶于 100mL 无水乙醇, 混匀。

(2) 二甲基乙二醛肼氢氧化钠溶液 (10g/L) 称取 1.0g 二甲基乙二醛肼 (镍试剂), 溶于氢氧化钠溶液 (50g/L) 中, 用氢氧化钠溶液 (50g/L) 稀释至 100mL, 混匀。

二硫脲-乙酸丁酯溶液 (1g/L)

称取 0.1g 二硫脲置于 100mL 烧杯中, 加 10mL 三氯甲烷溶解后, 再用乙酸丁酯稀释到 100mL。临用现配。

二氯变色酸溶液 (0.2g/L)

称取 10mg 二氯变色酸, 加 0.5mL 水溶解, 加浓硫酸至 50mL (用于二氯变色酸法测定硝酸盐)。

二氯靛酚钠溶液 (1g/L)

称取 0.1g 二氯靛酚钠, 加 100mL 水溶解后, 混匀, 过滤。

二氯二甲基硅烷溶液 (体积分数=5%)

移取 5mL 二氯二甲基硅烷, 用甲苯稀释到 100mL, 混匀。

二氯乙酸 (DCA) 溶液 $[c(\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2\text{O}_2)=0.5\text{mol/L}]$

称取 0.645g 精制 DCA 于 10mL 容量瓶, 用丙酮溶解并稀释到刻度, 临用现配。

二硝基苯溶液 (20g/L)

称取 2g 间二硝基苯，加乙醇溶解并稀释到 100mL，混匀，即得。

3,5-二硝基苯甲酸溶液 (10g/L)

称取 1g 3,5-二硝基苯甲酸，加乙醇使其溶解，并稀释到 100mL，混匀，即得。

2,4-二硝基苯肼溶液

(1) 2,4-二硝基苯肼 (2,4-DNPH) 饱和溶液 (0.5g/L) 取适量 2,4-DNPH 用无碳基的甲醇溶解，并稀释，使含量达 0.5g/L，摇动 1h 或提前一天制备。应有不溶解的 2,4-DNPH 析出，过滤后使用，保存期为一周。

(2) 2,4-二硝基苯肼溶液 (1g/L) 称取 0.10g 2,4-二硝基苯肼，溶于 50mL 无碳基的甲醇和 4mL 盐酸中，稀释至 100mL。使用期为两周。

(3) 二硝基苯肼溶液 (1.5g/L) 称取 0.15g 2,4-二硝基苯肼，加含硫酸 0.15mL 的无醛乙醇 100mL 使其溶解，即得。

(4) 2,4-二硝基苯肼溶液 (2g/L) 称取 0.5g 2,4-二硝基苯肼于 250mL 容量瓶中，用二氯甲烷溶解，并稀释到刻度，混匀。

(5) 二硝基苯肼溶液 (15g/L) 称取 1.5g 2,4-二硝基苯肼，加 20mL 硫酸溶液 (50%)，溶解后，加水稀释到 100mL，过滤，即得。

3,5-二硝基水杨酸溶液

称取 12.6g 3,5-二硝基水杨酸、364g 酒石酸钾钠、10g 重蒸馏苯酚、41.92g 氢氧化钠、10g 亚硫酸氢钠，用水加热溶解后，定容为 2000mL；暗处保存一星期，滤纸过滤备用。此溶液简称 DNS 溶液。

二盐酸二甲基对苯二胺溶液 (10g/L)

称取 0.1g 二盐酸二甲基对苯二胺，加 10mL 水，混匀，即得。需新鲜少量配置，于冷处避光保存，如溶液变成褐色，不可使用。

二乙胺溶液 (40g/L)

取 4mL 二乙胺 $[(C_2H_5)_2NH]$ 溶于 100mL 水中摇匀，即得。

二乙基苯胺异戊醇溶液 (5+100)

量取 25mL 二乙基苯胺，溶于 500mL 异戊醇中，混匀。

二乙基二硫代氨基甲酸钠溶液 (1g/L)

称取 0.10g 二乙基二硫代氨基甲酸钠 (铜试剂)，溶于适量水，用水稀释至 100mL。在冰箱中保存。使用期为一个月。

二乙基二硫代氨基甲酸银吡啶溶液 (5g/L)

称取 1.0g 二乙基二硫代氨基甲酸银，溶于吡啶，稀释至 200mL。保存在密闭棕色玻璃

III 非标准溶液

瓶中，密封，避光保存。使用期为两周。

二乙氨基二硫代甲酸银-三乙基胺三氯甲烷溶液 (2.5g/L)

称取 0.25g 二乙氨基二硫代甲酸银溶于少量三氯甲烷中，加入 1mL 三乙基胺（或三乙基醇胺），用三氯甲烷稀释到 100mL，放置过夜。若有沉淀物应过滤除去。移入棕色瓶中冰箱保存。一周内有效。

D-泛酸钙-对氨基苯甲酸-盐酸吡哆醇溶液

分别称取 10mg D-泛酸钙、对氨基苯甲酸、盐酸吡哆醇于烧杯中，以水溶解并稀释至 1000mL，将此溶液置于棕色试剂瓶中，加少许甲苯于冰箱中保存。

1,10-菲罗啉溶液

(1) 1,10-菲罗啉溶液 (2g/L) 称取 0.20g 1,10-菲罗啉 ($C_{12}H_8N_2 \cdot H_2O$) [或 1,10-菲罗啉盐酸盐 ($C_{12}H_8N_2 \cdot HCl \cdot H_2O$)], 加少量水振摇至溶解 (必要时加热), 稀释至 100mL。

(2) 1,10-菲罗啉溶液 (5g/L) 称取 0.50g 1,10-菲罗啉 ($C_{12}H_8N_2 \cdot H_2O$) [或 1,10-菲罗啉盐酸盐 ($C_{12}H_8N_2 \cdot HCl \cdot H_2O$)] 溶于乙酸-乙酸钠缓冲溶液 ($pH \approx 3$) 中, 用乙酸-乙酸钠缓冲溶液 ($pH \approx 3$) 稀释至 100mL, 混匀。

酚酞 (0.1g/L)-酒石黄 (0.4g/L) 溶液

将 10mg 酚酞, 40mg 酒石黄以及 73.2g 2-氨基-2-甲基-1-丙醇溶于 21.9mL 盐酸, 混匀。 ($25^\circ C$, $pH 10.15$) 在冷藏下溶液长期稳定。

氟试剂溶液 [$c(C_{19}H_{15}NO_8) = 0.0005mol/L$]

准确称取 0.1925g 氟试剂 (茜素-3-二甲基-N,N-二乙酸又称茜素氨羧络合剂), 加 5mL 水、1mL 氢氧化钠溶液溶解 [$c(NaOH) = 1mol/L$]。然后用盐酸溶液 [$c(HCl) = 0.1mol/L$] 调节溶液 $pH = 4.6 \sim 5.0$, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。储于棕色瓶中, 保存于冰箱中。

甘露醇溶液 (中性) (100g/L)

称取 5.0g 甘露醇, 用 50mL 水溶解, 加 0.2mL 酚酞指示液, 用氢氧化钠溶液 [$c(NaOH) = 0.2mol/L$] 中和, 其用量应不大于 0.3mL。

甘油乙酸溶液

取甘油、50%乙酸与水各 1 份, 混合, 即得。

高氯酸六甲基二硅醚饱和溶液

将 100mL (1+3.3) 高氯酸溶液加入到 175mL 分液漏斗中, 加入 50mL 六甲基二硅醚经剧烈摇动后, 放置分层, 下层即为高氯酸六甲基二硅醚饱和溶液。

葛利斯试剂

溶液 I：称取 1.0g 甲萘胺，加 100mL 水，煮沸使其溶解，冷却，加 3mL 冰醋酸，摇匀。储存于棕色瓶。

溶液 II：称取 1.0g 无水对氨基苯磺酸，溶于水，稀释至 100mL，混匀。

使用时将溶液 I 与溶液 II 按同体积混合。

铬变酸 ($C_{10}H_6Na_2S_2O_8 \cdot 2H_2O$) 溶液 (10g/L)

称取 0.5g 铬变酸，加 50mL 硫酸振摇，混合，离心分离，使用上层澄清液，临用时配制。

铬天青 S 混合溶液

溶液 I：称取 0.50g 十六烷基三甲基溴化铵，溶于水，稀释至 100mL，混匀。

溶液 II：称取 0.040g 铬天青 S，加 5mL 乙醇 (95%) 溶解，稀释至 100mL，混匀。

量取 10mL 溶液 I 及 50mL 溶液 II，用水稀释至 100mL。

枸橼酸乙酐溶液 (20g/L)

称取 2g 枸橼酸，加 100mL 乙酐溶解，混匀，即得。

胱氨酸溶液 (1g/L)

称取 1g L-胱氨酸于小烧杯中，加 20mL 水，缓慢加入约 (5~10)mL 盐酸，直至其完全溶解，加水稀释至 1000mL，加少许甲苯盖于溶液表面。

胱氨酸-色氨酸溶液

称取 4g L-胱氨酸和 1g L-色氨酸 (或 2g DL-色氨酸) 于 800mL 水中，加热至 (70~80)°C，逐滴加入盐酸溶液 (1+5)，不断搅拌，直至完全溶解为止。冷至室温，加水稀释至 1000mL，混匀。加少许甲苯于冰箱中保存。

果胶水溶液 (10g/L)

称取 1.000g 果胶粉，准确至 0.001g，加水溶解，煮沸，冷却。如有不溶物则需进行过滤。调至 pH3.5，用水定容至 100mL，在冰箱中储存备用。使用时间不超过 3d。

核黄素-盐酸硫胺素-生物素溶液

溶解 1mg 生物素结晶于 100mL 乙酸溶液 [$c(CH_3COOH) = 0.02mol/L$] 中，取此液 4mL (相当于 40 μ g 生物素) 于 2000mL 烧杯中，加入 20mg 核黄素和 10mg 盐酸硫胺素，以乙酸溶液 [$c(CH_3COOH) = 0.02mol/L$] 溶解并稀释至 1000mL。加少许甲苯于冰箱中保存，此试剂需保存于棕色瓶中，以防止核黄素被光破坏。

磺胺溶液 (2g/L)

称取 1g 磺胺溶于 500mL 盐酸溶液 (50%)，混匀。

Ⅲ 非标准溶液

磺基丁二酸钠二辛酯溶液 (4.5g/L)

称取 0.9g 磺基丁二酸钠二辛酯, 加 50mL 水, 微温溶解, 冷却至室温后, 加水稀释至 200mL, 混匀, 即得。

磺基水杨酸溶液 [$c(\text{GH}_6\text{S})=0.2\text{mol/L}$]

称取 50.84g 磺基水杨酸 ($\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_6\text{S} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于 1000mL 水中, 混匀。

黄耆胶乙醇溶液 (10g/L)

称取 2g 黄耆胶 (优级纯粉末) 溶于 10mL 95% 乙醇中, 搅拌成均匀浆状后, 并在不断搅拌下加入 190mL 水 (配制中在加乙醇溶解时, 一定要充分搅拌, 使其成均匀浆状后, 再加水混匀)。

煌绿水溶液 (5g/L)

称取 0.5g 煌绿, 溶于 100.0mL 蒸馏水中, 存放暗处, 不少于 1d, 使其自然灭菌。

茴香醛溶液 (体积分数为 1%)

移取 0.5mL 茴香醛, 加 50mL 乙酸溶解, 加 1mL 硫酸, 摇匀, 即得。临用新制。

鸡胰腺溶液 (5g/L)

称取 100mg 干燥的鸡胰腺, 加 20mL 蒸馏水, 搅拌 15min, 离心 10min (3000r/min), 取上清液用。现用现配。

4-己基间苯二酚溶液 (500g/L)

称取 5g 4-己基间苯二酚溶于 10mL 乙醇中, 混匀。

甲醇-甲酸 (6+4) 溶液

量取 60mL 甲醇, 40mL 甲酸, 混匀。

甲醇-甲酰胺溶液

由 700mL 无水甲醇和 300mL 无水甲酰胺混合而成。

甲醇-三氯甲烷混合溶液 (10+1)

量取 900mL 甲醇和 90mL 三氯甲烷, 混匀。

3-甲基-2-苯并噻唑酮脘 (MBTH) 溶液 (0.08g/L)

称取 0.08g MBTH 试剂, 用适量水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 然后用水稀释至刻度, 混匀。储存于棕色瓶中。该溶液使用期不超过一周。

甲基橙硼酸溶液

称取 0.2g 甲基橙和 3.5g 硼酸, 加 100mL 水, 置于水浴上加热溶解, 静置 24h 以上,

用前过滤。

N-甲基-N-亚硝基-*p*-甲苯磺酰胺溶液 (150g/L)

称取 21.5g *N*-甲基-*N*-亚硝基-*p*-甲苯磺酰胺 ($C_8H_{10}N_2O_3S$), 溶于 140mL 无水乙醚中, 混匀。

甲醛溶液

(1) 甲醛溶液 (2g/L) 移取 1mL 含量为 36%~38% 的甲醛, 溶于 200mL 水中。临用现配。

(2) 甲醛硫酸溶液 移取 1mL 硫酸, 滴加 1 滴甲醛溶液, 摇匀, 即得。本液应临用新配。

甲醛碳酸镁溶液 (体积分数 10%)

移取 200mL 甲醛 (36%~38%), 加 (20~30)g 碳酸镁, 振摇 3min, 过滤, 然后用水稀释成 10% 的溶液。

甲酯化溶液

将三氟化硼-乙醚试剂和甲醇置于 -15°C 下预冷, 将 30mL 冷三氟化硼-乙醚试剂和 120mL 冷甲醇混合, 置 ($0\sim 4$) $^{\circ}\text{C}$ 下储存备用。

间苯二酚溶液 (10g/L)

称取 1g 间苯二酚, 加盐酸溶液 (10%) 溶解, 并稀释到 100mL, 混匀, 即得。

间苯三酚盐酸溶液 (10g/L)

称取 0.1g 间苯三酚, 加 1mL 乙醇, 再加 9mL 盐酸, 混匀。临用新配。

间二硝基苯溶液 (20g/L)

称取 2g 间二硝基苯, 加 100mL 乙醇使其溶解, 混匀, 即得。

碱性复红染色液 (5g/L)

称取 0.5g 碱性复红溶解于 20mL 乙醇中, 再用蒸馏水稀释至 100mL, 滤纸过滤后储存备用。

碱性焦性没食子酸溶液 (50g/L)

称取 0.5g 焦性没食子酸, 加 2mL 水溶解后, 加 8mL 氢氧化钾溶液 (12g/L), 摇匀, 即得。临用新配。

碱性 β -萘酚溶液 (25g/L)

称取 0.25g β -萘酚, 加 10mL 氢氧化钠溶液 (100g/L) 溶解, 混匀, 即得。应临用新配。

III 非标准溶液

碱性品红-亚硫酸溶液

称取 0.20g 碱性品红，溶于 120mL 热水中，冷却，加 20mL 亚硫酸钠溶液 [2.0g 亚硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)，加 20mL 水溶解]，加 2mL 盐酸，稀释至 200mL，混匀，放置 1h。

按以上方法制备的碱性品红-亚硫酸溶液，应符合下述要求：取 0.005mg 醛标准溶液，稀释至 20mL，加 2mL 碱性品红-亚硫酸溶液，摇匀，在 (15~20)℃ 放置 10min，所呈红色应深于空白颜色。

碱性三硝基苯酚溶液 (4g/L)

移取 20mL 三硝基苯酚溶液 (10g/L)，加 10mL 氢氧化钠溶液 (50g/L)，加水稀释至 100mL，混匀，即得。临用新配。

碱性四氮唑蓝溶液 (0.5g/L)

移取 10mL 四氮唑蓝的甲醇溶液 (2.0g/L) 与 30mL 氢氧化钠的甲醇溶液 (120g/L)，临用时混合，即得。

碱性盐酸羟胺溶液 (125g/L)

- (1) 称取 12.5g 氢氧化钠，加无水甲醇溶解，并稀释到 100mL；
 - (2) 称取 12.5g 盐酸羟胺，加 100mL 无水甲醇，加热回流使溶解。
- 用时将两溶液等体积混合，过滤，即得。
本溶液应临用新配，配成后 4h 即不适用。

精制乙醇 (95%)

于每 1000mL 工业用 95% 乙醇中，加入 5mL 含 1g 硝酸银 (AgNO_3) 的溶液溶解，充分混合。另溶解 5g 氢氧化钾于 25mL 温热乙醇中，冷却后，缓缓加于上述溶液中，回流 4h，蒸馏后备用。

酒石酸溶液 (200g/L)

称取 100g 酒石酸加适量水，稍加热溶解，冷却后定容 500mL，混匀。

聚丙烯酰胺混合溶液

溶解 20g 丙烯酰胺和 0.8g *N,N'*-亚甲基双丙烯酰胺于水中，并稀释到 100mL，冰箱中储存。

聚环氧乙烷 (PEO) 溶液 (1g/L)

称取 0.1g 聚环氧乙烷，用水浸泡半小时，搅拌溶解，过滤，并稀释到 100mL，混匀。

聚乙烯醇溶液 (4g/L)

称取 0.4g 聚乙烯醇 (聚合度 1500~1800) 于小烧杯中，加入 100mL 水，沸水浴中加热，搅拌至溶解，保温 10min，取出放冷备用。

咖啡因甲酸溶液 (150g/L)

称取 15g 咖啡因 (医用或试剂用), 溶于适量甲酸中, 再用甲酸稀释至 100mL, 混匀。

呋唑乙醇溶液 (1.2g/L)

称取 0.12g 呋唑, 用无水乙醇溶解并定容至 100mL, 放置在棕色瓶中, 24h 后使用。

糠醛溶液 (1%)

量取 1mL 糠醛, 用水稀释到 100mL, 混匀。

抗坏血酸溶液

(1) 抗坏血酸溶液 (20g/L) 称取 2g 抗坏血酸溶于 100mL 盐酸溶液 (1+1) 中。现用现配。

(2) 抗坏血酸溶液 (50g/L) 称取 25g 抗坏血酸溶于 500mL 水中。盛于棕色瓶中, 现用现配。

孔雀绿溶液 (2g/L)

称取 0.20g 孔雀绿, 溶于水, 稀释至 100mL, 混匀。

苦味酸甲苯溶液 (20g/L)

称取 2g 干燥的苦味酸于烧杯中, 加 100mL 无水甲苯溶解, 混匀。

喹钼柠酮沉淀剂

溶液 a. 将 70g 分析纯钼酸钠溶解于 150mL 水中;

溶液 b. 将 60g 分析纯柠檬酸溶解在 150mL 水中, 再加 85mL 硝酸;

溶液 c. 在不断地搅拌下, 将溶液 a 慢慢加到溶液 b 中;

溶液 d. 在 100mL 水中慢慢地加入 35mL 硝酸和 5mL 分析纯喹啉;

溶液 e. 在不断地搅拌下, 将溶液 d 慢慢地加到溶液 c 中, 混匀后在室温下放置 24h, 过滤后加 280mL 丙酮, 用水稀至 1000mL, 混匀, 储于聚乙烯瓶中, 备用。

雷纳克酸铵溶液 (25g/L)

将 2.5g 雷纳克酸铵溶于 75mL 水中, 振摇 30min。滤纸过滤, 稀释至 100.0mL。用盐酸溶液调至 pH1.0 并用细密玻璃砂芯漏斗过滤。临用新配。

丽春红染色剂 (2g/L)

溶解 200mg 丽春红染料于 100mL 的三氯乙酸溶液 (15%) 中, 混匀。

联苯胺溶液 (0.5g/L)

称取 0.1g 联苯胺置于 250mL 烧杯中, 加 20mL 冰醋酸, 溶解后, 用水稀释到 200mL, 混匀。

α, α' -联吡啶溶液

(1) α, α' -联吡啶溶液 [$c(\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2) = 0.001\text{mol/L}$] 称取 31.24mg α, α' -联吡啶 ($\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$) 溶于少量水中, 移入 200mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀, 置于冰箱中保存。

(2) α, α' -联吡啶溶液 (2g/L) 称取 0.2g 2,2'-联吡啶, 1g 乙酸钠结晶, 加适量水溶解, 加 5.5mL 冰醋酸, 用水稀释成 100mL, 混匀, 即得。

联二茴香胺溶液 (2g/L)

将 0.250g 联二茴香胺 (3,3'-二甲氧基联苯胺) 溶解于 50mL 无水甲醇中。加入 100mg 活性炭, 振摇 5min, 然后过滤。将 40mL 澄清滤液与 60mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}$] 混合。使用当天配制, 避光保存。

注: 联二茴香胺溶液可能对人体造成伤害, 使用时, 应注意安全。

2,2'-联喹啉溶液 (0.5g/L)

称取 0.25g 2,2'-联喹啉, 溶于 250mL 异戊醇中, 混匀即可。

钉红溶液

移取 (1~2)mL 乙酸钠溶液 (100g/L), 加适量钉红使呈酒红色, 混匀, 即得。本液应临用新配。

邻苯氨基苯甲酸溶液 (1g/L)

称取 0.1g 邻苯氨基苯甲酸, 溶于 100mL 碳酸钠溶液 (2g/L) 中, 混匀即可。

邻苯二胺溶液 (0.2g/L)

称取 20mg 邻苯二胺, 于临用前用水溶解, 并稀释至 100mL, 混匀。

邻苯二酚紫溶液 (0.12g/L)

称取 12mg 邻苯二酚紫, 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解后, 稀释到 100mL, 混匀。

邻苯二甲醛溶液 (10g/L)

将 100mg 邻苯二甲醛溶于 1mL 甲醇中, 加入 200 μL 2-巯基乙醇和 9mL 硼酸钾缓冲溶液, 用棕色瓶 (有盖) 储存于冰箱中, 一周内有效。

邻苯二甲酸二碳基乙醛 (OPT) 溶液 (1g/L)

称取 100mg OPT 溶于 100mL、经玻璃容器蒸馏过的甲醇中, 于棕色瓶中, 冰箱内储存, 每周新配。

邻苯二甲酸酐吡啶 (酰化试剂) 溶液 (140g/L)

称取 70g 邻苯二甲酸酐 ($\geq 99.5\%$) 于 1000mL 棕色容量瓶中, 加入 500mL 吡啶, 用

力振摇，直到完全溶解。若其色度超过 200 黑曾 (Pt-Co) 则此溶液不能用。

[浓度验证] 移取 25.0mL 上述邻苯二甲酸酐溶液于 250mL 锥形瓶中，加 5 滴酚酞指示液 (10g/L)，用氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.5\text{mol/L}$] 滴定，消耗的氢氧化钠标准溶液应在 (83~87)mL 之间。

邻苯二醛溶液 (10g/L)

称取 1.0g 邻苯二醛，加 5mL 甲醇与 95mL 硼酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.4\text{mol/L}$]，用氢氧化钠溶液 (450g/L) 调节 pH 值至 10.4]，振摇使邻苯二醛溶解，加 2mL 硫乙醇酸，用氢氧化钠溶液 (450g/L) 调节 pH 值至 10.4。

邻苯二醛-巯基乙醇溶液

称取 500mg 邻苯二甲醛，置于 1000mL 容量瓶中，加 10mL 甲醇，轻摇使其溶解。加 500mL 四硼酸钠 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)=0.05\text{mol/L}$] 缓冲溶液和 1.0mL 巯基乙醇，用四硼酸钠缓冲溶液稀至刻度，混匀。

邻甲酚肤肽溶液 (0.4g/L)

称取 0.1g 邻甲酚肤肽，溶于 250mL 乙醇 (95%) 中。混匀。

邻联二茴香胺溶液 (1g/L)

称取 125mg 邻联二茴香胺于 50mL 棕色容量瓶中，加 25mL 甲醇，振摇使其全部溶解，加 50mg 活性炭，振摇 5min，过滤，取 20mL 滤液，置于另一 50mL 棕色容量瓶中，加盐酸溶液 (1+11) 至刻度，混匀。临用时现配并避光保存。

邻联甲苯胺溶液 (1g/L)

称取 0.100g 邻联甲苯胺，加 3mL 盐酸及少量水溶解，稀释到 100mL，混匀。

磷酸三丁酯-二甲苯萃取剂溶液 (8%)

将 40mL 磷酸三丁酯 (TBP) 与 460mL 二甲苯混合于分液漏斗中，加入 500mL 碳酸钠溶液 (50g/L)，振荡洗涤 2 次，用 500mL 水振荡洗涤 1 次，最后用 500mL 盐酸溶液 (1+5)，振荡洗涤 1 次 (测钍用)。

磷脂 (磷脂酰胆碱; $\text{C}_{40}\text{H}_{82}\text{NO}_9\text{P}$) 饱和丙酮溶液

称取经丙酮洗除油脂等丙酮可溶物的磷脂约 2g，在 50mL 烧杯中用 10mL 石油醚溶解，加 25mL 丙酮使磷脂析出。用 G3 玻璃砂芯坩埚抽滤，用 80mL 丙酮分四次洗涤磷脂，最后尽量抽除残留丙酮。立即将约 1g 的粉状磷脂移入 1000mL 玻璃磨口瓶中，加 1000mL 丙酮，在 (0~5)°C 下浸泡 2h，每隔 15min 剧烈摇动一次。用快速滤纸过滤上部清液，滤液于 (0~5)°C 冷藏备用。

磷试剂甲

称取 5.0g 钼酸铵 [$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$]，溶于水，稀释至 100mL，混匀。

III 非标准溶液

磷试剂乙

称取 0.20g 对甲氨基苯酚硫酸盐，溶于 100mL 水中，加 20.0g 偏重亚硫酸钠，溶解，储存于棕色具塞瓶中，使用期为两周。

硫代巴比妥酸溶液 (5g/L)

称取 0.500g 硫代巴比妥酸溶于 50mL 水中，加入 10mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$]，移至 100mL 容量瓶中，加入 11mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$]，用蒸馏水稀释至刻度。该溶液不稳定，必须在配制后 5h 内使用。

硫代乙酰胺溶液

由下述三种溶液混合而成：

(1) pH5 的水合肼溶液 100mL 称取 5.76g 水合肼 (85%)，溶于 80mL 水中，用浓盐酸溶液中和 (约用 8.5mL)，用 pH 计检测为 pH=5，再用水稀释至 100mL，混匀。

(2) 7.5% 硫代乙酰胺水溶液 100mL。

(3) pH4.5 缓冲溶液 200mL 称取 1.14g 乙酸钠和 1.56g 乙酸，加 200mL 水，混匀。

上述三种溶液混合后透明度良好，放置 5h 后才能使用。

硫脲溶液

(1) 硫脲溶液 (20g/L) 溶解 10g 硫脲于 500mL 草酸溶液 (10g/L) 中。

(2) 硫脲 (30g/L) 将 3g 硫脲溶于乙醇溶液 (50%) 中，并稀释到 100mL，混匀，临用前配制。

硫脲 [(NH₂)₂CS] (20g/L)-碘化钾 (KI) (100g/L) 混合溶液

分别称取 2g 硫脲，10g 碘化钾，溶于 100mL 水中，混匀。

硫酸苯肼溶液 (0.6g/L)

称取 60mg 盐酸苯肼，加 100mL 硫酸溶液 (50%) 溶解，即得。

硫酸联氨

(1) 硫酸联氨溶液 (20g/L) 称取 2g 硫酸联氨用水溶解，并稀释到 100mL，混匀。

(2) 硫酸联氨溶液 (10g/L) 称取 1.0g 预先于硅胶干燥器中干燥 24h 的硫酸联氨，准确至 0.1g，置于烧杯中，加少量水溶解，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

硫酸铜和考马斯亮蓝 R-250 乙酸混合染色剂

将硫酸铜溶液 (1g/L) 和考马斯亮蓝 R-250 乙酸 (5g/L)-乙醇-水 (10+30+60) 溶液混合。

六次甲基四胺溶液 (100g/L)

称取 10.0g 预先于硅胶干燥器中干燥 24h 的六次甲基四胺，准确至 0.1g。置于烧杯中，

加少量水溶解，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

氯胺 T 溶液 (10g/L)

称取 1g 氯胺 T (有效氯含量应在 11% 以上)，溶于 100mL 水中，临用时现配。

氯化三苯四氮唑溶液 (5g/L)

称取 1g 氯化三苯四氮唑，加无水乙醇溶解，并稀释到 200mL，混匀，即得。

氯化乙酰胆碱溶液 (0.1g/L)

称取 0.100g 氯化乙酰胆碱溶于缓冲溶液 (称取 16.72g $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 及 2.72g KH_2PO_4 溶于 1000mL 水) 中，混匀。

氯亚氨基-2,6-二氯醌溶液 (5g/L)

称取 1g 氯亚氨基-2,6-二氯醌，加 200mL 乙醇溶解，混匀，即得。

氯乙酸酐溶液 (体积分数 5%)

移取 5mL 氯乙酸酐，用苯稀释至 100mL，混匀。

氯乙酰氯溶液 (20%)

移取 20mL 氯乙酰氯溶于 80mL 石油醚中，混匀后，避光低温保存。

马来酸酐溶液 (100g/L)

将 10g 马来酸酐 (重蒸馏，沸点 196℃) 溶解于 100mL 甲苯中，得到马来酸酐浓度为 100g/L 的溶液。溶液应澄清，稳定约 1 个月。临用前取部分储备液用甲苯稀释得到 10g/L 的溶液 (稀释 10 倍)。

马钱子碱溶液 (50g/L)

称取 5.0g 马钱子碱，溶于冰醋酸中，用冰醋酸稀释至 100mL，混匀。

吗啡啉甲醇溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_9\text{NO})=0.5\text{mol/L}$]

量取 44mL 吗啡啉^①，用甲醇稀释至 1000mL，混匀。

玫红三羧酸铵溶液 (0.5g/L)

称取 0.25g 玫红三羧酸铵 (铝试剂) 和 5.0g 阿拉伯胶，加 250mL 水，温热至溶解，加 87.0g 乙酸铵，溶解后，加 145mL 盐酸溶液 (15%)，稀释至 500mL，混匀。必要时过滤，使用期为 1 个月。

N-1-萘基乙二胺溶液 (1g/L)

称取 0.1g N-1-萘基乙二胺，加乙酸溶液 (60%) 溶解并稀释至 100mL，混匀后，置棕

① 吗啡啉的水分含量超过 1.5%，需要重新蒸馏后使用。

III 非标准溶液

色瓶中，在冰箱中保存，一周内稳定。

α -萘酚乙醇溶液 (60g/L)

称取 6.0g α -萘酚，加 100mL 无水乙醇溶解，混匀。

1-萘酚溶液 (10g/L)

称取 1.0g 1-萘酚，溶于 5mL 氢氧化钠溶液 (250g/L)，用水稀释到 100mL，混匀。临用现配。

萘间苯二酚溶液 (10g/L)

称取 1g 萘间苯二酚，溶于 100mL 乙醇中，混匀。

N-1-萘替乙二胺盐酸盐溶液 (10g/L)

称取 1g N-1-萘替乙二胺盐酸盐，溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$] 中，混匀。现用现配。

尿素缓冲溶液

将 15g 尿素 (NH_2CONH_2) 溶于 500mL 磷酸缓冲溶液 (称取 3.403g KH_2PO_4 和 4.335g K_2HPO_4 ，加水溶解，并稀释到 1000mL。临用前，用强酸或弱碱调节至 pH7) 中。加入 5mL 甲苯，用于防腐和防止霉菌生长。调节其 pH 值至 7.0。

柠檬酸溶液 (200g/L)

称取 20g 柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$)，加水 100mL 溶解，混匀。

品红焦性没食子酸溶液

称取 0.1g 碱式品红，加 50mL 新煮沸的热水溶解后，冷却，加 2mL 亚硫酸氢钠的饱和溶液，放置 3h，加 0.9mL 盐酸，放置过夜，加 0.1g 焦性没食子酸，振摇使其溶解，混匀，加水稀释至 100mL，即得。

品红亚硫酸溶液

称取 0.2g 碱式品红，加 100mL 热水溶解后，冷却，加 20mL 亚硫酸钠溶液 (100g/L)，2mL 盐酸，用水稀释至 200mL，加 0.1g 活性炭，搅拌并迅速过滤，放置 1h 以上，即得。临用新配。

葡萄糖溶液 (700g/L)

称取 70g 分析纯葡萄糖加入煮沸的蒸馏水中，再加热使其完全溶解，冷却用水定容至 100mL，混匀。

茜素氨羧络合剂溶液

(1) 茜素氨羧络合液 (0.385g/L) 称取 0.1925g 茜素氨羧络合剂，加少量水，再加氢

氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$] 使之溶解, 加 0.125g 乙酸钠, 用乙酸溶液 (1+16) 调节 pH 为 5.0 (此时溶液呈红色), 用水稀释至 500mL, 摇匀, 于冰箱中保存, 出现沉淀时应重新配制。

(2) 茜素氨羧络合液 (0.2g/L) 称取 0.04g 茜素氨羧络合剂, 加入少许氢氧化钠溶液 (4g/L) 溶解, 以高氯酸溶液中和至橙红色 (但不能生成乳浊), 用水稀释至 200mL。

茜素氟蓝溶液 (0.20g/L)

称取 0.20g 茜素氟蓝, 加 12.5mL 氢氧化钠溶液 (12g/L), 加 800mL 水与 0.25g 乙酸铅晶体, 用稀盐酸 (10%) 调节 $\text{pH}\approx 5.4$, 加水稀释至 1000mL, 摇匀, 即得。

茜素锆-茜素磺酸钠混合溶液

称取 50mg 硝酸锆, 加 50mL 水与 10mL 盐酸; 另取 10mg 茜素磺酸钠, 加水 50mL, 将两溶液混合, 即得。

8-羟基喹啉溶液 (1g/L)

称取 0.250g 8-羟基喹啉, 加 4mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 和少量水溶解, 移至 250mL 容量瓶, 用水稀释至刻度, 混匀。

8-羟基喹啉铝氯仿溶液 (0.5g/L)

称取 0.1g 8-羟基喹啉铝溶解于 20mL 氯仿中, 混匀。当天配制。

[8-羟基喹啉铝的制备] 将 250mL 铝溶液 [称取 2.22g $\text{AlNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 溶于水中, 加 3 滴盐酸, 用水稀释到 250mL] 加热到 (50~60)°C, 加入过量的 8-羟基喹啉试剂。慢慢加入乙酸铵溶液直到沉淀完全。再多加 (20~25)mL 以确保沉淀完全。陈化沉淀然后用玻璃砂芯坩埚过滤。至少用 8 份 30mL 的冷水洗涤沉淀, 沉淀在 (120~140)°C 干燥。存放在干燥器里。

氢氧化四甲基铵溶液 (10g/L)

取 1mL 氢氧化四甲基铵溶液 (100g/L), 用无水乙醇稀释到 10mL, 混匀, 即得。

2-巯基乙醇溶液 (体积分数 50%)

将 10mL 2-巯基乙醇与 10mL 乙腈混合, 置于玻璃瓶中, 储存在冰箱中。

鞣酸溶液 (10g/L)

称取 1g 鞣酸, 加 1mL 乙醇, 加水溶解并稀释至 100mL, 混匀, 即得。临用新配。

乳糖溶液 (20.0g/L)

称取 (2.105±0.001)g 一水乳糖 (相当于 2.000g 无水乳糖), 置于 100mL 烧杯中, 加水溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释至刻度, 混匀, 于 0°C 保存。

三苯磷溶液 (0.5g/L)

称取 100mg 三苯磷用苯溶解后, 转入 200mL 容量瓶中, 用苯定容至刻度, 混匀。

Ⅲ 非标准溶液

三聚氰酸溶液 (18g/L)

称取 18g 三聚氰酸置于 100mL 烧杯中, 加适量水加热溶解后, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。在保存过程中不得出现三聚氰酸结晶。

三氯甲烷-乙酸酐溶液

将 5 份三氯甲烷与 1 份乙酸酐混合 (5+1)。临用现配。配制时用新开瓶乙酸酐。

三氯乙酸溶液

(1) 三氯乙酸饱和溶液 称取 100g 三氯乙酸溶于 10mL 水中, 在沸水浴加热溶解, 混匀。

(2) 三氯乙酸溶液 (50g/L) 称取 5g 三氯乙酸, 溶于 100mL 水中, 混匀。

(3) 三氯乙酸溶液 (235g/L) 称取 6g 三氯乙酸, 加 25mL 氯仿溶解后, 加 0.5mL 过氧化氢溶液 (30%), 摇匀。

三硝基苯酚饱和溶液

取适量三硝基苯酚, 加水配制成饱和水溶液, 混匀。

三硝基苯酚锂溶液 (5g/L)

称取 0.25g 碳酸锂与 0.5g 三硝基苯酚, 加 80mL 沸水使其溶解, 冷却, 加水稀释到 100mL, 混匀。

三辛基氧化膦 (TOPO) 环己烷溶液 (19.3g/L)

称取 19.3g 三辛基氧化膦 (TOPO), 溶于 1000mL 环己烷中, 混匀。

三乙醇胺溶液 (体积分数 30%)

取 38mL 三乙醇胺加水稀释至 100mL, 混匀。

三正辛胺正丁醇溶液 (体积分数 5%)

量取 5mL 三正辛胺, 加正丁醇至 100mL, 混匀。

桑色素-乙醇溶液 (0.5g/L)

称取 50mg 桑色素 (若不纯需提纯) 用 95% 乙醇溶解, 移入 100mL 棕色容量瓶中, 并 95% 乙醇稀释到刻度, 混匀。冰箱保存, 可稳定 1 个月。

[桑色素提纯] 称取 2.0g 桑色素, 置于 100mL 烧杯中, 加入 25mL 无水乙醇, 搅拌使其全部溶解, 加 25mL 水, 沉淀析出, 过滤。重复上述操作一次, 用 25mL 乙酸 (90%) 将沉淀洗入小烧杯中, 加热至沸, 趁热加入 15mL 氢溴酸, 沉淀为黄色, 用 G3 玻璃砂芯漏斗抽滤, 再用乙酸 (90%) 洗涤 (2~3) 次, 最后用热水将沉淀洗涤至滤液呈中性。沉淀于 105℃ 烘干, 储于棕色瓶中, 于干燥器中保存备用。

闪烁液

取 4g 2,5-二苯基噁唑和 0.2g 1,4-双 [2'-(4'-甲基-5'-苯基噁唑)]-苯, 溶于 1000mL 二

甲苯中，充分混匀，置于棕色瓶内，静置 3 日后使用。

十二烷基硫酸钠 (SDS)-乳酸混合液

称取 20g SDS，用水溶解，转入 1000mL 容量瓶中，加入 20mL 乳酸储备液（将 85% 乳酸与水以 1:8 比例，充分振荡混合后，备用）并用水稀释至 1000mL，充分混合均匀，备用。

十六烷基三甲基溴化铵溶液 (55g/L)

称取 5.5g 十六烷基三甲基溴化铵置于 250mL 烧杯中，加水溶解后，稀释到 100mL，混匀。

双环己酮草酰二脲溶液 (1g/L)

称取 0.5g 双环己酮草酰二脲，置于烧杯中，加入 50mL 乙醇 (95%) 和 50mL 温水，在水浴上加热，搅拌至溶解，有不溶物时过滤，移至 500mL 容量瓶中。用水稀释到刻度，混匀。

双甲酮 (醛试剂) 溶液 (50g/L)

称取 5.0g 双甲酮 (醛试剂)，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

双硫脲三氯甲烷溶液 (2.5g/L)

称取 25mg 双硫脲溶于 10mL 三氯甲烷中，储于棕色瓶中，冰箱中冷藏保存。

[双硫脲的提纯] 称取 0.05g 双硫脲溶于 50mL 三氯甲烷中，过滤不溶物，然后移入 250mL 分液漏斗中，用 100mL (1+99) 稀氨水分数次将双硫脲提取到氨溶液中，然后将氨提取液经棉花过滤到另一分液漏斗中，用 (1+1) 盐酸酸化，此时双硫脲析出。将沉淀出的双硫脲用三氯甲烷提取 (2~3) 次，每次 20mL，将三氯甲烷合并后用水洗涤 2 次，此双硫脲三氯甲烷溶液作为储备液，储于棕色瓶中，冰箱中冷藏保存。

[三氯甲烷的提纯] 当三氯甲烷有氧化物存在时可用 200g/L 的亚硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 萃洗两次，重蒸馏后方可使用。或加入 200g/L 的盐酸羟胺溶液萃洗一次，再用水洗去残留盐酸羟胺，分去水相后即可使用。

双硫脲四氯化碳溶液 (1.0g/L)

称取 0.50g 磨细的双硫脲，溶于 50mL 四氯化碳中，移入 250mL 分液漏斗，用氨水溶液 (1+99) 萃取三次，每次 100mL，萃取液过滤到 500mL 分液漏斗，加盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 调至酸性，沉淀出的双硫脲用四氯化碳萃取 3 次，每次 200mL、200mL、100mL，合并四氯化碳，储于玻璃瓶中，混匀。保存冰箱中。

水合氯醛溶液 (2000g/L)

称取 50g 水合氯醛，加 15mL 水与 10mL 甘油使其溶解，混匀。

水溶性胶溶液

称取 10g 阿拉伯胶，加 10mL 水，再加 5mL 甘油及 5g 无水碳酸钾 (或无水碳酸钠)，研匀。

Ⅲ 非标准溶液

水杨醛溶液 (233g/L)

将 10mL 水杨醛 (20℃, $n_D^{20}=1.16781$) 溶于 50mL 乙醇中, 混匀。

水杨酸-柠檬酸溶液 (50g/L)

称取 10.0g 水杨酸 [$C_6H_4(OH)COOH$] 和 10.0g 柠檬酸钠 [$Na_3C_6H_5O_7 \cdot 2H_2O$], 加 50mL 水、55mL 氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=2mol/L$] 溶解, 然后用水稀释到 200mL。此试剂稍呈黄色, 室温下可稳定 1 个月。

四丁基碘化铵溶液 (20g/L)

称取 2g 四丁基碘化铵用 15mL 无水乙醇溶解, 移入 100mL 容量瓶中, 加水稀释到刻度, 混匀。

苏丹Ⅲ溶液 (1g/L)

称取 0.01g 苏丹Ⅲ ($C_{22}H_{16}N_4O$), 加 5mL 90% 乙醇溶解后, 加 5mL 甘油, 摇匀, 即得。本溶液应置棕色的玻璃瓶内保存, 在 2 个月内使用。

酸性乙醇 (pH=3.4~4.3)

20% 乙醇溶液用盐酸溶液 [$c(HCl)=0.1mol/L$] 调节 pH 为 3.4~4.3。

糖溶液 (10g/L)

称取 10g 糖溶于适量水中, 用水稀释到 1000mL。

V-P 试剂

- α -萘酚溶液 (50g/L): 称取 5.0g α -萘酚溶解于 100mL 无水乙醇中。
- 氢氧化钾溶液 (400g/L): 将 40g 氢氧化钾于蒸馏水中溶解并稀释至 100mL。
- 肌氨酸结晶。

胃酶-盐酸溶液 (10g/L)

称取 5.0g 胃酶粉, 溶于 25mL 水中, 加 15mL 盐酸, 加水稀释至 500mL, 混匀。

无对羟基苯甲醚 (MEHQ) 丙烯腈

在 500mL 分液漏斗中, 加入 100mL 丙烯腈和 200mL 氢氧化钠溶液 (40g/L) 进行振摇, 放去水层, 保留丙烯腈液层。另取丙烯腈, 重复上述抽提过程, 直至累积有 500mL 经过处理的丙烯腈为止, 然后将此经过处理的丙烯腈蒸馏, 收集沸点为 (75.5~79.5)℃ 的中间馏分。

无过氧化物丙烯腈

取 500mL 丙烯腈和 1000mL 氢氧化钠溶液置于同一分液漏斗中, 振摇 5min, 静置分层后放出丙烯腈, 加入 50g 无水氯化钙, 放置 (8~10)h 后, 在全玻璃系统中进行蒸馏, 收集

沸程为 (75.5~79.5)℃ 的中间馏分, 临用前制备。

无菌对氨基苯甲酸溶液 (10g/L)

称取 0.1g 对氨基甲酸, 加入含 10mL 水的带塞试管中, 121℃ 灭菌 20min。

无菌聚山梨酯 80-氯化钠溶液

称取 1mL 聚山梨酯 80, 加氯化钠溶液 (9g/L) 至 100mL, 121℃ 灭菌 20min。

无醛丙烯腈

方法 1 取 1000mL 丙烯腈置于分液漏斗中, 加入 90mL 水, 10mL 氢氧化钠溶液并振荡 1min, 分层后放出下层溶液, 再在分液漏斗中加入 10g 无水硫酸钠, 振荡后将丙烯腈层滤出并进行蒸馏, 收集沸程为 (75.5~79.5)℃ 的中间馏分。

方法 2 取 1000mL 丙烯腈, 加入 1g 2,4-二硝基苯肼, 再加入经浓硫酸浸泡过的 10g 732 树脂, 加热回流 4h 后, 蒸馏并收集 (75.5~79.5)℃ 的中间馏分。

无水丙烯腈

取优级纯的丙烯腈, 加入适量的经 450℃ 灼烧 4h 并在干燥器中冷却的 4A 分子筛, 脱水 (2~3)d, 取上层清液, 密封保存待用。该溶液在标准规定条件下, 用色谱法检查应无水峰。

腺嘌呤-鸟嘌呤-尿嘧啶溶液

分别称取 0.1g 硫酸腺嘌呤 (纯度为 98%)、盐酸鸟嘌呤 (生化试剂) 以及尿嘧啶于 250mL 烧杯中, 加 75mL 水和 2mL 浓盐酸, 然后加热使其完全溶解, 冷却, 若有沉淀产生, 加盐酸数滴, 再加热, 如此反复, 直至冷却后无沉淀产生为止, 以水稀释至 100mL。加少许甲苯于冰箱中保存。

腺嘌呤核苷三磷酸 (ATP) 溶液

称取 250mg 腺嘌呤核苷三磷酸钠盐和 250mg 碳酸氢钠于带盖的小瓶中, 加入 5mL 水溶解。在 4℃ 下可保存四周。

香草醛溶液 (10g/L)

称取 0.1g 香草醛, 加 10mL 盐酸溶液溶解, 混匀, 即得。

香草醛硫酸溶液 (20g/L)

称取 0.2g 香草醛, 加 10mL 硫酸溶液溶解, 混匀, 即得。

2-硝基-1-萘酚溶液 (10g/L)

称取 1.0g 2-硝基-1-萘酚, 溶于适量冰醋酸中, 移入 100mL 容量瓶中, 加入 1g 活性炭, 并用冰醋酸稀释到刻度, 混匀。低温保存, 可使用 (2~3) 周。用前需震荡, 过滤。

溴代十六烷基三甲胺溶液 (6g/L)

称取 0.6g 溴代十六烷基三甲胺溶于 100mL 乙醇-水 (1+4) 溶液中, 混匀。

III 非标准溶液

亚硝酸盐检测（硝酸盐还原）试剂

溶液 A：将 0.02g *N*-(1-萘)乙二胺盐酸盐于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1.5\text{mol/L}$] 中，在通风柜中微热溶解。

溶液 B：将 1.0g 对氨基苯磺酸于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1.5\text{mol/L}$] 中，在通风柜中微热溶解。

烟酰胺腺嘌呤二核苷酸钠盐溶液（10g/L）

称取 500mg 烟酰胺腺嘌呤二核苷酸磷酸钠盐，于小烧杯中，用 50mL 水溶解，混匀。保存在试剂瓶中。可在 4℃ 下保存 1 个月。

盐酸氨基脲溶液（25g/L）

称取 2.5g 盐酸氨基脲与 3.3g 乙酸钠，研磨均匀，用 30mL 甲醇转移至锥形瓶中，在 4℃ 以下放置 30min，过滤，滤液用甲醇稀释到 100mL，混匀，即得。

盐酸苯肼溶液

(1) 盐酸苯肼溶液（10g/L） 称取 1g 盐酸苯肼，加 80mL 水溶解，再加 2mL 盐酸溶液（10+2），加水稀释至 100mL，过滤，储存于棕色瓶中。

(2) 盐酸苯肼溶液（10g/L） 称取 1g 盐酸苯肼，溶于水，稀释至 100mL，混匀。使用前制备。

盐酸副玫瑰苯胺溶液

(1) 盐酸副玫瑰苯胺溶液（2g/L） 准确称取 0.200g 盐酸副玫瑰苯胺盐酸盐（PRA，纯度 $\geq 95\%$ ）溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 中，混匀。

(2) 盐酸副玫瑰苯胺溶液（1.6g/L） 称取 0.16g 盐酸副玫瑰苯胺于 24mL 浓盐酸中，用水稀释到 100mL，混匀。

盐酸甲醛肟溶液（50g/L）

移取 8.3g 甲醛，7.0g 盐酸羟胺混合，溶于水中并稀释到 100mL。混匀。

盐酸萘乙二胺溶液（5g/L）

称取 0.5g 盐酸萘乙二胺溶于水中，加水至 100mL，混匀。棕色瓶中冷藏，可稳定 1 周。

盐酸羟胺溶液

(1) 盐酸羟胺溶液（约为 200g/L） 如盐酸羟胺不纯，按下述方法纯化后配制：称取 20g 盐酸羟胺，加 80mL 水，加 5 滴百里酚蓝指示液，用浓氨水调至蓝色。移入分液漏斗中，每次用 5mL 双硫脲-三氯甲烷溶液（0.01g/L）萃取，至有机相仅呈双硫脲的绿色为止。弃去有机相，再每次用 10mL 三氯甲烷萃取除去残留的双硫脲，至三氯甲烷相为无色为止。弃去有机相，将水相用脱脂棉过滤后用水稀释到 100mL。

(2) 盐酸羟胺溶液 (200g/L) 称取 20.0g 盐酸羟胺, 加 30mL 水溶解, 加 2 滴酚红指示液, 加氨水溶液 (1+1), 调 pH 8.5~9.0 (由黄变红, 再多加 2 滴), 用双硫脲-■氯化碳溶液 (0.1g/L) 萃取数次, 每次 10mL, 至四氯化碳层绿色不变, 弃去四氯化碳层, 再用四氯化碳洗 (2~3) 次, 每次 5mL, 弃去■氯化碳层, 水层加盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 调至酸性, 稀释至 100mL。也可用三氯甲烷代替四氯化碳。

盐酸羟胺乙酸钠溶液

称取 0.2g 盐酸羟胺与 0.2g 无水乙酸钠, 加 100mL 甲醇, 混匀, 即得。

洋地黄皂苷溶液 (10g/L)

称取 100mg 洋地黄皂苷 (生化试剂), 加 10mL 90% 乙醇, 加热溶解, 混匀。

一氯乙酸溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_3\text{ClO}_2)=2.5\text{mol/L}$]

称取 23.6g 一氯乙酸溶解于 100mL 水中, 混匀。

乙醇溶液 (80%)

量取 80mL 95% 乙醇与 15mL 水混匀。

乙二醛缩双邻氨基酚乙醇溶液 (2g/L)

称取 0.2g 乙二醛缩双邻氨基酚 (钙试剂), 溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

乙酐吡啶溶液 (1+3)

将 1 体积乙酐和 3 体积吡啶置于棕色试剂瓶中, 混匀, 此溶液必须现用现配。

乙腈-0.02mol/L 磷酸二氢钾溶液 (1+9)

向 1 体积乙腈中加入 9 体积的磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.02\text{mol/L}$], 用盐酸溶液调节 pH3。

N-乙酰-L-酪氨酸乙酯溶液 (2.4g/L)

称取 0.24g N-乙酰-L-酪氨酸乙酯, 加 2mL 乙醇使其溶解, 加 20mL 磷酸盐缓冲液 (pH7.0) 加 10mL 甲基红-亚甲基蓝混合指示液, 用水稀释至 100mL, 混匀。

异烟肼溶液 (0.5g/L)

称取 0.25g 异烟肼, 加 0.31mL 盐酸, 加甲醇或无水乙醇溶解并稀释到 500mL, 混匀, 即得。

异烟酸-吡唑酮溶液

称取 1.5g 异烟酸溶于 24mL 氢氧化钠溶液 (20g/L) 中, 加水至 100mL, 另称取 0.25g 吡唑酮, 溶于 20mL N-二甲基甲酰胺中, 合并上述两种溶液, 混匀。

III 非标准溶液

茛三酮溶液

(1) 茛三酮溶液 (20g/L) 称取 2g 茛三酮, 加乙醇溶解, 并稀释到 100mL, 混匀, 即得。

(2) 茛三酮溶液 取 150mL 二甲基亚砷 (C_2H_6OS) 和 50mL 乙酸锂溶液 [称取 168g 氢氧化锂 ($LiOH \cdot H_2O$), 加入 279mL 冰醋酸 (优级纯), 加水稀释到 1000mL, 用浓盐酸或氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节 pH 至 5.2], 加入 4g 水合茛三酮 ($C_9H_4O_3 \cdot H_2O$) 和 0.12g 还原茛三酮 ($C_{18}H_{10}O_6 \cdot 2H_2O$) 搅拌至完全溶解, 混匀。

吲哚醌溶液 (10g/L)

称取 0.1g α, β -吲哚醌, 加 10mL 丙酮溶解后, 加 1mL 冰醋酸, 摇匀, 即得。

荧光胺溶液 (0.12g/L)

将 30mg 荧光胺溶于 250mL 丙酮中, 混匀。

荧光红钠溶液 (0.05g/L)

称取 0.05g 荧光红钠于烧杯中, 用水溶解, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

咕吨氢醇甲醇溶液 (10g/L)

称取 1g 咕吨氢醇用 100mL 甲醇溶解, 混匀。

中性苯乙醇溶液

将分析纯苯与 95% 分析纯乙醇按 2+1 (体积比) 混合, 以酚酞为指示剂 (每 100mL 加两滴)。用氢氧化钾乙醇溶液 [$c(KOH)=0.05mol/L$] 滴定至微红色 30s 不褪为止。

中性丙三醇

量取 80mL 丙三醇, 加入 20mL 水, 混匀, 加 2 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠标准溶液 [$c(NaOH)=0.1mol/L$] 滴至溶液呈浅粉红色。

中性甲醛溶液 (1+1)

取 100mL 甲醛溶液和 100mL 水, 置于 400mL 烧杯中, 搅拌均匀, 加 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钠溶液 (100g/L) 中和至溶液呈微红色, 再用盐酸溶液调节至微红色刚好褪色。

中性乙醇

取适量乙醇, 加入数滴酚酞指示剂, 用氢氧化钾溶液 [$c(KOH)=0.1mol/L$] 中和至中性。

中性乙二醇溶液

量取 50mL 乙二醇 (分析纯) 与 50mL 水混合, 加 5 滴溴百里香酚蓝指示液 (1g/L), 用氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=0.05mol/L$] 滴定至溶液呈蓝色, 使用前配制, 混匀。

中性乙醚-乙醇 (2+1) 混合溶剂

将乙醚与乙醇以 2+1 比例混合, 临用前加入 3 滴酚酞指示液 (10g/L), 用氢氧化钾溶液 [$c(\text{KOH})=0.1\text{mol/L}$] 中和至中性。

紫草溶液 (100g/L)

称取 10g 紫草粗粉, 加 100mL 90% 乙醇, 浸渍 24h 后, 过滤, 滤液中加入等量的甘油, 混合, 放置 2h, 过滤, 即得。本溶液应置棕色玻璃瓶内, 在 2 个月内使用。

四、生化溶液

Baird-Parker 培养基

[成分]

胰蛋白胨	10.0g	甘氨酸	12.0g
牛肉膏	5.0g	氯化锂 ($\text{LiCl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)	5.0g
酵母膏	1.0g	琼脂	20.0g
丙酮酸钠	10.0g	蒸馏水	950mL

[配制] 将各成分加于蒸馏水中, 加热煮沸使其完全溶解, 冷却至 25℃, 调至 $\text{pH}=7.0 \pm 0.2$, 分装每瓶 95mL, 121℃ 高压灭菌 15min, 临用时加热溶化培养基, 冷却至 50℃ 左右, 于每 95mL 加入 5mL 预热至 50℃ 的卵黄亚碲酸钾增菌剂, 摇匀后倾注平皿培养基, 应是致密不透明的, 使用前在冰箱储存不得超过 48h。

[用途] 用于食品中金黄色葡萄球菌的检验。

Baird-Parker 培养基 (蛋-亚碲酸-甘氨酸-丙酮酸-琼脂, ETGPA)

(1) 基本培养基

[成分]

胰化胨	10.0g	甘氨酸	12.0g
牛肉浸膏	5.0g	$\text{LiCl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	5.0g
酵母浸汁	1.0g	琼脂	20g
丙酮酸钠	10g	水	950mL

[配制] 将各成分悬浮于 950mL 水中, 加热并不时搅拌直至完全溶解。分装到带螺旋盖子的瓶中, 每瓶 950mL。121℃ 高压灭菌 15min, 最终的 $\text{pH}=7.0 \pm 0.2$ (25℃)。在 $(4 \pm 1)^\circ\text{C}$ 可保存 1 个月。

(2) 增菌培养基——Bacto EY 亚碲酸盐增菌培养基, 亦可按以下方法制备: 新鲜蛋在稀释的饱和 HgCl_2 溶液 (1+1000) 中浸 1min, 无菌操作打开蛋, 从蛋白中分离出蛋黄, 将蛋黄与生理盐水 [8.5g NaCl 加到 1000mL 水中溶解后, 在 121℃ 高压灭菌 15min, 冷却至室温] (按体积 3+7) 混合, 在高速匀浆器中匀浆约 5s。将 50mL 蛋黄乳液加 10mL 过滤除菌的丙酮酸钾溶液 (10g/L) 混合后, 在 $(4 \pm 1)^\circ\text{C}$ 保存。

(3) 完整培养基 将 5mL 温热的增菌培养基加到 95mL 融化并冷却至 $(45 \sim 50)^\circ\text{C}$ 基本

III 非标准溶液

培养基中，混合均匀，不要有气泡，避免产生气泡，将（15~18）mL 倒入无菌 100mm×15mm 培氏培养皿中。在室温下（≤25℃）保存 5d。培养基要稠得不透明，不要用透明培养皿。选用以下方法之一在用前干燥培养皿：（a）移开盖子，培养基表面朝下，用对流干燥箱或恒温箱，在 50℃ 下干燥 30min；（b）盖子盖着，培养基面向上，在强制通风烘箱或培养箱中 50℃ 干燥 2h。（c）盖子盖着，培养基面朝上在恒温箱中 35℃ 干燥 4h；（d）盖子盖上，培养基面向上，在实验台上室温下干燥（16~18）h。

白色念珠菌（*Candida albicans*）菌液

[配制] 取白色念珠菌 [CMCC(F)98001] 真菌琼脂培养基斜面新鲜培养基 1 白金耳，接种至真菌培养基内，在（20~25）℃ 培养 24h 后，用无菌氯化钠溶液（9g/L）稀释至每 1mL 中含（10~100）个菌。

半纤维素酶溶液

[配制] 称取 10g 半纤维素酶，用 100mL 乙酸缓冲液（pH5.5）稀释到 100mL，如果有必要，温热至 35℃。用 Whatman 1 号滤纸过滤除去不溶性物质，然后再用 0.45μm 膜滤器无菌过滤，在（4~6）℃ 最多能保存一周，在 -18℃ 能保存 3 个月。

吡哆醇 Y 培养基（Pyridoxine Y medium Difco 0951-15-2）

[配制] 称取 5.3g 吡哆醇 Y 培养基，用水稀释至 100mL。用时现配。

[用途] 用于食品中维生素 B₆ 的检验。

丙二酸钠培养基（M）

[成分]

酵母膏	1.0g	丙二酸钠	3.0g
硫酸铵	2.0g	葡萄糖	0.25g
磷酸氢二钾	0.6g	溴麝香草酚蓝	
磷酸二氢钾	0.4g	0.025g 或 5g/L 溶液	5mL
氯化钠	2.0g	蒸馏水	1000.0mL

[配制] 除溴麝香草酚蓝外，将其他成分加入蒸馏水中搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解，调至 pH=6.9±0.1，加入溴麝香草酚蓝，再混匀，分装于试管（12mm×100mm）中，每管（1~1.5）mL，高压灭菌 115℃，10min。

[用途] 用于沙门氏菌属（包括亚利桑那菌）的检验。

布氏琼脂

[成分] 基础液（布氏肉汤）

胰蛋白胨	10.0g	氯化钠	5.0g
蛋白胨	10.0g	亚硫酸氢钠（NaHSO ₃ ）	0.1g
葡萄糖	1.0g	蒸馏水	1000mL
酵母浸膏	2.0g		

[配制] 将以上各成分溶解于 1000mL 水中，将 15g 琼脂加于 1000mL 布氏肉汤基

础液，加热并搅动使琼脂溶化，煮沸 1min。121℃ 高压灭菌 15min，最终 pH = 7.0 ± 0.2。

[用途] 用于弯曲杆菌的检验。

Butterfield 氏磷酸盐缓冲稀释液

储存液

[成分]

磷酸二氢钾 (KH₂PO₄) 34.0g

蒸馏水 500mL

[配制] 将磷酸二氢钾溶于蒸馏水中，用约 175mL 氢氧化钠溶液 [c(NaOH) = 1mol/L] 调至 pH7.2。用蒸馏水加至 1000mL 储存于冰箱。

稀释液：取 1.25mL 储存液，用蒸馏水稀释至 1000mL，分装于合适容器后，121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于检验食品中大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌、平板菌落计数。

产芽孢肉汤

[成分]

多价胨 (polypeptone) 15.0g 硫酸镁 0.1g

酵母膏 3.0g 硫乙醇酸钠 1.0g

可溶性淀粉 3.0g 磷酸氢二钠 (Na₂HPO₄) 11.0g

[配制] 将上述试剂用蒸馏水溶解，调至 pH 7.8 ± 0.1，稀释到 1000mL，分装试管，每管 15mL。121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

Columbia-甲基伞形酮葡萄糖苷酸 (MUG) 琼脂培养基

[成分]

胰酪胨 13.0g 可溶性淀粉 1.0g

水解蛋白 6.0g 氯化钠 5.0g

酵母浸膏 3.0g 琼脂 13.0g

牛肉浸膏 3.0g 蒸馏水 1000mL

[配制] 将各成分溶于水中，无需调 pH 值，稀释到 1000mL。121℃ 高压灭菌 15min。冷却至 (55~60)℃，倾注平板。

[用途] 用于大肠杆菌 (葡萄糖苷酶荧光) 的检验。

大肠杆菌悬液

[配制] 取大肠杆菌 [CMMCC(B)44103] 的营养琼脂斜面培养物，接种于营养琼脂斜面上，在 (35~37)℃ 培养 (20~22)h，临用时，用灭菌水将菌苔洗下，备用。

胆硫乳琼脂 (胆盐、硫化氢、乳糖琼脂、DHL)

[成分]

III 非标准溶液

蛋白胨	20.0g	柠檬酸钠	1.0g
牛肉膏	3.0g	柠檬酸铁铵	1.0g
乳糖	10.0g	中性红	0.03g 或 5g/L 水溶液 6mL
蔗糖	10.0g	琼脂	16.0g
牛胆盐	2.0g	蒸馏水	1000mL
硫代硫酸钠	2.2g		

[配制] 除中性红和琼脂外, 将其他成分加入 400mL 蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 调至 pH 7.3±0.1。另将琼脂加入 600mL 蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解。将两种溶液混合后, 再加入 5g/L 中性红水溶液 6mL, 搅拌均匀, 冷至 (50~55)℃, 倾注平皿, 每皿约 20mL。

本培养基不需高压灭菌, 也不再进行任何加热。制成的平板为橙黄色。

[用途] 用于沙门氏菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

胆盐硫乳琼脂培养基 (DHL)

[成分]

胨	20g	枸橼酸钠	1g
牛肉浸出粉	3g	枸橼酸铁铵	1g
乳糖	10g	中性指示液	3mL
蔗糖	10g	琼脂	(18~20)g
去氧胆酸钠	1g	水	1000mL
硫代硫酸钠	2.3g		

[配制] 将上述各成分 (除糖、指示液及琼脂外) 混合, 用水加热溶解, 调节 pH 值使灭菌后为 7.2±0.1, 加入琼脂, 加热溶解后, 再加入其余成分, 摇匀, 冷至 60℃, 倾注平皿。

胆盐乳糖培养基 (BL)

[成分]

胨	20g	磷酸二氢钾	1.3g
乳糖	5g	牛胆盐	2g
氯化钠	5g	水	1000mL
磷酸氢二钾	4.0g		

[配制] 将上述各成分 (除乳糖、牛胆盐外) 混合, 用水加热溶解, 调节 pH 值使灭菌后为 7.4±0.2, 煮沸, 滤清, 加入乳糖、牛胆盐, 分装, 121℃ 灭菌 20min。

蛋白胨水

[配制] 在 2000mL 蒸馏水中溶解 2.0g 蛋白胨, 调至 pH=7.0±0.1。在 200mL 瓶分装 90mL, 或在 500mL 锥形瓶中分装 225mL。121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

蛋白胨水培养基

[成分]

胰蛋白胨	10g
氯化钠	5g
水	1000mL

[配制] 取上述成分，混合，加热溶化，调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=7.3\pm 0.1$ ，分装于小试管，灭菌。

蛋白胨/吐温 80 (PT) 稀释液

[配制] 将 1.0g 蛋白胨，10.0g 吐温 (Tween) 80 溶于 1000mL 水中，分装足够体积到稀释瓶中，在 121°C 高压灭菌 15min 后体积为 $(90\pm 1)\text{mL}$ 或 $(99\pm 1)\text{mL}$ 。

蛋黄乳剂 (500g/L)

[配制] 用硬刷清洗新鲜鸡蛋并将表面擦干，浸于 70% 乙醇中 1h，无菌移出蛋黄与灭菌氯化钠溶液 (8.5g/L) 以体积比 (1+1) 混合。

靛基质试验用培养基 (I) (副溶血性弧菌检验用)

(1) 培养基为 30g/L 氯化钠胰胨水

[成分]

胰胨	40.0g
酵母浸膏	12.0g
蒸馏水	1000mL

[配制] 将上述各成分加水溶解后，加入 30g 氯化钠，配成 30g/L 的氯化钠胰胨水。调至 $\text{pH}7.5$ 。分装 $15\text{mm}\times 150\text{mm}$ 试管，每管 7mL。 121°C 高压灭菌 15min。培养基为 30g/L 氯化钠胰胨水。

(2) 靛基质试剂 [柯凡克 (KOVAS) 氏试剂]

[成分]

对二甲氨基苯甲醛	10.0g
纯戊醇	150.0mL
浓盐酸	60.0mL

[配制] 将试剂溶于戊醇中，然后慢慢加盐酸。加热至 60°C 后，呈深黄色，静置 (6~7)h，变成黄色即可使用。试液宜小量配制，冰箱保存。久存后，试液变为黄褐色，不可继续使用。

(3) 完整培养基

[配制] 在 30g/L 氯化钠胰胨水 (18~24)h 培养液中，滴加 0.1mL 柯凡克试液 (出现红色环者为阳性，出现黄棕色环者为阴性)。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

淀粉酶 (100g/L)

[配制] 称取 10g 淀粉酶，用乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=2.5\text{mol/L}$] 配制成 100mL 溶液。使用时现配制。

淀粉酶和木瓜酶混合酶溶液 (36g/L)

[配制] 称取淀粉酶和木瓜酶各 3.6g，溶于 100mL 乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=$

III 非标准溶液

2mol/L] 中，混匀。

淀粉酶溶液

[配制] 称取 10g α -淀粉酶，用 Tris 缓冲液稀释到 100mL，pH7.0。如有必要则在 35℃ 温热。用 Whatman 1 号滤纸或同类产品过滤除去不溶物质，然后用 0.45 μ m 膜滤器进行过滤除菌。在 (4~6)℃ 最多能保存一个星期，在 -18℃ 则能保存 3 个月。

叠氮化钠葡萄糖肉汤

[成分]

牛肉浸膏	4.5g	氯化钠	7.5g
胰蛋白胨或多肽	15.0g	叠氮化钠 (NaN ₃)	0.2g
葡萄糖	7.5g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将以上各成分混匀，加水，不断搅拌加热溶解。用适当大小的试管分装，每管 10mL，121℃ 高压灭菌 15min，灭菌后的培养基 pH 约为 7.2。若制备双倍浓度的叠氮化钠葡萄糖肉汤，可将上述配方中蒸馏水改为 500mL。

[用途] 用于粪链球菌群的检验。

动力培养基

[成分]

胰酪胨	10.0g	磷酸氢二钠	2.5g
酵母膏	2.5g	琼脂	3.0g
葡萄糖	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将上述各成分于蒸馏水，加热溶解并稀释至 1000mL。调节 pH=7.4 \pm 0.2 后，分装试管，每管 2mL。121℃ 高压灭菌 10min 备用。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

动力试验培养基 (半固体培养基)

[配制] 溶解 3g 牛肉浸汁，10g 蛋白胨，5.0g 氯化钠和 4g 琼脂在 1000mL 水中，加热，偶尔轻轻搅动，煮沸 (1~2)min 至溶解。如果培养基准备储存，分装至螺旋盖容器中，每管 20mL，旋松盖子，121℃ 高压灭菌 15min。冷至 45℃，拧紧盖子放在 (5~8)℃ 冰箱保存。

用于试验时先用水浴或流动蒸气使培养基重新溶化，冷却至 45℃ 无菌分装至 15mm \times 100mm 培养皿，每皿 20mL，盖紧盖子使其凝固，当天使用。最终 pH=7.4 \pm 0.2。

短小芽孢杆菌悬液

[配制] 取短小芽孢杆菌 [CMMCC(B)63202] 的营养琼脂斜面培养物，接种于盛有营养琼脂培养基内的培养瓶中，在 (35~37)℃ 培养 7d 后，用革兰氏染色法涂片镜检，应有芽孢 85% 以上，用灭菌水将芽孢洗下，在 65℃ 加热 30min。备用。

多价蛋白胨-酵母膏 (PY) 培养基

[成分]

多价胨	20.0g
酵母膏	5.0g
氯化钠	5.0g

[配制] 用蒸馏水溶解上述成分并稀释到1000mL中，调至 $\text{pH}=6.9\pm 0.1$ ，分装到带螺帽的试管内，每管9mL。121℃高压灭菌15min。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

EC 肉汤

[成分]

胰蛋白胨或胰酪胨	20.0g	磷酸二氢钾 (KH_2PO_4)	1.5g
3号胆盐或混合胆盐	1.5g	氯化钠	5.0g
乳糖	5.0g	蒸馏水	1000.0mL
磷酸氢二钾 (K_2HPO_4)	4.0g		

[配制] 将以上成分溶解于蒸馏水中，分装于16mm×150mm试管（管内有倒立的小发酵管）中，每管8mL。121℃高压灭菌15min，最终 $\text{pH}=6.9\pm 0.1$ 。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

Endo 培养基

[配制] 称取3.5g磷酸氢二钾 (K_2HPO_4)，10.0g蛋白胨，20.0g琼脂和10g乳糖加入1000mL水制成悬液，煮沸溶解，加水到1000mL，如果有必要可澄清，分装成每瓶10.0mL，121℃高压灭菌15min，最后 $\text{pH}=7.4\pm 0.1$ ，使用前溶化，加0.25g硫酸钠 (Na_2SO_4) 和1.0mL过滤了的碱性品红乙醇溶液 (5%)。

[用途] 用于蛋和蛋制品的测定。

泛酸测定用培养基

[成分]

葡萄糖	40g	硫酸腺嘌呤	20mg
乙酸钠	20g	盐酸鸟嘌呤	20mg
无维生素酸水解酪蛋白	10g	尿嘧啶	20mg
磷酸氢二钾	1g	胡萝卜素	400 μg
磷酸二氢钾	1g	盐酸硫胺素	200 μg
L-胱氨酸	0.4g	生物素	0.8 μg
L-色氨酸	0.1g	<i>p</i> -氨基苯甲酸	200 μg
硫酸镁	0.4g	烟酸	1mg
氯化钠	20mg	盐酸吡哆醇	800 μg
硫酸亚铁	20mg	聚山梨糖单油酸酯	0.1g
硫酸锰	20mg		

[配制] 用蒸馏水溶解上述各成分，加蒸馏水至1000mL， $\text{pH}=6.7\pm 0.1$ (25℃)。

肺炎克雷伯氏菌悬液

[配制] 取肺炎克雷伯氏菌 [CMMCC(B)46117] 的营养琼脂斜面培养物，接种于营养

III 非标准溶液

琼脂斜面上，在 (35~37)°C 培养 (20~22)h，临用时，用灭菌水将菌苔洗下，备用。

分离凝胶 (小孔、化学聚合的)

[配制]

溶液 1：将 91.5g 三羟甲基氨基甲烷、0.575mL TEMED (*N,N,N',N'*-四亚甲基二胺) 和约 116mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 混合，调节到 pH9.0，用水稀释到 250mL。

溶液 2：用水溶解 70g 丙烯酰胺和 1.8375g *N,N'*-亚甲基双丙烯酰胺 (BIS) 于水中并稀释到 250mL。

溶液 3：由溶液 1、2 等体积混合制成。

溶液 4：过硫酸铁水溶液 (1.4g/L)。

溶液 1 和 2 用棕色瓶储存在冰箱里，可稳定约 6 个月。溶液 3 和 4，在冰箱中只能保存 1 周。只能在使用前，再用等体积的溶液 3 和溶液 4 配制，制备分离凝胶体。

注：丙烯酰胺单体属神经性毒物，操作时须戴防渗手套，不可用嘴吸移液管。当干燥、触摸试剂时，必须在有效的通风橱内进行，与该物质接触过的人，要严格体检 (电泳分析用)。

酚红葡萄糖肉汤

[成分]

蛋白胨	10.0g	葡萄糖	5.0g
牛肉膏	1.0g	酚红	0.018g (配成溶液加入)
氯化钠	5.0g	蒸馏水	稀释至 1000mL

[配制] 将除酚红外的各成分溶解于蒸馏水并稀释至 1000mL。调节 $\text{pH}=7.4\pm 0.1$ ，加入酚红溶液，混匀，分装试管，每管 3mL。121°C 高压灭菌 10min，备用。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

覆盖琼脂

[成分]

琼脂	20g
蒸馏水	1000mL

[配制] 将琼脂混悬于蒸馏水中，静置 5min，加热煮沸使溶解，分装于试管或三角烧瓶内，121°C 高压灭菌 20min。

[用途] 用于计数方法检验嗜热菌芽孢 (需氧芽孢总数、平酸芽孢和厌氧芽孢)。

改良缓冲蛋白胨水 (MBP)

(1) B1 缓冲蛋白胨水

[成分]

蛋白胨	10.0g	磷酸二氢钾	1.5g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL
磷酸氢二钠	9.0g		

[配制] 将各成分加热煮沸溶解，冷却后调整至 pH7.0，分装 225mL 于广口瓶或三角瓶内，于 121°C 高压灭菌 15min。

B2 盐酸吡啶黄溶液

[成分]

盐酸吡啶黄素	15mg
灭菌蒸馏水	10mL

[配制] 振摇混匀，充分溶解后过滤除菌。

B3 萘啶酮酸溶液

[成分]

萘啶酮酸	40mg
c(NaOH)=0.05mol/L 氢氧化钠溶液	10mL

[配制] 振摇混匀，充分溶解后过滤除菌。

(2) 改良缓冲蛋白胨水 (MBP)

[成分]

缓冲蛋白胨水 (B1)	225mL
盐酸吡啶黄溶液 (B2)	1.8mL
萘啶酮酸溶液 (B3)	1.1mL

[配制] 使用前加入盐酸吡啶黄溶液和萘啶酮酸溶液于缓冲蛋白胨水中，充分振摇，混合均匀。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特氏菌的检验。

改良的酵母浸汁-孟加拉红肉汤 (modified yeast extract-rose bengal broth)

(1) 基础液

[成分]

磷酸二氢钾	0.508g	氯化钠	1.00g
磷酸氢二钠	11.21g	硫酸镁 (含 7 个结晶水)	0.01g
酵母浸汁	5.00g	蒸馏水	770mL

[配制] 将上述各成分溶于蒸馏水中，加热使之完全溶解，调至 pH8.0，121℃ 高压灭菌 15min。

(2) 山梨糖水溶液 (40g/L) 称取 4g 山梨糖溶于 100mL 水中，混匀。

(3) 丙酮酸钠水溶液 (10g/L) 称取 4g 丙酮酸钠 1g 溶于 100mL 水中，混匀。

(4) 孟加拉红水溶液 (4g/L) 称取 0.4g 孟加拉红溶于 100mL 水中，混匀。

将溶液 (2)，溶液 (3) 流通蒸汽加热 0.5h 灭菌，溶液 (4) 过滤除菌，将灭菌过的此三种溶液加到灭菌并冷却的基础液中，调至最终 pH 值为 8.0。以无菌操作分装于 18mm×180mm 灭菌的试管中，每管 8mL，4℃ 冰箱保存备用。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森氏菌的检验。

改良的酵母悬液 (麦芽糖存在与否均适用)

[配制]

① 取面包酵母饼 2 块 (每块 17g) 浸泡后用水洗涤 3 次，每次 50mL，每次洗涤后均离心。

② 制备含下列成分的培养基：无水 MgSO₄ 1.0g，无水 K₂HPO₄ 1.0g，KCl 0.5g，FeSO₄·7H₂O 0.02g，蛋白胨 0.7g，工业用麦芽糖 20.0g。将上述各种成分依次用小量水溶解，一一加入有水 500mL 的烧杯中，最后稀释至 1000mL。加热过滤，滤液加热至沸，冷却至室温。

III 非标准溶液

③ 将洗过的酵母加入 1000mL 培养基中，在 30℃ 培养 24h，前几小时要经常搅拌。用倾倒和离心法分离酵母，用水洗涤 2 次，加入 1000mL 新鲜培养基中，再培养 24h，前几小时也要搅拌。分离酵母，用水洗涤不少于 4 次，稀释至 100mL 并冷藏。酵母可存活 (2~3) 周 (冷冻后存活时间更长)。

改良的克氏双糖铁琼脂

[成分]

牛肉膏	3.00g	硫酸亚铁	0.20g
酵母膏	3.00g	氯化钠	5.00g
蛋白胨	15.0g	硫代硫酸钠	0.30g
胰酪蛋白胨	5.00g	酚红	0.024g
山梨醇	20.0g	琼脂	15.0g
葡萄糖	1.00g	蒸馏水	1000mL

[配制] 以 800mL 蒸馏水将琼脂加热溶化，再用 200mL 蒸馏水将其他成分 (酚红除外) 加热溶解，再将以上两种溶液混匀，调至 $\text{pH} = 7.4 \pm 0.2$ ，然后加入酚红，分装于 13mm×130mm 试管，121℃ 高压灭菌 15min，待冷至 50℃ 左右，斜置成深高层斜面。制成的培养基为淡橙红色。培养基采用高层穿刺、斜面密布划线接种法。25℃ 培养 (24±2)h。观察结果：小肠结肠炎耶尔森氏菌的反应为底层斜面均产酸、变黄色、无硫化氢、不产气 (偶有少量小气泡)。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森菌的检验。

改良的磷酸盐缓冲溶液

[成分]

磷酸氢二钠	8.23g	山梨醇	10.00g
磷酸二氢钠 ($\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$)	1.20g	胆盐 (3 号)	1.50g
氯化钠	5.00g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将上述前 3 种成分溶于水中，再加入后 2 种成分，溶解后调至 $\text{pH} 7.6$ ，分装于 500mL 广口玻璃瓶内，每瓶 225mL，高压灭菌 121℃ 15min。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森氏菌的检验。

改良的硫化物琼脂

[配制] 将 10.0g 胰蛋白胨，1.0g 硫酸钠和 20.0g 琼脂，加入 1000mL 水中，并彻底混合制成悬浮物。在琼脂倒入试管时，在各管中加入干净铁条或铁钉。无需调节反应。121℃ 高压灭菌 20min，冷却至 55℃。

[用途] 用以检测硫化物腐败菌。

改进的 PE-2 培养基 (厌氧培养基)

[配制] 溶解 20.0g 蛋白胨，3.0g 酵母浸汁和 2.0mL 溴甲酚紫醇溶液 (20g/L) 于 1000mL 水中，如果有必要可轻微加热。分装到 20mm×150mm 螺旋帽管中，每管 10mL，

试管中已加了 10mL 左右没有处理的豌豆，在 121℃ 高压灭菌 30min，如果不是新制备的，在使用前加热至 100℃ 再冷却至 55℃。

改进 V-P 培养基

[成分]

胰蛋白胨	7.0g
葡萄糖	5.0g
氯化钠	5.0g

[配制] 将上述各成分溶解于蒸馏水并稀释至 1000mL。调节 pH=6.5±0.1，分装试管，每管 5mL。121℃ 高压灭菌 10min 备用。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

改良亚硫酸盐琼脂

[成分]

蛋白胨	10g	琼脂	20g
无水亚硫酸钠	1g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将蛋白胨、亚硫酸钠和琼脂混悬于蒸馏水中，充分混合，加热使溶解。分装试管，每管 (10~15)mL，再于各试管内加入适量清洁的混铁粉或铁屑。不调 pH。121℃ 高压灭菌 20min。

甘露醇氯化钠琼脂培养基

[成分]

胨	10g	酚磺酞指示液	2.5mL
牛肉浸出粉	1g	琼脂	(15~20)g
甘露醇	10g	水	1000mL
氯化钠	75g		

[配制] 除甘露醇、指示液、琼脂外，取上述成分混合，微温溶解，调节 pH 值使灭菌后为 7.4±0.2，加入琼脂，加热溶化后，再加入甘露醇、指示液，过滤，分装，121℃ 灭菌 20min，冷至 60℃，倾注平皿。

甘露醇卵黄多黏菌素琼脂培养基 (MYP)

(1) 基础琼脂

[成分]

牛肉膏	1.0g	琼脂	15.0g
蛋白胨	10.0g	酚红	0.025g (配成溶液加入)
D-甘露醇	10.0g	蒸馏水	稀释至 900mL
氯化钠	10.0g		

(2) 5% 卵黄液 (50mL) 取鲜鸡蛋，用硬刷将蛋壳彻底洗净，沥干，放于 70% 酒精溶液中浸泡 1h。以无菌操作取出卵黄，加入等量灭菌生理盐水，混匀后备用。

(3) 多黏菌素 B 溶液 (100IU/mL) 在 50mL 灭菌蒸馏水中溶解 500000IU 的无菌硫酸

Ⅲ 非标准溶液

盐多黏菌素 B。

(4) 完整培养基 将(1)中的前5种成分加入蒸馏水中加热溶解,调节pH值至7.2±0.1,加入酚红溶液,混匀后分装烧瓶中,每瓶225mL。121℃高压灭菌15min。用时加热溶化,冷至50℃后每瓶加入50%卵黄液12.5mL和2.5mL多黏菌素B溶液,混匀后倾注灭菌平皿,每皿(15~18)mL。用前应将平板置室温约24h。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

肝汤

[配制] 将500g碎牛肝加入1000mL蒸馏水中,振摇,微火煮沸1h。调至pH7.0,再煮沸10min。用纱布过滤,挤压出液体部分,并稀释至1000mL。加入蛋白胨10g,磷酸氢二钾1g,再调至pH7.0。将煮沸过的碎牛肝(1cm~2cm厚)和肝汤10mL~12mL加入18mm×150mm试管内,121℃高压灭菌20min。除新鲜配制以外,使用前以流动蒸汽加热培养基20min以上,以排除培养基内的空气。接种后用灭菌琼脂(50℃)覆盖,厚度(5~6)cm。

[用途] 用于计数方法检验嗜热菌芽孢(需氧芽孢总数、平酸芽孢和厌氧芽孢)。

革兰染色液

(1) 结晶紫染色液

[成分]

结晶紫	1.0g
95%乙醇	20mL
1%草酸铵水溶液	80mL

[配制] 将结晶紫完全溶解于乙醇中,然后与草酸铵溶液混合。

(2) 革兰碘液

[成分]

碘	1.0g
碘化钾	2.0g
蒸馏水	300mL

[配制] 将碘与碘化钾先混合,加入蒸馏水少许充分振摇,待完全溶解后,再加蒸馏水至300mL。

(3) 沙黄复染液

[成分]

沙黄	0.25g
95%乙醇	10mL
蒸馏水	90mL

[配制] 将沙黄溶解于乙醇中,然后用蒸馏水稀释。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

染色法:①将涂片在火焰上固定,滴加结晶紫染液,染1min,水洗。②滴加革兰碘液,作用1min,水洗。③滴加95%乙醇脱色约(15~30)s,直至染色液被洗掉,不要过分脱色,水洗。④滴加复染液,复染1min,水洗、待干、镜检。

结果:革兰阳性菌呈紫色,革兰阴性菌呈红色。

枸橼酸盐培养基

[成分]

氯化钠	5g	枸橼酸钠（无水）	2g
硫酸镁	0.2g	溴麝香草酚蓝指示液	20mL
磷酸氢二钾	1.0g	琼脂	(15~20)g
磷酸二氢铵	1g	水	1000mL

[配制] 将除指示液和琼脂外的上述各成分混合，微温溶解，调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=6.9\pm 0.1$ ，加入琼脂，加热溶解后，加入指示液，混匀，分装于小试管， 121°C 灭菌 20min，置成斜面。

注：所用琼脂应不含游离糖，用前用水浸泡冲洗。

固定液

[成分]

无水乙醇	600mL
三氯甲烷	300mL
甲醛溶液（36%~38%）	100mL

[配制] 将上述三种成分混合，储存于磨砂口带盖试剂瓶内。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

观察细菌运动培养基

[配制] 将 10.0g 胰酪胨，2.5g 酵母浸汁，5.0g 葡萄糖，2.5g 磷酸氢二钠和 3.0g 琼脂。溶于适量水中，加热溶解用水稀释至 1000mL。无菌分装于 13mm×100mm 试管中，每管 2mL， 121°C 高压菌 10min。最终 $\text{pH}=7.4\pm 0.2$ 。或分装每 100mL 在 150mL 瓶中， 121°C 高压灭菌 15min，冷至 50°C ，为了得到好的结果，使用前室温存放（9~4）d，观察培养基面上是否长菌污染。

果胶酶溶液

[配制] 用从黑曲霉中提出的果胶酶液 [其中蛋白含量为（3~6）IU/mg]，溶于 40% 甘油中。用 $0.45\mu\text{m}$ 膜滤器无菌过滤。在（4~6） $^{\circ}\text{C}$ 最多能保存 1 周，在 -18°C 可保存 3 个月。

含 10% NaCl 的胰蛋白酶（酪蛋白降解物）大豆肉汤培养基

[配制] 将 95g NaCl 加到 1000mL 含 17.0g 胰蛋白酶或胰蛋白（酪蛋白胰酶降解物）及 3.0g 葡萄糖的溶液中，温和加热溶解。分装在（16~20）mm 直径的管中深达（5~8）cm。 121°C 高压灭菌 15min，最终 pH 值为 7.3 ± 0.2 。

含 10% NaCl 和 1% 丙酮酸钠的胰蛋白酶大豆肉汤培养

[配制] 将 17.0g 胰蛋白酶或胰胨（酪蛋白胰酶降解物），3.0g 植物蛋白胨（大豆木瓜蛋白酶消化物），5.0g 氯化钠，2.5g 磷酸氢二钾，2.5g 葡萄糖（或脱水胰蛋白酶、或胰大豆肉汤培养基），10g 丙酮酸钠溶于 1000mL 水中，再加入 95g NaCl，微热溶解，调至

Ⅲ 非标准溶液

pH7.3。分装到16mm×150mm的管中，每管10mL。121℃高压灭菌15min。最终pH值为7.3±0.2。在(4±1)℃保存，保质期为1个月。

含4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸(MUG)的十二烷基硫酸盐蛋白胨肉汤培养基

[配制] 在十二烷基(月桂基)硫酸盐蛋白胨肉汤中，加入50mg 4-甲基-伞形基-B-D葡萄糖醛酸(MUG)，溶解时可稍加热。分装到20mm×150mm试管中，每管10mL。121℃高压灭菌15min，最终pH值为6.8±0.1。

含吐温80的麦康凯琼脂

[成分]

蛋白胨	12.0g	氯化钙(无水)	0.20g
胰蛋白胨(proteose peptone)	3.00g	中性红	0.03g
乳糖	10.0g	结晶紫	0.001g
胆盐(3号)	1.50g	琼脂	18.0g
氯化钠	5.00g	蒸馏水	1000mL
吐温80(Tween 80)	10.0g		

[配制] 将琼脂于800mL蒸馏水中加热溶化，以50mL蒸馏水将吐温80稀释，再将其他各成分(指示剂除外)加入150mL蒸馏水中，加热使之完全溶解。将后两种溶液加至已溶化的琼脂液中，充分混匀，调至pH=7.1±0.2，再加入指示剂，混匀后于121℃高压灭菌15min，待冷至(50~55)℃时，立即倾注于灭菌平皿内，每皿约15mL，制成的琼脂平板呈淡橙色。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森菌的检验。

含0.18%琼脂的半固体布氏肉汤

(1) 基础液(布氏肉汤)

[成分]

胰蛋白胨	10.0g	氯化钠	5.0g
蛋白胨	10.0g	亚硫酸氢钠(NaHSO ₃)	0.1g
葡萄糖	1.0g	蒸馏水	1000mL
酵母浸膏	2.0g		

[配制] 将各成分溶于蒸馏水中并混匀。

(2) 完整培养基 将1.8g琼脂加于1000mL布氏肉汤基础液，加热并搅拌使琼脂溶化，分装于16mm×125mm试管中，每管7mL。121℃高压灭菌15min。最终pH=7.0±0.2。

[用途] 用于弯曲杆菌的检验。

含吐温80的亚硫酸铋琼脂

(1) 基础液

[成分]

牛肉膏	5.00g	吐温80(Tween 80)	10.0g
蛋白胨	10.0g	氯化钙(无水)	0.20g
葡萄糖	5.00g	琼脂	20.0g
氯化钠	5.00g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将上述各成分溶于 1000mL 水中，混匀。

(2) 亚硫酸铋混合液 先分别配制：200g/L 亚硫酸钠水溶液（溶解 200g 无水亚硫酸钠于 1000mL 蒸馏水中，混匀）和 100g/L 柠檬酸铋铵水溶液（溶解 50g 柠檬酸铋铵于 500mL 蒸馏水中，加 1mL 浓的氢氧化铵，放置至澄清，可能还需再加数毫升氢氧化铵），再将这两种溶液混合，然后加入 100g 无水磷酸氢二钠溶解。加入预先配制的 100g/L 柠檬酸铁铵水溶液（加 10g 柠檬酸铁铵于 100mL 蒸馏水中，混匀）。将混合液于 100℃ 加热 2min 或 3min，用橡皮塞塞瓶，储存于室温暗处，不可放于冰箱内。

(3) 完整培养基 加 70mL 亚硫酸铋混合液于 1000mL 经 121℃ 灭菌 15min，并冷至 70℃ 左右的基础液中，彻底摇匀，再加 4mL 煌绿水溶液（10g/L），混匀，待冷至 50℃ 左右时倾注平皿。制成的平板应为淡乳黄色、不透明，存放于室温暗处或冰箱内，以临用前 1d 制备为宜。

(4) [用途] 用于小肠结肠炎耶尔森菌的检验。

HE 琼脂培养基

[成分]

胰蛋白胨	12.0g	氯化钠	5.0g
酵母浸出物	3.0g	硫代硫酸钠	5.0g
乳糖	12.0g	柠檬酸铁铵	1.5g
蔗糖	12.0g	溴麝香草酚蓝	0.065g
蒸馏水	1000mL	酸性复红	0.1g
水杨素	2.0g	琼脂	14.0g
混合胆盐	9.0g		

[配制] 将各成分溶于水，混匀。煮沸（4~5）min。最终 pH=7.5±0.2。冷至（55~60）℃，倾注平板。

[用途] 用于沙门菌（辛酯酶荧光）的检验。

D-环丝氨酸溶液

[配制] 溶解 1g D-环丝氨酸于 200mL 磷酸盐缓冲液（pH=8.0±0.1）中（不加热），经 0.45μm 滤膜过滤除菌。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

缓冲的胨葡萄糖肉汤培养基（MR-VP 培养基）

[配制] 称取 7.0g 蛋白胨，5.0g 葡萄糖，5.0g 磷酸氢二钾（K₂HPO₄）溶于约 800mL 水中，微热，不时搅拌，过滤，冷却至 20℃，用水稀释至 1000mL，分装于试管中（每管 10mL），121℃ 高压灭菌（12~15）min，常态加热勿超过 30min，最后的 pH 值为 6.9±0.2。

[用途] 用于蛋和蛋制品的测定 [甲基红-(MR-VP) 试验用]。

缓冲胨水增菌液（BP）

[成分]

III 非标准溶液

蛋白胨	10.0g	磷酸二氢钾	1.5g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL
磷酸氢二钠 (含 12 个结晶水)	9.0g		

[配制] 将各成分加入蒸馏水中, 搅匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 调至 pH=7.2±0.1, 高压灭菌 121℃, 15min, 临用时, 以无菌操作分装灭菌玻璃瓶, 每瓶 200mL 或 225mL。

[用途] 用于沙门菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

缓冲动力-硝酸盐培养基

[成分]

牛肉膏	3.0g	半乳糖	5.0g
蛋白胨	5.0g	甘油	5.0g
硝酸钾	5.0g	琼脂	3.0g
磷酸氢二钠 (Na ₂ HPO ₄)	2.5g		

[配制] 用蒸馏水溶解上述成分并稀释到 1000mL。调至 pH=7.3±0.1, 分装试管中, 每管 11mL。121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

缓冲甘油-氯化钠溶液

[配制] 在 900mL 蒸馏水中溶解 4.2g 氯化钠, 加 12.4g 无水磷酸氢二钾, 4.0g 无水磷酸二氢钾和 100mL 甘油, 混合, 充分溶解。调至 pH7.2。121℃ 高压灭菌 15min。

配制双倍浓度缓冲甘油溶液 (20%) 时, 用甘油 200mL 和蒸馏水 800mL

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

缓冲生理盐水

[成分]

无水磷酸氢二钠	1.42g
蒸馏水	1000mL
氯化钠	8.50g

[配制] 将各成分加于蒸馏水中, 加热搅拌使完全溶解。如欲长期保存, 可加 0.1g 硫柳汞 (硫汞柳酸钠; C₉H₉HgNaO₂S)。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

煌绿乳糖胆盐 (BGAB) 肉汤

[成分]

蛋白胨	10.0g	0.1% 煌绿水溶液	13.3mL
乳糖	10.0g	蒸馏水	1000mL
牛胆粉 (oxgall 或 oxbile) 溶液	200mL		

[配制] 将蛋白胨乳糖溶于约 500mL 蒸馏水中, 加入 200mL 牛胆粉溶液 (将 20.0g 脱

水牛胆粉溶于 200mL 蒸馏水中, pH=7.0~7.5) 用蒸馏水稀释到 975mL, 调 pH7.4。再加入 13.3mL 煌绿水溶液 (0.1%), 用蒸馏水补足到 1000mL, 用棉花过滤后, 分装到 20mm×150mm 试管 (管内有倒立的小发酵管) 中, 每管 10mL。121℃ 高压灭菌 15min。最终 pH=7.2±0.1。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

基本培养储备液

[配制]

(1) 甲盐溶液 称取 25g 磷酸氢二钾和 25g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 并稀释至 500mL。加入少许甲苯以保存之。

(2) 乙盐溶液 称取 10g 硫酸镁 ($MgSO_4 \cdot 7H_2O$), 0.5g 硫酸亚铁 ($FeSO_4 \cdot 7H_2O$) 和 0.5g 硫酸锰 ($MnSO_4 \cdot 4H_2O$), 加水溶解, 并稀释至 500mL, 加少许甲苯以保存之。

(3) 基本培养储备液 将下列试剂混合于 500mL 烧杯中, 加水至 450mL, 用 $c(NaOH)=1\text{mol/L}$ 氢氧化钠溶液调节 pH 值至 6.8, 用水稀释至 500mL。

[成分]

碱处理蛋白胨	100mL	甲盐溶液	10mL
0.1% 胱氨酸溶液	100mL	乙盐溶液	10mL
酵母补充液	20mL	无水葡萄糖	10g

[用途] 用于核黄素的测定。

基本培养基储备液

[成分]

酸水解酪蛋白溶液	25mL	核黄素-盐酸硫胺-生物素溶液	5mL
胱氨酸-色氨酸溶液	25mL	对氨基苯甲酸-盐碱酸-盐酸吡哆素	
Polgs or ba te80 溶液	0.25mL	溶液	5mL
无水葡萄糖	10mL	盐溶液 A	5mL
无水乙酸钙	5mL	盐溶液 B	5mL
腺嘌呤-鸟嘌呤-尿嘧啶溶液	5mL		

(1) 酸水解酪蛋白溶液

[配制] 100g 不含维生素的酪蛋白与 500mL 稀盐酸 (1+2) 混合后回流 (8~12)h。减压蒸馏去盐酸, 得稠糊状物。稠糊溶于水后用氢氧化钠调节至 $pH=3.5 \pm 0.1$ 。加水 1000mL, 加 20g 活性炭, 搅拌 1h, 过滤。母液再用活性炭处理。加入少量甲苯溶液存放在不低于 10℃ 的冰箱里, 储存中若有沉淀, 应过滤之。

(2) 胱氨酸-色氨酸溶液

[配制] 4.0g L-胱氨酸和 1.0g L-色氨酸悬浮于 (100~800)mL 水中, 加热到 70℃~80℃, 搅拌下滴加稀盐酸 (1+2) 至固体完全溶解。冷却, 加入少量甲苯, 加水到 1000mL, 混匀。溶液储存在不低于 10℃ 的冰箱里。

(3) 腺嘌呤-鸟嘌呤-尿嘧啶溶液

[配制] 加热下将硫酸腺嘌呤、盐酸鸟嘌呤和尿嘧啶各 200mg 溶解在 10mL 稀盐酸 (1+3)

III 非标准溶液

里，冷却。加水至 250mL 在甲苯蒸气中和冰箱内存放溶液。

(4) 盐溶液 A

[配制] 用磷酸氢二钾和磷酸二氢钾各 25g 配得 500mL 冰溶液，加 5 滴盐酸。溶液存放在甲苯蒸气中。

(5) 盐溶液 B

[配制] 将 10g 硫酸镁、500mg 氢氧化钠、500mg 硫酸亚铁和 500mg 硫酸锰溶于水，得 500mL 水溶液，加 5 滴盐酸。溶液存放在甲苯蒸气中。

(6) 核黄素-盐酸硫胺-生物素溶液

[配制] 将此三种化合物溶于 $c(\text{CH}_3\text{COOH})=0.02\text{mol/L}$ 乙酸，所得溶液每 mL 含核黄素 $20\mu\text{g}$ 、盐酸硫胺 $10\mu\text{g}$ 、生物素 $0.04\mu\text{g}$ 。溶液存放在甲苯蒸气中避光保存在冰箱内。

(7) 对氨基苯甲酸-盐碱酸-盐酸吡哆素溶液。

[配制] 用 25% 中性乙醇液配制成每 1mL 溶液中含对氨基苯甲酸 $10\mu\text{g}$ 、盐碱酸 $50\mu\text{g}$ 、盐酸吡哆素 $40\mu\text{g}$ ，存放在冰箱内。

(8) 植质乳酸酞菌的原培养物

[配制] 2.0g 水溶性酵母提取物溶于 100mL 水里，加 500mg 无水葡萄糖、500mg 无水乙酸钠和 1.5g 琼脂。搅拌下用蒸汽浴加热混合物至琼脂完全溶解。溶液趁热倒入试管， 121°C 下灭菌。直立试管，冷却之。用植质乳酸酞菌纯菌种，在 3 只或 3 只以上试管内穿刺培养。保温培养 (16~24)h，温度可在 $(30\sim 37)^\circ\text{C}$ 间，但必须恒定在 0.5°C 内。最后保存在冰箱里，每星期更新穿刺培养物，不要用 1 周以上的原配养物制菌种。

肌醇测定用培养基

[成分]

葡萄糖	100g	L-天门冬酰胺	0.8g
柠檬酸钾	10g	DL-天门冬氨酸	0.2g
柠檬酸	2g	DL-丝氨酸	0.1g
磷酸二氢钾	1.1g	甘氨酸	0.2g
氯化钾	0.85g	DL-苏氨酸	0.4g
硫酸镁	0.25g	L-缬氨酸	0.5g
氯化钙	0.25g	L-组氨酸	0.124g
硫酸锰	50mg	L-脯氨酸	0.2g
氯化亚铁	50mg	DL-丙氨酸	0.4g
DL-色氨酸	80mg	L-谷氨酸	0.6g
L-胱氨酸	0.1g	L-精氨酸	0.48g
L-异亮氨酸	0.5g	盐酸硫胺素	500 μg
L-赖氨酸	0.5g	生物素	16 μg
L-蛋氨酸	0.2g	泛酸钙	5mg
DL-苯基丙氨酸	0.2g	盐酸吡哆醇	1mg
L-酪氨酸	0.2g		

[配制] 加蒸馏水溶解，上述各成分，混匀，用水稀释至 1000mL， $\text{pH}=5.2\pm 0.2$ (25°C)。

甲苯胺蓝-DNA 琼脂

[成分]

脱氧核糖核酸 (DNA)	0.3g	甲苯胺蓝 (O)	0.083g
琼脂	10.0g	三羟甲基氨基甲烷	6.1g
氯化钙 (CaCl ₂ 无水)	1.1mg	蒸馏水	1000mL
氯化钠	10.0g		

[配制] 将三羟甲基氨基甲烷溶解于蒸馏水中, 调至 pH9.0, 除甲苯胺蓝 (O) 外将其余各成分加热溶解。再将甲苯胺蓝 (O) 溶于培养基中。分装于塞有橡皮塞的烧瓶中。如立即使用可不需灭菌。已灭菌的培养基在室温可存放 4 个月无变化, 并经数次熔化后仍可使用。

[用途] 用于金黄色葡萄球菌的检验。

4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸培养基

[成分]

胨	10g	磷酸二氢钾	0.9g
硫酸铵	5g	磷酸氢二钠 (无水)	6.2g
硫酸锰	0.5mg	亚硫酸钠	40mg
硫酸锌	0.5mg	去氧胆酸钠	1g
硫酸镁	0.1g	4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸	
氯化钠	10g	(MUG)	75mg
氯化钙	50mg	水	1000mL

[配制] 除 (MUG) 外, 各成分溶解于 1000mL 水中, 加入 4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸 (MUG), 溶解后, 每管分装 5mL, 115℃ 灭菌 20min。

碱处理蛋白胨

[配制] 分别称取 40g 蛋白胨和 20g 氢氧化钠于 250mL 水中。混合后, 放于 (37±0.5)℃ 恒温箱内, (24~48)h 后取出, 用冰醋酸调节 pH 值至 6.8, 加 14g 无水乙酸钠 (或 23.2g 含有 3 分子结晶水的乙酸钠), 用水稀释至 800mL, 加少许甲苯盖于溶液表面, 于冰箱中保存。

检定用培养基

[成分]

胰蛋白胨	6.0g	琼脂	(14~16)g
牛肉膏	1.5g	蒸馏水	1000mL
酵母膏	3.0g		

[配制] 将各成分加热溶解于蒸馏水中, 最终 pH=5.8±0.1, 高压灭菌 121℃, 15min。

[用途] 用于四环素族抗生素残留量的检验。

酵母补充液

[配制] 称取 100g 酵母提取物干粉于 500mL 水中, 称取 150g 乙酸铅于 500mL 水中, 将两溶液混合, 以氢氧化铵调节 pH 至酚酞呈红色 (取少许溶液检验)。离心或用布氏漏斗

Ⅲ 非标准溶液

过滤，滤液用冰醋酸调节 pH 至 6.5。通入硫化氢直至不生沉淀，过滤，通空气于滤液中，以排除多余的硫化氢。加少许甲苯盖于溶液表面，于冰箱中保存。

酵母浸出粉胨葡萄糖琼脂培养基 (YPD)

[成分]

胨	10g	琼脂	(15~20)g
酵母浸出粉	5g	水	1000mL
葡萄糖	20g		

[配制] 将上述各成分 (除葡萄糖外) 混合，加热溶解后，过滤，加入葡萄糖溶解后，分装，121℃ 灭菌 20min。

酵母悬浮液

[配制] 将 10g 鲜酵母或 2g 干酵母悬浮于 100mL、(30±1)℃ 的蒸馏水中，置于 (30±1)℃ 的恒温水浴锅中，临用时配制。

结晶紫中性红胆盐琼脂 (VRBA)

[成分]

蛋白胨	7.0g	中性红	0.03g
酵母膏	3.0g	结晶紫	0.002g
乳糖	10.0g	琼脂	(15~18)g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL
胆盐或 3 号胆盐	1.5g		

[配制] 将上述成分溶于蒸馏水中，静置几分钟，充分搅拌，调至 pH=7.4±0.1。煮沸 2min，将培养基冷至 (45~50)℃ 倾注平板。临用时制备，配制后 3h 内使用。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

金黄色葡萄球菌 (Staphylococcus aureus) 菌液

[配制] 取金黄色葡萄球菌 [CMMCC(B)26003] 的营养琼脂新鲜培养物 1 白金耳，接种至营养肉汤培养基内，在 30℃~35℃ 培养 16h~18h 后，用 0.9% 无菌氯化钠溶液稀释至每 1mL 中含 (10~100) 个菌。

金黄色葡萄球菌悬液

[配制] 取金黄色葡萄球菌 [CMMCC(B)26003] 的营养琼脂斜面培养物，接种于盛有营养琼脂培养基内的培养瓶中，在 (35~37)℃ 培养 (20~22)h，临用时，用灭菌水或 0.9% 的灭菌氯化钠溶液将菌苔洗下，备用。

精氨酸双水解酶试验用培养基 (AD)

[成分]

酵母浸膏	3.0g	精氨酸	5.0g
葡萄糖	1.0g	溴甲酚紫	0.016g
氯化钠	30.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除溴甲酚紫外, 将各成分加入蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min, 加热至完全溶解, 调至 $\text{pH}=6.7\pm 0.1$ 。再加入溴甲酚紫, 溶解分装于 $10\text{mm}\times 100\text{mm}$ 试管, 每管 1mL。121℃ 高压灭菌 10min。灭菌后应立即取出放凉, 接种培养后, 培养基颜色变为深紫色的为阳性反应, 变为黄色的, 为阴性反应。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

菌种培养基

[成分]

胰蛋白胨	10.0g	琼脂	(14~16)g
牛肉膏	5.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	2.5g		

[配制] 将各成分加热溶解于蒸馏水中, 最终 $\text{pH}=6.5\pm 1$, 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于四环素族抗生素残留量的测定。

KF 链球菌琼脂

[成分]

3 号胨或多胨	10.0g	乳糖	1.0g
酵母浸膏	10.0g	叠氮化钠	0.4g
氯化钠	5.0g	琼脂	20.0g
甘油磷酸钠	10.0g	蒸馏水	1000mL
麦芽糖	20.0g		

[配制] 将各成分加水加热溶解, 用碳酸钠溶液 (100g/L) 调整至 $\text{pH}7.2$, 121℃ 灭菌 15min, 冷却至 (50~60)℃ 时加入无菌 10mL 氯化三苯四氮唑 (2,3,5-triphenyltetrazolium chloride) 水溶液 (10g/L)。培养基于 (45~50)℃ 保温不要超过 4h。倾注或移取 (4~5)mL KF 链球菌琼脂至 (60mm×15mm) 的皿中, 若出现气泡可用火焰灼除。若使用盖合紧密的塑料皿 (50mm×12mm), 可预先制成平板, 置 (4~10)℃ 储存, 可使用 4 周。

[用途] 用于粪链球菌群的检验。

Koser 氏枸橼酸盐肉汤

[成分]

磷酸氢铵钠 ($\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)	1.5g	硫酸镁 ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	0.2g
磷酸氢二钾 (K_2HPO_4)	1.0g	枸橼酸钠 (含 $2\text{H}_2\text{O}$)	3.0g
		蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分溶解于蒸馏水中, 分装于试管中, 每管 10mL, 121℃ 高压灭菌 15min。最终 $\text{pH}=6.7\pm 0.2$ 。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

Kovacs 氏靛基质试剂

[成分]

III 非标准溶液

对二甲氨基苯甲醛	5.0g
戊醇	75mL
盐酸（浓）	25mL

[配制] 将对二甲氨基苯甲醛溶于戊醇中，然后慢慢加入浓盐酸即可。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

枯草芽孢杆菌悬液

[配制] 取枯草芽孢杆菌 [CMMCC(B)63501] 的营养琼脂斜面培养物，接种于盛有营养琼脂培养基的培养瓶中，在 (35~37)℃ 培养 7d 后，用革兰氏染色法涂片镜检，应有芽孢 85% 以上，用灭菌水将芽孢洗下，在 65℃ 加热 30min。备用。

赖氨酸铁琼脂

[配制] 溶解 5g 蛋白胨，3g 酵母浸汁，1g 葡萄糖，10g L-赖氨酸，0.5g 柠檬酸铁铵，0.04g 无水 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ，0.02g 溴甲酚紫和 15.0g 琼脂于 1000mL 水中，加热至溶解。分装至 (13×100) mm 试管中，每管 4mL，盖紧盖子或塞子，保证使用时在有氧条件下。121℃ 高压灭菌 12min。培养基凝固前，将试管置斜面位置，这样在培养基凝固时形成 4cm 底部和 2.5cm 斜面。最终 pH=6.7±0.2。

赖氨酸脱羧酶肉汤

[配制] 溶解 5g 蛋白胨，3g 酵母浸汁，1g 葡萄糖，5g L-赖氨酸和 0.02g 溴甲酚紫在 1000mL 水中，加热至溶解。分装至 (16×125)mm 螺旋盖试管中，每管 10mL，拧紧盖子。121℃ 高压灭菌 15min。储存时和接种后都要拧紧盖子。最终 pH=6.5~6.8。

赖氨酸脱羧酶培养基 (LD)

[成分]

酵母浸膏	3.0g	L-赖氨酸	5.0g
葡萄糖	1.0g	溴甲酚紫	0.016g
氯化钠	30.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除溴甲酚紫外，将各成分加入蒸馏水中，搅拌均匀，静置约 10min，加热至完全溶解，调至 pH=6.7±0.1。加入溴甲酚紫溶解，混匀。分装于 10mm×100mm 试管，每管 1mL。121℃ 高压灭菌 10min。灭菌后应立即取出放凉，接种培养后，培养基颜色变为深紫色的为阳性反应，变为黄色的，为阴性反应。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验（氨基酸试验用）。

赖氨酸脱羧酶培养基 (LD)

[成分]

酵母膏	3.0g	溴甲酚紫 0.016g 或 8g/L 溶液	2mL
葡萄糖	1.0g	蒸馏水	1000.0mL
L-赖氨酸	5.0g		

[配制] 除溴甲酚紫外，将其他成分加入蒸馏水中，搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解，调至 pH=6.7±0.1，加入溴甲酚紫，混匀，分装于 12mm×100mm 试管

中，每管（1~1.5）mL，121℃高压灭菌 15min。

[用途] 用于沙门菌属（包括亚利桑那菌）的检验。

赖氨酸脱羧酶试验培养基

[成分]

胨	5g	1.6%溴甲酚紫指示液	1mL
酵母浸出粉	3g	L-赖氨酸（DL-赖氨酸）	0.5(1)g
葡萄糖	1g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除赖氨酸外，取上述成分混合，加水加热溶解后，加入 L-赖氨酸（DL-赖氨酸），调节 pH 值使灭菌后为 6.8，同时以不加赖氨酸培养基作为对照。分装于灭菌的小试管内，每管 2.5mL 并滴加一层液体石蜡，121℃灭菌 10min。

L-酪氨酸营养琼脂

[成分]

营养琼脂	100mL
5%灭菌 L-酪氨酸悬液	10mL

[配制] 将 100mL 营养琼脂溶化，冷却至 45℃，加入 10mL 灭菌 L-酪氨酸悬液（5%），充分混匀后，分装试管，每管 3.5mL。制成的斜面应迅速冷却防止 L-酪氨酸分层。

注：L-酪氨酸悬液：将 0.5g 酪氨酸加 10mL 蒸馏水混匀，121℃高压灭菌 15min。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

L-酪氨酸营养琼脂

[配制] 将 3.0g 牛肉浸汁，5.0g 蛋白胨和 15g 琼脂，用水稀释至 1000mL，加热溶解，分装 100mL 到瓶中，121℃高压灭菌 15min。水浴冷却至 40℃，加 0.5g（称取 0.5g L-酪氨酸至 20mm×150mm 试管中，加 10mL 水在涡旋器混合，121℃高压灭菌 15min）无菌 L-酪氨酸悬浮液于 100mL 营养琼脂中，摇动或倒置瓶子使充分混合。无菌分装完整培养基至无菌 100mm×13mm 试管，每管 3.5mL。斜面试管快速冷却防止酪氨酸分层。

连四硫酸盐肉汤（含吲哚和亮绿）

[配制] 基础培养基：悬浮 5.0g 多聚蛋白胨，1.0g 胆汁盐，10g 碳酸钙（CaCO₃）和 30g 硫代硫酸钠（Na₂S₂O₃·5H₂O）至 1000mL 水中，充分混合，加热至煮沸。（蛋白胨不能完全溶解）冷却至 45℃以下，储存于（5~8）℃。

碘-碘化钾溶液：溶解 5.0g 碘化钾于 5mL 无菌水中，加 6g 升华碘，溶解并用无菌水稀释至 20mL。

亮绿溶液：用无菌水溶解 0.1g 亮绿染料，稀释至 100mL。

使用培养基：每升基础培养基加 20mL 碘-碘化钾溶液和 10mL 亮绿溶液。轻轻摇动，使蛋白胨重新悬浮，无菌分装至 16mm×150mm 无菌试管，每管 10mL。加入碘-碘化钾和染料溶液后不要加热培养基。应于使用当天配制。

链孢霉菌琼脂培养基

[配制] 将 5g 3 号蛋白胨，5g 酵母浸膏，40g 麦芽糖，15g 琼脂用蒸馏水溶解，稀释

Ⅲ 非标准溶液

至 1000mL。

亮绿乳糖胆汁 (BGLB) 肉汤培养基

[配制] 将 10.0g 蛋白胨, 10g 乳糖溶于约 500mL 水, 加 pH=7.0~7.5 的 20g 牛胆汁溶于 200mL 水的溶液, 稀释至 975mL, 调至 pH7.4, 加 13.3mL 亮绿溶液 (1g/L)。用水稀释至 1000mL。用棉花过滤, 分装在 (20×150)mm 试管中, 每管 10mL, 加倒置的 (10×75)mm 发酵管。121℃ 高压灭菌 15min。最终 pH=7.2±0.1。

林格-洛克 (Ringer-Locke) 溶液

[成分]

NaCl	9mg/L	NaHCO ₃	0.15mg/L
KCl	0.42mg/L	葡萄糖	1mg/L
CaCl ₂	0.24mg/L	硫酸阿托品	0.01mg/L

[配制] 加 100mL 氯化钠溶液 (180g/L), 10mL 氯化钾溶液 (84mg/L)、10mL 碳酸氢钠溶液 (30mg/L) 和 10mL 硫酸阿托品溶液 (2mg/L) 到 2000mL 容量瓶中, 加水到约 1800mL, 再加 10mL 氯化钙溶液 (48mg/L), 边加边搅拌, 在使用前加 2g 无水葡萄糖, 用水稀释定容, 混匀。不用时, 将含有葡萄糖的溶液存于冰箱内, 溶液发霉时弃去。

磷酸盐葡萄糖胨水培养基

[成分]

胨	7g	磷酸氢二钾	3.8g
葡萄糖	5g	水	1000mL

[配制] 将上述成分混合, 微温溶解, 调节 pH 值使灭菌后为 7.3±0.1, 分装于小试管, 121℃ 灭菌 15min。

硫代硫酸钠、柠檬酸钠、胆盐、蔗糖琼脂 (TCBS)

[成分]

酵母浸膏	5.0g	蔗糖	20.0g
蛋白胨	10.0g	柠檬酸铁	1.0g
氯化钠	10.0g	琼脂	18.0g
柠檬酸钠	10.0g	溴麝香草酚蓝	0.04g
硫代硫酸钠	10.0g	麝香草酚蓝	0.04g
胆酸钠 (以牛胆酸钠代替)	3.0g	蒸馏水	1000mL
牛胆汁粉 (以混合胆盐代替)	5.0g		

[配制] 除指示剂外 (溴麝香草酚蓝、麝香草酚蓝), 将各种成分加热溶解, 调至 pH8.6, 加入指示剂。此培养基不必高压灭菌, 煮沸 (1~2)min, 待培养基稍凉后倾注平板。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

硫乙醇酸盐液体培养基

[成分]

胰酪胨	15.0g	硫乙醇酸钠（或硫乙醇酸）	0.5g
L-胱氨酸	0.5g	刃天青钠溶液（1+1000）	
氯化钠	2.5g	（新鲜配制）	1mL
葡萄糖	5.0g	琼脂	0.75g
酵母膏	5.0g		

[配制] 将胱氨酸、氯化钠、葡萄糖、酵母膏和胰酪胨溶于1000mL蒸馏水中，并在阿诺氏消毒器或蒸气浴中加热，直至完全溶解，并加入硫乙醇酸钠或硫乙醇酸溶液和琼脂，使溶解。如必要可用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 调整pH，使消毒后 $\text{pH}=7.1\pm 0.2$ ，加刃天青钠溶液，将培养基分装到150mm×16mm螺旋盖试管内，每管10mL，121℃高压灭菌20min。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

卵黄氯化钠琼脂培养基

[成分]

胨	6g	10%氯化钠卵黄液	100mL
牛肉浸出粉	1.8g	琼脂	23g
氯化钠	30g	水	650mL

[配制] 取上述除10%氯化钠卵黄液外的成分，混合，加热溶解，调节pH值使灭菌后 $\text{pH}=7.6\pm 0.1$ ，121℃灭菌20min，待冷至约60℃，以无菌操作加入氯化钠卵黄液，充分振摇，倾注平皿。

卵黄乳液

[配制] 用硬刷刷洗鲜蛋，沥干，放入70%乙醇中浸泡1h。以无菌操作取出蛋黄，加等体积无菌氯化钠溶液（8.5g/L），混合，置4℃储存。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

卵黄亚硝酸盐增菌剂

[配制] 将新鲜鸡蛋浸泡在适当的 HgCl_2 溶液（1+1000）中约1min，以无菌操作打开鸡蛋，使蛋黄与蛋白分开，将蛋黄加于生理盐水中（3+7）充分摇匀，于50mL蛋黄乳液中加入10mL过滤除菌的亚硝酸钾溶液（10g/L），混匀， $(4\pm 1)^\circ\text{C}$ 储存。

[用途] 用于金黄色葡萄球菌的检验。

卵磷脂酶溶液（磷脂酶 A_2 ）

[配制] 将市售酶溶液，用Tris缓冲液稀释到25个单位/mL， $\text{pH}8.0$ ；用0.45 μm 膜滤器无菌过滤，在 $(4\sim 6)^\circ\text{C}$ 储存最多可达1周，如在 -18°C 可保存3个月。

60g/L 氯化钠蛋白胨水（PW）

[成分]

蛋白胨	10.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	60.0g		

Ⅲ 非标准溶液

[配制] 将各成分分别加热溶解，混匀，调至 pH7.2，分装于 17mm×170mm 试管，每管 10mL。120℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

30g/L 氯化钠稀释液

[配制] 称取 30.0g 氯化钠，加水，加热溶解，调至 pH7.0，用蒸馏水稀释到 1000mL。121℃ 高压灭菌 15min，以无菌操作分装于 500mL 广口瓶或 500mL 三角瓶中，每瓶 450mL，还可分装于 17mm×170mm 试管，每管 9mL，做稀释样品用。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

氯化钠多黏菌素 B 肉汤 (SPB)

[成分]

酵母浸膏	3.0g	多黏菌素 B	250 单位/mL 培养基
蛋白胨	10.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	20.0g		

[配制] 将各成分分别（除多黏菌素 B 外）加热溶解，混匀，稍冷后加入多黏菌素 B，调至 pH7.4。分装于 17mm×170mm 试管，每管 10mL。121℃ 高压灭菌 15min。灭菌后，立即将培养基取出放凉。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

10g/L 氯化钠卵黄液

[配制] 取新鲜鸡蛋 1 个，以无菌操作取出卵黄，放入 100mL 灭菌氯化钠溶液（10g/L）中，充分振摇，即得。

氯化钠三糖铁琼脂 (TSI)

[成分]

牛肉浸膏	3.0g	硫酸亚铁	0.5g
蛋白胨	20.0g	硫代硫酸钠	0.5g
乳糖	10.0g	氯化钠	30.0g
蔗糖	10.0g	琼脂	12.0g
葡萄糖	1.0g	酚红	0.024g

[配制] 除琼脂和酚红外，将其他成分用 400mL 蒸馏水微热溶解，同时将琼脂置于 600mL 蒸馏水中，浸泡数分钟后，加热煮沸使其完全溶解。然后将以上两溶液混合均匀。调至 pH7.4，加入指示剂混匀，分装于 15mm×150mm 试管，每管（3~4）mL，115℃ 高压灭菌 15min。灭菌后摆成斜面，使高层和斜面各约 3cm。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

绿脓菌素测定用培养基 (PDP 琼脂)

[成分]

胨	20g	甘油	10mL
氯化镁 (无水)	1.4g	琼脂	(18~20)g
硫酸钾	10g	水	1000mL

[配制] 取胨、氯化镁和硫酸钾加入水中，微温溶解，调节 pH 值使灭菌后为 7.3 ± 0.1 ，加入甘油和琼脂，加热溶解后，混匀，分装于试管， 121°C 灭菌 20min，制成斜面。

LST-MUG 肉汤

[成分]

胰蛋白胨或胰酪胨	20.0g	月桂基硫酸钠	0.1g
氯化钠	5.0g	MUG (4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸)	
乳糖	5.0g		0.1g
磷酸氢二钾	2.75g	蒸馏水	1000mL
磷酸二氢钾	2.75g		

[配制] 将各成分溶于蒸馏水中，分装试管（内装倒立小发酵管）。每管 10mL。 121°C 高压灭菌 15min。最终 $\text{pH}=6.8 \pm 0.2$ 。

[用途] 用于大肠杆菌（葡萄糖苷酶荧光）的检验。

M-FC 琼脂

[配制] 将 10.0g 胰蛋白胨，5.0g 3 号胰蛋白胨，3.0g 酵母浸出物，5.0g 氯化钠 (NaCl)，12.5g 乳糖，15.0g 3 号胆盐，0.1g 苯胺蓝和 15.0g 琼脂，用水溶解，混匀并稀释到 1000mL。加热至沸，降温至 $(50 \sim 55)^\circ\text{C}$ ，调节至 $\text{pH}=7.4 \pm 0.1$ 。大约每个 $100\text{mm} \times 15\text{mm}$ 培氏培养皿分装 18mL，用前将平皿培养基表面干燥。

麦康凯琼脂培养基 (MacC)

[成分]

胨	20g	1% 中性红指示液	3mL
乳糖	10g	琼脂	(15~20)g
牛胆盐	5g	水	1000mL
氯化钠	5g		

[配制] 取上述除乳糖、指示剂、牛胆盐及琼脂外的成分，混合，加热溶解，调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=7.2 \pm 0.2$ ，加入琼脂，加热溶解后，再加入其余各成分，摇匀，分装， 121°C 灭菌 20min。冷却至约 60°C ，倾注平皿。

麦芽浸膏汤

[成分]

麦芽浸膏	15g
蒸馏水	1000mL

[配制] 将麦芽浸膏在蒸馏水中充分溶解，滤纸过滤，调至 $\text{pH}=4.7 \pm 0.2$ ，分装， 121°C 灭菌 15min。

注：如无麦芽浸膏，可按下述方法制备：用饱满健壮大麦粒在温水中浸透，置温暖处发芽，幼芽长达

III 非标准溶液

到 2cm 时，沥干余水，干透，磨细使成麦芽粉。制备培养基时，取 30g 麦芽粉加 300mL 水、混匀，在 (60~70)℃ 浸渍 1h，吸出上层水。再同样加水浸渍一次，取上层水，合并两次上层水，并补加水至 1000mL，滤纸过滤。调至 pH=4.7±0.2，分装，121℃ 灭菌 15min。

麦芽琼脂

[配制] 在 1000mL 水中煮沸并溶解 30g 麦芽浸出物，15.0g 琼脂，121℃ 高压灭菌 15min，在使用前融化麦芽琼脂，并用乳酸溶液 (850g/L) 酸化调至 pH3.5，加酸后不要加热。

玫瑰红钠琼脂培养基

[成分]

胨	5g	玫瑰红钠	0.0113g
葡萄糖	10g	琼脂	(15~20)g
磷酸二氢钾	1g	水	1000mL
硫酸镁	0.5		

[配制] 取上述除葡萄糖、玫瑰红钠外的成分，混合，用水加热溶解后，过滤，加入葡萄糖、玫瑰红钠溶解后，分装，121℃ 灭菌 20min。

酶试剂溶液

[组合试剂盒]

- 1 号瓶：内含 β -果糖苷酶 (fructosidase) 400IU (活力单位)、柠檬酸、柠檬酸三钠；
 - 2 号瓶：内含 0.2mol/L 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.6) 200mL，其中含 4-氨基安替比林 0.00154mol/L；
 - 3 号瓶：内含 $[c(C_6H_5OH)=0.022mol/L]$ 苯酚溶液 200mL；
 - 4 号瓶：内含葡萄糖氧化酶 (glucose oxidase) 800IU (活力单位)、过氧化物酶 (辣根，peroxidase) 2000IU (活力单位)。
- 1、2、3、4 号瓶需在 4℃ 左右保存。

[配制]

(1) 将 1 号瓶中的物质用蒸馏水溶解，使其体积为 66mL，轻轻摇动 (勿剧烈摇动)，使酶完全溶解。此溶液即为 β -果糖苷酶试剂，其中柠檬酸 (缓冲溶液) 浓度为 0.1mol/L，pH4.6。在 4℃ 左右保存，有效期 1 个月。

(2) 将 2 号瓶与 3 号瓶中的溶液充分混合。

(3) 将 4 号瓶中的酶溶解在 (2) 混合液中，轻轻摇动 (勿剧烈摇动)，使酶完全溶解，即为葡萄糖氧化酶-过氧化物酶试剂溶液。在 4℃ 左右保存，有效期 1 个月。

[用途] 用于酶-比色法测定食品中蔗糖。

绵羊血琼脂

(1) 牛心汤琼脂

[成分]

牛心浸液 (可以用 5g 牛肉膏，1000mL 蒸馏水代替) 1000mL

蛋白胨	20g	NaCl	2g
葡萄糖	3g	Na ₂ HPO ₄ · 12H ₂ O	2g
NaHCO ₃	2g	琼脂粉	12g

[配制] 将各成分混匀溶解后，加入氢氧化钠 (NaOH) 溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$]，调节至 pH7.4，加入 12g 琼脂粉，于 115℃ 下高压灭菌 20min。

(2) 完整培养基 将上述牛心汤琼脂加热溶化后，待冷却到 50℃ 时，加经洗过的绵羊血球 5%，旋转混合均匀。

[用途] 用于 B 群链球菌的检验。

绵羊血球

[配制] 将无菌新采绵羊血，用三倍灭菌生理盐水以 2500r/min 离心 15min，弃去上清液，洗两次，最后用生理盐水将血球悬浮到原体积。

明胶培养基

[成分]

胨	5g	明胶	120g
牛肉浸出粉	3g	水	1000mL

[配制] 取上述成分加入水中，浸泡约 20min，随时搅拌，加热溶解，调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=7.3\pm 0.1$ ，分装于小试管，121℃ 灭菌 20min。

MR-VP 培养基

[成分]

蛋白胨	7.0g	磷酸氢二钾 (K ₂ HPO ₄)	5.0g
葡萄糖	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分溶于蒸馏水中，分装于试管中，121℃ 高压灭菌 15min，最终 $\text{pH}=6.9\pm 0.2$ 。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

木瓜蛋白酶 (100g/L)

[配制] 称取 10.0g 木瓜蛋白酶置于 100mL 烧杯中，加适量乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=2.5\text{mol/L}$] 溶解后，用乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=2.5\text{mol/L}$] 稀释到 100mL，混匀。使用时现配制。

木糖胱氨酸脱氧胆酸琼脂 (XLD)

[成分]

(1) 3.5g 木糖、5g L-赖氨酸、7.5g 乳糖、7.5g 蔗糖、5g NaCl、3g 酵母浸汁、0.08g 酚红、2.5g 脱氧胆酸钠、6.8g 硫代硫酸钠、0.8g 柠檬酸铁铵和 13.5g 琼脂。

(2) 3.75g 木糖、5g L-赖氨酸、7.5g 乳糖、7.5g 蔗糖、5.0g 氯化钠 (NaCl)、3g 酵母浸汁、0.08g 酚红、2.5g 脱氧胆酸钠、6.8g 硫代硫酸钠、0.8g 柠檬酸铁铵和 15g 琼脂。

[配制] 分别取成分 (1) 或成分 (2) (不同配方成分不同) 到 1000mL 水中，充分混

III 非标准溶液

合，微热、不时搅动至刚刚煮沸，不要过分加热，在水浴上冷却后，分装到 (15×100)mm 培养皿中，每皿 20mL，培养皿部分盖上盖干燥约 2h，然后完全盖上。最终 pH=7.4±0.2，不要高压灭菌。

脑心浸液

[成分]

小牛脑浸液 (固体)	12.5g	氯化钠	5.0g
牛心浸液 (固体)	5.0g	磷酸氢二钠	2.5g
胨	10.0g	蒸馏水	1000mL
葡萄糖	2.0g		

[配制] 将各成分溶于水中，稀释到 1000mL，121℃ 灭菌 15min，灭菌后的 pH 值为 7.4。

[用途] 用于粪链球菌群的检验。

脑心浸液琼脂

[成分]

小牛脑浸液 (固体)	12.5g	氯化钠	5.0g
牛心浸液 (固体)	5.0g	磷酸氢二钠	2.5g
胨	10.0g	琼脂	15.0g
葡萄糖	2.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分用水加热溶解，121℃ 灭菌 15min，灭菌后的 pH 为 7.4。制成试管斜面备用。

[用途] 用于粪链球菌群的检验。

鸟氨酸脱羧酶、赖氨酸脱羧酶试验培养基

(1) 基础液

[成分]

蛋白胨	5.00g	盐酸吡哆素 (维生素 B ₆ , pyridoxine)	
牛肉膏	5.00g		0.005g
溴甲酚紫 (16g/L)	0.625mL	蒸馏水	1000mL
甲基红	2.50mL		
葡萄糖	0.50g		

[配制] 将上述各成分溶于蒸馏水中，使之完全溶解，调至 pH=6~6.5。

(2) 完整培养基 基础液分成 3 等分，第一部分不加任何氨基酸，分装试管作对照用；第二部分按 10g/L 加入 L-赖氨酸双盐酸盐；第三部分按 10g/L 加入 L-鸟氨酸双盐酸盐。若使用 DL 氨基酸，应相应地于培养基中按 2% 浓度加入。加入氨基酸后应再调 pH，然后分别分装于 10mm×100mm 试管中，121℃ 高压灭菌 10min。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森氏菌的检验。

尿素酶琼脂 (U)

[成分]

蛋白胨	1.0g	磷酸二氢钾	2.0g
葡萄糖	1.0g	酚红	0.012g 或 5g/L 溶液 2.5mL
尿素	20.0g	琼脂	15.0g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除酚红和尿素外, 将其他成分加入蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 调至 $\text{pH}=7.0\pm 0.1$, 121°C 高压灭菌 15min, 冷至 $50^{\circ}\text{C}\sim 55^{\circ}\text{C}$, 以无菌操作加入 20g 尿素 [成 50mL 已经除菌过滤的尿素溶液 (400g/L)] 和 2.5mL 酚红溶液 (5g/L), 混匀, 分装灭菌试管 (12mm \times 100mm) 中, 每管 (2~3)mL, 制成斜面。

[用途] 用于沙门氏菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

尿素肉汤

[配制] 溶解 20g 尿素, 0.1g 酵母浸汁, 9.1g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4), 9.5g 磷酸氢二钠 (Na_2HPO_4) 和 4.0mL 0.25% 酚红 (10mg) 溶液至 1000mL 水中。不要加热, 过滤除菌。无菌分装至 (100 \times 13)mm 无菌试管中, 每管 (1.5~3)mL。最终 $\text{pH}=6.8\pm 0.2$ 。

凝固酶试验兔血浆

[配制] 临用时取 1 份柠檬酸钠溶液 (38g/L) (取柠檬酸钠 3.8g 加蒸馏水 100mL, 待溶解后过滤, 121°C 高压灭菌 15min), 加入 4 份新鲜兔血, 混匀后放冰箱中使血球沉降 (或以 3000r/min 离心 30min) 后取上清液进行试验。

[用途] 用于金黄色葡萄球菌的检验。

牛津琼脂 (Oxford Agar, OXA)

[成分]

哥伦比亚琼脂	30.0g	多黏菌素 E	0.02g
七叶苷	1.0g	盐酸吡啶黄素	0.005g
柠檬酸铁铵	0.5g	头孢双硫唑甲氧	0.002g
氯化锂	15.0g	磷霉素	0.01g
放线菌酮	0.4g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除头孢双硫唑甲氧和磷霉素外, 将其他所有成分加热溶解, 冷却后调整至 $\text{pH}=7.0\pm 0.2$, 于 121°C 高压灭菌 15min, 冷却至 50°C , 无菌操作, 加入用适量水溶解的头孢双硫唑甲氧和磷霉素, 摇匀, 倾注平板。4 $^{\circ}\text{C}$ 可保存 14d。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特氏菌的检验。

牛心汤培养基

[成分]

牛心浸液 (可以用 5g 牛肉膏, 1000mL 蒸馏水代替) 1000mL

蛋白胨	20g	NaCl	2g
葡萄糖	3g	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	2g
NaHCO_3	2g		

[配制] 将各成分溶解后, 加入氢氧化钠溶液 (NaOH) 溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$],

III 非标准溶液

调节 pH 值为 7.4, 分装试管中, 每管 10mL, 于 115℃ 下高压灭菌 20min。

[用途] 用于 B 群链球菌的检验。

牛心汤琼脂

[成分]

牛心浸液 (可以用 5g 牛肉膏, 1000mL 蒸馏水代替) 1000mL

蛋白胨	20g	NaCl	2g
-----	-----	------	----

葡萄糖	3g	Na ₂ HPO ₄ · 12H ₂ O	2g
-----	----	---	----

NaHCO ₃	2g	琼脂粉	12g
--------------------	----	-----	-----

[配制] 将各成分溶解后, 加入氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1\text{mol/L}$], 调节 pH7.4, 加入 12g 琼脂粉, 于 115℃ 下高压灭菌 20min。

[用途] 用于 B 群链球菌的检验。

浓缩和样品胶

[配制] 溶液 A-1: 混合 14.95g 三羟甲基氨基甲烷、1.15mL *N,N,N',N'*-四甲基乙二胺 (TEMED) 溶液和约 120mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 1.0\text{mol/L}$] 至 pH5.1, 再用水稀释到 250mL。

溶液 A-2: 以水溶解 50.0g 丙烯酰胺和 12.5g *N,N'*-亚甲基双丙烯酰胺, (BIS) 并稀释至 500mL。

溶液 A-3: 称取 4.0mg 维生素 B₂ 溶于 100mL 水中。

溶液 A: 溶液 A-1、A-2 和 A-3 按 (1+2+1) 混合配制。

溶液 B: 蔗糖水溶液 (400g/L)。

所有溶液均用棕色瓶储存在冰箱里, 可稳定约 6 个月。

浓缩胶: 用前 1h 内, 以等体积混合溶液 A 和 B 制得, 室温, 避光保存。

样品胶: 用 0.04mL 离心分离得到待测的组织液与 1mL 浓缩胶在使用前混合制得。

O/F 试验用培养基 (HLGB)

[成分]

蛋白胨	2.0g	溴甲酚紫	0.015g
-----	------	------	--------

酵母浸膏	0.5g	琼脂	3.0g
------	------	----	------

氯化钠	30.0g	蒸馏水	1000mL
-----	-------	-----	--------

葡萄糖	10.0g		
-----	-------	--	--

[配制] 将各成分 (除溴甲酚紫外) 加于蒸馏水中加热溶解, 调至 pH7.4, 加入溴甲酚紫, 混匀, 分装于 15mm×150mm 试管, 每管 3mL, 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 本培养基用于鉴别革兰阴性细菌对于葡萄糖的发酵型和氧化型代谢作用。将同一菌株接种于 2 支该培养基中, 其中一支管的培养基上面加灭菌矿物油脂来隔离氧气, 而另一支管不加。这样发酵型细菌在两管培养基中均产生酸性反应, 氧化型细菌则在未加矿物油脂的管中产生酸性反应, 而在加油脂的培养管中只有轻度或者不生长也无反应变化。

Pfizer 肠球菌选择性琼脂 (PSE 琼脂)

[成分]

蛋白胨	20.0g	七叶苷 (Esculin)	1.0g
酵母浸膏	5.0g	柠檬酸铁铵	0.5g
细菌学用胆汁	10.0g	叠氮化钠 (NaN ₃)	0.25g
氯化钠	5.0g	琼脂	15.0g
柠檬酸钠	1.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将以上各成分混匀，加水，不断搅拌加热溶解。121℃ 高压灭菌 15min，灭菌后的 pH 值为 7.1。于 (45~50)℃ 保温培养基，从保温开始至倾注平板的时间不要超过 4h。

[用途] 用于粪链球菌群的检验。

啤酒酵母菌悬液

[配制] 取啤酒酵母菌 [9763] 的营养琼脂斜面培养物，接种于盛有营养琼脂斜面上，在 (32~35)℃ 培养 24h，用灭菌水将菌苔洗下置含有灭菌玻璃珠的试管中振摇均匀，备用。

平板计数琼脂

[成分]

胰蛋白胨	5.0g	琼脂	15.0g
酵母浸膏	2.5g	蒸馏水	1000mL
葡萄糖	1.0g		

[配制] 将各成分加于蒸馏水中，煮沸溶解。分装于试管或烧瓶中，121℃ 高压灭菌 15min。最终 pH=7.0±0.1。

葡萄糖淀粉酶溶液

[配制] 配制根霉葡萄糖淀粉酶 (实验室用) 溶液酶活力为 4 单位/mL，可放冰箱 4℃ 保存，保存期不超过 3d。

葡萄糖淀粉琼脂 (需氧培养基)

[配制] 将 15.0g 胰蛋白胨 N0.3，2.0g 葡萄糖，10.0g 可溶性淀粉，50g 氯化钠，3.0g 磷酸氢二钠，20.0g 明胶，10.0g 琼脂溶于 1000mL 水中，加热至沸。在锥形瓶中以 121℃ 高压灭菌 15min。无菌操作倒入培氏平皿，任其固化。

葡萄糖肉汤培养基 (5g/L)

[成分]

胨	10g	葡萄糖	5g
氯化钠	5g	肉浸液	1000mL

[配制] 取胨和氯化钠加入肉浸液中，微温溶解后，调节 pH 值约为弱碱性，加葡萄糖溶解后，摇匀，滤清，调节 pH 值使灭菌后为 pH=7.2±0.2，分装，灭菌。

葡萄糖氧化酶-过氧化物酶溶液 (GOP)

[配制] 将 120mg 葡萄糖氧化酶和 32mg 过氧化物酶加到 400mL tris 缓冲溶液 {pH7.6，称量 48.44g 三羟甲基甲胺，加 500mL 水和 384mL 盐酸溶液 [c(HCl)=0.8mol/L]，必要时将

III 非标准溶液

pH 调到 7.6, 然后再稀释至 1000mL} 中。将含 270mg 联甲苯胺的盐酸溶液加入到 520mL 水中。然后装入棕色瓶中保存于冰箱中。若有必要, 使用前可过滤一下。稳定期为 6 周。

葡萄糖胰蛋白胍琼脂

[成分]

胰蛋白胍	10g	琼脂	15g
葡萄糖	5g	蒸馏水	1000mL
2g/L 溴甲酚紫乙醇溶液	2mL		

[配制] 将各成分混悬于蒸馏水中, 静置 5min, 混合均匀, 加热, 不时搅拌煮沸 1min, 调至 pH=6.7±0.1, 分装于玻璃瓶内, 121℃ 高压灭菌 20min。

[用途] 用于计数方法检验嗜热菌芽孢 (需氧芽孢总数、平酸芽孢和厌氧芽孢)。

普通肉汤培养基

[成分]

牛肉膏	5.0g	蛋白胍	20.0g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将以上成分混合加水加热溶解, 调至 pH=7.4~7.6, 分装于试管中, 121℃ 高压灭菌 30min。

[用途] 用于测定金黄色葡萄球菌。

氰化钾培养基

[成分]

蛋白胍	10.0g	硝酸钾 (无亚硝酸盐)	1.0g
氯化钠	5.0g	5g/L 氰化钾溶液	10.0mL
磷酸二氢钾	0.225g	蒸馏水	1000.0mL
磷酸氢二钠	5.64g		

[配制] 将蛋白胍、氯化钠和硝酸钾加入 900mL 蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 调至 pH=7.6±0.1, 高压灭菌 121℃, 15min, 取出置于 4℃ 冰箱内进行冷却。将磷酸二氢钾、磷酸氢二钠溶于 100mL 蒸馏水, 高压灭菌 121℃, 15min, 取出进行冷却。在 900mL 冷却后的上述基本培养基中, 以无菌操作加入 100mL 磷酸盐缓冲溶液和 10mL 氰化钾溶液 (5g/L) (必须用冷却的灭菌蒸馏水配制), 摇混均匀 (氰化钾的最终浓度为 0.05g/L)。并立即分装于灭菌试管 (12mm×100mm) 中, 每管约 (1~1.5)mL, 同时加入约 0.3mL 灭菌石蜡油封盖。在 4℃ 冰箱中可保存 7d。

[用途] 用于测定沙门菌属 (包括亚利桑那菌)。

氰化钾培养基

[成分]

胍	3g	磷酸二氢钠	5.64g
氯化钠	5g	氰化钾溶液 (5g/L)	15mL
磷酸二氢铵	0.225g	水	1000mL

[配制] 将上述各成分混合(除氰化钾外),微温溶解,调节 pH 值使灭菌后为 $\text{pH} = 7.5 \pm 0.1$, 121°C 灭菌 20min,冷却后,加入氰化钾溶液,分装于 $12\text{mm} \times 100\text{mm}$ 灭菌试管中,每管 4mL,立即用灭菌橡胶塞塞紧,置 4°C 保存。同时,以不加氰化钾溶液的培养基作为对照培养基,分装于灭菌试管中。

青霉素酶溶液

[成分]

胨	15g	枸橼酸钠	5.88g
甘油	50g	200g/L 硫酸镁溶液	1mL
氯化钠	4g	磷酸氢二钾	4g
1g/L 硫酸亚铁溶液	0.5mL	肉浸液	1000mL

[配制] 取蜡样芽孢杆菌 [CMCC(B)63301] 的斜面培养物,接种至上述一瓶培养基内,在 25°C 摇床培养 18h,再加无菌青霉素 2 万单位,继续培养 24h,再加无菌青霉素 2 万单位,继续培养 24h,离心沉淀菌体,调节 pH 值至约 8.5,用滤柱过滤除菌,滤液用无菌操作调 pH 值至近中性后,分装至适宜容器内,在 10°C 以下存储,备用。

琼脂培养基

[配制] 称取 5.3g 吡哆醇 Y 培养基、1.2g 琼脂于烧杯中,加入 2mL 维生素 B_6 标准中间液 ($1.0\mu\text{g}/\text{mL}$),加水至 100mL,于水浴中加热溶解,趁热尽快分装入试管中,每管 (3~5)mL,塞上棉塞,于 121°C 高压灭菌 5min。制成的斜面培养基,于 4°C 冰箱内保存。

[用途] 用于测定维生素 B_6 。

琼脂培养基

[成分]

无水葡萄糖	1g	甲盐溶液	0.2mL
乙酸钠 ($\text{NaAc} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)	1.7g	乙盐溶液	0.2mL
蛋白胨	0.8g	琼脂	1.2g
酵母提取物干粉	0.2g		

甲盐溶液:称取 25g 磷酸氢二钾和 25g 磷酸二氢钾,加水溶解,并稀释至 500mL。加入少许甲苯以保存之。

乙盐溶液:称取 10g 硫酸镁 ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$),0.5g 硫酸亚铁 ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 和 0.5g 硫酸锰 ($\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$),加水溶解,并稀释至 500mL,加少许甲苯以保存之。

[配制] 将上述试剂混合于 250mL 三角瓶中,加水至 100mL,于水浴上煮至琼脂完全溶化,用盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 1\text{mol}/\text{L}$] 趁热调节 pH 值至 6.8。尽快倒入试管中,每管 (3~5)mL,塞上棉塞,于高压锅内 $6.9 \times 10^4 \text{Pa}$ 压力下灭菌 15min,取出后直立试管,冷至室温,于冰箱中保存。

[用途] 用于核黄素的测定。

染色液 (1g/L)

[配制] 称取 0.1g 考马斯蓝 R-250 (Coomassie brilliant blue R-250),于烧杯中,加

Ⅲ 非标准溶液

10mL 甲醇，7.5%乙酸溶解，加水至 100mL。

[用途] 用于测定乳清蛋白。

染色液

[配制] 称取 0.3g 美蓝溶于 30.0mL 95%乙醇中，此为 A 液；B 液为 100mL 氢氧化钾溶液 (0.1g/L)。

将 A、B 两液混合而成染色液。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

人红血细胞悬液 (1%)

[配制] 新鲜人红血细胞 (O 型) 用 20 倍量生理盐水洗涤 3 次，最后以 2000r/min 离心 15min，吸取压积细胞用生理盐水配成 1% 悬液。

[用途] 用于兔出血病毒的检测。

溶菌酶多黏菌素琼脂 (Knisely)

(1) 营养琼脂

[成分]

牛肉膏	3.0g	氯化钠	5.0g
蛋白胨	20.0g	琼脂	20.0g
蒸馏水	1000mL		

[配制] 将各成分加于蒸馏水中，煮沸至完全溶解，补足失去的水分，调整 pH 值至 7.2，过滤，121℃ 高压灭菌 20min。待冷却至 50℃ 左右时，倾注于平皿，制成平板。

(2) 溶菌酶多黏菌素琼脂

[成分]

营养琼脂	1000mL	乙酸亚砷 (4mg/mL)	10mL
多黏菌素	3000IU	EDTA (20mg/mL)	10mL
溶菌酶 (4mg/mL)	10mL		

[配制] 除营养琼脂外，将其他成分用灭菌蒸馏水配成适当储备液，按以上量加于冷至 (50~55)℃ 的灭菌营养琼脂内，充分摇匀，倾注平板。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

溶菌酶营养肉汤

[成分]

牛肉膏	3.0g	蒸馏水	稀释至 1000mL
蛋白胨	5.0g	1g/L 溶菌酶溶液	10.0mL

[配制] 将上述成分 (溶菌酶溶液除外) 溶解于蒸馏水并稀释至 1000mL。调节 pH = 6.8 ± 0.1，分装于烧瓶中，每瓶 99mL。121℃ 高压灭菌 15min。于每瓶中加入 1mL 溶菌酶溶液 (1g/L)，混匀后分装灭菌试管，每管 2.5mL。

注：溶菌酶溶液：在 65mL 灭菌的盐酸溶液 [c(HCl) = 0.1mol/L] 中加 0.1g 溶菌酶，煮沸 20min 溶解后，再用灭菌的盐酸溶液 [c(HCl) = 0.1mol/L] 稀释至 100mL。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

β -溶血素

[配制] 将金黄色葡萄球菌 ATCC-25923 菌株接种在 Todd-Hewitt 肉汤里，于 $(35 \pm 1)^\circ\text{C}$ 生长 48h，培养液以 3500r/min 离心 10min。取其上清液，用装有微孔滤膜的蔡氏滤器作真空抽滤除菌，滤液则为 β -溶血素。分装在灭菌带盖小瓶内，每瓶 5mL，冰冻保存，备用。

[用途] 用于 B 群链球菌的检验。

肉浸液

[配制] 取新鲜牛肉，除去肌腱及脂肪，切细，绞碎后，每 1000g 加 3000mL 水，充分拌匀，在 $(2\sim 10)^\circ\text{C}$ 浸泡 $(20\sim 24)\text{h}$ ，煮沸 1h，过滤，压干肉渣，补足液量，分装，灭菌，置冷暗处备用。也可用牛肉浸出粉 3g 加 1000mL 水，配成溶液代替。

Rustigian 氏尿素酶试验培养基（改良法）

(1) 基础成分

酵母浸汁	0.10g	酚红	0.01g
磷酸二氢钾	0.091g	蒸馏水	900mL
磷酸氢二钠（无水）	0.095g		

将上述各成分溶于蒸馏水中，使之完全溶解， 121°C 高压灭菌 15min。

(2) 浓尿素液

尿素	20.0g
蒸馏水（过滤除菌）	100.0g

(3) 将上述两液混合，分装于 $10\text{mm} \times 100\text{mm}$ 的灭菌试管中，每管约 1mL。制成的培养基为淡橙黄色，尿素酶反应阳性者培养基由淡橙黄色变为桃红色，阴性者颜色不变。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森氏菌的检验。

乳蛋白水解产物葡萄糖琼脂

[配制] 将 9g 乳蛋白水解物，1g 葡萄糖，15g 琼脂，溶于 1000mL 水中，调节 pH 值至 7.0。

乳酸杆菌琼脂培养基

[成分]

光解胨	15g	磷酸二氢钾	2g
酵母浸膏	5g	聚山梨糖单油酸酯	1g
葡萄糖	10g	琼脂	10g
番茄汁	100mL		

[配制] 加蒸馏水溶解，稀释至 1000mL，调节至 $\text{pH} = 6.8 \pm 0.2$ (25°C)。

乳酸杆菌肉汤培养基

[成分]

III 非标准溶液

光解脲	15g	番茄汁	100mL
酵母浸膏	5g	磷酸二氢钾	2g
葡萄糖	10g	聚山梨糖单油酸酯	1g

[配制] 加蒸馏水溶解，稀释至 1000mL，调节至 $\text{pH}=6.8\pm 0.2$ (25℃)。

乳糖-明胶培养基

[成分]

胰脲	15.0g	磷酸氢二钠 (Na_2HPO_4)	5.0g
酵母膏	10.0g	酚红	0.05g
乳糖	10.0g	明胶	120.0g

[配制] 用蒸馏水溶解并稀释到 1000mL，调至 $\text{pH}=7.5\pm 0.1$ ，加入乳糖和酚红。分装试管，每管 10mL。121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于检验产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

乳糖培养基

[配制] 将 3.0g 牛肉浸出物和 5.0g 聚蛋白脲或蛋白脲溶于 1000mL 水中，在水浴上加热并搅拌，再加 5.0g 乳糖，分装在发酵管中，121℃ 高压灭菌 15min，常态加热不能超过 3min，最后 $\text{pH}=6.7\pm 0.1$ 。

[用途] 用于蛋和蛋制品的测定。

乳糖肉汤培养基

[配制] 在水浴上加热并搅拌，将 3g 牛肉浸膏和 5.0g 聚蛋白脲或蛋白脲溶解于 1000mL 水中。再加 5.0g 乳糖。分装到 750mL 瓶中，每瓶 450mL。121℃ 高压灭菌 15min，常态加热勿超过 30min，最终 $\text{pH}=6.7\pm 0.2$ 。

三糖铁琼脂 (TSI)

[成分]

蛋白脲	20.0g	酚红	0.025g 或 5g/L 溶液 5mL
牛肉膏	3.0g	氯化钠	5.0g
乳糖	10.0g	硫代硫酸钠	0.5g
蔗糖	10.0g	琼脂	12.0g
葡萄糖	1.0g	蒸馏水	1000.0mL
硫酸亚铁铵 (含 6 个结晶水)	0.5g		

[配制] 除酚红和琼脂外，将其他成分加入 400mL 蒸馏水中，搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解，调至 $\text{pH}=7.4\pm 0.1$ 。另将琼脂加入 600mL 蒸馏水中，搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解。

将上述两溶液混合均匀后，再加入酚红指示剂，混匀，分装于 (12mm×100mm) 试管中，每管约 (2~4)mL，121℃ 高压灭菌 10min 或 115℃ 15min，灭菌后置成高层斜面，呈橘红色。

[用途] 用于沙门氏菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

Simmon 氏柠檬酸琼脂

[配制] 溶解 2.0g 柠檬酸钠, 5.0g 氯化钠 (NaCl), 1.0g 磷酸二氢钾 (K_2HPO_4), 1.0g 磷酸二氢铵 ($NH_4H_2PO_4$), 0.2g 硫酸镁 ($MgSO_4$), 0.08g 溴麝香草酚蓝和 15.0g 琼脂至 1000mL 水中, 加热, 偶尔轻轻搅动。煮沸 (1~2)min 直至各成分溶解。最终 pH = 6.9 ± 0.2 。注入培养基至 (13×100)mm 或 (16×150)mm 试管的 $\frac{1}{2}$ 部分, 盖上塞子, 保证使用时在有氧条件。121℃ 高压灭菌 15min。培养基凝固前, 将试管置倾斜位置, 形成凝固约 (2~3)cm 底部和 (4~5)cm 充足的斜面。

[用途] 沙门氏菌的检验。

SS 琼脂培养基 (含 1% 蔗糖)

[成分]

牛肉浸膏	5.0g	硫代硫酸钠	1.0g
蛋白胨	5.0g	柠檬酸铁	1.0g
乳糖	10.0g	煌绿	1.0g
蔗糖	10.0g	中性红	0.025g
3 号胆盐	8.5g	琼脂	13.5g
柠檬酸钠	8.5g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分溶于水, 混匀, 煮沸 (4~5)min。最终 pH = 7.0 ± 0.2 。冷至 (55~66)℃, 倾注平板。

[用途] 用于沙门氏菌 (辛酯酶荧光) 的检验。

色氨酸肉汤

[成分]

胰胨或胰酪胨	10.0g
蒸馏水	1000mL

[配制] 加热搅拌溶解胰胨或胰酪胨于蒸馏水中。分装试管, 每管 5mL。121℃ 高压灭菌 15min。最终 pH 6.9 ± 0.2 。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

沙门、志贺菌属琼脂培养基 (SS)

[成分]

胨	5g	硫代硫酸钠	8.5g
牛肉浸出粉	5g	中性指示液	2.5mL
乳糖	10g	亮绿溶液	0.33mL
牛胆盐	8.5g	琼脂	20g
枸橼酸钠	8.5g	水	1000mL
枸橼酸铁铵	1g		

[配制] 除乳糖、指示液、琼脂外, 取上述其他成分, 混合, 加热溶解, 调节 pH 使灭菌后 pH = 7.2 ± 0.1 , 过滤, 加入琼脂, 加热溶解后, 再加入乳糖和指示液, 溶解, 摇匀,

Ⅲ 非标准溶液

121℃灭菌 20min，冷至 60℃，倾注平皿。

神奈川现象试验用我妻氏琼脂[●] (WA)

[成分]

酵母浸膏	3.0g	甘露醇	10.0g
蛋白胨	10.0g	结晶紫	0.001g
氯化钠	70.0g	琼脂	15.0g
磷酸氢二钾	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分加蒸馏水溶解，用水稀释至 1000mL，调至 pH8.0，加热 30min 不必高压，待冷却至 50℃，按 5% 的体积轻轻加入事先准备好的以生理盐水洗 3 次的新鲜人或兔血球。混合均匀倾注平皿，充分干燥后使用。

注：新制备的培养基均应用已知阳性及阴性菌进行测试，以保证培养基质量。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

生孢梭菌 (*Clostridium sporogenes*) 菌液

[配制] 取生孢梭菌 [CMCC(B)64941] 的需气菌、厌气菌培养基新鲜培养物 1 白金耳，接种至相同培养基内，在 (30~35)℃ 培养 (18~24)h 后，用无菌氯化钠溶液 (9g/L) 稀释至每 1mL 中含 (10~100) 个菌。

生理盐水

[配制] 称取 8.5g 分析纯氯化钠，溶解于 1000mL 水中，分装后，于 121℃ 高压灭菌 15min。

生物素测定用培养基

[成分]

维生素测定用酪蛋白氨基酸	12g	烟酸	2mg
葡萄糖	49g	泛酸钙	2mg
乙酸钠	20g	盐酸吡哆醇	2mg
L-胱氨酸	0.2g	p-氨基苯甲酸	200μg
DL-色氨酸	0.2g	磷酸氢二钾	1g
硫酸腺嘌呤	20mg	磷酸二氢钾	1g
盐酸鸟嘌呤	20mg	硫酸镁	0.4g
尿嘧啶	20mg	氯化钠	20mg
盐酸硫胺素	2mg	硫酸亚铁	20mg
核黄素	2mg	硫酸锰	20mg

[配制] 将各成分加蒸馏水溶解，用水稀释至 1000mL，调节 pH=6.7±0.1 (25℃)。

[用途] 用于游离生物素的测定。

42℃ 生长试验用培养基

[成分]

● 来自日文文献。

胰胨	17.0g	磷酸氢二钾	2.5g
大豆胨	3.0g	葡萄糖	2.5g
氯化钠	30.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除葡萄糖外, 将各种成分混合溶解, 煮沸 (1~2)min, 加入葡萄糖。调至 pH=7.3±0.2。分装于 15mm×150mm 试管, 每管 7mL, 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

曙红亚甲基蓝琼脂

[配制] 溶解 10.0g 蛋白胨, 2.0g 磷酸氢二钾 (K₂HPO₄), 15.0g 琼脂于 1000mL 水中。煮沸, 完全溶解后加水到 1000mL, 分装成每瓶 100mL 或 200mL, 121℃ 高压灭菌 15min, 最后 pH=7.1±0.1, 在用前融化, 每 100mL 加 5mL 无菌乳糖溶液 (200g/L), 2.0mL 曙红水溶液 (20g/L), 1.3mL 亚甲基蓝水溶液 (5g/L)。

[用途] 用于蛋和蛋制品的测定。

曙红亚甲基蓝琼脂培养基 (EMB)

[成分]

营养琼脂培养基	100mL	亚甲基蓝指示液 (10g/L)	
20%乳糖溶液	5mL		(1.3~1.6)mL
曙红钠指示液 (5g/L)	2mL		

[配制] 取营养琼脂培养基, 加热溶解后, 冷却至 60℃, 按无菌操作加入灭菌的上述其他 3 种溶液, 摇匀, 倾注平皿。

四硫磺酸钠亮绿培养基 (TTB)

[成分]

胨	5g	硫代硫酸钠	30g
牛胆盐	1g	水	1000mL
硫酸钙	10g		

[配制] 取上述成分, 混合, 用水微温溶解, 121℃ 灭菌 20min。

临用前, 取上述培养基, 每 10mL 加入 0.2mL 碘溶液 (取 6g 碘与 5g 碘化钾, 溶于 20mL 水中) 和 0.1mL 亮绿溶液 (1g/L), 混匀。

四硫磺酸盐煌绿增菌液 (TTB)

(1) 基础液

[成分]

蛋白胨	10.0g	碳酸钙	45.0g
牛肉膏	5.0g	蒸馏水	1000.0mL
氯化钠	3.0g		

[配制] 除碳酸钙外, 将各成分加入蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 再加入碳酸钙, 调至 pH=7.0±0.1, 121℃ 高压灭菌 20min。

(2) 硫代硫酸钠溶液

III 非标准溶液

[配制] 溶解 50.0g 硫代硫酸钠 (含 5 个结晶水) 于蒸馏水中, 用水稀释到 100mL。121℃ 高压灭菌 20min。

(3) 碘溶液

[成分]

碘片	20.0g
碘化钾	25.0g
蒸馏水	加至 100.0mL

[配制] 将碘化钾充分溶解于少量的蒸馏水中, 再投入碘片, 振摇玻瓶至碘片全部溶解为止, 然后加蒸馏水至规定的总量, 储存于棕色瓶内, 塞紧瓶盖备用。

(4) 煌绿水溶液

[配制] 溶解 0.5g 煌绿于 100mL 蒸馏水中, 存放暗处, 不少于 1d, 使其自然灭菌。

(5) 牛胆盐溶液

[配制] 将 10.0g 牛胆盐加到 100mL 蒸馏水中, 加热煮沸至完全溶解, 121℃ 高压灭菌 20min。

(6) 完整培养基

基础液	900.0mL	煌绿水溶液	2.0mL
硫代硫酸钠溶液	100.0mL	牛胆盐溶液	50.0mL
碘溶液	20.0mL		

临用前, 按上列顺序, 以无菌操作依次加入到基础液中, 每加入一种成分, 均应摇匀后再加入另一种成分。最后分装于灭菌玻璃瓶内, 每瓶 100mL 或 225mL。

[用途] 用于沙门氏菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

酸性肉汤

[成分]

多价蛋白胨	5g	磷酸氢二钾	4g
酵母浸膏	5g	蒸馏水	1000mL
葡萄糖	5g		

[配制] 将以上各成分用蒸馏水加热搅拌溶解, 调至 $\text{pH} = 5.0 \pm 0.2$, 121℃ 灭菌 15min, 勿过分加热。

糖、醇发酵培养基

[基础液]

胨	10g	0.5% 酸性品红指示液 (或溴麝	
糖、醇	0.5%	香草酚蓝指示液)	10mL
氯化钠	5g	水	1000mL

[配制] 取胨和氯化钠加入水中, 微温溶解, 调节 pH 使灭菌后为 $\text{pH} 7.4$, 加入指示液, 混匀, 分装每瓶 100mL, 121℃, 灭菌 15min。

配制葡萄糖发酵培养基时, 于 100mL 基础液加入 0.5g 葡萄糖, 分装于含杜氏管 (Durham) 的小试管中, 121℃, 灭菌 15min。配制其他糖、醇发酵培养基时, 将各种糖、醇分别配成 10% 溶液, 与基础液同时于 121℃, 灭菌 15min。以无菌操作将 5mL 糖、醇溶液加

入 100mL 基础液内，分装于灭菌小试管中。

注：糖、醇溶液亦可采用薄膜过滤法除菌。

糖发酵肉汤基础液

(1) 糖发酵肉汤基础液

[成分]

蛋白胨	10.0g	Andrade 指示剂	10.0mL
牛肉膏	3.00g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	5.00g		

[配制] 将上述各成分溶于蒸馏水中，调至 pH=7.1~7.2。121℃ 高压灭菌 15min。

(2) 蔗糖或山梨醇最终使用浓度为 10g/L，可于灭菌前加入基础液中，分装试管，121℃ 高压灭菌 10min。L-阿拉伯糖和鼠李糖最终使用浓度为 10g/L，应先配成 100g/L 水溶液，L-阿拉伯糖水溶液通蒸汽流灭菌 30min，鼠李糖水溶液 121℃ 高压灭菌 10min，然后分别以无菌操作加入先经 121℃ 高压灭菌 15min 的基础液中，无菌操作分装于已灭菌的 13mm×130mm 试管中，每管 3mL。此培养基制成后近于无色，接种后于 25℃ 培养 (25±2)h，阴性反应应继续培养观察 4d。阳性反应为红色，阴性反应则颜色不变。

注：Andrade 氏指示剂，成分：蒸馏水 100mL；酸性复红 0.50g；氢氧化钠 (1.0mol/L) 16mL。配制：将酸性复红溶于蒸馏水中，并加入氢氧化钠溶液，数小时后，如复红褪色不够，再加 1mL 或 2mL 氢氧化钠溶液，此试剂如保存时间较长则效果更好。

[用途] 用于食品中小肠结肠炎耶尔森菌的检验。

糖发酵培养基

(1) 糖发酵基础液

[成分]

胰蛋白胨	10.0g	牛肉浸膏	3.0g
氯化钠	5.0g	溴甲酚紫	0.04g
蒸馏水	1000mL		

[配制] 将各成分加热溶解，冷却后调整至 pH7.0，加入溴甲酚紫，充分溶解、混合。

(2) 0.5% 糖发酵液

[成分]

葡萄糖	0.5g	鼠李糖	0.5g
麦芽糖	0.5g	木糖	0.5g
甘露醇	0.5g		

[配制] 将上述糖类分别加入 100mL 糖发酵基础液中，分装试管，每管 1mL，于 112℃ 高压灭菌 15min。

(3) 七叶苷培养基

[成分]

胰蛋白胨	0.5g	七叶苷	0.1g
牛肉浸膏	0.3g	柠檬酸铁铵	0.05g
蒸馏水	100mL		

Ⅲ 非标准溶液

[配制] 将各成分加热溶解, 冷却后调整至 pH7.0, 分装试管, 每管 1mL, 于 112℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特菌的检验中糖发酵试验。

糖类分解试验用培养基

[成分]

蛋白胨	10.0g	溴甲酚紫	0.04g
牛肉浸膏	3.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	30.0g		

[配制] 除溴甲酚紫外, 将其他各成分加热溶解, 按 1% 量加入糖类。调至 pH=7.0±0.2, 加入溴甲酚紫。分装于 10mm×100mm 试管, 每管 1mL, 112℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

藤黄微球菌悬液

[配制] 取藤黄微球菌 [CMMCC(B)28001] 的营养琼脂斜面培养物, 接种于盛有营养琼脂培养基内的培养瓶中, 在 (26~27)℃ 培养 24h, 或采用适当方法制备的菌斜面, 用无菌氯化钠溶液 (9g/L) 将菌苔洗下, 备用。

Todd-Hewitt 肉汤

[成分]

牛肉浸液	1000mL	NaHCO ₃	2g
蛋白胨	20g	NaCl	2g
NaOH 溶液 [c(NaOH)=10mol/L]		Na ₂ HPO ₄ ·12H ₂ O	1g
	2.7mL	葡萄糖	2g

[配制] 将各成分溶解后, 调节 pH7.8。分装在 150mL 烧瓶中, 每瓶 100mL, 在 115℃ 下灭菌 20min。

[用途] 用于 B 群链球菌的检验。

Tris 缓冲溶液

[配制] 将 121.1g 三羟甲基氨基甲烷溶于大约 500mL 水中, 用浓盐酸调至所需的 pH 值, 用水稀释到 1000mL。在室温或 (4~6)℃ 保存。

V-P 半固体琼脂 (VP)

[成分]

酵母浸膏	1.0g	氯化钠	30.0g
蛋白胨	12.0g	琼脂	3.0g
葡萄糖	10.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分加入蒸馏水中, 静置约 10min, 搅拌、加热至溶解。调节 pH=7.3±0.1, 分装于 10mm×100mm 试管, 每管 1mL, 121℃ 高压灭菌 10min。灭菌后, 立即取出放凉。

[V-P 试剂] (试验判断用试剂)

甲液： α -萘酚 6.0g、纯乙醇 100.0mL。

乙液：氢氧化钾 40.0g、肌酸 0.3g、蒸馏水 100.0mL。

[配制] 先将氢氧化钾溶于水中，再加入肌酸。

甲液和乙液保存于 4℃ 冰箱中，可使用 2 个月。试验时，分别加 0.2mL 甲液（约 6 滴）和 0.1mL（约 3 滴）乙液。加入试剂后呈现红色者为阳性，铜色为阴性。对阴性结果 1h 后再做一次检查。

[用途] 用于副溶血性弧菌、沙门菌属（包括亚利桑那菌）的检验。

Voges-Proskauer (V-P) 试剂

[配制] 甲液：将 5.0g α -萘酚溶于 100mL 无水乙醇中。乙液：将 40.0g 氢氧化钾用蒸馏水溶解，并加水至 100mL。

[用途] 大肠菌群、类大肠菌和大肠杆菌的检验。

弯曲杆菌分离琼脂（改良 Skirrow 氏培养基）

(1) 基础液

[成分]

蛋白胨	15.0g	氯化钠	5.0g
胰蛋白胨	2.5g	琼脂	15.0g
酵母浸膏	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将上述各成分（除琼脂外）溶于水中，再加入琼脂，加热并搅拌使琼脂溶化，121℃ 高压灭菌 15min。冷至 (50~55)℃，最终 pH=7.4±0.2。

(2) FBP 浓原液

[成分]

硫酸亚铁 (FeSO ₄)	2.5g
焦亚硫酸钠 (Na ₂ S ₂ O ₅)	2.5g
丙酮酸钠 (sodium pyruvate)	2.5g

[配制] 将各成分溶于 100mL 蒸馏水中，经 0.20 μ m 滤膜过滤除菌，于 4℃ 下储存。每 100mL 经灭菌的基础液中加 1mL FBP 浓原液，混匀。

(3) 抗生素溶液

[成分]

万古霉素	0.5g	多黏菌素 B	125000IU
三甲氧苄氨嘧啶乳酸盐	0.25g	蒸馏水	500mL

[配制] 将各成分溶于 500mL 蒸馏水中，经 0.20 μ m 滤膜过滤除菌。每 100mL 经高压灭菌的基础液中加 1mL 抗生素溶液。

(4) 冻溶脱纤维羊（或马）血 将羊（或马）血反复冻融 3 次，使血球完全溶解。每 100mL 基础液中加入 5mL。混匀后倒入平皿，每皿 20mL。

[用途] 用于弯曲杆菌的检验。

弯曲杆菌增菌肉汤

(1) 基础液（布氏肉汤）

III 非标准溶液

[成分]

胰蛋白胨	10.0g	氯化钠	5.0g
蛋白胨	10.0g	亚硫酸氢钠 (NaHSO ₃)	0.1g
葡萄糖	1.0g	蒸馏水	1000mL
酵母浸膏	2.0g		

[配制] 将各成分溶于蒸馏水中。121℃高压灭菌 15min。最终 pH=7.0±0.2，分装于规格适宜的烧瓶中。

(2) FBP 浓原液

[成分]

硫酸亚铁 (FeSO ₄)	2.5g
焦亚硫酸钠 (Na ₂ S ₂ O ₅)	2.5g
丙酮酸钠 (sodium pyruvate)	2.5g

[配制] 将各成分溶于 100mL 蒸馏水中，经 0.20μm 滤膜过滤除菌，于 4℃ 下储存。每 100mL 经灭菌的基础液中加 1mL，混匀。

(3) 1 号抗生素溶液

[成分]

万古霉素	0.75g
三甲氧苄氨嘧啶乳酸盐 (trimethoprim lactate)	0.38g
多黏菌素 B	250000IU

[配制] 将各成分溶于 500mL 蒸馏水中，经 0.20μm 滤膜过滤除菌。每 100mL 经灭菌的基础液中加 1mL。

(4) 2 号抗生素溶液

[成分]

利福平 (rifampicin)	0.2g	多黏菌素 B	200000IU
三甲氧苄氨嘧啶乳酸盐	0.2g	放线菌酮 (actidione)	2.0g

[配制] 将各成分置 200mL 容量瓶中，加入 95% 乙醇 50mL，振摇使溶解，加入蒸馏水至 200mL。过滤除菌。每 100mL 经高压灭菌的基础液中加 1mL。

[用途] 用于弯曲杆菌的检验。

卫矛醇半固体琼脂 (D)

[成分]

蛋白胨	2.0g	溴麝香草酚蓝	
酵母膏	1.0g	0.08g 或 8g/L 溶液	10mL
卫矛醇	10.0g	琼脂	2.5g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000.0mL
磷酸氢二钾	0.3g		

[配制] 除溴麝香草酚蓝外，将其他成分加入蒸馏水中，搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解，调至 pH=7.1±0.1，加入溴麝香草酚蓝，呈绿色，分装试管(12mm×100mm) 中，每管约 1mL~1.5mL，121℃高压灭菌 15min，灭菌后立即取出，冷却备用。

注：新制备的培养基均应用已知阳性及阴性菌进行测试，以保证培养基质量。

[用途] 用于测定沙门氏菌属（包括亚利桑那菌）。

维生素 B₁₂ 测定用培养基

[成分]

无维生素酸水解酪蛋白	15g	烟酸	2mg
葡萄糖	40g	<i>p</i> -氨基苯甲酸	2mg
天门冬酰胺	0.2g	泛酸钙	1mg
柠檬酸钠	20g	盐酸吡哆醇	4mg
抗坏血酸	4g	盐酸吡哆醛	4mg
L-胱氨酸	0.4g	盐酸吡哆胺	800 μ g
DL-色氨酸	0.4g	叶酸	200 μ g
硫酸腺嘌呤	20mg	磷酸二氢钾	1g
盐酸鸟嘌呤	20mg	磷酸氢二钾	1g
尿嘧啶	20mg	硫酸镁	0.4mg
黄嘌呤	20mg	氯化钠	20mg
核黄素	1mg	硫酸亚铁	20mg
盐酸硫胺素	1mg	硫酸锰	20mg
生物素	10 μ g	聚山梨糖单油酸酯	2g

[配制] 将各成分用蒸馏水溶解，并稀释到 1000mL，调至 pH=6.0 \pm 0.2 (25 $^{\circ}$ C)。

胃蛋白酶溶液 (2g/L)

[配制] 将 6.1mL 浓盐酸加入到适量水中，再加水至 1000mL (溶液 pH=1~2)，加热至 (42~45) $^{\circ}$ C，加入 2g 活性为 1:10000 生化级胃蛋白酶 [若活性不是 1:10000，可使用活性 1:3000 生化级胃蛋白酶 (不可使用非生化级胃蛋白酶)，应注意胃蛋白酶溶液中胃蛋白酶浓度应为 20IU/mol]，并缓慢搅拌直至溶解。勿在加热板上加热胃蛋白酶溶液或配制时过热。临用前配制。

[用途] 用于蛋白酶法测定饲料的消化率。

文齐氏液

[成分]

高铁氰化钾	0.200g	氰化钾	0.050g
磷酸二氢钾	0.140g	Triton X-100	1mL

[配制] 将各成分加无菌蒸馏水溶解，并稀释到 1000mL。

戊烷脒多黏菌素琼脂

(1) 基础培养基

[成分]

牛肉膏	3.0g	氯化钠	5.0g
蛋白胨	20.0g	琼脂	20.0g
蒸馏水	1000mL		

III 非标准溶液

[配制] 将各成分加于蒸馏水中，煮沸至完全溶解，调整 pH 值至 7.4，过滤，分装于三角烧瓶中，每瓶 400mL，121℃ 高压灭菌 20min。临用时加热融化，放于 (45~50)℃ 恒温水浴内保温。

(2) 戊烷脒稀释液

称取 0.1g 戊烷脒，溶于 4mL 灭菌蒸馏水中。储存在 (0~4)℃ 冰箱，备用。

(3) 多黏菌素稀释液

取多黏菌素 B 一瓶，加灭菌蒸馏水使其溶解，再用灭菌蒸馏水将其稀释为 3000IU/mL。储存于 (0~4)℃ 冰箱，备用。

(4) 脱纤维羊血

以无菌操作采羊血 (50~100)mL，注入含小珠的灭菌三角烧瓶中，立即转摇数分钟。储存于 (0~4)℃ 冰箱，备用。

(5) 完整培养基

[成分]

基础培养基 [(45~50)℃]	400mL	多黏菌素稀释液	0.4mL
戊烷脒稀释液	0.4mL	脱纤维羊血	8.0mL

[配制] 以无菌操作将以上后三种成分加入基础培养基内，充分摇匀，倾注于灭菌皿内，每皿 15mL 左右。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

西蒙氏枸橼酸盐琼脂

[成分]

硫酸镁	0.20g	枸橼酸钠	2.00g
氯化钠	5.00g	琼脂	20.0g
磷酸二氢铵	1.00g	蒸馏水	1000mL
磷酸氢二钾	1.00g		

[配制] 将上述各成分用蒸馏水溶解并稀释至 1000mL 后，加 1+500 溴麝香草酚蓝指示剂溶液 40mL，混匀，分装于 13mm×130mm 试管中，每管约 4mL。121℃ 高压灭菌 15min。斜置试管使成 2.5cm 高层和 4cm 长的斜面。

制成的培养基为透明、草绿色，接种后于 25℃ 培养 (24±2)h，阴性反应者观察 4d。阳性反应者斜面变为蓝色，阴性反应则颜色不变。

[用途] 用于小肠结肠炎耶尔森氏菌的检验。

洗过的酵母悬液

[配制] 取 2 块面包酵母饼，用约 150mL 水调成均匀的混悬液，离心 5min，弃去水层。重复加水混合并离心 4 次，或至水层澄清为止，再将酵母悬浮于水中，并用水稀释至 100mL，在 4℃ 的冰箱中保存。使用前充分振摇，可使用 2 周。

[用途] 用于肉中的乳糖测定 (无麦芽糖时使用)。

洗样液

[配制] 将 2.5mL 吐温-20 加于 1000mL 蒸馏水中，充分搅匀，分装于三角烧瓶或试剂

瓶内，121℃高压灭菌。储存于（0~4）℃冰箱，备用。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

纤维素酶溶液

[配制] 称取 10g 纤维素酶，用 Tris 缓冲溶液稀释到 100mL，pH7.0，如有必要可加热至 35℃，用 Whatman 1 号滤纸或同类产品过滤除去不溶物，滤液再用 0.45μm 膜滤器过滤除菌。在（4~6）℃最多能保存一周，在 -18℃能保存 3 个月。

硝酸盐胨水培养基

[成分]

胨	10g	亚硝酸钠	0.5g
酵母浸出粉	3g	水	1000mL
硝酸钾	2g		

[配制] 取胨和酵母浸出粉加入水中，微温溶解，调节 pH 值使灭菌后为 pH=7.3±0.1，加入硝酸钾和亚硝酸钠溶解，混匀，分装于含杜氏管的小试管，121℃灭菌 20min。

硝酸盐肉汤

[成分]

牛肉膏	3.0g	硝酸钾	1.0g
蛋白胨	5.0g	蒸馏水	稀释至 1000mL

[配制] 将上述各成分溶解于蒸馏水并稀释至 1000mL。调节 pH=7.0±0.1，分装试管，每管 5mL，121℃高压灭菌 15min。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

硝酸盐试验试剂

(1) 试剂 A：溶解 8g 对氨基苯磺酸于 1000mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=5\text{mol/L}$] 中，混匀。

(2) 试剂 B：溶解 2.5g α-萘酚于 1000mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=5\text{mol/L}$] 中，混匀。

小牛肉浸汁琼脂

[配制] 将 500g 磨碎的瘦肉和 1000mL 水混合，在冰箱中浸渍过夜。不加压，用干酪布过滤，用水稀释到初始体积。撇去脂肪，在 Arnold 消毒器中蒸煮灭菌 30min，滤纸过滤。加 10.0g 蛋白胨，5.00g NaCl，15.0g 琼脂，混匀。

在 Arnold 消毒器中蒸煮溶解配料，调至 pH7.6，蒸煮 15min，用垫有纸浆的布氏漏斗抽滤。如果有必要，用蛋白澄清，加一个蛋的新鲜蛋白到 50mL 培养基或 1.5g 蛋白粉于未调 pH 值，但已冷却至 50℃的 1000mL 培养基中，彻底振荡以确保蛋白溶解。静置 20min，用 Arnold 消毒器加热 15min 使蛋白凝结。充分振荡，再加热，过滤，调节至 pH7.6，在 Arnold 消毒器中蒸煮 15min，过滤。

分装于试管中，每管 10mL，或分装于瓶中，每瓶 80mL，121℃高压灭菌 20min，最终 pH 值为 7.4。

Ⅲ 非标准溶液

[用途] 用于蛋和蛋制品的测定。

需气菌、厌气菌培养基 (硫乙醇酸盐流体培养基)

[成分]

酪朊 (胰酶水解)	15g	新配制的 0.1% 刃天青溶液	
葡萄糖	5g	(或新配制的 0.2% 亚甲基蓝溶液 0.5mL)	1.0mL
L-胱氨酸	0.5g	琼脂	(0.5~0.7)g
硫乙醇酸钠	0.5g	水	1000mL
酵母浸出粉	5g		
氯化钠	2.5g		

[配制] 取上述除葡萄糖和刃天青溶液外各成分加入水中, 微温溶解后, 调节 pH 为弱酸性, 煮沸, 滤清, 加入葡萄糖和刃天青溶液, 摇匀, 调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=7.1\pm 0.2$, 分装, 灭菌。

在样品接种前, 培养基指示剂氧化层的颜色不得超过培养基深度约 $\frac{1}{3}$, 否则, 须经水浴煮沸加热, 只限加热一次。

选择性培养基 (MMA)

[成分]

胰蛋白胨	10.0g	甘氨酸胨	10.0g
牛肉浸膏	3.0g	氯化锂	5.0g
氯化钠	5.0g	琼脂	15.0g
苯乙醇	2.5g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除琼脂外, 将其他各成分加热煮沸溶解, 冷却后调整至 $\text{pH}=7.3\pm 0.2$, 再加入琼脂, 于 121°C 高压灭菌 15min。冷却至 50°C , 加入 10mL 复达新水溶液 [3mg/mL: 0.03g 头孢他啶 ($\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{N}_6\text{O}_7\text{S}_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 复达新] 中加入 10mL 灭菌蒸馏水, 过滤除菌摇匀, 倾注平板。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特氏菌的检验。

选择性牛心汤增菌培养基

[成分]

牛心汤培养基	1000mL	结晶紫	0.002g
三氯化钠	0.075g		

[配制] 除结晶紫外, 将其他成分混合, 加热溶解, 调节 $\text{pH}7.4$, 再加入结晶紫, 充分混合溶解后, 分装于试管内, 每管 10mL, 于 115°C 下高压灭菌 20min。

[用途] 用于 B 群链球菌的检验。

血红蛋白溶液

[配制] 称取 1g 牛血红蛋白, 加盐酸溶液 {取 65mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$], 加水至 1000mL} 溶解, 并稀释到 100mL。

溴化十六烷基三甲铵琼脂培养基

[成分]

胨	10g	溴化十六烷基三甲铵	0.3g
牛肉浸出粉	3g	琼脂	(15~20)g
氯化钠	5g	水	1000mL

[配制] 除琼脂外，取上述成分，混合，加热溶解，调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=7.5 \pm 0.1$ ，加入琼脂，加热溶解后，分装， 121°C 灭菌 20min，冷却至 60°C ，倾注平皿。

溴甲酚紫葡萄糖肉汤

[成分]

蛋白胨	10g	溴甲酚紫	
牛肉浸膏	3g	0.04g (或 1.6% 乙醇溶液 2mL)	
葡萄糖	10g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	5g		

[配制] 将上述各成分（溴甲酚紫除外）加热搅拌溶解，调至 $\text{pH}=7.0 \pm 0.2$ ，加入溴甲酚紫，分装于带有小倒置管的中号试管中，每管 10mL， 121°C 灭菌 10min。

芽孢悬浮液

[配制]

(1) 试验菌种：取蜡样芽孢杆菌 (*Bacillus Cereus Varmycoides*)，菌种号 63301。

(2) 菌种培养：将菌种安瓿瓶管的上部敲碎后，加入少量肉汤培养基，使其溶解并移至肉汤管中混匀。置于 $(30 \pm 1)^\circ\text{C}$ 培养 24h。取菌种单个菌落接种于菌种培养基中。采用试管斜面或克氏瓶内培养，置于 $(30 \pm 1)^\circ\text{C}$ 培养 1 周。镜检芽孢菌数达到 85% 以上，便可制备芽孢悬浮液。

(3) 芽孢悬浮液制备：用适量灭菌的生理盐水洗下菌苔，于 65°C 恒温水浴中加热 30min，再以 2000r/min 离心 20min，弃去上清液，重复 (2~3) 次。最终用适量的灭菌生理盐水稀释，即为芽孢悬浮液，置于冰箱中保存使用。有效期为 1 个月。

[用途] 用于氟胺氰菊酯残留量的检验。

亚硝酸盐肉汤培养基

[配制] 临用前，取灭菌的营养肉汤培养基，每 100mL 中加入新配制的 0.2mL 亚硝酸钠（钾）溶液 (10g/L)，混匀，即得。

亚利桑那菌琼脂 (SA)

[成分]

蛋白胨	12.0g	氯化钠	5.0g
酵母膏	3.0g	硫代硫酸钠	5.0g
牛胆盐	9.0g	柠檬酸铁铵	1.5g
蔗糖	12.0g	酚红	0.04g 或 5g/L 溶液 8mL
丙二酸钠	6.0g	琼脂	14.0g
卫矛醇	20.0g	蒸馏水	1000.0mL
葡萄糖	1.0g		

[配制] 除酚红和琼脂外，将其他成分加入 400mL 蒸馏水中，搅拌均匀，加热煮沸至

Ⅲ 非标准溶液

完全溶解，调至 $\text{pH}=7.1\pm 0.1$ 。

将琼脂加入 600mL 蒸馏水中，搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解，冷至约 90°C ，将上述溶液加入琼脂中，摇匀，再加入酚红指示剂，混匀，冷至 $(50\sim 55)^{\circ}\text{C}$ ，倾注平皿，每皿约 20mL。

本培养基不需高压灭菌，制成的平板为透明橘红色。

[用途] 用于沙门菌属（包括亚利桑那菌）的检验。

亚硫酸铋琼脂 (BS)

[成分]

蛋白胨	10.0g	煌绿	0.025g 或 5g/L 水溶液 5mL
牛肉膏	5.0g	柠檬酸铋铵	2.0g
葡萄糖	5.0g	亚硫酸钠	6.0g
硫酸亚铁	0.3g	琼脂	18.0g
磷酸氢二钠	4.0	蒸馏水	1000.0mL

[配制] 将上述前三种成分加入 300mL 蒸馏水中，此为基本液；硫酸亚铁和磷酸氢二钠分别加入 20mL 和 30mL 蒸馏水中；柠檬酸铋铵和亚硫酸钠分别加入另一 20mL 和 30mL 蒸馏水中；琼脂加入 600mL 蒸馏水中。然后分别搅拌均匀，静置约 10min，加热煮沸至完全溶解。冷却至 80°C 左右时，先将硫酸亚铁和磷酸氢二钠混匀，倒入基础液中，混匀。将柠檬酸铋铵和亚硫酸钠混匀，倒入基础液中，再混匀。调至 $\text{pH}=7.5\pm 0.1$ ，随即倾入琼脂液中，混合均匀，冷至 $(50\sim 55)^{\circ}\text{C}$ 。加入煌绿溶液，充分混匀后立即倾注平皿，每皿约 20mL。

本培养基不需要高压灭菌，在制备过程中不宜过分加热，避免降低其选择性，新配制的培养基呈玉白色不透明，储于室温暗处，超过 48h 会降低其选择性，本培养基宜于前天制备，第二天使用。

[用途] 用于沙门菌属（包括亚利桑那菌）的检验。

亚硒酸盐胱氨酸增菌液 (SC)

[成分]

蛋白胨	5.0g	亚硒酸氢钠	4.0g
乳糖	4.0g	L-胱氨酸	0.01g
磷酸氢二钠（含 12 个结晶水）	10.0g	蒸馏水	1000.0mL

[配制] 除亚硒酸氢钠和 L-胱氨酸外，将其他各成分加入蒸馏水中，搅混均匀，静置约 10min，加热煮沸 5min 至完全溶解，冷却至 55°C 以下，以无菌操作加入亚硒酸氢钠和 10mL L-胱氨酸溶液 (1g/L) {称取 0.1g L-胱氨酸，加 15mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$]，使其溶解，再加灭菌蒸馏水至 100mL 即成，如为 DL-胱氨酸，用量应加倍}。摇匀，调至 $\text{pH}=7.0\pm 0.1$ ，以无菌操作分装于灭菌玻璃瓶内，每瓶 100mL 或 200mL。

[用途] 用于沙门菌属（包括亚利桑那菌）的检验。

烟酸测定用培养基

[成分]

维生素测定用酪蛋氨基酸	12g	盐酸吡哆醇	400 μ g
葡萄糖	40g	核黄素	400 μ g
乙酸钠	20g	β -氨基苯甲酸	100 μ g
L-胱氨酸	0.4g	生物素	0.8 μ g
DL-色氨酸	0.2g	磷酸氢二钾	1g
盐酸腺嘌呤	20mg	磷酸二氢钾	1g
盐酸鸟嘌呤	20mg	硫酸镁	0.4g
尿嘧啶	20mg	氯化钠	20mg
盐酸硫胺素	200 μ g	硫酸亚铁	20mg
泛酸钙	200 μ g	硫酸锰	20mg

[配制] 将各成分加蒸馏水溶解，并稀释至 1000mL，调至 pH=6.7 \pm 0.2 (25 $^{\circ}$ C)。

[用途] 用于烟酸和烟酰胺的测定。

氧化酶溶液 1

[配制] 将 1.0g N,N,N',N'-四甲基对苯二胺盐酸盐溶于 100mL 蒸馏水，混匀。

[用途] 用于弯曲杆菌的检验。

氧化酶溶液 2

[配制] 将 α 萘酚乙醇溶液 (1%) 与二甲基对苯二胺草酸盐水溶液 (1%) 等量混合。

[用途] 用于制备氧化酶试纸以测定沙门菌 (辛酯酶荧光法)。试纸制备：取定性滤纸，浸透混合液后，于 (70~80) $^{\circ}$ C 烘箱烘干。剪成适当大小的纸条，密封于塑料袋或瓶中，储于 4 $^{\circ}$ C 冰箱备用。

7% 羊血琼脂

(1) 完整培养基

[成分] 胰酪胨大豆酵母浸膏琼脂 1000mL；脱纤维绵羊血 70mL。

[配制] 将 1000mL 高压灭菌后的胰酪胨大豆酵母浸膏琼脂于室温冷却至 50 $^{\circ}$ C 左右，加入 70mL 脱纤维绵羊血，边加边摇，使其均匀混合后即可倾注平板。

(2) 胰酪胨大豆酵母浸膏琼脂 (TSA-YE)

[成分]

胰酪蛋白胨 (或胰蛋白胨)	15.5g	酵母浸膏	6.5g
植物蛋白胨	5.0g	琼脂	15.0g
氯化钠	5.0g		

[配制] 除琼脂外，将其他各成分加热煮沸溶解，冷却后调整至 pH=7.3 \pm 0.2，再加入琼脂，于 121 $^{\circ}$ C 高压灭菌 15min，供制备平板和斜面使用。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特菌的检验。

叶酸测定用培养基

[成分]

III 非标准溶液

酪蛋白胨	10g	谷胱甘肽	5mg
葡萄糖	40g	硫酸镁	0.4g
乙酸钠	40g	氯化钠	20mg
磷酸氢二钾	1g	硫酸亚铁	20mg
磷酸二氢钾	1g	硫酸锰	15mg
DL-色氨酸	0.2g	核黄素	1mg
L-天门冬氨酸	0.6g	p-氨基苯甲酸	2mg
L-半胱氨酸盐酸盐	0.5g	维生素 B ₆	4mg
硫酸腺嘌呤	10mg	盐酸硫胺素	400μg
盐酸鸟嘌呤	10mg	泛酸钙	800μg
尿嘧啶	10mg	烟酸	800μg
黄嘌呤	20mg	生物素	20μg
聚山梨糖	0.1g		

[配制] 将各成分加蒸馏水溶解，并稀释至 1000mL，调至 pH=6.7±0.1 (25℃)。

[用途] 用于叶酸（叶酸盐活性）的测定。

伊红美蓝琼脂 (EMB)

[成分]

蛋白胨	10.0g	伊红 γ (水溶性)	
乳糖	10.0g	0.4g 或 2% 水溶液	20mL
磷酸氢二钾 (K ₂ HPO ₄)	2.0g	美蓝 0.065g 或 0.5% 水溶液	13mL
琼脂	15.0g	蒸馏水	1000.0mL

[配制] 在 1000mL 蒸馏水中煮沸溶解蛋白胨、磷酸盐和琼脂，加水补足至原体积。分装于三角烧瓶中。每瓶 100mL 或 200mL，高压灭菌 15min。最终 pH=7.1±0.2。使用前将培养基溶化，于每 100mL 培养基中加 5mL 灭菌的 20% 乳糖水溶液，2mL 的 2% 伊红 γ 水溶液和 1.3mL 0.5% 的美蓝水溶液，摇匀，冷至 (45~50)℃ 倾注平皿。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

胰蛋白胨大豆肉汤

[成分]

胰蛋白胨	17.0g	磷酸氢二钾 (K ₂ HPO ₄)	2.5g
植物蛋白胨	3.0g	葡萄糖	2.5g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分溶于蒸馏水中，必要时加热使完全溶解，分装于试管或玻璃瓶中，121℃ 高压灭菌 15min，最终 pH=7.3±0.2。

注：制备双倍浓度的胰蛋白胨大豆肉汤时，除蒸馏水外，其他成分加倍。

[用途] 用于测定金黄色葡萄球菌。

胰蛋白胨胆盐琼脂 (TBA)

[配制] 将 20.0g 胰蛋白胨，1.5g 3 号胆盐和 15.0g 琼脂，用水稀释至 1000mL。加热

至沸。121℃ 高压灭菌 15min，冷却到 (50~55)℃，调整至 pH = 7.2 ± 0.1，分装到 100mm×15mm 陪氏平皿中，每份约 18mL。用前将平皿培养基表面干燥。

胰蛋白胨肉汤 (需氧培养基)

[配制] 溶解 10.0g 胰蛋白胨或胰蛋白酶，5g 葡萄糖，1.25g 磷酸氢二钾 (K₂HPO₄)，1.0g 酵母浸汁，2.0mL 溴甲酚紫 (20g/L) 的醇溶液到 1000mL 水中，必要时微热溶解；分装到 (20×150)mm 带盖试管中，每管 10mL，121℃ 高压灭菌 20min。用前不排气。

胰蛋白酶溶液

[配制] 称取 10g 胰蛋白酶，用 Tris 缓冲溶液稀释至 100mL，pH7.6，如果需要则温热至 35℃，用 Whatman 1 号滤纸过滤去除不溶物，再用 0.45μm 膜滤器过滤除菌。在 (4~6)℃ 最多能保存 1 周，在 -18℃ 能保存 3 个月。

胰蛋白酶大豆-坚牢绿琼脂培养基 (TSFA)

[配制] 将 15.0g 胰化胨，5.0g (大豆胨) 植物蛋白胨，5.0g 氯化钠 (NaCl)，0.25g 坚牢绿 FCF (CIN042035)，15.0g 琼脂加到 1000mL 水中，加热至沸，121℃ 高压灭菌 15min，冷却至 (50~55)℃，无菌调至 pH = 7.3 ± 0.1，分装到 100mm×15mm 陪氏平皿中，每份约 18mL。用前将平皿培养基表面干燥。

胰蛋白酶大豆硫酸镁琼脂 (TSAM)

[配制] 将 15.0g 胰蛋白胨，5.0g 植物蛋白胨 (或大豆蛋白胨)，5.0g 氯化钠 (NaCl)，1.5g MgSO₄ · 7H₂O 和 15.0g 琼脂，用水稀释至 1000mL，加热至沸。121℃ 高压灭菌 15min，冷却到 (50~55)℃，调节至 pH = 7.3 ± 0.1。分装到 (100×15)mm 陪氏平皿中，每份约 18mL。用前将平皿培养表面干燥。

胰胨大豆琼脂斜面 (TSA)

[成分]

胰胨	15.0g	琼脂	15.0g
植物蛋白胨	5.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	30.0g		

[配制] 将各成分加入水中，不断搅拌，加热至煮沸 1min。分装于 15mm×150mm 试管，每管 3mL。121℃ 高压灭菌 15min 后制成斜面，最终 pH = 7.3 ± 0.2。

试剂：10g/L 盐酸四甲基对苯二胺水溶液；10g/L α-萘酚乙醇溶液。

将配好后的 10g/L 盐酸四甲基对苯二胺溶液置于密塞棕色玻璃瓶中，于 (5~10)℃ 存放 (此试剂极易氧化，宜现用现配)。试验时，取 37℃ 下放置 (18~24)h 的胰胨大豆琼脂斜面培养物 1 支。将两种试剂各 (2~3) 滴从斜面上端流下，2min 内呈现蓝色者为细胞色素氧化酶试验阳性。

[用途] 用于副溶血性弧菌的检验。

III 非标准溶液

胰胨-亚硫酸盐-环丝氨酸 (TSC) 琼脂

[成分]

胰胨	15.0g	偏亚硫酸氢钠	1.0g
大豆胨	5.0g	柠檬酸铁铵	1.0g
酵母膏	5.0g	琼脂	20.0g

[配制] 将上述成分加蒸馏水溶解并稀释到 1000mL, 调至 $\text{pH} = 7.6 \pm 0.1$, 分装到 500mL 烧瓶中, 每瓶 250mL。121℃ 高压灭菌 15min, 倾平皿前, 每 250mL 培养基 (50℃) 中, 加过滤除菌的 20.0mL D-环丝氨酸溶液 (5g/L)。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

胰酪胨大豆多黏菌素肉汤

[成分]

胰酪胨	17.0g	磷酸氢二钾	2.5g
植物胨	3.0g	葡萄糖	2.5g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	稀释至 1000mL

[配制] 将上述各成分溶解在蒸馏水中, 煮沸 2min, 调节 $\text{pH} = 7.3 \pm 0.1$, 分装于大试管中, 每管 15mL, 121℃ 高压灭菌 15min。临用时每管加入 0.1mL 多黏菌素 B 溶液 (5g/L), 混匀, 即可。

注: 多黏菌素 B 溶液: 在 33.3mL 灭菌蒸馏水中溶解 500000 国际单位无菌硫酸盐多黏菌素 B。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

胰酪胨大豆酵母浸膏肉汤 (TSB-YE)

[成分]

胰酪蛋白胨 (或胰蛋白胨)	17.0g	葡萄糖	2.5g
植物 (大豆) 蛋白胨	3.0g	酵母浸膏	6.0g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL
磷酸氢二钾	2.5g		

[配制] 将各成分加热煮沸溶解冷却后, 调整至 $\text{pH} = 7.3 \pm 0.2$, 分装于三角瓶中, 每瓶 225mL, 于 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特菌的检验。

胰酪胨大豆酵母浸膏琼脂 (TSA-YE)

[成分]

胰酪蛋白胨 (或胰蛋白胨)	15.5g	酵母浸膏	6.5g
植物蛋白胨	5.0g	琼脂	15.0g
氯化钠	5.0g		

[配制] 除琼脂外, 将其他各成分加热煮沸溶解, 冷却后调整至 $\text{pH} = 7.3 \pm 0.2$, 再加入琼脂, 于 121℃ 高压灭菌 15min, 供制备平板和斜面使用。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特菌的检验。

胰酪胨大豆羊血琼脂 (TSSB)

[成分]

胰酪胨	15.0g	琼脂	15.0g
植物胨	5.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	5.0g		

[配制] 将上述各成分于蒸馏水中加热溶解, 并稀释到 1000mL。调节 pH=7.0±0.2, 分装烧瓶, 每瓶 100mL。121℃ 高压灭菌 15min。水浴中冷至 (45~50)℃ 加入 5mL 无菌脱纤维羊血, 混匀后倾注平板, 每皿 (18~20)mL。

[用途] 用于产气荚膜梭状芽孢杆菌的检验。

吡啶培养基

[成分]

蛋白胨	10.0g	DL-色氨酸	1.0g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 除 DL-色氨酸外, 将其他成分加入蒸馏水中, 搅拌均匀, 静置约 10min。另将 DL-色氨酸加入约 4mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 中, 待溶解后, 再将两液进行混合并加热煮沸至完全溶解, 调至 pH=7.4±0.1, 分装于 (12mm×100mm) 试管中, 每管 (1~1.5)mL, 121℃ 高压灭菌 15min。

注: 试验判断试剂——柯凡克试剂配制方法如下:

[成分]

对二甲氨基苯甲醛	10.0g	浓盐酸	50.0mL
戊醇	150.0mL		

[配制] 将色泽鲜明干燥的对二甲氨基苯甲醛溶于戊醇中, 缓慢搅拌加入盐酸, 加热至 60℃, 呈深黄色, 静置 (6~7)h, 变成黄色即可使用。试液宜小量配制, 不用时保存于 4℃ 冰箱内。久存后试液变成黄褐色不可使用。

[用途] 用于测定沙门菌属 (包括亚利桑那菌)。

吡啶试剂

① 溶液 A: 将 2.5g *p*-二甲氨基苯甲醛和 10mL HCl 溶于 90mL 乙醇中。

② 溶液 B: 将 2.0g 过硫酸钾溶于 200mL 水中。

在使用前将溶液 A 与溶液 B 等体积混合。

营养肉汤 (NB)

[成分]

蛋白胨	10.0g	葡萄糖	1.0g
酵母膏	3.0g	蒸馏水	1000mL
氯化钠	5.0g		

[配制] 将各成分加入蒸馏水中, 混匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 调至 pH=7.5±0.1, 分装于 (12mm×100mm) 试管中, 每管约 3mL, 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于沙门菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

III 非标准溶液

营养肉汤 (1)

[成分] 牛肉膏 3.0g; 蛋白胨 5.0g; 蒸馏水 1000mL。

[配制] 将各成分加于蒸馏水中, 并加热溶解。分装试管时, 每管 10mL; 分装 500mL 三角烧瓶时, 每瓶 225mL。121℃ 高压灭菌 15min。最终 pH=6.8±0.2。

[用途] 用于弯曲杆菌的检验。

营养肉汤 (2)

[成分]

牛肉膏	3.0g	蛋白胨	20.0g
蒸馏水	1000mL	氯化钠	5.0g

[配制] 将各成分溶于蒸馏水中, 调至 pH7.4, 分装于试管内, 每管 1.0mL, 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

营养肉汤培养基

[成分]

胨	10g
氯化钠	5g
肉浸液	1000mL

[配制] 取胨和氯化钠加入肉浸液内, 微温溶解后, 调节 pH 约为弱碱性, 煮沸, 过滤, 调节 pH 值使灭菌后 pH=7.2±0.2, 分装, 灭菌。

营养琼脂 (NA)

[成分]

蛋白胨	10.0g	葡萄糖	1.0g
酵母膏	3.0g	琼脂	12.0g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分加入蒸馏水中, 混匀, 静置约 10min, 加热煮沸至完全溶解, 调至 pH=7.5±0.1, 分装于试管 (12mm×100mm) 中, 每管约 3mL, 121℃ 高压灭菌 15min。

[用途] 用于沙门菌属 (包括亚利桑那菌) 的检验。

营养琼脂 (1)

[成分] 牛肉膏 3.0g; 蛋白胨 5.0g; 琼脂 1000mL。

[配制] 将各成分于蒸馏水中加热溶解, 稀释至 1000mL, 调节 pH=7.2±0.1, 分装于试管中, 每管 (5~7)mL; 或分装烧瓶, 每瓶 (100~150)mL。121℃ 高压灭菌 15min。将试管取出, 制成斜面; 如制平板, 可将灭菌的琼脂冷至 (45~50)℃ 倾注灭菌平皿, 每皿 (18~21)mL。

[用途] 用于蜡样芽孢杆菌的检验。

营养琼脂 (2)

[成分]

牛肉膏	3.0g	氯化钠	5.0g
蛋白胨	20.0g	琼脂	20.0g
蒸馏水	1000mL		

[配制] 将各成分加于蒸馏水中，煮沸至完全溶解，补足失去的水分，调整 pH 至 7.2，过滤，121℃ 高压灭菌 20min。待冷至 50℃ 左右时，倾注于平皿，制成平板。

[用途] 用于炭疽杆菌的检验。

营养琼脂培养基

[成分] 胨 10g；氯化钠 5g；肉浸液 1000mL。

[配制] 取胨和氯化钠加入肉浸液内，微温溶解后，加入 (15~20)g 琼脂，调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=7.2\pm 0.2$ ，分装，灭菌。

营养琼脂斜面

[成分]

牛肉膏	3.0g	琼脂	15.0g
蛋白胨	5.0g	蒸馏水	1000.0mL

[配制] 将各成分加于蒸馏水中，煮沸溶解。分装合适的试管中。121℃ 高压灭菌 15min。最终 $\text{pH}7.3\pm 0.1$ 。灭菌后摆成斜面备用。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

月桂基硫酸盐胰蛋白胨 (LST) 肉汤

[成分]

胰蛋白胨或胰酪胨 (Trypticase)	20g	磷酸氢二钾 (K_2HPO_4)	2.75g
氯化钠	5.0g	磷酸二氢钾 (KH_2PO_4)	2.75g
乳糖	5.0g	月桂基硫酸钠	0.1g
		蒸馏水	1000mL

[配制] 将各成分溶解于蒸馏水中。分装到有倒立发酵管的 20mm×150mm 试管中，每管 10mL。121℃ 高压灭菌 15min。最终 $\text{pH}=6.8\pm 0.2$ 。

[用途] 用于大肠菌群、粪大肠菌群和大肠杆菌的检验。

运动培养基

[配制] 将 10.0g 胰酪胨，2.5g 酵母浸汁，5.0g 葡萄糖，2.5g Na_2HPO_4 和 3.0g 琼脂，用水加热溶解，稀释至 1000mL。最终 $\text{pH}=7.4\pm 0.2$ 。分装至 (13×100)mm 试管中，每管 2mL，121℃ 高压灭菌 10min，或分装 100mL 于 150mL 瓶中，121℃ 高压灭菌 15min，冷至 50℃，再无菌分装至 (13×100)mm 试管中，每管 2mL。为了得到满意结果，使用前室温存放 (2~4)d，检查培养基内有无微生物生长。

III 非标准溶液

增菌培养液 (EB)

(1) 盐酸吡啶黄溶液

[配制] 溶解 15mg 盐酸吡啶黄于 10mL 灭菌蒸馏水, 振摇混匀, 充分溶解后过滤除菌。

(2) 萘啶酮酸溶液

[配制] 溶解 40mg 萘啶酮酸于 10mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$], 振摇混匀, 充分溶解后过滤除菌。

(3) 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]

[配制] 溶解 0.1g 氢氧化钠于 50mL 灭菌蒸馏水, 振摇混匀, 充分溶解。

(4) 胰酪胨大豆酵母浸膏肉汤 (TSB-YE)

[成分]

胰酪蛋白胨 (或胰蛋白胨)	17.0g	葡萄糖	2.5g
植物 (大豆) 蛋白胨	3.0g	酵母浸膏	6.0g
氯化钠	5.0g	蒸馏水	1000mL
磷酸氢二钾	2.5g		

[配制] 将各成分加热煮沸溶解冷却后, 调至 $\text{pH}=7.3\pm 0.2$, 分装于三角瓶中, 每瓶 225mL, 于 121°C 高压灭菌 15min。

(5) 增菌培养液 (EB)

胰酪胨大豆酵母浸膏肉汤	225mL
盐酸吡啶黄溶液	2.5mL
萘啶酮酸溶液	2.5mL

[配制] 使用前向胰酪胨大豆酵母浸膏肉汤中加入盐酸吡啶黄溶液和萘啶酮酸溶液, 充分振摇, 混合均匀。

[用途] 用于单核细胞增生李斯特菌的检验。

真菌培养基

[成分]

胨	5g	磷酸氢二钾	1g
酵母浸出粉	2g	硫酸镁	0.5g
葡萄糖	20g	水	1000mL

[配制] 取上述除葡萄糖外的各成分加入水中, 微温溶解后, 调节 pH 约为 6.8, 煮沸, 加葡萄糖溶解后, 摇匀, 过滤, 调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=6.4\pm 0.2$, 分装, 灭菌。

真菌琼脂培养基

[成分]

胨	5g	磷酸氢二钾	1g
酵母浸出粉	2g	硫酸镁	0.5g
葡萄糖	20g	水	1000mL

[配制] 取上述除葡萄糖外的各成分加入水中, 微温溶解后, 加入 (15~20)g 琼脂, 调节 pH 值使灭菌后 $\text{pH}=6.4\pm 0.2$, 分装, 灭菌。趁热斜放使凝固成斜面。

五、缓冲溶液

(一) pH 缓冲溶液

氨-氯化铵缓冲溶液

(1) 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH8.0) 称取 1.07g 氯化铵, 加水溶解, 稀释到 100mL, 再加稀氨溶液 (30%) 调节至 pH8.0, 即得。

(2) 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH=9.6~9.7) 于 1000mL 容量瓶中, 加入 500mL 水, 准确加入 20.0mL 盐酸, 振荡混匀, 准确加入 50mL 浓氨水, 用水稀释至刻度。必要时用稀盐酸和稀氢氧化铵调试至 pH=9.6~9.7。

(3) 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH9.8) 称取 20g 氯化铵, 溶于 100mL 浓氨水中, 混匀。

(4) 氨-氯化铵缓冲溶液 (pH≈10) 称取 20g 氯化铵, 以无二氧化碳水溶解, 加入 100mL 氨水溶液 (25%), 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(5) 氨-氯化铵缓冲溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Cl})=0.5\text{mol/L}$, $c(\text{NH}_4\text{OH})=0.5\text{mol/L}$] (pH≈10) 称取 26.7g 氯化铵, 溶于水, 加 36mL 浓氨水, 稀释至 1000mL, 混匀。

(6) 氨-氯化铵缓冲溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Cl})=1\text{mol/L}$, $c(\text{NH}_4\text{OH})=1\text{mol/L}$] (pH≈10) 称取 54.0g 氯化铵, 溶于水, 加 350mL 氨水, 稀释至 1000mL, 混匀。

硼酸-氯化钾-碳酸钠 (Atkins-Pantin) 缓冲溶液 (pH=7.4~11.0)

(1) 硼酸-氯化钾溶液 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.2\text{mol/L}$, $c(\text{KCl})=0.2\text{mol/L}$]: 分别称取 24.6g 硼酸, 14.9g 氯化钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

(2) 碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 21.1g 碳酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

(3) 配制 按表 3-1 比例混合硼酸-氯化钾溶液和碳酸钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-1 硼酸-氯化钾-碳酸钠缓冲溶液的配制

硼酸-氯化钾溶液 (mL)	碳酸钠溶液 (mL)	水 (mL)	pH (16℃)	硼酸-氯化钾溶液 (mL)	碳酸钠溶液 (mL)	水 (mL)	pH (16℃)
95.0	5.0	100	7.44	49.7	50.3	100	9.40
93.8	6.2	100	7.6	45.0	55.0	100	9.53
91.7	8.3	100	7.8	42.9	57.1	100	9.6
90.0	10.0	100	7.93	40.0	60.0	100	9.69
88.8	11.2	100	8.0	36.0	64.0	100	9.8
85.0	15.0	100	8.2	30.0	70.0	100	9.98
80.7	19.3	100	8.4	29.1	70.9	100	10.0
80.0	20.0	100	8.43	22.1	77.9	100	10.2
75.7	24.3	100	8.6	20.0	80.0	100	10.25
70.0	30.0	100	8.78	15.4	84.6	100	10.40
69.5	30.5	100	8.8	10.0	90.0	100	10.59
63.0	37.0	100	9.0	9.8	90.2	100	10.6
60.0	40.0	100	9.09	5.7	94.3	100	10.8
56.4	43.6	100	9.2	5.0	95.0	100	10.85
50.0	50.0	100	9.39	3.5	96.5	100	11.0

巴比妥缓冲溶液

(1) 巴比妥缓冲溶液 (pH7.4) 称取 4.42g 巴比妥钠, 加水溶解并稀释至 400mL, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=2\text{mol/L}$] 调节至 pH7.4, 即得。

(2) 巴比妥-氯化钠缓冲溶液 (pH7.8) 称取 5.05g 巴比妥, 3.7g 氯化钠, 加水使其溶解, 另取 0.5g 明胶, 加适量水, 加热溶解后并入上述溶液中, 然后用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.2\text{mol/L}$] 调节至 pH7.8, 再用水稀释至 500mL, 混匀, 即得。

(3) 巴比妥缓冲溶液 (pH8.6) 称取 5.52g 巴比妥与 30.9g 巴比妥钠, 加水溶解, 并稀释到 2000mL, 混匀, 即得。

测定酸碱指示剂 pH 变色域用缓冲溶液 (pH=0.1~13)

(1) 邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$] 配制参考邻苯二甲酸氢钾标准溶液的配制方法进行。

(2) 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 配制和标定方法参照氢氧化钠标准溶液进行。

(3) 氨基乙酸 (甘氨酸) 溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)=0.20\text{mol/L}$]

[配制] 选取基准级试剂氨基乙酸, 取适量置于称量瓶中, 于 105℃, 烘干至恒重, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 7.506g 氨基乙酸, 置于烧杯中, 加入水溶解后, 转移到 500mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。

[标定] 准确移取 30.00mL 配制好的甘氨酸溶液于 250mL 锥形瓶中, 加 20mL 冰醋酸, 加 1 滴结晶紫指示液 (5g/L), 用高氯酸标准溶液 [$c(\text{HClO}_4)=0.2\text{mol/L}$] 滴定至溶液由紫色变为蓝绿色。同时做空白试验。甘氨酸标准溶液的浓度按下式计算

$$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2) = \frac{c(V_1 - V_2)}{V}$$

式中 $c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)$ ——甘氨酸标准溶液的浓度, mol/L;

V_1 ——高氯酸标准溶液的体积, mL;

V_2 ——空白试验高氯酸标准溶液的体积, mL;

c ——高氯酸标准溶液的浓度, mol/L;

V ——甘氨酸溶液的体积, mL。

(4) 氯化钠标准溶液 [$c(\text{NaCl})=0.2\text{mol/L}$] 配制可参照氯化钠标准溶液的配制方法。

(5) 盐酸标准溶液

$$c(\text{HCl})=1.0\text{mol/L}$$

$$c(\text{HCl})=0.5\text{mol/L}$$

$$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$$

配制和标定参照盐酸标准溶液的相应方法。

(6) 硼酸标准溶液 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.4\text{mol/L}$] 选取优级纯试剂硼酸, 取适量置于称量瓶中, 于 80℃, 烘干至恒重, 冷却后, 置于干燥器中保存备用。称取 12.276g 硼酸, 溶于水中, 移入 500mL 容量瓶中, 稀释到刻度, 混匀。

(7) 氯化钾标准溶液 [$c(\text{KCl})=0.4\text{mol/L}$] 参见氯化钾标准溶液的配制方法。

(8) 氯化钾标准溶液 [$c(\text{KCl})=0.2\text{mol/L}$] 参见氯化钾标准溶液的配制方法。

配制可参考氯化钾标准溶液的配制。

(9) 磷酸二氢钾标准溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4) = 0.2\text{mol/L}$] 选取基准级试剂磷酸二氢钾, 取适量置于称量瓶中, 于 105°C , 烘干至恒重, 冷却后, 取出坩埚, 置于干燥器中保存备用。准确称取 13.609g 磷酸二氢钾, 溶于水, 移入 500mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混匀。

(10) 不同 pH 值缓冲溶液的制备

按表 3-2~表 3-7 中规定的体积量取, 注入 100mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 即可得到不同 pH 值的缓冲溶液。

表 3-2 pH=0.1~2.2 缓冲溶液的制备

单位: mL

pH	盐酸溶液 $c(\text{HCl}) = 1\text{mol/L}$	盐酸溶液 $c(\text{HCl}) = 0.2\text{mol/L}$	氯化钾溶液 $c(\text{KCl}) = 0.2\text{mol/L}$
0.1	100		
0.28	60		
0.74	20		
1.0		67.0	25.0
1.1		52.8	25.0
1.2		42.5	25.0
1.3		33.6	25.0
1.4		26.6	25.0
1.5		20.7	25.0
1.6		16.2	25.0
1.7		13.0	25.0
1.8		10.2	25.0
1.9		8.1	25.0
2.0		6.5	25.0
2.1		5.1	25.0
2.2		3.9	25.0

表 3-3 pH=2.2~4.0 缓冲溶液的制备

单位: mL

pH	盐酸溶液 $c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$	邻苯二甲酸氢钾溶液 $c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4) = 0.2\text{mol/L}$	pH	盐酸溶液 $c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$	邻苯二甲酸氢钾溶液 $c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4) = 0.2\text{mol/L}$
2.2	49.5	25.0	3.2	15.7	25.0
2.3	45.8	25.0	3.3	12.9	25.0
2.4	42.2	25.0	3.4	10.4	25.0
2.5	38.8	25.0	3.5	8.2	25.0
2.6	35.4	25.0	3.6	6.3	25.0
2.7	32.1	25.0	3.7	4.5	25.0
2.8	28.9	25.0	3.8	2.9	25.0
2.9	25.7	25.0	3.9	1.4	25.0
3.0	22.3	25.0	4.0	0.1	25.0
3.1	18.8	25.0			

III 非标准溶液

表 3-4 pH=4.1~5.9 缓冲溶液的制备

单位：mL

pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	邻苯二甲酸氢钾溶液 $c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$	pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	邻苯二甲酸氢钾溶液 $c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$
4.1	1.3	25.0	5.1	25.5	25.0
4.2	3.0	25.0	5.2	28.8	25.0
4.3	4.7	25.0	5.3	31.6	25.0
4.4	6.6	25.0	5.4	34.1	25.0
4.5	8.7	25.0	5.5	36.6	25.0
4.6	11.1	25.0	5.6	38.8	25.0
4.7	13.6	25.0	5.7	40.6	25.0
4.8	16.5	25.0	5.8	42.3	25.0
4.9	19.4	25.0	5.9	43.7	25.0
5.0	22.6	25.0			

表 3-5 pH=5.8~8.0 缓冲溶液的制备

单位：mL

pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	磷酸二氢钾溶液 $c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$	pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	磷酸二氢钾溶液 $c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$
5.8	3.6	25.0	7.0	29.1	25.0
5.9	4.6	25.0	7.1	32.1	25.0
6.0	5.6	25.0	7.2	34.7	25.0
6.1	6.8	25.0	7.3	37.0	25.0
6.2	8.1	25.0	7.4	39.1	25.0
6.3	9.7	25.0	7.5	40.9	25.0
6.4	11.6	25.0	7.6	42.4	25.0
6.5	13.9	25.0	7.7	43.5	25.0
6.6	16.4	25.0	7.8	44.5	25.0
6.7	19.3	25.0	7.9	45.3	25.0
6.8	22.4	25.0	8.0	46.1	
6.9	25.9	25.0			

表 3-6 pH=8.0~10.2 缓冲溶液的制备

单位：mL

pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	硼酸标准溶液 $c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.4\text{mol/L}$	氯化钾溶液 $c(\text{KCl})=0.4\text{mol/L}$
8.0	3.9	12.5	12.5
8.1	4.9	12.5	12.5
8.2	6.0	12.5	12.5
8.3	7.2	12.5	12.5
8.4	8.6	12.5	12.5
8.5	10.1	12.5	12.5
8.6	11.8	12.5	12.5
8.7	13.7	12.5	12.5

五、缓冲溶液

续表

pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	硼酸标准溶液 $c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.4\text{mol/L}$	氯化钾溶液 $c(\text{KCl})=0.4\text{mol/L}$
8.8	15.8	12.5	12.5
8.9	18.1	12.5	12.5
9.0	20.8	12.5	12.5
9.1	23.6	12.5	12.5
9.2	26.4	12.5	12.5
9.3	29.3	12.5	12.5
9.4	32.1	12.5	12.5
9.5	34.6	12.5	12.5
9.6	36.9	12.5	12.5
9.7	38.9	12.5	12.5
9.8	40.6	12.5	12.5
9.9	42.2	12.5	12.5
10.0	43.7	12.5	12.5
10.1	45.0	12.5	12.5
10.2	46.2	12.5	12.5

表 3-7 pH=10.0~13.0 缓冲溶液的制备

单位: mL

pH	氢氧化钠标准溶液 $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$	氨基乙酸溶液 $c(\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH})=0.20\text{mol/L}$	氯化钠 $c(\text{NaCl})=0.20\text{mol/L}$
10.0	37.5	31.3	31.3
10.2	41.0	29.5	29.5
10.4	44.0	28.0	28.0
10.6	46.0	27.0	27.0
10.8	47.5	26.2	26.2
11.0	48.8	25.6	25.6
11.2	49.8	25.1	25.1
11.4	50.2	24.9	24.9
11.6	51.0	24.5	24.5
11.8	52.1	24.0	24.0
12.0	54.0	23.0	23.0
12.2	56.0	22.0	22.0
12.4	60.3	19.8	19.8
12.6	67.5	16.2	16.2
12.8	77.5	11.2	11.2
13.0	92.5	3.8	3.8

Clark-Lubs 缓冲溶液 (pH=1.0~10.0)

(1) 氯化钾-盐酸缓冲溶液 (pH=1.0~2.2)

III 非标准溶液

氯化钾溶液 [$c(\text{KCl})=0.2\text{mol/L}$]：称取 14.9g 氯化钾，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.2\text{mol/L}$]：移取 16.7mL 盐酸于适量水中，加水稀释到 1000mL，混匀，即得。

[配制] 按表 3-8 比例混合氯化钾溶液和盐酸溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-8 氯化钾-盐酸缓冲溶液的配制

氯化钾溶液/mL	50	50	50	50	50	50	50
盐酸溶液/mL	97.0	64.5	41.5	26.3	16.6	10.6	6.7
水/mL	53.0	85.5	108.5	123.7	133.4	139.4	143.3
pH(20℃)	1.0	1.2	1.4	1.6	1.8	2.0	2.2

(2) 邻苯二甲酸氢钾-盐酸缓冲溶液 (pH=2.2~3.8)

邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$]：称取 40.8g 邻苯二甲酸氢钾，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.2\text{mol/L}$]：移取 16.7mL 盐酸于适量水中，加水稀释到 1000mL，混匀，即得。

[配制] 按表 3-9 比例混合邻苯二甲酸氢钾溶液和盐酸溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-9 邻苯二甲酸氢钾-盐酸缓冲溶液的配制

邻苯二甲酸氢钾溶液/mL	50	50	50	50	50	50	50	50	50
盐酸溶液/mL	46.70	39.60	32.95	26.42	20.32	14.70	9.90	5.97	2.63
水/mL	103.30	110.40	117.05	123.58	129.68	135.30	110.10	144.03	147.37
pH(20℃)	2.2	2.4	2.6	2.8	3.0	3.2	3.4	3.6	3.8

(3) 邻苯二甲酸氢钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=4.0~6.2)

邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$]：称取 40.8g 邻苯二甲酸氢钾，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$]：称取 8.0g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中，混匀。

[配制] 按表 3-10 比例混合邻苯二甲酸氢钾溶液和氢氧化钠溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-10 邻苯二甲酸氢钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

邻苯二甲酸氢钾溶液/mL	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50	
氢氧化钠溶液/mL	0.40	3.70	7.50	12.15	17.70	23.85	29.95	35.45	39.85	43.00	45.45	47.00
水/mL	149.60	146.30	142.50	137.85	132.20	126.15	120.05	114.55	110.15	107.00	104.55	103.00
pH(20℃)	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8	5.0	5.2	5.4	5.6	5.8	6.0	6.2

(4) 磷酸二氢钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=5.8~8.0)

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$]：称取 27.2g 磷酸二氢钾，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$]：称取 8.0g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中，混匀。

[配制] 按表 3-11 比例混合邻磷酸二氢钾溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-11 磷酸二氢钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

磷酸二氢钾溶液/mL	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50
氢氧化钠溶液/mL	3.72	5.70	8.60	12.60	17.80	23.65	29.63	35.00	39.50	42.80	45.20	46.80
水/mL	146.28	144.30	141.40	137.40	132.20	126.35	120.37	115.00	110.50	107.20	104.80	103.20
pH(20℃)	5.8	6.0	6.2	6.4	6.6	6.8	7.0	7.2	7.4	7.6	7.8	8.0

(5) 硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=7.8~10.0)

硼酸-氯化钾溶液 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.2\text{mol/L}$, $c(\text{KCl})=0.2\text{mol/L}$]: 分别称取 14.9g 氯化钾, 12.4g 硼酸, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$]: 称取 8.0g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中, 混匀。

[配制] 按表 3-12 比例混合硼酸-氯化钾溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-12 硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

硼酸-氯化钾溶液/mL	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50	50
氢氧化钠溶液/mL	2.61	3.97	5.90	8.50	12.00	16.30	21.30	26.70	32.00	36.85	40.80	43.90
水/mL	107.39	106.03	104.10	101.50	138.00	133.70	128.70	123.30	118.00	113.15	109.20	106.10
pH(20℃)	7.8	8.0	8.2	8.4	8.6	8.8	9.0	9.2	9.4	9.6	9.8	10.0

等渗缓冲溶液 (pH=2.0~7.6)

(1) 磷酸二氢钾-碳酸氢钠缓冲溶液 (温血动物)

磷酸二氢钾溶液 (23.3g/L): 称取 23.3g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸氢钠溶液 (14.4g/L): 称取 14.4g 碳酸氢钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-13 比例混合磷酸二氢钾溶液和碳酸氢钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-13 磷酸二氢钾-碳酸氢钠缓冲溶液的配制

磷酸二氢钾溶液/mL	8.0	6.0	4.0	2.0
碳酸氢钠溶液/mL	2.0	4.0	6.0	8.0
pH	6.06	6.91	7.10	7.59

(2) 柠檬酸-磷酸氢二钠缓冲溶液 (温血动物)

柠檬酸溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)=0.263\text{mol/L}$]: 称取 55.3g 一水柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{NaH}_2\text{PO}_4)=0.123\text{mol/L}$]: 称取 17.5g 无水磷酸氢二钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-14 比例混合柠檬酸溶液和磷酸氢二钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

III 非标准溶液

表 3-14 柠檬酸-磷酸氢二钠缓冲溶液的配制

柠檬酸溶液/mL	9.0	8.0	7.0	6.0	5.0	4.0	3.0	2.0	1.0
磷酸氢二钠溶液/mL	1.0	2.0	3.0	4.0	5.0	6.0	7.0	8.0	9.0
pH	2.06	2.27	2.50	2.69	2.94	3.28	3.81	4.79	6.33

(3) 磷酸二氢钾-磷酸氢二钠缓冲溶液 (温血动物)

磷酸二氢钾溶液 (17.7g/L): 称取 17.7g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸氢二钠溶液 (17.7g/L): 称取 17.7g 无水磷酸氢二钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-15 比例混合磷酸二氢钾溶液和磷酸氢二钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-15 磷酸二氢钾-磷酸氢二钠缓冲溶液的配制

磷酸二氢钾溶液/mL	8.2	7.2	5.9	4.7	3.5	2.4	1.6	1.0	0.2
磷酸氢二钠溶液/mL	1.8	2.8	4.1	5.3	6.5	7.6	8.4	9.0	9.8
pH	6.0	6.2	6.4	6.6	6.8	7.0	7.2	7.4	7.6

丁二酸钠缓冲溶液 [$c(\text{C}_3\text{H}_3\text{NaO}_3)=0.04\text{mol/L}$; $\text{pH}=4.6\sim 5.0$]

准确称取 4.724g 丁二酸, 于 35mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 中溶解, 加入 800mL 水, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 或氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 调节至溶液 $\text{pH}=4.6\sim 5.0$, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度。储于塑料瓶中, 置于冰箱中保存, 可稳定一周。

二甘氨酸-氯化镁缓冲溶液 ($\text{pH}8.0$)

称取 2.64g 二甘氨酸和 0.284g 氯化镁溶于 150mL 水中, 用氢氧化钾溶液调至 $\text{pH}8.0$, 定容到 200mL, 可在 4°C 下保存四周。

高氯酸-氢氧化铵缓冲溶液 ($\text{pH}9.0$)

准确量取 25mL 高氯酸, 加入 54.8mL 氨水溶液 (1+1), 调至 $\text{pH}9.0$ 用水稀释至 250mL。

Gomori 缓冲溶液 ($\text{pH}=6.4\sim 9.7$)

(1) 2,4,6-三甲基吡啶-盐酸缓冲溶液 ($\text{pH}=6.4\sim 8.3$)

2,4,6-三甲基吡啶溶液 [$c(\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N})=0.2\text{mol/L}$]: 称取 24.2g 2,4,6-三甲基吡啶 ($\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-16 比例混合 2,4,6-三甲基吡啶溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-16 2,4,6-三甲基吡啶-盐酸缓冲溶液的配制

2,4,6 三甲基 吡啶溶液/mL	盐酸溶液 /mL	水/mL	pH	
			23℃	37℃
25.0	45.0	30.0	6.45	6.37
	42.5	32.5	6.62	6.54
	40.0	35.0	6.80	6.72
	37.5	37.5	6.92	6.84
	35.0	40.0	7.03	6.95
	32.5	42.5	7.13	7.05
	30.0	45.0	7.22	7.14
	27.5	47.5	7.33	7.23
25.0	25.0	50.0	7.40	7.32
	22.5	52.5	7.50	7.40
	20.0	55.0	7.57	7.50
	17.5	57.5	7.67	7.60
	15.0	60.0	7.77	7.70
	12.5	62.5	7.88	7.80
	10.0	65.0	8.00	7.94
	7.5	67.5	8.18	8.10
5.0	70.0	8.35	8.28	

(2) 2-氨基-2-羟甲基-(1,3) 丙二醇-盐酸缓冲溶液 (pH=7.2~9.1)

2-氨基-2-羟甲基-(1,3) 丙二醇溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_{11}\text{NO}_3)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 24.2g 2-氨基-2-羟甲基-(1,3)丙二醇 ($\text{C}_4\text{H}_{11}\text{NO}_3$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-17 比例混合 2-氨基-2-羟甲基-(1,3)丙二醇溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-17 2-氨基-2-羟甲基-(1,3)丙二醇-盐酸缓冲溶液的配制

2-氨基-2-羟甲基-(1,3) 丙二醇溶液/mL	盐酸溶液 /mL	水/mL	pH	
			23℃	37℃
25.0	45.0	30.0	7.20	7.05
	42.5	32.5	7.36	7.22
	40.0	35.0	7.54	7.40
	37.5	37.5	7.66	7.52
	35.0	40.5	7.77	7.63
	32.5	42.5	7.87	7.73
	30.0	45.0	7.96	7.82
	27.5	47.5	8.05	7.90
	25.0	50.0	8.14	8.00

III 非标准溶液

续表

2-氨基-2-羟甲基-(1,3) 丙二醇溶液/mL	盐酸溶液 /mL	水/mL	pH	
			23℃	37℃
25.0	22.5	52.5	8.23	8.10
	20.0	55.0	8.32	8.18
	17.5	57.5	8.40	8.27
	15.0	60.0	8.50	8.37
	12.5	62.5	8.62	8.48
	10.0	65.0	8.74	8.60
	7.5	67.5	8.92	8.78
	5.0	70.0	9.10	8.95

(3) 2-氨基-2-甲基-1,3-丙二醇-盐酸缓冲溶液 (pH=7.8~9.7)

2-氨基-2-甲基-1,3-丙二醇溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_{11}\text{NO}_2) = 0.2\text{mol/L}$]: 称取 21.0g 2-氨基-2-甲基-1,3-丙二醇 ($\text{C}_4\text{H}_{11}\text{NO}_2$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-18 比例混合 2-氨基-2-甲基-(1,3)丙二醇溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-18 2-氨基-2-甲基-(1,3)丙二醇-盐酸缓冲溶液的配制

2-氨基-2-甲基-(1,3) 丙二醇溶液/mL	盐酸溶液 /mL	水/mL	pH	
			23℃	37℃
25.0	45.0	30.0	7.83	7.72
	42.5	32.5	8.00	7.90
	40.0	35.0	8.18	8.07
	37.5	37.5	8.30	8.20
	35.0	40.0	8.40	8.30
	32.5	42.5	8.50	8.40
	30.0	45.0	8.60	8.50
	27.5	47.5	8.70	8.58
	25.0	50.0	8.78	8.67
25.0	22.5	52.5	8.87	8.76
	20.0	55.0	8.96	8.85
	17.5	57.5	9.05	8.94
	15.0	60.0	9.15	9.03
	12.5	62.5	9.26	9.15
	10.0	65.0	9.38	9.27
	7.5	67.5	9.56	9.45
	5.0	70.0	9.72	9.62

磷酸氢二钠-磷酸二氢钾 (Hasting-Sendroy) 缓冲溶液 (pH=6.8~7.9)

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.0667\text{mol/L}$]: 称取 9.08g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.0667\text{mol/L}$]: 称取 9.47g 无水磷酸氢二钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-19 比例混合磷酸二氢钾溶液和磷酸氢二钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-19 磷酸氢二钠-磷酸二氢钾缓冲溶液的配制

磷酸氢二钠溶液/mL	磷酸二氢钾溶液/mL	pH	
		20℃	30℃
49.6	50.4	6.809	6.781
52.5	47.5	6.862	6.829
55.4	44.6	6.909	6.885
58.2	41.8	6.958	6.924
61.1	38.9	7.005	6.979
63.9	36.1	7.057	7.028
66.6	33.4	7.103	7.076
69.2	30.8	7.154	7.128
72.0	28.0	7.212	7.181
74.4	25.6	7.261	7.230
76.8	23.2	7.313	7.288
78.9	21.1	7.364	7.338
80.8	19.2	7.412	7.384
82.5	17.5	7.462	7.439
84.1	15.9	7.504	7.481
85.7	14.3	7.561	7.530
87.0	13.0	7.610	7.576
88.2	11.8	7.655	7.626
89.4	10.6	7.705	7.672
90.5	9.5	7.754	7.726
91.5	8.5	7.806	7.776
92.3	7.7	7.848	7.825
93.2	6.8	7.909	7.877
93.8	6.2	7.948	7.819
94.7	5.3	8.018	7.977

挥发性缓冲溶液 (pH=1.9~9.3)

[配制] 挥发性缓冲溶液的配制方法见表 3-20。

III 非标准溶液

表 3-20 挥发性缓冲溶液的配制

序号	缓冲溶液名称	配制方法	pH	主要用途
1	乙酸-甲酸缓冲溶液	移取 87mL 乙酸, 25mL 甲酸(88%), 加水稀释成 1000mL, 混匀	1.9	一般用途
2	甲酸缓冲溶液	移取 25mL 甲酸(88%), 加水稀释成 1000mL, 混匀	2.1	一般用途
3	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 5mL 吡啶, 100mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	3.1	一般用途
4	吡啶-甲酸缓冲溶液	移取 16.1mL 吡啶, 30mL 甲酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	3.1	柱色谱
5	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 16.1mL 吡啶, 260mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	3.1	柱色谱
6	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 5mL 吡啶, 50mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	3.5	一般用途
7	吡啶-乙酸缓冲溶液	按吡啶-乙酸-水体积比=1+10+89 混合混合配制	3.6	高压纸上电泳
8	吡啶-乙酸缓冲溶液	按吡啶-乙酸-水体积比=1+10+289 混合配制	3.7	高压纸上电泳
9	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 44.2mL 吡啶, 138mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	4.1	柱色谱
10	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 25mL 吡啶, 25mL 乙酸加水稀释成 1000mL, 混匀	4.7	一般用途
11	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 161mL 吡啶, 145mL 乙酸加水稀释成 1000mL, 混匀	5.1	柱色谱
12	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 8mL 吡啶, 2mL 乙酸加水稀释成 1000mL, 混匀	5.4	一般用途
13	吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 100mL 吡啶, 4mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	6.5	一般用途
14	吡啶-乙酸缓冲溶液	按吡啶-乙酸-水体积比=10+0.4+90 配制	6.5	高压纸上电泳
15	碳酸氢铵缓冲溶液 [$c(\text{NH}_4\text{HCO}_3) = 0.03 \text{ mol/L}$]	称取 2.37g 碳酸氢铵, 溶于适量水中, 并用水稀释到 1000mL, 混匀	7.9	一般用途
16	N-乙基吗啉-乙酸缓冲溶液	移取 23mL N-乙基吗啉, 3mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	8.0	一般用途
17	吡啶- α -甲基吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 47mL 吡啶, 17mL α -甲基吡啶, 0.5mL 乙酸, 加水稀释成 1000mL, 混匀	8.0	柱色谱
18	吡啶-2,4,6-三甲基吡啶-乙酸缓冲溶液	移取 40mL 吡啶, 40mL 2,4,6-三甲基吡啶, 115mL 乙酸, 加水稀释到 4000mL, 混匀	8.3	柱色谱
19	碳酸铵缓冲溶液 (20g/L)	称取 20.0g 碳酸铵[$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$], 溶于适量水中, 并用水稀释到 1000mL, 混匀	8.9	一般用途
20	吡啶-N-乙基吗啉-乙酸缓冲溶液	移取 30mL 吡啶, 50mL N-乙基吗啉, (0.4~2.0)mL 乙酸, 加水稀释到 4000mL, 混匀	9.3	柱色谱

甲酸缓冲溶液

(1) 甲酸缓冲溶液 (pH3.3) 取 25mL 甲酸溶液 [$c(\text{HCOOH}) = 2\text{mol/L}$], 加 1 滴酚酞指示液, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 2\text{mol/L}$] 中和, 再加入 75mL 甲酸溶液 [$c(\text{HCOOH}) = 2\text{mol/L}$], 用水稀释至 200mL, 调节至 pH=3.25~3.30, 即得。

(2) 甲酸缓冲溶液 (pH=3.7~3.8) 将 100g 氯化铵溶于 300mL 水, 加 180mL 甲酸, 250mL 氨水, 混匀后稀释至 1000mL。

(3) 甲酸-甲酸钠缓冲溶液 (pH=2.6~4.8)

甲酸溶液 [$c(\text{HCOOH})=0.1\text{mol/L}$]: 移取 5.3mL 无水甲酸 (88%), 用水稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.0g 氢氧化钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-21 比例混合甲酸溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-21 甲酸-甲酸钠缓冲溶液的配制

氢氧化钠溶液/mL	50.0											
甲酸溶液/mL	684	442	294	203	146	110	87.9	73.9	65.1	59.5	56.0	53.8
水	加至 1000mL											
pH(25℃)	2.6	2.8	3.0	3.2	3.4	3.6	3.8	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8

Kolthoff 缓冲溶液 (pH=2.2~12.0)

(1) 柠檬酸二氢钾-柠檬酸缓冲溶液 (pH=2.2~3.6)

柠檬酸二氢钾溶液 [$c(\text{KC}_6\text{H}_7\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 23.0g 柠檬酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

柠檬酸溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 21.0g 柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-22 比例混合柠檬酸二氢钾溶液和柠檬酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-22 柠檬酸二氢钾-柠檬酸缓冲溶液的配制

柠檬酸二氢钾溶液/mL	0.95	1.97	3.00	4.22	5.55	7.0	8.30	9.59
柠檬酸溶液/mL	9.05	8.03	7.00	5.78	5.45	3.0	1.70	0.41
pH(18℃)	2.2	2.4	2.6	2.8	3.0	3.2	3.4	3.6

(2) 柠檬酸二氢钾-盐酸缓冲溶液 (pH=2.2~3.6)

柠檬酸二氢钾溶液 [$c(\text{KC}_6\text{H}_7\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 23.0g 柠檬酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-23 比例混合柠檬酸二氢钾溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-23 柠檬酸二氢钾-盐酸缓冲溶液的配制

柠檬酸二氢钾溶液/mL	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0
盐酸溶液/mL	24.85	21.70	18.40	15.10	11.80	8.60	5.35	2.10
水/mL	0.15	3.30	6.60	9.90	13.20	16.40	19.65	22.90
pH(18℃)	2.2	2.4	2.6	2.8	3.0	3.2	3.4	3.6

III 非标准溶液

(3) 柠檬酸二氢钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=3.8~6.0)

柠檬酸二氢钾溶液 [$c(\text{KC}_6\text{H}_7\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 23.0g 柠檬酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.00g 氢氧化钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-24 比例混合柠檬酸二氢钾溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-24 柠檬酸二氢钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

柠檬酸二氢钾溶液/mL	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0
氢氧化钠溶液/mL	1.0	4.50	8.15	11.85	15.75	19.60	23.35	27.10	30.50	34.00	37.2	40.6
水/mL	24.0	20.50	16.85	13.15	9.25	5.40	1.65	0	0	0	0	0
pH(18℃)	3.8	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8	5.0	5.2	5.4	5.6	5.8	6.0

(4) 丁二酸-硼砂缓冲溶液 (pH=3.0~5.8)

丁二酸溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4)=0.05\text{mol/L}$]: 称取 5.90g 丁二酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O})=0.05\text{mol/L}$]: 称取 19.1g 硼砂 ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-25 比例混合丁二酸溶液和硼砂溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-25 丁二酸-硼砂缓冲溶液的配制

丁二酸溶液/mL	9.86	9.65	9.40	9.05	8.63	8.22	7.78	7.38	7.00	6.65	6.32	6.05	5.79	5.57	5.40
硼砂溶液/mL	0.14	0.35	0.60	0.95	1.37	1.78	2.22	2.62	3.00	3.35	3.68	3.95	4.21	4.43	4.60
pH(18℃)	3.0	3.2	3.4	3.6	3.8	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8	5.0	5.2	5.4	5.6	5.8

(5) 柠檬酸二氢钾-硼砂缓冲溶液 (pH=3.8~6.0)

柠檬酸二氢钾溶液 [$c(\text{KC}_6\text{H}_7\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 23.0g 柠檬酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O})=0.05\text{mol/L}$]: 称取 19.1g 硼砂 ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-26 比例混合柠檬酸二氢钾溶液和硼砂溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-26 柠檬酸二氢钾-硼砂缓冲溶液的配制

柠檬酸二氢钾溶液/mL	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0	25.0
硼砂溶液/mL	0.65	4.4	8.6	13.5	18.0	22.8	27.4	31.2	34.9	38.3	41.7	44.1
水/mL	24.35	20.6	16.4	11.5	7.0	2.2	0	0	0	0	0	0
pH(18℃)	3.8	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8	5.0	5.2	5.4	5.6	5.8	6.0

(6) 磷酸二氢钾-硼砂缓冲溶液 (pH=5.8~9.2)

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 13.6g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}) = 0.05\text{mol/L}$]: 称取 19.1g 硼砂 ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-27 比例混合柠檬酸二氢钾溶液和硼砂溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-27 磷酸二氢钾-硼砂缓冲溶液的配制

磷酸二氢钾溶液/mL	9.21	8.77	8.30	7.78	7.22	6.67	6.23	5.81	5.50	5.17	4.92	4.65	4.30	3.87	3.40	2.76	1.76	0.50
硼砂溶液/mL	0.79	1.23	1.70	2.22	2.78	3.33	3.77	4.19	4.50	4.83	5.08	5.35	5.70	6.13	6.60	7.24	8.25	9.50
pH(18℃)	5.8	6.0	6.2	6.4	6.6	6.8	7.0	7.2	7.4	7.6	7.8	8.0	8.2	8.4	8.6	8.8	9.0	9.2

(7) 硼砂-碳酸钠缓冲溶液 (pH=10.1~11.2)

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}) = 0.05\text{mol/L}$]: 称取 19.1g 硼砂 ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 0.05\text{mol/L}$]: 称取 5.5g 碳酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-28 比例混合硼砂溶液和碳酸钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-28 硼砂-碳酸钠缓冲溶液的配制

硼砂溶液/mL	20.0	15.0	10.0	5.0	0.0
碳酸钠溶液/mL	50.0	50.0	50.0	50.0	50.0
pH(18℃)	10.17	10.32	10.51	10.86	11.24

(8) 盐酸-碳酸钠缓冲溶液 (pH=11.0~12.0)

盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 0.1\text{mol/L}$]: 称取 10.6g 碳酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-29 比例混合盐酸溶液和碳酸钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-29 盐酸-碳酸钠缓冲溶液的配制

盐酸溶液/mL	50.0	50.0	50.0	50.0	50.0	50.0
碳酸钠溶液/mL	8.26	12.00	17.34	24.50	33.3	43.2
水/mL	41.74	38.00	32.66	25.50	16.7	6.8
pH(18℃)	11.0	11.2	11.4	11.6	11.8	12.0

邻苯二甲酸氢钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH5.6)

称取 10g 邻苯二甲酸氢钾, 加水 900mL, 搅拌使其溶解, 用氢氧化钠溶液 (必要时用稀盐酸) 调节至 pH5.6, 加水稀释至 1000mL, 混匀, 即得。

邻苯二甲酸氢钾缓冲溶液 (pH3.0)

取 50mL 邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4) = 0.1\text{mol/L}$] 于 100mL 容量瓶中, 加

Ⅲ 非标准溶液

入 22.3mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]，用水稀释至刻度、摇匀。

磷酸盐缓冲溶液

(1) 磷酸盐缓冲溶液 (pH2.0)

甲液：称取 16.6mL 磷酸，加水至 1000mL，摇匀。

乙液：称取 71.63g 磷酸氢二钠，加水溶解并稀释至 1000mL，摇匀。

取上述 72.5mL 甲液与 27.5mL 乙液，混匀，即得。

(2) 磷酸盐缓冲溶液 (pH2.5) 称取 100g 磷酸二氢钾，加 800mL 水，用盐酸调节至 pH2.5，用水稀释至 1000mL，即得。

(3) 磷酸盐缓冲溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.1\text{mol/L}$](pH4.5) 准确称取 13.6g 磷酸二氢钾溶解于蒸馏水，并定容至 1000mL。置 4℃ 冰箱中保存。

(4) 磷酸盐缓冲溶液 (pH5.0) 移取一定量磷酸二氢钠溶液 [$c(\text{NaH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$]，用氢氧化钠溶液调节至 pH5.0，即得。

(5) 磷酸盐缓冲溶液 (pH5.25) 将磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=2\text{mol/L}$] 与磷酸氢二钾溶液 [$c(\text{K}_2\text{HPO}_4)=2\text{mol/L}$] 等体积混合。得到 pH5.25 的缓冲溶液。

(6) 磷酸盐缓冲溶液 (pH5.5) 将 83.65g 二水合磷酸二氢钠和 8.05g 磷酸氢二钠溶于不含二氧化碳的水中，并稀释至 1000mL。

(7) 磷酸盐缓冲溶液 (pH5.8) 称取 8.34g 磷酸二氢钾与 0.87g 磷酸氢二钠，加水使溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

(8) 磷酸盐缓冲溶液 (pH5.8) 称取 68g 磷酸二氢钾及 7.6g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$) 溶于水中，稀释到 1000mL，混匀，置于冰箱中保存。

(9) 磷酸盐缓冲溶液 (pH6.0) 取 5.6mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 和 50mL 磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.1\text{mol/L}$] 混合。

(10) 磷酸盐缓冲溶液 (pH 6.0±0.1) 称取 3.5g 无水磷酸二氢钾及 16.73g 无水磷酸氢二钾溶于水中，定容 1000mL，混匀。

(11) 磷酸盐缓冲溶液 (pH6.5) 称取 4.84g 的磷酸氢二钾 (K_2HPO_4)，9.82g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4)，溶于水中，加 20mL 乙腈，用水定容至 1000mL，混匀，用氢氧化钾溶液 (200g/L) 调节至 pH6.5。

(12) 磷酸盐缓冲溶液 (pH6.5) 称取 0.68g 磷酸二氢钾，加 15.2mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]，用水稀释至 100mL，即得。

(13) 磷酸盐缓冲溶液 (pH6.6) 称取 1.74g 磷酸二氢钠、2.7g 磷酸氢二钠与 1.7g 氯化钠，加水溶解，稀释到 400mL，即得。

(14) 磷酸盐缓冲溶液 (pH6.8) 取 250mL 磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$]，加 118mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$]，用水稀释至 1000mL，摇匀，即得。

(15) 磷酸盐缓冲溶液 (含胰酶)(pH6.8) 称取 6.8g 磷酸二氢钾，加 500mL 水溶解，用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 调节至 pH6.8，另取 10g 胰酶，加水适量使溶解，将两溶液混合后，用水稀释至 1000mL，即得。

(16) 磷酸铵缓冲溶液 [$c(\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4)=0.01\text{mol/L}$](pH7.0) 溶解 1.15g 磷酸二氢铵 ($\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$) 于约 950mL 水中，用稀氨水调节至 pH7.0，并用水稀释到 1000mL，临用时现配。

(17) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.0) 取 13.62g 磷酸二氢钾和 2.36g 氢氧化钠, 用水溶解并定容至 1000mL, 混匀。

(18) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.0) 称取 0.68g 磷酸二氢钠, 加 29.1mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$], 用水稀释至 100mL, 即得。

(19) 磷酸盐缓冲溶液 (pH=7.1±0.1)

磷酸氢二钠溶液: 称取 35.81g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$), 溶解于水中, 并稀释至 500mL。

磷酸二氢钠溶液: 称取 5.52g 磷酸二氢钠 ($\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$), 溶解于水中并稀释至 200mL。

磷酸盐缓冲溶液: 取 400mL 磷酸氢二钠溶液、100mL 磷酸二氢钠溶液及 9g 氯化钠, 充分溶解并加水至 1000mL。

(20) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.2) 称取 1.45g 磷酸氢二钠 (含 12 个结晶水)、0.1g 磷酸二氢钾 (无水), 8.0g 氯化钠, 溶于水中, 并定容至 1000mL。

(21) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.2) 取 50mL 磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$] 与 35mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$], 加新沸过的冷水稀释至 200mL, 摇匀, 即得。

(22) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.2) 称取 1.45g 磷酸氢二钠 (含 12 个结晶水)、0.1g 磷酸二氢钾 (无水), 8.0g 氯化钠, 溶于水中, 并定容至 1000mL。

(23) 磷酸盐缓冲溶液 (Butterfield 氏) 磷酸盐缓冲稀释液 (pH7.2) 称取 34.0g 磷酸二氢钾溶于 500mL 蒸馏水中, 用 175mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 约调至 pH7.2。用蒸馏水加至 1000mL 储存于冰箱。

稀释液: 取 1.25mL 储存液, 用蒸馏水稀释至 1000mL。

(24) 无菌磷酸盐缓冲溶液 (pH7.2) 称取 25.8g 磷酸氢二钠与 4.4g 磷酸二氢钠, 加水稀释至 1000mL, 121℃ 灭菌 20min。

(25) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.3) 称取 1.9734g 磷酸氢二钠与 0.2245g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 调节 pH 值至 7.3, 即得。

(26) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.4) 称取 1.36g 磷酸二氢钾, 加 79mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$], 用水稀释至 200mL, 即得。

(27) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.4) 称取 0.2g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4), 2.9g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$), 8.0g 氯化钠 (NaCl), 0.2g 氯化钾 (KCl), 加蒸馏水溶解并稀释至 1000mL。

(28) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.4) 取 81mL 磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.02\text{mol/L}$] 与 19mL 磷酸二氢钠溶液 [$c(\text{NaH}_2\text{PO}_4)=0.02\text{mol/L}$] 混合。

(29) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.5) 分别移取 68mL 磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$]、32mL 磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.2\text{mol/L}$], 混匀, 调至 pH7.5。移取 10mL 上述溶液置于 1000mL 容量瓶中, 加入 2mL 氯化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$], 用水定容至刻度, 混匀。

(30) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.6) 称取 27.22g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 取 50mL, 加 42.4mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$], 用水稀释至 200mL, 即得。

III 非标准溶液

(31) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.6)

溶液 1: 称取 45.646g 磷酸氢二钾 ($K_2HPO_4 \cdot 3H_2O$), 溶于 1000mL 水中。

溶液 2: 称取 27.218g 磷酸二氢钾, 溶于 1000mL 水中。

用溶液 2 调节溶液 1 至 $pH=7.55 \pm 0.05$ (约 80mL 溶液 1 加 20mL 溶液 2, 混合成约 100mL pH7.6 的溶液)。

(32) 索伦逊磷酸盐缓冲溶液 (pH7.7)

甲液: 称取 11.876g 磷酸氢二钠溶于 1000mL 水中。

乙液: 称取 9.078g 磷酸二氢钾溶于 1000mL 水中。

临用时, 甲、乙液按 9:1 混合。

(33) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.8) 将 2.78g 磷酸二氢钠和 25.6g 磷酸氢二钠溶于水中, 稀释到 1000mL, 混匀。

(34) 磷酸盐缓冲溶液 (pH7.8)

甲液: 称取 35.9g 磷酸氢二钠, 加水溶解, 并稀释至 500mL。

乙液: 称取 2.76g 磷酸二氢钠, 加水溶解, 并稀释至 100mL。

移取 91.5mL 上述甲液与 8.5mL 乙液混合, 摇匀, 即得。

(35) 磷酸盐缓冲溶液 ($pH=7.8 \sim 8.0$) 称取 5.59g 磷酸氢二钾与 0.41g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 并稀释到 1000mL, 即得。

(36) 磷酸盐缓冲溶液 ($pH=7.9 \pm 0.1$) 准确称取 0.523g 无水磷酸二氢钾和 16.73g 无水磷酸氢二钾, 溶解于 1000mL 水中, 混匀。

(37) 磷酸二氢钾-氢氧化钾缓冲溶液 ($pH=8.0 \pm 0.1$) 称取 13.3g 无水磷酸二氢钾, 加入 900mL 水溶解, 再加入 100mL 氢氧化钾溶液 (62g/L), 混匀。若需要制备成无菌溶液, 则于 121°C 高压灭菌 15min。

(38) 磷酸盐缓冲溶液 (pH8.0) 称取 33.46g 无水磷酸氢二钾, 1.046g 无水磷酸二氢钾, 溶于水中, 并定容至 1000mL。

(39) 磷酸盐缓冲溶液 (pH8.0) 称取 16.73g 无水磷酸氢二钾及 0.53g 无水磷酸二氢钾, 溶于水, 定容至 1000mL, 混匀。

(40) 磷酸盐混合缓冲溶液 (pH9.2)

① 取 2.29mL 冰醋酸、2.33g 磷酸 (含量 85%)、2.48g 硼酸, 用蒸馏水溶解后定容至 1000mL;

② 将一定量的①与等量的氢氧化钠溶液 [$c(NaOH)=0.2mol/L$] 混合;

③ 取 30mL 溶液②, 加入 70mL 甲醇, 混合即成。

磷酸氢二钠-柠檬酸缓冲溶液

(1) 磷酸氢二钠-柠檬酸缓冲溶液 (pH3.0) 将 158.9mL 柠檬酸溶液 [$c(C_6H_8O_7)=0.1mol/L$] 和 41.1mL 磷酸氢二钠溶液 [$c(Na_2HPO_4)=0.2mol/L$] 混合配制。

(2) 磷酸氢二钠-柠檬酸缓冲溶液 (pH4.0)

甲液: 称取 21g 柠檬酸或 19.2g 无水柠檬酸, 加水溶解, 稀释成 1000mL, 置冰箱内保存。

乙液: 称取 71.63g 磷酸氢二钠, 加水溶解, 稀释成 1000mL。

取 61.45mL 上述甲液与 38.55mL 乙液混合, 摇匀, 即得。

磷酸-三乙胺缓冲溶液 (pH3.2)

取 4mL 乙酸, 7mL 三乙胺, 加甲醇溶液 (50%) 稀释至 1000mL, 用磷酸调节至 pH3.2, 即得。

磷酸盐-生理盐水缓冲溶液 (PBS; pH9.0)

称取 1.42g 无水磷酸氢二钠, 8.5g 氯化钠溶于 1000mL 蒸馏水中, 用酸度计测定其 pH 值至 9.0 以上即可, 必要时可用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 调整至 pH9.1。

六次甲基四胺-盐酸缓冲溶液 (pH5.5)

称取 30.0g 六次甲基四胺, 置于烧杯中, 加 50mL 水溶解; 加 12mL 盐酸溶液, 用水稀释到 100mL, 混匀, 用盐酸溶液调节至 pH 为 5.5, 即得。

氯化钠缓冲溶液 (20g/L; pH=5.9~6.2)

称取 20.0g 氯化钠溶于水中, 加入 0.754g 磷酸二氢钾 (KH_2PO_4) 和 0.246g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$), 用水稀释至 1000mL, pH=5.9~6.2。

Mcllvaine 缓冲液 (pH4)

称取 27.6g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$)、12.9g 柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$)、37.2g 乙二胺四乙酸二钠盐, 用水溶解后稀释, 并定容至 1000mL。

磷酸氢二钠-柠檬酸 (Mcllvaine) 缓冲溶液 (pH=2.2~8.0)

(1) 磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 28.4g 磷酸氢二钠 (Na_2HPO_4), 加水溶解, 稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 柠檬酸溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 21.0g 柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释至 1000mL, 混匀。

[配制] 按表 3-30 比例混合磷酸氢二钠溶液和柠檬酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-30 磷酸氢二钠-柠檬酸缓冲溶液的配制

磷酸氢二钠 溶液/mL	柠檬酸溶液 /mL	pH	磷酸氢二钠 溶液/mL	柠檬酸溶液 /mL	pH
0.4	19.60	2.2	8.28	12.72	4.2
1.24	18.76	2.4	8.82	11.18	4.4
2.18	17.82	2.6	9.35	10.65	4.6
3.17	16.83	2.8	9.86	10.14	4.8
4.11	15.89	3.0	10.30	9.70	5.0
4.94	15.06	3.2	10.72	9.28	5.2
5.70	14.30	3.4	11.15	8.85	5.4
6.44	13.56	3.6	11.60	8.40	5.6
7.10	12.90	3.8	12.09	7.91	5.8
7.71	12.29	4.0	12.63	7.37	6.0

III 非标准溶液

续表

磷酸氢二钠 溶液/mL	柠檬酸溶液 /mL	pH	磷酸氢二钠 溶液/mL	柠檬酸溶液 /mL	pH
13.22	6.78	6.2	17.39	2.61	7.2
13.85	6.15	6.4	18.17	1.83	7.4
14.55	5.45	6.6	18.73	1.27	7.6
15.45	4.55	6.8	19.15	0.85	7.8
16.47	3.53	7.0	19.45	0.55	8.0

碳酸钠-碳酸氢钠 (Menzel) 缓冲溶液 (pH=8.9~11.5)

(1) 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液 (pH=9.47~11.54)

碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 21.2g 无水碳酸钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

碳酸氢钠溶液 [$c(\text{NaHCO}_3)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 16.8g 碳酸氢钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

[配制] 按表 3-31 比例混合碳酸钠溶液和碳酸氢钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-31 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液的配制

碳酸钠溶液[$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.2\text{mol/L}$]/mL	2.5	4.0	5.0	6.0	7.5	9.0	10.0
碳酸氢钠溶液[$c(\text{NaHCO}_3)=0.2\text{mol/L}$]/mL	7.5	6.0	5.0	4.0	2.5	1.0	0
pH(18℃)	9.47	9.73	9.90	10.08	10.35	10.77	11.54

(2) 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液 (pH=9.83~10.16)

碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 10.6g 无水碳酸钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

碳酸氢钠溶液 [$c(\text{NaHCO}_3)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 8.4g 碳酸氢钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

[配制] 按表 3-32 比例混合碳酸钠溶液和碳酸氢钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-32 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液的配制

碳酸钠溶液[$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.1\text{mol/L}$]/mL	4.0	5.0	6.25
碳酸氢钠溶液[$c(\text{NaHCO}_3)=0.1\text{mol/L}$]/mL	6.0	5.0	3.75
pH(18℃)	9.83	9.97	10.16

(3) 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液 (pH=9.50~11.23)

碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.05\text{mol/L}$]: 称取 5.3g 无水碳酸钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

碳酸钠氢溶液 [$c(\text{NaHCO}_3)=0.05\text{mol/L}$]: 称取 4.2g 碳酸氢钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

[配制] 按表 3-33 比例混合碳酸钠溶液和碳酸氢钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-33 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液的配制

碳酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.05\text{mol/L}]/\text{mL}$	2.0	3.3	4.0	5.0	6.7	8.0	10.0
碳酸氢钠溶液 $[c(\text{NaHCO}_3)=0.05\text{mol/L}]/\text{mL}$	8.0	6.7	6.0	5.0	3.3	2.0	0
pH(18℃)	9.50	9.79	9.94	10.10	10.33	10.54	11.23

(4) 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液 (pH=8.94~11.37)

碳酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.02\text{mol/L}]$: 称取 2.12g 无水碳酸钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

碳酸氢钠溶液 $[c(\text{NaHCO}_3)=0.02\text{mol/L}]$: 称取 1.68g 碳酸氢钠, 溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀。

[配制] 按表 3-34 比例混合碳酸钠溶液和碳酸氢钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-34 碳酸钠-碳酸氢钠缓冲溶液的配制

碳酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.02\text{mol/L}]/\text{mL}$	1.0	2.5	4.0	5.0	6.0	7.5	9.0	10.0
碳酸氢钠溶液 $[c(\text{NaHCO}_3)=0.02\text{mol/L}]/\text{mL}$	9.0	7.5	6.0	5.0	4.0	2.5	1.0	0
pH(18℃)	8.94	9.37	9.62	9.80	9.95	10.18	10.58	11.37

Michaelis 缓冲溶液 (pH=1.4~11.0)

(1) 酒石酸-酒石酸钠缓冲溶液 (pH=1.4~4.5)

酒石酸溶液 $[c(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6)=0.1\text{mol/L}]$: 称取 16.8g 酒石酸 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

酒石酸钠溶液 $[c(\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6)=0.1\text{mol/L}]$: 称取 23.0g 酒石酸钠 ($\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-35 比例混合酒石酸溶液和酒石酸钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-35 酒石酸-酒石酸钠缓冲溶液的配制

酒石酸溶液/mL	32	16	8	4	2	1	1	1	1	1	1
酒石酸钠溶液/mL	1	1	1	1	1	1	2	4	8	16	32
pH	1.4	1.7	2.0	2.4	2.7	3.0	3.3	3.6	3.8	4.2	4.5

(2) 乳酸-乳酸钠缓冲溶液 (pH=2.3~5.3)

乳酸溶液 $[c(\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3)=0.1\text{mol/L}]$: 称取 9.01g 乳酸 ($\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

乳酸钠溶液 $[c(\text{NaC}_3\text{H}_5\text{O}_3)=0.1\text{mol/L}]$: 称取 11.2g 乳酸钠 ($\text{NaC}_3\text{H}_5\text{O}_3$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-36 比例混合乳酸溶液和乳酸钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-36 乳酸-乳酸钠缓冲溶液的配制

乳酸溶液/mL	32	16	8	4	2	1	1	1	1	1	1
乳酸钠溶液/mL	1	1	1	1	1	1	2	4	8	16	32
pH	2.3	2.61	2.9	3.2	3.5	3.8	4.17	4.45	4.7	5.0	5.3

III 非标准溶液

(3) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH=3.2~6.2)

乙酸溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2)=0.1\text{mol/L}$]: 移取 5.89mL 冰醋酸于 1000mL 水中, 混匀, 即得。

乙酸钠溶液 [$c(\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 8.21g 无水乙酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-37 比例混合乙酸溶液和乙酸钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-37 乙酸-乙酸钠缓冲溶液的配制

乙酸溶液/mL	32	16	8	4	2	1	1	1	1	1	1
乙酸钠溶液/mL	1	1	1	1	1	1	2	4	8	16	32
pH	3.19	3.5	3.8	4.1	4.4	4.7	5.0	5.3	5.6	5.9	6.22

(4) 磷酸二氢钾-磷酸氢二钠缓冲溶液 (pH=5.2~8.3)

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.0334\text{mol/L}$]: 称取 4.54g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.0334\text{mol/L}$]: 称取 4.74g 无水磷酸氢二钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-38 比例混合磷酸二氢钾溶液和磷酸氢二钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-38 磷酸二氢钾-磷酸氢二钠缓冲溶液的配制

磷酸二氢钾溶液/mL	32	16	8	4	2	1	1	1	1	1	1
磷酸氢二钠溶液/mL	1	1	1	1	1	1	2	4	8	16	32
pH	5.2	5.5	5.8	6.1	6.4	6.7	7.0	7.3	7.7	8.0	8.3

(5) 氯化铵-氨水缓冲溶液 (pH=8.0~11.0)

氯化铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{Cl})=0.1\text{mol/L}$]: 称取 5.35g 氯化铵, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氨溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=0.1\text{mol/L}$]: 移取 6.67mL 氨水于 1000mL 水中, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-39 比例混合氯化铵溶液和氨溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-39 氯化铵-氨缓冲溶液的配制

氯化铵溶液/mL	32	16	8	4	2	1	1	1	1	1	1
氨水溶液/mL	1	1	1	1	1	1	2	4	8	16	32
pH	8.0	8.3	8.58	8.89	9.1	9.5	9.8	10.1	10.4	10.7	11.0

(6) 二乙基巴比妥酸钠-乙酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH=7.0~2.6)

二乙基巴比妥酸钠-乙酸钠溶液 [$c(\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}_2\text{NaO}_3)=0.143\text{mol/L}$]: 分别称取 29.4g 二乙基巴比妥酸钠, 11.7g 无水乙酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氯化钠溶液 (85g/L): 称取 85g 氯化钠加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-40 比例混合二乙基巴比妥酸钠-乙酸钠溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-40 二乙基巴比妥酸钠-乙酸钠-盐酸缓冲溶液的配制

二乙基巴比妥酸钠-乙酸钠溶液/mL	氯化钠溶液/mL	盐酸溶液/mL	水/mL	pH(25℃)
5	2	0	18.0	(9.64)
5	2	0.25	17.75	9.16
5	2	0.5	17.50	8.90
5	2	0.75	17.25	8.68
5	2	1.0	17.0	8.55
5	2	2.0	16.0	8.18
5	2	3.0	15.0	7.90
5	2	4.0	14.0	7.66
5	2	5.0	13.0	7.42
5	2	5.5	12.5	7.25
5	2	6.0	12.0	7.00
5	2	6.5	11.5	6.75
5	2	7	11.1	6.12
5	2	8	10	5.32
5	2	9	9	4.93
5	2	10	8	4.66
5	2	11	7	4.33
5	2	12	6	4.13
5	2	13	5	3.88
5	2	14	4	3.62
5	2	15	3	3.20
5	2	16	2	2.62

(7) 二乙基巴比妥酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH=6.4~9.8)

① 二乙基巴比妥酸钠溶液 [$c(\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}_2\text{NaO}_3)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 20.6g 二乙基巴比妥酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

② 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-41 比例混合二乙基巴比妥酸钠溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

(8) 二甲基氨基乙酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH=8.6~10.5)

① 二甲基氨基乙酸钠溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_8\text{NO}_2\text{Na})=0.2\text{mol/L}$]: 称取 26.0g 二甲基氨基乙酸钠 ($\text{C}_4\text{H}_8\text{NO}_2\text{Na}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

② 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

Ⅲ 非标准溶液

表 3-41 二乙基巴比妥酸钠-盐酸缓冲溶液的配制

二乙基巴比妥酸钠溶液/mL	盐酸溶液/mL	pH(25℃)
5.10	4.90	(6.40)
5.14	4.86	(6.60)
5.22	4.78	6.80
5.36	4.64	7.00
5.54	4.46	7.20
5.81	4.19	7.40
6.15	3.85	7.60
6.22	3.38	7.80
7.16	2.84	8.00
7.69	2.31	8.20
8.23	1.77	8.40
8.71	1.29	8.60
9.08	0.92	8.80
9.36	0.64	9.00
9.52	0.48	9.20
9.74	0.26	9.40
9.85	0.15	9.60
9.93	0.07	(9.80)

[配制] 按表 3-42 比例混合二甲基氨基乙酸钠溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-42 二甲基氨基乙酸钠-盐酸缓冲溶液的配制

二甲基氨基乙酸钠溶液/mL	盐酸溶液/mL	水/mL	pH(25℃)
10	0.2	9.8	10.58
10	0.3	9.7	10.42
10	0.4	9.6	10.28
10	0.5	9.5	10.16
10	0.6	9.4	10.05
10	0.7	9.3	9.96
10	0.8	9.2	9.87
10	0.9	9.1	9.79
10	1.0	9.0	9.70
10	1.1	8.9	9.60
10	1.2	8.8	9.50
10	1.3	8.7	9.39
10	1.4	8.6	9.28

续表

二甲基氨基乙酸钠溶液/mL	盐酸溶液/mL	水/mL	pH(25℃)
10	1.5	8.5	9.17
10	1.6	8.4	9.05
10	1.7	8.3	8.85
10	1.8	8.2	8.60

尿素缓冲溶液 (pH6.9~7.0)

称取 4.45g 磷酸氢二钠和 3.40g 磷酸二氢钾溶于水, 并稀释至 1000mL, 再将 30g 尿素溶在此缓冲溶液中, 可保存 1 个月。

柠檬酸-柠檬酸三钠缓冲溶液 (pH=5.5~6)

称取 270g 柠檬酸三钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 和 24g 柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 用水溶解, 稀释至 1000mL, 混匀。

柠檬酸盐-氢氧化钠缓冲溶液 (pH6.2)

移取柠檬酸水溶液 (21g/L), 用氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节至 pH6.2, 即得。

柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH=2.2~6.4)

(1) 柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH2.2) 称取 19.6g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中, 加 16.5mL 浓盐酸, 用水稀释到 1000mL, 用浓盐酸或氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节至 pH2.2。

(2) 柠檬酸钠-盐酸缓冲液 (pH3.3) 称取 19.6g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中, 加 12mL 浓盐酸, 用水稀释到 1000mL, 用浓盐酸或氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节至 pH3.3。

(3) 柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH4.0) 称取 19.6g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于适量水中, 加 9mL 浓盐酸用水稀释到 1000mL, 用浓盐酸或氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节至 pH4.0。

(4) 柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH5.5) 称取 59g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_9\text{H}_3\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 及 20g 硝酸钾于 1000mL 容量瓶中, 加入 800mL 水溶解, 加入 3mL 溴甲酚氯指示液, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$] 中和至指示剂刚变为蓝绿色, 用水稀释到刻度。

(5) 柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH6.4) 称取 19.6g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 和 46.8g 氯化钠 (优级纯), 溶于适量水中, 用水稀释到 1000mL, 用浓盐酸或氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节至 pH6.4。

硼酸-氯化钠-硼砂 (Palitzsch) 缓冲溶液 (pH=6.7~9.2)

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)=0.05\text{mol/L}$]: 称取 19.1g 硼砂, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

硼酸 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.2\text{mol/L}$]-氯化钠 [$c(\text{NaCl})=0.05\text{mol/L}$] 溶液: 分别称取 24.6g 硼酸, 2.92g 氯化钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

III 非标准溶液

[配制] 按表 3-43 比例混合硼砂溶液和硼酸 (0.2mol/L)-氯化钠 (0.05mol/L) 溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-43 硼酸-氯化钠-硼砂缓冲溶液的配制

硼砂溶液/mL	硼酸-氯化钠溶液/mL	pH(18℃)	硼砂溶液/mL	硼酸-氯化钠溶液/mL	pH(18℃)
0.3	9.7	6.77	4.0	6.5	8.31
0.6	9.4	7.09	4.5	5.5	8.41
1.0	9.0	7.36	5.0	5.0	8.51
1.5	8.5	7.60	5.5	4.5	8.60
2.0	8.0	7.78	6.0	4.0	8.69
2.3	7.7	7.88	7.0	3.0	8.84
2.5	7.5	7.94	8.0	2.0	8.98
3.0	7.0	8.08	9.0	1.0	9.11
3.5	6.5	8.20	10.0	0	9.24

硼酸盐缓冲溶液

(1) 硼酸缓冲溶液 (pH10.0) 称取 6.183g 硼酸溶于约 600mL 水中, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 调整 pH10.0 后, 加水定容至 1000mL, 混匀。

(2) 硼酸钾缓冲溶液 (pH10.5) 将 2.5g 硼酸溶于 80mL 水中, 用氢氧化钾溶液 (500g/L) 调至 pH10.5, 用水定容至 100mL, 混匀。

(3) 硼酸盐碱性缓冲溶液 (pH11.0) 将 76g 四硼酸钾溶于 400mL 水中, 用氢氧化钾溶液 (500g/L) 调至 pH11.0, 用水定容至 500mL, 混匀。

硼砂-氯化钙缓冲溶液 (pH8.0)

将 0.572g 硼砂与 2.94g 氯化钙, 加 800mL 水溶解后, 用 2.5mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 调节至 pH8.0, 加水稀释至 1000mL, 即得。

硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液

(1) 硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH8.3) 将 125mL 硼酸溶液 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.4\text{mol/L}$]; 125mL 氯化钾溶液 [$c(\text{KCl})=0.4\text{mol/L}$]; 40mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.2\text{mol/L}$] 混合, 并用蒸馏水稀释到 1000mL。

(2) 硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH9.0) 称取 3.09g 硼酸, 加 500mL 氯化钾溶液 [$c(\text{KCl})=0.1\text{mol/L}$] 溶解, 再加 210mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$], 即得。

硼酸钡-氢氧化钡缓冲溶液 (95℃, pH=10.6±0.15)

将 25.0g $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ (新制备的) 溶于水中, 稀释到 500mL。单独溶解 11.0g 硼酸 (H_3BO_3), 并稀释到 500mL。将两种溶液加热到 50℃, 混合, 搅拌, 过滤并把滤液保存在塞紧的容器中。

硼砂-碳酸钠缓冲溶液 (pH=10.8~11.2)

称取 5.30g 无水碳酸钠,加水溶解,稀释到 1000mL;另取 1.91g 硼砂,加水溶解成 100mL。临用前取 973mL 碳酸钠溶液与 27mL 硼砂溶液,混匀,即得。

普通缓冲溶液 (pH=0~13)

普通缓冲溶液配制方法见表 3-44。

表 3-44 普通缓冲溶液的配制

pH	缓冲溶液名称	配制方法
0	盐酸缓冲溶液 $[c(\text{HCl})=1\text{mol/L}]$	移取 83.3mL 盐酸于适量水中,加水稀释到 1000mL,混匀
1	盐酸缓冲溶液 $[c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}]$	移取 8.3mL 盐酸于适量水中,加水稀释到 1000mL
2	盐酸缓冲溶液 $[c(\text{HCl})=0.01\text{mol/L}]$	移取 10mL 盐酸溶液(1.0mol/L)于适量水中,加水稀释到 1000mL,混匀
3.6	乙酸-乙酸钠缓冲溶液	称取 8g 乙酸钠($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$),溶于适量水中,加 134mL 乙酸溶液(6mol/L),加水稀至 500mL,混匀
4.0	乙酸-乙酸钠缓冲溶液	称取 20g 乙酸钠($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)溶于适量水中,加 134mL 乙酸溶液(6mol/L),加水稀至 500mL,混匀
4.5	乙酸-乙酸钠缓冲溶液	称取 32g 乙酸钠($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)溶于适量水中,加 68mL 乙酸溶液(6mol/L),加水稀至 500mL,混匀
5.0	乙酸-乙酸钠缓冲溶液	称取 50g 乙酸钠($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)溶于适量水中,加 34mL 乙酸溶液(6mol/L),加水稀至 500mL,混匀
5.7	乙酸-乙酸钠缓冲溶液	称取 100g 乙酸钠($\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)溶于适量水中,加 13mL 乙酸溶液(6mol/L),加水稀至 500mL,混匀
7	乙酸铵缓冲溶液	称取 77g 乙酸铵($\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$),用水溶解后,稀释至 500mL,混匀
7.5	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 60g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 1.4mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
8.0	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 50g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 3.5mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
8.5	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 40g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 8.8mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
9.0	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 35g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 24mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
9.5	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 30g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 65mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
10.0	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 27g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 197mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
10.5	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 9g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 175mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
11	氨-氯化铵缓冲溶液	称取 3g 氯化铵(NH_4Cl),溶于适量水中,加 207mL 氨水(15mol/L),稀释至 500mL,混匀
12	氢氧化钠缓冲溶液 $[c(\text{NaOH})=0.01\text{mol/L}]$	称取 0.4g 氢氧化钠,溶于适量水中,用水稀释至 1000mL,混匀
13	氢氧化钠缓冲溶液 $[c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}]$	称取 4.0g 氢氧化钠,溶于适量水中,用水稀释至 1000mL,混匀

三羟甲基氨基甲烷缓冲溶液

(1) 三羟甲基氨基甲烷缓冲溶液 (pH8.0) 称取 12.14g 三羟甲基氨基甲烷,加 800mL

III 非标准溶液

水，搅拌溶解，并稀释至 1000mL，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 调节至 pH8.0，即得。

(2) 三羟甲基氨基甲烷缓冲溶液 (pH8.1) 称取 0.249g 氯化钙，加 40mL 三羟甲基氨基甲烷溶液 [$c(\text{C}_4\text{H}_{11}\text{NO}_3)=0.2\text{mol/L}$] 溶解，用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 调节至 pH8.1，加水稀释至 1000mL，即得。

(3) 三羟甲基氨基甲烷缓冲溶液 (pH9.0) 称取 6.06g 三羟甲基氨基甲烷，加 3.65g 盐酸赖氨酸、5.8g 氯化钠、0.37g 乙二胺四乙酸二钠，再加水溶解并稀释成 1000mL，调节 pH 值至 9.0，即得。

Sørensen 缓冲溶液 (pH=1.0~12.9)

(1) 甘氨酸-氯化钠-盐酸缓冲溶液 (pH=1.0~4.6)

甘氨酸-氯化钠溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)=0.1\text{mol/L}$]， [$c(\text{NaCl})=0.1\text{mol/L}$]：分别称取 5.85g 氯化钠，7.51g 甘氨酸，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.2\text{mol/L}$]：移取 16.7mL 盐酸于适量水中，加水稀释到 1000mL，混匀，即得。

[配制] 按表 3-45 比例混合甘氨酸-氯化钠溶液和盐酸溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-45 甘氨酸-氯化钠-盐酸缓冲溶液的配制

甘氨酸-氯化钠溶液/mL	0.0	1.0	2.0	3.0	4.0	5.0	6.0	7.0	8.0	9.0	9.5
盐酸溶液/mL	10.0	9.0	8.0	7.0	6.0	5.0	4.0	3.0	2.0	1.0	0.5
pH(18℃)	1.04	1.15	1.25	1.42	1.65	1.93	2.28	2.61	2.92	2.34	4.68

(2) 甘氨酸-氯化钠-氢氧化钠缓冲溶液 (pH8.5~12.9)

甘氨酸-氯化钠溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2)=0.1\text{mol/L}$]， [$c(\text{NaCl})=0.1\text{mol/L}$]：分别称取 5.85g 氯化钠，7.51g 甘氨酸，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]：称取 4.0g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中，混匀。

[配制] 按表 3-46 比例混合甘氨酸-氯化钠溶液和氢氧化钠溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-46 甘氨酸-氯化钠-氢氧化钠缓冲溶液的配制

甘氨酸-氯化钠溶液/mL	9.5	9.0	8.0	7.0	6.0	5.5	5.1	5.0	4.9	4.5	4.0	3.0	2.0	1.0	
氢氧化钠溶液/mL	0.5	1.0	2.0	3.0	4.0	4.5	4.9	5.0	5.1	5.5	6.0	7.0	8.0	9.0	
pH	10℃	8.75	9.10	9.45	9.90	10.34	10.68	11.29	11.35	11.80	12.34	12.65	12.92	13.12	13.23
	20℃	8.53	8.88	9.31	9.66	10.09	10.42	11.01	11.25	11.51	12.04	12.33	12.60	12.79	12.90
	30℃	8.32	8.67	9.08	9.42	9.83	10.17	10.74	10.97	11.22	11.74	12.03	12.29	12.47	12.57
	40℃	8.12	8.45	8.85	9.18	9.58	9.91	10.46	10.70	10.93	11.44	12.72	11.98	12.15	12.25

(3) 柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液 (pH=1.0~5.0)

柠檬酸钠溶液 [$c(\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$]：称取 35.8g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 5\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$)，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]：吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[配制] 按表 3-47 比例混合柠檬酸钠溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-47 柠檬酸钠-盐酸缓冲溶液的配制

柠檬酸钠溶液/mL	0.0	1.0	2.0	3.0	3.33	4.0	4.5	4.75	5.0	5.5	6.0	7.0	8.0	9.0	9.5	10.0
盐酸溶液/mL	10.0	9.0	8.0	7.0	6.67	6.0	5.5	5.25	5.0	4.5	4.0	3.0	2.0	1.0	0.5	0.0
pH(18℃)	1.04	1.17	1.42	1.93	2.27	2.97	3.36	3.53	3.69	3.95	4.16	4.45	4.65	4.83	4.89	4.96

(4) 柠檬酸钠-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=4.9~6.7)

柠檬酸钠溶液 [$c(\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7) = 0.1\text{mol/L}$]: 称取 35.8g 柠檬酸钠 ($\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 5\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.00g 氢氧化钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-48 比例混合柠檬酸钠溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-48 柠檬酸钠-氢氧化钠缓冲溶液的配制

柠檬酸钠溶液/mL		10.0	9.5	9.0	8.0	7.0	6.0	5.5	5.25
氢氧化钠溶液/mL		0.0	0.5	1.0	2.0	3.0	4.0	4.5	4.75
pH	10℃	4.93	4.99	5.08	5.27	5.53	5.94	6.30	6.65
	20℃	4.96	5.02	5.11	5.31	5.57	5.98	6.34	6.69
	30℃	5.00	5.06	5.15	5.35	5.60	6.01	6.37	6.72
	40℃	5.04	5.10	5.19	5.39	5.64	6.04	6.41	6.76

(5) 硼砂-盐酸缓冲溶液 (pH=7.6~9.2)

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7) = 0.2\text{mol/L}$]: 称取 76.2g 硼砂, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.1\text{mol/L}$]: 吸取 8.3mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

[配制] 按表 3-49 比例混合硼砂溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-49 硼砂-盐酸缓冲溶液的配制

硼砂溶液/mL		10.0	9.5	9.0	8.5	8.0	7.5	7.0	6.5	6.0	5.75	5.5	5.25
盐酸溶液/mL		0.0	0.5	1.0	1.5	2.0	2.5	3.0	3.5	4.0	4.25	4.5	4.75
pH	10℃	9.30	9.22	9.14	9.06	8.96	8.84	8.72	8.54	8.32	8.17	7.96	7.64
	20℃	9.23	9.15	9.07	8.99	8.89	8.79	8.67	8.49	8.27	8.13	7.93	7.61
	30℃	9.15	9.08	9.01	8.92	8.83	8.72	8.61	8.44	8.23	8.09	7.89	7.58
	40℃	9.08	9.01	8.94	8.86	8.77	8.76	8.56	8.40	8.29	8.06	7.86	7.55

(6) 硼砂-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=9.2~12.3)

硼砂溶液 [$c(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7) = 0.2\text{mol/L}$]: 称取 76.2g 硼砂, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.00g 氢氧化钠, 加水溶解, 稀释到

III 非标准溶液

1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-50 比例混合硼砂溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-50 硼砂-氢氧化钠缓冲溶液的配制

硼砂溶液/mL		10	9	8	7	6	5	4
氢氧化钠溶液/mL		0	1	2	3	4	5	6
pH	10℃	9.30	9.42	9.57	9.76	10.06	11.24	12.64
	20℃	9.23	9.35	9.48	9.66	9.94	11.04	12.32
	30℃	9.15	9.26	9.39	9.55	9.80	10.83	12.00
	40℃	9.08	9.18	9.30	9.44	9.67	10.61	11.68

(7) 磷酸二氢钾-磷酸氢二钠缓冲溶液 (pH=4.5~9.1)

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.0667\text{mol/L}$]: 称取 9.08g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.0667\text{mol/L}$]: 称取 9.47g 无水磷酸氢二钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-51 比例混合磷酸二氢钾溶液和磷酸氢二钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-51 磷酸二氢钾-磷酸氢二钠缓冲溶液的配制

磷酸二氢钾溶液/mL	10.0	9.75	9.5	9.0	8.0	7.0	6.0	5.0	4.0	3.0	2.0	1.0	0.5	0.0
磷酸氢二钠溶液/mL	0.0	0.25	0.5	1.0	2.0	3.0	4.0	5.0	6.0	7.0	8.0	9.0	9.5	10.0
pH(18℃)	(4.49)	5.29	5.59	5.91	6.24	6.47	6.64	6.81	6.98	7.17	7.38	7.73	8.04	(9.18)

碳酸盐缓冲溶液

(1) 碳酸盐-甘油缓冲溶液 (pH9.0) 称取 6g 无水碳酸钠, 37g 无水碳酸氢钠溶于蒸馏水中, 加至 1000mL, 混匀, 即成 pH9.2 碳酸盐缓冲液。取 1 份上述缓冲溶液加 9 份甘油混匀即成。碳酸盐-甘油缓冲溶液。

注: ①所用甘油应选用优级纯或分析纯试剂。②配成后置 4℃ 储存, 在储存期间其 pH 值逐渐下降, 应以每 2 周左右重新配制一次为宜。

(2) 碳酸盐缓冲溶液 (pH9.23) 取 4mL 碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.2\text{mol/L}$] 及 46mL 碳酸氢钠溶液 [$c(\text{NaHCO}_3)=0.2\text{mol/L}$], 加水定容至 1000mL。

(3) 碳酸盐 (ELISA) 缓冲溶液 (pH9.6) 称取 1.59g 无水碳酸钠, 2.93g 碳酸氢钠, 加水溶解, 定容到 1000mL, 混匀。

Walpole 缓冲溶液 (pH=0.65~5.6)

(1) 盐酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH=0.65~5.2)

乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=1.0\text{mol/L}$]: 称取 82.1g 无水乙酸钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1.0\text{mol/L}$]: 吸取 83mL 浓盐酸于预先盛有适量水的 1000mL 容量

瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

[配制] 按表 3-52 比例混合盐酸溶液和乙酸钠溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-52 盐酸-乙酸钠缓冲溶液的配制

乙酸钠溶液/mL	盐酸溶液/mL	水/mL	pH
50	100	100	0.65
50	90.0	110.0	0.75
50	80.0	120.0	0.91
50	70.0	130.0	1.09
50	65.0	135.0	1.24
50	60.0	140.0	1.42
50	55.0	145.0	1.71
50	53.5	146.5	1.85
50	52.5	147.5	1.99
50	51.0	149.0	2.32
50	50.0	150.0	2.64
50	49.75	150.25	2.72
50	48.5	151.5	3.09
50	47.5	152.5	3.29
50	46.25	153.75	3.49
50	45.0	155.0	3.61
50	42.5	157.5	3.79
50	40.0	160.0	3.95
50	35.0	165.0	4.19
50	30.0	170.0	4.39
50	25.0	175.0	4.58
50	20.0	180.0	4.76
50	15.0	185.0	4.95
50	10.0	190.0	5.20

(2) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH=3.6~5.6)

乙酸钠溶液 [$c(\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2)=0.2\text{mol/L}$]：称取 16.4g 无水乙酸钠，加水溶解，稀释到 1000mL，混匀，即得。

乙酸溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2)=0.2\text{mol/L}$]：移取 11.8mL 冰醋酸于 1000mL 水中，混匀，即得。

[配制] 按表 3-53 比例混合乙酸溶液和乙酸钠溶液，即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-53 乙酸-乙酸钠缓冲溶液的配制

乙酸钠溶液/mL	18.5	17.6	16.4	14.7	12.6	10.2	8.0	5.9	4.2	2.9	1.9
乙酸溶液/mL	1.5	2.4	3.6	5.3	7.4	9.8	2.0	14.1	15.8	17.1	18.1
pH(18℃)	3.6	3.8	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8	5.0	5.2	5.4	5.6

III 非标准溶液

Tris 缓冲溶液 (苯酚质量分数为 0.05%; pH8.0)

在注入约 500mL 蒸馏水的 1000mL 容量瓶中, 溶入 6.057g 三羟甲基氨基甲烷和 0.5g 苯酚, 再用蒸馏水稀释至刻度。如需要可用的盐酸溶液 (6mol/L) 调至 pH8.0。

盐酸-氨水缓冲溶液 (pH=9.6~9.7)

将 75mL 浓盐酸加入到 600mL 水, 再加入 135mL 浓氨水。用水稀释至 1000mL, 混匀。用精密 pH 计调为 pH=9.60~9.70。

一氯乙酸-氨缓冲溶液 (pH3.3)

将 36mL 浓氨水于 900mL 水中, 缓缓加入 50g 一氯乙酸, 溶解后放置 15min, 调节至 pH3.3, 加水至 1000mL。

乙醇-乙酸铵缓冲溶液 (pH3.7)

称取 15.0mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=5\text{mol/L}$], 加 60mL 乙醇和 20mL 水, 用氢氧化铵溶液 [$c(\text{NH}_4\text{OH})=10\text{mol/L}$] 调节至 pH3.7, 用水稀释至 1000mL, 即得。

N-乙基吗啉-盐酸缓冲溶液 (pH=7.0~8.2)

N-乙基吗啉溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO})=0.2\text{mol/L}$]: 称取 23.0g [或移取 25.5mL ($\rho=0.905\text{g/mL}$)] N-乙基吗啉 ($\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}$), 用水稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

盐酸溶液 (0.1mol/L): 移取 8.3mL 盐酸溶于 1000mL 水中, 混匀。

[配制] 按表 3-54 比例混合 N-乙基吗啉溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-54 N-乙基吗啉-盐酸缓冲溶液的配制

N-乙基吗啉溶液/mL	50.0						
盐酸溶液/mL	8.0	7.1	6.1	5.0	4.0	2.9	2.0
水	加至 1000mL						
pH(25℃)	7.0	7.2	7.4	7.6	7.8	8.0	8.2

乙酸-锂盐缓冲溶液 (pH3.0)

取 50mL 冰醋酸, 加 800mL 水混合后, 用氢氧化锂调节至 pH3.0, 再加水稀释至 1000mL, 即得。

乙酸铵缓冲溶液

(1) 乙酸铵缓冲溶液 (pH3.5) 称取 25.0g 乙酸铵溶于 25mL 水中, 加 45mL 盐酸 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 溶液, 用稀盐酸或稀氨水调节至 pH3.5, 用水稀释至 100mL。

(2) 乙酸-乙酸铵缓冲溶液 (pH4.3) 称取 19.27g 乙酸铵, 移取 30mL 乙酸, 用水溶解, 并定容至 1000mL, 混匀。

(3) 乙酸-乙酸铵缓冲液 (pH4.5) 称取 7.7g 乙酸铵, 加 50mL 水溶解后, 加 6mL 冰醋酸与适量的水稀释成 100mL, 混匀, 即得。

(4) 乙酸-乙酸铵缓冲溶液 (pH=4~5) 称取 38.5g 乙酸铵, 溶于水, 加 28.6mL 冰醋酸, 稀释至 1000mL, 混匀。

(5) 乙酸-乙酸铵缓冲液 (pH6.0) 称取 100g 乙酸铵, 加 300mL 水溶解后, 加 7mL 冰醋酸, 摇匀, 即得。

(6) 乙酸-乙酸铵缓冲溶液 (pH≈6.5) 称取 59.8g 乙酸铵, 溶于水, 加 1.4mL 冰醋酸, 稀释至 200mL, 混匀, 即得。

乙酸-乙酸钾缓冲溶液 (pH4.3)

称取 14g 乙酸钾, 加 20.5mL 冰醋酸, 再加水稀释至 1000mL, 即得。

乙酸-乙酸钠缓冲溶液

(1) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH≈3) 称取 0.8g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$), 溶于水, 加 5.4mL 冰醋酸, 稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH3.6) 称取 5.1g 乙酸钠, 加 20mL 冰醋酸, 再加水稀释至 250mL, 即得。

(3) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH3.7) 称取 20g 无水乙酸钠, 加 300mL 水溶解后, 加 1mL 溴酚蓝指示液及 (60~80) mL 冰醋酸, 至溶液从蓝色转变微为纯绿色, 再加水稀释至 1000mL, 混匀, 即得。

(4) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH3.8) 移取 13mL 乙酸钠溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COONa})=2\text{mol/L}$] 与 87mL 乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=2\text{mol/L}$], 再加水稀释至 1000mL, 即得。

(5) 乙酸-乙酸钠缓冲液 (pH4) 按 16.4mL 稀乙酸溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COOH})=0.2\text{mol/L}$] 与 3.6mL 乙酸钠溶液 [$c(\text{CH}_3\text{COONa})=0.2\text{mol/L}$] 比例混合配制。

(6) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH≈4) 称取 54.4g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$), 溶于水, 加 92mL 冰醋酸, 稀释至 1000mL, 混匀。

(7) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH4.1) 称取 35g 无水乙酸钠溶于水中, 加入 755mL 冰醋酸, 稀释到 1000mL, 混匀, 置于冰箱中保存。

(8) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH≈4.5) 称取 164g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$), 溶于水, 加 84mL 冰醋酸, 稀释至 1000mL。

(9) 乙酸-乙酸钠缓冲液 (pH4.5) 称取 18g 乙酸钠, 加 9.8mL 冰醋酸, 再加水稀释至 1000mL, 即得。

(10) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH=4~5) 称取 68.0g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$), 溶于水, 加 28.6mL 冰醋酸, 稀释至 1000mL, 混匀。

(11) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH4.6) 称取 5.4g 乙酸钠, 加水 50mL 使溶解, 用冰醋酸调节至 pH4.6, 再加水稀释至 100mL, 混匀, 即得。

(12) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH=4.7±0.1) 溶解 4.1g 无水乙酸钠于水中, 加入 3mL 冰醋酸, 再用水稀释至 1000mL, 混匀。

(13) 乙酸-乙酸钠缓冲液 (pH4.7) 称取 30g 无水乙酸钠, 溶于 400mL 水中, 加 22mL 冰醋酸, 再缓缓加冰醋酸调节至 pH4.7, 加水稀释至 500mL, 混匀。

(14) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH4.75) 称取 82g 无水乙酸钠溶于水中, 加入 62.5mL 冰醋酸, 稀释到 1000mL, 混匀, 置于冰箱中保存。

III 非标准溶液

(15) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH5.0) 称取 16g 无水乙酸钠溶于水中, 加入 6mL 冰醋酸, 稀释到 100mL, 混匀, 置于冰箱中保存。

(16) 乙酸-乙酸钠缓冲溶液 (pH≈6) 称取 100g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$), 溶于水, 加 7mL 冰醋酸, 稀释至 1000mL, 混匀。

(17) 乙酸-乙酸钠缓冲液 (pH6.0) 称取 54.6g 乙酸钠, 加 20mL 乙酸溶液 (1mol/L) 溶解后, 再加水稀释至 500mL, 即得。

指示剂 pH 变色域测定用缓冲溶液 (pH=1.1~13)

(1) 盐酸-氯化钾缓冲溶液 (pH=1.1~2.2)

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 移取 8.3mL 盐酸溶于 1000mL 水中, 混匀。

氯化钾溶液 [$c(\text{KCl})=0.2\text{mol/L}$]: 称取 14.9g 氯化钾, 溶于适量水中, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按 3-55 表比例混合氯化钾溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-55 盐酸-氯化钾缓冲溶液的配制

盐酸溶液/mL	94.56	75.10	59.68	47.40	37.64	29.90	23.76	18.86	14.98	11.90	9.46	7.52
氯化钾溶液/mL	2.70	12.45	20.15	26.30	31.20	35.00	38.10	40.60	42.50	44.05	45.30	46.25
水	加至 100mL											
pH	1.1	1.2	1.3	1.4	1.5	1.6	1.7	1.8	1.9	2.0	2.1	2.2

(2) 邻苯二甲酸氢钾-盐酸缓冲溶液 (pH=2.2~3.8)

盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.1\text{mol/L}$]: 移取 8.3mL 盐酸, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 40.8g 邻苯二甲酸氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-56 比例混合邻苯二甲酸氢钾溶液和盐酸溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-56 邻苯二甲酸氢钾-盐酸缓冲溶液的配制

盐酸溶液/mL	46.60	37.60	33.00	26.50	20.40	14.80	9.95	6.00	2.65
邻苯二甲酸氢钾溶液/mL	25								
水	加至 100mL								
pH	2.2	2.4	2.6	2.8	3.0	3.2	3.4	3.6	3.8

(3) 邻苯二甲酸氢钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=4.0~6.2)

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.00g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中, 混匀。

邻苯二甲酸氢钾溶液 [$c(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 40.8g 邻苯二甲酸氢钾, 溶于适量水中, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-57 比例混合邻苯二甲酸氢钾溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-57 邻苯二甲酸氢钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

氢氧化钠溶液/mL	0.40	3.65	7.35	12.00	17.50	23.65	29.75	35.25	39.70	43.10	45.40	47.00
邻苯二甲酸氢钾溶液/mL	25											
水	加至 100mL											
pH	4.0	4.2	4.4	4.6	4.8	5.0	5.2	5.4	5.6	5.8	6.0	6.2

(4) 磷酸二氢钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=5.8~8.0)

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.00g 氢氧化钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

磷酸二氢钾溶液 [$c(\text{KH}_2\text{PO}_4)=0.2\text{mol/L}$]: 称取 27.2g 磷酸二氢钾, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-58 比例混合磷酸二氢钾溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-58 磷酸二氢钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

氢氧化钠溶液/mL	3.66	5.64	8.55	12.60	17.74	23.60	29.54	34.90	39.34	42.74	45.17	46.85
磷酸二氢钾溶液/mL	25											
水	加至 100mL											
pH	5.8	6.0	6.2	6.4	6.6	6.8	7.0	7.2	7.4	7.6	7.8	8.0

(5) 硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=7.8~10.0)

氢氧化钠溶液 (0.1mol/L): 称取 4.0g 氢氧化钠溶于 1000mL 水中, 混匀。

硼酸-氯化钾溶液 [$c(\text{H}_3\text{BO}_3)=0.2\text{mol/L}$, $c(\text{KCl})=0.2\text{mol/L}$]: 分别称取 12.4g 硼酸, 14.92g 氯化钾, 溶于适量水中, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-59 比例混合硼酸-氯化钾溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

表 3-59 硼酸-氯化钾-氢氧化钠缓冲溶液的配制

氢氧化钠溶液/mL	2.65	4.00	5.90	8.55	12.00	16.40	21.40	26.70	32.00	36.85	40.80	43.90
硼酸-氯化钾溶液/mL	25											
水	加至 100mL											
pH	7.8	8.0	8.2	8.4	8.6	8.8	9.0	9.2	9.4	9.6	9.8	10.0

(6) 甘氨酸-氯化钠-氢氧化钠缓冲溶液 (pH=10.0~13.0)

氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$]: 称取 4.0g 氢氧化钠, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

甘氨酸-氯化钠溶液 [$c(\text{C}_2\text{H}_5\text{NO})=0.1\text{mol/L}$]: 分别称取 5.85g 氯化钠, 7.51g 甘氨酸, 加水溶解, 稀释到 1000mL, 混匀, 即得。

[配制] 按表 3-60 比例混合甘氨酸-氯化钠溶液和氢氧化钠溶液, 即可得到不同 pH 缓冲溶液。

III 非标准溶液

表 3-60 甘氨酸-氯化钠-氢氧化钠缓冲溶液的配制

氢氧化钠溶液/mL	甘氨酸-氯化钠溶液/mL	pH	氢氧化钠溶液/mL	甘氨酸-氯化钠溶液/mL	pH
37.50	62.50	10.0	51.00	49.00	11.6
41.00	59.00	10.2	52.10	47.90	11.8
44.00	56.00	10.4	54.00	46.00	12.0
46.00	54.00	10.6	56.00	44.00	12.2
47.50	52.50	10.8	60.30	39.70	12.4
48.80	51.20	11.0	67.50	32.50	12.6
49.80	50.20	11.2	77.50	22.50	12.8
50.20	49.80	11.4	92.50	7.50	13.0

(二) 其他缓冲溶液

底物缓冲液

(1) 柠檬酸溶液 [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)=0.1\text{mol/L}$] 称取 21.01g 柠檬酸 ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(2) 磷酸氢二钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{HPO}_4)=0.2\text{mol/L}$] 称取 71.6g 磷酸氢二钠 ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$), 加水溶解, 用水稀释至 1000mL, 混匀。

(3) 用前按柠檬酸溶液、磷酸氢二钠溶液和蒸馏水以 24.3+25.7+50 的比例 (体积比) 混合配制。

[用途] 用于酶标法测定食品中黄曲霉毒素。

电泳缓冲溶液

将 7.5g 三(羟甲基)氨基甲烷、36g 甘氨酸、2.5g 聚苯烯酰胺 (SDS) 溶于蒸馏水中, 定容至 500mL。使用前以蒸馏水稀释 5 倍后使用。

磷酸二氢钠离子强度缓冲溶液

称取 15.6g 磷酸二氢钠 ($\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 溶于水中, 加 1g 硫酸银, 溶解后加水至 1000mL, 混匀。用于离子选择电极法测定硝酸盐。

柠檬酸二钠离子强度缓冲溶液

(1) 柠檬酸二钠-盐酸强度缓冲溶液 称取 348.2g 柠檬酸二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$), 移取 57mL 冰醋酸, 溶于水中, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=6\text{mol/L}$] 调节至 pH6, 加水至 1000mL, 混匀。用于离子选择电极法测定氟。

(2) 柠檬酸二钠离子-氢氧化钠离子强度缓冲溶液 称取 58g 氯化钠, 3.48g 柠檬酸二钠 ($\text{Na}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$), 移取 57mL 冰醋酸, 溶于水中, 用氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=10\text{mol/L}$] 调节至 pH=5.0~5.5, 加水至 1000mL, 混匀。用于离子选择电极法测定氟。

柠檬酸 [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)$] 和辛烷基磺酸 [$c(\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NaO}_3\text{S})$] 离子对缓冲溶液 (pH6.10)

准确称取 4.203g 柠檬酸, 溶于适量水中, 加入 20mL 辛烷基磺酸水溶液 [$c(\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NaO}_3\text{S})=0.1\text{mol/L}$], 加水至近 1000mL, 用氢氧化钠溶液 (500g/L) 调节至 pH6.10。用水定容至

1000mL [$c(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7)=0.02\text{mol/L}$, $c(\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NaO}_3\text{S})=0.002\text{mol/L}$], 用 $0.45\mu\text{m}$ 膜过滤, 在冰箱中保存, 有效期为 3 个月。

溴化四丁基铵-三乙胺离子对缓冲溶液

将 10mmol 溴化四丁基铵 (以 $\text{C}_{10}\text{H}_{36}\text{BrN}$ 计) 溶于 1000mL 三乙胺水溶液 [0.5% (体积分数)] 中, 再用乙酸调节 pH3.50。

乙酸钠-柠檬酸钠总离子强度缓冲溶液

将乙酸钠溶液 [$c(\text{NaCH}_3\text{COO})=3\text{mol/L}$] 与柠檬酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)=0.75\text{mol/L}$] 等体积混合, 临用时现配制。

六、指示剂溶液

(一) 一般指示剂溶液

安福洋红指示液 (2g/L)

称取 0.20g 安福洋红溶于 100mL 水溶液中, 混匀。

巴西木素 (巴西苏木素 Braziline) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 巴西木素 (巴西苏木素 Braziline), 溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

百里草酚蓝溶液 (1g/L)

取 0.1g 百里草酚蓝, 溶于 50mL 乙醇 (95%) 中, 再加 6mL 氢氧化钠溶液 (4g/L), 加水至 100mL, 混匀。

百里酚蓝指示液

(1) 百里酚蓝指示液 (1g/L) 称取 0.1g 百里酚蓝, 溶于 20mL 温热乙醇 (95%) 中, 并用乙醇 (95%) 稀释到 100mL, 混匀, 冷藏保存。

(2) 百里酚蓝 (百里酚磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 百里酚蓝溶于 100mL 水中, 混匀, 每 100mL 指示剂溶液加 4.3mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]。

百里酚酞 (2',2''-二甲基-5',5''-二异丙基酚酞) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 百里酚酞 (2',2''-二甲基-5',5''-二异丙基酚酞) 溶于 100mL 乙醇 (90%), 混匀。

百里香酚蓝 (麝香草酚蓝) 指示液

(1) 麝香草酚蓝指示液 (1g/L) 称取 0.1g 麝香草酚蓝, 溶于 100mL 乙醇 (95%) 中, 混匀, 过滤即得。

(2) 麝香草酚蓝指示液 (1g/L) 称取 0.1g 麝香草酚蓝, 加 4.3mL 氢氧化钠溶液

III 非标准溶液

[$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$] 溶解，再加水稀释至 200mL，混匀，即得。变色范围 $\text{pH}=1.2\sim 2.8$ (红→黄)； $\text{pH}=8.0\sim 9.6$ (黄→紫蓝)。

百里香酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.10g 百里香酚酞，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

饱和 2,4-二硝基酚指示液

在适量水中加入 2,4-二硝基酚，直到饱和的固体不再溶解，生成水溶液。

饱和玫棕酸指示液

称取适量的玫棕酸溶于 100mL 水中，配制成饱和溶液，混匀。

饱和双 (2,4-二硝基苯基) 乙酸乙酯指示液

将适量的双 (2,4-二硝基苯基) 乙酸乙酯溶于丙酮-乙醇混合溶剂 (1+1)，配制成饱和溶液，混匀。

饱和乙基双 (2,4-二甲基苯) 乙酸酯指示液

称取适量的乙基双 (2,4-二甲基苯) 乙酸酯溶于 50% 丙酮醇中，配制成饱和溶液，混匀。

N-苯代邻氨基苯甲酸指示液 (2g/L)

称取 0.2g N-苯代邻氨基苯甲酸，加少量水溶解，加 0.2g 无水碳酸钠，低温加热溶解，用水稀释到 100mL，摇匀。

苯酚红指示液 (0.4g/L)

称取 0.10g 苯酚红溶于 14.20mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.02\text{mol/L}$] 中，用水稀释至 250mL，混匀。

苯红紫 4B (联甲苯二偶氮双-1-萘胺-4-磺酸钠) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 苯红紫 4B，溶于 100mL 水中，混匀。

苯基邻氨基苯甲酸指示液 (2g/L)

称取 0.20g 苯基邻氨基苯甲酸，0.2g 碳酸钠以少量水调成糊状，用水溶解并稀释到 100mL，混匀。

苯偶氮二苯胺指示液 (0.1g/L)

称取 0.01g 苯偶氮二苯胺溶于 99mL 乙醇 (50%)，再加入 1mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$]，混匀。

苯酰瑰红酸 G (苯甲酰槐黄 G) 指示液 (2.5g/L)

称取 0.25g 苯酰瑰红酸 G (苯甲酰槐黄 G) 溶于 100mL 甲醇中，混匀。

苋橙指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 苋橙溶于 100mL 水中，混匀。

4-(2-吡啶偶氮)-间苯二酚指示液 (1g/L)

称取 0.10g 4-(2-吡啶偶氮)-间苯二酚 (PAR)，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

1-(2-吡啶偶氮)-2-萘酚 [PAN] 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 1-(2-吡啶偶氮)-2-萘酚溶于 100mL 甲醇中，混匀。

吡啶-2-甲醛-2'-吡啶脲的亚铁络合物指示液 (1g/L)

称取 0.1g 吡啶-2-甲醛-2'-吡啶脲的亚铁络合物，溶于 100mL 水，混匀。

吡啶-2-醛-2'-吡啶脲铬指示液 (1g/L)

吡啶-2-醛-2'-吡啶脲铬溶于 100mL 水，混匀。

吡啶-2-醛-2'-吡啶脲镍指示液 (1g/L)

称取 0.1g 吡啶-2-醛-2'-吡啶脲镍，溶于 100mL 水，混匀。

吡啶-2-醛-2'-吡啶脲的锌络合物指示液 (1g/L)

称取 0.1g 吡啶-2-醛-2'-吡啶脲的锌，溶于 100mL 水，混匀。

3-[1-(2-丙基醇)-2-哌啶基] 吡啶指示液 (1g/L)

称取 0.1g 3-[1-(2-丙基醇)-2-哌啶基] 吡啶溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

丙基红指示液 (1g/L)

称取 0.10g 丙基红溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

亚甲基蓝指示液 (1.25g/L)

称取 0.1g 亚甲基蓝溶于 80mL 乙醇 (95%) 中，混匀。

橙黄Ⅳ指示液 (5g/L)

称取 0.5g 橙黄Ⅳ，加 100mL 冰醋酸溶解，混匀，即得。 [变色范围：pH1.4~3.2 (红—黄)]。

达旦黄指示液 (1g/L)

称取 0.1g 达旦黄，溶于 100mL 水，混匀。

大黄苷 (1,6,8-三羟基-3-甲基蒽醌) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 大黄苷 (1,6,8-三羟基-3-甲基蒽醌)，溶于 100mL 水，混匀。

Ⅲ 非标准溶液

淀粉指示液

(1) 淀粉指示液 (5g/L) 称取 0.5g 可溶性淀粉, 用少量水调成糊状后, 再加入刚煮沸的水至 100mL, 冷却后, 加入 0.1g 水杨酸保存。

(2) 淀粉指示液 (10g/L) 称取 1.0g 淀粉, 加 5mL 水使成糊状, 在搅拌下将糊状物加到 90mL 沸腾的水中, 煮沸 (1~2) min 冷却, 稀释至 100mL, 混匀。使用期为两周。

碘化钾淀粉指示液

称取 0.2g 碘化钾, 加 100mL 新制的淀粉指示液溶解, 混匀, 即得。

靛啉 (靛嗒亚胺) 指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 靛啉 (靛嗒亚胺) 溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

对氨基苯偶氮对苯磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.10g 对氨基苯偶氮对苯磺酸, 溶于 100mL 水中, 混匀。

对二甲氨基偶氮苯 (二甲基黄) 指示液

(1) 对二甲氨基偶氮苯 (二甲基黄、甲基黄) 指示液 (0.5g/L) 称取 0.10g 对二甲氨基偶氮苯 (二甲基黄) 溶于 200mL 乙醇, 混匀。

(2) 对二甲氨基偶氮苯 (二甲基黄、甲基黄) 指示液 (2g/L) 称取 0.05g 二甲基黄, 溶于 25mL 甲醇 (90%) 中, 混匀。

2-(对二甲氨基苯偶氮)-吡啶指示液 (1g/L)

称取 0.10g 2-(对二甲氨基苯偶氮)-吡啶溶于 100mL 乙醇中, 混匀。

对二甲氨基亚苄基罗丹宁指示液 (0.2g/L)

称取 0.020g 对二甲氨基亚苄基罗丹宁溶于 100mL 丙酮中, 混匀。

二甲苯酚蓝 (对二甲苯酚蓝, 二甲苯酚磺酞) (第一变色范围) 指示液

(1) 二甲苯酚蓝, (对二甲苯酚蓝, 二甲苯酚磺酞) 指示液 (0.5g/L) 称取 0.05g 二甲苯酚蓝, (对二甲苯酚蓝, 二甲苯酚磺酞) 溶于 100mL 乙醇 (20%) 中, 混匀。

(2) 二甲苯酚蓝 (对二甲苯酚蓝, 二甲苯酚磺酞) 指示液 (0.5g/L) 称取 0.05g 二甲苯酚蓝 (对二甲苯酚蓝, 二甲苯酚磺酞) 溶于 97.4mL 水中, 再加入 2.6mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$], 混匀。

(3) 对二甲苯酚蓝指示液 (0.4g/L) 称取 0.10g 对二甲苯酚蓝, 溶于乙醇, 用乙醇稀释至 250mL, 混匀。

对二甲苯酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.1g 对二甲苯酚酞溶于 100mL 乙醇 (40%), 混匀。

对磺基邻甲氧基-苯偶氮-*N,N'*-二甲基- α -萘胺指示液 (1g/L)

称取 0.10g 对磺基邻甲氧基-苯偶氮-*N,N'*-二甲基- α -萘胺溶于 100mL 乙醇 (60%), 混匀。

对甲基氨基苯甲基罗丹宁指示液 (2g/L)

称取 0.20g 对甲基氨基苯甲基罗丹宁, 溶于丙酮, 用丙酮稀释至 100mL, 混匀。

对甲基红 [对 (对二甲氨基偶氮苯)-苯甲酸] 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 对甲基红 [对 (对二甲氨基偶氮苯)-苯甲酸] 溶于 100mL 乙醇, 混匀。

对萘酚苯指示液 (10g/L)

称取 1.0g 对萘酚苯溶于 100mL 稀氯化钠溶液 (10g/L) 中, 混匀。

对硝基酚指示液

(1) 对硝基酚指示液 (1g/L) 称取 0.10g 对硝基酚, 溶于乙醇 (95%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL, 混匀。

(2) 对硝基酚溶液 (2.5g/L) 称取 0.25g 对硝基酚溶于 100mL 水, 混匀。

对乙氧基菊橙 (对乙氧基偶氮苯-2,4-二氨基苯盐酸盐) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 对乙氧基菊橙溶于 100mL 乙醇 (90%), 混匀。

对乙氧基- α -萘红指示液 (2.5g/L)

称取 0.25g 对乙氧基- α -萘红溶于 100mL 乙醇中, 混匀。

儿茶酚紫指示液 (1g/L)

称取 0.1g 儿茶酚紫, 加 100mL 水溶解, 混匀, 即得。

二苯胺指示液 (10g/L)

称取 1g 二苯胺溶于 100mL 浓硫酸中, 混匀。

二苯胺橙 (橘黄 IV、金莲花橙 OO、苯胺黄、二苯胺偶氮对苯磺酸钠) 溶液 (0.50g/L)

称取 0.10g 二苯胺橙 (橘黄 IV) 溶于 100mL 水, 混匀。

二苯胺磺酸钠指示液 (5g/L)

称取 0.50g 二苯胺磺酸钠, 溶于水, 稀释至 100mL, 混匀。

二苯氨基脲指示液 (10g/L)

称取 1.0g 二苯氨基脲溶于 50mL 乙醇 (95%) 中, 混匀。

III 非标准溶液

二苯基联苯胺指示液 (10g/L)

称取 0.50g 二苯基联苯胺溶于 50mL 稀硫酸中，混匀。

二苯基缩二脲指示液 (2g/L)

称取 0.20g 二苯基缩二脲溶于 100mL 乙醇 (95%) 中，混匀。

二苯偶氮碳酰肼指示液

(1) 二苯偶氮碳酰肼指示液 (5g/L) 称取 0.5g 二苯偶氮碳酰肼，加 100mL 乙醇溶解，混匀，即得。低温保存。变色不灵敏时需重新配制。

(2) 二苯基偶氮碳指示液 (0.25g/L) 称取 0.025g 二苯基偶氮碳酰肼，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

二苯偕肼指示液 (10g/mL)

称取 1g 二苯偕肼，加 100mL 乙醇溶解，混匀，即得。

二甲酚橙指示液 (2g/L)

称取 0.20g 二甲酚橙，溶于水，稀释至 100mL，混匀。

N,N' -二甲基对 (间甲苯偶氮) 苯胺指示液 (1g/L)

称取 0.10g N,N' -二甲基对 (间甲苯偶氮) 苯胺，溶于 100mL 水，混匀。

二甲基黄-溶剂蓝 19 混合指示液

分别称取 15mg 二甲基黄与溶剂蓝 19，加 100mL 氯仿溶解，混匀，即得。

二甲基黄-亚甲基蓝混合指示液

称取 1.0g 二甲基黄，0.1g 亚甲基蓝，溶于 125mL 甲醇中，混匀。

二氯 (P) 荧光黄指示液 (1g/L)

称取 0.1g 二氯 (P) 荧光黄，溶于加有少量酸或钠盐的 100mL 乙醇 (60%~70%) 中，混匀。

二氯 (R) 荧光黄指示液 (1g/L)

称取 0.1g 二氯 (R) 荧光黄，溶于加有少量酸或钠盐的 100mL 乙醇 (60%~70%) 中，混匀。

二 (1-萘酚) 苄醇指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 二 (1-萘酚) 苄醇溶于 100mL 乙醇 (70%)，混匀。

3-(2',4'-二羟基苯) 苯酐指示液 (1g/L)

称取 0.10g 3-(2',4'-二羟基苯) 苯酐溶于 100mL 水中，混匀。

2,4-二羟基苯偶氮间苯二酚指示液 (0.2g/L)

称取 0.020g 2,4-二羟基苯偶氮间苯二酚溶于 100mL 水中，混匀。

2,2'-二羟基苯乙烯酮指示液 (5g/L)

称取 0.5g 2,2'-二羟基苯乙烯酮溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

二硝基酚指示液 (2g/L)

称取 0.2g 2,6-二硝基酚或 2,4-二硝基酚 [$C_6H_3OH(NO_2)_2$] 溶于 100mL 水中，混匀。

 ϵ -二硝基酚 (2,3-二硝基酚) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g ϵ -二硝基酚 (2,3-二硝基酚) 溶于 100mL 水中，混匀。

2,6-二硝基酚 (β -二硝基酚) 指示液

(1) 2,6-二硝基酚溶液 (1g/L)

称取 0.10g 2,6-二硝基酚溶于 20mL 乙醇中，稀释至 100mL，混匀。

(2) 2,6-二硝基酚指示液 (1g/L, 或 0.5g/L, 0.4g/L)

称取 0.1g (或 0.05g, 0.04g) 2,6-二硝基酚 (β -二硝基酚) 溶于 100mL 水，混匀。

2,4-二硝基酚指示液 (1g/L)

称取 0.10g 2,4-二硝基酚溶于 20mL 乙醇中，稀释至 100mL，混匀。

2,5-二硝基酚 (γ -二硝基酚) 指示液

(1) 2,5-二硝基酚指示液 (1g/L)

称取 0.10g 2,5-二硝基酚溶于 20mL 乙醇中，用水稀释至 100mL，混匀。

(2) 2,5-二硝基酚指示液 (1g/L 或 0.25g/L)

称取 0.10g 或 0.025g 2,5-二硝基酚 (γ -二硝基酚) 溶于 100mL 水，混匀。

2,4-二硝基萘酚 (马休黄) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 2,4-二硝基萘酚 (马休黄)，溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

二溴四氯苯酞指示液 (2g/L)

称取 0.20g 二溴四氯苯酞溶于 100mL 水中，混匀。

1,10-菲啰啉-亚铁指示液

称取 0.70g 硫酸亚铁 ($FeSO_4 \cdot 7H_2O$)，溶于 70mL 水中，加 2 滴硫酸，加 1.5g 1,10-菲啰啉 ($C_{12}H_8N_2 \cdot H_2O$) [或 1.76g 1,10-菲啰啉盐酸盐 ($C_{12}H_8N_2 \cdot HCl \cdot H_2O$)]，溶解后，稀释至 100mL，混匀。使用前制备。

酚红指示液

(1) 酚红指示液 (1g/L) 称取 0.1g 酚红，用乙醇 (95%) 溶解后，再加乙醇 (95%)

III 非标准溶液

稀释至 100mL，混匀。

(2) 酚红指示液 (1g/L) 称取 0.1g 酚红溶于 5.7mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.05\text{mol/L}$] 及少量水中，用水稀释到 100mL，混匀。

酚磺酞指示液 (5g/L)

称取 0.5g 酚磺酞，加 2.82mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 1\text{mol/L}$] 溶解，再加水至 100mL，混匀。变色范围： $\text{pH} = 6.8 \sim 8.4$ (黄→红)。

酚酞溶液

(1) 酚酞指示液 (5g/L) 称取 0.5g 酚酞，溶于乙醇 (95%) 中，并用乙醇 (95%) 稀释到 100mL，混匀，冷藏保存。

(2) 酚酞指示液 (10g/L) 称取 1.0g 酚酞，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

酚藏花红指示液 (1g/L)

称取 0.10g 酚藏花红溶于 100mL 水中，混匀。

4-(3H-吩噻嗪-3-氨基) 苯磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 4-(3H-吩噻嗪-3-氨基) 苯磺酸溶于 100mL 水，混匀。

钙黄氯素指示液 (2g/L)

称取 0.2g 钙黄氯素溶于 100mL 水中，混匀。

刚果红溶液 (10g/L)

称取 1g 刚果红溶于水中，用水稀释至 100mL，混匀。

铬黑 T 溶液

(1) 铬黑 T 溶液 (2g/L) 称取 0.2g 铬黑 T 和 2g 盐酸羟胺，溶于乙醇 (95%) 中，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀，贮于棕色瓶内。

(2) 铬黑 T 指示液 (5g/L) 称取 0.50g 铬黑 T 和 2.0g 盐酸羟胺，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。此溶液使用前制备。

铬酸钾指示液 (50g/L)

称取 5g 铬酸钾，溶于 100mL 水中，混匀。

注：① 使用时每 20mL 被滴定溶液加入 0.5mL 指示液为宜。

② 该指示液适用于测定氯化物和溴化物，不适用于测定 I^- 和 SCN^- 等离子。

③ 溶液需呈中性或弱碱性 ($\text{pH} = 6.6 \sim 10.5$)，如溶液呈酸性应预先用硼砂、碳酸氢钠、碳酸钙或氧化镁中和。

含锌碘化钾淀粉指示液

取 100mL 水，加 5mL 碘化钾溶液 (150g/L) 与 10mL 氯化锌溶液 (200g/L)，煮沸，

加淀粉混悬液（取 5g 可溶性淀粉，加 30mL 水搅匀制成），随加随搅拌，继续煮沸 2min，冷却，混匀，即得。凉处密闭保存。

5-磺基-2,4-二羟基苯甲酸指示液（1g/L）

称取 0.1g 5-磺基-2,4-二羟基苯甲酸溶于 100mL 水，混匀。

红紫精（1,2,4-三羟基蒽醌，红紫素，紫茜素）指示液（0.2g/L）

称取 0.02g 红紫精（1,2,4-三羟基蒽醌，红紫素，紫茜素）溶于 100mL 乙醇（95%）溶液，混匀。

红紫酸胺指示液（2g/L）

称取 0.20g 红紫酸胺溶于 100mL 水中，混匀。

甲酚红（邻甲酚磺酞）指示液

（1）甲酚红（邻甲酚磺酞）指示液（0.2g/L） 称取 0.02g 甲酚红，加入 1mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]、2mL 乙醇（95%），温热溶解，用乙醇溶液（200mL/L）稀释到 100mL，混匀。

（2）甲酚红（邻甲酚磺酞）指示液（0.4g/L） 称取 0.04g 甲酚红溶于 100mL 乙醇（50%）中，混匀。

（3）甲酚红溶液（1g/L） 称取 0.10g 甲酚红溶于 100mL 水中，混匀。

甲酚红-麝香草酚蓝混合指示液

取 1 份甲酚红指示液与 3 份麝香草酚蓝溶液（1g/L），混合，即得。

甲酚红紫（间甲酚磺酞，间甲酚红紫）指示液

（1）甲酚红紫（间甲酚磺酞，间甲酚红紫）指示液（0.5g/L） 称取 0.05g 甲酚红紫（间甲酚磺酞，间甲酚红紫）溶于 100mL 乙醇（20%）中，混匀。

（2）甲酚红紫（间甲酚磺酞，间甲酚红紫）指示液（0.5g/L） 称取 0.05g 甲酚红紫（间甲酚磺酞，间甲酚红紫）溶于 97.4mL 水中，再加入 2.6mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]，混匀。

甲基橙指示液

（1）甲基橙指示液（0.5g/L） 称取 0.05g 甲基橙，溶于乙醇（95%）中，并用乙醇（95%）稀释到 100mL，混匀，冷藏保存。

（2）甲基橙指示液（1g/L） 称取 0.10g 甲基橙，溶于 70℃ 的水中，冷却，用水稀释至 100mL，混匀。

甲基橙-二甲苯蓝 FF 混合指示液

分别称取 0.1g 甲基橙与二甲苯蓝 FF，加 100mL 乙醇溶解，混匀，即得。

III 非标准溶液

甲基氮萘红（喹哪啶红）指示液

(1) 甲基氮萘红（喹哪啶红）指示液（10g/L） 称取 1.0g（喹哪啶红）甲基氮萘红溶于 100mL 乙醇，混匀。

(2) 甲基氮萘红（喹哪啶红）指示液（10g/L） 称取 0.1g 喹哪啶红，加 100mL 甲醇溶解，混匀，即得。变色范围 $\text{pH}=1.4\sim 3.2$ （无色→红）。

N-甲基二苯胺-4-磺酸指示液 [$c(\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{NSO}_3)=0.1\text{mol/L}$]

称取适量的 N-甲基二苯胺-4-磺酸溶于 100mL 硫酸溶液（1+1）中，混匀。

甲基红（对二氨基苯偶氮邻苯甲酸）指示液

(1) 甲基红指示液（1g/L） 称取 0.1g 甲基红溶于 4mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 中，加水至 100mL，混匀。

(2) 甲基红指示液（1g/L） 称取 0.10g 甲基红，溶于乙醇（95%），用乙醇（95%）稀释至 100mL，混匀。

甲基红-溴百里香酚蓝混合指示液

(1) 甲基红溶液（0.2g/L） 称取 0.01g 甲基红，溶于 25mL 乙醇中，加入 3.7mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.01\text{mol/L}$]，移入 50mL 容量瓶中，稀释至刻度，摇匀。

(2) 溴百里香酚蓝溶液（0.4g/L） 称取 0.04g 溴百里香酚蓝，溶于 25mL 乙醇中，加入 6.4mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.01\text{mol/L}$]，移入 100mL 容量瓶中，加水稀释至刻度，摇匀。

将（1）、（2）两溶液混合，即为混合指示液。

甲基红-溴甲酚绿混合溶液

取 50mL 溴甲酚绿溶液（2g/L）的乙醇（95%）溶液和 10mL 的甲基红（2g/L）乙醇溶液（95%）混合。

甲基红-亚甲基蓝混合指示液

溶液 1 称取 0.1g 亚甲基蓝溶于乙醇（95%），用乙醇（95%）稀释到 100mL，混匀。

溶液 2 称取 0.1g 甲基红溶于乙醇（95%），用乙醇（95%）稀释到 100mL，混匀。

取 50mL 溶液 1 和 100mL 溶液 2，混匀。

甲基蓝-甲基橙指示液

加 4mL 甲基蓝溶液（10g/L）于 100mL 甲基橙溶液（1g/L）中，混匀。

甲基绿（七甲基对品红盐酸盐）指示液（0.5g/L）

称取 0.05g 甲基绿（七甲基对品红盐酸盐）溶于 100mL 水中，混匀。

甲基紫（甲基青莲，五甲基对玫瑰苯胺化盐酸盐）指示液

(1) 甲基紫指示液（1g/L） 称取 0.1g 甲基紫，溶于 100mL 水中，混匀。

(2) 甲基紫指示液 (0.5g/L) 称取 0.050g 甲基紫, 溶于水, 稀释至 100mL, 混匀。

间胺黄指示液 (1g/L)

称取 0.10g 间胺黄溶于 100mL 水中, 混匀。

间苯二酚蓝指示液 (2g/L 或 5g/L)

称取 0.2g (或 0.5g) 间苯二酚蓝溶于 100mL 乙醇 (90%), 混匀。

间甲酚紫指示液 (0.40g/L)

称取 0.10g 间甲酚紫溶于 13.6mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.02\text{mol/L}$] 中, 用水稀释至 250mL, 混匀。

间硝基酚指示液 (3g/L)

称取 0.3g 间硝基酚溶于 100mL 水, 混匀。

碱性菊橙 (苯偶氮间苯二胺盐酸盐) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 碱性菊橙 (苯偶氮间苯二胺盐酸盐) 溶于 100mL 水中, 混匀。

碱蓝 6B 指示液 (20g/L)

称取 2g 碱蓝 6B, 溶于 100mL 乙醇 (95%) 中, 混匀。

碱性品红 (盐基品红) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 碱性品红 (盐基品红) 溶于 100mL 乙醇溶液, 混匀。

碱性藏花红指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 碱性藏花红溶于 100mL 水中, 混匀。

姜黄指示液

配制成饱和水溶液。

焦性没食子酚酞 (茜素紫) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 焦性没食子酚酞 (茜素紫) 溶于 100mL 乙醇 (95%) 溶液, 混匀。

结晶紫 (六甲基对玫瑰苯胺化盐酸盐) 指示液

(1) 结晶紫 (六甲基对玫瑰苯胺化盐酸盐) 指示液 (5g/L) 称取 0.5g 结晶紫, 溶于冰醋酸中, 用冰醋酸稀释至 100mL, 混匀。

(2) 结晶紫指示液 (0.2g/L) 称取 0.02g 结晶紫, 溶于 100mL 水中, 混匀。

金莲橙 O (2,4-二羟基苯偶氮-4-苯磺酸钠) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 金莲橙 O (2,4-二羟基苯偶氮-4-苯磺酸钠), 溶于 100mL 水, 混匀。

III 非标准溶液

金莲橙 000 指示液 (1g/L 或 10g/L)

称取 0.1g 或 1g 金莲橙 000 溶于 100mL 水，混匀。

橘黄 I 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 橘黄 I 溶于 100mL 水，混匀。

橘黄 II 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 橘黄 II 溶于 100mL 水溶液，混匀。

橘黄 G [黄光 (酸性) 橙] 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 橘黄 G [黄光 (酸性) 橙]，溶于 100mL 水，混匀。

孔雀绿指示液 (1g/L)

称取 0.10g 孔雀绿溶于 100mL 水中，混匀。

苦味酸 (三硝基苯酚) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 苦味酸 (三硝基苯酚) 溶于 100mL 水中，混匀。

喹啉蓝 (氮萘蓝) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 喹啉蓝溶于 100mL 乙醇，混匀。

喹哪啶红-亚甲基蓝混合指示液

称取 0.3g 喹哪啶红，0.1g 亚甲基蓝，加甲醇至 100mL，混匀。

连苯三酚红指示液 (2g/L)

称取 0.2g 连苯三酚红溶于 100mL 水，混匀。

亮黄指示液 (1g/L)

称取 0.1g 亮黄溶于 100mL 水，混匀。

亮绿 (碱性亮绿) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 亮绿 (碱性亮绿) 溶于 100mL 水，混匀。

邻苯二酚磺酞 (邻苯二酚紫) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 邻苯二酚磺酞 (邻苯二酚紫) 溶于 100mL 水中，混匀。

邻二氮菲指示液

称取 0.5g 硫酸亚铁，加 100mL 水溶解，加 2 滴硫酸与 0.5g 邻二氮菲，摇匀，即得。
本液应临用新制。

邻甲苯酚酞指示液 (4g/L)

称取 0.40g 邻甲苯酚酞，溶于 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

邻甲苯偶氮邻甲氨基苯指示液 (1g/L)

称取 0.10g 邻甲苯偶氮邻甲氨基苯，溶于 100mL 乙醇 (70%)，混匀。

邻甲酚酞指示液 (2g/L 或 0.2g/L)

称取 0.2g 或 0.02g 邻甲酚酞指示剂溶于 100mL 乙醇 (90%)，混匀。

邻联甲苯胺指示液 (1g/L)

称取 0.10g 邻联甲苯胺，加 10mL 盐酸及少量水溶解，稀释至 100mL，混匀。

邻氯酚红 (邻二氯磺酞) 指示液

(1) 邻氯酚红 (邻二氯磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻氯酚红溶于 100mL 乙醇 (20%)，混匀。

(2) 邻氯酚红 (邻二氯磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻氯酚红溶于 95.30mL 水，再加入 4.7mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]，混匀。

邻羟基苯偶氮对丙基氨基指示液 (1g/L)

称取 0.10g 邻羟基苯偶氮对丙基氨基溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

邻羧基苯偶氮- α -萘胺指示液 (0.1g/L)

称取 0.01g 邻羧基苯偶氮- α -萘胺溶于 100mL 乙醇 (60%)，混匀。

邻硝基酚指示液 (10g/L)

取 1.0g 邻硝基酚，溶于 100mL 乙醇水溶液 (1+1) 中，混匀。

硫酸铁铵指示液 (80g/L)

称取 8.0g 硫酸铁铵 [$\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$]，溶于含几滴硫酸的水中，稀释至 100mL，混匀。

六甲氧基红指示液 (1g/L)

称取 0.10g 六甲氧基红溶于 100mL 乙醇 (70%)，混匀。

氯酚红指示液 (0.4g/L)

称取 0.10g 氯酚红溶于 11.8mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.02\text{mol/L}$] 中，稀释至 250mL，混匀。

罗丹明 B 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 罗丹明 B 溶于 100mL 水中，混匀。

III 非标准溶液

罗丹明 6G 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 罗丹明 6G 溶于 100mL 水中，混匀。

玫红酸 (珊瑚黄，珊瑚酚酞，甲基金精，甲苯醌基二对酚基甲烷) 指示液 (5g/L)

称取 0.5g 玫红酸，溶于 100mL 乙醇 (50%)，混匀。

玫瑰红酸钠指示液 (10g/L)

称取 0.1g 玫瑰红酸钠，溶于水 10mL，混匀，现配现用。

萘胺偶氮苯磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.10g 萘胺偶氮苯磺酸溶于 60mL 乙醇，加 40mL 水，混匀。

α -萘酚苯基甲醇-乙酸指示液 (2g/L)

称取 0.1g α -萘酚苯基甲醇，用乙酸溶解，并稀释至 50mL，混匀。

α -萘酚红指示液 (1g/L)

称取 0.10g α -萘酚红溶于 100mL 乙醇 (70%)，混匀。

萘酚醌烷 (α -萘酚基苯；第一变色范围) 指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 萘酚醌烷 (α -萘酚基苯) 溶于 100mL 乙醇 (70%) 中，混匀。

1-萘酚酞 (α -萘酚酞) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 1-萘酚酞溶于 100mL 乙醇溶液 [50% (体积分数)]，混匀。

β -萘酚紫指示液 (0.4g/L)

称取 0.04g β -萘酚紫，溶于 100mL 水，混匀。

萘红指示液 (2g/L)

称取 0.20g 萘红溶于 100mL 乙醇 (95%) 中，混匀。

耐尔蓝指示液 (10g/L)

称取 1g 耐尔蓝，加 100mL 冰醋酸溶解，混匀，即得。变色范围：pH = 10.1 ~ 11.1 (蓝→红)。

尼罗蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 尼罗蓝，溶于 100mL 水，混匀。

偶氮蓝 (二甲苯二偶氮二- α -萘酚-4-磺酸) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 偶氮蓝 (二甲苯二偶氮二- α -萘酚-4-磺酸)，溶于 100mL 水，混匀。

偶氮紫指示液 (1g/L)

称取 0.1g 偶氮紫，加 100mL 二甲基甲酰胺溶解，混匀，即得。

帕拉醇 (Lapachol) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 帕拉醇溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

泡依蓝 C₄B 指示液 (2g/L)

称取 0.20g 泡依蓝 C₄B 溶于 100mL 水，混匀。

品红 (洋红) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 品红 (洋红) 溶于 100mL 乙醇 (95%) 中，混匀。

七甲氧基红指示液 (1g/L)

称取 0.1g 七甲氧基红溶于 100mL 乙醇 (70%)，混匀。

茜素 (α,β -二羟基蒽醌) 指示液 (0.2g/L)

称取 0.02g 茜素 (α,β -二羟基蒽醌) 溶于 100mL 乙醇 (90%)，混匀。

茜素红 S (茜素磺酸钠) 指示液

(1) 茜素红 S (茜素磺酸钠) 指示液 (1g/L) 称取 0.10g 茜素红 S 溶于 100mL 水中，混匀。

(2) 茜素红 S (茜素磺酸钠) 指示液 (10g/L) 称取 1.0g 茜素磺酸钠溶于 100mL 水，混匀。

茜素黄 GG 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 茜素黄 GG 溶于 100mL 乙醇溶液 (95%)，混匀。

茜素黄 R (对硝基苯偶氮水杨酸钠) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 茜素黄 R 溶于 100mL 温水中，混匀。

茜素 RS 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 茜素 RS，溶于 100mL 水，混匀。

茜素蓝 SA 指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 茜素蓝 SA，溶于 100mL 水，混匀。

2-氰基-3,3-双(4-硝基苯氨基)丙烯腈指示液 (5g/L)

称取 0.5g 2-氰基-3,3-双(4-硝基苯氨基)丙烯腈溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

III 非标准溶液

刃天青指示液 (1g/L)

称取 0.10g 刃天青溶于 100mL 水中，混匀。

溶剂蓝 19 指示液 (5g/L)

称取 0.5g 溶剂蓝 19，加冰醋酸 100mL 溶解，混匀，即得。

4-(2-噻唑偶氮) 百里酚溶液 (1g/L 或 0.4g/L 或 0.5g/L)

称取 0.1g (或 0.04g 或 0.05g) 4-(2-噻唑偶氮) 百里酚溶于 100mL 水中，混匀。

2-(2-噻唑偶氮) 对甲苯酚指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 2-(2-噻唑偶氮) 对甲苯酚溶于 100mL 乙醇中，混匀。

1-(2-噻唑偶氮)-2-萘酚-3,6-二磺酸 (TAN-3,6-S) 指示液 (0.1g/L)

称取 0.01g 1-(2-噻唑偶氮)-2-萘酚-3,6-二磺酸溶于 100mL 水中，混匀。

3-(2',4',6'-三羟基苯) 苯酞指示液 (1g/L)

称取 0.10g 3-(2',4',6'-三羟基苯) 苯酞溶于 100mL 水中，混匀。

1,3,5-三硝基苯指示液 (1g/L)

称取 0.10g 1,3,5-三硝基苯溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

2,4,6-三硝基甲苯指示液 (1g/L 或 5g/L)

称取 0.1g 或 0.5g 2,4,6-三硝基甲苯溶于 100mL 乙醇 (90%)，混匀。

三硝基苯甲酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 三硝基苯甲酸，溶于 100mL 水，混匀。

麝香草酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.1g 麝香草酚酞，加 100mL 乙醇溶解，混匀，即得。变色范围 $\text{pH} = 9.3 \sim 10.5$ (无色→蓝)。

试银灵指示液 (0.2g/L)

称取 0.02g 试银灵，溶于 100mL 丙酮中，混匀。

石蕊指示液

称取 10g 石蕊粉末，加 40mL 乙醇，回流煮沸 1h，静置，倾去上层清液，再用同一方法处理二次，每次用 30mL 乙醇，残渣用 10mL 水洗涤，倾去洗液，再加 50mL 水煮沸，冷却，混匀，过滤，即得。变色范围 $\text{pH} = 4.5 \sim 8.0$ (红→蓝)。

石蕊精指示液 (10g/L)

称取 1.0g 石蕊精溶于 100mL 水中，混匀。

曙红钠指示液 (5g/L)

称取 0.5g 曙红钠，溶于水，用水稀释至 100mL，混匀，即得。

4-4'-双(2-氨基-1-萘基偶氮)2,2'-芪二磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.10g 4-4'-双(2-氨基-1-萘基偶氮)2,2'-芪二磺酸，溶于 5.9mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]，加 94.1mL 水，混匀。

双硫脲指示液

称取 50mg 双硫脲，加 100mL 乙醇溶解，混匀，即得。

四碘酚酞钠指示液 (1g/L)

称取 0.1g 四碘酚酞钠溶于 100mL 水，混匀。

四碘磺酚酞指示液 (1g/L)

(1) 四碘磺酚酞指示液 (1g/L) 称取 0.1g 四碘磺酚酞溶于 100mL 乙醇 (20%)，混匀。

(2) 四碘磺酚酞指示液 (1g/L) 称取 0.1g 四碘磺酚酞溶于 97.7mL 水中，再加入 2.3mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$]，混匀。

四碘荧光黄指示液 (1g/L)

称取 0.10g 四碘荧光黄 (酸式) 溶于 100mL 水，混匀。

四氯酚磺酞指示液 (1g/L)

称取 0.10g 四氯酚磺酞溶于 100mL 乙醇 (20%)，混匀。

四溴苯酚磺酞 (溴酚蓝) 指示液

(1) 溴酚蓝 (四溴苯酚磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 溴酚蓝，用乙醇 (95%) 溶解后，再加乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

(2) 溴酚蓝指示液 (0.4g/L) 称取 0.040g 溴酚蓝，溶于乙醇 (95%)，用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。变色范围： $\text{pH}=3.0\sim 4.6$ (黄→蓝)。

(3) 溴酚蓝指示液 (0.4g/L) 称取 0.1g 溴酚蓝与 3mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$] 在玛瑙乳钵中研磨溶解，用水稀释至 250mL，混匀。

四溴苯酚蓝 (四溴酚蓝，四溴苯酚四溴磺酞) 指示液

(1) 四溴苯酚蓝 (■溴酚蓝，四溴苯酚四溴磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 四溴苯酚蓝，溶于 100mL 乙醇中 (20%)，混匀。

III 非标准溶液

(2) 四溴苯酚蓝 (四溴酚蓝, 四溴苯酚四溴磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 四溴苯酚蓝, 溶于 98mL 水中, 再加入 2mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$], 混匀。

四溴酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.1g 四溴酚酞溶于 100mL 乙醇 (20%), 混匀。

四溴酚酞乙酯指示液 (1g/L)

称取 0.1g 四溴酚酞乙酯溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

四溴荧光黄 (酸性曙红) 指示液 (10g/L)

称取 1.0g 四溴荧光黄溶于 100mL 乙醇 (70%), 混匀。

苏丹 IV 指示液 (5g/L)

称取 0.5g 苏丹 IV, 加 100mL 氯仿溶解, 混匀, 即得。

苏木精指示液 (5g/L)

称取 0.5g 苏木精溶于 100mL 乙醇 (90%), 混匀。

酸性靛蓝 (靛二磺酸钠, 靛胭脂红) 指示液 (2.5g/L)

称取 0.25g 酸性靛蓝 (靛二磺酸钠, 靛胭脂红) 溶于 100mL 乙醇 (50%), 混匀。

酸性铬蓝 K-萘酚绿 B 混合指示液 (KB 指示液)

称取 0.3g 酸性铬蓝 K 和 0.1g 萘酚绿 B, 溶解于水中, 稀释至 100mL, 混匀。

酸性玫瑰红 (孟加拉玫瑰红) 指示液 (5g/L)

称取 0.5g 酸性玫瑰红溶于 100mL 水中, 混匀。

酸性品红指示液

称取 0.5g 酸性品红, 加水 100mL 使溶解, 再逐渐加 16mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$], 每加 1 滴均应将溶液充分摇匀后再加第二滴, 直至溶液呈草黄色; 于沸水内保持 15min, 再静置 2h, 混匀过滤, 即得。变色范围: $\text{pH}=6.0\sim 7.4$ (黄 \rightarrow 红)。

五甲氧基红 (2,4,2',4',2''-五甲氧基三苯甲醇) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 五甲氧基红溶于 100mL 乙醇 (70%), 混匀。

硝胺 (2,4,6-三硝基-N-甲基硝基苯胺) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 硝胺溶于 100mL 乙醇溶液 (70%), 混匀。

硝氮黄 (硝嗪黄) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 硝氮黄 (硝嗪黄) 溶于 100mL 水, 混匀。

4-硝基-6-氨基邻甲氧基苯酚指示液 (1g/L)

称取 0.10g 4-硝基-6-氨基邻甲氧基苯酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

2-(4'-硝基苯偶氮)-1-萘酚-4,8-二磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 2-(4'-硝基苯偶氮)-1-萘酚-4,8-二磺酸溶于 100mL 水, 混匀。

硝基酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.1g 硝基酚酞溶于 100mL 乙醇 (60%), 混匀。

硝酸铁指示液 (300g/L)

称取 150g 硝酸铁溶于 100mL 硝酸溶液 [$c(\text{HNO}_3) = 6\text{mol/L}$] 中, 微热煮沸 10min, 以除去氮的氧化物, 用水稀释到 500mL。

注: ① 使用时每 50mL 被滴定溶液加入 (1~2) mL 指示液为宜。

② 该指示液适用于测定 Ag^+ 、 Cl^- 、 Br^- 、 I^- 和 SCN^- 等离子。

③ 测定应在强酸性溶液中进行 {对于硝酸而言, 浓度 [$c(\text{HNO}_3) = (0.2 \sim 0.5)\text{mol/L}$]}, 不能在中性或碱性溶液中进行。

溴百里酚蓝 (二溴百里酚磺酞) 指示液 (0.5g/L 或 1g/L)

方法 1: 称取 0.05g 或 0.1g 溴百里酚蓝溶于 100mL 乙醇 (20%), 混匀。

方法 2: 称取 0.05g 或 0.1g 溴百里酚蓝溶于 96.80mL 水, 再加入 3.2mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.05\text{mol/L}$], 混匀。

溴百里香酚蓝指示液

(1) 溴百里香酚蓝指示液 (1g/L) 称取 0.10 溴百里香酚蓝, 溶于 50mL 乙醇 (95%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL, 混匀。

(2) 溴百里香酚蓝 (溴麝香草酚蓝) 指示液 (0.4g/L) 称取 0.10 溴百里香酚蓝溶于 8.0mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.02\text{mol/L}$] 中, 稀释至 250mL, 混匀。

溴酚红指示液

(1) 溴酚红指示液 (0.4g/L) 称取 0.10g 溴酚红溶于 9.75mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.02\text{mol/L}$] 中, 用水稀释至 250mL, 混匀。

(2) 溴酚红指示液 (1g/L 或 0.4g/L) 称取 0.1g 或 0.04g 溴酚红溶于 100mL 乙醇 (20%), 混匀。

溴酚蓝-二苯偶氮碳酰肼混合指示溶液

称取 0.02g 溴酚蓝和 0.5g 二苯偶氮碳酰肼, 溶于 100mL 乙醇, 混匀。

溴甲酚红紫 (二溴邻甲酚磺酞) 指示液 (1g/L)

(1) 溴甲酚红紫 (二溴邻甲酚磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 溴甲酚红紫 (二溴邻

III 非标准溶液

甲酚磺酞), 溶于 100mL 乙醇 (20%), 混匀。

(2) 溴甲酚红紫 (二溴邻甲酚磺酞) 指示液 (1g/L) 称取 0.1g 溴甲酚红紫 (二溴邻甲酚磺酞) 溶于 96.3mL 水, 再加入 3.7mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.05\text{mol/L}$], 混匀。

溴甲酚绿指示液 (1g/L)

称取 0.10g 溴甲酚绿, 溶于乙醇 (95%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL, 混匀。

溴甲酚绿-甲基红混合指示液

溶液 1: 称取 0.10g 溴甲酚绿, 溶于乙醇 (95%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL, 混匀。

溶液 2: 称取 0.20g 甲基红, 溶于乙醇 (95%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL, 混匀。
取 30mL 溶液 1、10mL 溶液 2, 混合。

溴甲酚紫指示液

(1) 溴甲酚紫指示液 (0.4g/L) 称取 0.10g 溶于 9.25mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.02\text{mol/L}$] 中, 用水稀释至 250mL, 混匀。

(2) 溴甲酚紫指示液 (0.8g/L) 称取 0.4g 重结晶指示剂级的溴甲酚紫溶于 75mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.01\text{mol/L}$] 中, 必要时滴加氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.01\text{mol/L}$], 使其 $\text{pH}=6.0\sim 6.1$ 。过滤, 用不含二氧化碳的水稀释至 500mL, 混匀, 存于棕色瓶中。

(3) 溴甲酚紫指示液 (1g/L) 称取 0.10g 溴甲酚紫溶于乙醇 (95%), 用乙醇 (95%) 稀释至 100mL, 混匀。

溴氯酚蓝 (二溴二氯酚磺酞) 指示液

(1) 溴氯酚蓝 (二溴二氯酚磺酞) 指示液 (0.40g/L) 称取 0.10g 溴氯酚蓝 (二溴二氯酚磺酞) 溶于 8.6mL 氢氧化钠标准溶液 [$c(\text{NaOH})=0.02\text{mol/L}$] 中, 用水稀释至 250mL, 混匀。

(2) 溴绿酚蓝溶液 (0.40g/L) 称取 0.04g 溴绿酚蓝 (二溴二氯酚磺酞) 溶于 100mL 乙醇 (20%), 混匀。

溴麝香草酚蓝指示液 (0.4g/L)

称取 0.1g 溴麝香草酚蓝于小研钵中, 加 1.6mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$] 研磨。加少许水, 继续研磨, 直至完全溶解, 用水稀释至 250mL, 混匀。变色范围: $\text{pH}=6.0\sim 7.6$ (黄→蓝)。

亚甲基蓝指示液 (10g/L)

称取 1g 亚甲基蓝溶于 100mL 蒸馏水中, 混匀。

亚甲基紫指示液 (1g/L)

称取 0.10g 亚甲紫溶于 100mL 水中, 混匀。

胭脂红（胭脂红酸，洋红酸，虫红）指示液（1g/L）

称取 0.10g 胭脂红（胭脂红酸，洋红酸，虫红）溶于 100mL 水，混匀。

乙二醛缩双（2-羟基苯胺）（GBHA）指示液（2.5g/L）

称取 0.25g 乙二醛缩双（2-羟基苯胺）于暗色具塞磨口瓶中，加 100mL 乙醇（95%）溶解，混匀，即得。可使用一周。

4-(2'-乙基苯偶氮)-1-萘胺指示液（1g/L）

称取 0.10g 4-(2'-乙基苯偶氮)-1-萘胺溶于 100mL 乙醇与乙酸（1:1）的混合溶液中，混匀。

乙基橙指示液（1g/L）

称取 0.1g 乙基橙溶于 100mL 水中，混匀。

3-[1-(2-乙醇)-2-哌啶基]吡啶指示液（1g/L）

称取 0.1g 3-[1-(2-乙醇)-2-哌啶基]吡啶溶于 100mL 乙醇（95%），混匀。

乙基红指示液（1g/L）

称取 0.10g 乙基红溶于 100mL 乙醇（95%），混匀。

乙基紫指示液（1g/L）

称取 0.10g 乙基紫溶于 50mL 甲醇及 50mL 水中，混匀（第一变色范围）。

2-乙酰基-1,2,5,6,-四氢-6-氧-5-(对二甲氨基亚苄基) 3-(2,4-二氯代苯基)-1,2,4-三嗪指示液（2g/L）

称取 0.20g 2-乙酰基-1,2,5,6,-四氢-6-氧-5-(对二甲氨基亚苄基) 3-(2,4-二氯代苯基)-1,2,4-三嗪溶于 100mL 乙醇中，混匀。

乙氧基黄吡精指示液（1g/L）

称取 0.1g 乙氧基黄吡精，加 100mL 乙醇溶解，混匀，即得。变色范围 pH3.5~5.5（红→黄）。

异胺酸（2,6-二硝基-4-氨基酚）指示液（1g/L）

称取 0.10g 异胺酸（2,6-二硝基-4-氨基酚）溶于 100mL 水中，混匀。

吡啶酮指示液（2g/L）

溶液 1：称取 0.20g 吡啶酮，溶于硫酸，用硫酸稀释至 100mL，混匀。

溶液 2：称取 0.25g 三氯化铁（ $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ），溶于 1mL 水中，用硫酸稀释至 50mL，搅拌直到不再产生气泡。

III 非标准溶液

使用前将 5.0mL 溶液 2 加入到 2.5mL 溶液 1 中，用硫酸稀释至 100mL，混匀。

荧光黄指示液 (5g/L)

称取 0.5g 荧光黄，用乙醇 (95%) 溶解，并用乙醇 (95%) 稀释至 100mL，混匀。

荧光黄钠指示液 (2g/L)

称取 0.20g 荧光黄钠，溶于 100mL 水，用水稀释至刻度，混匀。

荧光素指示液 (5g/L)

称取 0.50g 荧光素 (荧光黄或荧光红)，溶于 100mL (95%) 乙醇 (95%)，混匀。

中性红 (甲苯红) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 中性红溶于 70mL 乙醇中，加水稀释至 100mL，混匀。

中性蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 中性蓝溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

专利蓝 V 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 专利蓝 V 溶于 100mL 水，混匀。

锥虫红指示液 (1g/L)

称取 0.10g 锥虫红溶于 100mL 水中，混匀。

紫脲酸铵溶液 (5g/L)

称取 0.50g 紫脲酸铵，溶于 100mL 水，混匀。此溶液使用前制备。

(二) 氧化还原滴定指示剂溶液

2-氨基吩噻嗪酮指示液 (0.1g/L)

称取 0.010g 2-氨基吩噻嗪酮溶于 100mL 水中，混匀。

7-氨基吩噻嗪酮指示液 (0.1g/L)

称取 0.01g 7-氨基吩噻嗪酮溶于 100mL 水中，混匀。

槲花青指示液 (1g/L)

称取 0.1g 槲花青溶于 100mL 稀碱溶液中，混匀。

槲花青甲酯类及其取代衍生物指示液 (0.05mol/L)

称取适量槲花青甲酯类及其取代衍生物溶于 100mL 乙醇 (96%) 中，混匀。

百里酞酚指示液

- (1) 百里酞酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 百里酞酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。
- (2) 百里酞酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 百里酞酚溶于 100mL 水, 混匀。

N-苯基邻氨基苯甲酸指示液

称取 0.107g N-苯基邻氨基苯甲酸溶于 20mL 碳酸钠溶液 (50g/L) 中, 用水稀释到 100mL, 混匀。

碘化四甲基酚藏花红指示液 (1g/L)

称取 0.1g 碘化四甲基酚藏花红溶于 100mL 水中, 混匀。

酞酚指示液

- (1) 酞酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 酞酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。
- (2) 酞酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 酞酚溶于 100mL 水, 混匀。

酞蓝二磺酸钠 (酸性酞蓝) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 酞蓝二磺酸钠 (酸性酞蓝) 溶于 100mL 水中, 混匀。

酞蓝磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 酞蓝磺酸溶于 100mL 水中, 混匀。

酞蓝三磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 酞蓝三磺酸溶于 100mL 水中, 混匀。

酞蓝四磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 酞蓝四磺酸溶于 100mL 水中, 混匀。

丁二脲指示液 (1g/L)

称取 0.10g 丁二脲溶于 100mL 乙醇中, 混匀。

丁二脲亚铁络合物指示液 (1g/L)

称取 0.1g 丁二脲亚铁络合物溶于 100mL 乙醇中, 混匀。

对氨基二苯胺指示液 (1g/L)

称取 0.1g 对氨基二苯胺溶于 100mL 水中, 混匀。

对二甲氨基苯胺盐酸盐指示液 (1g/L)

称取 0.1g 对二甲氨基苯胺盐酸盐溶于 100mL 稀盐酸溶液中, 混匀。

III 非标准溶液

对硝基二苯胺指示液 [$c(\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2)=0.05\text{mol/L}$]

称取适量对硝基二苯胺溶于浓硫酸中。使用时，用浓硫酸稀释到 $c(\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2)=0.05\text{mol/L}$ ，混匀。

2,4-二氨基二苯胺指示液 (1g/L)

称取 0.1g 2,4-二氨基二苯胺溶于 100mL 水中，混匀。

二苯胺磺酸钡指示液 (2g/L)

称取 0.2g 二苯胺磺酸钡溶于 100mL 水中，混匀。

二苯胺磺酸钠指示液 (2g/L)

称取 0.2g 二苯胺磺酸钠溶于 100mL 水中，混匀。

二苯胺硫酸盐指示液 (1g/L)

称取 0.1g 二苯胺硫酸盐溶于 100mL 稀硫酸溶液中，混匀。

二苯基联苯胺硫酸盐指示液 (1g/L)

称取 0.1g 二苯基联苯胺硫酸盐溶于 100mL 稀硫酸溶液中，混匀。

1,10-二氮菲亚铁 (6-硝基-1,10-二氮菲亚铁) 络合物指示液

称取 1.485g 6-硝基-1,10-二氮菲与 0.695g 硫酸亚铁溶于 100mL 水中，混匀。

10-二甲氨基丙基吩噻嗪指示液 (1g/L)

称取 0.1g 10-二甲氨基丙基吩噻嗪溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.005\text{mol/L}$] 中，混匀。

10-(2-二甲氨基丙基) 吩噻嗪盐酸盐指示液 (1g/L)

称取 0.1g 10-(2-二甲氨基丙基) 吩噻嗪盐酸盐溶于 100mL 水中，滴加 1 滴柠檬酸，保存于棕色瓶中，混匀。

二甲苯花黄 FF 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 二甲苯花黄 FF 溶于 100mL 水中，混匀。

二甲苯蓝 As 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 二甲苯蓝 As 溶于 100mL 水中，混匀。

二甲基二氨基联苯指示液 (10g/L)

称取 0.5g 二甲基二氨基联苯溶于 50mL 浓硫酸中，混匀。

4,7-二甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物指示液 (0.01mol/L)

称取 0.3g 4,7-二甲基-1,10-二氮菲, 加入硫酸亚铁溶液 [$c(\text{FeSO}_4) = 0.01\text{mol/L}$], 混匀。

5,6-二甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物指示液

称取 1.485g 6-硝基-1,10-二氮菲与 0.695g 硫酸亚铁溶于 100mL 水中, 混匀。

2',6'-二氯靛酚指示液

(1) 2',6'-二氯靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 2',6'-二氯靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

2',6'-二溴靛酚指示液

(1) 2',6'-二溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 2',6'-二溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

酚藏花红指示液 (1g/L)

称取 0.1g 酚藏花红溶于 100mL 水中, 混匀。

黄玫瑰引杜林 2G 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 黄玫瑰引杜林 2G 溶于 100mL 水中, 混匀。

2-(4-磺基苯胺)苯甲酸指示液 (10g/L)

称取 0.5g 2-(4-磺基苯胺)苯甲酸溶于 50mL 浓硫酸中, 混匀。

2-磺酸钠-5,6-苯并靛酚钠指示液

(1) 2-磺酸钠-5,6-苯并靛酚钠乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2-磺酸钠-5,6-苯并靛酚钠溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 2-磺酸钠-5,6-苯并靛酚钠指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2-磺酸钠-5,6-苯并靛酚钠溶于 100mL 水, 混匀。

2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯靛酚钠指示液

(1) 2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯靛酚钠乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯靛酚钠溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯靛酚钠指示液 (1g/L) 称取 0.1g 2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯靛酚钠溶于 100mL 水, 混匀。

1-甲基-7-氨基吩噻嗪酮指示液 (0.1g/L)

称取 0.01g 1-甲基-7-氨基吩噻嗪酮溶于 100mL 水中, 混匀。

Ⅲ 非标准溶液

N-甲基二苯胺对磺酸指示液 (1g/L)

称取 0.10g N-甲基二苯胺对磺酸, 溶于 500mL 碳酸钠溶液 [$c(\text{Na}_2\text{CO}_3)=0.05\text{mol/L}$] 中, 混匀。

1-甲基-7-二甲氨基吩噻嗪酮指示液

称取 0.0127g 1-甲基-7-二甲氨基吩噻嗪酮溶于 50mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=4\text{mol/L}$], 混匀。放置过夜, 取上层透明溶液。

4-甲氧基菊橙盐酸盐指示液 (1g/L)

称取 0.1g 4-甲氧基菊橙盐酸盐溶于 100mL 水中, 混匀。

甲基羊脂蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 甲基羊脂蓝溶于 100mL 水中, 混匀。

间磺酸-2',6'-二溴靛酚指示液

(1) 间磺酸-2',6'-二溴靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间磺酸-2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 间磺酸-2',6'-二溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间磺酸-2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

间甲亚苯基二氨靛酚指示液

(1) 间甲亚苯基二氨靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间甲苯撑二氨靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 间甲亚苯基二氨靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间甲苯撑二氨靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

间甲靛酚指示液

(1) 间甲靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间甲靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 间甲靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间甲靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

间溴靛酚指示液

(1) 间溴靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间溴靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 间溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间溴靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

间溴-2',6'-二氯靛酚指示液

(1) 间溴-2',6'-二氯靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 间溴-2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 间溴-2',6'-二氯靛酚指示液 称取 0.1g 间溴-2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 水中, 混匀。

坚牢棉蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 坚牢棉蓝溶于 100mL 水中, 混匀。

碱性藏花红 T 指示液 (0.5g/L)

称取 0.05g 碱性藏花红 T 溶于 100mL 水中, 混匀。

酒石黄指示液 (1g/L)

称取 0.1g 酒石黄溶于 100mL 水中, 混匀。

可来通耐蓝 FR 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 可来通耐蓝 FR 溶于 100mL 水中, 混匀。

可来通耐蓝-绿 B 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 可来通耐蓝-绿 B 溶于 100mL 水中, 混匀。

喹啉黄指示液 (1g/L)

称取 0.1g 喹啉黄溶于 100mL 水中, 混匀。

喹啉蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 喹啉蓝溶于 100mL 水中, 混匀。

蓝光酸性红指示液 (1g/L)

称取 0.1g 蓝光酸性红溶于 100mL 水中, 混匀。

劳氏紫 (二氨基苯噻嗪) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 劳氏紫溶于 100mL 水中, 混匀。

联苯胺指示液 (10g/L)

称取 0.5g 联苯胺溶于 50mL 浓硫酸中, 混匀。

2,2'-联吡啶钼络合物指示液

称取 0.585g 2,2'-联吡啶, 0.345g 钼盐溶于 50mL 水中, 混匀。

2'2'-联吡啶钨络合物指示液

称取 0.585g 2'2'-联吡啶, 0.345g 钨盐溶于 50mL 水中, 混匀。

联邻甲氧苯胺指示液 (10g/L)

称取 0.5g 联邻甲氧苯胺溶于 50mL 浓硫酸中, 混匀。

III 非标准溶液

亮甲苯蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 亮甲苯蓝溶于 100mL 水中，混匀。

亮丽春红 5R (艳猩红 5R) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 亮丽春红 5R (艳猩红 5R) 溶于 100mL 水中，混匀。

亮茜蓝 (媒染茜素亮蓝) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 亮茜蓝 (媒染茜素亮蓝) 溶于 100mL 水中，混匀。

邻磺酸-2',6'-二溴靛酚指示液

(1) 邻磺酸-2',6'-二溴靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻磺酸-2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

(2) 邻磺酸-2',6'-二溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻磺酸-2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 水，混匀。

邻甲靛酚指示液

(1) 邻甲靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻甲靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

(2) 邻甲靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻甲靛酚溶于 100mL 水，混匀。

邻甲基-2',6'-二氯靛酚指示液

(1) 邻甲基-2',6'-二氯靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻甲基-2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

(2) 邻甲基-2',6'-二氯靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻甲基-2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 水，混匀。

邻甲氧基-2',6'-二溴靛酚指示液

(1) 邻甲氧基-2',6'-二溴靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻甲氧基-2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%)，混匀。

(2) 邻甲氧基-2',6'-二溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻甲氧基-2',6'-二溴靛酚溶于 100mL 水，混匀。

邻，间二苯胺二甲酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 邻，间二苯胺二甲酸溶于 20mL 碳酸钠溶液 (50g/L) 中，用水稀释到 100mL，混匀。

邻，邻二苯胺二甲酸指示液 (1g/L)

称取 0.1g 邻，邻二苯胺二甲酸溶于 20mL 碳酸钠溶液 (50g/L) 中，用水稀释到 100mL，混匀。

邻氯靛酚指示液

(1) 邻氯靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻氯靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 邻氯靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻氯靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

邻氯-2',6'-二氯靛酚指示液

(1) 邻氯-2',6'-二氯靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻氯-2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 邻氯-2',6'-二氯靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻氯-2',6'-二氯靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

邻溴靛酚指示液

(1) 邻溴靛酚乙醇指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻溴靛酚溶于 100mL 乙醇 (95%), 混匀。

(2) 邻溴靛酚指示液 (1g/L) 称取 0.1g 邻溴靛酚溶于 100mL 水, 混匀。

2-氯-10-二甲氨丙基吩噻嗪盐酸盐指示液 (1g/L)

称取 0.1g 2-氯-10-二甲氨丙基吩噻嗪盐酸盐溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.005\text{mol/L}$] 中, 混匀。

氯化四乙基酚藏花红 (紫水晶紫) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 氯化四乙基酚藏花红 (紫水晶紫) 溶于 100mL 水中, 混匀。

2-氯-10 [3-(1-羟乙基-4-哌嗪)丙基] 吩噻嗪指示液 (1g/L)

称取 0.1g 2-氯-10 [3-(1-羟乙基-4-哌嗪)丙基] 吩噻嗪溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl}) = 0.005\text{mol/L}$] 中, 混匀。

毛罂蓝指示液 (1g/L)

称取 0.1g 毛罂蓝溶于 100mL 水中, 混匀。

萘酚蓝黑 BCS 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 萘酚蓝黑 BCS 溶于 100mL 水中, 混匀。

 α -萘黄酮指示液 (50g/L)

称取 0.50g α -萘黄酮溶于 100mL 乙醇 (96%) 中, 混匀。

耐绿 FCF 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 耐绿 FCF 溶于 100mL 水中, 混匀。

Ⅲ 非标准溶液

尼罗蓝（氨基萘基二乙氨基苯噻嗪硫酸盐）指示液（1g/L）

称取 0.1g 尼罗蓝（氨基萘基二乙氨基苯噻嗪硫酸盐）溶于 100mL 水中，混匀。

1-羟基-7-氨基吩噻嗪酮指示液（0.11g/L）

称取 0.011g 1-羟基-7-氨基吩噻嗪酮溶于 100mL 水中，混匀。

1-羟基-7-二甲氨基吩噻嗪酮指示液

称取 0.0128g 1-羟基-7-二甲氨基吩噻嗪酮溶于 50mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=4\text{mol/L}$]，混匀，放置过夜，取上层透明溶液。

4-羟基菊橙盐酸盐指示液（1g/L）

称取 0.1g 4-羟基菊橙盐酸盐溶于 100mL 水中，混匀。

10-[3-(1-羟基哌啶)丙基]-2-氰基吩噻嗪指示液（1g/L）

称取 0.1g 10-[3-(1-羟基哌啶)-丙基]-2-氰基吩噻嗪溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.005\text{mol/L}$] 中，混匀。

10-[3-(1-羟乙基-4-哌嗪)丙基]-2-三氟甲基吩噻嗪指示液（1g/L）

称取 0.1g 10-[3-(1-羟乙基-4-哌嗪)-丙基]-2-三氟甲基吩噻嗪溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.005\text{mol/L}$] 中，混匀。

试卤灵指示液

称取 3.198g 试卤灵溶于 100mL 乙醇（96%）中，加热温度不超过 40℃，使溶液体积保持 100mL，混匀。

3,4,7,8-四甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物指示液（0.01mol/L）

称取 0.3g 3,4,7,8-四甲基-1,10-二氮菲，加入硫酸亚铁溶液 [$c(\text{FeSO}_4)=0.01\text{mol/L}$]，配成浓度为 0.01mol/L 的指示液，混匀。

酸性黑指示液（1g/L）

称取 0.1g 酸性黑溶于 100mL 水中，混匀。

酸性绿指示液（1g/L）

称取 0.1g 酸性绿溶于 100mL 水中，混匀。

酸性枣红 17 指示液（1g/L）

称取 0.1g 酸性枣红 17 溶于 100mL 水中，混匀。

特等羊毛罌粟蓝指示液（1g/L）

称取 0.1g 特等羊毛罌粟蓝溶于 100mL 水中，混匀。

五倍子非林（媒染倍酸天蓝）指示液（1g/L）

称取 0.1g 五倍子非林（媒染倍酸天蓝）溶于 100mL 水中，混匀。

2-(2-硝基苯胺) 苯甲酸指示液（10g/L）

称取 0.5g 2-(2-硝基苯胺) 苯甲酸溶于 50mL 浓硫酸中，混匀。

2-硝基二苯胺指示液 [$c(\text{C}_{12}\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_4)=0.05\text{mol/L}$]

称取 0.13g 2-硝基二苯胺溶于 10.0mL 浓硫酸中。使用时，用浓硫酸稀释 10 倍，配成浓度为 [$c(\text{C}_{12}\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_4)=0.005\text{mol/L}$] 的溶液，混匀。

羊毛罌红 A 指示液（1g/L）

称取 0.1g 羊毛罌红 A 溶于 100mL 水中，混匀。

夜蓝指示液（1g/L）

称取 0.1g 夜蓝溶于 100mL 水中，混匀。

乙基氧脂蓝（3,9-双二乙氨基苯噁嗪硝酸盐）指示液（1g/L）

称取 0.1g 乙基氧脂蓝（3,9-双二乙氨基苯噁嗪硝酸盐）溶于 100mL 水中，混匀。

2-乙酰氨基吩噁嗪酮指示液（0.13g/L）

称取 0.013g 2-乙酰氨基吩噁嗪酮溶于 100mL 水中，混匀。

乙酰氧基试卤灵指示液

称取 3.228g 乙酰氧基试卤灵溶于 100mL 乙醇（96%）中，混匀。

1-(乙酰氧乙基)-4-[γ -2-(氯吩噁嗪)-10-丙基] 吩噁嗪指示液（1g/L）

称取 0.1g 1-(乙酰氧乙基)-4-[γ -2-(氯吩噁嗪)-10-丙基] 吩噁嗪溶于 100mL 盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=0.005\text{mol/L}$] 中，混匀。

4-乙氧基菊橙盐酸盐指示液（1g/L）

称取 0.1g 4-乙氧基菊橙盐酸盐溶于 100mL 乙醇中，混匀。

乙氧基试卤灵指示液

称取 3.618g 乙氧基试卤灵溶于 100mL 乙醇（96%）中，混匀。

异玫瑰引杜林 I 指示液（1g/L）

称取 0.1g 异玫瑰引杜林 I 溶于 100mL 水中，混匀。

异玫瑰引杜林 II 指示液（1g/L）

称取 0.1g 异玫瑰引杜林 II 溶于 100mL 水中，混匀。

Ⅲ 非标准溶液

异玫瑰引杜林Ⅲ指示液 (1g/L)

称取 0.1g 异玫瑰引杜林Ⅲ溶于 100mL 水中，混匀。

蝇菌素 (木斯卡林) 指示液 (1g/L)

称取 0.1g 蝇菌素 (木斯卡林) 溶于 100mL 水中，混匀。

(三) 非水滴定用指示液

百里酚蓝指示液 (1g/L)

称取 0.10g 百里酚蓝溶于 100mL 甲醇 (或二甲基甲酰胺、或乙二醇) 中，混匀。用于铵盐、阿司匹林，生物碱类，尼龙测定。

百里酚蓝-二甲苯花黄 FF 指示液

分别称取 0.30g 百里酚蓝，0.08g 二甲苯花黄 FF 溶于 100mL 二甲基甲酰胺中，混匀。

百里酚蓝-子种绿指示液

分别称取 0.10g 百里酚蓝，0.025g 子种绿，溶于 100mL 甲醇中，混匀。

百里酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.10g 百里酚酞溶于 100mL 吡啶中，混匀。用于胺类，乙炔测定。

苯酰金胺指示液 (1g/L)

称取 0.10g 苯酰金胺溶于 100mL 乙酸中，混匀。用于氨基酸测定。

变胺蓝 B 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 二苯胺变胺蓝 B，溶于 100mL 吡啶中，混匀。

对氨基偶氮苯指示液 (1g/L)

称取 0.10g 对氨基偶氮苯溶于 100mL 氯仿中，混匀。用于间苯二酚测定。

对羟基偶氮苯指示液 (1g/L)

称取 0.10g 对羟基偶氮苯溶于 100mL 丙酮中，混匀。用于羧酸测定。

二苯胺指示液 (2.5g/L)

称取 0.25g 二苯胺，溶于 100mL 冰醋酸中，混匀。

酚红-甲酚红-溴百里酚蓝指示液

溶液 1：酚红溶液 (4g/L) 称取 0.40g 酚红溶于 100mL 甲醇中，混匀。

溶液 2：甲酚红溶液 (4g/L) 称取 0.40g 甲酚红溶于 100mL 甲醇中，混匀。

溶液 3: 溴百里酚蓝溶液 (4g/L) 称取 0.40g 溴百里酚蓝溶于 100mL 甲醇中, 混匀。

将酚红溶液 (4g/L), 甲酚红溶液 (4g/L), 溴百里酚蓝溶液 (4g/L), 按 3:1:1 的比例混合。

酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.10g 酚酞溶于 100mL 乙醇+苯或吡啶的混合溶剂中, 混匀。用于脂肪酸, 磺酰胺, 巴比士酸测定。

刚果红指示液 (1g/L)

称取 0.10g 刚果红溶于 100mL 1,4-二氧六环中, 混匀。用于胺类测定。

甲酚红-百里酚蓝指示液

方法 1 ① 甲酚红溶液 (1g/L): 称取 0.10g 甲酚红溶于 100mL 无水乙醇中, 混匀。

② 百里酚蓝溶液 (1g/L): 称取 0.10g 百里酚蓝溶于 100mL 无水乙醇中, 混匀。

③ 按 1:3 的比例将以上两种溶液混合, 并用氢氧化钠溶液中和。

方法 2 分别称取 25mg 甲酚红, 150mg 百里酚蓝, 用甲醇溶解成 100mL, 混匀。

甲基橙指示液 (1g/L)

称取 0.10g 甲基橙溶于 100mL 乙二醇中, 混匀。用于胺替比林类衍生物测定。

甲基橙-百里酚酞指示液

溶液 1: 甲基橙溶液 (2g/L) 称取 0.20g 甲基橙溶于 100mL 水中, 混匀。

溶液 2: 百里酚酞溶液 (5g/L) 称取 0.50g 百里酚酞溶于 100mL 乙醇中, 混匀。

将甲基橙水溶液 (2g/L) 与百里酚酞乙醇溶液 (5g/L) 以 5:3 比例混合。

甲基橙-二甲苯花黄 FF 指示液

分别称取 0.15g 甲基橙, 0.08g 二甲苯花黄, 溶于 100mL 水, 混匀。

甲基红指示液

甲基红指示液 (1g/L): 称取 0.10g 甲基红溶于 100mL 氯仿中, 混匀。用于咖啡■, 咖啡因磷酸酯测定。

甲基红指示液 (1g/L): 称取 0.10g 甲基红, 溶于 100mL 冰醋酸中, 混匀。

甲基黄指示液 (1g/L)

称取 0.10g 甲基黄溶于 100mL 氯仿中, 混匀。用于胺类, 烟碱测定。

甲基紫指示液 (1g/L)

称取 0.10g 甲基紫溶于 100mL 乙酸中, 混匀。用于胺替比林类衍生物测定。

甲基紫-溴甲酚绿指示液

分别称取 0.075g 甲基紫, 0.300g 溴甲酚绿溶于 2mL 乙醇, 用丙酮稀释成 100mL,

III 非标准溶液

混匀。

甲基紫-溴酚蓝指示液

溶液 1：甲基紫溶液 (1g/L) 称取 0.10g 甲基紫溶于 100mL 氯苯中，混匀。

溶液 2：溴酚蓝溶液 (4g/L) 称取 0.40g 溴酚蓝溶于 100mL 冰醋酸中，混匀。

将甲基紫的氯苯溶液 (1g/L) 与溴酚蓝的冰醋酸液 (4g/L) 按 1:1 的比例混合。

结晶紫指示液 (1g/L)

称取 0.10g 结晶紫溶于 100mL 乙酸中，混匀。用于生物碱类，氨基酸测定。

孔雀绿指示液 (1g/L)

称取 0.10g 孔雀绿溶于 100mL 乙酸中，混匀。用于生物碱测定。

苦味酸指示液 (1g/L)

称取 0.10g 苦味酸溶于 100mL 乙二胺中，混匀。用于酚类测定。

亮甲酚蓝 (碱性亮甲酚蓝) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 亮甲酚蓝 (碱性亮甲酚蓝) 溶于 100mL 乙酸中，混匀。用于氨基酸测定。

马休黄-甲基紫指示液

分别称取 66.7mg 马休黄，4mg 甲基紫，用 100mL 甲醇、或乙醇、或异丙醇溶解，混匀。

α -萘酚基苯甲醇指示液 (1g/L)

称取 0.10g α -萘酚基苯甲醇溶于 100mL 乙酸中，混匀。

注：用于氨基酸，奎宁测定。

尼罗蓝指示液 (1g/L)

称取 0.10g 尼罗蓝溶于 100mL 苯或甲醇中，混匀。用于二苯基磷酸盐测定。

偶氮紫指示液 (1g/L)

称取 0.10g 偶氮紫溶于 100mL 二甲基甲酰胺或吡啶中，混匀。用于酚类，烯醇类，酰亚胺类化合物测定。

茜素黄 R-二甲苯花黄 FF 指示液

分别称取 0.10g 茜素黄 R，0.08g 二甲苯花黄 FF 溶于 100mL 水中，混匀。

酸性四号橙指示液 (1g/L)

称取 0.10g 酸性四号橙溶于 100mL 乙醇中，混匀。用于生物碱类，咖啡因，水杨酸酯测定。

硝基苯酚指示液 (1g/L)

称取 0.10g 硝基苯酚溶于 100mL 甲氧基苯或氯代苯中，混匀。用于碱类测定。

溴百里酚蓝 (溴麝香草酚蓝) 指示液 (1g/L)

称取 0.10g 溴百里酚蓝 (溴麝香草酚蓝) 溶于 100mL 吡啶或乙酸或丙烯腈中，混匀。用于有机酸测定。

溴酚蓝指示液 (1g/L)

称取 0.10g 溴酚蓝溶于 100mL 氯苯 (或氯仿或乙醇或乙酸) 中，混匀。用于胺类，生物碱类，磺酰胺类测定。

溴酚蓝-间胺黄指示液

分别称取 0.1g 溴酚蓝，0.01g 间胺黄溶于 100mL 无水乙醇中，混匀。

溴酚酞指示液 (1g/L)

称取 0.10g 溴酚酞溶于 100mL 苯中，混匀。用于胺类测定。

溴甲酚绿指示液 (5g/L)

称取 0.50g 溴甲酚绿溶于 100mL 氯仿中，混匀。用于伯胺，仲胺测定。

亚甲基蓝-二甲黄指示液

分别称取 0.10g 亚甲基蓝，1.0g 二甲黄，溶于 125mL 甲醇中，混匀。

亚甲基蓝-甲基红指示液

亚甲基蓝乙醇溶液 (1g/L)：称取 0.10g 亚甲基蓝溶于 100mL 乙醇中，混匀。

甲基红乙醇溶液 (1g/L)：称取 0.10g 甲基红溶于 100mL 乙醇中，混匀。

将 10mL 亚甲基蓝乙醇溶液 (1g/L) 与 40mL 甲基红乙醇溶液 (1g/L) 混合。

亚甲基蓝-喹哪啶红指示液

分别称取 0.10g 亚甲基蓝，0.20g 喹哪啶红溶于 100mL 无水甲醇中，混匀。

亚甲基蓝-酸性蓝 93 指示液

亚甲基蓝乙醇溶液 (1g/L)：称取 0.10g 亚甲基蓝溶于 100mL 乙醇中，混匀。

酸性蓝 93 溶液 (1g/L)：称取 0.10g 酸性蓝 93 溶于 100mL 乙醇中，混匀。

将 40mL 亚甲基蓝乙醇溶液 (1g/L) 与 20mL 酸性蓝 93 乙醇溶液 (1g/L) 混合。

亚甲基蓝-酸性四号橙指示液

酸性四号橙冰醋酸溶液 (1g/L)：称取 0.10g 酸性四号橙溶于 100mL 冰醋酸中，混匀。

亚甲基蓝冰醋酸溶液 (1g/L)：称取 0.10g 亚甲基蓝溶于 100mL 冰醋酸中，混匀。

III 非标准溶液

将 40mL 酸性四号橙的冰醋酸液 (1g/L) 与 20mL 亚甲基蓝的冰醋酸液 (1g/L) 混合。

烟鲁绿指示液 (1g/L)

称取 0.10g 烟鲁绿, 溶于 100mL 冰醋酸中, 混匀。

七、纯化或特定要求的溶剂

无氨的氢氧化钠溶液

将所需浓度的氢氧化钠溶液注入烧瓶中, 煮沸 30min, 用装有硫酸溶液 (20%) 的双球管的胶塞塞紧, 冷却, 用无氨的水稀释到原体积。转移到聚乙烯瓶中保存。

无氨的水

取 2 份强碱性阴离子交换树脂及 1 份强酸性阳离子交换树脂, 依次填充于长 500mm、内经 30mm 的交换柱中, 将水以 3mL/min~5mL/min 的流速通过交换柱。

无二氧化碳的水

将水注入烧瓶中, 煮沸 10min, 立即用装有钠石灰管的胶塞塞紧, 冷却。

无甲醇的乙醇溶液

取 300mL 乙醇 (95%), 加少许高锰酸钾, 蒸馏, 收集馏出液。在馏出液中加入硝酸银溶液 (取 1g 硝酸银溶于少量水中) 和氢氧化钠溶液 (取 1.5g 氢氧化钠溶于少量水中), 摇匀, 取上层清液蒸馏, 弃去最初 50mL 馏出液, 收集中间馏出液约 200mL, 用酒精比重计测其浓度, 然后加水配成无甲醇的乙醇 (60%)。

无醛的乙醇

量取 2000mL 乙醇 (95%), 加入 10g 2,4-二硝基苯肼、0.5mL 盐酸, 在水浴上回流 2h。加热蒸馏, 弃去最初的 50mL 蒸馏液, 收集馏出液于棕色玻璃瓶中保存。

按以上方法制备的无醛的乙醇, 应符合下列要求: 取 5mL 按上述方法制备的无醛的乙醇, 加 5mL 水, 冷却至 20℃, 加 2mL 碱性品红-亚硫酸溶液, 放置 10min, 应无明显红色。

无羰基的甲醇

量取 2000mL 甲醇注入烧瓶中, 加入 10g 2,4-二硝基苯肼、0.5mL 盐酸, 装上合适的回流管, 在水浴中, 加热回流 2h。缓慢蒸馏, 弃去最初的 50mL 蒸馏液, 收集馏出液于棕色玻璃瓶中保存。

无碳酸盐的氨水

量取 500mL 氨水, 注入 1000mL 圆底烧瓶中, 加入预先消化 10.0g 生石灰所得的石灰浆, 混匀, 将烧瓶与冷凝器连接 (如图 3-1), 放置 (18~20) h, 将氨气出口 3 用橡皮管与另一装有约 200mL 无二氧化碳的水的烧瓶进口 5 连接, 外部用冰冷却。将氨水和石灰浆的

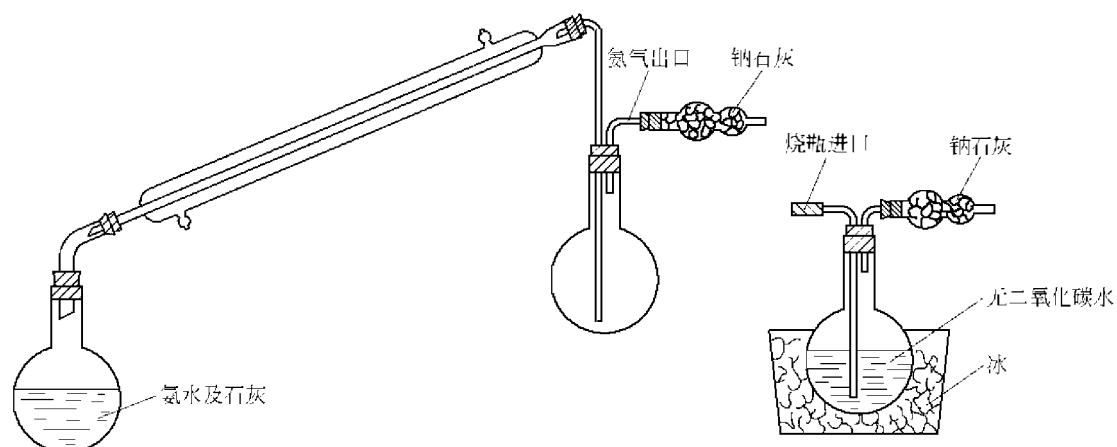


图 3-1 无碳酸盐氨水制备图

混合液用水浴加热，将氨蒸出直至制得的氨水密度达 0.9g/mL 左右。

无氧的水

将水注入烧瓶中，煮沸 1h，立即用装有玻璃导管的胶塞塞紧，导管与盛有焦性没食子酸碱性溶液 (100g/L) 的洗瓶连接，冷却。

无杂醇油的乙醇

取 300mL 乙醇 (95%)，加少许高锰酸钾，蒸馏，收集馏出液。在馏出液中加入硝酸银溶液 (取 1g 硝酸银溶于少量水中) 和氢氧化钠溶液 (取 1.5g 氢氧化钠溶于少量水中)，摇匀，取上清液蒸馏，弃去最初 50mL 馏出液，收集中间馏出液约 200mL ，加 0.25g 盐酸间苯二胺，加热回流 2h，用分馏柱控制沸点进行蒸馏，收集中间馏出液 100mL 。

八、常用吸收液

氨性硝酸银吸收液 (测一氧化碳用)

(1) 硝酸银溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.1\text{mol/L}$] 称取 17g 硝酸银，溶于水，稀释至 1000mL 。用棕色瓶储存。

(2) 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.5\text{mol/L}$] 称取 20g 优级纯氢氧化钠 (NaOH) 于塑料或聚四氟乙烯烧杯中，溶于 1000mL 水中，冷却后，转移到塑料瓶中，混匀，待用。

(3) 氨水溶液 (25%) 量取 10.3mL 氨水，稀释至 100mL 。

(4) 在 100mL 的硝酸银溶液 [$c(\text{AgNO}_3) = 0.1\text{mol/L}$] 中，加 12mL 氨水 (25%) 及 800mL 氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH}) = 0.5\text{mol/L}$] 稀释到 1000mL ，放置二周后使用。

硼氢化物还原比色法测定砷用吸收液

(1) 硝酸银溶液 (8g/L): 称取 4.07g 硝酸银于 500mL 烧杯中，加入适量水溶解后加入 30mL 硝酸，加水至 500mL ，储于棕色瓶中。

III 非标准溶液

(2) 聚乙烯醇溶液 (4g/L): 称取 0.4g 聚乙烯醇 (聚合度 1500~1800) 于小烧杯中, 加入 100mL 水, 沸水浴中加热, 搅拌至溶解, 保温 10min, 取出冷却, 备用。

取溶液两种溶液各 1 份, 加入 2 份体积的乙醇 (95%), 混匀作为吸收液。使用时现配。

碘化汞碘化钾吸收液 (测乙炔和炔烃用)

称取 25g 碘化汞和 30g 碘化钾溶于水中, 使用前加氢氧化钾碱化。

对氨基二乙基苯胺吸收液 (测氯用)

吸取 5mL 磷酸盐缓冲溶液 [称取 2.4g $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 及 4.6g $\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 共溶于 50mL 水中, 加 10mL EDTA 二钠盐溶液 (8g/L), 用水稀释到 100mL。pH6.6] 及 5mL 对氨基二乙基苯胺溶液 (1g/L) 于 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

二氯化汞-氯化钾-EDTA 吸收液 (测定二氧化硫用)

称取 10.86g 二氯化汞, 5.96g 氯化钾, 0.066g 乙二胺四乙酸二钠 (EDTA 二钠盐), 溶于水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。

用途: 用于盐酸副玫瑰苯胺比色法测定二氧化硫。

二乙胺吸收液 (测二硫化碳用)

吸取 1.0mL 新蒸馏的二乙胺, 用无水乙醇溶解, 稀释到 100mL, 混匀。

二乙氨基二硫代甲酸银比色法吸收液 (测定砷用)

吸收液 A: 称取 0.25g 二乙氨基二硫代甲酸银, 研碎后用适量三氯甲烷溶解, 加入 1.0mL 三乙醇胺, 再用三氯甲烷稀释至 100mL。静置后过滤于棕色瓶中, 储存于冰箱内备用。

吸收液 B: 称取 0.50g 二乙氨基二硫代甲酸银, 研碎后用吡啶溶解, 并用吡啶稀释至 100mL。静置后过滤于棕色瓶中, 储存于冰箱内备用。

高锰酸钾-硫酸吸收液 (测磷化氢用)

高锰酸钾溶液 [$c(\text{KMnO}_4)=0.1\text{mol/L}$]: 称取 15.803g 高锰酸钾 (KMnO_4), 溶于适量水中, 并稀释至 1000mL, 混匀。

硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{mol/L}$]: 取 56mL 浓硫酸缓慢加入到 600mL 水中, 边加边搅拌, 冷却, 定容到 1000mL, 混匀。

将高锰酸钾溶液 (0.1mol/L) 与等体积的硫酸溶液 (1mol/L) 混合, 临用配制。

甲醛-邻苯二甲酸氢钾吸收液 (甲醛-邻苯二甲酸氢钾缓冲液)

称取 2.04g 邻苯二甲酸氢钾, 0.364g 乙二胺四乙酸二钠 (EDTA 二钠盐) 溶于水中, 移入 1000mL 容量瓶中, 再加入 5.30mL 甲醛溶液 (37%), 用水稀释到刻度。储于冰箱中, 可保存 1 年。使用时用水稀释 10 倍。

此溶液用于盐酸副玫瑰苯胺比色法测定二氧化硫。

焦性没食子酸吸收液（测氧用）

称取 56g 焦性没食子酸溶于 100mL 水中，加 260mL 氢氧化钾溶液（330g/L），混匀。

聚乙烯醇磷酸铵吸收液

称取 4.3g 硫酸镉（ $3\text{CdSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ）和 0.3g 氢氧化钠以及 10g 聚乙烯醇磷酸铵分别溶于水。临用时，将三种溶液相混合，强烈振摇至完全混匀，再用水稀释至 1000mL。此溶液为白色悬浮液，每次使用时要强烈振摇均匀再量取。储于冰箱中可保存 1 周。此溶液用于聚乙烯醇磷酸铵吸收-亚甲基蓝比色法测定硫化氢。

连二亚硫酸钠吸收液（测氧用）

称取 50g 连二亚硫酸钠溶于 250mL 水中，30g 氢氧化钠溶于 40mL 水中，将两种溶液混合。

连二亚硫酸钠-蒽醌- β -磺酸钠吸收液（测氧用）

称取 16g 连二亚硫酸钠，6.6g 氢氧化钠，2g 蒽醌- β -磺酸钠溶于 100mL 水中，混匀。

硫酸钒吸收液（测乙烯用）

称取 1g 五氧化二钒在加热下溶于 100g 浓硫酸中，混匀。

硫酸亚铜- β -萘酚吸收液（测一氧化碳用）

称取 20g 氯化亚铜溶于 200mL 浓硫酸，加入到 25mL 水中，再加 25g β -萘酚溶解，混匀。

氯化铜氨性吸收液（测一氧化碳用）

称取 17.4g 氯化铜溶于 88mL 浓氨水中，加入 67mL 水，混匀。

氯化亚铜氨性吸收液（测一氧化碳用）

称取 32g 氯化亚铜溶于 110mL 氯化铵溶液（250g/L）中，加入（80~100）mL 的氨水溶液（25%），混匀。

吗啡林吸收液

移取 4.0mL 吗啡林（含量 $\geq 98.5\%$ ）于 1000mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。此溶液用于盐酸副玫瑰苯胺比色法测定二氧化硫。

硼酸-碘化钾-过氧化氢吸收液

称取 6.2g 硼酸（ H_3BO_3 ），加 750mL 水，并缓慢加热促使硼酸溶解。冷却后移入 1000mL 棕色容量瓶中，再加入 10g 碘化钾，溶解后，加入 1mL 过氧化氢溶液（0.0021%），充分混匀，用水稀释至刻度，混匀，吸收液 $\text{pH}=5.1\pm 0.2$ 。立即用 10mm 石英比色皿，以水为参比，在波长为 352nm 处，测定吸光度（ A_1 ）。放置 2h 后，再测定吸光度（ A_2 ）。若 $A_2 - A_1 \geq$

III 非标准溶液

0.008, 则此溶液可以使用; 否则, 需重新配制。

此溶液用于硼酸碘化钾比色法测定臭氧。

茜素磺锆吸收液 (测氟用)

氧氯化锆 ($ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$) 溶液 (4.5g/L): 称取 0.45g 氧氯化锆 ($ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$) 溶于适量水中, 用水稀释到 100mL, 混匀。

茜素磺酸钠溶液 (7.0g/L): 称取 0.70g 茜素磺酸钠溶于适量水中, 用水稀释到 100mL, 混匀。

将茜素磺酸钠溶液缓缓加入到氧氯化锆 ($ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$) 溶液中, 再用冷稀硫酸溶液 (1+10) 将混合液稀释到 1000mL, 混匀。

氰化汞吸收液 (测乙炔用)

称取 13.2g 氢氧化钾溶于 67mL 水中, 加入 20g 氰化汞溶解, 混匀。

三乙酰基-1,2,4-苯三酚吸收液 (测氧用)

称取 40g 三乙酰基-1,2,4-苯三酚溶于 200mL 氢氧化钾溶液 (380g/L) 中, 混匀。

四氯汞钠吸收液 (测亚硫酸盐用)

称取 13.6g 氯化高汞及 6.0g 氯化钠, 溶于水中, 并稀释至 1000mL, 混匀, 放置过夜, 过滤后备用。

锌氨络盐吸收液

称取 5g 硫酸锌 ($ZnSO_4 \cdot 7H_2O$) 溶于约 500mL 水中, 另称量 6g 氢氧化钠溶于约 300mL 水中, 将两种溶液混合, 此时有氢氧化锌沉淀形成。然后, 称取 70g 硫酸铵加入溶液中, 边加边搅拌, 使氢氧化锌沉淀溶解, 再加入 50g 甘油, 搅匀, 再用水稀释到 1000mL。

此溶液用于锌氨络盐吸收-亚甲基蓝比色法测定硫化氢。

溴化钾-甲基橙吸收液 (测氯用)

称取 0.1g 甲基橙溶于 (80~100)mL (40~50)°C 的水中, 将溶液冷却到 20°C, 再加入 0.5g 溴化钾及 20mL 乙醇, 然后加水至 1000mL。使用时稀释一定倍数, 临用前用氯标准溶液标定。

溴水吸收液 (测烯烃用)

称取 20g 溴化钾溶于 100mL 水中, 通入溴配成溴饱和溶液。

亚砷酸钠吸收液 (测硫化氢用)

称取 2g 亚砷酸钠, 加 5g 碳酸钠, 再加 30mL 水, 微热使其溶解, 用水稀释到 1000mL, 混匀。

亚硒酸吸收液（测磷化氢用）

称取 80g 亚硒酸溶于 100mL 水中，混匀。

乙酸镉吸收液（测硫化氢用）

称取 80g 乙酸镉溶于 100mL 水中，加几滴冰醋酸，混匀。

乙酸铜-乙醇吸收液（测定二硫化碳用）

准确称取 50mg 乙酸铜，加无水乙醇溶解，移入 100mL 容量瓶中，并稀释到刻度。临用时，吸取 5mL 上述乙酸铜溶液，置于 500mL 容量瓶中，加入 300mL 无水乙醇，再加 2.5mL 新蒸馏的二乙胺，2.5mL 三乙醇胺，然后用无水乙醇稀释到刻度。溶液应几乎无色，放置冰箱中保存备用。

此溶液用于二乙胺比色法测定二硫化碳。

九、显色剂溶液

巴比妥酸-吡啶显色液

称取 15g 巴比妥酸，溶于适量水中，加入 75mL 吡啶，混匀，再加入 15mL 盐酸，冷却至室温后，以水稀释至 250mL，摇匀，此溶液置于阴暗处可使用 6 个月（测氰用）。

苯胺油-亚甲基蓝染色剂

将 3.0mL 苯胺油与 10.0mL 乙醇混合，持续搅拌下缓慢加入 15mL 三氯甲烷，加 30.0mL 亚甲基蓝的饱和醇溶液，用水稀释至 100.0mL，混匀，过滤后备用。此溶液用于直接显微镜法测定真菌。

苯酚-亚硝基铁氰化钠溶液

称取 25g 亚硝基铁氰化钠，先用少量水溶解，加入 5g 苯酚，移入 500mL 容量瓶，用水稀释至刻度，将此溶液储存于棕色瓶中，置于冰箱中，可使用 1 个月（测铵态氮用）。

苯基荧光酮显色液（0.6g/L）

称取 0.06g 苯基荧光酮，溶于 8mL 盐酸及乙醇溶液中，用乙醇稀释到 100mL，混匀。

变色酸显色液（100g/L）

溶解 10g 变色酸二钠盐于 100mL 水中，避光过滤。使用当天配制。

碘试剂

用具盖称量瓶称取 (2.000 ± 0.005) g 碘化钾，加适量的水以形成饱和溶液，加入 (0.200 ± 0.001) g 碘，碘全部溶解后将溶液定量移至 100mL 容量瓶中，加水至刻度，摇匀。每天用前现配，避光保存。

III 非标准溶液

碘测定用显色液

将 10mL 淀粉溶液 (5g/L), 12 滴硫代硫酸钠溶液 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) (10g/L), (5~10) 滴硫酸 (5+13) 混合, 临用时现配。

丁基罗丹明 B 显色液 (5g/L)

称取 1.00g 丁基罗丹明 B 溶于水后, 并用水稀释到 100mL, 过滤后使用 (测钼用)。

对氨基二乙基苯胺 (DPD) 溶液

称取 0.10g 对氨基二乙基苯胺 (DPD) 草酸盐 [或 0.15g 对氨基二乙基苯胺 (DPD) 硫酸盐] 溶于 50mL 水中, 加 2mL 硫酸 (10%), 2.5mL EDTA 二钠盐溶液 (8g/L), 用水稀释到刻度, 混匀。

对硝基苯胺重氮盐显色液

称取 0.30g 对硝基苯胺溶于 6mL 水中, 另称取 1.5g 亚硝酸钠溶于 4mL 水中, 在对硝基苯胺溶液中加入 14g 碎冰, 待冰块溶解后, 将亚硝酸钠溶液倾入其中, 搅拌后放置数分钟后即可使用, 临用现配 (用于测定氯丁二烯)。

对硝基苯偶氮氟硼酸盐显色液

称取 50mg 对硝基苯偶氮氟硼酸盐, 溶于 50mL 冰醋酸-乙醇溶液 (20%) 中, 临用时配制, 过滤后使用 (用于测定西维因)。

二苯胺基脲显色液 (1g/L)

称取 0.100g 二苯胺基脲, 置于 250mL 烧杯中, 用 100mL 丙酮溶解后, 储存在棕色玻璃瓶中。

苯卡巴肼溶液 (10g/L)

称取 1.0g 1,5-二苯卡巴肼, 溶解在 100mL 丙酮中, 加 1 滴冰醋酸, 使溶液成酸性。此溶液保存在棕色瓶中, 4℃时, 有效期为 14d。

二苯碳酰二肼丙酮溶液

称取 0.125g 二苯碳酰二肼 [$\text{CO}(\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$ 分析纯], 溶于由 25mL 丙酮和 25mL 水配成的混合液中, 临用现配, 放置于暗处。

2,6-二氯醌-氯亚胺 [BHT; BHA; 没食子酸丙酯 (PG)] 显色液

(1) 2,6-二氯醌-氯亚胺显色液 (2g/L) 称取 0.2g 2,6-二氯醌-氯亚胺溶于 100mL 乙醇中, 混匀。

(2) 2,6-二氯醌氯亚胺显色液 (8.3g/L) 称取 0.25g 2,6-二氯醌-氯亚胺溶解于 30mL 无水乙醇中, 冷却保存 (用于测定酚)。

2,4-二硝基苯肼显色液 (20g/L)

称取 2g 2,4-二硝基苯肼, 溶于 100mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=4.5\text{mol/L}$] 中, 混匀。过滤。保存于冰箱中, 每次用前必须过滤。

二乙胺比色法测硫酸盐显色液

溶液 1: 移取 400mL 二硫化碳于 1000mL 容量瓶中, 用异丙醇稀释到刻度。

溶液 2: 称取 150mg 氯化铜 ($\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)、300mg 二乙胺四乙酸 ($\text{HOOC}-\text{CH}_2)_2\text{NH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})_2$) 及 2g 乙酸钠 ($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$) 于烧杯中, 加入煮沸冷却的水至 250mL, 移入 1000mL 容量瓶中, 再用异丙醇稀释到刻度。

使用时将溶液 1 和溶液 2 按 1:1 混合。

此溶液用于二乙胺比色法测定硫酸盐。

二氧化硫测定用显色液

A: 对氨基苯磺酸 (5g/L) 的 2% 盐酸溶液; B: 亚硝酸钠溶液 (5g/L)。A 与 B 临用前等体积混合。

二乙基二硫代氨基甲酸银-三乙醇胺-三氯甲烷显色液

称取 0.2g 二乙基二硫代氨基甲酸银, 用少量三氯甲烷溶解, 加入 3mL 三乙醇胺, 用三氯甲烷稀释至 100mL。静置过夜, 过滤, 储于棕色瓶中。

氟试剂溶液 [$c(\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{NO}_3)=0.001\text{mol/L}$]

准确称取 0.1925g 氟试剂 ($\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{NO}_3$, 茜素胺羧络合剂, 缩写为 LAC) 用少量水润湿, 滴加氢氧化钠溶液 [$c(\text{NaOH})=1\text{mol/L}$] 使之溶解, 再加入 0.13g 乙酸钠, 用盐酸溶液 [$c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$] 调节至 pH5.0, 再用水稀释至 500mL。

此溶液用于氟试剂比色法测定氟。

甘氨酸测定用显色液

(1) 邻苯二甲醛溶液 (2g/L) 称取 0.20g 邻苯二甲醛, 溶于 100mL 丙酮中, 混匀。

(2) 氢氧化钾溶液 (10g/L) 称取 1.0g 氢氧化钾, 溶于 100mL 乙醇 (95%) 中, 混匀。

铬天青 S 混合液

溶液 I: 称取 0.50g 十六烷基三甲基溴化铵, 溶于水, 稀释至 100mL, 混匀。

溶液 II: 称取 0.040g 铬天青 S, 加 5mL 乙醇溶解, 稀释至 100mL, 混匀。

量取 10mL 溶液 I 及 50mL 溶液 II 混合, 稀释至 100mL, 混匀。

镉试剂 (显色液)

称取 38.4mg 6-溴苯并噻唑偶氮萘酚, 溶于 50mL 二甲基甲酰胺, 储于棕色瓶中。

III 非标准溶液

3-甲基-2-苯并噻唑酮脒 (MBTH) 显色液 (2g/L)

称取 0.20g 3-甲基-2-苯并噻唑酮脒 (盐酸盐的单水合物), 溶于适量水中, 移入 100mL 容量瓶中, 用水稀释到刻度, 混匀。溶液应呈无色, 若浑浊应过滤, 转移到棕色瓶中低温保存, 可使用一周。

吉勃氏酚显色液

称取 0.04g 2,6-双溴醌氯酰胺溶于 10mL 乙醇中, 置棕色瓶中于冰箱内保存, 临用时新配。

精氨酸测定用显色剂

方法 1 ①称取 5.0g 尿素, 溶于 100mL α -萘酚-乙醇溶液 (0.1g/L) 中。按每 100mL 溶液加 3g 氢氧化钠, 于使用前制备。②移取 0.7mL 溴水, 加 100mL 氢氧化钠溶液 (50g/L) 混匀。

方法 2 ①称取 0.10g 8-羟基喹啉, 溶于 100mL 丙酮中。②移取 1mL 溴水, 加 500mL 氢氧化钠溶液 (20g/L) 混匀。

酒石酸亚铁显色液

称取 1g 硫酸亚铁和 5g 酒石酸钾钠, 准确至 0.0001g, 用水溶解, 并定容至 1000mL, 混匀。溶液应避光, 低温保存, 有效期 1 个月。用于分光光度法测定酚。

聚磷酸盐测定用显色剂 I

将 50mL 浓硝酸与 50mL 四水钼酸铵溶液 (75g/L) 混合, 在 100mL 上述溶液中溶解 10g 酒石酸, 现用现配。

聚磷酸盐测定用显色剂 II

在 195mL 焦亚硫酸钠 (150g/L) 溶液与 5mL 亚硫酸钠 (200g/L) 溶液的混合液中, 溶解 0.5g 1-氨基-2-萘-4-磺酸, 再在此溶液中溶解 40g 结晶乙酸钠。溶液储于密闭的棕色瓶中, 于冰箱保存, 可存放 1 周。

酪氨酸测定用显色液

(1) 1-亚硝基-2-萘酚溶液 (1.0g/L) 称取 0.10g 1-亚硝基-2-萘酚, 溶于 100mL 乙醇 (75%) 中, 混匀。

(2) 硝酸溶液 (体积分数=0.15) 量取 15mL 硝酸, 用水稀释到 100mL, 混匀。

考马斯蓝 R-250-甲醇-乙酸染色液

质量分数 0.1% 考马斯蓝 R-250 (Coomassie brilliant blue R-250), 体积分数 10% 的甲醇, 体积分数 7.5% 的乙酸。

蓝光重氮色盐蓝 (牢固蓝 B) 显色液 (1.25g/L)

称取 0.005g 蓝光重氮色盐蓝 (牢固蓝 B), 溶于 4mL 水中, 混匀。临用现配。

邻苯二酚紫显色液

称取 12mg 邻苯二酚紫，加入 100mL 水，再加入 2mL 十六烷基三甲基溴化铵溶液 (5.5mg/mL)，混匀。

用途：用于硫氰酸汞比色法测定氯。

邻苯胂酸偶氮-2-萘酚-3,6-二磺酸钠（钼试剂）显色液（1g/L）

称取 0.20g 钼试剂，置于 250mL 烧杯中，加入 50mL 水溶解后，加入 100mL 无水乙醇，移入 200mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

邻菲罗啉显色液（2g/L）

称取 0.2g 邻菲罗啉，溶于 100mL 乙醇（1+4）中。用于分光光度法测定金属离子。

硫氰酸汞-乙醇显色液（4g/L）

称取 0.4g 硫氰酸汞溶于无水乙醇中，用无水乙醇稀释至 100mL。此溶液放置一周后，将上层清液吸于另一棕色瓶中，备用。

此溶液用于硫氰酸汞比色法测定氯。

硫氰酸钾显色液（100g/L）

称取 10g 硫氰酸钾，置于 250mL 烧杯中，用 10mL 水溶解后，再加入 90mL 正丁醇，强力摇动混匀。用于比色法测定硫化物。

罗丹明 B 溶液（0.5%）显色液

称取 1.00g 罗丹明 B 溶于盐酸溶液（1+1）后，移入 200mL 容量瓶中，用盐酸溶液（1+1）定容。混匀（测三氧化二镓用）。

铝试剂显色液（0.5g/L）

称取 0.25g 铝试剂和 5g 阿拉伯树胶粉，置于 500mL 烧杯中，用热水溶解后，再加入 87g 乙酸铵，溶解后，加 145mL 盐酸溶液（15%），用水稀释到 500mL，混匀。必要时过滤，可使用 1 个月。用于分光光度法测定铅。

氯代磺酚 S 溶液显色液（1g/L）

称取 0.10g 氯代磺酚 S 溶解于少量水中，并用水稀释到 100mL，过滤后使用（测钼用）。

氯化十四烷基吡啶显色液（TPC）（3.3g/L）

称取 0.330g 氯化十四烷基吡啶溶解于少量水中，并用水稀释到 100mL，混匀。

氯亚胺基-2,6-二氯醌显色液（5g/L）

称取 0.5g 氯亚胺基-2,6-二氯醌，用 100mL 乙醇溶液。用于测定维生素 B₆。

Ⅲ 非标准溶液

玫红三羧酸铵显色液 (0.5g/L)

称取 0.10g 玫红三羧酸铵，置于 500mL 烧杯中，用 200mL 水溶解，混匀即得。用于分光光度法测定铅。

偶氮氯磷Ⅲ显色液 (0.2g/L)

称取 0.1g 偶氮氯磷Ⅲ $[(ClC_6H_3(PO_3H_2)N : N)_2C_{10}H_2(OH)_2(SO_2NHC_6H_5)_2]$ 溶于水中，稀释至 500mL。

此溶液用于偶氮氯磷Ⅲ比色法测定钙。

偶氮肿Ⅲ-偶氮肿 K 混合显色液 (Ⅲ K 试剂)

将偶氮肿Ⅲ水溶液 (0.5g/L) 和偶氮肿 K 水溶液 (0.5g/L)，以等体积混合。

偶氮试剂

甲液：称取 0.5g 对硝基苯胺，加 5mL 盐酸溶液 (1+1) 溶解后，再加水稀释至 200mL，置冰箱中。

乙液：亚硝酸钠溶液 (5g/L)，临用现配。

取 5mL 甲液、40mL 乙液混合后，立即使用。

品红-亚硫酸溶液

称取 0.1g 碱性品红研细后，分次加入共 60mL 80℃ 的水，边加水边研磨使其溶解，用滴管吸取上层溶液滤于 100mL 容量瓶中，冷却后加 10mL 亚硫酸钠溶液 (100g/L)，1mL 盐酸，再加水至刻度，充分混匀，放置过夜，如溶液有颜色，可加少量活性炭搅拌后过滤，储于棕色瓶中，置暗处保存，溶液呈红色时应弃去重新配制。

脯氨酸测定用显色剂

称取 1.0g 吡啶酮、1.5g 乙酸锌，加 1mL 冰醋酸、5mL 水及 95mL 异丙醇混合溶解。

色氨酸测定用显色液

称取 1.0g 对二甲氨基苯甲醛，溶于 95mL 乙醇 (95%) 中，加 5mL 盐酸，混合。

生物碱显色液

称取 0.85g 次硝酸铋，加 10mL 冰醋酸，加 40mL 水，溶解。取 5mL 溶液，加 5mL 碘化钾溶液 (4g 碘化钾溶 5mL 水中)，再加 20mL 冰醋酸，加水稀释至 100mL，混匀。

水杨基荧光酮 (SAF) 显色液 (0.34g/L)

称取 0.084g 水杨基荧光酮 (SAF) 置于 300mL 烧杯中，加入 150mL 乙醇，3mL 硫酸 (50%) 完全溶解后，移入 250mL 棕色容量瓶中，用水稀释到刻度。

丝氨酸和羟脯氨酸测定用显色液

溶液 1：称取 6.75mg 高碘酸钠，加甲醇溶解，滴加 2 滴盐酸溶液 (20%)，用甲醇稀释

到 100mL。

溶液 2：称取 15.0g 乙酸铵，加 0.3mL 冰醋酸，加 1mL 乙酰丙酮，用甲醇稀释到 100mL。

铁矾显色液

铁矾显色剂储备液：溶解 4.463g 硫酸铁铵 $[\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ 于 100mL 磷酸 (85%) 中，储于干燥器内，此液在室温中稳定。

铁矾显色液：吸取 10mL 铁矾显色剂储备液，用浓硫酸定容至 100mL。储于干燥器内，以防吸水。

硝酸银显色液

称取 0.050g 硝酸银溶于数滴水中，加 10mL 苯氧乙醇，加 10 μ L 过氧化氢溶液 (30%)，混合后储于棕色瓶中，置冰箱内保存。

溴化汞-乙醇显色液 (50g/L)

称取 25g 溴化汞用少量乙醇溶解后，再定容至 500mL，混匀。

2-[(5-溴-2-吡啶)偶氮]-5-二乙氨基苯酚乙醇显色液 (0.5g/L)

称取 0.10g 2-[(5-溴-2-吡啶)-偶氮]-5-二乙氨基苯酚置于 250mL 烧杯中，加水溶解后，移入 200mL 容量瓶中，用水稀释到刻度，混匀。

溴甲酚紫显色液 (0.40g/L)

称取 0.040g 溴甲酚紫溶于 100mL 乙醇溶液 (50%)，用 1.2mL 氢氧化钠溶液 (4g/L) 调至 pH=8。

亚硝酸离子 (NO_2^-) 测定用显色溶液

溶液 1：称取 0.4g 磺胺，于盛有 160mL 水的 200mL 容量瓶中，在沸水浴上加热溶解。冷却后 (必要时过滤) 加入 20mL 盐酸，用水定容，避光保存。

溶液 2：称取 0.1g 萘乙二胺盐酸盐 ($\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot 2\text{HCl}$ ，含量 98.5% 以上)，于 100mL 容量瓶中，加水溶解后，定容，避光保存。

溶液 3：量取 445mL 盐酸，于 1000mL 容量瓶中，加水定容，混匀。

亚硝酸盐比色法测氮显色液

称取 10g 氨基苯磺酸、2g 柠檬酸及 0.5g 盐酸萘乙二胺溶于 740mL 硫酸溶液 [$c(\text{H}_2\text{SO}_4)=2.5\text{mol/L}$] 中，并加水稀释到 1000mL，储于棕色瓶中，冰箱中保存。

盐酸副玫瑰苯胺溶液

称取 0.1g 精制的盐酸副玫瑰苯胺 ($\text{C}_{19}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{Cl} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; *p*-rosanilinen hydrochloride) 于研钵中，加少量水研磨使溶解并稀释至 100mL。取出 20mL，置于 100mL 容量瓶中，加盐酸 (1+1)，充分摇匀后使溶液由红变黄，如不变黄再滴加少量盐酸至出现黄色，再加水

III 非标准溶液

稀释至刻度，混匀，备用（如无盐酸副玫瑰苯胺可用盐酸品红代替）。

注：盐酸副玫瑰苯胺的精制方法：称取 20g 盐酸副玫瑰苯胺于 400mL 水中，用 50mL 盐酸（1+5）酸化，徐徐搅拌，加（4~5）g 活性炭，加热煮沸 2min。将混合物倒入大漏斗中，过滤（用保温漏斗趁热过滤）。滤液放置过夜，出现结晶，然后再用布氏漏斗抽滤，将结晶再悬浮于 1000mL 乙醚-乙醇（10+1）的混合液中，振摇（3~5）min，以布氏漏斗抽滤，再用乙醚反复洗涤至醚层不带色为止，于硫酸干燥器中干燥，研细后储于棕色瓶中保存。

羊毛铬花青 R 显色液

称取 0.36g 羊毛铬花青 R 溶于 1000mL 水中，静置 24h 后使用。

乙酸- β -萘酯显色液（1.25g/L）

称取 0.125g 乙酸- β -萘酯，溶于 100mL 无水乙醇中，混匀。

异麦芽酮糖测定用显色液

称取 1g 二苯胺，加 1mL 苯胺溶解后，加 50mL 丙酮，混匀，再加 5mL 磷酸（85%），密封，存放于棕色试剂瓶中保存（不可有沉淀出现）。

茚三酮显色液

pH5.2 乙酸锂溶液：称取 168g 氢氧化锂（LiOH·H₂O），加入 279mL 冰醋酸（优级纯），加水稀释到 1000mL，用浓盐酸或氢氧化钠溶液（50%）调节 pH 至 5.2。

茚三酮溶液：取 150mL 二甲基亚砜（C₂H₆OS）和 50mL 乙酸锂溶液加入 4g 水合茚三酮（C₉H₄O₃·H₂O）和 0.12g 还原茚三酮（C₁₈H₁₀O₆·2H₂O），搅拌至完全溶解。

用于酶反应的显色液

在一个 50mL 容量瓶内加入 7.81mg 胆碱氧化酶（12.8U/mg），1.31mg 过氧化酶（190U/mg）和 7.5mg 4-氨基安替比林，用 Tris 缓冲溶液（在注入约 500mL 蒸馏水的 1000mL 容量瓶中溶入 6.057g 三羟甲基氨基甲烷和 0.5g 苯酚，再用蒸馏水稀释至刻度。如需要可用盐酸溶液 [c(HCl)=6mol/L] 调 pH 至 8.0）稀释至刻度，混匀。

组氨酸和酪氨酸测定用显色液

溶液 1：称取 4.50g 对氨基苯磺酸，加 45mL 盐酸，加热溶解，稀释到 500mL。在 0℃ 时将此溶液与等体积的亚硝酸钠溶液（50g/L）混合。

溶液 2：100g/L 碳酸钠溶液，称取 10g 碳酸钠溶于 100mL 水中，混匀。

十、常用洗涤液

草酸洗液（50g/L~100g/L）

称取（5~10）g 草酸置于 250mL 烧杯内，加 100mL 水溶解，再加入少量浓盐酸。

洗涤沾有二氧化锰的器皿，必要时加热使用。

纯酸洗液

纯酸洗液一般为 (1+1) 或 (1+2) 的盐酸或硝酸。用于除去微量的离子。把洗净的仪器于纯酸洗液中浸泡 24h (除去 Hg、Pb 等重金属杂质)。

碘-碘化钾溶液

将 1g 碘和 2g 碘化钾溶于水中，用水稀释至 100mL。

洗涤用过硝酸银滴定液后留下的黑褐色沾污物，也可用于擦洗沾过硝酸银的白瓷水槽。

肥皂液及碱液洗涤液

当器皿被油脂弄脏时，用浓碱液 (30%~40%) 处理或用热肥皂液洗涤，再用热水和蒸馏水洗清洁。合成洗涤剂适合于洗涤被油脂或某些有机物沾污的器皿。将市售合成洗涤剂 (又称洗衣粉) 用热水配成浓溶液，洗时放入少量溶液，加热效果更好，振荡后倒掉，再用自来水和蒸馏水清洗多次。如果洗涤剂没有冲干净，装水后弯月面变平。洗滴定管、容量瓶等要用水冲洗到弯月面正常为止。

铬酸洗涤液

称取 5g 研细的重铬酸钾 (又称红矾钾) 置于 250mL 烧杯中，加 10mL 水，加热溶解，冷却后，再慢慢加入 80mL 粗浓硫酸 (工业纯，应注意切不可将水加入浓硫酸中!)，边加边搅拌。配好的洗液应为深褐色。待溶液冷却后，储于磨口瓶中密塞备用。器皿用铬酸洗液时应特别小心。因铬酸洗液为强氧化剂，腐蚀性强，易烫伤皮肤，烧坏衣服；铬有毒，使用时应注意安全，绝对不能用口吸，只能用洗耳球。

使用方法要点：用于除去器壁残留油污，用少量洗液涮洗或浸泡一夜，洗液可重复使用。洗液废液必须经废液处理，不可倒入下水道。具体操作如下：

① 使用洗液前，必须先将器皿用自来水和毛刷刷刷，倾尽器皿内水，以免洗液被水稀释后降低洗液的效率。

② 用过的洗液不能随意乱倒，只要洗液未变为绿色，应倒回原瓶，以备下次再用。若洗液变为绿色，表明洗液已失去去污力，要倒入废液缸内，另行处理，绝不能倒入下水道。

③ 用洗液洗涤后的仪器，应先用自来水冲净，(回收首次自来水清洗液，作为废液处理) 再用蒸馏水或去离子清洗干净。

工业盐酸 (浓或 1+1)

用于洗去碱性物质及大多数无机物残留。采用浸泡与浸煮器具的方法。

碱性洗液 (100g/L 氢氧化钠水溶液)

称取 10g 氢氧化钠置于 250mL 烧杯中，加 10mL 水，加热溶解，冷却后，加 90mL 水混匀。洗液加热 (可煮沸) 使用，其去油效果较好；注意，煮的时间太长会腐蚀玻璃。

硫酸亚铁的酸性溶液或草酸及盐酸洗涤液

此溶液适用于清洗因使用高锰酸钾，而在器皿上残留二氧化锰的器皿。大多数不溶于水

III 非标准溶液

的无机物质都可以用少量粗盐酸洗去。灼烧过沉淀的瓷坩埚，可用热盐酸溶液（1+1）洗涤，然后再用铬酸洗液洗涤。

氢氧化钾-乙醇洗涤液（100g/L）

取 100g 氢氧化钾，用 50mL 水溶解后，加工业乙醇至 1000mL，它适用洗涤油垢、树脂等。

氢氧化钠的高锰酸钾洗涤液

称取 4g 高锰酸钾，溶于少量水中，向该溶液中慢慢加入 10g 氢氧化钠溶解，混匀后储于带有橡皮塞的玻璃瓶中备用。

该洗液用于洗涤油污及有机物沾污的器皿。洗后在器皿上如留有二氧化锰沉淀可用浓盐酸或草酸洗液、硫酸亚铁、亚硫酸钠等还原剂除去。

氢氧化钠-乙醇（或异丙醇）洗涤液

称取 120g 氢氧化钠溶于塑料烧杯中，加 150mL 水溶解，用 95% 乙醇稀释至 1000mL。用于洗涤油脂、焦油、树脂沾污的仪器。

砂芯玻璃滤器常用洗涤液

砂芯玻璃滤器常用洗涤液见表 3-61。

表 3-61 砂芯玻璃滤器常用洗涤液

沉淀物	洗涤液
AgCl	氨水(1+1)或硫代硫酸钠溶液(100g/L)
BaSO ₄	100℃浓硫酸或 EDTA-NH ₃ 溶液(500mL EDTA 二钠盐溶液 30g/L 与浓氨水 100mL 混合),加热洗涤
汞渣	浓热硝酸
氧化铜	热高氯酸钾或盐酸混合液
有机物	铬酸洗液
脂肪	四氯化碳(CCl ₄)或适当的有机溶剂
细菌	7mL 浓硫酸,2g 硝酸钠,94mL 蒸馏水,充分混匀。抽气并浸泡 48h 后以热蒸馏水洗净

酸性草酸或酸性羟胺洗涤液

称取 10g 草酸或 1g 盐酸羟胺，溶于 10mL 盐酸溶液（1+4）中。该洗液洗涤氧化性物质，对沾污在器皿上的氧化剂，酸性草酸作用较慢，羟胺作用快且易洗净。

硝酸洗涤液

(1) 硝酸洗涤液（体积分数：10%） 将（5 或 10）mL 浓硝酸加入到（95 或 90）mL 水中，混匀配制成 10% 的硝酸洗涤液。

沾污在铝和搪瓷器皿中的沉垢，可用 5%~10% 硝酸除去，酸宜分批加入，每一次都要在气体停止析出后加入。

(2) 硝酸洗涤液（20%） 将 20mL 浓硝酸加入到 80mL 水中，混匀。

主要用于浸泡清洗测定金属离子的器皿。一般浸泡过夜，取出用自来水冲洗，再用去离

子水或双蒸水冲洗。洗涤后玻璃仪器应防止二次污染。

硝酸-氢氟酸洗涤液

将 50mL 氢氟酸、100mL 硝酸，350mL 水于塑料器皿中混合，储于塑料瓶中盖紧。本溶液的主要用途是：利用氢氟酸对玻璃的腐蚀作用有效地去除玻璃、石英器皿表面的金属离子。不可用于洗涤量器、玻璃砂芯滤器、吸收池及光学玻璃零件。使用时特别注意安全，必须戴防护手套，以避免皮肤与氢氟酸接触。

硝酸-乙醇洗涤液

此洗液适用于洗涤油脂或有机物质沾污的酸式滴定管及用一般方法很难洗净的有少量残留有机物的器皿。使用时先在滴定管中加入 3mL 乙醇，再沿壁加入 4mL 浓硝酸，用小表面皿盖住滴定管。立即发生激烈反应，放出大量热和二氧化氮，让溶液在管中保留一段时间，反应停止后再用自来水和蒸馏水洗清，即可除去污垢。操作应在通风柜中进行，不可塞住容器，作好防护。

注：不可事先混合。

盐酸-乙醇洗涤液

用 1 份盐酸加 2 份乙醇混合配成洗涤液。此洗涤液适合于洗涤被有颜色的有机物质沾污的比色皿。

有机溶剂

此类溶剂主要指汽油、二甲苯、乙醚、丙酮、二氯乙烷等。可洗去油污或可溶于此类溶剂的有机物质，用时要注意其毒性及可燃性。用乙醇配制的指示剂溶液的干渣可用盐酸-乙醇（1+2）洗液洗涤。

中性洗涤剂溶液

将 18.61g 乙二胺四乙酸二钠和 6.81g 四硼酸钠用 150mL 水加热溶解，另将 30g 十二烷基硫酸钠和 10mL 乙二醇一乙醚溶于 700mL 热水中，然后加入到第一种溶液中。将 4.56g 磷酸氢二钠溶于 150mL 热水中，再并入上述溶液中，如果需要，用磷酸调节上述混合液的 $\text{pH}=6.7\sim 7.1$ ，最后加水至 1000mL。使用时若有沉淀形成，可加热到 60℃ 使沉淀溶解。

IV 附 录

一、元素的基本参数

表 4-1 元素的基本参数

元素符号	名 称	原子序数	相对原子质量	熔点 t /°C	沸点 t /°C	密度 ρ /g · cm ⁻³	摩尔体积 V_m /(cm ³ /mol)	英文名
Ac	锕	89	[227]	1050	3300	10.070	22.55	Actinium
Ag	银	47	107.8682(2)	961.78	2162	10.490	10.27	Silver
Al	铝	13	26.981538(2)	660.32	2519	2.700	10.00	Aluminium
Am	镅	95	[243]	1176	2607	—	17.63	Americium
Ar	氩	18	39.948(1)	-189.3	-185.8	1.784g/L	22.56	Argon
As	砷	33	74.92160(2)	817	614	5.757	12.95	Arsenic
At	砹	85	[210]	302	—	—	—	Astatine
Au	金	79	196.96655(2)	1064.18	2856	19.300	10.21	Gold
B	硼	5	10.811(7)	2076	3927	2.460	4.39	Boron
Ba	钡	56	137.327(7)	727	1870	3.510	38.16	Barium
Be	铍	4	9.012182(3)	1287	2469	1.848	4.85	Beryllium
Bh		107	[264]	—	—	—	—	Bohrium
Bi	铋	83	208.98038(2)	271.3	1564	9.780	21.31	Bismuth
Bk	锫	97	[247]	986	—	14.780	16.84	Berkelium
Br	溴	35	79.904(1)	-7.3	59	3.119	19.78	Bromine
C	碳	6	12.0107(8)	3527	4027	2.267	5.29	Carbon
Ca	钙	20	40.078(4)	842	1484	1.55	26.20	Calcium
Cd	镉	48	112.411(8)	321.07	767	8.650	13.00	Cadmium
Ce	铈	58	140.116(1)	795	3360	6.689	20.69	Cerium
Cf	锎	98	[251]	900	—	15.100	16.50	Californium
Cl	氯	17	35.453(2)	-101.5	-34.04	3.214g/L	17.39	Chlorine
Cm	锔	96	[247]	1340	3110	13.510	18.05	Curium
Co	钴	27	58.933200(9)	1495	2927	8.900	6.67	Cobalt
Cr	铬	24	51.9961(6)	1907	2671	7.140	7.23	Chromium
Cs	铯	55	132.90545(2)	28.44	671	1.879	70.94	Caesium
Cu	铜	29	63.546(3)	1357.77	2927	8.920	7.11	Copper
Db	𨨩	105	[262]	—	—	—	—	Dubnium
Dy	镝	66	162.50(3)	1407	2567	8.551	19.01	Dysprosium
Er	铒	68	167.259(3)	1497	2868	9.066	18.46	Erbium
Es	镱	99	[252]	860	—	—	28.52	Einsteinium
Eu	铕	63	151.964(1)	826	1527	5.244	28.97	Europium
F	氟	9	18.9984032(5)	-219.62	-188.12	1.69g/L	11.20	Fluorine

续表

元素符号	名称	原子序数	相对原子质量	熔点 t /°C	沸点 t /°C	密度 ρ /g·cm ⁻³	摩尔体积 V_m /(cm ³ /mol)	英文名
Fe	铁	26	55.845(2)	1538	2861	7.874	7.09	Iron
Fm	镆	100	[257]	1527	—	—	—	Fermium
Fr	钫	87	[223]	—	—	—	—	Francium
Ga	镓	31	69.723(1)	29.76	2204	5.904	11.80	Gallium
Gd	钆	64	157.25(3)	1312	3250	7.901	19.90	Gadolinium
Ge	锗	32	72.64(1)	938.3	2820	5.323	13.63	Germanium
H	氢	1	1.00794(7)	-259.14	-252.87	0.0899g/L	11.42	Hydrogen
He	氦	2	4.002602(2)	-272.2	-268.93	0.1785g/L	21.0	Helium
Hf	铪	72	178.49(2)	2233	4603	13.310	13.44	Hafnium
Hg	汞	80	200.59(2)	-38.83	356.73	13.5939	14.09	Mercury
Ho	铈	67	164.93032(2)	1461	2720	8.795	18.74	Holmium
Hs	𨧑	108	[277]	—	—	—	—	Hassium
I	碘	53	126.90447(3)	113.7	184.3	4.940	25.72	Iodine
In	铟	49	114.818(3)	156.6	2072	7.310	15.76	Indium
Ir	铱	77	192.217(3)	2466	4428	22.650	8.52	Iridium
K	钾	19	39.0983(1)	63.38	759	0.856	45.94	Potassium
Kr	氪	36	83.80(1)	-157.36	-153.22	3.736g/L	27.99	Krypton
La	镧	57	138.9055(2)	920	3470	6.146	22.39	Lanthanum
Li	锂	3	[6.941(2)]	180.54	1342	0.535	13.02	Lithium
Lr	𨧀	103	[262]	1627	—	—	—	Lawrencium
Lu	镥	71	174.967(1)	1652	3402	9.841	17.78	Lutetium
Md	钷	101	[258]	827	—	—	14.00	Mendelevium
Mg	镁	12	24.3050(6)	650	1090	1.738	—	Magnesium
Mn	锰	25	54.938049(9)	1246	2061	7.470	7.35	Manganese
Mo	钼	42	95.94(1)	2623	4639	10.280	9.38	Molybdenum
Mt	𨧐	109	[268]	—	—	—	—	Meitnerium
N	氮	7	14.0067(2)	-210.1	-195.79	1.2506g/L	13.54	Nitrogen
Na	钠	11	22.989770(2)	97.72	883	0.968	23.78	Sodium
Nb	铌	41	92.90638(2)	2477	4744	8.570	10.83	Niobium
Nd	钕	60	144.24(3)	1024	3100	6.800	20.59	Neodymium
Ne	氖	10	20.1797(6)	-248.59	-246.08	0.9002g/L	13.23	Neon
Ni	镍	28	58.6934(2)	1455	2913	8.908	6.59	Nickel
No	锘	102	[259]	827	—	—	—	Nobelium
Np	镎	93	[237]	637	4000	20.450	11.59	Neptunium
O	氧	8	15.9994(3)	-218.3	-182.9	1.429g/L	17.36	Oxygen
Os	锇	76	190.23(3)	3033	5012	22.610	8.42	Osmium
P	磷	15	30.973761(2)	44.2	277	1.823	17.02	Phosphorus
Pa	镤	91	231.03598(2)	1568	—	15.370	15.18	Protactinium
Pb	铅	82	207.2(1)	327.46	1749	11.340	18.26	Lead
pd	钯	46	106.42(1)	1554.9	2963	12.023	8.56	Palladium
Pm	钷	61	[145]	1100	3000	7.264	20.23	Promethium

一、元素的基本参数

续表

元素符号	名称	原子序数	相对原子质量	熔点 t /°C	沸点 t /°C	密度 ρ /g·cm ⁻³	摩尔体积 V_m /(cm ³ /mol)	英文名
Po	钋	84	[209]	254	962	9.196	22.97	Polonium
Pr	镨	59	140.90765(2)	935	3290	6.640	20.80	Praseodymium
Pt	铂	78	195.078(2)	1768.3	3825	21.090	9.09	Platinum
Pu	钷	94	[244]	639.4	3230	19.816	12.29	Plutonium
Ra	镭	88	[226]	700	1737	5.000	41.09	Radium
Rb	铷	37	85.4678(3)	39.31	688	1.532	55.76	Rubidium
Re	铼	75	186.207(1)	3186	5596	21.020	8.86	Rhenium
Rf	钚	104	[261]	—	—	—	—	Rutherfordium
Rh	铑	45	102.90550(2)	1964	3695	12.450	8.28	Rhodium
Rn	氡	86	[222]	-71	-61.7	9.73g/L	50.50	Radon
Ru	钌	44	101.07(2)	2334	4150	12.370	8.17	Ruthenium
S	硫	16	32.065(5)	115.21	444.72	1.96	15.53	Sulfur
Sb	锑	51	121.760(1)	630.63	1587	6.697	18.19	Antimony
Sc	钪	21	44.955910(8)	1541	2830	2.985	15.00	Scandium
Se	硒	34	78.96(3)	221	685	4.819	16.41	Selenium
Sg	𨧀	106						Seaborgium
Si	硅	14	28.0855(3)	1414	2900	2.330	12.06	Silicon
Sm	钐	62	150.36(3)	1072	1803	7.353	19.98	Samarium
Sn	锡	50	118.710(7)	231.93	2602	7.310	16.29	Tin
Sr	锶	38	87.62(1)	777	1382	2.630	33.94	Strontium
Ta	钽	73	180.9479(1)	3017	5458	16.650	10.85	Tantalum
Tb	铽	65	158.92534(2)	1356	3230	8.219	19.30	Terbium
Tc	锝	43	[98]	2157	4265	11.500	8.63	Technetium
Te	碲	52	127.60(3)	449.51	988	6.240	20.46	Tellurium
Th	钍	90	232.0381(1)	1842	4820	11.724	19.80	Thorium
Ti	钛	22	47.867(1)	1668	3287	4.507	10.64	Titanium
Tl	铊	81	204.3833(2)	304	1473	11.850	17.22	Thallium
Tm	铥	69	168.93421(2)	1545	1950	9.321	19.1	Thulium
U	铀	92	238.02891(3)	1132.2	3927	19.050	12.49	Uranium
Uubm		112	[285]					Ununbiu
Uuh		116						Ununhexium
Uun		110	[281]					Ununnilium
Uuo		118						Ununoctium
Uuq		114	[289]					Ununquadium
Uuu		111	[272]					Unununium
V	钒	23	50.9415(1)	1910	3407	6.110	8.32	Vanadium
W	钨	74	183.84(1)	3422	5555	19.250	9.47	Tungsten
Xe	氙	54	131.293(6)	-111.7	-108	5.887	35.92	Xenon
Y	钇	39	88.90585(2)	1526	3336	4.472	19.88	Yttrium
Yb	镱	70	173.04(3)	824	1196	6.570	24.84	Ytterbium
Zn	锌	30	65.39(2)	419.53	907	7.140	9.16	Zinc
Zr	锆	40	91.224(2)	1855	4409	6.511	14.02	Zirconium

注：相对原子质量以2011年IUPAC公布相对原子质量为准。

二、化学式及式量

表 4-2 化学式与式量

化学式	式量	化学式	式量
Ag	107.8682	AlF ₆	140.971957
Ag ₃ AsO ₃	446.5244	AlK(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	474.388
Ag ₃ AsO ₄	462.5238	AlNH ₄ (SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	453.329
AgBr	187.772	Al(NO ₃) ₃	212.9962
AgC ₁₀ H ₉ N ₄ O ₂ S(磺胺嘧啶银)	357.137	Al(NO ₃) ₃ · 9H ₂ O	375.1338
AgC ₇ H ₄ NS ₂ (巯基苯并噻唑银)	274.112	1/6 Al ₂ O ₃	101.9613
AgC ₂ H ₃ O ₂ (乙酸银)	166.9122	Al ₂ O ₃	16.9936
AgCN	133.886	Al(OH) ₃	78.0036
Ag ₂ CO ₃	275.7453	AlPO ₄	121.9529
AgCl	143.321	Al ₂ (SO ₄) ₃	342.151
Ag ₂ CrO ₄	331.7301	Al ₂ (SO ₄) ₃ · 18H ₂ O	666.426
Ag ₂ Cr ₂ O ₇	431.7244	As	74.92160
AgF	126.8666	AsBr ₃	314.634
Ag ₃ [Fe(CN) ₆]	535.554	AsCl ₃	181.281
Ag ₄ [Fe(CN) ₆]	643.422	AsCl ₅	252.187
AgI	234.7727	AsH ₃	77.94542
AgNO ₂	153.8737	AsO ₃	122.9198
AgNO ₃	169.8731	AsO ₄	138.9192
Ag ₂ O	231.7358	As ₂ O ₃	197.8414
AgOCN	149.8850	As ₂ O ₅	229.8402
Ag ₃ PO ₄	418.5760	As ₂ O ₇	261.8390
Ag ₂ S	247.801	AsS ₄	203.182
AgSCN	165.951	As ₂ S ₃	246.038
Ag ₂ SO ₄	311.799	As ₂ S ₅	310.168
AgVO ₃	206.8079	Au	196.96655
Ag ₃ VO ₄	438.5437	AuCN	222.9840
Al	26.981538	Au(CN) ₂	249.0014
AlBr ₃	266.694	Au(CN) ₄	301.0361
Al(C ₂ H ₃ O ₂) ₃ (乙酸铝)	204.1136	AuCl ₃	303.326
Al(C ₉ H ₆ ON) ₃ (8-羟基喹啉铝)	459.4317	AuCl ₃ · 2H ₂ O	339.356
AlCl ₃	133.341	AuCl ₄	338.779
AlCl ₃ · 6H ₂ O	241.432	B	10.811
AlF ₃	83.976748	BBr ₃	250.523

二、化学式及式量

续表

化学式	式量	化学式	式量
BCl_3	117.170	BeO	25.0116
BF_3	67.806	$\text{Be}(\text{OH})_2$	43.0269
BF_4	86.805	$\text{Be}_2\text{P}_2\text{O}_7$	191.9677
BO_2	42.810	BeSO_4	150.075
BO_3	58.809	$\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	177.136
B_2O_3	69.620	Bi	208.98038
B_4O_7	155.240	$\text{BiC}_6\text{H}_3\text{O}_3$ (焦性五倍子酸铋)	332.0666
Ba	137.327	$\text{Bi}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_3$ (8-羟基喹啉铋)	641.4305
BaBr_2	297.135	$\text{Bi}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (8-羟基喹啉铋)	659.4458
$\text{BaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	333.166	$\text{Bi}(\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{ONS})_3$ (巯乙酰替萘胺铋)	875.832
BaCO_3	197.336	BiCl_3	315.339
BaC_2O_4	225.346	$\text{Bi}[\text{Cr}(\text{SCN})_6]$	609.471
BaCl_2	208.233	BiI_3	589.69379
$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	244.264	BiI_4	716.59826
$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	322.245	$(\text{BiI}_4\text{H})(\text{C}_9\text{H}_7\text{ON})(8\text{-羟基喹啉四碘络铋})$	862.7642
$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2$	336.228	$(\text{BiI}_4\text{H})(\text{C}_{10}\text{H}_9\text{ON})$	876.7908
$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	390.274	$(\text{BiI}_4\text{H})(\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N})(2\text{-甲基喹啉四碘络铋})$	860.7914
BaCrO_4	253.321	$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$	394.9951
BaF_2	175.324	$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	485.0715
$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	261.337	Bi_2O_3	465.9590
BaO	153.326	$(\text{BiO}_2)_2\text{CO}_3 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	550.9749
BaO_2	169.326	BiOBr	304.884
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	171.342	BiOCl	260.433
$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	315.464	$\text{BiONO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	305.0000
BaSO_3	217.390	BiPO_4	303.9517
BaSO_4	233.390	Bi_2S_3	514.156
BaSeO_4	280.28	Br	79.904
BaSiF_6	279.403	Br_2	159.808
Be	9.012182	BrO	95.903
BeCO_3	69.0211	BrO_3	127.902
$\text{BeCO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	141.0822	C	12.0107
BeCl_2	79.918	2C	24.0214
$\text{BeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	151.979	3C	36.0321
BeF_2	47.008988	4C	48.0428
BeF_4	85.005795	5C	60.0535
BeNH_4PO_4	122.0220	6C	72.0642
$\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	187.0678	7C	84.0749

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
8C	96.0856	CHBr ₃ (三溴甲烷)	252.731
CCl ₄	153.823	CH ₃ Br	94.939
C ₆ Cl ₆ (六氯苯)	284.782	C ₂ H ₄ Br ₂ (二溴乙烷)	187.861
C ₁₀ Cl ₁₂ (灭蚊灵)	545.543	C ₂ HBrClF ₃ (氟烷)	197.382
C ₈ Cl ₄ N ₂ (百菌清)	265.911	C ₁₆ H ₁₇ BrClN ₃ O ₃ (溴氯常山酮)	414.681
CCl ₃ NO ₂ (氯化苦、三氯硝基甲烷)	164.375	C ₄ H ₇ Br ₂ Cl ₂ O ₄ P (二溴磷)	380.784
C ₃ Cl ₃ N ₃ O ₃ (三氯异氰尿酸)	232.409	C ₁₉ H ₄₂ BrN(十六烷基三甲基溴化铵)	364.447
C ₆ Cl ₅ NO ₂ (五氯硝基苯)	295.335	C ₂₁ H ₃₈ BrN(十二烷基二甲基苄基季铵溴化物)	384.437
CH	13.0186	C ₂₁ H ₃₈ BrN(溴代十六烷基吡啶)	384.437
CH ₂	14.0266	C ₁₉ H ₃₄ BrN·H ₂ O(溴代十四烷基吡啶)	374.399
CH ₃	15.0345	C ₂₂ H ₄₀ BrN(苯扎溴铵)	398.464
2CH ₃	30.0690	C ₁₄ H ₂₀ Br ₂ N ₂ ·HCl(盐酸溴己新)	412.591
3CH ₃	45.1035	C ₉ H ₁₃ BrN ₂ O ₂ (溴吡斯的明)	261.116
4CH ₃	60.1380	C ₁₂ H ₁₉ BrN ₂ O ₂ (溴新斯的明)	303.195
CH ₄	16.0425	C ₁₅ H ₁₇ BrN ₄ O	349.226
C ₂ H ₂	26.0373	C ₂₁ H ₃₀ BrNO ₄ (丁溴东莨菪碱)	440.371
C ₂ H ₅	29.0611	C ₂₂ H ₁₉ Br ₂ NO ₃ (溴氰菊酯)	505.199
C ₆ H ₅	77.1011	C ₂₂ H ₁₉ Br ₄ NO ₃ (路咪啉)	544.900
C ₆ H ₆	78.1118	C ₂₂ H ₄₀ BrNO(度米芬)	414.463
C ₆ H ₁₄ (正己烷)	86.1754	C ₂₂ H ₄₀ BrNO·H ₂ O(度米芬)	432.478
C ₇ H ₈ (甲苯)	92.1384	C ₂₃ H ₃₀ BrNO ₃ (溴丙胺太林)	448.393
C ₈ H ₈ (苯乙烯)	104.1491	C ₇ H ₅ BrO ₂ (邻溴苯甲酸)	201.017
C ₈ H ₁₀ (二甲苯、乙基苯)	106.1650	C ₁₇ H ₁₆ Br ₂ O ₃ (溴螨酯)	428.115
C ₁₀ H ₆	126.1546	C ₂₀ H ₈ Br ₄ O ₅ (四溴荧光黄)	647.891
C ₁₀ H ₇	127.1626	C ₈ H ₈ BrCl ₂ O ₃ PS(溴硫磷)	365.996
C ₁₀ H ₈ (萘)	128.1705	C ₁₉ H ₁₀ Br ₄ O ₅ S(溴酚蓝)	669.961
C ₁₀ H ₁₄ (杜烯)	134.2182	C ₁₉ H ₁₂ Br ₂ O ₈ S·H ₂ O(溴代邻苯三酚红)	576.166
C ₁₁ H ₁₀ (甲基萘)	142.1971	C ₂₁ H ₁₄ Br ₄ O ₅ S(溴甲酚绿)	698.014
C ₁₆ H ₁₀ (蒽萘)	202.2506	C ₂₁ H ₁₆ Br ₂ O ₅ S(溴甲酚紫)	540.222
C ₁₆ H ₃₄ (正十六烷)	226.4412	C ₂₇ H ₂₈ Br ₂ O ₅ S(溴百里酚蓝)	624.381
C ₁₈ H ₃₈ (十八烷)	254.4943	CHCl ₃	119.378
C ₂₀ H ₁₂ (苯并[a]芘)	252.3093	CH ₃ Cl	50.488
C ₂₀ H ₁₂ (苯并[b]蒽萘)	252.3093	C ₂ HCl ₃	131.388
C ₂₀ H ₁₂ (苯并[k]蒽萘)	252.3093	C ₂ H ₂ Cl ₂ (1,1-二氯乙烯)	96.943
C ₂₂ H ₁₂ (蒽并[1,2,3,4]芘)	276.3307	C ₂ H ₂ Cl ₄ (1,1,2,2-四氯乙烷)	167.849
C ₂₇ H ₄₈ (5-α胆甾烷)	372.6700	C ₂ H ₃ Cl(氯乙烯)	62.498
C ₄₀ H ₅₆ (β-胡萝卜素)	536.8726	C ₂ H ₃ Cl ₃ (1,1,2-三氯乙烷)	133.404

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₂ H ₄ Cl ₂ (二氯乙烷)	98.959	C ₂₁ H ₃₈ ClN·H ₂ O(氯代十六烷基吡啶)	358.001
C ₄ H ₅ Cl(氯丁二烯)	88.536	C ₂₂ H ₁₇ ClN ₂ (克霉唑)	344.837
C ₆ H ₅ Cl(氯苯)	112.557	C ₂₂ H ₄₀ ClN(苯扎氯铵)	354.013
C ₆ H ₆ Cl ₆ (林旦)	290.830	C ₂₃ H ₂₅ ClN ₂ (孔雀绿)	364.911
C ₆ H ₆ Cl ₆ (六六六)	290.830	C ₂₄ H ₂₈ ClN ₃ (甲基紫)	393.952
C ₇ H ₇ Cl(氯化苄)	126.583	C ₂₅ H ₃₀ ClN ₃ (结晶紫)	407.979
C ₁₀ H ₅ Cl ₇ (七氯)	373.318	C ₂₇ H ₂₂ Cl ₂ N ₄ (氯法齐明)	473.396
C ₁₀ H ₁₀ Cl ₆ (毒杀芬)	373.318	C ₂₇ H ₃₃ ClN ₂ (亮绿)	421.017
C ₁₂ H ₈ Cl ₆ (艾氏剂)	364.910	C ₅ H ₁₁ Cl ₂ N·HCl(盐酸氯芥)	192.515
C ₁₄ H ₈ Cl ₄ (滴滴伊)	318.025	C ₉ H ₉ Cl ₂ N ₃ ·HCl(盐酸可乐定)	266.555
C ₁₄ H ₉ Cl ₅ (滴滴涕)	354.486	C ₁₆ H ₁₉ ClN ₂ ·C ₄ H ₄ O ₄ (马来酸氯苯那敏)	390.861
C ₁₄ H ₁₀ Cl ₄ (滴滴滴)	320.041	C ₁₈ H ₂₆ ClN ₃ ·2H ₃ PO ₄ (磷酸氯喹)	515.862
C ₁₄ H ₉ ClF ₂ N ₂ O ₂ (除虫脲)	310.683	C ₁₉ H ₂₃ ClN ₂ ·HCl(盐酸氯米帕明)	351.313
C ₁₅ H ₁₅ ClF ₃ N ₃ O(利佛米)	345.747	C ₂₂ H ₃₀ Cl ₂ N ₁₀ ·2C ₂ H ₄ O ₂ (醋酸氯己定)	625.550
C ₂₁ H ₂₃ ClFNO ₂ (氟派啶醇)	375.864	C ₂₂ H ₃₀ Cl ₂ N ₁₀ ·2C ₆ H ₁₂ O ₇ (葡萄糖酸氯己啶)	897.757
C ₂₈ H ₂₇ ClF ₅ NO(五氟利多)	523.965	C ₂₅ H ₂₇ ClN ₂ ·2HCl(盐酸美克洛嗪)	463.870
C ₂₁ H ₂₃ ClFNO ₂ ·2HCl(盐酸氟西泮)	460.800	C ₂₉ H ₃₂ Cl ₂ N ₆ ·4H ₃ PO ₄ (磷酸哌嗪)	927.491
C ₂₃ H ₁₉ ClF ₃ NO ₃ (三氟氯氧菊酯)	449.850	C ₂₉ H ₃₂ Cl ₂ N ₆ ·4H ₃ PO ₄ ·4H ₂ O(磷酸哌嗪)	999.552
C ₂₆ H ₂₂ ClF ₃ N ₂ O ₃ (氟胺氧菊酯)	502.913	C ₅ H ₉ Cl ₂ N ₃ O ₂ (卡莫司汀)	214.050
C ₉ H ₁₁ Cl ₂ FN ₂ O ₂ S ₂ (抑菌灵)	333.230	C ₅ H ₁₄ ClNO(氯化胆碱)	139.624
C ₁₅ H ₁₀ ClF ₃ N ₂ O ₆ S(氟磺胺草醚)	438.763	C ₆ H ₄ Cl ₂ N ₂ O ₂ (氯硝胺)	207.014
C ₂₄ H ₃₂ ClFO ₅ (哈西奈德)	454.959	C ₇ H ₇ ClN ₄ O ₂ (8-氯茶碱)	214.609
C ₂₅ H ₃₂ ClFO ₅ (丙酸氯倍他索)	466.970	C ₇ H ₇ Cl ₂ NO(二氯二甲吡啶酚)	192.043
C ₉ H ₅ ClINO(氯碘羟喹)	305.500	C ₉ H ₁₀ Cl ₂ N ₂ O(敌草隆)	233.094
C ₂₀ H ₆ Cl ₂ I ₄ O ₅ (二氯四碘荧光黄)	904.783	C ₉ H ₁₀ Cl ₂ N ₂ O ₂ (利谷隆)	249.094
C ₇ H ₈ ClN(4-氯邻甲苯胺)	141.598	C ₉ H ₁₆ ClN ₃ O ₂ (洛莫司汀)	233.695
C ₇ H ₁₂ ClN ₅ (西玛津)	201.657	C ₁₀ H ₈ ClN ₃ O(辟啶酮)	221.643
C ₈ H ₁₄ ClN ₅ (阿特拉津)	215.683	C ₁₀ H ₁₂ ClNO ₂ (氯苯胺灵)	213.661
C ₁₀ H ₁₃ ClN ₂ (杀虫脒)	196.677	C ₁₀ H ₁₃ ClN ₂ O(绿麦隆)	212.676
C ₁₂ H ₁₃ ClN ₄ (乙胺嘧啶)	248.711	C ₁₀ H ₁₄ Cl ₆ N ₄ O ₂ (噻氮灵)	434.962
C ₁₂ H ₁₄ Cl ₂ N ₂ (百草枯二氯化物)	257.159	C ₁₀ H ₁₈ ClN ₃ O ₂ (司莫司汀)	247.722
C ₁₄ H ₁₉ ClN ₄ (氯丙啉吡啶)	278.780	C ₁₁ H ₁₂ Cl ₂ N ₂ O ₅ (氯霉素)	323.129
C ₁₆ H ₁₁ ClN ₄ (艾司唑仑)	294.738	C ₁₂ H ₆ Cl ₃ NO ₃ (草枯醚)	318.540
C ₁₇ H ₁₂ Cl ₂ N ₄ (三唑仑)	343.210	C ₁₂ H ₉ Cl ₂ NO ₃ (烯菌酮)	286.111
C ₁₇ H ₁₃ ClN ₄ (阿普唑仑)	308.765	C ₁₃ H ₈ Cl ₂ N ₂ O ₄ (氯硝柳胺)	327.120
C ₁₈ H ₁₉ ClN ₄ (氯氮平)	326.823	C ₁₃ H ₁₁ Cl ₂ NO ₂ (腐霉利)	284.138
C ₁₉ H ₃₄ ClN·H ₂ O(氯代十四烷基吡啶)	329.948	C ₁₃ H ₁₃ Cl ₂ N ₃ O ₃ (异菌脲)	330.167

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
$C_{13}H_{16}Cl_3NO_3$ (杨菌胺)	340.630	$C_{18}H_{14}Cl_4N_2O \cdot HNO_3$ (硝酸咪康唑)	479.141
$C_{14}H_{10}Cl_2N_2O_2$ (灭幼脲)	309.147	$C_{18}H_{15}Cl_3N_2O \cdot HNO_3$ (硝酸盐康唑)	444.696
$C_{14}H_{12}Cl_2N_2O$ (匹克司)	295.164	$C_{18}H_{22}ClNO \cdot HCl$ (盐酸酚苄明)	340.287
$C_{14}H_{14}Cl_2N_2O$ (烯菌灵)	297.180	$C_{21}H_{26}ClNO \cdot C_4H_4O_4$ (富马酸氯马斯汀)	459.962
$C_{14}H_{16}ClN_3O_2$ (三唑酮)	293.749	$C_{22}H_{23}ClN_2O_8 \cdot HCl$ (盐酸金霉素)	515.341
$C_{14}H_{18}ClN_3O_2$ (三唑醇)	295.765	$C_{26}H_{28}ClNO \cdot C_6H_8O_7$ (枸橼酸氯米芬)	598.083
$C_{14}H_{19}Cl_2NO_2$ (苯丁酸氮芥)	304.2122	$C_{29}H_{32}ClN_5O_2 \cdot 4H_3PO_4$ (磷酸咯萘啶)	910.030
$C_{14}H_{22}ClN_3O_2$ (甲氧氯普胺)	299.796	$C_{29}H_{33}ClN_2O_2 \cdot HCl$ (盐酸洛哌丁胺)	513.498
$C_{14}H_{30}Cl_2N_2O_4$ (氯化琥珀胆碱)	361.305	$C_{37}H_{41}ClN_2O_6 \cdot HCl$ (氯化筒箭毒碱)	681.645
$C_{14}H_{30}Cl_2N_2O_4 \cdot 2H_2O$ (氯化琥珀胆碱)	397.336	$C_{37}H_{41}ClN_2O_6 \cdot HCl \cdot 5H_2O$ (氯化筒箭毒碱)	771.722
$C_{15}H_{10}ClN_3O_3$ (氯硝西洋)	315.711	$C_{65}H_{73}Cl_2N_9O_{24} \cdot HCl$ (盐酸去甲万古霉素)	1471.688
$C_{15}H_{11}ClN_2O_2$ (奥沙西洋)	286.713	$C_7H_{15}Cl_2N_2O_2P \cdot H_2O$ (环磷酰胺)	279.101
$C_{15}H_{16}Cl_2N_2O_8$ (琥珀氯霉素)	423.202	$C_{12}H_{19}ClNO_3P$ (育畜磷)	291.711
$C_{15}H_{17}Cl_2N_3O_2$ (丙环唑)	342.220	$C_9H_{11}Cl_3NO_3PS$ (毒死蜱)	350.586
$C_{15}H_{22}ClNO_2$ (丙草胺)	283.794	$C_{12}H_{15}ClNO_4PS_2$ (伏杀硫磷)	367.809
$C_{16}H_{13}ClN_2O$ (地西洋)	284.740	$C_{22}H_{16}Cl_2N_4O_{14}P_2S_2$ (偶氮氯膦Ⅲ)	757.364
$C_{16}H_{14}ClN_3O$ (氯氮草)	299.755	$C_6H_6Cl_2N_2O_4S_2$ (双氯非那胺)	305.159
$C_{19}H_{15}ClN_2O_2$ (抗倒胺)	338.788	$C_7H_8ClN_3O_4S_2$ (氢氯噻嗪)	297.739
$C_{19}H_{16}ClNO_4$ (吡啶美辛)	357.788	$C_9H_4Cl_3NO_2S$ (灭菌丹)	296.558
$C_{20}H_{16}Cl_2N_2O_3$ (匹唑芬)	403.259	$C_9H_8Cl_3NO_2S$ (克菌丹)	300.589
$C_{20}H_{18}ClNO_4$ (盐酸小檗碱)	371.814	$C_{10}H_9Cl_4NO_2S$ (敌菌丹)	349.061
$C_{20}H_{18}ClNO_4 \cdot 2H_2O$ (盐酸小檗碱)	407.845	$C_{10}H_{13}ClN_2O_3S$ (氯磺丙脲)	276.740
$C_{20}H_{18}ClNO_6$ (赭曲霉毒素 A)	403.813	$C_{12}H_{11}ClN_2O_5S$ (吠噻米)	330.744
$C_{22}H_{19}Cl_2NO_3$ (氯氟菊酯)	416.297	$C_{12}H_{15}Cl_2NO_5S$ (甲砒霉素)	356.222
$C_{22}H_{23}ClN_2O_8$ (金霉素)	478.880	$C_{12}H_{16}ClNOS$ (禾草丹)	257.780
$C_{25}H_{22}ClNO_3$ (氰戊菊酯)	419.900	$C_{14}H_{11}ClN_2O_4S$ (氯噻酮)	338.766
$C_{26}H_{27}ClN_2O_3$ (罗丹明 6G)	450.957	$C_{15}H_{14}ClN_3O_4S$ (头孢克洛)	367.807
$C_{26}H_{28}Cl_2N_4O_4$ (酮康唑)	531.431	$C_{15}H_{14}ClN_3O_4S \cdot H_2O$ (头孢克洛)	385.823
$C_{27}H_{42}Cl_2N_2O_6$ (桐氯霉素)	561.538	$C_{16}H_{16}ClN_3O_3S$ (吡达帕胺)	365.832
$C_{28}H_{31}ClN_2O_3$ (罗丹明 B)	479.010	$C_{21}H_{26}ClN_3OS$ (奋乃静)	403.969
$C_{30}H_{32}Cl_3NO$ (苯苄醇)	528.940	$C_{23}H_{28}ClN_3O_5S$ (格列本脲)	494.004
$C_6H_9ClN_7O \cdot HCl$ (盐酸阿米洛利)	266.088	$C_{22}H_{14}Cl_2N_4O_{16}S_4$ (氯磺酚 S)	789.530
$C_6H_9ClN_7O \cdot HCl \cdot 2H_2O$ (盐酸阿米洛利)	302.119	$C_{12}H_{17}ClN_4OS \cdot HCl$ (维生素 B ₁)	337.268
$C_{11}H_{16}ClNO \cdot HCl$ (盐酸氯丙那林)	250.165	$C_{18}H_{33}ClN_2O_5S \cdot HCl$ (盐酸克林霉素)	461.444
$C_{12}H_{16}ClNO_3 \cdot HCl$ (盐酸甲氯芬酯)	294.174	$C_{16}H_{18}ClN_3S$ (亚甲基蓝)	319.852
$C_{12}H_{18}Cl_2N_2O \cdot HCl$ (盐酸克仑特罗)	313.651	$C_{16}H_{18}ClN_3S \cdot 3H_2O$ (亚甲基蓝)	373.898
$C_{13}H_{16}ClNO \cdot HCl$ (盐酸氯胺酮)	274.186	$C_{18}H_{18}ClNS$ (氯普噻吨)	315.860

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
$C_{17}H_{19}ClN_2S \cdot HCl$ (盐酸氯丙那林)	355.325	$C_8H_8Cl_3O_3PS$ (皮蝇磷)	321.545
$C_2H_3Cl_3O_2$ (水合氯醛)	165.403	$C_{11}H_{15}Cl_2O_3PS_2$ (虫螨磷)	361.245
$C_2H_2Cl_2O_2$ (二氯乙酸)	128.942	$C_{11}H_{16}ClO_3PS_3$ (三硫磷)	342.865
C_2H_5ClO (氯乙醇)	80.514	$C_{14}H_{16}ClO_5PS$ (蝇毒磷)	362.766
C_3H_5ClO (环氧氯丙烷)	92.524	$C_9H_6Cl_6O_3S$ (硫丹)	406.925
C_3H_7ClO (氯丙醇)	94.540	$C_{12}H_6Cl_4O_2S$ (三氯杀螨砒)	356.052
$C_4H_7Cl_3O$ (三氯叔丁醇)	177.457	$C_{19}H_{12}ClO_5S$ (氯酚红)	387.814
$C_4H_7Cl_3O \cdot \frac{1}{2}H_2O$ (三氯叔丁醇)	186.464	$C_{23}H_{16}Cl_2O_9S$ (铬天青 S)	539.339
C_6HCl_5O (五氯酚)	266.337	CH_3F	34.0329
$C_6H_2Cl_2O_4$ (氯母酸)	208.984	$C_{26}H_{26}F_2N_2 \cdot 2HCl$ (盐酸氟桂利嗪)	477.417
$C_6H_4Cl_2O$ (三氯酚)	197.446	$C_4H_3FN_2O_2$ (氟脲嘧啶)	130.0772
$C_6H_4Cl_2O$ (间氯二酚)	163.001	$C_4H_4FN_3O$ (氟胞嘧啶)	129.0925
$C_7H_5ClO_2$ (间氯苯甲酸)	156.566	$C_7H_5F_2NO$ (2,6-二氟苯甲酰胺)	157.1175
$C_8H_5Cl_3O_3$ (2,4,5-涕甲酯)	255.482	$C_8H_9FN_2O_3$ (替加氟)	200.1671
$C_8H_6Cl_2O_3$ (2,4-滴)	221.037	$C_{13}H_{12}F_2N_6O$ (氟康唑)	306.2708
$C_{10}H_5Cl_7O$ (环氧七氯)	389.317	$C_{13}H_{16}F_3N_3O_4$ (氟乐灵)	335.2790
$C_{12}H_8Cl_6O$ (狄氏剂)	380.909	$C_{15}H_{17}FN_4O_3$ (依诺沙星)	320.3189
$C_{12}H_8Cl_6O$ (异狄氏剂)	380.909	$C_{15}H_{17}FN_4O_3 \cdot 1\frac{1}{2}H_2O$ (依诺沙星)	347.3418
$C_{12}H_{14}Cl_2O_3$ (2,4-滴丁酯)	277.144	$C_{16}H_{18}FN_3O_3$ (诺氟沙星)	319.3308
$C_{12}H_{15}ClO_3$ (氯贝丁酯)	242.699	$C_{18}H_{20}FN_3O_4$ (氧氟沙星)	361.3675
$C_{13}H_{12}Cl_2O_4$ (依他尼酸)	303.138	$C_{19}H_{22}F_2N_4O_3$ (巴沙)	392.3998
$C_{14}H_9Cl_5O$ (三氯杀螨醇)	370.486	$C_{15}H_{15}FN_5O \cdot C_3H_5O_3$ (乳酸依沙吡啶)	343.3770
$C_{16}H_{14}Cl_2O_3$ (乙酯杀螨醇)	325.187	$C_{15}H_{15}FN_5O \cdot C_3H_5O_3 \cdot H_2O$ (乳酸依沙吡啶)	361.3923
$C_{16}H_{14}Cl_2O_4$ (禾草灵)	341.186	$C_{17}H_{18}FN_3O_3 \cdot HCl$ (盐酸环丙沙星)	367.802
$C_{16}H_{15}Cl_3O_2$ (甲氧滴滴涕)	345.648	$C_{17}H_{18}FN_3O_3 \cdot HCl \cdot H_2O$ (盐酸环丙沙星)	385.818
$C_{17}H_{17}ClO_6$ (灰黄霉素)	352.766	$C_{17}H_{18}FN_3O_3 \cdot C_3H_5O_3$ (乳酸环丙沙星)	421.4195
$C_{20}H_{10}Cl_2O_5$ (二氯荧光黄)	401.196	$C_{15}H_{14}F_3N_3O_4S_2$ (苄氟噻嗪)	421.415
$C_{20}H_{21}ClO_4$ (非诺贝特)	360.831	$C_{32}H_{44}F_3N_3O_2S$ (癸氟奋乃静)	591.771
$C_{21}H_{20}Cl_2O_3$ (氯菊酯)	391.288	$C_{22}H_{26}F_3N_3OS \cdot 2HCl$ (盐酸氟奋乃静)	510.443
$C_{23}H_{21}ClO_3$ (氯烯雌醚)	380.864	$C_{21}H_{24}F_3N_3S_2 \cdot 2HCl$ (盐酸三氟拉嗪)	480.417
$C_{23}H_{29}ClO_4$ (醋酸氯地孕酮)	404.927	$C_{21}H_{27}FO_6$ (曲安西龙)	394.4339
$C_{28}H_{37}ClO_7$ (丙酸倍氯米松)	521.042	$C_{22}H_{29}FO_5$ (地塞米松)	392.4611
$C_2H_6ClO_3P$ (乙烯利)	144.494	$C_{22}H_{29}FO_5$ (倍他米松)	392.4611
$C_4H_7Cl_2O_4P$ (敌敌畏)	220.976	$C_{23}H_{31}FO_6$ (醋酸氟氢可的松)	422.4870
$C_4H_8Cl_3O_4P$ (敌百虫)	257.437	$C_{24}H_{31}FO_6$ (曲安奈德)	434.4977
$C_{10}H_{10}Cl_3O_4P$ (甲基毒虫畏)	331.517	$C_{24}H_{31}FO_6$ (醋酸地塞米松)	434.4977
$C_{12}H_{14}Cl_3O_4P$ (毒虫畏)	359.570	$C_{26}H_{32}F_2O_7$ (醋酸氟轻松)	494.5249

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
C ₂₆ H ₃₃ FO ₇ (醋酸曲安奈德)	476.5344	C ₁₄ H ₁₂ N ₂ (新铜试剂)	208.2585
C ₈ H ₅ F ₃ O ₂ S(TTA)	222.184	C ₁₄ H ₁₅ N ₃ (甲基黄)	225.2890
C ₂₀ H ₁₇ FO ₃ S(舒林酸)	356.411	C ₁₈ H ₁₂ N ₂ (联喹啉)	256.3013
CH ₃ I	141.9390	C ₁₉ H ₂₃ N ₃ (双甲脒)	293.4060
C ₇ H ₉ IN ₂ O(碘解磷定)	264.0636	C ₂₀ H ₁₆ N ₄ (硝酸灵)	312.3678
C ₈ H ₆ INO ₅ (除草醚)	323.0414	C ₂₂ H ₁₈ N ₂ (联苯苄唑)	310.3917
C ₉ H ₁₁ IN ₂ O ₅ (碘苷)	354.0985	C ₂₅ H ₂₈ N ₂ (桂利嗪)	368.5139
C ₉ H ₂₄ I ₂ N ₂ O(普罗碘胺)	430.1086	CH ₅ N ₃ ·HNO ₃ (硝酸胍)	122.0833
C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄ (泛影酸)	613.9136	C ₂ H ₇ N·HCl(盐酸二甲胺)	81.545
C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄ (碘他拉酸)	613.9136	C ₃ H ₉ N·HCl(三甲胺盐酸盐)	95.571
C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄ ·2H ₂ O(泛影酸)	649.9441	C ₄ H ₁₀ N ₂ ·H ₃ PO ₄ (磷酸哌嗪)	184.1308
C ₁₁ H ₁₂ I ₃ NO ₂ (碘番酸)	570.9319	C ₄ H ₁₀ N ₂ ·H ₃ PO ₄ ·H ₂ O(磷酸哌嗪)	202.1461
C ₂₀ H ₁₄ I ₆ N ₂ O ₆ (胆影酸)	1139.7620	C ₄ H ₁₁ N ₅ ·HCl(盐酸二甲双胍)	165.625
C ₁₁ H ₉ I ₃ N ₂ O ₄ ·C ₇ H ₁₇ NO ₅ (泛影葡胺)	809.1272	C ₅ H ₉ N ₃ ·2H ₃ PO ₄ (磷酸组胺)	307.1354
C ₂₅ H ₂₉ I ₂ NO ₃ ·HCl(盐酸胺碘酮)	681.773	C ₈ H ₈ N ₄ ·HCl(盐酸胍屈嗪)	196.637
C ₁₉ H ₂₅ IO ₂ (碘苯酯)	416.3368	C ₈ H ₁₀ N ₆ ·H ₂ SO ₄ (硫酸双胍屈嗪)	288.284
CH ₂ N ₂	42.0400	C ₈ H ₁₀ N ₆ ·H ₂ SO ₄ ·2 $\frac{1}{2}$ H ₂ O(硫酸双胍屈嗪)	333.322
C ₂ H ₄ N ₄ (杀草强)	84.0800	C ₈ H ₁₂ N ₂ ·2HCl(盐酸倍他司汀)	209.116
C ₂ H ₈ N ₂ (乙二胺)	60.0983	C ₁₀ H ₁₀ N ₁₀ ·H ₂ SO ₄ (硫酸腺嘌呤)	368.332
C ₃ H ₃ N(丙烯腈)	53.0626	C ₁₀ H ₁₂ N ₂ ·HCl(盐酸妥拉唑林)	196.677
C ₃ H ₆ N ₆ (三聚氰胺)	126.1199	C ₁₀ H ₁₅ N ₅ ·HCl(盐酸苯乙双胍)	241.721
C ₃ HN(三甲胺)	59.1103	C ₁₀ H ₁₇ N·HCl(盐酸金刚烷胺)	187.710
C ₄ H ₁₁ N(二乙胺)	73.1368	(C ₄ H ₁₀ N ₂) ₃ ·2C ₆ H ₈ O ₇ (枸橼酸哌嗪)	642.6538
C ₅ H ₅ N(吡啶)	79.0999	(C ₄ H ₁₀ N ₂) ₃ ·2C ₆ H ₈ O ₇ ·5H ₂ O(枸橼酸哌嗪)	732.7302
C ₅ H ₉ N ₃ (组织胺)	111.1451	C ₁₄ H ₁₄ N ₂ ·HCl(盐酸萘甲唑林)	246.735
C ₆ H ₇ N(苯胺)	93.1265	C ₁₅ H ₁₆ N ₄ ·HCl(中性红)	288.775
C ₆ H ₇ N(α-甲基吡啶)	93.1265	C ₁₇ H ₁₉ N ₃ ·HCl(盐酸安他唑啉)	301.814
C ₆ H ₁₂ N ₄ (乌洛托品)	140.1863	C ₁₈ H ₂₆ N ₂ ·H ₂ SO ₄ (硫酸苯丙胺)	368.491
C ₆ H ₁₃ N(环己胺)	99.1741	C ₁₉ H ₂₄ N ₂ ·HCl(盐酸丙米嗪)	316.868
C ₇ H ₁₀ N ₂ (二胺基甲苯)	122.1677	C ₂₀ H ₁₆ N ₄ ·HClO ₄	412.826
C ₈ H ₁₁ N(2,4-二甲基苯胺)	121.1796	C ₂₀ H ₁₆ N ₄ ·HNO ₃	375.3806
C ₉ H ₁₈ N ₆ (六甲蜜胺)	210.2794	C ₂₀ H ₂₃ N·HCl(盐酸马普替林)	313.864
C ₁₀ H ₈ N ₂ (2,2'-联吡啶)	156.1839	C ₂₀ H ₂₃ N·HCl(盐酸阿米替林)	313.864
C ₁₂ H ₈ N ₂ (邻二氟菲)	180.2053	(C ₁₀ H ₂₂ N ₄) ₂ ·H ₂ SO ₄ (硫酸胍乙啶)	494.695
C ₁₂ H ₈ N ₂ ·H ₂ O(1,10-菲啰啉)	198.2206	C ₂₁ H ₂₁ N·HCl(盐酸赛庚啶)	323.859
C ₁₂ H ₁₁ N(二苯胺)	169.2224	C ₂₁ H ₂₁ N·HCl· $\frac{1}{2}$ H ₂ O(盐酸赛庚啶)	350.882
C ₁₂ H ₁₁ N ₇ (氮苯蝶啶)	253.2626		

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
CH ₃ NO ₂ (硝基甲烷)	61.0400	C ₆ H ₅ NO ₃ (硝基酚)	139.1088
CH ₄ N ₂ O(尿素)	60.0553	C ₆ H ₆ N ₂ O(烟酰胺)	122.1246
CH ₄ N ₂ O ₂ (羟基脲)	76.0547	C ₆ H ₆ N ₄ O ₄ (2,4-二硝基苯胍)	198.1362
C ₂ H ₅ NO ₂ (甘氨酸、氨基乙酸)	75.0666	C ₆ H ₇ N ₃ O(异烟肼)	137.1393
C ₂ H ₅ N ₃ O ₂ (缩二脲)	103.0800	C ₆ H ₈ N ₂ O ₈ (硝酸异山梨酯)	236.1363
C ₂ H ₆ N ₂ O(N-亚硝基二甲胺)	74.0818	C ₆ H ₉ NO ₆ (氨基三乙酸)	191.1388
C ₃ H ₅ NO ₄ (3-硝基丙酸)	119.0761	C ₆ H ₉ N ₃ O ₂ (组氨酸)	155.1546
C ₃ H ₅ N ₃ O ₉ (硝酸甘油)	227.0865	C ₆ H ₉ N ₃ O ₃ (甲硝唑)	171.1540
C ₃ H ₇ NO ₂ (DL-丙氨酸)	89.0932	C ₆ H ₁₁ NO(环己酮肟)	113.1576
C ₃ H ₇ NO ₂ (氨基甲酸乙酯)	89.0932	C ₆ H ₁₃ NO ₂ (异亮氨酸)	131.1729
C ₃ H ₇ NO ₃ (丝氨酸)	105.0926	C ₆ H ₁₄ N ₂ O(N-亚硝基二丙胺)	130.1882
C ₄ H ₄ N ₂ O ₂ (尿嘧啶)	112.0868	C ₆ H ₁₄ N ₂ O ₂ (赖氨酸)	146.1876
C ₄ H ₄ N ₂ O ₂ (抑芽丹)	112.0868	C ₆ H ₁₄ N ₄ O ₂ (L-精氨酸)	174.2010
C ₄ H ₇ NO ₄ (天冬氨酸)	133.1027	C ₇ H ₅ N ₃ O ₆ (三硝基甲苯)	227.1311
C ₄ H ₈ N ₂ O(N-亚硝基吡咯烷)	100.1191	C ₇ H ₆ NO ₂ (邻氨基苯甲酸根)	136.1280
C ₄ H ₈ N ₂ O ₂ (丁二酮肟)	116.1185	C ₇ H ₆ N ₂ O ₅ (4,6-二硝基邻甲酚)	198.1329
C ₄ H ₈ N ₂ O ₂ (N-亚硝基吗啉)	116.1185	C ₇ H ₇ NO ₂ (对氨基苯甲酸)	137.1360
C ₄ H ₈ N ₂ O ₃ (天门冬酰胺)	132.1179	C ₇ H ₇ NO ₂ (水杨醛肟)	137.1360
C ₄ H ₈ N ₂ O ₃ ·H ₂ O(一水天门冬酰胺)	150.1332	C ₇ H ₈ N ₄ O ₂ (茶碱)	180.1640
C ₄ H ₉ NO ₃ (苏氨酸)	119.1192	C ₇ H ₈ N ₄ O ₂ ·H ₂ O(茶碱)	198.1793
C ₄ H ₉ NO(吗啡啉)	87.1204	C ₇ H ₁₁ NO ₂ (乙琥胺)	141.1677
C ₄ H ₁₀ NO(氢氧化四丁基铵)	88.1283	C ₇ H ₁₄ N ₂ O ₃ (茶氨酸)	174.1977
C ₄ H ₁₀ N ₂ O(N-亚硝基二乙胺)	102.1350	C ₇ H ₁₅ NO ₃ (左旋肉碱)	161.1989
C ₅ H ₄ N ₄ O(别嘌醇)	136.1115	C ₇ H ₁₇ NO ₅ (葡甲胺)	195.2136
C ₅ H ₄ N ₄ O ₂ (尿酸)	152.1109	C ₈ H ₆ N ₄ O ₅ (呋喃妥因)	238.1570
C ₅ H ₅ N ₃ O(吡嗪酰胺)	123.1127	C ₈ H ₇ N ₃ O ₅ (呋喃唑酮)	225.1583
C ₅ H ₇ N ₃ O(二甲硝咪唑)	125.1286	C ₈ H ₈ N ₆ O ₆ (紫尿酸铁)	284.1857
C ₅ H ₉ NO ₂ (脯氨酸)	115.1305	C ₈ H ₉ NO ₂ (乙酰氨基酚)	151.1626
C ₅ H ₉ NO ₃ (羟脯氨酸)	131.1299	C ₈ H ₁₀ N ₄ O ₂ (咖啡因)	194.1906
C ₅ H ₉ NO ₄ (L-谷氨酸)	147.1293	C ₈ H ₁₀ N ₄ O ₂ ·H ₂ O(咖啡因)	212.2059
C ₅ H ₁₀ N ₂ O ₃ (L-谷酰胺)	146.1445	C ₈ H ₁₁ NO(对氨基苯乙醚)	137.1790
C ₅ H ₁₁ NO ₂ (缬氨酸)	117.1463	C ₈ H ₁₁ NO ₃ (吡哆醇)	169.1778
C ₆ H ₃ N ₃ O ₆ (三硝基苯)	213.1045	C ₈ H ₁₁ N ₅ O ₃ (阿昔洛韦)	225.2046
C ₆ H ₃ N ₃ O ₇ (苦味酸)	229.1039	C ₈ H ₁₂ N ₂ O ₂ (吡哆胺)	168.1931
C ₆ H ₄ N ₂ O ₅ (二硝基酚)	184.1064	C ₈ H ₁₂ N ₄ O ₅ (利巴韦林)	244.2047
C ₆ H ₅ NO ₂ (烟酸)	123.1094	C ₈ H ₁₅ NO ₂ (氨甲环酸)	157.2102
C ₆ H ₅ NO ₂ (硝基苯)	123.1094	C ₉ H ₆ NO(8-羟基喹啉离子)	144.1500
		C ₉ H ₇ NO(8-羟基喹啉)	145.1580

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₉ H ₁₀ N ₃ O ₂ (多菌灵)	192.1946	C ₁₂ H ₁₇ NO ₂ (仲丁威)	207.2689
C ₉ H ₁₁ NO ₂ (速灭威)	165.1891	C ₁₂ H ₂₁ N ₃ O ₃ (胆茶碱)	283.3268
C ₉ H ₁₁ NO ₂ (苯丙氨酸)	165.1891	C ₁₃ H ₁₁ NO ₂ (N-苯甲酰苯胺)	213.2319
C ₉ H ₁₁ NO ₂ (苯佐卡因)	165.1891	C ₁₃ H ₁₁ NO ₂ (邻苯氨基苯甲酸)	213.2319
C ₉ H ₁₁ NO ₃ (酪氨酸)	181.1885	C ₁₃ H ₁₁ NO ₅ (噻唑酸)	261.2301
C ₉ H ₁₁ NO ₄ (左旋多巴)	197.1879	C ₁₃ H ₁₂ N ₄ O(二苯卡巴胍)	240.2606
C ₉ H ₁₃ NO ₃ (肾上腺素)	183.2044	C ₁₃ H ₁₅ NO(月桂氮酮)	201.2643
C ₉ H ₁₅ N ₅ O(米诺地尔)	209.2483	C ₁₃ H ₁₆ N ₂ O ₂ (氨鲁米特)	232.2783
C ₉ H ₁₉ NO ₄ (右旋泛酸醇)	205.2515	C ₁₃ H ₁₇ NO(克罗米通)	203.2802
C ₉ H ₁₉ NO ₇ (酒石酸氢胆碱)	253.2497	C ₁₃ H ₁₈ N ₄ O ₃ (己酮可可碱)	278.3070
C ₉ H ₂₀ N ₂ O ₂ (霜霉威)	188.2673	C ₁₃ H ₁₉ N ₃ O ₄ (二甲戊灵)	281.3077
C ₁₀ H ₇ NO ₂ (1-亚硝基-2-萘酚)	173.1681	C ₁₃ H ₂₁ NO ₃ (沙丁胺醇)	239.3107
C ₁₀ H ₁₀ N ₂ O(1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮)	174.1992	C ₁₄ H ₁₃ N ₃ O ₃ (异烟胺)	271.2713
C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₂ (新铜铁试剂)	205.2132	C ₁₄ H ₁₃ N ₃ O ₃ ·H ₂ O(异烟胺)	289.2866
C ₁₀ H ₁₂ N ₂ O ₅ (地乐酚)	240.2127	C ₁₄ H ₁₆ N ₂ O ₂ (依托咪酯)	244.2890
C ₁₀ H ₁₃ NO ₄ (甲基多巴)	211.2145	C ₁₄ H ₁₆ N ₄ O ₃ (吡咯嘧啶酸)	288.3018
C ₁₀ H ₁₃ NO ₄ ·3/2H ₂ O(甲基多巴)	238.2374	C ₁₄ H ₁₇ N ₅ O ₃ (吡啶酸)	303.3165
C ₁₀ H ₁₄ N ₂ O(尼可刹米)	178.2310	C ₁₄ H ₁₇ N ₅ O ₃ ·3H ₂ O(吡啶酸)	357.3623
C ₁₀ H ₁₄ N ₂ O ₄ (卡比多巴)	226.2292	C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₅ (阿司帕坦)	294.3031
C ₁₀ H ₁₄ N ₄ O ₄ (二羟丙茶碱)	254.2426	C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₅ (天门冬酰-苯丙氨酸甲酯)	294.3031
C ₁₀ H ₁₇ N ₇ O ₄ (麻痹性贝类毒素)	299.2865	C ₁₄ H ₁₈ N ₄ O ₅ (甲氧苄啶)	290.3177
C ₁₁ H ₉ N ₃ O ₂ (PAR)	215.2081	C ₁₄ H ₁₉ NO(乙氧基喹啉)	217.3068
C ₁₁ H ₁₀ N ₄ O ₄ (卡巴氧)	262.2215	C ₁₄ H ₂₀ N ₂ O ₂ (咪唑洛尔)	248.3208
C ₁₁ H ₁₂ N ₂ O ₂ (色氨酸)	204.2252	C ₁₄ H ₂₁ NO ₄ (乙霉威)	267.3208
C ₁₁ H ₁₃ NO ₄ (恶虫威、苯恶威)	223.2252	C ₁₄ H ₂₂ N ₂ O ₃ (阿替洛尔)	266.3361
C ₁₁ H ₁₅ NO ₂ (叶蝉散、异丙威)	193.2423	C ₁₄ H ₂₂ N ₄ O ₂ (双环己酮草酰双胺)	278.353
C ₁₁ H ₁₅ NO ₃ (残杀威)	209.2417	C ₁₄ H ₂₃ N ₃ O ₁₀ (喷替酸)	393.3465
C ₁₁ H ₁₇ NO ₃ (水杨酸二乙胺)	211.2576	C ₁₄ H ₂₄ N ₂ O ₇ (壮观霉素)	332.3496
C ₁₁ H ₁₈ NO ₄ ·H ₂ O(磷酸)	246.2802	C ₁₅ H ₁₁ N ₃ O(PAN)	249.2673
C ₁₁ H ₁₈ N ₂ O ₃ (异戊巴比妥)	226.2722	C ₁₅ H ₁₁ N ₃ O ₃ (硝西洋)	281.2661
C ₁₁ H ₁₈ N ₄ O ₂ (抗蚜威)	238.2862	C ₁₅ H ₁₂ N ₂ O(卡马西平)	236.2686
C ₁₂ H ₁₁ NO ₂ (西维因)	201.2212	C ₁₅ H ₁₅ NO ₂ (甲芬那酸)	241.2851
C ₁₂ H ₁₂ N ₂ O ₃ (苯巴比妥)	232.2353	C ₁₅ H ₁₅ N ₃ O ₂ (甲基红)	269.2985
C ₁₂ H ₁₃ N ₃ O ₂ (异卡波胍)	231.2505	C ₁₅ H ₁₈ N ₂ O ₆ (乐杀螨)	322.3132
C ₁₂ H ₁₃ N ₃ O ₄ (唑乙醇)	263.2493	C ₁₅ H ₁₈ N ₄ O ₅ (丝裂霉素)	334.3272
C ₁₂ H ₁₄ N ₂ O ₂ (扑米酮)	218.2518	C ₁₅ H ₂₁ NO ₄ (甲霜灵)	279.3315
C ₁₂ H ₁₅ NO ₃ (呋喃丹)	221.2524	C ₁₅ H ₂₃ NO ₃ (氧烯洛尔)	265.3480

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₁₅ H ₃₃ N ₃ O ₂ (多果定)	287.4414	C ₂₂ H ₄₃ N ₅ O ₁₃ (阿米卡星)	585.6025
C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₂ (靛蓝)	262.2628	C ₂₃ H ₂₄ N ₄ O ₂ (二安替比林甲烷)	388.4623
C ₁₆ H ₁₃ N ₃ O ₃ (甲苯咪唑)	295.2927	C ₂₃ H ₃₀ N ₂ O ₄ (福尔可定)	398.4953
C ₁₆ H ₁₇ NO ₂ (草 B 敌)	239.3123	C ₂₃ H ₃₀ N ₂ O ₄ ·H ₂ O(福尔可定)	416.5106
C ₁₆ H ₂₂ N ₂ O ₅ (依替非宁)	322.3563	C ₂₄ H ₃₅ NO ₅ (癸氧喹酯)	417.5384
C ₁₇ H ₁₅ NO ₅ (贝诺酯)	313.3047	C ₂₄ H ₄₀ N ₈ O ₄ (双嘧达莫)	504.6256
C ₁₇ H ₁₈ N ₂ O ₆ (硝苯地平)	346.3346	C ₂₅ H ₄₆ N ₂ O(环维黄杨星 D)	402.6562
C ₁₇ H ₁₉ NO ₂ (灭锈胺)	269.3383	C ₂₉ H ₃₉ NO ₉ (高三尖杉酯碱)	545.6213
C ₁₇ H ₁₉ NO ₃ (吗啡)	285.3377	C ₃₀ H ₂₅ N ₂ O ₁₃ (钙黄绿素)	622.5330
C ₁₇ H ₂₀ N ₂ O ₂ (托吡卡胺)	284.3529	C ₃₁ H ₃₆ N ₂ O ₁₁ (新生霉素)	612.6243
C ₁₇ H ₂₀ N ₄ O ₆ (维生素 B ₂)	376.3639	C ₃₂ H ₃₂ N ₂ O ₁₂ (金属酞)	636.6027
C ₁₇ H ₂₁ NO(苯海拉明)	255.3547	C ₃₃ H ₄₀ N ₂ O ₉ (利血平)	608.6787
C ₁₇ H ₂₁ NO ₄ (东莨菪碱)	303.3529	C ₃₇ H ₆₇ NO ₁₃ (红霉素)	733.9268
C ₁₇ H ₂₃ NO ₃ (阿托品)	289.3694	C ₃₈ H ₄₄ N ₂ O ₁₂ (百里酚酞络合剂)	720.7622
C ₁₇ H ₂₃ NO ₄ (消旋山莨菪碱)	305.3688	C ₃₈ H ₆₉ NO ₁₃ (克拉霉素)	747.9534
C ₁₈ H ₁₄ N ₆ O ₂ (镉试剂)	346.3428	C ₃₈ H ₇₂ N ₂ O ₁₂ (阿奇霉素)	748.9845
C ₁₈ H ₁₅ NO ₃ (奥沙普秦)	293.3166	C ₄₁ H ₇₆ N ₂ O ₁₅ (罗红霉素)	837.0465
C ₁₈ H ₂₀ N ₂ O ₆ (尼群地平)	360.3612	C ₄₃ H ₅₈ N ₄ O ₁₂ (利福平)	822.9402
C ₁₈ H ₂₅ N ₂ O ₄ (丙谷胺)	334.4100	C ₄₃ H ₇₄ N ₂ O ₁₄ (螺旋霉素)	843.0527
C ₁₈ H ₃₆ N ₄ O ₁₁ (卡那霉素)	484.4986	C ₄₃ H ₇₅ NO ₁₆ (琥乙红霉素)	862.0527
C ₁₈ H ₃₇ N ₅ O ₉ (妥布霉素)	467.5145	C ₄₆ H ₇₇ NO ₁₇ (泰乐菌素 A)	916.1001
C ₁₉ H ₁₂ O ₅ (苯芴酮)	320.2956	C ₄₆ H ₈₀ N ₂ O ₁₃ (泰乐菌素)	869.1330
C ₁₉ H ₁₅ NO ₈ (茜素氨羧络合剂)	385.3243	C ₄₇ H ₇₃ NO ₁₇ (两性霉素 B)	924.0790
C ₁₉ H ₁₉ N ₇ O ₆ (叶酸)	441.3975	C ₆₂ H ₆₆ N ₁₂ O ₁₆ (放线菌素 D)	1255.4170
C ₁₉ H ₂₄ N ₂ O ₂ (吡唑酮)	312.4061	C ₆₂ H ₁₁₁ N ₁₁ O ₁₂ (环孢素)	1202.6112
C ₂₀ H ₂₁ NO ₄ (罂粟碱)	339.3850	C ₅ H ₅ N ₅ O·HCl(盐酸鸟嘌呤)	187.587
C ₂₀ H ₂₂ N ₆ O ₅ (甲氧蝶呤)	454.4393	C ₅ H ₅ N ₅ O·HCl·H ₂ O(盐酸鸟嘌呤)	205.602
C ₂₀ H ₂₃ N ₃ O ₂ (双苯唑菌醇)	337.4155	C ₅ H ₉ NO ₄ ·HCl(L-谷氨酸氯化氢)	183.590
C ₂₁ H ₂₅ NO ₄ (罗通定)	355.4275	C ₆ H ₉ N ₃ O ₂ ·HCl(盐酸组氨酸)	191.616
C ₂₁ H ₃₂ N ₂ O(司坦唑醇)	328.4916	C ₆ H ₉ N ₃ O ₂ ·HCl·H ₂ O(盐酸组氨酸)	209.631
C ₂₂ H ₁₉ NO ₄ (比沙可啶)	361.3906	C ₆ H ₁₄ N ₂ O ₂ ·HCl(盐酸赖氨酸)	182.648
C ₂₂ H ₂₃ NO ₃ (甲氧菊酯)	349.4229	C ₆ H ₁₄ N ₂ O ₂ ·C ₂ H ₄ O ₂ (醋酸赖氨酸)	206.2395
C ₂₂ H ₂₃ NO ₇ (那可丁)	413.4205	C ₆ H ₁₄ N ₄ O ₂ ·HCl(盐酸精氨酸)	210.662
C ₂₂ H ₂₃ N ₃ O ₉ (铝试剂)	473.4327	C ₈ H ₉ NO ₃ ·HCl(盐酸吡哆醛)	203.623
C ₂₂ H ₂₄ N ₂ O ₈ [四环素(TC)]	444.4346	C ₈ H ₁₁ NO ₂ ·HCl(盐酸多巴胺)	189.639
C ₂₂ H ₂₅ NO ₆ (秋水仙碱)	399.4370	C ₈ H ₁₁ NO ₃ ·HCl(维生素 B ₆)	205.639
C ₂₂ H ₂₇ NO ₂ (达那唑)	337.4553	C ₈ H ₁₁ NO ₃ ·C ₄ H ₆ O ₆ (重酒石酸去甲肾上腺素)	319.2647

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₈ H ₁₁ NO ₃ · C ₄ H ₆ O ₆ · H ₂ O(重酒石酸去甲肾上腺素)	337.2800	C ₁₆ H ₂₄ N ₂ O ₃ · HCl(盐酸卡替洛尔)	328.834
		C ₁₆ H ₂₅ NO ₂ · HCl(盐酸曲马多)	299.836
C ₉ H ₁₃ NO ₂ · HCl(盐酸去氧肾上腺素)	203.666	C ₁₇ H ₁₇ NO ₂ · HCl(盐酸阿扑吗啡)	303.783
C ₉ H ₁₃ NO ₂ · C ₄ H ₆ O ₆ (重酒石酸间羟胺)	317.2919	C ₁₇ H ₁₇ NO ₂ · HCl · $\frac{1}{2}$ H ₂ O(盐酸阿扑吗啡)	312.791
C ₉ H ₁₃ N ₃ O ₅ · HCl(盐酸阿糖胞苷)	279.678	C ₁₇ H ₁₉ NO · HCl(盐酸奈福泮)	289.800
C ₁₀ H ₁₄ N ₂ O ₄ · H ₂ O(卡比多巴)	244.2444	C ₁₇ H ₁₉ NO ₃ · HCl(盐酸吗啡)	321.799
C ₁₀ H ₁₅ NO · HCl(盐酸伪麻黄碱)	201.693	C ₁₇ H ₁₉ NO ₃ · HCl · 3H ₂ O(盐酸吗啡)	375.844
C ₁₀ H ₁₅ NO · HCl(盐酸麻黄碱)	201.693	C ₁₇ H ₁₉ N ₃ O · CH ₄ O ₃ S(甲磺酸酚妥拉明)	377.458
C ₁₀ H ₁₅ N ₃ O ₅ · HCl(盐酸卞丝胍)	293.704	C ₁₇ H ₂₁ NO · HCl(盐酸苯海拉明)	291.816
C ₁₀ H ₂₁ N ₃ O · C ₆ H ₈ O ₇ (枸橼酸乙胺嗪)	391.4168	C ₁₇ H ₂₁ NO ₃ · HBr(氢溴酸加兰他敏)	368.266
C ₁₀ H ₂₄ N ₂ O ₂ · 2HCl(盐酸乙胺丁醇)	277.232	C ₁₇ H ₂₁ NO ₄ · HBr · 3H ₂ O(氢溴酸东莨菪碱)	438.311
C ₁₁ H ₁₆ N ₂ O · HCl(盐酸妥卡尼)	228.718	C ₁₇ H ₂₁ NO ₄ · HCl(盐酸可卡因)	339.814
C ₁₁ H ₁₆ N ₂ O ₂ · HNO ₃ (硝酸毛果芸香碱)	271.2698	C ₁₇ H ₂₃ NO ₄ · HBr(氢溴酸山莨菪碱)	386.281
C ₁₁ H ₁₇ NO · 2HCl(盐酸美西律)	252.181	C ₁₇ H ₂₄ N ₂ O · HCl(盐酸布桂嗪)	308.846
C ₁₁ H ₁₇ NO ₃ · HCl(盐酸异丙肾上腺素)	247.718	C ₁₈ H ₂₁ NO ₃ · H ₃ PO ₄ (磷酸可待因)	397.3594
C ₁₁ H ₁₇ NO ₃ · HCl(盐酸甲氧明)	247.718	C ₁₈ H ₂₁ NO ₃ · H ₃ PO ₄ · $1\frac{1}{2}$ H ₂ O(磷酸可待因)	424.3823
C ₁₂ H ₁₇ NO ₂ · C ₂ H ₇ NO(环吡酮胺)	268.3520	C ₁₈ H ₂₃ NO ₃ · HCl(盐酸多巴酚丁胺)	337.841
C ₁₂ H ₁₉ N ₃ O · HCl(盐酸丙卡巴胍)	257.760	C ₁₈ H ₂₈ N ₂ O · HCl(盐酸布比卡因)	324.889
C ₁₃ H ₁₀ N ₄ O ₅ · C ₆ H ₈ N ₂ O(尼卡巴嗪)	426.3828	C ₁₈ H ₂₈ N ₂ O · HCl · H ₂ O(盐酸布比卡因)	342.904
C ₁₃ H ₂₀ N ₂ O ₂ · HCl(盐酸普萘洛尔)	272.771	C ₁₈ H ₃₆ N ₄ O ₁ · H ₂ SO ₄ (单硫酸卡那霉素)	582.577
C ₁₃ H ₂₀ N ₂ O ₂ · C ₆ H ₁₈ N ₂ O ₄ S(普鲁卡因青霉素)	570.700	C ₁₉ H ₂₁ NO ₃ · HBr(氢溴酸烯丙吗啡)	392.287
C ₁₃ H ₂₀ N ₂ O ₂ · C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₄ S · H ₂ O(普鲁卡因青霉素)	588.716	C ₁₉ H ₂₁ NO · HCl(盐酸多塞平)	315.837
		C ₁₉ H ₂₁ NO ₄ · HCl(盐酸纳洛酮)	363.835
C ₁₃ H ₂₁ N ₃ O · HCl(盐酸普鲁卡因胺)	271.786	C ₁₉ H ₂₁ NO ₄ · HCl · 2H ₂ O(盐酸纳洛酮)	399.866
(C ₁₃ H ₂₁ NO ₃) ₂ · H ₂ SO ₄ (硫酸沙丁胺醇)	576.700	C ₁₉ H ₂₁ N ₅ O ₄ · HCl(盐酸哌唑嗪)	419.862
C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₂ H ₂ SO ₄ (对甲苯基酚硫酸盐)	344.383	C ₁₉ H ₂₃ NO ₃ · HCl(盐酸乙基吗啡)	349.852
C ₁₄ H ₁₉ NO ₂ · HCl(盐酸哌甲酯)	269.767	C ₁₉ H ₂₃ NO ₃ · HCl · 2H ₂ O(盐酸乙基吗啡)	385.882
C ₁₄ H ₂₂ N ₂ O · HCl(盐酸利多卡因)	270.798	C ₁₉ H ₂₃ N ₃ O ₂ · C ₄ H ₄ O ₄ (马来酸麦角新碱)	441.4770
C ₁₄ H ₂₂ N ₂ O · HCl · H ₂ O(盐酸利多卡因)	288.814	C ₁₉ H ₃₇ N ₅ O ₇ · 5H ₂ SO ₄ (硫酸西索米星)	1385.445
C ₁₄ H ₂₄ N ₂ O ₇ · 2HCl · 5H ₂ O(盐酸大观霉素)	495.348	C ₂₀ H ₂₁ NO ₄ · HCl(盐酸罂粟碱)	375.846
C ₁₅ H ₂₁ NO ₂ · HCl(盐酸哌替啶)	283.794	C ₂₀ H ₂₄ N ₂ O ₂ · 2HCl(二盐酸奎宁)	397.339
C ₁₅ H ₂₁ N ₃ O · 2H ₃ PO ₄ (磷酸伯氨喹)	455.3371	C ₂₀ H ₃₁ NO · HCl(盐酸苯海索)	337.927
C ₁₅ H ₂₄ N ₂ O ₂ · HCl(盐酸丁卡因)	300.824	C ₂₀ H ₃₁ NO ₃ · C ₆ H ₈ O ₇ (枸橼酸喷托维林)	525.5886
(C ₁₅ H ₂₅ NO ₃) ₂ · C ₄ H ₆ O ₆ (酒石酸美托洛尔)	684.8146	C ₂₁ H ₂₂ N ₂ O ₂ · HNO ₃ (硝酸士的宁)	397.4244
C ₁₆ H ₂₁ NO ₂ · HCl(盐酸普萘洛尔)	295.804	C ₂₁ H ₂₅ NO ₄ · HCl(盐酸罗通定)	391.888
C ₁₆ H ₂₂ N ₂ O ₃ · HCl(盐酸丙卡巴胍)	326.818	C ₂₁ H ₂₇ NO · HCl(盐酸地芬尼多)	345.906
C ₁₆ H ₂₂ N ₂ O ₃ · HCl · $\frac{1}{2}$ H ₂ O(盐酸丙卡巴胍)	335.826	C ₂₁ H ₂₇ NO · HCl(盐酸美沙酮)	345.906

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
$C_{21}H_{27}NO \cdot H_3PO_4$ (磷酸苯丙哌林)	407.4404	$C_{22}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl \cdot \frac{1}{2}C_2H_5OH \cdot \frac{1}{2}H_2O$ (盐酸多西环素)	512.937
$C_{21}H_{27}NO_3 \cdot HCl$ (盐酸普罗帕酮)	377.905		
$C_{21}H_{28}N_2O_2 \cdot 2HCl$ (盐酸去氯羟嗪)	413.381	$(C_{46}H_{77}NO_{17})_3H_3PO_4$ (磷酸泰乐菌素 A)	2846.2754
$C_{21}H_{29}N_3O \cdot H_3PO_4$ (磷酸丙吡胺)	437.4696	$C_5H_{15}N_2O_4P$ (草丙磷铵盐)	198.1574
$C_{22}H_{22}N_2O_8 \cdot 2HCl$ (盐酸美他环素)	478.880	$C_7H_{14}NO_5P$ (久效磷)	223.1635
$C_{22}H_{24}N_2O_8 \cdot HCl$ (盐酸四环素)	480.895	$C_{40}H_{82}NO_9P$ (磷脂, 磷脂酰胆碱)	752.0541
$C_{22}H_{24}N_2O_9 \cdot HCl$ (盐酸土霉素)	496.895	$C_2H_8NO_2PS$ (甲胺磷)	141.129
$C_{22}H_{27}NO_2 \cdot HCl$ (盐酸洛贝林)	373.916	$C_4H_{10}NO_3PS$ (乙酰甲胺磷)	183.166
$C_{22}H_{28}N_2O \cdot C_6H_8O_7$ (枸橼酸芬太尼)	528.5940	$C_5H_{12}NO_3PS_2$ (乐果)	229.257
$C_{22}H_{28}N_4O_6 \cdot 2HCl$ (盐酸米托蒽醌)	517.403	$C_5H_{12}NO_4PS$ (氧化乐果)	213.192
$C_{22}H_{28}N_2O \cdot C_6H_8O_7$ (枸橼酸芬太尼)	528.5940	$C_6H_{11}N_2O_4PS_3$ (甲噻硫磷)	302.331
$C_{22}H_{43}N_5O_{13} \cdot 1.8H_2SO_4$ (硫酸阿米卡星)	762.144	$C_6H_{11}N_2O_4PS_3$ (杀扑磷)	302.331
$C_{23}H_{46}N_6O_{13} \cdot 3H_2SO_4$ (硫酸新霉素)	908.879	$C_8H_{10}NO_5PS$ (甲基对硫磷)	263.208
$C_{24}H_{30}N_2O_2 \cdot HCl$ (盐酸多沙普仑)	414.968	$C_8H_{18}NO_4PS_2$ (完灭硫磷)	287.337
$C_{24}H_{30}N_2O_2 \cdot HCl \cdot H_2O$ (盐酸多沙普仑)	432.983	$C_9H_{12}NO_5PS$ (杀螟硫磷、杀螟松)	277.234
$(C_{12}H_{19}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$ (硫酸特布他林)	548.647	$C_{10}H_{12}N_3O_3PS_2$ (甲基谷硫磷)	317.324
$C_{26}H_{29}NO \cdot C_6H_8O_7$ (枸橼酸他莫昔芬)	563.6381	$C_{10}H_{14}NO_5PS$ (对硫磷)	291.261
$C_{26}H_{29}N_3O_6 \cdot HCl$ (盐酸尼卡地平)	515.986	$C_{10}H_{17}N_2O_4PS$ (乙噻硫磷)	292.292
$C_{27}H_{38}N_2O_4 \cdot HCl$ (盐酸维拉帕米)	491.063	$C_{11}H_{12}NO_4PS_2$ (亚胺硫磷)	317.321
$C_{29}H_{40}N_2O_4 \cdot 2HCl$ (盐酸依米丁)	553.561	$C_{11}H_{16}NO_4PS$ (水胺硫磷)	298.288
$C_{29}H_{40}N_2O_4 \cdot 2HCl \cdot 7H_2O$ (盐酸依米丁)	679.668	$C_{11}H_{20}N_3O_3PS$ (甲基嘧啶磷)	305.334
$C_{29}H_{41}NO_4 \cdot HCl$ (盐酸丁丙诺啡)	504.101	$C_{12}H_{15}N_2O_3PS$ (唑硫磷)	298.298
$C_{30}H_{32}N_2O_2 \cdot HCl$ (盐酸地芬诺酯)	489.048	$C_{12}H_{16}N_3O_3PS_2$ (乙基谷硫磷)	345.378
$(C_{33}H_{35}N_5O_5)_2 \cdot C_4H_6O_6$ (酒石酸麦角胺)	1313.4098	$C_{12}H_{21}N_2O_3PS$ (二嗪农、地亚农)	304.346
$(C_{17}H_{19}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$ (硫酸吗啡)	668.754	$C_{12}H_{26}O_6P_2S_4$ (二噻硫磷)	456.539
$(C_{17}H_{19}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot 5H_2O$ (硫酸吗啡)	758.830	$C_{13}H_{22}NO_3PS$ (克线磷)	303.357
$(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$ (硫酸阿托品)	676.817	$C_{14}H_{14}NO_4PS$ (苯硫磷)	303.304
$(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot H_2O$ (硫酸阿托品)	694.833	$C_{14}H_{20}N_3O_5PS$ (定菌磷)	373.364
$C_{35}H_{61}NO_{12} \cdot H_3PO_4$ (竹桃霉素)	785.8535	$C_{14}H_{22}NO_4PS$ (甲基异柳磷)	331.368
$C_{37}H_{67}NO_{13} \cdot C_{12}H_{22}O_{12}$ (乳糖酸红霉素)	1092.2228	$C_2H_7NO_3S$ (牛磺酸)	125.147
$C_{37}H_{67}NO_{13} \cdot C_{18}H_{36}O_2$ (硬脂酸红霉素)	1018.4040	$C_4H_6N_4O_3S_2$ (乙酰唑胺)	222.245
$(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2 \cdot H_2SO_4$ (硫酸奎宁)	746.912	$C_5H_9NO_3S$ (乙酰半胱氨酸)	163.195
$(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot 2H_2O$ (硫酸奎宁)	782.943	$C_5H_9NO_4S$ (羧甲司坦)	179.194
$C_{40}H_{71}NO_{14} \cdot C_{12}H_{26}O_4S$ (依托红霉素)	1056.387	$C_5H_{10}N_2O_2S$ (灭多威)	162.210
$(C_{21}H_{39}N_7O_{12})_2 \cdot 3H_2SO_4$ (硫酸链霉素)	1457.384	$C_5H_{11}NO_2S$ (甲硫氨酸)	149.211
$(C_{21}H_{41}N_5O_7)_2 \cdot 5H_2SO_4$ (硫酸奈替米星)	1441.552	$C_5H_{11}NO_2S$ (蛋氨酸)	149.211
$C_{46}H_{56}N_4O_{10} \cdot H_2SO_4$ (硫酸长春新碱)	923.036	$C_5H_{11}NO_2S$ (青霉胺)	149.211
$C_{46}H_{58}N_4O_9 \cdot H_2SO_4$ (硫酸长春碱)	909.053	$C_6H_8N_2O_2S$ (磺胺)	172.205

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₆ H ₁₂ N ₂ O ₄ S ₂ (胱氨酸)	240.300	C ₁₄ H ₁₂ N ₄ O ₂ S(磺胺噻嘧啶)	300.336
C ₇ H ₁₀ N ₂ OS(丙硫氧嘧啶)	170.232	C ₁₄ H ₁₅ N ₇ O ₂ S ₂ (酞丁安)	377.445
C ₇ H ₁₀ N ₂ O ₂ S(卡比马唑)	186.232	C ₁₅ H ₁₃ N ₃ O ₂ S(苯硫苯咪唑)	299.348
C ₇ H ₁₃ NO ₃ S(N-乙酰-L-蛋氨酸)	191.248	C ₁₅ H ₁₃ N ₃ O ₃ S(奥芬达唑)	315.347
C ₇ H ₁₃ NO ₄ S ₃ (杀虫环)	271.377	C ₁₅ H ₁₃ N ₃ O ₄ S(吡罗昔康)	331.346
C ₇ H ₁₃ N ₃ O ₃ S(杀线威)	219.261	C ₁₅ H ₂₁ N ₃ O ₃ S(格列齐特)	323.410
C ₇ H ₁₄ N ₂ O ₂ S(涕灭威砒)	190.263	C ₁₅ H ₂₃ NOS(戊草丹)	265.414
C ₈ H ₁₃ N ₃ O ₄ S(替硝唑)	247.272	C ₁₅ H ₂₃ N ₃ O ₄ S(舒必利)	341.426
C ₈ H ₁₄ N ₄ OS(噻草酮)	214.288	C ₁₆ H ₁₂ N ₂ O ₅ S(铬紫 B)	344.342
C ₈ H ₁₅ N ₇ O ₂ S ₃ (法莫替丁)	337.445	C ₁₆ H ₁₂ N ₂ O ₇ S ₂ (日落黄铝色淀)	408.406
C ₉ H ₇ N ₃ O ₂ S(TAR)	221.236	C ₁₆ H ₁₂ N ₄ O ₉ S ₂ (柠檬黄铝色淀)	468.418
C ₉ H ₇ N ₇ O ₂ S(硫唑嘌呤)	277.263	C ₁₆ H ₁₄ N ₂ O ₂ S(苯噻酰草胺)	298.360
C ₉ H ₉ N ₃ O ₂ S ₂ (磺胺噻唑)	255.317	C ₁₆ H ₁₆ N ₂ O ₄ S(醋氨苯砒)	332.374
C ₉ H ₁₅ NO ₃ S(卡托普利)	217.285	C ₁₆ H ₁₇ N ₃ O ₄ S·H ₂ O(头孢氨苄)	365.404
C ₉ H ₁₇ NOS(禾大壮)	187.302	C ₁₆ H ₁₇ N ₃ O ₅ S·H ₂ O(头孢氨苄羧)	381.404
C ₁₀ H ₆ N ₂ OS ₂ (甲基克杀螨)	234.297	C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₄ S(青霉素)	334.390
C ₁₀ H ₁₀ N ₄ O ₂ S(磺胺嘧啶)	250.277	C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₇ S ₂ (磺苄西林)	414.453
C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₃ S(磺胺甲噻唑)	253.278	C ₁₆ H ₁₉ N ₃ O ₄ S(头孢拉定)	349.405
C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₃ S(磺胺甲基异噻唑)	253.278	C ₁₆ H ₁₉ N ₃ O ₄ S·3H ₂ O(氨苄西林)	403.451
C ₁₀ H ₁₂ N ₂ O ₃ S(灭草松)	240.279	C ₁₆ H ₁₉ N ₃ O ₅ S·3H ₂ O(阿莫西林)	419.450
C ₁₀ H ₁₆ N ₂ O ₃ S(维生素 H)	244.311	C ₁₇ H ₂₀ N ₂ O ₅ S(布美他尼)	364.416
C ₁₁ H ₁₁ N ₃ O ₂ S(磺胺吡啶)	249.289	C ₁₇ H ₂₉ NO ₃ S(稀禾啉)	327.482
C ₁₁ H ₁₂ N ₄ O ₂ S(磺胺甲噻唑)	264.304	C ₁₈ H ₁₄ N ₄ O ₅ S(柳氮磺吡啶)	398.393
C ₁₁ H ₁₂ N ₄ O ₃ S(磺胺甲氧嘧啶)	280.303	C ₂₀ H ₁₃ N ₃ O ₇ S(铬黑 A)	439.398
C ₁₁ H ₁₃ N ₃ O ₃ S(磺胺异噻唑)	267.304	C ₂₀ H ₁₄ N ₂ O ₅ S(铬蓝黑 B)	394.401
C ₁₁ H ₁₄ N ₄ O ₃ S(磺胺甲氧噻唑)	282.319	C ₂₀ H ₁₄ N ₂ O ₅ S(铬蓝黑 R)	394.401
C ₁₁ H ₁₅ NO ₂ S(灭虫威)	225.307	C ₂₀ H ₁₄ N ₂ O ₁₀ S ₃ (苋菜红铝色淀)	538.528
C ₁₂ H ₁₂ N ₂ O ₂ S(氨苯砒)	248.301	C ₂₀ H ₁₄ N ₂ O ₁₀ S ₃ (胭脂红铝色淀)	538.528
C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₂ S(磺胺二甲嘧啶)	278.330	C ₂₀ H ₁₆ N ₄ O ₆ S(锌试剂)	440.429
C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₄ S(磺胺间二甲氧嘧啶)	310.329	C ₂₀ H ₂₂ N ₄ O ₁₀ S(头孢呋辛酯)	510.474
C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₄ S(磺胺多辛)	310.329	C ₂₁ H ₁₄ N ₂ O ₇ S(钙指示剂)	438.410
C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₄ S ₂ (甲基硫菌灵)	342.394	C ₂₁ H ₂₇ N ₅ O ₄ S(格列吡嗪)	445.535
C ₁₂ H ₁₅ N ₃ O ₂ S(阿苯达唑)	265.331	C ₂₂ H ₂₂ N ₆ O ₇ S ₂ (头孢他啶)	546.576
C ₁₂ H ₁₇ N ₅ O ₄ S(硝酸磺胺)	327.360	C ₂₂ H ₂₂ N ₆ O ₇ S ₂ ·5H ₂ O(头孢他啶)	636.652
C ₁₃ H ₉ N ₃ OS(TAN)	255.295	C ₂₃ H ₂₇ N ₅ O ₇ S(哌拉西林)	517.555
C ₁₃ H ₁₉ NO ₄ S(丙磺舒)	285.359	C ₂₃ H ₂₇ N ₅ O ₇ S·H ₂ O(哌拉西林)	535.570
C ₁₃ H ₂₂ N ₂ O ₆ S(甲硫酸新斯的明)	334.389	C ₂₃ H ₅₂ N ₆ O ₂₅ S ₃ (硫酸新霉素)	908.879

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₂₅ H ₂₇ N ₉ O ₈ S ₂ (头孢哌酮)	645.667	C ₁₀ H ₇ N ₃ S(噻菌灵)	201.248
C ₂₅ H ₄₆ N ₁₄ O ₁₁ S(硫酸卷曲霉素)	750.785	C ₁₀ H ₁₆ N ₆ S(西咪替丁)	252.339
C ₃₁ H ₃₂ N ₂ O ₁₃ S(二甲酚橙)	672.656	C ₁₃ H ₁₂ N ₄ S(双硫脲)	256.326
C ₃₇ H ₃₆ N ₂ O ₉ S(亮蓝铝色淀)	748.885	C ₁₉ H ₂₁ NS(苯噻啉)	295.442
C ₃₇ H ₄₄ N ₂ O ₁₃ S(甲基百里酚蓝)	756.816	C ₁₇ H ₂₀ N ₂ S·HCl(盐酸异丙嗪)	320.880
C ₃₇ H ₄₉ N ₇ O ₉ S(五肽胃泌素)	767.892	C ₁₁ H ₁₂ N ₂ S·HCl(盐酸左旋咪唑)	240.752
C ₆₆ H ₁₀₃ N ₁₇ O ₁₆ S(杆菌肽)	1422.693	C ₁₁ H ₁₄ N ₂ S·C ₂₃ H ₁₆ O ₆ (双羟萘酸噻嘧啉)	594.677
C ₁₄₃ H ₂₂₈ N ₄₂ O ₃₇ S ₇ (乳酸链球菌素)	3352.055	C ₂₁ H ₂₆ N ₂ S ₂ ·HCl(盐酸硫利达嗪)	407.035
C ₂₅₇ H ₃₃₈ N ₆₅ O ₇₇ S ₆ (重组人胰岛素)	5762.213	CH ₂ O(甲醛)	30.0260
C ₉₉₀ H ₁₅₂₈ N ₂₆₂ O ₃₀₀ S ₇ (重组人生长激素)	22124.756	CH ₂ O ₂ (甲酸)	46.0254
C ₃ H ₇ NO ₂ S·HCl(盐酸半胱氨酸)	157.619	CH ₃ O	31.0339
C ₃ H ₇ NO ₂ S·HCl·H ₂ O(盐酸半胱氨酸)	175.634	CH ₄ O(甲醇)	32.0419
C ₇ H ₁₀ N ₂ O ₂ S·C ₂ H ₄ O ₂ (醋酸磺胺米隆)	246.283	C ₂ H ₃ O	43.0446
C ₁₃ H ₂₂ N ₄ O ₃ S·HCl(盐酸雷尼替丁)	350.865	C ₂ H ₄ O(环氧乙烷)	44.0526
C ₁₃ H ₂₄ N ₄ O ₃ S·C ₄ H ₄ O ₄ (马来酸噻吗洛尔)	432.492	C ₂ H ₄ O(乙醛)	44.0526
C ₁₆ H ₂₀ N ₂ O ₄ S ₂ ·2HCl(盐酸吡硫醇)	441.393	C ₂ H ₄ O ₂ (甲酸甲酯)	60.0520
C ₁₆ H ₂₀ N ₂ O ₄ S ₂ ·2HCl·H ₂ O(盐酸吡硫醇)	459.408	C ₂ H ₆ O	46.0684
C ₁₇ H ₂₀ N ₂ O ₂ S·HCl(盐酸二氧丙嗪)	352.879	C ₃ H ₄ O(丙烯醛)	56.0633
C ₁₈ H ₃₄ N ₂ O ₆ S·HCl(盐酸林可霉素)	442.998	C ₃ H ₄ O ₂ (丙二醛)	72.0627
C ₁₈ H ₃₄ N ₂ O ₆ S·HCl·H ₂ O(盐酸林可霉素)	461.014	C ₃ H ₆ O(环氧丙烷,丙酮)	58.0791
C ₁₉ H ₁₉ NOS·C ₄ H ₄ O ₄ (富马酸酮替芬)	425.497	C ₃ H ₆ O ₂ (丙酸)	74.0785
C ₂₂ H ₂₂ N ₆ O ₇ S ₂ ·5H ₂ O(头孢他啶)	636.652	C ₃ H ₆ O ₃ (乳酸)	90.0779
C ₂₂ H ₂₆ N ₂ O ₄ S·HCl(盐酸地尔硫草)	450.979	C ₃ H ₈ O(正丙醇)	60.0950
C ₂₅ H ₃₀ N ₄ O ₉ S ₂ ·C ₇ H ₈ O ₃ S(托西酸舒他西林)	766.859	C ₃ H ₈ O ₂ (丙二醇)	76.0944
(C ₁₆ H ₁₈ N ₂ O ₅ S ₂) ₂ ·C ₁₆ H ₂₀ N ₂ (苜蓿芽青霉素)	1145.319	C ₃ H ₈ O ₃ (甘油)	92.0938
C ₆ H ₁₂ N ₃ PS(塞替派)	189.218	C ₄ H ₂ O ₃ (顺丁烯二酸酐)	98.0569
CH ₄ N ₂ S(硫脲)	76.121	C ₄ H ₄ O ₄ (富马酸)	116.0722
C ₃ H ₆ N ₂ S(亚乙基硫脲)	102.158	C ₄ H ₄ O ₆ (酒石酸根)	148.0710
C ₄ H ₆ N ₂ S(甲硫咪唑)	114.169	C ₄ H ₆ O ₂ (巴豆酸)	86.0892
C ₅ H ₄ N ₄ S(硫嘌呤)	114.169	C ₄ H ₆ O ₂ (乙酸酐)	86.0892
C ₅ H ₄ N ₄ S·H ₂ O(硫嘌呤)	152.177	C ₄ H ₆ O ₄ (琥珀酸,丁二酸)	118.0880
C ₅ H ₅ N ₅ S(硫鸟嘌呤)	167.192	C ₄ H ₆ O ₃ (苹果酸)	134.0874
C ₆ H ₁₂ N ₂ S ₄ (福美双)	240.433	C ₄ H ₆ O ₆ (酒石酸)	150.0868
C ₉ H ₇ N ₃ S(三环唑)	189.237	C ₄ H ₆ O ₆ ·H ₂ O(酒石酸)	168.1021
C ₉ H ₁₂ N ₂ S(丙硫异烟胺)	180.270	C ₄ H ₈ O(2-丁酮)	72.1057
C ₁₀ H ₇ N ₃ S(噻苯唑)	201.248	C ₄ H ₈ O ₂ (乙酸乙酯)	88.1051
C ₁₀ H ₇ N ₃ S(噻苯哒唑)	201.248	C ₄ H ₈ O ₂ (丁酸)	88.1051

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₄ H ₁₀ O(仲丁醇)	74.1216	C ₇ H ₈ O(间甲酚、甲酚)	108.1378
C ₄ H ₁₀ O(乙醚)	74.1216	C ₇ H ₈ O(苯甲醇)	108.1378
C ₄ H ₁₀ O(正丁醇)	74.1216	C ₇ H ₈ O ₂ (愈创木酚)	124.1372
C ₄ H ₁₀ O ₂ (1,3-丁二醇)	90.1210	C ₇ H ₈ O ₃ (乙基麦芽酚)	140.1366
C ₅ H ₄ O ₂ (糠醛)	96.0841	C ₇ H ₁₃ O ₆ (速灭磷)	193.1745
C ₅ H ₈ O ₂ (戊二醛)	100.1158	C ₇ H ₁₄ O ₂ (乙酸异戊酯)	130.1849
C ₅ H ₈ O ₂ (乙酰丙酮)	100.1158	C ₈ H ₄ O ₃ (邻苯二甲酸酐)	148.1156
C ₅ H ₁₀ O ₂ (丙酸乙酯)	102.1317	C ₈ H ₆ O ₄ (对苯二甲酸)	166.1308
C ₅ H ₁₀ O ₃ (乳酸乙酯)	118.1311	C ₈ H ₈ O ₃ (对羟基苯甲酸甲酯)	152.1473
C ₅ H ₁₂ O(异戊醇)	88.1482	C ₈ H ₈ O ₃ (香兰素)	152.1473
C ₅ H ₁₂ O ₂ (新戊二醇)	104.1476	C ₈ H ₈ O ₄ (脱氢乙酸)	168.1467
C ₅ H ₁₂ O ₄ (季戊四醇)	136.1464	C ₈ H ₁₀ O(苯乙醇)	122.1644
C ₅ H ₁₂ O ₅ (木糖醇)	152.1458	C ₈ H ₁₆ O ₂ (辛酸)	144.2114
C ₅ H ₁₂ O ₅ (阿拉伯醇)	152.1458	C ₈ H ₁₆ O ₂ (己酸乙酯)	144.2114
C ₆ H ₆ O	94.1112	C ₉ H ₄ O ₃ (茚三酮)	160.1263
C ₆ H ₆ O ₂ (间苯二酚、对苯二酚)	110.1106	C ₉ H ₄ O ₃ ·H ₂ O(茚三酮)	178.1415
C ₆ H ₆ O ₂	110.1106	C ₉ H ₈ O ₄ (阿司匹林)	180.1574
C ₆ H ₆ O ₃	126.1100	C ₉ H ₁₀ O ₂ (乙酸苄酯)	150.1745
C ₆ H ₆ O ₃ (麦芽糖醇)	126.1100	C ₉ H ₁₀ O ₃ (羟苯乙酯)	166.1739
C ₆ H ₈ O ₂ (山梨酸)	112.1258	C ₉ H ₁₀ O ₅ (没食子酸乙酯)	198.1727
C ₆ H ₈ O ₄ (丙二醛)	144.1253	C ₉ H ₁₂ O(苯丙醇)	136.1910
C ₆ H ₈ O ₆ (抗坏血酸、维生素C)	176.1241	C ₉ H ₁₄ O ₆ (甘油三乙酸酯)	218.2039
C ₆ H ₈ O ₇ (柠檬酸)	192.1235	C ₉ H ₁₆ O ₂ (γ-壬内酯)	156.2221
C ₆ H ₈ O ₇ ·H ₂ O(柠檬酸)	210.1388	C ₉ H ₁₆ O ₂ (己酸烯丙酯)	156.2221
C ₆ H ₁₀ O ₆ (葡糖酸内酯)	178.1400	C ₉ H ₁₈ O ₂ (庚酸乙酯)	158.2380
C ₆ H ₁₂ O ₂ (己酸)	116.1583	C ₉ H ₁₈ O ₂ (丁酸异戊酯)	158.2380
C ₆ H ₁₂ O ₆ (环己六醇)	180.1559	C ₁₀ H ₈ O ₃ (羟甲香豆素)	176.1687
C ₆ H ₁₂ O ₆ (丁酸乙酯)	180.1559	C ₁₀ H ₁₀ O ₂ (黄樟素)	162.1852
C ₆ H ₁₂ O ₆ (果糖)	180.1559	C ₁₀ H ₁₀ O ₂ (异黄樟素)	162.1852
C ₆ H ₁₂ O ₆ (半乳糖)	180.1559	C ₁₀ H ₁₀ O ₄ (邻苯二甲酸二甲酯)	194.1840
C ₆ H ₁₂ O ₆ ·H ₂ O(葡萄糖)	198.1712	C ₁₀ H ₁₂ O ₂ (丁香酚)	164.2011
C ₆ H ₁₄ O ₆ (山梨醇)	182.1718	C ₁₀ H ₁₂ O ₃ (对羟基苯甲酸丙酯)	180.2005
C ₆ H ₁₄ O ₆ (甘露醇)	182.1718	C ₁₀ H ₁₂ O ₃ (倍酸丙酯)	212.1993
C ₆ H ₁₄ O ₆ (卫茅醇)	182.1718	C ₁₀ H ₁₂ O ₅ [没食子酸丙酯(PG)]	212.1993
C ₇ H ₆ O ₂ (苯甲酸)	122.1213	C ₁₀ H ₁₄ O ₂ (叔丁基邻苯二酚、叔丁基对苯二酚)	166.2170
C ₇ H ₆ O ₃ (水杨酸)	138.1207	C ₁₀ H ₁₆ O(樟脑)	152.2334
C ₇ H ₆ O ₄ (棒曲霉素)	154.1201	C ₁₀ H ₁₆ O(柠檬醛)	152.2334

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₁₀ H ₁₈ O ₄ (癸二酸)	202.2475	C ₁₆ H ₁₄ O ₃ (芬布芬)	254.2806
C ₁₀ H ₂₀ O(薄荷脑)	156.2650	C ₁₆ H ₁₄ O ₃ (酮洛芬)	254.2806
C ₁₀ H ₂₀ O ₂ (羟基香茅醛)	172.2646	C ₁₆ H ₂₂ O ₄ (邻苯二甲酸二丁酯)	278.3435
C ₁₁ H ₁₆ O ₂ (丁基羟基茴香醚)	180.2435	C ₁₆ H ₂₈ O ₅ (蒿甲醚)	298.3746
C ₁₁ H ₂₀ O ₂ (十一烯酸)	184.2753	C ₁₇ H ₁₂ O ₆ (黄曲霉毒素 B ₁)	312.2736
C ₁₂ H ₁₀ O(邻苯基苯酚)	170.2072	C ₁₇ H ₁₂ O ₇ (黄曲霉毒素 G ₁)	328.2730
C ₁₂ H ₁₀ O ₂ (α -萘乙酸)	186.2066	C ₁₇ H ₁₂ O ₇ (黄曲霉毒素 M ₁)	328.2730
C ₁₂ H ₁₄ O ₄ (邻苯二甲酸二乙酯)	222.2372	C ₁₇ H ₁₄ O ₆ (黄曲霉毒素 B ₂)	314.2895
C ₁₂ H ₂₀ O ₂ (乙酸芳樟酯)	196.2860	C ₁₇ H ₁₄ O ₇ (黄曲霉毒素 G ₂)	330.2889
C ₁₂ H ₂₀ O ₂ (环己基丙烯酸丙酯)	196.2860	C ₁₇ H ₂₄ O ₃ (环扁桃酯)	276.3707
C ₁₂ H ₂₀ O ₇ (柠檬酸三乙酯)	276.2830	C ₁₈ H ₁₂ O ₆ (杂色曲霉素)	324.2843
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ (乳果糖)	342.2965	C ₁₈ H ₂₀ O ₂ (己烯雌酚)	268.3502
C ₁₂ O ₂₂ O ₁₁ (乳清蛋白)	342.2965	C ₁₈ H ₂₂ O ₅ (赤霉烯酮)	318.3643
C ₂₁ H ₂₂ O ₁₁ (红花黄色素)	342.2965	C ₁₈ H ₂₄ O ₂ (雌二醇)	272.3820
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ (乳糖)	342.2965	C ₁₈ H ₂₄ O ₃ (雌三醇)	288.3814
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ (蔗糖)	342.2965	C ₁₈ H ₃₂ O ₂ (亚油酸)	280.4455
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ ·H ₂ O(异麦芽酮糖)	360.3118	C ₁₈ H ₃₄ O ₂ (油酸)	282.4614
C ₁₂ H ₂₄ O ₂ (月桂酸)	200.3178	C ₁₉ H ₁₄ O ₃ (玫红酸)	290.3127
C ₁₂ H ₂₄ O ₂ (癸酸乙酯)	200.3178	C ₁₉ H ₂₂ O ₆ (赤霉酸)	346.3744
C ₁₃ H ₁₀ O ₂ (咕吨氢醇)	198.2173	C ₁₉ H ₃₀ O ₅ (增效醚)	338.4385
C ₁₃ H ₁₈ O ₂ (布洛芬)	206.2808	C ₁₉ H ₃₄ O ₃ (烯虫酯)	310.4715
C ₁₄ H ₈ O ₄ (茜素)	240.2109	C ₂₀ H ₁₂ O ₅ (荧光素)	332.3063
C ₁₄ H ₁₀ O ₃ (地萘酚)	226.2274	C ₂₀ H ₁₄ O ₄ (酚酞)	318.3228
C ₁₄ H ₁₀ O ₄ (过氧化苯甲酰)	242.2268	C ₂₀ H ₁₈ O ₁₀ (联苯双酯)	418.3509
C ₁₄ H ₁₀ O ₅ (双水杨酯)	258.2262	C ₂₀ H ₂₄ O ₂ (炔雌醇)	296.4034
C ₁₄ H ₁₄ O ₃ (萘普生)	230.2592	C ₂₀ H ₂₈ O ₂ (炔诺酮)	298.4192
C ₁₄ H ₁₈ O(α -戊基肉桂醛)	202.2921	C ₂₀ H ₂₈ O ₂ (异维 A 酸)	300.4351
C ₁₄ H ₂₀ O ₃ (对羟基苯甲酸正庚酯)	236.3068	C ₂₀ H ₃₀ O(视黄醇)	286.4516
C ₁₄ H ₂₂ O ₂ (2,5-二叔丁基氢醌)	222.3233	C ₂₀ H ₃₀ O ₂ (甲睾酮)	302.4510
C ₁₄ H ₂₈ O ₂ (肉豆蔻酸十四烷酸)	228.7309	C ₂₁ H ₂₆ O ₅ (泼尼松)	358.4281
C ₁₅ H ₁₄ O ₄ (乙酸甲萘氢醌)	258.2693	C ₂₁ H ₂₈ O ₂ (炔诺孕酮)	312.4458
C ₁₅ H ₁₆ O ₂ (双酚 A)	228.2863	C ₂₁ H ₂₈ O ₂ (左炔诺孕酮)	312.4458
C ₁₅ H ₂₀ O ₆ (脱氧雪腐镰刀菌烯醇)	296.3157	C ₂₁ H ₂₈ O ₂ (炔孕酮)	312.4458
C ₁₅ H ₂₂ O ₃ (吉非罗齐)	250.3334	C ₂₁ H ₂₈ O ₅ (泼尼松龙)	360.4440
C ₁₅ H ₂₂ O ₅ (青蒿素)	282.3322	C ₂₁ H ₃₀ O ₂ (黄体酮)	314.4617
C ₁₅ H ₂₄ O(2,6-二叔丁基对甲酚)	220.3505	C ₂₁ H ₃₀ O ₅ (氢化可的松)	362.4599
C ₁₅ H ₂₄ O ₅ (双氢青蒿素)	284.3481	C ₂₂ H ₃₂ O ₂ (维生素 A 乙酸乙酯)	328.4883

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
C ₂₂ H ₃₂ O ₃ (丙酸睾酮)	344.4877	C ₄₁ H ₆₄ O ₁₃ (洋地黄毒苷)	764.9391
C ₂₂ H ₃₈ O ₂ (卡前列甲酯)	335.5359	C ₄₁ H ₆₄ O ₁₄ (地高辛)	780.9385
C ₂₂ H ₃₈ O ₇ (抗坏血酸十六酯)	414.5329	C ₄₂ H ₆₆ O ₁₄ (甲地高辛)	794.9650
C ₂₃ H ₂₈ O ₆ (醋酸泼尼松)	400.4648	C ₄₂ H ₇₀ O ₁₁ (盐霉素)	750.9986
C ₂₃ H ₃₀ O ₆ (醋酸可的松)	402.4807	(C ₆ H ₁₀ O ₅) ₇ (倍他环糊精)	1134.9842
C ₂₃ H ₃₀ O ₆ (醋酸泼尼松龙)	402.4807	C ₄₄ H ₆₄ O ₄ (栀子甙)	656.9766
C ₂₃ H ₃₂ O ₃ (戊酸雌二醇)	356.4984	C ₄₇ H ₇₄ O ₁₉ (去乙酰毛花苷)	943.0791
C ₂₃ H ₃₂ O ₄ (醋酸去氧皮质酮)	372.4978	C ₅₉ H ₉₀ O ₄ (辅酶 Q ₁₀)	863.3435
C ₂₃ H ₃₂ O ₆ (醋酸氢化可的松)	404.4966	C ₇₆ H ₅₂ O ₄₆ (单宁酸)	1701.1985
C ₂₄ H ₃₂ O ₄ (醋酸甲地孕酮)	384.5085	C ₄ H ₉ O ₄ P(3-甲基膦丙酸)	152.0856
C ₂₄ H ₃₄ O ₄ (醋酸甲羟孕酮)	386.5244	C ₆ H ₁₈ O ₂₄ P ₆ (植酸)	660.0353
C ₂₄ H ₃₄ O ₅ (去氢胆酸)	402.5238	C ₈ H ₂₀ O ₇ P ₂ (特普)	290.1877
C ₂₄ H ₃₄ O ₉ (T-2 毒素)	466.5214	C ₁₀ H ₁₅ OP ₂ (地虫硫磷)	213.1730
C ₂₄ H ₄₀ O ₄ (脱氧胆酸)	392.5720	C ₁₄ H ₁₉ O ₆ P(丁烯磷)	314.2708
C ₂₄ H ₄₀ O ₄ (熊去氧胆酸)	392.5720	C ₁₈ H ₁₅ O ₄ P(磷酸三苯酯)	326.2831
C ₂₄ H ₄₀ O ₅ (胆酸)	408.5714	C ₂₁ H ₂₁ O ₄ P(磷酸三甲苯酯)	368.3628
C ₂₅ H ₂₈ O ₃ (苯甲酸雌二醇)	376.4880	C ₆ H ₁₅ O ₂ PS ₃ (甲基乙拌磷)	346.351
C ₂₅ H ₃₂ O ₂ (炔雌醚)	364.5204	C ₇ H ₁₇ O ₂ PS ₃ (甲胺磷)	260.377
C ₂₅ H ₃₂ O ₃ (尼尔雌醇)	380.5198	C ₈ H ₁₉ O ₂ PS ₂ (丙线磷)	242.339
C ₂₅ H ₃₆ O ₆ (丁酸氢化可的松)	432.5497	C ₈ H ₁₉ O ₂ PS ₃ (乙拌磷)	274.404
C ₂₇ H ₃₄ O ₃ (苯丙酸诺龙)	406.5571	C ₈ H ₁₉ O ₃ PS ₂ (内吸磷)	258.338
C ₂₇ H ₄₄ O(维生素 D ₃)	384.6377	C ₈ H ₂₀ O ₅ P ₂ S ₂ (治螟磷)	322.319
C ₂₇ H ₄₀ O ₄ (己酸羟孕酮)	428.6041	C ₉ H ₂₁ O ₂ PS ₃ (特丁磷)	288.431
C ₂₇ H ₄₆ O(胆固醇)	386.6535	C ₉ H ₂₂ O ₄ P ₂ S ₄ (乙硫磷)	384.476
C ₂₈ H ₃₀ O ₄ (百里酚酞)	430.5354	C ₁₀ H ₁₅ O ₃ PS ₂ (倍硫磷)	278.328
C ₂₈ H ₄₄ O(维生素 D ₂)	396.6484	C ₁₀ H ₁₉ O ₆ PS ₂ (马拉硫磷)	330.358
C ₂₈ H ₄₈ O(菜油甾醇)	400.6801	C ₁₁ H ₁₇ O ₃ PS(稻瘟净)	260.290
C ₂₉ H ₅₀ O ₂ (生育酚)	430.7061	C ₁₁ H ₁₇ O ₄ PS ₂ (丰索磷)	308.354
C ₃₀ H ₃₀ O ₈ (棉酚)	518.5544	C ₁₂ H ₁₇ O ₄ PS ₂ (稻丰散)	320.365
C ₃₀ H ₄₈ O ₃ (十一酸睾酮)	456.7003	C ₁₂ H ₂₆ O ₆ P ₂ S ₄ (二噁硫磷)	456.539
C ₃₁ H ₄₆ O ₂ (维生素 K ₁)	450.6957	C ₁₃ H ₂₁ O ₃ PS(异稻瘟净)	288.343
C ₃₁ H ₅₂ O ₃ (乙酸维生素 E)	472.7428	C ₁₄ H ₁₅ O ₂ PS ₂ (克瘟散)	310.371
C ₃₃ H ₆₀ O ₁₀ (壬苯醇醚)	616.8235	C ₁₆ H ₂₀ O ₆ P ₂ S ₃ (双硫磷)	466.469
C ₃₆ H ₅₄ O ₁₄ (毒毛花苷 K, 毒毛旋花苷)	710.8056	CH ₄ O ₃ S(甲烷磺酸、甲基磺酸、甲磺酸)	96.106
C ₃₆ H ₆₂ O ₁₁ (莫能菌素)	670.8709	C ₃ H ₈ OS ₂ (二巯丙醇)	124.225
C ₃₈ H ₆₀ O ₁₈ (甜菊糖苷)	804.8722	C ₄ H ₆ O ₄ S ₂ (二巯丁二酸)	182.218
C ₄₀ H ₅₂ O ₂ (4,4'-二酮-β-胡萝卜素)	564.8397	C ₆ H ₆ O ₈ S ₂ (钛铁试剂)	270.237

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
$C_6H_{14}O_6S_2$ (白消安)	246.302	$Ca(C_7H_4NO_3S)_2 \cdot 3.5H_2O$ (糖精钙)	467.485
$C_7H_6O_6S$ (磺基水杨酸)	218.184	$CaNa_2(C_5H_6NO_4)_2$ (依他尼酸钙钠)	374.268
$C_7H_6O_6S$ (5-磺基水杨酸)	218.184	$CaNa_2(C_5H_6NO_4)_2 \cdot 6H_2O$ (依他尼酸钙钠)	482.360
$C_7H_6O_3S$ (对甲苯磺酸)	254.214	$Ca(CHO_2)_2$	130.113
$C_7H_6O_6S \cdot 2H_2O$ (5-磺基水杨酸)	172.202	$Ca(C_2H_3O_2)_2$	158.166
$C_{12}H_{18}O_4S_2$ (稻瘟灵)	290.399	$Ca(C_3H_5O_2)_2$ (丙酸钙)	186.219
$C_{19}H_{14}O_5S$ (酚红)	354.376	$Ca(C_3H_5O_3)_2$ (乳酸钙)	218.218
$C_{19}H_{14}O_5S$ (酚磺酞)	354.376	$Ca(C_3H_5O_3)_2 \cdot 5H_2O$	308.294
$C_{19}H_{14}O_7S$ (邻苯二酚紫)	386.375	$Ca_3(C_6H_5O_7)_2$ (柠檬酸钙)	498.433
$C_{19}H_{26}O_4S$ (克螨特)	350.472	$Ca_3(C_6H_5O_7)_2 \cdot 4H_2O$	570.495
$C_{21}H_{18}O_5S$ (甲酚红)	382.430	$Ca(C_6H_7O_6)_2$ (抗坏血酸钙)	390.390
$C_{23}H_{18}O_9S$ (埃铬青 R)	470.449	$Ca(C_6H_7O_6)_2 \cdot 2H_2O$ (抗坏血酸钙)	426.341
$C_{24}H_{32}O_4S$ (螺内酯)	416.573	$Ca(C_6H_{11}O_7)_2$ (葡萄糖酸钙)	430.373
$C_{27}H_{30}O_5S$ (百里酚蓝)	466.589	$Ca(C_{12}H_{21}O_{12})_2$ (乳糖醛酸钙)	754.654
$C_{30}H_{58}O_4S$ (硫代二丙酸二月桂酯)	514.8441	$CaC_{30}H_{26}O_6$ (非诺洛芬钙)	522.602
CN	26.0174	$CaC_{30}H_{26}O_6 \cdot 2H_2O$ (非诺洛芬钙)	558.632
CNO	42.0168	$Ca(C_3H_7O_3)PO_3$ (甘油磷酸钙)	210.136
CNS	58.082	$CaCN_2$ (氰化钙)	80.102
CO	28.0101	$CaCO_3$	100.087
CO ₂	44.0095	CaC_2O_4	128.097
CO ₃	60.0089	$CaC_2O_4 \cdot H_2O$	146.112
C ₂ O ₄	88.0190	$CaCl_2$	110.984
CO(NH ₂) ₂	60.0553	$CaCl_2 \cdot 2H_2O$	147.015
CO ₂ H	45.0174	$CaCl_2 \cdot 6H_2O$	219.076
CS ₂	76.141	$Ca(ClO)_2$	142.983
CS(NH ₂) ₂	76.121	$Ca(ClO)_2 \cdot 4H_2O$	215.044
Ca	40.078	$CaCrO_4$	156.072
CaBr ₂	199.886	$CaCrO_4 \cdot 2H_2O$	192.102
Ca(BrO ₃) ₂	295.882	CaF ₂	78.075
Ca(BrO ₃) ₂ · H ₂ O	313.898	$Ca_2[Fe(CN)_6] \cdot 12H_2O$	508.289
CaBr ₂ · 6H ₂ O	307.978	CaH ₂	42.094
CaC ₂	64.099	$Ca(HCO_3)_2$	162.112
Ca(C ₉ H ₁₆ NO ₅) ₂ (泛酸钙)	476.532	CaHPO ₄	136.057
Ca(C ₁₀ H ₇ N ₄ O ₅) ₂ · 8H ₂ O(苦酮酸钙)	710.573	$CaHPO_4 \cdot 2H_2O$	172.088
CaC ₂₀ H ₂₁ N ₇ O ₇ (亚叶酸钙)	511.501	$Ca(H_2PO_4)_2$	234.052
CaC ₂₀ H ₂₁ N ₇ O ₇ · 5H ₂ O(亚叶酸钙)	601.578	$Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O$	252.068
Ca(C ₇ H ₄ NO ₃ S) ₂ (糖精钙)	404.431	$Ca(HS)_2 \cdot 6H_2O$	214.316

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	202.220	CdCl_2	183.317
CaI_2	293.887	$\text{CdCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	201.332
$\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$	389.883	$\text{CdCl}_2 \cdot 2.5\text{H}_2\text{O}$	228.355
$\text{Ca}(\text{IO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	407.899	$\text{Cd}[\text{Hg}(\text{SCN})_4]$	545.33
CaMoO_4	200.02	CdI_2	366.220
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	164.088	$\text{CdNH}_4\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	243.436
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	236.149	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	236.421
CaO	56.077	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	308.482
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	74.093	CdO	128.410
$\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$	198.022	$\text{Cd}(\text{OH})_2$	146.426
$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$	254.099	$\text{Cd}_2\text{P}_2\text{O}_7$	398.765
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	310.177	CdS	144.476
CaS	72.143	CdSO_4	208.474
CaSO_3	120.141	$\text{CdSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	256.514
$\text{CaSO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	156.172	Ce	140.116
CaSO_4	136.141	$\text{Ce}(\text{C}_2\text{H}_{10}\text{N}_2)_2 \cdot (\text{SO}_4)_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (硫酸二乙二	774.702
$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	145.148	铵铈)	
$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	172.171	$\text{Ce}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_3$ (8-羟基喹啉铈)	572.566
CaS_2O_3	152.206	$\text{Ce}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$	544.289
$\text{CaS}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	260.298	$\text{Ce}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	706.426
CaSiF_6	182.154	CeCl_3	246.475
CaSiO_3	116.162	$\text{CeCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	372.582
CaWO_4	287.92	CeF_3	197.111
Cd	112.411	$\text{CeF}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	234.125
CdBr_2	272.219	$\text{Ce}(\text{NH}_4)_2(\text{NO}_3)_6$	548.222
$\text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	344.280	$\text{Ce}(\text{NH}_4)_2(\text{NO}_3)_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	584.253
$\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	230.499	$\text{Ce}(\text{NH}_4)_4(\text{SO}_4)_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	632.551
$\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	266.530	$\text{Ce}(\text{NO}_3)_3$	326.131
$\text{Cd}(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_2(\text{SCN})_2$ (二吡啶二硫氰酸络镉)	386.776	$\text{Ce}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	434.222
$\text{Cd}(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_4(\text{SCN})_2$ (四吡啶二硫氰酸络镉)	544.975	$\text{Ce}(\text{OH})_3$	191.138
$\text{Cd}(\text{C}_7\text{H}_4\text{NS}_2)_2$ (巯基苯并噻唑镉)	444.898	CeO_2	172.115
$\text{Cd}(\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2\text{N})_2$ (邻氨基苯甲酸镉)	384.667	Ce_2O_3	328.230
$\text{Cd}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_2$ (8-羟基喹啉镉)	400.711	Ce_3O_4	484.346
$\text{Cd}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	436.742	CePO_4	235.087
$\text{Cd}(\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2\text{N})_2$ (喹哪啶酸镉)	456.731	$\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$	332.241
$\text{Cd}(\text{CN})_2$	164.446	$\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	404.302
CdCO_3	172.420	$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3$	568.420

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	712.542	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	400.1483
Cl	35.453	CrO	67.9955
ClO	51.452	CrO ₃	99.9943
ClO ₂	67.452	CrO ₄	115.9937
ClO ₃	83.451	Cr ₂ O ₃	151.9904
ClO ₄	99.451	Cr ₂ O ₇	215.9880
Co	58.933200	Cr(OH) ₃	103.0181
CoBr ₂	218.741	CrPO ₄	146.9675
CoBr ₂ · 6H ₂ O	326.832	Cr ₂ (SO ₄) ₃	392.180
Co(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 4H ₂ O	249.082	Cr ₂ (SO ₄) ₃ · 18H ₂ O	716.455
Co(C ₅ H ₅ N) ₄ (SCN) ₂ (四吡啶二硫氰酸络钴)	491.498	Cs	132.90545
Co ₃ (C ₆ H ₅ O ₇) ₂ · 4H ₂ O(柠檬酸钴)	627.0601	CsAl(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	568.196
Co(C ₇ H ₆ O ₂ N) ₂ (邻氨基苯甲酸钴)	331.1893	Cs ₂ CO ₃	325.8198
Co(C ₉ H ₆ ON) ₂ · 2H ₂ O(8-羟基喹啉钴)	383.2638	CsCl	168.358
Co(C ₁₀ H ₆ O ₂ N) ₃ · 2H ₂ O(α-亚硝基 β-萘酸钴)	611.4442	CsClO ₄	232.356
CoC ₅₃ H ₈₈ N ₁₄ O ₁₄ P(维生素 B ₁₂)	1355.3652	Cs ₂ CrO ₄	381.8046
CoC ₇₂ H ₁₀₀ N ₁₈ O ₁₇ P(腺苷钴胺)	1579.5818	Cs ₂ Cr ₂ O ₇	481.7989
CoC ₂ O ₄ · 2H ₂ O	182.9828	CsI	259.80992
CoCl ₂	129.839	CsNO ₃	194.9104
CoCl ₂ · 6H ₂ O	237.931	Cs ₂ O	281.8103
CoCrO ₄	174.9269	CsOH	149.9128
Co[Hg(SCN) ₄]	491.85	Cs ₂ [PtCl ₆]	673.607
Co(NO ₃) ₂	182.9430	Cs ₂ SO ₄	361.874
Co(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	291.0347	Cu	63.546
CoO	74.9326	CuBr ₂	223.354
Co ₂ O ₃	165.8646	Cu(C ₅ H ₅ N) ₂ (SCN) ₂ (二吡啶二硫氰酸络铜)	337.911
Co ₃ O ₄	240.7972	Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · H ₂ O	199.649
Co ₂ P ₂ O ₇	291.8097	Cu(C ₆ H ₁₁ O ₇) ₂ (葡萄糖酸铜)	453.841
CoS	90.998	Cu(C ₇ H ₆ O ₂ N) ₂ (邻氨基苯甲酸铜)	335.802
CoSO ₄	154.996	Cu(C ₉ H ₆ ON) ₂ (8-羟基喹啉铜)	351.846
CoSO ₄ · 7H ₂ O	281.103	Cu(C ₁₀ H ₆ O ₂ N) ₂ · H ₂ O(喹哪啶酸铜)	425.882
Cr	51.9961	Cu(C ₁₂ H ₁₀ ONS) ₂ · H ₂ O(巯乙酰替萘胺铜)	514.119
CrCl ₂	122.902	CuC ₁₄ H ₁₁ O ₂ N ₂ (试铜灵铜)	302.795
CrCl ₃	158.355	CuCN	89.563
CrCl ₃ · 6H ₂ O	266.447	CuCl	98.999
CrK(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	499.403	CuCl ₂	134.452
Cr(NO ₃) ₃	238.0108	CuCl ₂ · 2H ₂ O	170.483

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
$\text{Cu}[\text{Hg}(\text{SCN})_4]$	496.47	FSO_3H (氟磺酸)	100.070
CuI	190.450	Fe	55.845
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	187.556	FeBr_3	295.557
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	241.602	$\text{FeBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	403.649
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	295.647	Fe_3C	179.546
CuO	79.545	$\text{FeC}_4\text{H}_2\text{O}_4$ (富马酸亚铁)	169.901
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	97.561	$\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2$ (葡萄糖酸亚铁)	446.140
Cu_2O	143.091	$\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (葡萄糖酸亚铁)	482.170
$\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$	221.116	$\text{Fe}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_3$ 8-羟基喹啉铁	488.295
CuS	95.611	$\text{Fe}(\text{CN})_6$	211.949
Cu_2S	159.157	FeCO_3	115.854
CuSCN	121.628	FeCl_2	126.751
CuSO_4	159.609	$\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	198.812
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	249.685	FeCl_3	162.204
Dy	162.50	$\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	270.296
CyCl_3	268.86	$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$	177.879
DyF_3	219.50	$\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	482.192
$\text{Dy}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	438.59	$\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	392.139
Dy_2O_3	373.00	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	241.860
$\text{Dy}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	757.31	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	349.951
Er	167.26	FeO	71.844
ErCl_3	273.618	Fe_2O_3	159.688
$\text{ErCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	381.710	Fe_3O_4	231.533
ErF_3	224.254	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	106.867
$\text{Er}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	443.350	FePO_4	150.816
Er_2O_3	382.516	FeS	87.910
$\text{Er}_2(\text{SO}_4)_3$	622.706	FeS_2	119.975
$\text{Er}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	766.828	FeSO_4	151.908
Eu	151.964	$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	278.015
EuCl_2	222.870	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	399.878
EuCl_3	258.323	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	562.015
EuF_2	189.961	Ga	69.723
EuF_3	208.959	$\text{Ga}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_3$ (8-羟基喹啉镓)	502.173
$\text{Eu}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	446.070	$\text{Ga}(\text{C}_9\text{H}_4\text{Br}_2\text{ON})_3$ (二溴 8-羟基喹啉镓)	975.549
Eu_2O_3	351.926	GaCl_3	176.082
$\text{Eu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	736.238	Ga_2O_3	187.444
F	18.9984032		

二、化学式及式量

续表

化学式	式量	化学式	式量
Gd	157.25	$\text{HC}_{10}\text{H}_6\text{O}_2\text{N} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	209.1986
GdCl_3	263.61	$\text{H}_4\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_8\text{N}_2$ (乙二氨四乙酸)	292.2426
$\text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	371.70	HCN	27.0253
GdF_3	214.25	HCO_2	45.0174
$\text{Gd}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	451.36	HCO_3	61.0168
Gd_2O_3	362.50	H_2CO_3	62.0248
$\text{Gd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	746.81	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	90.0349
Ge	72.64	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	126.0654
GeCl_4	214.45	HCl	36.461
GeO_2	104.64	HClO	52.460
GeS_2	136.77	HClO ₃	84.459
H	1.00794	HClO ₄	100.459
H_3AsO_4	141.9430	H_2CrO_4	118.0096
$\text{HAuCl}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	411.848	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	218.0039
H_3AsO_3	125.9436	HF	20.00634
HBO_2	43.818	HI	127.91241
H_3BO_3	61.833	HIO	143.9118
HBr	80.912	HIO ₃	175.9106
HBrO	96.911	HIO ₄	191.9100
HBrO_3	128.910	H_5IO_6	227.9406
HCHO_2 (甲酸)	46.0254	$\text{H}_2\text{MoO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	179.99
$\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ (乙酸)	60.0520	HNO_2	47.0134
$\text{HC}_3\text{H}_5\text{O}_3$ (乳酸)	90.0779	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	130.124
$\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$ (琥珀酸)	118.0880	HNO_3	63.0128
$\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_5$ (苹果酸)	134.0874	$\text{H}_3\text{NO}_3\text{S}$ (氨基磺酸)	97.094
$\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$ (酒石酸)	150.0868	HO	17.0073
$\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$ (柠檬酸)	192.1235	H_2O	18.0153
$\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$	210.1388	H_2O_2	34.0147
$\text{HC}_6\text{H}_6\text{O}_3\text{NS}$ (氨基苯磺酸)	173.1897	HONH_3Cl (盐酸羟胺)	69.491
$\text{HC}_6\text{H}_6\text{O}_3\text{NS} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	209.2202	HPO_3	79.9799
$\text{HC}_7\text{H}_5\text{O}_2$ (苯甲酸)	122.1213	HPO_4	95.9793
$\text{HC}_7\text{H}_5\text{O}_3$ (水杨酸)	138.1207	H_2PO_4	96.9872
$\text{HC}_7\text{H}_6\text{O}_2\text{N}$ (邻氨基苯甲酸)	137.1360	H_3PO_3	81.9958
$\text{H}_2\text{C}_8\text{H}_4\text{O}_4$ (邻苯二甲酸)	166.1308	H_3PO_4	97.9952
$\text{H}_2\text{C}_7\text{H}_4\text{O}_6\text{S}$ (磺基水杨酸)	218.184	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	177.9751
$\text{H}_2\text{C}_7\text{H}_4\text{O}_6\text{S} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	254.214	H_2S	34.081
$\text{HC}_{10}\text{H}_6\text{O}_2\text{N}$ (喹哪啶酸)	173.1681	HSCN	59.090

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
HSO ₃	81.071	HgS	232.66
H ₂ SO ₃	82.079	Hg ₂ S	433.24
HSO ₄	97.071	Hg(SCN) ₂	316.75
H ₂ SO ₄	98.078	Hg ₂ (SCN) ₂	517.34
H ₂ S ₂ O ₃	114.144	HgSO ₄	296.65
H ₂ SO ₅	114.078	Hg ₂ SO ₄	497.24
HSO ₃ Cl(氯磺酸)	116.524	Ho	164.9304
H ₂ Se	80.98	HoCl ₃	271.289
H ₂ SeO ₃	128.97	HoF ₃	221.92553
H ₂ SeO ₄	144.97	Ho ₂ O ₃	337.8588
H ₂ Te	129.62	Ho ₂ (C ₂ O ₄) ₃ · 10H ₂ O	774.0704
H ₂ TeO ₄	193.61	I	126.90447
H ₆ TeO ₆	229.64	I ₂	253.80894
H ₂ WO ₄	249.85	ICl	162.357
Hf	178.49	ICl ₃	233.263
HfCl ₄	320.30	IO	142.9039
HfF ₄	254.48	IO ₃	174.9027
HfO ₂	210.49	IO ₄	190.9021
HfOCl ₂ · 8H ₂ O	409.52	In	114.818
Hg	200.59	In(C ₉ H ₆ ON) ₃ (8-羟基喹啉铟)	547.268
HgBr ₂	360.40	InCl ₃	221.177
Hg(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	318.68	In ₂ O ₃	277.634
Hg(C ₅ H ₅ N) ₂ Cr ₂ O ₇ (重铬酸二吡啶络汞)	574.78	InPO ₄	209.789
Hg(C ₇ H ₆ O ₂ N) ₂ (邻氨基苯甲酸汞)	472.85	Ir	92.217
Hg(C ₁₂ H ₁₀ ONS) ₂ (巯乙酰替萘胺汞)	633.15	IrCl ₃	298.576
HgC ₂ O ₄	288.61	IrCl ₄	334.029
Hg(CN) ₂	252.62	IrCl ₆	404.935
HgCl ₂	271.50	IrO ₂	224.216
Hg ₂ Cl ₂	472.09	Ir(OH) ₃	243.239
HgCrO ₄	316.58	Ir(OH) ₄	260.246
HgI ₂	454.40	IrS	224.282
Hg(NO ₃) ₂	324.60	K	39.0983
Hg(NO ₃) ₂ · H ₂ O	342.62	KAl(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	474.388
Hg ₂ (NO ₃) ₂	525.19	KAlSi ₃ O ₈	278.3315
Hg ₂ (NO ₃) ₂ · 2H ₂ O	561.22	KBF ₄	125.903
HgO	216.59	KBr	119.002
Hg ₂ O	417.18	KBrO ₃	167.000

二、化学式及式量

续表

化学式	式量	化学式	式量
$K(C_6H_5)_4B$	358.325	KHF_2	78.1030
$KC_5H_8NO_4$ (谷氨酸钾)	185.2196	$KH(IO_3)_2$	389.9116
$KC_5H_8NO_4 \cdot H_2O$ (谷氨酸钾)	203.2349	KH_2PO_2	104.0867
$KC_8H_8NO_5$ (克拉维酸钾)	237.2511	KH_2PO_4	136.0855
$KC_4H_4NO_4S$ (乙酰磺胺酸钾)	201.242	K_2HPO_4	174.1759
KCH_3O (甲醇钾)	70.1322	$KHSO_3$	120.169
$KC_2H_3O_2$	98.1423	$KHSO_4$	136.169
$KC_6H_7O_2$ (山梨酸钾)	150.2169	KI	166.0028
$KC_{16}H_{17}N_2O_4S$ (青霉素钾)	372.480	KI_3	419.8117
$KC_{16}H_{17}N_2O_5S$ (青霉素 V 钾)	388.480	KIO_3	214.0010
$K_2C_4H_4O_6 \cdot \frac{1}{2}H_2O$ (酒石酸钾)	235.2752	KIO_4	230.0004
$K_3C_6H_5O_7$ (枸橼酸钾)	306.3946	$KMnO_4$	158.0339
$K_3C_6H_5O_7 \cdot H_2O$	324.4099	$KN(C_6H_5)_2(NO_2)_6$ (2,4,6,2',4',6',-六硝基 二苯氨钾)	477.2982
KCN	65.1157	KNO_2	85.1038
K_2CO_3	138.2055	KNO_3	101.0132
$K_2C_2O_4 \cdot H_2O$	184.2309	$KNaC_4H_4O_6 \cdot 4H_2O$	282.2202
KCl	74.551	K_2O	94.1960
$KClO_3$	122.550	$KOCN$	81.1151
$KClO_4$	138.549	KOH	56.1056
$K_3[Co(NO_2)_6]$	452.2611	K_3PO_4	212.2663
$K_2Co(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$	437.347	K_2PtCl_6	485.993
K_2CrO_4	194.1903	$KReO_4$	289.303
$K_2Cr_2O_7$	294.1846	K_2S	110.262
$KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	499.403	$K_2S \cdot 5H_2O$	200.338
KF	58.0967	$KSCN$	97.181
$K_3[Fe(CN)_6]$	329.244	K_2SO_3	158.260
$K_4[Fe(CN)_6]$	368.343	$K_2SO_3 \cdot 2H_2O$	194.290
$K_4[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$	422.388	K_2SO_4	174.259
$KFe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	503.252	$K_2S_2O_5$	222.324
KH_2AsO_4	180.0334	$K_2S_2O_7$	254.322
K_2HASO_4	218.1237	$K_2S_2O_8$	270.322
$KHC_4H_4O_6$ (酒石酸氢钾)	188.1772	$K(SbO)_4C_4H_4O_6 \cdot \frac{1}{2}H_2O$ (酒石酸锑钾)	333.936
$KH_2C_6H_5O_7$ (柠檬酸二氢酸钾)	230.2139	K_2SiF_6	220.2725
$KHC_8H_4O_4$ (邻苯二甲酸氢钾)	204.2212	K_2TiF_6	240.054
$KHCO_3$	100.1151	K_2WO_4	326.03
$KHC_2O_4 \cdot H_2O$	146.1405	La	138.9055
$KH_3(C_2O_4)_2 \cdot 2H_2O$	254.1907		

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
$\text{La}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	343.0605	MgCO_3	84.3109
$\text{LaCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	371.372	MgCl_2	95.211
LaF_3	195.9007	$\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	203.303
$\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	433.0119	$\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$	223.207
La_2O_3	325.8092	$\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	331.298
$\text{La}_2(\text{SO}_4)_3$	565.999	MgF_2	62.3018
Li	6.941	$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	146.3387
LiBr	86.845	$\text{MgNH}_4\text{AsO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	289.3543
LiCH ₃ O(甲醇锂)	37.975	$\text{MgNH}_4\text{PO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	245.4065
$\text{Li}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (柠檬酸锂)	281.984	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	148.3148
Li_2CO_3	73.891	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	256.4065
LiCl	42.394	MgO	40.3044
LiF	25.939	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	58.3197
LiH	7.949	$\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$	222.5533
LiI	133.846	MgSO_4	120.368
$\text{LiI} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	187.891	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	246.475
LiNO_3	68.946	MgSiO_3	100.3887
$\text{LiNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	122.992	Mg_2SiO_4	140.6931
Li_2O	29.881	Mn	54.938049
LiOH	23.948	$\text{Mn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	245.0872
Li_3PO_4	115.794	$\text{Mn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2$ (葡萄糖酸锰)	445.2327
Li_2SO_4	109.945	$\text{Mn}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (葡萄糖酸锰)	481.2633
$\text{Li}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	127.960	$[\text{Mn}(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_4](\text{SCN})_2$ (硫氰酸二吡啶络锰)	487.502
Lu	174.947	MnCO_3	114.9469
LuCl_3	281.326	MnCl_2	125.844
LuF_3	231.962	$\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	197.906
Lu_2O_3	397.932	$\text{MnNH}_4\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	185.9632
$\text{Lu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	782.244	$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$	178.9478
Mg	24.3050	$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	287.0395
$\text{Mg}_2\text{As}_2\text{O}_7$	310.4490	MnO	70.9374
MgBr_2	184.113	MnO_2	86.9368
$\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	292.205	MnO_4	118.9356
$\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (乙酸镁)	214.4542	Mn_2O_3	157.8743
$\text{Mg}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3)_2$ (水杨酸镁)	298.5306	Mn_3O_4	228.8117
$\text{Mg}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (水杨酸镁)	370.5917	$\text{Mn}(\text{OH})_2$	88.9527
$\text{Mg}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_2$ (8-羟基喹啉镁)	312.6051	$\text{Mn}_2\text{P}_2\text{O}_7$	283.8193
$\text{Mg}(\text{C}_9\text{H}_6\text{ON})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	348.6356	MnS	87.003

二、化学式及式量

续表

化学式	式量	化学式	式量
MnSO ₄	151.001	(NH ₄) ₂ Cr ₂ O ₇	252.0649
MnSO ₄ · H ₂ O	169.016	NH ₄ F	37.0369
MnSO ₄ · 4H ₂ O	223.062	NH ₄ Fe(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	482.192
MnSO ₄ · 5H ₂ O	241.077	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ · 6H ₂ O	392.139
MnSO ₄ · 7H ₂ O	277.108	NH ₄ HCO ₃	79.0553
Mo	95.94	(NH ₄) ₂ HC ₆ H ₅ O ₇ (柠檬酸氢二铵)	226.1846
MoO ₃	143.94	NH ₄ HF ₂	57.0432
MoO ₄	159.94	NH ₄ H ₂ PO ₄	115.0257
MoO ₂ (C ₉ H ₆ ON) ₂ (8-羟基喹啉钼)	416.24	(NH ₄) ₂ HPO ₄	132.0562
MoS ₂	160.07	NH ₄ HS	51.111
MoS ₃	192.14	NH ₄ HSO ₄	115.109
N	14.0067	(NH ₄) ₂ [Hg(SCN) ₄]	469.00
N ₂	28.0134	NH ₄ I	144.9429
NH	15.0146	(NH ₄) ₂ IrCl ₆	441.013
NH ₂	16.0226	(NH ₄) ₆ Mo ₇ O ₂₄ · 4H ₂ O	1235.86
NH ₃	17.0305	NH ₄ NO ₂	64.0440
NH ₄	18.0385	NH ₄ NO ₃	80.0434
N ₂ H ₄	32.0452	NH ₄ NaHPO ₄ · 4H ₂ O	209.0687
N ₂ H ₄ · HCl	68.506	NH ₄ OH	35.0458
N ₂ H ₄ · 2HCl	104.967	(NH ₄) ₃ PO ₄ · 12MoO ₃	1876.34
N ₂ H ₄ · H ₂ O	50.0604	(NH ₄) ₂ OsCl ₆	439.03
N ₂ H ₄ · H ₂ SO ₄	130.124	(NH ₄) ₂ PdCl ₆	355.22
NH ₂ OH · HCl	69.491	(NH ₄) ₂ PtCl ₆	443.873
NH ₂ OH	33.0299	(NH ₄) ₂ RhCl · 3/2H ₂ O	201.458
(NH ₂ OH) ₂ · H ₂ SO ₄	164.138	(NH ₄) ₂ RuCl ₅ · H ₂ O	332.427
NH ₂ SO ₃ H	97.094	(NH ₄) ₂ Ru(H ₂ O)Cl ₅	332.427
NH ₄ Al(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	453.329	(NH ₄) ₂ S	68.142
NH ₄ Br	97.942	NH ₄ SCN	76.121
NH ₄ C ₂ H ₃ O ₂	77.0825	(NH ₄) ₂ SO ₃	116.140
(NH ₄) ₂ CO ₃	96.0858	(NH ₄) ₂ SO ₄	132.140
(NH ₄) ₂ CO ₃ · H ₂ O	114.1011	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	228.202
(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ · H ₂ O	142.1112	(NH ₄) ₂ SiF ₆	178.1528
(NH ₄) ₄ Ce(NO ₃) ₆	548.299	(NH ₄) ₂ SnCl ₆	367.505
(NH ₄) ₄ Ce(SO ₄) ₄ · 2H ₂ O	632.551	NH ₄ VO ₃	116.9782
NH ₄ Cl	53.491	NO	30.0061
NH ₄ ClO ₄	117.489	NO ₂	46.0055
(NH ₄) ₂ CrO ₄	152.0706	NO ₃	62.0049

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
N_2O	44.0128	$Na_2C_{20}H_6I_4O_5$ (赤藓红)	879.8561
N_2O_3	76.0116	$Na_2C_{20}H_6I_4O_5 \cdot H_2O$ (赤藓红)	897.8713
N_2O_4	92.0110	NaC_2H_6NO (氨基乙醇钠)	83.0461
N_2O_5	108.0104	$NaC_5H_8NO_4 \cdot H_2O$ (谷氨酸钠)	187.1264
Na	22.989770	$NaC_6H_4NO_3$ (邻硝基苯酚钠)	161.0906
2Na	45.979540	$NaC_7H_6NO_3$ (对氨基水杨酸钠)	175.1172
3Na	68.969310	$NaC_7H_6NO_3 \cdot 2H_2O$ (对氨基水杨酸钠)	211.1478
4Na	91.959080	$NaC_7H_6NO_4$ (5-硝基邻甲氧基苯酚钠)	191.1166
Na_3AlF_6	209.941267	$NaC_{11}H_{17}N_2O_3$ (异戊巴比妥钠)	248.2540
$NaAlSi_3O_8$	262.2230	$NaC_{12}H_{11}N_2O_3$ (苯巴比妥钠)	254.2171
$NaAsO_2$	129.9102	$NaC_{12}H_{17}N_2O_3$ (司可巴比妥钠)	260.2648
$Na_3AsO_4 \cdot 12H_2O$	424.0719	$NaC_{15}H_{11}N_2O_2$ (苯妥英钠)	274.2498
$NaB(C_6H_5)_4$	342.216	$Na_2C_{30}H_{24}N_2O_{13}$ (钙黄绿素)	666.4967
$NaBH_4$	37.833	$NaC_{17}H_{20}N_4O_9P$ (核黄素磷酸钠)	478.3256
$NaBO_2 \cdot 4H_2O$	137.861	$NaC_{17}H_{20}N_4O_9P \cdot 2H_2O$ (核黄素磷酸钠)	514.3562
$NaBO_3 \cdot 4H_2O$	153.860	$Na_2C_{10}H_{11}N_4O_8P$ (肌苷酸二钠)	392.1696
$Na_2B_4O_7$	201.219	$Na_2C_{10}H_{12}N_5O_8P$ (鸟苷酸二钠)	407.1843
$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$	381.372	$NaC_6H_{12}NO_3S$ (环拉酸钠)	201.219
$NaBiO_3$	279.9684	$NaC_6H_{12}NO_3S$ (环己基氨基磺酸钠)	201.219
NaBr	102.894	$NaC_7H_4NO_3S$ (糖精钠)	205.166
$NaBr \cdot 2H_2O$	138.924	$NaC_7H_4NO_3S \cdot 2H_2O$ (糖精钠)	241.197
$NaBrO_3$	150.892	$NaC_8H_9N_2O_3S$ (磺胺醋酰钠)	236.223
$NaC_{16}H_{11}AsN_2O_{10}S_2$ (钍试剂)	553.307	$NaC_8H_9N_2O_3S \cdot H_2O$ (磺胺醋酰钠)	254.239
$Na_2C_{16}H_{11}AsN_2O_{11}S_2$ (偶氮胂 I)	592.296	$NaC_8H_{10}NO_5S$ (舒巴坦钠)	255.223
$Na_2C_{22}H_{16}As_2N_4O_{14}S_2$ (偶氮胂 II)	820.334	$NaC_{10}H_9N_4O_2S$ (磺胺嘧啶钠)	272.259
$NaC_{21}H_{14}Br_4O_5S$ (酪蛋白)	721.004	$NaC_{11}H_{17}N_2O_2S$ (硫喷妥钠)	264.320
$Na_2C_{20}H_8Br_4O_{10}S_2$ (磺溴酞钠)	837.997	$NaC_{12}H_{10}NO_3S$ (二苯胺磺酸钠)	271.267
$NaC_{12}H_6Cl_2NO_2$ (2,6-二氯靛酚钠)	290.077	$NaC_{13}H_{16}N_3O_4S$	333.339
$NaC_{14}H_{10}Cl_2NO_2$ (双氯芬酸钠)	318.130	$NaC_{13}H_{16}N_3O_4S \cdot H_2O$ (安乃近)	351.354
$NaC_7H_7ClNO_2S \cdot 3H_2O$ (氯胺 T)	281.690	$NaC_{14}H_7O_7S \cdot H_2O$ (茜素红)	360.271
$NaC_{19}H_{17}ClN_3O_5S$ (氯唑西林钠)	457.863	$NaC_{14}H_{13}N_8O_4S_3$ (头孢唑林钠)	476.489
$NaC_8H_6ClO_3$ (4-氯苯氧乙酸钠)	208.754	$NaC_{14}H_{14}N_3O_3S$ (甲基橙)	327.334
$NaC_{13}H_{11}Cl_2O_4$ (依他尼酸钠)	325.120	$NaC_{16}H_{15}N_2O_6S_2$ (头孢噻吩钠)	418.420
$Na_3C_{23}H_{13}Cl_2O_9S$ (铬天青 S)	605.284	$NaC_{16}H_{15}N_4O_8S$ (头孢呋辛钠)	446.367
$Na_2C_{22}H_{28}FO_8P$ (倍他米松磷酸钠)	516.4046	$NaC_{16}H_{16}N_5O_7S_2$ (头孢噻肟钠)	477.447
$Na_2C_{22}H_{28}FO_8P$ (地塞米松磷酸钠)	516.4046	$NaC_{16}H_{17}N_2O_4S$ (青霉素钠)	356.372
$NaC_{11}H_8I_3N_2O_4$ (泛影酸钠)	635.8954	$NaC_{16}H_{18}N_3O_4S$ (氨苄西林钠)	371.387

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
NaC ₁₆ H ₁₈ N ₃ O ₅ S(阿莫西林钠)	387.386	NaC ₇ H ₅ O ₂ (苯甲酸钠)	144.1032
NaC ₁₉ H ₁₈ N ₃ O ₅ S(苯唑西林钠)	423.418	NaC ₈ H ₁₅ O ₂ (丙戊酸钠)	166.1933
NaC ₁₉ H ₁₈ N ₃ O ₅ S·H ₂ O(苯唑西林钠)	441.433	NaC ₁₄ H ₁₃ O ₃ (萘普生钠)	252.2410
NaC ₁₉ H ₂₇ O ₅ S·2H ₂ O(硫酸普拉萘酮钠)	426.500	NaC ₁₉ H ₁₅ O ₄ (华法林钠)	330.3098
NaC ₂₀ H ₁₂ N ₃ O ₇ S(铬黑 T)	461.380	NaC ₃₄ H ₅₃ O ₈ (拉沙里菌素钠)	612.7696
NaC ₂₃ H ₂₈ N ₅ O ₇ S(哌拉西林钠)	539.537	Na ₂ C ₄ H ₄ O ₆ ·2H ₂ O(酒石酸钠)	230.0811
NaC ₂₅ H ₂₈ N ₉ O ₈ S ₂ (头孢哌酮钠)	667.649	Na ₂ C ₈ H ₄ O ₄ (邻苯二甲酸钠)	210.0945
Na ₂ C ₅ H ₁₁ NO ₆ S ₄ (杀虫双)	355.383	Na ₂ C ₂₀ H ₁₀ O ₅ (荧光素钠)	376.2699
Na ₂ C ₁₀ H ₅ NO ₈ S ₂ (亚硝基 R 盐)	377.258	Na ₂ C ₂₃ H ₁₄ O ₁₁ (色甘酸钠)	512.330
Na ₂ C ₁₆ H ₈ N ₂ O ₆ S ₂ (靛蓝胭脂红、靛蓝二磺酸钠)	466.353	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ (柠檬酸钠)	258.0690
Na ₂ C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₇ S ₂ (日落黄)	452.369	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ ·5 $\frac{1}{2}$ H ₂ O(柠檬酸钠)	357.1530
Na ₂ C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₈ S ₂ (变色酸 2R)	468.369	Na ₂ C ₃ H ₅ O ₄ P(磷霉素钠)	182.0227
Na ₂ C ₁₆ H ₁₆ N ₂ O ₇ S ₂ (磺苄西林钠)	458.417	NaC ₁₀ H ₇ O ₄ S(6-羟基-2-萘磺酸钠)	246.215
Na ₂ C ₁₈ H ₁₄ N ₂ O ₈ S ₂ (诱惑红)	496.422	NaC ₁₁ H ₉ O ₅ S(亚硫酸氢钠甲萘醌)	276.241
Na ₂ C ₁₈ H ₁₆ N ₆ O ₇ S ₂ (头孢曲松钠)	598.544	NaC ₁₁ H ₉ O ₅ S·3H ₂ O(亚硫酸氢钠甲萘醌)	330.287
Na ₂ C ₁₈ H ₁₆ N ₆ O ₇ S ₃ ·3.5H ₂ O(头孢曲松钠)	661.597	NaC ₁₄ H ₇ O ₇ S·H ₂ O(茜素红 S)	360.271
Na ₂ C ₂₇ H ₃₄ N ₂ O ₉ S ₃ (亮蓝)	672.741	NaC ₁₈ H ₂₉ O ₃ S(十二烷基苯磺酸钠)	348.476
Na ₂ C ₃₂ H ₂₂ N ₆ O ₆ S ₂ (刚果红)	696.663	NaC ₁₉ H ₂₇ O ₅ S·2H ₂ O(硫酸普拉萘酮钠)	426.500
Na ₃ C ₁₆ H ₉ N ₂ O ₁₂ S ₃ (酸性铬蓝 K)	586.413	Na ₂ C ₄ H ₄ O ₄ S ₂ (二巯丁二钠)	226.182
Na ₃ C ₁₆ H ₉ N ₄ O ₉ S ₂ (柠檬黄)	534.363	Na ₂ C ₄ H ₄ O ₄ S ₂ ·3H ₂ O(二巯丁二钠)	280.228
Na ₃ C ₁₈ H ₁₂ N ₃ O ₁₁ S ₃ (新红)	611.466	Na ₂ C ₆ H ₄ O ₈ S ₂ (钛铁试剂)	314.201
Na ₃ C ₂₀ H ₁₁ N ₂ O ₁₀ S ₃ (苋菜红)	604.473	NaCN	49.0772
Na ₃ C ₂₀ H ₁₁ N ₂ O ₁₀ S ₃ ·1.5H ₂ O(胭脂红)	631.496	NaCNS	81.172
Na ₆ C ₃₀ H ₁₅ N ₆ O ₂₁ S ₆ (钙色素)	1125.796	Na ₂ CO ₃	105.9884
NaC ₅ H ₁₀ NS ₂ (铜试剂)	171.259	Na ₂ CO ₃ ·10H ₂ O	286.1412
NaC ₅ H ₁₀ NS ₂ ·2H ₂ O(二乙基二硫代氨基甲酸钠)	207.290	Na ₂ C ₂ O ₄	133.9985
		NaCl	58.443
NaC ₅ H ₁₀ NS ₂ ·3H ₂ O(二乙基二硫代氨基甲酸钠)	225.305	NaClO	74.442
		NaClO ₃	106.441
NaCH ₃ O(甲醇钠)	54.0237	NaClO ₄	122.440
NaC ₂ H ₅ O(乙醇钠)	68.0524	Na ₃ Co(NO ₂) ₆	403.9355
NaC ₂ H ₃ O ₂	82.0338	Na ₂ CrO ₄	161.9732
NaC ₂ H ₃ O ₂ ·3H ₂ O	136.0796	Na ₂ CrO ₄ ·4H ₂ O	234.0344
NaC ₃ H ₅ O ₂ (丙酸钠)	96.0604	Na ₂ Cr ₂ O ₇	261.9675
NaC ₃ H ₅ O ₃ (乳酸钠)	112.0598	Na ₂ Cr ₂ O ₇ ·2H ₂ O	297.9981
NaC ₄ H ₇ O ₃ (羟丁酸钠)	126.0864	NaF	41.988173
NaC ₆ H ₇ O ₆ (维生素 C 钠)	198.1060	Na ₄ Fe(CN) ₆ ·10H ₂ O	484.061

IV 附录

续表

化学式	式量	化学式	式量
Na ₂ [Fe(CN) ₅ NO]·2H ₂ O(亚硝基五氰络铁酸钠、硝普钠)	297.948	NaNO ₃	84.9947
		Na ₂ O	61.9789
Na ₂ HAsO ₃	169.9073	Na ₂ O ₂	77.9783
Na ₂ HAsO ₄	185.9067	NaOH	39.9971
Na ₂ HAsO ₄ ·7H ₂ O	312.0136	NaPO ₃	101.9617
Na ₂ HAsO ₄ ·12H ₂ O	402.0900	Na ₃ PO ₄	163.9407
NaHC ₄ H ₄ O ₆ (酒石酸氢钠)	172.0687	Na ₃ PO ₄ ·12H ₂ O	380.1240
Na ₂ HC ₆ H ₅ O ₇ (柠檬酸氢二钠)	236.0872	Na ₄ P ₂ O ₇	265.9024
NaHC ₈ H ₄ O ₄ (邻苯二酸氢钠)	188.1127	Na ₄ P ₂ O ₇ ·10H ₂ O	446.0552
Na ₂ H ₂ C ₁₀ H ₁₂ O ₈ N ₂ (EDTA二钠)	336.2063	Na ₂ S	78.045
Na ₂ H ₂ C ₁₀ H ₁₂ O ₈ N ₂ ·2H ₂ O(EDTA二钠二水化合物)	372.2369	Na ₂ S·9H ₂ O	240.182
		NaSCN	81.072
NaHCO ₃	84.0066	Na ₂ SO ₃	126.043
NaHC ₂ O ₄	112.0167	Na ₂ SO ₃ ·7H ₂ O	252.150
NaHC ₂ O ₄ ·H ₂ O	130.0320	Na ₂ SO ₄	142.042
NaH ₂ PO ₂	87.9782	Na ₂ SO ₄ ·10H ₂ O	322.195
NaH ₂ PO ₂ ·H ₂ O	105.9935	Na ₂ S ₂ O ₃	158.108
NaH ₂ PO ₄	119.9770	Na ₂ S ₂ O ₃ ·5H ₂ O	248.184
NaH ₂ PO ₄ ·2H ₂ O	156.0076	Na ₂ S ₂ O ₄	174.107
Na ₂ HPO ₄	141.9588	Na ₂ S ₂ O ₄ ·2H ₂ O	210.138
Na ₂ HPO ₄ ·2H ₂ O	177.9894	Na ₂ S ₂ O ₅	190.107
Na ₂ HPO ₄ ·12H ₂ O	358.1422	Na ₂ S ₂ O ₆	238.105
NaHS	56.063	Na ₃ SbS ₄ ·9H ₂ O	481.127
NaHSO ₃	104.061	Na ₂ SeO ₃	172.94
NaHSO ₄	120.060	Na ₂ SiF ₆	188.0555
NaI	149.89424	Na ₂ SiO ₃	122.0632
NaIO ₃	197.8924	Na ₂ SiO ₃ ·9H ₂ O	284.2008
NaIO ₄	213.8918	Na ₂ SnO ₃ ·3H ₂ O	266.734
NaKC ₄ H ₄ O ₆ ·4H ₂ O(酒石酸钠钾)	282.2202	Na ₂ U ₂ O ₇	634.0332
NaMg(UO ₂) ₃ (C ₂ H ₃ O ₂) ₉ ·6H ₂ O	1496.8658	Na ₂ U ₂ O ₇ ·6H ₂ O	742.1248
Na ₂ MoO ₄	205.92	NaVO ₃ ·4H ₂ O	193.9906
Na ₂ MoO ₄ ·2H ₂ O	241.95	Na ₂ WO ₄	293.82
NaN ₃	65.0099	Na ₂ WO ₄ ·2H ₂ O	329.85
NaNH ₂	39.0124	NaZn(UO ₂) ₃ (C ₂ H ₃ O ₂) ₉ ·6H ₂ O	1537.95
NaNH ₄ HPO ₄	137.0075	NaO ₄ SC ₁₂ H ₂₅ (十二烷基硫酸钠)	288.379
NaNH ₄ HPO ₄ ·4H ₂ O	209.0687	NaO ₄ SC ₁₈ H ₃₇ (十八烷基硫酸钠)	372.539
NaNO ₂	68.9953	Nb	92.90638

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
NbCl ₅	270.171	Os	190.23
NbF ₅	187.89840	OsCl ₄	332.04
Nb(HC ₂ O ₄) ₅	538.0411	OsO ₂	222.23
Nb ₂ O ₅	265.8098	OsO ₄	254.23
NbOCl ₃	215.265	P	30.973761
Nd	144.24	PBr ₃	270.686
NdCl ₃	250.60	PCl ₃	137.333
NdCl ₃ · 6H ₂ O	358.69	PCl ₅	208.239
NdF ₃	201.24	PH ₃	33.99758
Nd(NO ₃) ₃ · 6H ₂ O	438.35	PO ₂	62.9726
Nd ₂ O ₃	336.48	PO ₃	78.9720
Nd ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	720.79	PO ₄	94.9714
Ni	58.6934	P ₂ O ₃	109.9457
Ni(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 4H ₂ O	248.8426	P ₂ O ₅	141.9445
Ni(C ₄ H ₇ O ₂ N ₂) ₂ (丁二酮脲镍)	288.9146	P ₂ O ₇	173.9433
Ni(C ₅ H ₅ N) ₄ (SCN) ₂ (硫氰酸四吡啶络镍)	491.258	POCl ₃	153.332
Ni(C ₉ H ₆ ON) ₂ (邻氨基苯甲酸镍)	346.9935	P ₂ O ₅ · 24MoO ₃	3596.46
Ni(C ₉ H ₆ ON) ₂ · 2H ₂ O	383.0240	Pb	207.2
NiCO ₃	118.7023	PbBr ₂	367.0
Ni(CO) ₄	170.7338	Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	325.3
NiCl ₂	129.599	Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 3H ₂ O	379.3
NiCl ₂ · 6H ₂ O	237.691	Pb(C ₂ H ₅) ₄	323.4
Ni(NO ₃) ₂	182.7032	Pb(C ₇ H ₄ NS ₂) · OH(氢氧化巯基苯并噻唑铅)	390.5
Ni(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	290.7949	Pb(C ₇ H ₆ O ₂ N) ₂ (邻氨基苯甲酸铅)	479.5
Ni(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ · 6H ₂ O	394.987	Pb(C ₁₀ H ₇ O ₅ N ₄) ₂ · ½H ₂ O(苦铜酸铅)	760.6
NiO	74.6928	Pb(C ₁₂ H ₁₀ ONS) ₂ (硫乙酰替萘胺铅)	639.8
Ni ₂ O ₃	165.3850	PbCO ₃	267.2
Ni ₂ P ₂ O ₇	291.3301	PbCl ₂	278.1
NiS	90.758	PbCl ₄	349.0
NiSO ₄	154.756	PbClF	261.7
NiSO ₄ · 6H ₂ O	262.848	PbCrO ₄	423.2
NiSO ₄ · 7H ₂ O	280.863	PbF ₂	245.2
O	15.9994	PbI ₂	461.0
OCH ₃	31.0339	PbMoO ₄	367.1
OC ₂ H ₅	45.0605	Pb(NO ₃) ₂	331.2
OCN	42.0168	PbO	223.2
OH	17.0073	PbO ₂	239.2

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
Pb ₃ O ₄	685.6	Rb ₂ CO ₃	230.9445
Pb(OH) ₂	241.2	RbCl	120.921
PbS	239.3	RbClO ₄	184.918
PbSO ₃	287.3	RbI	212.3722
PbSO ₄	303.3	RbNO ₃	147.4727
PbWO ₄	455.0	Rb ₂ O	186.9350
Pd	106.42	Rb ₂ PtCl ₆	578.732
Pd(C ₄ H ₇ O ₂ N ₂) ₂ (丁二酮肟钯)	336.64	Rb ₂ SO ₄	266.998
Pd(C ₇ H ₅ O ₂ N) ₂ (水杨醛肟或邻氨基苯甲酸钯)	378.68	Re	186.207
Pd(C ₉ H ₆ ON) ₂ (8-羟基喹啉钯)	394.72	ReCl ₃	292.566
Pd(CN) ₂	158.45	ReCl ₅	363.472
PdCl ₂	177.33	ReO ₂	218.206
PdCl ₂ · 2H ₂ O	213.36	ReO ₃	234.205
PdCl ₄	248.23	ReO ₄	250.205
PdCl ₆	319.14	Re ₂ O ₇	484.410
PdI ₂	360.23	Rh	102.90550
Pd(NO ₃) ₂	230.43	RhCl ₃	209.2645
PdO	122.42	RhO ₂	134.9043
PdS	138.48	Rh ₂ O ₃	253.8092
PdSO ₄	202.48	Ru	101.07
PdSO ₄ · 2H ₂ O	238.51	RuO ₄	165.07
Pr	140.90765	S	32.065
PrCl ₃	247.267	SCN	58.082
PrCl ₃ · 7H ₂ O	373.374	SH	33.073
PrI ₃	521.62106	SO ₂	64.064
Pr ₂ O ₃	329.8135	SO ₃	80.063
PrO ₂	172.9064	SO ₃ H	81.071
Pr ₆ O ₁₁	1021.4393	SO ₃ Na	103.053
Pr ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	714.125	SO ₄	96.063
Pt	195.078	S ₂ O ₃	112.128
PtC ₆ H ₁₂ N ₂ O ₄ (卡铂)	371.248	S ₂ O ₄	128.128
PtCl ₄	336.890	S ₂ O ₇	176.126
PtCl ₆	407.796	S ₂ O ₈	192.125
PtCl ₂ (NH ₃) ₂ (顺铂)	300.045	S ₄ O ₆	224.256
PtS	227.143	Sb	121.760
Rb	85.4678	SbC ₆ H ₅ O ₄ (焦培酸铋)	262.862
RbAl(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	520.758	Sb(C ₉ H ₆ ON) ₃ (8-羟基喹啉铋)	554.210

二、化学式及式量

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
$\text{Sb}(\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{ONS})_3$ (硫乙酰胺替萘胺锑)	770.597	$\text{Sm}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	733.03
SbCl_3	228.119	Sn	118.710
SbCl_5	299.025	$\text{SnC}_{20}\text{H}_{35}\text{N}_3$ (三唑锡)	436.222
SbI_3	502.473	$\text{Sn}_2\text{C}_{60}\text{H}_{78}\text{O}$ (苯丁锡)	933.971
SbOCl	173.212	SnCl_2	189.616
Sb_2O_3	291.518	$\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	225.647
Sb_2O_5	323.517	SnCl_4	260.522
SbS_4	250.020	SnO	134.709
Sb_2S_3	339.715	SnO_2	150.709
Sb_2S_5	403.845	SnS	150.775
Sc	44.955910	SnS_2	182.840
ScCl_3	151.315	SnS_3	214.905
$\text{Sc}(\text{OH})_3$	95.9779	Sr	87.62
$\text{Sc}(\text{NO}_3)_3$	230.9706	$\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	214.72
$\text{Sc}(\text{NO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	303.0317	SrC_2O_4	175.64
Sc_2O_3	137.9100	$\text{SrC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	193.65
Se	78.96	SrCO_3	147.63
SeO_2	110.96	SrCl_2	158.53
SeO_3	126.96	$\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	266.62
SeO_4	142.96	SrCrO_4	203.61
Si	28.0855	$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	211.63
SiC	40.0962	$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	283.69
SiCl_4	169.898	SrO	103.62
SiF_4	104.0791	$\text{Sr}(\text{OH})_2$	121.63
SiF_6	142.0759	$\text{Sr}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	265.76
SiH_4	32.1173	SrSO_3	167.68
SiO_2	60.0843	SrSO_4	183.68
SiO_3	76.0837	SrS_2O_3	199.75
SiO_4	92.0831	Ta	180.9479
Si_2O_7	168.1668	TaCl_5	358.213
Si_3O_8	212.2517	TaF_5	275.9399
Sm	150.36	Ta_2O_5	441.8928
SmCl_2	221.27	Tb	158.92534
SmCl_3	256.72	$\text{TbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	373.376
$\text{SmCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	364.81	TbF_3	215.92055
$\text{Sm}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	444.47	$\text{Tb}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	453.0317
Sm_2O_3	348.72	Tb_2O_3	365.8489

IV 附录

续表

化 学 式	式 量	化 学 式	式 量
Tb ₄ O ₇	747. 6972	Tl ₂ S	440. 832
Tb ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	750. 161	Tl ₂ SO ₄	504. 829
Te	127. 60	Tm	168. 93421
TeO ₂	159. 60	TmBr ₃	408. 646
TeO ₃	175. 60	TmCl ₃ · 7H ₂ O	401. 400
TeO ₄	191. 60	TmF ₃	225. 92942
Th	232. 0381	TmI ₃	549. 6474
Th(C ₉ H ₆ ON) ₄ (8-羟基喹啉钍)	808. 6383	Tm ₂ (C ₂ O ₄) ₃ · 6H ₂ O	710. 0171
Th(C ₉ H ₆ ON) ₄ · (C ₉ H ₇ ON)	953. 7962	Tm ₂ O ₃	385. 8666
Th(C ₁₀ H ₇ O ₅ N ₄) ₄ · H ₂ O	1302. 7989	U	238. 02891
Th(C ₂ O ₄) ₂ · 6H ₂ O	516. 1678	UCl ₄	379. 841
ThCl ₄	373. 850	UF ₄	314. 02252
Th(NO ₃) ₃	480. 0577	UF ₆	352. 01933
Th(NO ₃) ₄ · 4H ₂ O	552. 1188	UO ₂	270. 0277
Th(NO ₃) ₄ · 12H ₂ O	696. 2411	UO ₃	286. 0271
ThO ₂	264. 0369	UO ₄	302. 0265
Th(SO ₄) ₂	424. 163	U ₃ O ₈	842. 0819
Th(SO ₄) ₂ · 9H ₂ O	586. 308	UO ₂ (C ₂ H ₃ O ₂) ₂	388. 1158
Ti	47. 867	UO ₂ (C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 2H ₂ O	424. 1463
TiCl ₃	154. 226	UO ₂ (C ₉ H ₆ ON) ₂ · (C ₉ H ₇ ON)(8-羟基喹啉氧铀)	703. 4858
TiCl ₄	189. 679	UO ₂ (NO ₃) ₂	394. 0375
TiO(C ₉ H ₆ ON) ₂ (8-羟基喹啉氧钛)	352. 166	UO ₂ (NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	502. 1292
TiO ₂	79. 866	(UO ₂) ₃ NaMg · (C ₂ H ₃ O ₂) ₉ · 6H ₂ O	1496. 8658
(TiO) ₂ P ₂ O ₇	301. 676	(UO ₂) ₃ NaZn · (C ₂ H ₃ O ₂) ₉ · 6H ₂ O	1537. 95
TiOSO ₄	159. 929	(UO ₂) ₂ P ₂ O ₇	713. 9987
Tl	204. 3833	UO ₂ SO ₄	366. 090
TlBr	284. 287	UO ₂ SO ₄ · 3H ₂ O	420. 136
TlC ₇ H ₄ NS ₂ (巯基苯并噻唑硫醇铊)	370. 627	V	50. 9415
TlC ₁₂ H ₁₀ ONS(巯乙酰替萘胺铊)	420. 662	VCl ₄	192. 754
TlCl	239. 836	VO	66. 9409
Tl ₂ CrO ₄	524. 7603	VOCl ₂	137. 847
TlI	331. 2877	VO ₂	82. 9403
TlNO ₃	266. 3882	VO ₃	98. 9397
Tl ₂ O	424. 7760	VO ₄	114. 9391
Tl ₂ O ₃	456. 7648	V ₂ O ₃	149. 8812
TlOH	221. 3906	V ₂ O ₃ (C ₉ H ₆ ON) ₄ (8-羟基喹啉氧钒)	726. 4814
Tl ₂ PtCl ₆	816. 563	V ₂ O ₅	181. 8800

二、化学式及式量

续表

化学式	式量	化学式	式量
W	183.84	Zn(C ₉ H ₆ ON) ₂ (8-羟基喹啉锌)	353.69
WC	195.85	Zn(C ₁₀ H ₆ O ₂ N) ₂ · H ₂ O (喹啉酸锌)	427.73
WCl ₅	361.10	Zn(C ₆ H ₁₁ O ₇) ₂ (葡萄糖酸锌)	455.68
WO ₂ (C ₉ H ₆ ON) ₂ (8-羟基喹啉氧钨)	504.14	Zn(C ₁₁ H ₁₉ O ₂) ₂ (十一烯酸锌)	431.92
WO ₃	231.84	Zn(CN) ₂	117.42
WO ₄	247.84	ZnCO ₃	125.40
Y	88.90585	ZnCl ₂	136.30
YCl ₃	195.265	Zn[Hg(SCN) ₄]	498.31
YCl ₃ · 6H ₂ O	303.357	ZnNH ₄ PO ₄	178.40
YF ₃	145.9011	Zn(NO ₃) ₂	189.40
Y(NO ₃) ₃ · 6H ₂ O	383.0122	Zn(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	297.49
Y ₂ O ₃	225.8099	ZnO	81.39
Y ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	610.122	Zn(OH) ₂	99.40
Yb	173.04	Zn ₃ (PO ₄) ₂ · 4H ₂ O	458.17
YbCl ₂	243.95	Zn ₂ P ₂ O ₇	304.72
YbCl ₃	279.40	ZnS	97.46
YbCl ₃ · 6H ₂ O	387.49	ZnSO ₄	161.45
YbF ₂	211.04	ZnSO ₄ · 7H ₂ O	287.56
YbF ₃	230.04	Zr	91.224
Yb ₂ O ₃	394.08	Zr(C ₉ H ₆ ON) ₄ (8-羟基喹啉锆)	667.824
Yb ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	778.39	ZrCl ₄	233.036
Zn	65.39	Zr(NO ₃) ₄	339.244
Zn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	183.48	Zr(NO ₃) ₄ · 5H ₂ O	429.320
Zn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 2H ₂ O	219.51	ZrO ₂	123.223
Zn(C ₅ H ₅ N) ₂ (SCN) ₂ (硫氢化二吡啶络锌)	339.75	ZrOCl ₂ · 8H ₂ O	322.252
ZnC ₂₀ H ₁₈ N ₈ O ₄ S ₂ · 2H ₂ O (磺胺嘧啶锌)	599.96	ZrP ₂ O ₇	265.167
ZnC ₂₀ H ₁₈ N ₈ O ₄ S ₂ (磺胺嘧啶锌)	563.93	Zr(SO ₄) ₂	283.349
ZnC ₄ H ₆ N ₂ S ₄ (代森锌)	275.75	Zr(SO ₄) ₂ · 4H ₂ O	355.410
Zn(C ₇ H ₆ O ₂ N) ₂ (邻氨基苯甲酸锌)	337.65	ZrSiO ₄	183.307

注：根据2001年国际相对原子质量计算。

三、常用酸、碱试剂的密度和浓度

表 4-3 常用酸、碱试剂的密度与浓度

试剂名称	化学式	相对密度	质量分数/%	物质的量浓度 ^① /(mol/L)
浓硫酸	H ₂ SO ₄	1.84	96	18
浓盐酸	HCl	1.19	37	12
浓硝酸	HNO ₃	1.42	70	16
浓磷酸	H ₃ PO ₄	1.69	85	15
冰醋酸	HC ₂ H ₃ O ₂	1.05	99	17
高氯酸	HClO ₄	1.67	70	12
浓氢氟酸	HF	1.14	40	20
氢溴酸	HBr	1.38	40	7
浓氢氧化钠	NaOH	1.43	40	14
浓氨水	NH ₃	0.90	28	15

① 物质的量浓度均以化学式为基础单元计算。

四、化学试剂的一般性质

表 4-4 常用酸、碱试剂的一般性质

名称	化学式	沸点/℃	密度 ^① /(g/mL)	浓度 ^①		一般性质
				质量分数 /%	c _B /(mol/L)	
盐酸	HCl	110	1.18~1.19	36~38	约 12	无色液体,发烟。与水互溶。强酸,常用的溶剂。大多数金属氯化物易溶于水。Cl ⁻ 具有弱还原性及一定的络合能力
硝酸	HNO ₃	122	1.39~1.40	约 68	约 15	无色液体,与水互溶。受热、光照时易分解,放出 NO ₂ ,变成橘红色。强酸,具有氧化性,溶解能力强,速度快。所有硝酸盐都易溶于水
硫酸	H ₂ SO ₄	338	1.83~1.84	95~98	约 18	无色透明油状液体,与水互溶,并放出大量的热,故只能将酸慢慢地加入水中,否则会因爆沸溅出伤人。强酸。浓酸具有强氧化性,强脱水能力,能使有机物脱水炭化。除碱土金属及铅的硫酸盐难溶于水外,其他硫酸盐一般都溶于水
磷酸	H ₃ PO ₄	213	1.69	约 85	约 15	无色浆状液体,极易溶于水中。强酸,低温时腐蚀性弱,(200~300)℃时腐蚀性很强。强络合剂,很多难溶矿物均可被其分解。高温时脱水形成焦磷酸和聚磷酸
高氯酸	HClO ₄	203	1.68	70~72	12	无色液体,易溶于水,水溶液很稳定。强酸。热溶时是强氧化剂和脱水剂。除钾、铷、铯外,一般金属的高氯酸盐都易溶于水。与有机物作用易爆炸

四、化学试剂的一般性质

续表

名称	化学式	沸点/℃	密度 ^① (g/mL)	浓度 ^①		一般性质
				质量分数 /%	c_B /(mol/L)	
氢氟酸	HF	120 (35.35%时)	1.13	40	22.5	无色液体,易溶于水。弱酸,能腐蚀玻璃、瓷器。触及皮肤时能造成严重灼伤,并引起溃烂。对3价、4价金属离子有很强的络合能力。与其他酸(如H ₂ SO ₄ 、HNO ₃ 、HClO ₄)混合使用时,可分解硅酸盐,必须用铂或塑料器皿在通风橱中进行
乙酸	CH ₃ COOH	—	1.05	99 (冰醋酸) 36.2	17.4 (冰醋酸) 6.2	无色液体,有强烈的刺激性酸味。与水互溶,是常用的弱酸。当浓度达99%以上时(密度为1.050g/mL)凝固点为14.8℃,称为冰醋酸,对皮肤有腐蚀作用
氨水	NH ₃ ·H ₂ O	—	0.91~0.90	25~28 (NH ₃)	约15	无色液体,有刺激臭味。易挥发,加热至沸时,NH ₃ 可全部溢出。空气中NH ₃ 达到0.5%时,可使人中毒。室温较高时欲打开瓶塞,需用湿毛巾盖着,以免喷出伤人。常用弱碱
氢氧化钠	NaOH	—	1.53	商品溶液 50.5	19.3	白色固体,呈粒、块、棒状。易溶于水,并放出大量热。强碱,有强腐蚀性,对玻璃也有一定的腐蚀性,故宜储存于带胶塞的瓶中。易溶于甲醇、乙醇
氢氧化钾	KOH	—	1.535	商品溶液 52.05	14.2	一定的腐蚀性,故宜储存于带胶塞的瓶中。易溶于甲醇、乙醇

① 表中的“密度”、“浓度”是对市售商品试剂而言。

表 4-5 常用盐类和其他试剂的一般性质

名称 化学式	溶解度/(g/100g)			一般性质	
	水 (20℃)	水 (100℃)	有机溶剂 (18~25)℃		
硝酸银	AgNO ₃	222.5	770	甲醇 3.6 乙醇 2.1 吡啶 3.6	无色晶体,易溶于水,水溶液呈中性。见光、受热易分解,析出黑色Ag。应储于棕色瓶中
三氧化二砷	As ₂ O ₃	1.8	8.2	—	白色固体,剧毒!又名砷华、砒霜、白砒。能溶于NaOH溶液形成亚砷酸钠。常用做基准物质,可作为测定锰的标准溶液
氯化钡	BaCl ₂	42.5	68.3	甘油 9.8	无色晶体,有毒!重量法测定SO ₄ ²⁻ 的沉淀剂
溴	Br ₂	3.13 (30℃)	—	—	暗红色液体,强刺激性,能使皮肤发炎。难溶于水,常用水封保存。能溶于盐酸及有机溶剂。易挥发,沸点为58℃。需戴手套在通风橱中操作
无水氯化钙	CaCl ₂	74.5	158	乙醇 25.8 甲醇 29.2 异戊醇 7.0	白色固体,有强烈的吸水性。常用做干燥剂。吸水后生成CaCl ₂ ·2H ₂ O,可加热再生使用
硫酸铜	CuSO ₄ ·5H ₂ O	32.1	120	—	蓝色晶体,又名蓝矾、胆矾。加热至100℃时开始脱水,250℃时失去全部结晶水。无水硫酸铜呈白色,有强烈的吸水性,可做干燥剂
硫酸亚铁	FeSO ₄ ·7H ₂ O	48.1	80.0 (80℃)	—	青绿色晶体,又称绿矾。还原剂,易被空气氧化变成硫酸铁,应密闭保存

续表

名称 化学式		溶解度/(g/100g)			一般性质
		水 (20℃)	水 (100℃)	有机溶剂 (18~25)℃	
硫酸铁	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	282.8 (0℃)	水解	—	无色或亮黄色晶体,易潮解。高于600℃时分解。溶于冷水,配制溶液时应先在水中加入适量 H_2SO_4 ,以防 Fe^{3+} 水解
过氧化氢	H_2O_2	∞	—	—	无色液体,又名双氧水。通常含量为30%,加热分解为 H_2O 和初生态氧 $[\text{O}]$,有很强的氧化性,常作为氧化剂。但在酸性条件下,遇到更强的氧化剂时,它又呈还原剂。应避免与皮肤接触,远离易燃品,于暗、冷处保存
酒石酸	$\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$	139	343	乙醇 25.6	无色晶体,是 Al^{3+} 、 Fe^{3+} 、 Sn^{4+} 、 W^{6+} 等高价金属离子的掩蔽剂
草酸	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	14	168	乙醇 33.6 乙醚 1.37	无色晶体,空气中易风化失去结晶水;100℃时完全脱水。是二元酸,既可作为酸,又可作还原剂,可用来配制标准溶液
柠檬酸	$\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$	145	—	乙醇 126.8 乙醚 2.47	无色晶体,易风化失去结晶水。是 Al^{3+} 、 Fe^{3+} 、 Sn^{4+} 、 Mo^{6+} 等金属离子的掩蔽剂
汞	Hg	不溶	—	—	亮白微呈灰色的液态金属,又称水银。熔点-39℃,沸点357℃。蒸气有毒!密度大(13.55g/mL),室温时化学性质稳定。不溶于 H_2O 、稀 H_2SO_4 。与 HNO_3 、热浓 H_2SO_4 、王水反应。应水封保存
氯化汞	HgCl_2	6.6	58.3	乙醇 74.1 丙酮 141 吡啶 25.2	又名升汞,剧毒!测定铁时用来氧化过量的氯化亚锡
碘	I_2	0.028	0.45	乙醇 26 二硫化碳 16 氯仿 2.7	紫黑色片状晶体,难溶于水,但可溶于KI溶液。易升华,形成紫色蒸汽。应密闭、暗中保存。是弱氧化剂
氰化钾	KCN	71.6 (25℃)	81 (50℃)	甲醇 4.91 乙醇 0.88 甘油 32	白色晶体,剧毒!易吸收空气中的 H_2O 和 CO_2 ,同时放出剧毒的HCN气体!一般在碱性条件下使用,能与 Ag^+ 、 Zn^{2+} 、 Fe^{3+} 、 Mn^{2+} 、 Hg^{2+} 、 Co^{2+} 、 Cd^{2+} 等形成无色络合物。如用酸分析其络合物,必须在通风橱中进行
溴酸钾	KBrO_3	6.9	50	—	无色晶体,370℃分解。氧化剂,常作为滴定分析的基准物质
氯化钾	KCl	34.4	56	甲醇 0.54 甘油 6.7	无色晶体,能溶于甘油、醇,不溶于醚和酮
铬酸钾	K_2CrO_4	63	79	—	黄色晶体,常作为沉淀剂,鉴定 Pb^{2+} 、 Ba^{2+} 等
重铬酸钾	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	12.5	100	—	橘红色晶体,常用氧化剂,易精制得纯品,作滴定分析中的基准物质
氟化钾	KF	94.9	150 (90℃)	丙酮 2.2	无色晶体或白色粉末,易潮解,水溶液呈碱性。常作掩蔽剂。遇酸放出HF,有毒
亚铁氰化钾	$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$	32.1	76.8	—	黄色晶体,又称黄血盐。与 Fe^{3+} 形成蓝色沉淀,是鉴定 Fe^{3+} 的专用试剂
铁氰化钾	$\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$	42	91.6	—	暗红色晶体,又名赤血盐,加热时分解。遇酸放出HCN,有毒!水溶液呈黄色,是鉴定 Fe^{2+} 的专用试剂
磷酸二氢钾	KH_2PO_4	22.6	83.5 (90℃)	—	无色晶体,易潮解。水溶液的 $\text{pH}=4.4\sim 4.7$,常用来配制缓冲溶液

四、化学试剂的一般性质

续表

名称 化学式		溶解度/(g/100g)			一般性质
		水 (20℃)	水 (100℃)	有机溶剂 (18~25)℃	
碘化钾	KI	144.5	206.7	甲醇 15.1 乙醇 1.88 甘油 50.6 丙酮 2.35	无色晶体,溶与水时吸热。还原剂,能与许多氧化性物质作用析出定量的碘,是碘量法的基本试剂。与空气作用易变为黄色(被氧化为 I ₂)而使计量不准
碘酸钾	KIO ₃	8.1	32.3		无色晶体,易吸湿。氧化剂,可作基准物质
高锰酸钾	KMnO ₄	6.4	25 (65℃)	溶于甲醇、丙酮 与乙醇反应	暗紫色晶体,在酸性、碱性介质中均显强氧化性,是化验中常用的氧化剂。水溶液遇光能缓慢分解,固体在大于 200℃ 时分解,故应储于棕色瓶中
硫氰酸钾	KSCN	217	674	丙酮 2.8 吡啶 6.15	无色晶体,易潮解。是鉴定 Fe ³⁺ 的专属试剂,亦可用于作 Fe ³⁺ 的比色测定
盐酸羟胺	NH ₂ OH·HCl	94.4	—	甲醇 乙醇	无色透明晶体,强还原剂。又称氯化羟胺
氯化铵	NH ₄ Cl	37.2	78.6	甲醇 3.3 乙醇 0.6	无色晶体,水溶液显酸性,是配制氨缓冲溶液的主要试剂。337.8℃ 分解放出 HCl 和 NH ₃
氟化铵	NH ₄ F	32.6	118 (80℃)	—	无色固体,易潮解。性质、作用同 KF
硫酸亚铁铵	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ · 6H ₂ O	36.4	71.8 (70℃)	—	淡绿色晶体,易风化失水。又称莫尔盐。不稳定,易被空气氧化,溶液更易被氧化。为防止 Fe ²⁺ 水解,常配成酸性溶液。常作为还原剂
硫酸铁铵	(NH ₄)Fe(SO ₄) ₂ · 24H ₂ O	124 (25℃)	400	—	亮紫色透明晶体,又称铁铵矾。易风化失水,230℃ 时失尽水。测定卤化物的指示剂
钼酸铵	(NH ₄) ₂ MoO ₄	—	—	—	微绿或微黄色晶体,化学式有时写成 (NH ₄) ₆ Mo ₇ O ₂₄ ·4H ₂ O。加热时分解。为测 P、As 的主要试剂
硝酸铵	NH ₄ NO ₃	178	1010	甲醇 17.1 乙醇 3.8	白色晶体,溶于水时剧烈吸热,等量 H ₂ O 与 NH ₄ NO ₃ 混合可使温度降低(15~20)℃。210℃ 时分解。迅速加热或与有机物混合加热时会引起爆炸
过硫酸铵	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	74.8 (15.5℃)	—	—	无色晶体,120℃ 分解。常作为氧化剂,有催化剂共存时可将 Mn ²⁺ 、Cr ³⁺ 等氧化成高价。水溶液易分解,加热时分解更快。一般现用现配
硫氰酸铵	NH ₄ SCN	170	431 (70℃)	甲醇 59 乙醇 23.5	无色晶体,易潮解,170℃ 时分解。与 Fe ³⁺ 形成血红色物质(量少时显橙色)。有毒!
钠	Na	剧烈反应	—	与乙醇反应溶 于液态氨	银白色软、轻金属,密度为 0.968。与水、乙醇反应。在煤油中保存。暴露在空气中则自燃,遇水则剧烈燃烧、爆炸。常作为有机溶剂的脱水剂
四硼酸钠	Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O	4.74	73.9	—	无色晶体,又名硼砂。60℃ 时失去 5 个结晶水
乙酸钠	CH ₃ COONa	46.5	170	—	无色晶体,水溶液呈碱性,常用来配制缓冲溶液
碳酸钠	Na ₂ CO ₃	21.8	44.7	甘油 98	白色粉末,有名苏打、纯碱。水溶液呈碱性。与 K ₂ CO ₃ 按 1:1 混合,可降低熔点,常作为处理样品时的助溶剂。也常用作酸碱滴定中的基准物质
草酸钠	Na ₂ C ₂ O ₄	3.7	6.33	—	白色固体,稳定,易得纯品。还原剂,常作为基准物质

续表

名称 化学式		溶解度/(g/100g)			一般性质
		水 (20℃)	水 (100℃)	有机溶剂 (18~25)℃	
氯化钠	NaCl	35.9	39.1	甲醇 1.31 乙醇 0.065 甘油 8.2	无色晶体,稳定,常作基准物质
过氧化钠	Na ₂ O ₂	反应	反应	与乙醇反应	白色晶体,工业纯为淡黄色。460℃分解。与水反应生成 H ₂ O ₂ 与 NaOH,是强氧化剂。易吸潮,应密闭保存
亚硫酸钠	Na ₂ SO ₃	26.1	26.6	—	无色晶体,遇热分解。还原剂,在干燥空气中较稳定。水溶液呈碱性,易被空气氧化失去还原性
硫代硫酸钠	Na ₂ S ₂ O ₃ · 5H ₂ O	110	384.6	—	无色结晶,又称海波、大苏打。常温下较稳定,干燥空气中易风化,潮湿空气中易潮解。还原剂,能与 I ₂ 定量反应,是碘量法中的基本试剂
氯化亚锡	SnCl ₂ · 2H ₂ O	321.1 (15℃)	∞	—	白色晶体,强还原剂。溶于水时水解生成 Sn(OH) ₂ 故常配成 HCl 溶液。为防止溶液被氧化,常加几粒金属锡粒

五、常用干燥剂

1. 常用无机干燥剂

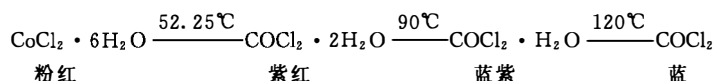
常用的无机干燥剂有无水 CaCl₂、变色硅胶、P₂O₅、MgO、Al₂O₃ 和浓 H₂SO₄ 等。干燥剂的性能以能除去产品中水分的效率来衡量。表 4-6 为一些无机干燥剂的种类及其相对效率。

表 4-6 某些干燥剂的相对效率

干燥剂种类	残余水 ^① 量/(μg/L)	干燥剂种类	残余水 ^① 量/(μg/L)
Mg(ClO ₄) ₂	约 1.0	变色硅胶 ^②	70
BaO(96.2%)	2.8	NaOH(91%)(碱石棉剂)	93
Al ₂ O ₃ (无水)	2.9	CaCl ₂ (无水)	13.7
P ₂ O ₅	3.5	NaOH	≈500
分子筛 5A(Linde)	3.9	CaO	656
LiClO ₄ (无水)	13		

① 残余水是将湿的含 N₂ 气体,通到干燥剂吸附,以一定方法称重得到的结果。

② 变色硅胶是含 CoCl₂ 盐的二氧化硅凝胶,其变色原理为



烘干后可重复使用。

2. 分子筛干燥剂

分子筛种类很多，目前作为商品出售和广泛应用的是 A 型、X 型和 Y 型，见表 4-7。

表 4-7 各类分子筛的化学组成和特性

类 型	有效孔径/nm	化 学 组 成	水吸附量 $w/\%$
A 型:3A(钾 A 型)	约 0.3	$(0.75K_2O, 0.25Na_2O) + Al_2O_3 + 2SiO_2$	25
A 型:4A(钠 A 型)	约 0.4	$Na_2O + Al_2O_3 + 2SiO_2$	27.5
X 型:13X(钠 X 型)	0.9~1.0	$Na_2O + Al_2O_3 + (2.5 \pm 0.5)SiO_2$	39.5
Y 型	1.0	$Na_2O + Al_2O_3 + (3-6)SiO_2$	35.2

用分子筛干燥后的气体中含水量一般小于 $10\mu\text{g/g}$ 。它还适合于许多气体（如空气、天然气、氢、氧、乙炔、二氧化碳、硫化氢等气体）和有机溶剂（如苯、乙醇、乙醚，丙酮、四氯化碳等）的干燥。

六、玻璃量器校准——衡量法用表

1. 玻璃量器校准——衡量法用表（不同容量的纯水与砝码平衡质量值和差值）

在表 4-8 与表 4-9 中：

1. 已将玻璃量器的容量换算到标准温度 20°C 时的值。
2. 表中差值系指质量值与容量值之间的换算差值。
3. 温度超过 $(15\sim 25)^\circ\text{C}$ 时，对于精确度要求高的，可根据实际测得的温度、气压和相对湿度来计算空气密度，并对质量和差值重新进行计算。
4. 空气密度超过 $(0.0011\sim 0.0013)\text{g/cm}^3$ 范围时，不宜采用此表。
5. 本表用下列公式计算出平衡纯水所需砝码的质量值 $m(\text{g})$ ，即

$$m = V_0 \rho_w [1 + \gamma(t - 20)] - \frac{\rho_B}{\rho_B - \rho_A} \left(1 - \frac{\rho_A}{\rho_w} \right)$$

式中 V_0 ——标称总容量，mL；

ρ_w ——温度 $t(^\circ\text{C})$ 时纯水密度值，g；

ρ_A ——空气密度（采用 0.0012g/cm^3 ）；

ρ_B ——砝码密度（统一名义密度值 8.0g/cm^3 ）；

γ ——玻璃体胀系数， $^\circ\text{C}^{-1}$ ；

t ——检定时纯水温度， $^\circ\text{C}$ 。

表 4-8 玻璃量器校准表 I (空气密度 $0.0012\text{g}/\text{cm}^3$, 玻璃体胀系数 $15 \times 10^{-6}/\text{°C}$, 如中性玻璃)

质量 /g 容量 /mL 温度/ $^{\circ}\text{C}$	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
15.0	0.99797	0.00203	1.9959	0.0041	2.4949	0.0051	2.9939	0.0061	3.9919	0.0081	4.9899	0.0101	7.4848	0.0152	9.9797	0.0203	12.475	0.025	14.970	0.030	37.424	0.076
15.1	0.99796	0.00204	1.9959	0.0041	2.4949	0.0051	2.9939	0.0061	3.9918	0.0082	4.9898	0.0102	7.4847	0.0153	9.9796	0.0204	12.474	0.026	14.969	0.031	37.423	0.077
15.2	0.99794	0.00206	1.9959	0.0041	2.4949	0.0051	2.9938	0.0062	3.9918	0.0082	4.9897	0.0103	7.4846	0.0154	9.9794	0.0206	12.474	0.026	14.969	0.031	37.423	0.077
15.3	0.99793	0.00207	1.9959	0.0041	2.4948	0.0052	2.9938	0.0062	3.9917	0.0083	4.9897	0.0103	7.4845	0.0155	9.9793	0.0207	12.474	0.026	14.969	0.031	37.422	0.078
15.4	0.99792	0.00208	1.9958	0.0042	2.4948	0.0052	2.9937	0.0063	3.9917	0.0083	4.9896	0.0104	7.4844	0.0156	9.9792	0.0208	12.474	0.026	14.969	0.031	37.422	0.078
15.5	0.99790	0.00210	1.9958	0.0042	2.4948	0.0052	2.9937	0.0063	3.9916	0.0084	4.9895	0.0105	7.4843	0.0157	9.9790	0.0210	12.474	0.026	14.969	0.031	37.421	0.079
15.6	0.99789	0.00211	1.9958	0.0042	2.4947	0.0053	2.9937	0.0063	3.9916	0.0084	4.9894	0.0106	7.4842	0.0158	9.9789	0.0211	12.474	0.026	14.968	0.032	37.421	0.079
15.7	0.99787	0.00213	1.9957	0.0043	2.4947	0.0053	2.9936	0.0064	3.9915	0.0085	4.9894	0.0106	7.4841	0.0159	9.9787	0.0213	12.473	0.027	14.968	0.032	37.420	0.080
15.8	0.99786	0.00214	1.9957	0.0043	2.4946	0.0054	2.9936	0.0064	3.9914	0.0086	4.9893	0.0107	7.4839	0.0161	9.9786	0.0214	12.473	0.023	14.968	0.032	37.420	0.080
15.9	0.99785	0.00215	1.9957	0.0043	2.4946	0.0054	2.9935	0.0065	3.9915	0.0086	4.9892	0.0108	7.4838	0.0162	9.9785	0.0215	12.473	0.023	14.968	0.032	37.419	0.081
16.0	0.99783	0.00217	1.9957	0.0043	2.4946	0.0054	2.9935	0.0065	3.9913	0.0087	4.9892	0.0108	7.4837	0.0163	9.9783	0.0217	12.473	0.027	14.967	0.033	37.419	0.081
16.1	0.99782	0.00218	1.9956	0.0044	2.4945	0.0055	2.9934	0.0066	3.9913	0.0087	4.9891	0.0109	7.4836	0.0164	9.9782	0.0218	12.473	0.027	14.967	0.033	37.418	0.082
16.2	0.99780	0.00220	1.9956	0.0044	2.4945	0.0055	2.9934	0.0066	3.9912	0.0088	4.9890	0.0110	7.4835	0.0165	9.9780	0.0220	12.473	0.027	14.967	0.033	37.418	0.082
16.3	0.99778	0.00222	1.9956	0.0044	2.4945	0.0055	2.9934	0.0066	3.9911	0.0089	4.9889	0.0111	7.4834	0.0166	9.9778	0.0222	12.472	0.028	14.967	0.033	37.417	0.083
16.4	0.99777	0.00223	1.9955	0.0045	2.4944	0.0056	2.9933	0.0067	3.9911	0.0089	4.9888	0.0112	7.4833	0.0167	9.9777	0.0223	12.472	0.028	14.967	0.033	37.416	0.084
16.5	0.99775	0.00225	1.9955	0.0045	2.4944	0.0056	2.9933	0.0067	3.9910	0.0090	4.9888	0.0112	7.4832	0.0168	9.9775	0.0225	12.472	0.028	14.966	0.034	37.416	0.084
16.6	0.99774	0.00226	1.9955	0.0045	2.4943	0.0057	2.9932	0.0068	3.9910	0.0090	4.9887	0.0113	7.4830	0.0170	9.9774	0.0226	12.472	0.028	14.966	0.034	37.415	0.085
16.7	0.99772	0.00228	1.9954	0.0046	2.4943	0.0057	2.9932	0.0068	3.9909	0.0091	4.9886	0.0114	7.4829	0.0171	9.9772	0.0228	12.472	0.028	14.966	0.034	37.415	0.085
16.8	0.99771	0.00229	1.9954	0.0046	2.4943	0.0057	2.9931	0.0069	3.9908	0.0092	4.9885	0.0115	7.4828	0.0172	9.9771	0.0229	12.471	0.029	14.966	0.034	37.414	0.086
16.9	0.99769	0.00231	1.9954	0.0046	2.4942	0.0058	2.9931	0.0069	3.9908	0.0092	4.9885	0.0115	7.4827	0.0173	9.9769	0.0231	12.471	0.029	14.965	0.035	37.413	0.087
17.0	0.99768	0.00232	1.9954	0.0046	2.4942	0.0058	2.9930	0.0070	3.9907	0.0093	4.9884	0.0116	7.4826	0.0174	9.9768	0.0232	12.471	0.029	14.965	0.035	37.413	0.087
17.1	0.99766	0.00234	1.9953	0.0047	2.4942	0.0058	2.9930	0.0070	3.9906	0.0094	4.9883	0.0117	7.4825	0.0175	9.9766	0.0234	12.471	0.029	14.965	0.035	37.412	0.088
17.2	0.99764	0.00246	1.9953	0.0047	2.4941	0.0059	2.9929	0.0071	3.9906	0.0094	4.9882	0.0118	7.4823	0.0177	9.9764	0.0236	12.471	0.029	14.965	0.035	37.412	0.088
17.3	0.99763	0.00237	1.9953	0.0047	2.4941	0.0059	2.9929	0.0071	3.9905	0.0095	4.9881	0.0119	7.4822	0.0178	9.9763	0.0237	12.470	0.030	14.964	0.036	37.411	0.089

续表

质量 /g 容量 /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
17.4	0.99760	0.00239	1.9952	0.0048	2.4940	0.0060	2.9928	0.0072	3.9904	0.0096	4.9881	0.0119	7.4821	0.0179	9.9761	0.0239	12.470	0.030	14.964	0.036	37.410	0.090
17.5	0.99759	0.00241	1.9952	0.0048	2.4940	0.0060	2.9928	0.0072	3.9904	0.0096	4.9880	0.0120	7.4820	0.0180	9.9759	0.0241	12.470	0.030	14.964	0.036	37.410	0.090
17.6	0.99758	0.00242	1.9952	0.0048	2.4939	0.0061	2.9927	0.0073	3.9903	0.0097	4.9879	0.0121	7.4818	0.0182	9.9758	0.0242	12.470	0.030	14.964	0.036	37.409	0.091
17.7	0.99756	0.00244	1.9951	0.0049	2.4939	0.0061	2.9927	0.0073	3.9902	0.0098	4.9878	0.0122	7.4817	0.0183	9.9756	0.0244	12.470	0.030	14.963	0.037	37.409	0.091
17.8	0.99755	0.00245	1.9951	0.0049	2.4939	0.0061	2.9926	0.0074	3.9902	0.0098	4.9877	0.0123	7.4816	0.0184	9.9755	0.0245	12.469	0.031	14.963	0.037	37.408	0.092
17.9	0.99753	0.00247	1.9951	0.0049	2.4938	0.0062	2.9926	0.0074	3.9901	0.0099	4.9876	0.0124	7.4815	0.0185	9.9753	0.0247	12.469	0.031	14.963	0.037	37.407	0.093
18.0	0.99751	0.00249	1.9950	0.0050	2.4938	0.0062	2.9925	0.0075	3.9901	0.0099	4.9876	0.0124	7.4813	0.0187	9.9751	0.0249	12.469	0.031	14.963	0.037	37.407	0.093
18.1	0.99750	0.00250	1.9950	0.0050	2.4937	0.0063	2.9925	0.0075	3.9900	0.0100	4.9875	0.0125	7.4812	0.0188	9.9750	0.0250	12.469	0.031	14.962	0.038	37.406	0.094
18.2	0.99748	0.00252	1.9950	0.0050	2.4937	0.0063	2.9924	0.0076	3.9899	0.0101	4.9874	0.0126	7.4811	0.0189	9.9748	0.0252	12.468	0.032	14.962	0.038	37.405	0.095
18.3	0.99746	0.00254	1.9949	0.0051	2.4936	0.0064	2.9924	0.0076	3.9898	0.0102	4.9873	0.0127	7.4809	0.0191	9.9746	0.0254	12.468	0.032	14.962	0.038	37.405	0.095
18.4	0.99744	0.00256	1.9949	0.0051	2.4936	0.0064	2.9923	0.0077	3.9898	0.0102	4.9872	0.0128	7.4808	0.0192	9.9744	0.0256	12.468	0.032	14.962	0.038	37.404	0.096
18.5	0.99742	0.00258	1.9948	0.0052	2.4936	0.0064	2.9923	0.0077	3.9897	0.0103	4.9871	0.0129	7.4807	0.0193	9.9742	0.0258	12.468	0.032	14.961	0.039	37.403	0.097
18.6	0.99741	0.00259	1.9948	0.0052	2.4935	0.0065	2.9922	0.0078	3.9896	0.0104	4.9870	0.0130	7.4806	0.0194	9.9741	0.0259	12.468	0.032	14.961	0.039	37.403	0.097
18.7	0.99739	0.00261	1.9948	0.0052	2.4935	0.0065	2.9922	0.0078	3.9896	0.0104	4.9869	0.0131	7.4804	0.0196	9.9739	0.0261	12.467	0.033	14.961	0.039	37.402	0.098
18.8	0.99737	0.00263	1.9947	0.0053	2.4934	0.0066	2.9921	0.0079	3.9895	0.0105	4.9869	0.0131	7.4803	0.0197	9.9737	0.0263	12.467	0.033	14.961	0.039	37.401	0.099
18.9	0.99735	0.00265	1.9947	0.0053	2.4934	0.0066	2.9921	0.0079	3.9894	0.0106	4.9868	0.0132	7.4802	0.0198	9.9735	0.0265	12.467	0.033	14.960	0.040	37.401	0.099
19.0	0.99734	0.00266	1.9947	0.0053	2.4933	0.0067	2.9920	0.0080	3.9893	0.0107	4.9867	0.0133	7.4800	0.0200	9.9734	0.0266	12.467	0.033	14.960	0.040	37.400	0.100
19.1	0.99732	0.00268	1.9946	0.0054	2.4933	0.0067	2.9920	0.0080	3.9893	0.0107	4.9866	0.0134	7.4799	0.0201	9.9732	0.0268	12.466	0.034	14.960	0.040	37.399	0.101
19.2	0.99730	0.00270	1.9946	0.0054	2.4932	0.0068	2.9919	0.0081	3.9892	0.0108	4.9865	0.0135	7.4797	0.0203	9.9730	0.0270	12.466	0.034	14.959	0.041	37.399	0.101
19.3	0.99728	0.00272	1.9946	0.0054	2.4932	0.0068	2.9918	0.0082	3.9891	0.0109	4.9864	0.0136	7.4796	0.0204	9.9728	0.0272	12.466	0.034	14.959	0.041	37.398	0.102
19.4	0.99726	0.00274	1.9945	0.0055	2.4932	0.0068	2.9918	0.0082	3.9890	0.0110	4.9863	0.0137	7.4795	0.0205	9.9726	0.0274	12.466	0.034	14.959	0.041	37.397	0.103
19.5	0.99724	0.00276	1.9945	0.0055	2.4931	0.0069	2.9917	0.0083	3.9890	0.0110	4.9862	0.0138	7.4793	0.0207	9.9724	0.0276	12.466	0.034	14.959	0.041	37.397	0.103
19.6	0.99723	0.00277	1.9945	0.0055	2.4931	0.0069	2.9917	0.0083	3.9889	0.0111	4.9861	0.0139	7.4792	0.0208	9.9723	0.0277	12.465	0.035	14.958	0.042	37.396	0.104
19.7	0.99721	0.00279	1.9944	0.0056	2.4930	0.0070	2.9916	0.0084	3.9888	0.0112	4.9860	0.0140	7.4790	0.0210	9.9721	0.0279	12.465	0.035	14.958	0.042	37.395	0.105

质量 /g 容量 /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
19.8	0.99719	0.00281	1.9944	0.0056	2.4930	0.0070	2.9916	0.0084	3.9888	0.0112	4.9859	0.0141	7.4789	0.0211	9.9719	0.0281	12.465	0.035	14.958	0.042	37.395	0.105
19.9	0.99717	0.00283	1.9943	0.0057	2.4929	0.0071	2.9915	0.0085	3.9887	0.0113	4.9858	0.0142	7.4788	0.0212	9.9717	0.0283	12.465	0.035	14.958	0.042	37.394	0.106
20.0	0.99715	0.00285	1.9943	0.0057	2.4929	0.0071	2.9915	0.0085	3.9886	0.0114	4.9858	0.0142	7.4786	0.0214	9.9715	0.0285	12.464	0.036	14.957	0.043	37.393	0.107
20.1	0.99713	0.00287	1.9943	0.0057	2.4928	0.0072	2.9914	0.0086	3.9885	0.0115	4.9857	0.0143	7.4785	0.0215	9.9713	0.0287	12.464	0.036	14.957	0.043	37.392	0.108
20.2	0.99711	0.00289	1.9942	0.0058	2.4928	0.0072	2.9913	0.0087	3.9884	0.0116	4.9856	0.0144	7.4783	0.0217	9.9711	0.0289	12.464	0.036	14.957	0.043	37.392	0.108
20.3	0.99709	0.00291	1.9942	0.0058	2.4927	0.0073	2.9913	0.0087	3.9884	0.0116	4.9855	0.0145	7.4782	0.0218	9.9709	0.0291	12.464	0.036	14.956	0.044	37.391	0.109
20.4	0.99707	0.00293	1.9941	0.0059	2.4927	0.0073	2.9912	0.0088	3.9883	0.0117	4.9854	0.0146	7.4780	0.0220	9.9707	0.0293	12.463	0.037	14.956	0.044	37.390	0.110
20.5	0.99705	0.00295	1.9941	0.0059	2.4926	0.0074	2.9912	0.0088	3.9882	0.0118	4.9853	0.0147	7.4779	0.0221	9.9705	0.0295	12.463	0.037	14.956	0.044	37.389	0.111
20.6	0.99703	0.00297	1.9941	0.0059	2.4926	0.0074	2.9911	0.0089	3.9881	0.0119	4.9852	0.0148	7.4777	0.0223	9.9703	0.0297	12.463	0.037	14.955	0.045	37.389	0.111
20.7	0.99701	0.00299	1.9940	0.0060	2.4925	0.0075	2.9910	0.0090	3.9881	0.0119	4.9851	0.0149	7.4776	0.0224	9.9701	0.0299	12.463	0.037	14.955	0.045	37.388	0.112
20.8	0.99699	0.00301	1.9940	0.0060	2.4925	0.0075	2.9910	0.0090	3.9880	0.0120	4.9850	0.0150	7.4774	0.0226	9.9699	0.0301	12.462	0.038	14.955	0.045	37.387	0.113
20.9	0.99697	0.00303	1.9939	0.0061	2.4924	0.0076	2.9909	0.0091	3.9879	0.0121	4.9849	0.0151	7.4773	0.0227	9.9697	0.0303	12.462	0.038	14.955	0.045	37.386	0.114
21.0	0.99695	0.00305	1.9939	0.0061	2.4924	0.0076	2.9909	0.0091	3.9878	0.0122	4.9848	0.0152	7.4772	0.0228	9.9695	0.0305	12.462	0.038	14.954	0.046	37.386	0.114
21.1	0.99693	0.00307	1.9939	0.0061	2.4923	0.0077	2.9908	0.0092	3.9877	0.0123	4.9847	0.0153	7.4770	0.0230	9.9693	0.0307	12.462	0.038	14.954	0.046	37.385	0.115
21.2	0.99691	0.00309	1.9938	0.0062	2.4923	0.0077	2.9907	0.0093	3.9876	0.0124	4.9846	0.0154	7.4768	0.0232	9.9691	0.0309	12.461	0.039	14.954	0.046	37.384	0.116
21.3	0.99689	0.00311	1.9938	0.0062	2.4922	0.0078	2.9907	0.0093	3.9876	0.0124	4.9845	0.0155	7.4767	0.0233	9.9689	0.0311	12.461	0.039	14.953	0.047	37.383	0.117
21.4	0.99687	0.00313	1.9937	0.0063	2.4922	0.0078	2.9906	0.0094	3.9875	0.0125	4.9844	0.0156	7.4765	0.0235	9.9687	0.0313	12.461	0.039	14.953	0.047	37.383	0.117
21.5	0.99685	0.00315	1.9937	0.0063	2.4921	0.0079	2.9905	0.0095	3.9874	0.0126	4.9842	0.0158	7.4764	0.0236	9.9685	0.0315	12.461	0.039	14.953	0.047	37.382	0.118
21.6	0.99683	0.00317	1.9937	0.0063	2.4921	0.0079	2.9905	0.0095	3.9873	0.0127	4.9841	0.0159	7.4762	0.0238	9.9683	0.0317	12.460	0.040	14.952	0.048	37.381	0.119
21.7	0.99681	0.00319	1.9936	0.0064	2.4920	0.0080	2.9904	0.0096	3.9872	0.0128	4.9840	0.0160	7.4761	0.0239	9.9681	0.0319	12.460	0.040	14.952	0.048	37.380	0.120
21.8	0.99679	0.00321	1.9936	0.0064	2.4920	0.0080	2.9904	0.0096	3.9872	0.0128	4.9839	0.0161	7.4759	0.0241	9.9679	0.0321	12.460	0.040	14.952	0.048	37.380	0.120
21.9	0.99677	0.00323	1.9935	0.0065	2.4919	0.0081	2.9903	0.0097	3.9871	0.0129	4.9838	0.0162	7.4758	0.0242	9.9677	0.0323	12.460	0.040	14.952	0.048	37.379	0.121
22.0	0.99675	0.00325	1.9935	0.0065	2.4919	0.0081	2.9902	0.0098	3.9870	0.0130	4.9837	0.0163	7.4756	0.0244	9.9675	0.0325	12.459	0.041	14.951	0.049	37.378	0.122
22.1	0.99672	0.00328	1.9934	0.0066	2.4918	0.0082	2.9902	0.0098	3.9869	0.0131	4.9836	0.0164	7.4754	0.0246	9.9672	0.0328	12.459	0.041	14.951	0.049	37.377	0.123

续表

质量/容量 /g /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
22.2	0.99670	0.00330	1.9934	0.0066	2.4918	0.0082	2.9901	0.0099	3.9868	0.0132	4.9835	0.0165	7.4753	0.0247	9.9670	0.0330	12.459	0.041	14.951	0.049	37.376	0.124
22.3	0.99668	0.00332	1.9934	0.0066	2.4917	0.0083	2.9900	0.0100	3.9867	0.0133	4.9834	0.0166	7.4751	0.0249	9.9668	0.0332	12.459	0.041	14.950	0.050	37.376	0.124
22.4	0.99666	0.00334	1.9933	0.0067	2.4916	0.0084	2.9900	0.0100	3.9866	0.0134	4.9833	0.0167	7.4749	0.0251	9.9666	0.0334	12.458	0.042	14.950	0.050	37.375	0.125
22.5	0.99664	0.00336	1.9933	0.0067	2.4916	0.0084	2.9899	0.0101	3.9866	0.0134	4.9832	0.0168	7.4748	0.0252	9.9664	0.0336	12.458	0.042	14.950	0.050	37.374	0.126
22.6	0.99662	0.00338	1.9932	0.0068	2.4915	0.0085	2.9898	0.0102	3.9865	0.0135	4.9831	0.0168	7.4746	0.0254	9.9662	0.0338	12.458	0.042	14.949	0.051	37.373	0.127
22.7	0.99659	0.00341	1.9932	0.0068	2.4915	0.0085	2.9898	0.0102	3.9864	0.0136	4.9830	0.0170	7.4745	0.0255	9.9659	0.0341	12.457	0.043	14.949	0.051	37.372	0.128
22.8	0.99657	0.00343	1.9931	0.0069	2.4914	0.0086	2.9897	0.0103	3.9863	0.0137	4.9829	0.0171	7.4743	0.0257	9.9657	0.0343	12.457	0.043	14.949	0.051	37.371	0.129
22.9	0.99655	0.00345	1.9931	0.0069	2.4914	0.0086	2.9897	0.0103	3.9862	0.0138	4.9828	0.0172	7.4741	0.0259	9.9655	0.0345	12.457	0.043	14.948	0.052	37.371	0.129
23.0	0.99653	0.00347	1.9931	0.0069	2.4913	0.0087	2.9896	0.0104	3.9861	0.0139	4.9826	0.0174	7.4740	0.0260	9.9653	0.0347	12.457	0.043	14.948	0.052	37.370	0.130
23.1	0.99651	0.00349	1.9930	0.0070	2.4913	0.0087	2.9895	0.0105	3.9860	0.0140	4.9825	0.0175	7.4738	0.0262	9.9651	0.0349	12.456	0.044	14.948	0.052	37.369	0.131
23.2	0.99648	0.00352	1.9930	0.0070	2.4912	0.0088	2.9895	0.0105	3.9859	0.0141	4.9824	0.0176	7.4736	0.0264	9.9648	0.0352	12.456	0.044	14.947	0.053	37.368	0.132
23.3	0.99644	0.00356	1.9929	0.0071	2.4912	0.0088	2.9894	0.0106	3.9858	0.0142	4.9823	0.0177	7.4735	0.0265	9.9646	0.0354	12.456	0.044	14.947	0.053	37.367	0.133
23.4	0.99642	0.00358	1.9929	0.0071	2.4911	0.0089	2.9893	0.0107	3.9858	0.0142	4.9822	0.0178	7.4733	0.0267	9.9644	0.0356	12.455	0.045	14.947	0.053	37.366	0.134
23.5	0.99642	0.00358	1.9928	0.0072	2.4910	0.0090	2.9892	0.0108	3.9857	0.0143	4.9821	0.0179	7.4731	0.0269	9.9642	0.0358	12.455	0.045	14.946	0.054	37.366	0.134
23.6	0.99639	0.00361	1.9928	0.0072	2.4910	0.0090	2.9892	0.0108	3.9856	0.0144	4.9820	0.0180	7.4729	0.0271	9.9639	0.0361	12.455	0.045	14.946	0.054	37.365	0.135
23.7	0.99637	0.00363	1.9927	0.0073	2.4909	0.0091	2.9891	0.0109	3.9855	0.0145	4.9819	0.0181	7.4728	0.0272	9.9637	0.0363	12.455	0.045	14.946	0.054	37.364	0.136
23.8	0.99635	0.00365	1.9927	0.0073	2.4909	0.0091	2.9890	0.0110	3.9854	0.0146	4.9817	0.0183	7.4726	0.0274	9.9635	0.0365	12.454	0.046	14.945	0.055	37.363	0.137
23.9	0.99632	0.00368	1.9926	0.0074	2.4908	0.0092	2.9890	0.0110	3.9853	0.0147	4.9816	0.0184	7.4724	0.0276	9.9632	0.0368	12.454	0.046	14.945	0.055	37.362	0.138
24.0	0.99630	0.00370	1.9926	0.0074	2.4908	0.0092	2.9889	0.0111	3.9852	0.0148	4.9815	0.0185	7.4723	0.0277	9.9630	0.0370	12.454	0.046	14.945	0.055	37.361	0.139
24.1	0.99628	0.00372	1.9926	0.0074	2.4907	0.0093	2.9888	0.0112	3.9851	0.0149	4.9814	0.0186	7.4721	0.0279	9.9628	0.0372	12.453	0.047	14.944	0.056	37.360	0.140

质量 /g 容量 /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
24.2	0.99625	0.00375	1.9925	0.0075	2.4906	0.0094	2.9888	0.0112	3.9850	0.0150	4.9813	0.0187	7.4719	0.0281	9.9625	0.0375	12.453	0.047	14.944	0.056	37.360	0.140
24.3	0.99623	0.00377	1.9925	0.0075	2.4906	0.0094	2.9887	0.0113	3.9849	0.0151	4.9812	0.0188	7.4717	0.0283	9.9623	0.0377	12.453	0.047	14.943	0.057	37.359	0.141
24.4	0.99621	0.00379	1.9924	0.0076	2.4905	0.0095	2.9886	0.0114	3.9848	0.0152	4.9810	0.0190	7.4716	0.0284	9.9621	0.0379	12.453	0.047	14.943	0.057	37.358	0.142
24.5	0.99618	0.00382	1.9924	0.0076	2.4905	0.0095	2.9886	0.0114	3.9847	0.0153	4.9809	0.0191	7.4714	0.0286	9.9618	0.0382	12.452	0.048	14.943	0.057	37.357	0.143
24.6	0.99616	0.00384	1.9923	0.0077	2.4904	0.0096	2.9885	0.0115	3.9846	0.0154	4.9808	0.0192	7.4712	0.0288	9.9616	0.0384	12.452	0.048	14.942	0.058	37.356	0.144
24.7	0.99614	0.00386	1.9923	0.0077	2.4903	0.0097	2.9884	0.0116	3.9845	0.0155	4.9807	0.0193	7.4710	0.0290	9.9614	0.0386	12.452	0.048	14.942	0.058	37.355	0.145
24.8	0.99611	0.00389	1.9922	0.0078	2.4903	0.0097	2.9883	0.0117	3.9845	0.0155	4.9806	0.0194	7.4708	0.0292	9.9611	0.0389	12.451	0.049	14.942	0.058	37.354	0.146
24.9	0.99609	0.00391	1.9922	0.0078	2.4902	0.0098	2.9883	0.0117	3.9844	0.0156	4.9804	0.0196	7.4707	0.0293	9.9609	0.0391	12.451	0.049	14.941	0.059	37.353	0.147
25.0	0.99607	0.00393	1.9921	0.0079	2.4902	0.0098	2.9882	0.0118	3.9843	0.0157	4.9803	0.0197	7.4705	0.0295	9.9607	0.0393	12.451	0.049	14.941	0.059	37.352	0.148
25.1	0.99604	0.00396	1.9921	0.0079	2.4901	0.0099	2.9881	0.0119	3.9842	0.0158	4.9802	0.0198	7.4703	0.0297	9.9604	0.0396	12.451	0.049	14.941	0.059	37.352	0.148
25.2	0.99602	0.00398	1.9920	0.0080	2.4900	0.0100	2.9880	0.0120	3.9841	0.0159	4.9801	0.0199	7.4701	0.0299	9.9602	0.0398	12.45	0.05	14.94	0.06	37.351	0.149
25.3	0.99599	0.00401	1.9920	0.0080	2.4900	0.0100	2.9880	0.0120	3.9840	0.0160	4.9800	0.0200	7.4699	0.0301	9.9599	0.0401	12.45	0.05	14.94	0.06	37.35	0.15
25.4	0.99597	0.00403	1.9919	0.0081	2.4899	0.0101	2.9879	0.0121	3.9839	0.0161	4.9798	0.0202	7.4697	0.0303	9.9597	0.0403	12.45	0.05	14.939	0.061	37.349	0.151
25.5	0.99594	0.00406	1.9919	0.0081	2.4899	0.0101	2.9878	0.0122	3.9838	0.0162	4.9797	0.0203	7.4696	0.0304	9.9594	0.0406	12.449	0.051	14.939	0.061	37.348	0.152
25.6	0.99592	0.00408	1.9918	0.0082	2.4898	0.0102	2.9878	0.0122	3.9837	0.0163	4.9796	0.0204	7.4694	0.0306	9.9592	0.0408	12.449	0.051	14.939	0.061	37.347	0.153
25.7	0.99589	0.00411	1.9918	0.0082	2.4897	0.0103	2.9877	0.0123	3.9836	0.0164	4.9795	0.0205	7.4692	0.0308	9.9599	0.0411	12.449	0.051	14.938	0.062	37.346	0.154
25.8	0.99587	0.00413	1.9917	0.0083	2.4897	0.0103	2.9876	0.0124	3.9835	0.0165	4.9793	0.0207	7.4690	0.0310	9.9587	0.0413	12.448	0.052	14.938	0.062	37.345	0.155
25.9	0.99584	0.00416	1.9917	0.0083	2.4896	0.0104	2.9875	0.0125	3.9834	0.0166	4.9792	0.0208	7.4688	0.0312	9.9584	0.0416	12.448	0.052	14.938	0.062	37.344	0.156

表 4-9 玻璃量器校准表 II (空气密度 0.0012g/cm³, 玻璃体胀系数 25×10⁻⁶ °C)

质量 /g 容量 /mL 温度 /°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
15.0	0.99792	0.00208	1.9958	0.0042	2.4948	0.0052	2.9938	0.0062	3.9917	0.0083	4.9896	0.0104	7.4844	0.0156	9.9792	0.0208	12.474	0.026	14.969	0.031	37.422	0.078
15.1	0.99791	0.00209	1.9958	0.0042	2.4948	0.0052	2.9937	0.0063	3.9916	0.0084	4.9895	0.0105	7.4843	0.0157	9.9791	0.0209	12.474	0.026	14.969	0.031	37.422	0.078
15.2	0.99790	0.00210	1.9958	0.0042	2.4947	0.0053	2.9937	0.0063	3.9916	0.0084	4.9895	0.0105	7.4842	0.0158	9.9790	0.0210	12.474	0.026	14.968	0.032	37.421	0.079
15.3	0.99789	0.00211	1.9958	0.0042	2.4947	0.0053	2.9937	0.0063	3.9915	0.0085	4.9894	0.0106	7.4841	0.0159	9.9788	0.0212	12.474	0.026	14.968	0.032	37.421	0.079
15.4	0.99787	0.00213	1.9957	0.0043	2.4947	0.0053	2.9936	0.0064	3.9915	0.0085	4.9894	0.0106	7.4840	0.0160	9.9787	0.0213	12.473	0.027	14.968	0.032	37.420	0.080
15.5	0.99786	0.00214	1.9957	0.0043	2.4946	0.0054	2.9936	0.0064	3.9914	0.0086	4.9893	0.0107	7.4839	0.0161	9.9786	0.0214	12.473	0.027	14.968	0.032	37.420	0.080
15.6	0.99785	0.00215	1.9957	0.0043	2.4946	0.0054	2.9935	0.0065	3.9914	0.0086	4.9892	0.0108	7.4838	0.0162	9.9784	0.0216	12.473	0.027	14.968	0.032	37.419	0.081
15.7	0.99783	0.00217	1.9957	0.0043	2.4946	0.0054	2.9935	0.0065	3.9913	0.0087	4.9892	0.0108	7.4837	0.0163	9.9783	0.0217	12.473	0.027	14.967	0.033	37.419	0.081
15.8	0.99782	0.00218	1.9956	0.0044	2.4945	0.0055	2.9935	0.0065	3.9913	0.0087	4.9891	0.0109	7.4836	0.0164	9.9782	0.0218	12.473	0.027	14.967	0.033	37.418	0.082
15.9	0.99781	0.00219	1.9956	0.0044	2.4945	0.0055	2.9934	0.0066	3.9912	0.0088	4.9890	0.0110	7.4835	0.0165	9.9780	0.0220	12.473	0.027	14.967	0.033	37.418	0.082
16.0	0.99779	0.00221	1.9956	0.0044	2.4945	0.0055	2.9934	0.0066	3.9912	0.0088	4.9890	0.0110	7.4834	0.0166	9.9779	0.0221	12.472	0.028	14.967	0.033	37.417	0.083
16.1	0.99778	0.00222	1.9956	0.0044	2.4944	0.0056	2.9933	0.0067	3.9911	0.0089	4.9889	0.0111	7.4833	0.0167	9.9778	0.0222	12.472	0.028	14.967	0.033	37.417	0.083
16.2	0.99776	0.00224	1.9955	0.0045	2.4944	0.0056	2.9933	0.0067	3.9910	0.0090	4.9888	0.0112	7.4832	0.0168	9.9776	0.0224	12.472	0.028	14.966	0.034	37.416	0.084
16.3	0.99775	0.00225	1.9955	0.0045	2.4944	0.0056	2.9932	0.0068	3.9910	0.0090	4.9887	0.0113	7.4831	0.0169	9.9775	0.0225	12.472	0.028	14.966	0.034	37.416	0.084
16.4	0.99773	0.00227	1.9955	0.0045	2.4943	0.0057	2.9932	0.0068	3.9909	0.0091	4.9887	0.0113	7.4830	0.0170	9.9773	0.0227	12.472	0.028	14.966	0.034	37.415	0.085
16.5	0.99772	0.00228	1.9954	0.0046	2.4943	0.0057	2.9932	0.0068	3.9909	0.0091	4.9886	0.0114	7.4829	0.0171	9.9772	0.0228	12.471	0.029	14.966	0.034	37.414	0.086
16.6	0.99770	0.00230	1.9954	0.0046	2.4943	0.0057	2.9931	0.0069	3.9908	0.0092	4.9885	0.0115	7.4828	0.0172	9.9770	0.0230	12.471	0.029	14.966	0.034	37.414	0.086
16.7	0.99769	0.00231	1.9954	0.0046	2.4942	0.0058	2.9931	0.0069	3.9908	0.0092	4.9885	0.0115	7.4827	0.0173	9.9769	0.0231	12.471	0.029	14.965	0.035	37.413	0.087
16.8	0.99768	0.00230	1.9954	0.0046	2.4942	0.0058	2.9930	0.0070	3.9907	0.0093	4.9884	0.0116	7.4826	0.0174	9.9768	0.0232	12.471	0.029	14.965	0.035	37.413	0.087
16.9	0.99766	0.00234	1.9953	0.0047	2.4942	0.0058	2.9930	0.0070	3.9906	0.0094	4.9883	0.0117	7.4825	0.0175	9.9766	0.0234	12.471	0.029	14.965	0.035	37.412	0.088
17.0	0.99765	0.00235	1.9953	0.0047	2.4942	0.0059	2.9929	0.0071	3.9906	0.0094	4.9882	0.0118	7.4824	0.0176	9.9765	0.0235	12.471	0.029	14.965	0.035	37.412	0.088
17.1	0.99763	0.00237	1.9953	0.0047	2.4941	0.0059	2.9929	0.0071	3.9905	0.0095	4.9882	0.0118	7.4822	0.0178	9.9763	0.0237	12.470	0.030	14.964	0.036	37.411	0.089
17.2	0.99762	0.00238	1.9952	0.0048	2.4940	0.0060	2.9928	0.0072	3.9905	0.0095	4.9881	0.0119	7.4821	0.0179	9.9762	0.0238	12.470	0.030	14.964	0.036	37.411	0.089
17.3	0.99760	0.00240	1.9952	0.0048	2.4940	0.0060	2.9928	0.0072	3.9904	0.0096	4.9880	0.0120	7.4820	0.0180	9.9760	0.0240	12.470	0.030	14.964	0.036	37.410	0.090

质量 /g 容量 /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
17.4	0.99759	0.00241	1.9952	0.0048	2.4940	0.0060	2.9928	0.0072	3.9903	0.0097	4.9879	0.0121	7.4819	0.0181	9.9759	0.0241	12.470	0.030	14.964	0.036	37.409	0.091
17.5	0.99757	0.00243	1.9951	0.0049	2.4939	0.0061	2.9927	0.0073	3.9903	0.0097	4.9878	0.0122	7.4818	0.0182	9.9757	0.0243	12.470	0.030	14.964	0.036	37.409	0.091
17.6	0.99755	0.00245	1.9951	0.0049	2.4939	0.0061	2.9927	0.0073	3.9902	0.0098	4.9878	0.0122	7.4817	0.0183	9.9755	0.0245	12.469	0.031	14.963	0.037	37.408	0.092
17.7	0.99754	0.00246	1.9951	0.0049	2.4938	0.0062	2.9926	0.0074	3.9902	0.0098	4.9877	0.0123	7.4815	0.0185	9.9754	0.0246	12.469	0.031	14.963	0.037	37.408	0.092
17.8	0.99752	0.00248	1.9950	0.0050	2.4938	0.0062	2.9926	0.0074	3.9901	0.0099	4.9876	0.0124	7.4814	0.0186	9.9752	0.0248	12.469	0.031	14.963	0.037	37.407	0.093
17.9	0.99751	0.00249	1.9950	0.0050	2.4938	0.0062	2.9925	0.0075	3.9900	0.0100	4.9875	0.0125	7.4813	0.0187	9.9751	0.0249	12.469	0.031	14.963	0.037	37.407	0.093
18.0	0.99749	0.00251	1.9950	0.0050	2.4937	0.0063	2.9925	0.0075	3.9900	0.0100	4.9875	0.0125	7.4812	0.0188	9.9749	0.0251	12.469	0.031	14.962	0.038	37.406	0.094
18.1	0.99748	0.00252	1.9950	0.0050	2.4937	0.0063	2.9924	0.0076	3.9899	0.0101	4.9874	0.0126	7.4811	0.0189	9.9748	0.0252	12.468	0.032	14.962	0.038	37.405	0.095
18.2	0.99746	0.00254	1.9949	0.0051	2.4936	0.0064	2.9924	0.0076	3.9898	0.0102	4.9873	0.0127	7.4809	0.0191	9.9746	0.0254	12.468	0.032	14.962	0.038	37.405	0.095
18.3	0.99744	0.00256	1.9949	0.0051	2.4936	0.0064	2.9923	0.0077	3.9898	0.0102	4.9872	0.0128	7.4808	0.0192	9.9744	0.0256	12.468	0.032	14.962	0.038	37.404	0.096
18.4	0.99743	0.00257	1.9949	0.0051	2.4936	0.0064	2.9923	0.0077	3.9897	0.0103	4.9871	0.0129	7.4807	0.0193	9.9743	0.0257	12.468	0.032	14.961	0.039	37.403	0.097
18.5	0.99741	0.00259	1.9948	0.0052	2.4935	0.0065	2.9922	0.0078	3.9896	0.0104	4.9870	0.0130	7.4806	0.0194	9.9741	0.0259	12.468	0.032	14.961	0.039	37.403	0.097
18.6	0.99739	0.00261	1.9948	0.0052	2.4935	0.0065	2.9922	0.0078	3.9896	0.0104	4.9870	0.0130	7.4804	0.0196	9.9739	0.0261	12.467	0.033	14.961	0.039	37.402	0.098
18.7	0.99738	0.00262	1.9948	0.0052	2.4934	0.0066	2.9921	0.0079	3.9895	0.0105	4.9869	0.0131	7.4803	0.0197	9.9738	0.0262	12.467	0.033	14.961	0.039	37.402	0.098
18.8	0.99736	0.00264	1.9947	0.0053	2.4934	0.0066	2.9921	0.0079	3.9894	0.0106	4.9868	0.0132	7.4802	0.0198	9.9736	0.0264	12.467	0.033	14.960	0.040	37.401	0.099
18.9	0.99734	0.00266	1.9947	0.0053	2.4934	0.0066	2.9920	0.0080	3.9894	0.0106	4.9867	0.0133	7.4801	0.0199	9.9734	0.0266	12.467	0.033	14.960	0.040	37.400	0.100
19.0	0.99733	0.00267	1.9947	0.0053	2.4933	0.0067	2.9920	0.0080	3.9893	0.0107	4.9866	0.0134	7.4800	0.0200	9.9733	0.0267	12.467	0.033	14.960	0.040	37.400	0.100
19.1	0.99731	0.00269	1.9946	0.0054	2.4933	0.0067	2.9919	0.0081	3.9892	0.0108	4.9865	0.0135	7.4798	0.0202	9.9731	0.0269	12.466	0.034	14.960	0.040	37.399	0.101
19.2	0.99729	0.00271	1.9946	0.0054	2.4932	0.0068	2.9919	0.0081	3.9892	0.0108	4.9865	0.0135	7.4797	0.0203	9.9729	0.0271	12.466	0.034	14.959	0.041	37.398	0.102
19.3	0.99727	0.00273	1.9945	0.0055	2.4932	0.0068	2.9918	0.0082	3.9891	0.0109	4.9864	0.0136	7.4796	0.0204	9.9727	0.0273	12.466	0.034	14.959	0.041	37.398	0.102
19.4	0.99726	0.00274	1.9945	0.0055	2.4931	0.0069	2.9918	0.0082	3.9890	0.0110	4.9863	0.0137	7.4794	0.0206	9.9726	0.0274	12.466	0.034	14.959	0.041	37.397	0.103
19.5	0.99724	0.00276	1.9945	0.0055	2.4931	0.0069	2.9917	0.0083	3.9890	0.0110	4.9862	0.0138	7.4793	0.0207	9.9724	0.0276	12.465	0.035	14.959	0.041	37.396	0.104
19.6	0.99722	0.00278	1.9944	0.0056	2.4931	0.0069	2.9917	0.0083	3.9889	0.0111	4.9861	0.0139	7.4792	0.0208	9.9722	0.0278	12.465	0.035	14.958	0.042	37.396	0.104
19.7	0.99720	0.00280	1.9944	0.0056	2.4930	0.0070	2.9916	0.0084	3.9888	0.0112	4.9860	0.0140	7.4790	0.0210	9.9720	0.0280	12.465	0.035	14.958	0.042	37.395	0.105

续表

质量 /g 容量 /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
19.8	0.99719	0.00281	1.9944	0.0056	2.4930	0.0070	2.9916	0.0084	3.9887	0.0113	4.9859	0.0141	7.4789	0.0211	9.9719	0.0281	12.465	0.035	14.958	0.042	37.394	0.106
19.9	0.99717	0.00283	1.9943	0.0057	2.4929	0.0071	2.9915	0.0085	3.9915	0.0113	4.9858	0.0142	7.4788	0.0212	9.9717	0.0283	12.465	0.035	14.958	0.042	37.394	0.106
20.0	0.99715	0.00285	1.9943	0.0057	2.4929	0.0071	2.9915	0.0085	3.9886	0.0114	4.9858	0.0142	7.4786	0.0214	9.9715	0.0285	12.464	0.036	14.957	0.043	37.393	0.107
20.1	0.99713	0.00287	1.9943	0.0057	2.4928	0.0072	2.9914	0.0086	3.9885	0.0115	4.9857	0.0143	7.4785	0.0215	9.9713	0.0287	12.464	0.036	14.957	0.043	37.392	0.108
20.2	0.99711	0.00289	1.9942	0.0058	2.4928	0.0072	2.9913	0.0087	3.9885	0.0115	4.9856	0.0144	7.4783	0.0217	9.9711	0.0289	12.464	0.036	14.957	0.043	37.392	0.108
20.3	0.99709	0.00291	1.9942	0.0058	2.4927	0.0073	2.9913	0.0087	3.9884	0.0116	4.9855	0.0145	7.4782	0.0218	9.9709	0.0291	12.464	0.036	14.956	0.044	37.391	0.109
20.4	0.99708	0.00292	1.9942	0.0058	2.4927	0.0073	2.9912	0.0088	3.9883	0.0117	4.9854	0.0146	7.4781	0.0219	9.9708	0.0292	12.463	0.037	14.956	0.044	37.390	0.110
20.5	0.99706	0.00294	1.9941	0.0059	2.4926	0.0074	2.9912	0.0088	3.9882	0.0118	4.9853	0.0147	7.4779	0.0221	9.9706	0.0294	12.463	0.037	14.956	0.044	37.390	0.110
20.6	0.99704	0.00296	1.9941	0.0059	2.4926	0.0074	2.9911	0.0089	3.9882	0.0118	4.9852	0.0148	7.4778	0.0222	9.9704	0.0296	12.463	0.037	14.956	0.044	37.389	0.111
20.7	0.99702	0.00298	1.9940	0.0060	2.4925	0.0075	2.9911	0.0089	3.9881	0.0119	4.9851	0.0149	7.4776	0.0224	9.9702	0.0298	12.463	0.037	14.955	0.045	37.388	0.112
20.8	0.99700	0.00300	1.9940	0.0060	2.4925	0.0075	2.9910	0.0090	3.9880	0.0120	4.9850	0.0150	7.4775	0.0225	9.9700	0.0300	12.463	0.037	14.955	0.045	37.388	0.112
20.9	0.99698	0.00302	1.9940	0.0060	2.4925	0.0075	2.9909	0.0091	3.9879	0.0121	4.9849	0.0151	7.4774	0.0226	9.9698	0.0302	12.462	0.038	14.955	0.045	37.387	0.113
21.0	0.99696	0.00304	1.9939	0.0061	2.4924	0.0076	2.9909	0.0091	3.9879	0.0121	4.9848	0.0152	7.4772	0.0228	9.9696	0.0304	12.462	0.038	14.954	0.046	37.386	0.114
21.1	0.99694	0.00306	1.9939	0.0061	2.4924	0.0076	2.9908	0.0092	3.9878	0.0122	4.9847	0.0153	7.4771	0.0229	9.9694	0.0306	12.462	0.038	14.954	0.046	37.385	0.115
21.2	0.99692	0.00308	1.9938	0.0062	2.4923	0.0077	2.9908	0.0092	3.9877	0.0123	4.9846	0.0154	7.4769	0.0231	9.9692	0.0308	12.462	0.038	14.954	0.046	37.385	0.115
21.3	0.99690	0.00310	1.9938	0.0062	2.4923	0.0077	2.9907	0.0093	3.9876	0.0124	4.9845	0.0155	7.4768	0.0232	9.9690	0.0310	12.461	0.039	14.954	0.046	37.384	0.116
21.4	0.99688	0.00312	1.9938	0.0062	2.4922	0.0078	2.9907	0.0093	3.9875	0.0125	4.9844	0.0156	7.4766	0.0234	9.9688	0.0312	12.461	0.039	14.953	0.047	37.383	0.117
21.5	0.99686	0.00314	1.9937	0.0063	2.4922	0.0078	2.9906	0.0094	3.9875	0.0125	4.9843	0.0157	7.4765	0.0235	9.9686	0.0314	12.461	0.039	14.953	0.047	37.382	0.118
21.6	0.99685	0.00315	1.9937	0.0063	2.4921	0.0079	2.9905	0.0095	3.9874	0.0126	4.9842	0.0158	7.4763	0.0237	9.9685	0.0315	12.461	0.039	14.953	0.047	37.382	0.118
21.7	0.99683	0.00317	1.9937	0.0063	2.4921	0.0079	2.9905	0.0095	3.9873	0.0127	4.9841	0.0159	7.4762	0.0238	9.9683	0.0317	12.460	0.040	14.952	0.048	37.381	0.119
21.8	0.99681	0.00319	1.9936	0.0064	2.4920	0.0080	2.9904	0.0096	3.9872	0.0128	4.9840	0.0160	7.4760	0.0240	9.9681	0.0319	12.460	0.040	14.952	0.048	37.380	0.120
21.9	0.99679	0.00321	1.9936	0.0064	2.4920	0.0080	2.9904	0.0096	3.9871	0.0129	4.9839	0.0161	7.4759	0.0241	9.9679	0.0321	12.460	0.040	14.952	0.048	37.379	0.121
22.0	0.99677	0.00323	1.9935	0.0065	2.4919	0.0081	2.9903	0.0097	3.9871	0.0129	4.9838	0.0162	7.4757	0.0243	9.9677	0.0323	12.460	0.040	14.951	0.049	37.379	0.121
22.1	0.99675	0.00325	1.9935	0.0065	2.4919	0.0081	2.9902	0.0098	3.9870	0.0130	4.9837	0.0163	7.4756	0.0244	9.9675	0.0325	12.459	0.041	14.951	0.049	37.378	0.122

质量 /g 容量 /mL 温度/°C	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
22.2	0.99672	0.00328	1.9934	0.0066	2.4918	0.0082	2.9902	0.0098	3.9869	0.0131	4.9836	0.0164	7.4754	0.0246	9.9672	0.0328	12.459	0.041	14.951	0.049	37.377	0.123
22.3	0.99670	0.00330	1.9934	0.0066	2.4918	0.0082	2.9901	0.0099	3.9868	0.0132	4.9835	0.0165	7.4753	0.0247	9.9670	0.0330	12.459	0.041	14.951	0.049	37.376	0.124
22.4	0.99668	0.00332	1.9934	0.0066	2.4917	0.0083	2.9901	0.0099	3.9867	0.0133	4.9834	0.0166	7.4751	0.0249	9.9668	0.0332	12.459	0.041	14.950	0.050	37.376	0.124
22.5	0.99666	0.00334	1.9933	0.0067	2.4917	0.0083	2.9900	0.0100	3.9867	0.0133	4.9833	0.0167	7.4750	0.0250	9.9666	0.0334	12.458	0.042	14.950	0.050	37.375	0.125
22.6	0.99664	0.00336	1.9933	0.0067	2.4916	0.0084	2.9899	0.0101	3.9866	0.0134	4.9832	0.0168	7.4748	0.0252	9.9664	0.0336	12.458	0.042	14.950	0.050	37.374	0.126
22.7	0.99662	0.00338	1.9932	0.0068	2.4916	0.0084	2.9899	0.0101	3.9865	0.0135	4.9831	0.0169	7.4747	0.0253	9.9662	0.0338	12.458	0.042	14.949	0.051	37.373	0.127
22.8	0.99660	0.00340	1.9932	0.0068	2.4915	0.0085	2.9898	0.0102	3.9864	0.0136	4.9830	0.0170	7.4745	0.0255	9.9660	0.0340	12.458	0.042	14.949	0.051	37.373	0.127
22.9	0.99658	0.00342	1.9932	0.0068	2.4914	0.0086	2.9897	0.0103	3.9863	0.0137	4.9829	0.0171	7.4743	0.0257	9.9658	0.0342	12.457	0.043	14.949	0.051	37.372	0.128
23.0	0.99656	0.00344	1.9931	0.0069	2.4914	0.0086	2.9897	0.0103	3.9862	0.0138	4.9828	0.0172	7.4742	0.0258	9.9656	0.0344	12.457	0.043	14.948	0.052	37.371	0.129
23.1	0.99654	0.00346	1.9931	0.0069	2.4913	0.0087	2.9896	0.0104	3.9861	0.0139	4.9827	0.0173	7.4740	0.0260	9.9654	0.0346	12.457	0.043	14.948	0.052	37.370	0.130
23.2	0.99652	0.00348	1.9930	0.0070	2.4913	0.0087	2.9895	0.0105	3.9861	0.0139	4.9826	0.0174	7.4739	0.0261	9.9652	0.0348	12.456	0.044	14.948	0.052	37.369	0.131
23.3	0.99649	0.00351	1.9930	0.0070	2.4912	0.0088	2.9895	0.0105	3.9860	0.0140	4.9825	0.0175	7.4737	0.0263	9.9649	0.0351	12.456	0.044	14.947	0.053	37.369	0.131
23.4	0.99647	0.00353	1.9929	0.0071	2.4912	0.0088	2.9894	0.0106	3.9859	0.0141	4.9824	0.0176	7.4735	0.0265	9.9647	0.0353	12.456	0.044	14.947	0.053	37.368	0.132
23.5	0.99645	0.00355	1.9929	0.0071	2.4911	0.0089	2.9894	0.0106	3.9858	0.0142	4.9823	0.0177	7.4734	0.0266	9.9645	0.0355	12.456	0.044	14.947	0.053	37.367	0.133
23.6	0.99643	0.00357	1.9929	0.0071	2.4911	0.0089	2.9893	0.0107	3.9857	0.0143	4.9821	0.0179	7.4732	0.0268	9.9643	0.0357	12.455	0.045	14.946	0.054	37.366	0.134
23.7	0.99641	0.00359	1.9928	0.0072	2.4910	0.0090	2.9892	0.0108	3.9856	0.0144	4.9820	0.0180	7.4731	0.0269	9.9641	0.0359	12.455	0.045	14.946	0.054	37.365	0.135
23.8	0.99639	0.00361	1.9928	0.0072	2.4910	0.0090	2.9892	0.0108	3.9855	0.0145	4.9819	0.0181	7.4729	0.0271	9.9639	0.0361	12.455	0.045	14.946	0.054	37.364	0.136
23.9	0.99636	0.00364	1.9927	0.0073	2.4909	0.0091	2.9891	0.0109	3.9855	0.0145	4.9818	0.0182	7.4727	0.0273	9.9636	0.0364	12.455	0.045	14.945	0.055	37.364	0.136
24.0	0.99634	0.00366	1.9927	0.0073	2.4909	0.0091	2.9890	0.0110	3.9854	0.0146	4.9817	0.0183	7.4726	0.0274	9.9634	0.0366	12.454	0.046	14.945	0.055	37.363	0.137
24.1	0.99632	0.00368	1.9926	0.0074	2.4908	0.0092	2.9890	0.0110	3.9853	0.0147	4.9816	0.0184	7.4724	0.0276	9.9632	0.0368	12.454	0.046	14.945	0.055	37.362	0.138

续表

质量 /g 容量 /mL 温度/℃	1		2		2.5		3		4		5		7.5		10		12.5		15		37.5	
	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值	质量	差值
24.2	0.99630	0.00370	1.9926	0.0074	2.4907	0.0093	2.9889	0.0111	3.9852	0.0148	4.9815	0.0185	7.4722	0.0278	9.9630	0.0370	12.454	0.046	14.944	0.056	37.361	0.139
24.3	0.99627	0.00373	1.9925	0.0075	2.4907	0.0093	2.9888	0.0112	3.9851	0.0149	4.9814	0.0186	7.4721	0.0279	9.9627	0.0373	12.453	0.047	14.944	0.056	37.360	0.140
24.4	0.99625	0.00375	1.9925	0.0075	2.4906	0.0094	2.9888	0.0112	3.9850	0.0150	4.9813	0.0187	7.4719	0.0281	9.9625	0.0375	12.453	0.047	14.944	0.056	37.359	0.141
24.5	0.99623	0.00377	1.9925	0.0075	2.4906	0.0094	2.9887	0.0113	3.9849	0.0151	4.9811	0.0189	7.4717	0.0283	9.9623	0.0377	12.453	0.047	14.943	0.057	37.359	0.141
24.6	0.99621	0.00379	1.9924	0.0076	2.4905	0.0095	2.9886	0.0114	3.9848	0.0152	4.9810	0.0190	7.4715	0.0285	9.9621	0.0379	12.453	0.047	14.943	0.057	37.358	0.142
24.7	0.99618	0.00382	1.9924	0.0076	2.4905	0.0095	2.9885	0.0115	3.9847	0.0153	4.9809	0.0191	7.4714	0.0286	9.9618	0.0382	12.452	0.048	14.943	0.057	37.357	0.143
24.8	0.99616	0.00384	1.9923	0.0077	2.4904	0.0096	2.9885	0.0115	3.9846	0.0154	4.9808	0.0192	7.4712	0.0288	9.9616	0.0384	12.452	0.048	14.942	0.058	37.356	0.144
24.9	0.99614	0.00386	1.9923	0.0077	2.4903	0.0097	2.9884	0.0116	3.9846	0.0154	4.9807	0.0193	7.4710	0.0290	9.9614	0.0386	12.452	0.048	14.942	0.058	37.355	0.145
25.0	0.99611	0.00389	1.9922	0.0078	2.4903	0.0097	2.9883	0.0117	3.9845	0.0155	4.9806	0.0194	7.4709	0.0291	9.9611	0.0389	12.451	0.049	14.942	0.058	37.354	0.146
25.1	0.99609	0.00391	1.9922	0.0078	2.4902	0.0098	2.9883	0.0117	3.9844	0.0156	4.9805	0.0195	7.4707	0.0293	9.9609	0.0391	12.451	0.049	14.941	0.059	37.353	0.147
25.2	0.99607	0.00393	1.9921	0.0079	2.4902	0.0098	2.9882	0.0118	3.9843	0.0157	4.9803	0.0197	7.4705	0.0295	9.9607	0.0393	12.451	0.049	14.941	0.059	37.353	0.147
25.3	0.99604	0.00396	1.9921	0.0079	2.4901	0.0099	2.9881	0.0119	3.9842	0.0158	4.9802	0.0198	7.4703	0.0297	9.9604	0.0396	12.451	0.049	14.941	0.059	37.352	0.148
25.4	0.99602	0.00398	1.9920	0.0080	2.4901	0.0099	2.9881	0.0119	3.9841	0.0159	4.9801	0.0199	7.4702	0.0298	9.9602	0.0398	12.450	0.050	14.940	0.060	37.351	0.149
25.5	0.99600	0.00400	1.9920	0.0080	2.4900	0.0100	2.9880	0.0120	3.9840	0.0160	4.9800	0.0200	7.4700	0.0300	9.9600	0.0400	12.450	0.050	14.940	0.060	37.350	0.150
25.6	0.99597	0.00403	1.9919	0.0081	2.4899	0.0101	2.9879	0.0121	3.9839	0.0161	4.9799	0.0201	7.4698	0.0302	9.9597	0.0403	12.450	0.050	14.940	0.060	37.349	0.151
25.7	0.99595	0.00405	1.9919	0.0081	2.4899	0.0101	2.9878	0.0122	3.9838	0.0162	4.9797	0.0203	7.4696	0.0304	9.9595	0.0405	12.449	0.051	14.939	0.061	37.348	0.152
25.8	0.99593	0.00407	1.9919	0.0081	2.4898	0.0102	2.9878	0.0122	3.9837	0.0163	4.9796	0.0204	7.4694	0.0306	9.9593	0.0407	12.449	0.051	14.939	0.061	37.347	0.153
25.9	0.99590	0.00410	1.9918	0.0082	2.4898	0.0102	2.9877	0.0123	3.9836	0.0164	4.9795	0.0205	7.4693	0.0307	9.9590	0.0410	12.449	0.051	14.939	0.061	37.346	0.154

2. 纯水密度

表 4-10 纯水密度表

温度 $t/^\circ\text{C}$	密度 $\rho/(\text{g}/\text{cm}^3)$	温度 $t/^\circ\text{C}$	密度 $\rho/(\text{g}/\text{cm}^3)$
10	0.999699	21	0.997989
11	0.999604	22	0.997767
12	0.999496	23	0.997535
13	0.999376	24	0.997293
14	0.999243	25	0.997041
15	0.999098	26	0.996780
16	0.998941	27	0.996510
17	0.998772	28	0.996230
18	0.998593	29	0.995941
19	0.998402	30	0.995644
20	0.998201		

七、化学试剂标准目录

1. 化学试剂综合

- GB/T 601—2002 化学试剂 滴定分析（容量分析）用标准溶液的制备
- GB/T 602—2002 化学试剂 杂质测定用标准溶液的制备
- GB/T 603—2002 化学试剂 试验方法中所用试剂及制品的制备
- GB/T 604—1988 化学试剂 酸碱指示剂 pH 变色域测定通用方法
- GB/T 605—1988 化学试剂 色度测定通用方法
- GB/T 606—1988 化学试剂 水分测定通用方法（卡尔·费休法）
- GB/T 608—1988 化学试剂 氮测定通用方法
- GB/T 609—1988 化学试剂 总氮量测定通用方法
- GB/T 610.1—1988 化学试剂 砷测定通用方法（砷斑法）
- GB/T 610.2—1988 化学试剂 砷测定通用方法（二乙基二硫代氨基甲酸银法）
- GB/T 611—1988 化学试剂 密度测定通用方法
- GB/T 613—1988 化学试剂 比旋光度测定通用方法
- GB/T 614—1988 化学试剂 折射率测定通用方法
- GB/T 615—1988 化学试剂 沸程测定通用方法
- GB/T 616—1988 化学试剂 沸点测定通用方法
- GB/T 617—1988 化学试剂 熔点范围测定通用方法
- GB/T 618—1988 化学试剂 结晶点测定通用方法
- GB/T 619—1988 化学试剂 采样及验收规则
- GB/T 2921—1988 化学试剂 气相色谱固定液的分类和命名
- GB/T 2922—1982 化学试剂 色谱载体比表面积的测定方法

GB/T 3914—1983	化学试剂	阳极溶出伏安法通则
GB 6851—1986	pH 基准试剂	定值通则
GB/T 9721—1988	化学试剂	分子吸收分光光度法通则 (紫外和可见光部分)
GB/T 9722—1988	化学试剂	气相色谱法通则
GB/T 9723—1988	化学试剂	火焰原子吸收光谱法通则
GB/T 9724—1988	化学试剂	pH 值测定通则
GB/T 9725—1988	化学试剂	电位滴定法通则
GB/T 9726—1988	化学试剂	还原高锰酸钾物质测定通则
GB/T 9727—1988	化学试剂	磷酸盐测定通用方法
GB/T 9728—1988	化学试剂	硫酸盐测定通用方法
GB/T 9729—1988	化学试剂	氯化物测定通用方法
GB/T 9730—1988	化学试剂	草酸盐测定通用方法
GB/T 9731—1988	化学试剂	硫化物测定通用方法
GB/T 9732—1988	化学试剂	铵测定通用方法
GB/T 9733—1988	化学试剂	羰基化合物测定通用方法
GB/T 9734—1988	化学试剂	铝测定通用方法
GB/T 9735—1988	化学试剂	重金属测定通用方法
GB/T 9736—1988	化学试剂	酸度和碱度测定通用方法
GB/T 9737—1988	化学试剂	易碳化物质测定通则
GB/T 9738—1988	化学试剂	水不溶物测定通用方法
GB/T 9739—1988	化学试剂	铁测定通用方法
GB/T 9740—1988	化学试剂	蒸发残渣测定通用方法
GB/T 9741—1988	化学试剂	灼烧残渣测定通用方法
GB/T 9742—1988	化学试剂	硅酸盐测定通用方法
GB/T 10724—1989	化学试剂	无火焰 (石墨炉) 原子吸收光谱法通则
GB/T 10725—1989	化学试剂	电感耦合高频等离子体原子发射光谱法通则
GB/T 10726—1989	化学试剂	溶剂萃取-原子吸收光谱法测定金属杂质通用方法
GB 10737—1989	工作基准试剂 (容量)	称量电位滴定法通则
GB 10738—1989	工作基准试剂 (容量)	称量滴定法通则
GB/T 13648—1992	化学试剂	氨基酸测定通则
GB/T 15346—1994	化学试剂	包装及标志
GB/T 15356—1994	化学试剂	核苷酸测定通则
HG/T 3484—1999	化学试剂	标准玻璃乳浊液和澄清度标准
HG/T 3500—1982	化学试剂	气相色谱固定液极性常数测试方法
HG/T 3501—1982	化学试剂	气相色谱用载体有效塔板数的测定

2. 基准试剂

GB 1253—1989	工作基准试剂 (容量)	氯化钠
GB 1254—1990	工作基准试剂 (容量)	草酸钠
GB 1255—1990	工作基准试剂 (容量)	无水碳酸钠

GB 1255—1990	工作基准试剂 (容量)	三氧化二砷
GB 1257—1989	工作基准试剂 (容量)	邻苯二甲酸氢钾
GB 1258—1990	工作基准试剂 (容量)	碘酸钾
GB 1259—1989	工作基准试剂 (容量)	重铬酸钾
GB 1260—1990	工作基准试剂 (容量)	氧化锌
GB 1261—1977	工作基准试剂 (容量)	无水对氨基苯甲酸
GB 6853—1986	pH 基准试剂	磷酸二氢钾
GB 6854—1986	pH 基准试剂	磷酸氢二钠
GB 6856—1986	pH 基准试剂	四硼酸钠
GB 6857—1986	pH 基准试剂	苯二甲酸氢钾
GB 10730—1989	第一基准试剂 (容量)	邻苯二甲酸氢钾
GB 10731—1989	第一基准试剂 (容量)	重铬酸钾
GB 10732—1989	第一基准试剂 (容量)	氯化钾
GB 10733—1989	第一基准试剂 (容量)	氯化钠
GB 10734—1989	第一基准试剂 (容量)	乙二胺四乙酸二钠
GB 10735—1989	第一基准试剂 (容量)	无水碳酸钠
GB 10736—1989	工作基准试剂 (容量)	氯化钾
GB 12593—1990	工作基准试剂 (容量)	乙二胺四乙酸二钠
GB 12594—1990	工作基准试剂 (容量)	溴酸钾
GB 12595—1990	工作基准试剂 (容量)	硝酸银
GB 12596—1990	工作基准试剂 (容量)	碳酸钙
GB 12597—1990	工作基准试剂 (容量)	苯甲酸

3. 一般无机试剂

GB/T 620—1993	化学试剂	氢氟酸
GB/T 621—1993	化学试剂	氢溴酸
GB/T 622—1989	化学试剂	盐酸
GB/T 623—1992	化学试剂	高氯酸
GB/T 625—1989	化学试剂	硫酸
GB/T 626—1989	化学试剂	硝酸
GB/T 628—1993	化学试剂	硼酸
GB/T 629—1997	化学试剂	氢氧化钠
GB/T 631—1989	化学试剂	氨水
GB/T 632—1993	化学试剂	十水合四硼酸钠 (四硼酸钠)
GB/T 633—1994	化学试剂	亚硝酸钠
GB/T 636—1992	化学试剂	硝酸钠
GB/T 637—1988	化学试剂	硫代硫酸钠
GB/T 638—1988	化学试剂	氯化亚锡
GB/T 639—1986	化学试剂	无水碳酸钠
GB/T 640—1997	化学试剂	碳酸氢钠

GB/T 641—1994	化学试剂	过二硫酸钾（过硫酸钾）
GB/T 642—1999	化学试剂	重铬酸钾
GB/T 643—1988	化学试剂	高锰酸钾
GB/T 644—1993	化学试剂	六氰合铁（Ⅲ）酸钾（铁氰化钾）
GB/T 645—1994	化学试剂	氯酸钾
GB/T 646—1993	化学试剂	氯化钾
GB/T 647—1993	化学试剂	硝酸钾
GB/T 648—1993	化学试剂	硫氰酸钾
GB/T 649—1999	化学试剂	溴化钾
GB/T 650—1993	化学试剂	溴酸钾
GB/T 651—1993	化学试剂	碘酸钾
GB/T 652—1988	化学试剂	氯化钡
GB/T 653—1994	化学试剂	硝酸钡
GB/T 654—1999	化学试剂	碳酸钡
GB/T 655—1994	化学试剂	过硫酸铵
GB/T 656—1977	化学试剂	重铬酸铵
GB/T 657—1993	化学试剂	四水合钼酸铵（钼酸铵）
GB/T 658—1988	化学试剂	氯化铵
GB/T 659—1993	化学试剂	硝酸铵
GB/T 660—1992	化学试剂	硫氰酸铵
GB/T 661—1992	化学试剂	六水合硫酸铁（Ⅱ）铵（硫酸亚铁铵）
GB/T 664—1993	化学试剂	七水合硫酸亚铁（硫酸亚铁）
GB/T 665—1988	化学试剂	硫酸铜
GB/T 666—1993	化学试剂	七水合硫酸锌（硫酸锌）
GB/T 667—1995	化学试剂	六水合硝酸锌（硝酸锌）
GB/T 669—1994	化学试剂	硝酸钾
GB/T 670—1986	化学试剂	硝酸银
GB/T 671—1998	化学试剂	硫酸镁
GB/T 672—1988	化学试剂	氯化镁
GB/T 673—1984	化学试剂	三氧化二砷
GB/T 674—1978	化学试剂	氧化铜（粉状）
GB/T 675—1993	化学试剂	碘
GB/T 1263—1986	化学试剂	磷酸氢二钠
GB/T 1264—1997	化学试剂	氟化钠
GB/T 1265—1977	化学试剂	溴化钠
GB/T 1266—1986	化学试剂	氯化钠
GB/T 1267—1999	化学试剂	磷酸二氢钠
GB/T 1268—1998	化学试剂	硫氰酸钠
GB/T 1270—1996	化学试剂	六水合氯化钴（氯化钴）
GB/T 1271—1994	化学试剂	二水合氟化钾（氟化钾）

GB/T 1272—1988	化学试剂	碘化钾
GB/T 1273—1988	化学试剂	六氰合铁(Ⅱ)酸钾(亚铁氰化钾)
GB/T 1274—1993	化学试剂	磷酸二氢钾
GB/T 1275—1994	化学试剂	十二水合硫酸铝钾(硫酸铝钾)
GB/T 1276—1999	化学试剂	氟化铵
GB/T 1277—1994	化学试剂	溴化铵
GB/T 1278—1994	化学试剂	氟化氢铵
GB/T 1279—1989	化学试剂	硫酸铁(Ⅲ)铵
GB/T 1281—1993	化学试剂	溴
GB/T 1282—1996	化学试剂	磷酸
GB/T 1285—1994	化学试剂	氯化镉
GB/T 1287—1994	化学试剂	六水合硫酸镍(硫酸镍)
GB/T 1396—1993	化学试剂	硫酸铵
GB/T 1397—1995	化学试剂	碳酸钾
GB/T 2304—1988	化学试剂	无砷锌
GB/T 2305—2000	化学试剂	五氧化二磷
GB/T 2306—1997	化学试剂	氢氧化钾
GB/T 6684—1986	化学试剂	30%过氧化氢
GB/T 9853—1988	化学试剂	无水硫酸钠
GB/T 9856—1988	化学试剂	碳酸钠
GB/T 9857—1988	化学试剂	氧化镁
GB/T 15355—1994	化学试剂	六水合氯化镍(氯化镍)
GB/T 15897—1995	化学试剂	碳酸钙
GB/T 15898—1995	化学试剂	六水合硝酸钴(硝酸钴)
GB/T 15899—1995	化学试剂	一水合硫酸锰(硫酸锰)
GB/T 15900—1995	化学试剂	偏重亚硫酸钠(焦亚硫酸钠)
GB/T 15901—1995	化学试剂	二水合氯化铜(氯化铜)
GB/T 16496—1996	化学试剂	硫酸钾
HG/T 2629—1994	化学试剂	八水合氢氧化钡(氢氧化钡)
HG/T 2631—1994	化学试剂	七水合硫酸钴(硫酸钴)
HG/T 2760—1996	化学试剂	氯化锌
HG/T 2890—1997	化学试剂	氧化锌
HG/T 3033—1999	化学试剂	硫酸钡
HG/T 3438—1999	化学试剂	定氮合金
HG/T 3439—1976	化学试剂	重铬酸钠
HG/T 3440—1999	化学试剂	铬酸钾
HG/T 3441—1976	化学试剂	焦硫酸钾
HG/T 3442—1976	化学试剂	硫酸铝
HG/T 3443—1976	化学试剂	硝酸铜
HG/T 3444—1976	化学试剂	三氧化铬

HG/T 3445—1976	化学试剂	偏钒酸铵
HG/T 3446—1981	化学试剂	氯金酸 (氯化金)
HG/T 3447—1976	化学试剂	发烟硝酸
HG/T 3448—1984	化学试剂	硝酸镍
HG/T 3464—1977	化学试剂	三氯化铋
HG/T 3465—1999	化学试剂	磷酸氢二铵
HG/T 3466—1999	化学试剂	磷酸二氢铵
HG/T 3467—1977	化学试剂	50%硝酸锰溶液
HG/T 3468—1977	化学试剂	氯化汞
HG/T 3469—1977	化学试剂	黄色氧化汞
HG/T 3470—1977	化学试剂	硝酸铅
HG/T 3471—1977	化学试剂	汞
HG/T 3472—1977	化学试剂	无水亚硫酸钠
HG/T 3473—1977	化学试剂	还原铁粉
HG/T 3474—1977	化学试剂	三氯化铁
HG/T 3482—1978	化学试剂	氯化锂
HG/T 3485—1979	化学试剂	五氧化二钒
HG/T 3487—1979	化学试剂	磷酸氢二钾
HG/T 3488—1980	化学试剂	结晶四氯化锡
HG/T 3489—1980	化学试剂	氯化亚铜
HG/T 3490—1980	化学试剂	线状氧化铜
HG/T 3491—1999	化学试剂	活性炭
HG/T 3492—1980	化学试剂	亚硫酸氢钠
HG/T 3493—1980	化学试剂	磷酸钠

4. 一般有机试剂 (通用试剂、指示剂、特效试剂)

GB/T 676—1990	化学试剂	乙酸 (冰醋酸)
GB/T 677—1992	化学试剂	乙酸酐
GB/T 678—1990	化学试剂	乙醇 (无水乙醇)
GB/T 679—1994	化学试剂	乙醇 (95%)
GB/T 681—1994	化学试剂	二苯胺
GB/T 682—1989	化学试剂	三氮甲烷
GB/T 683—1993	化学试剂	甲醇
GB/T 684—1999	化学试剂	甲苯
GB/T 685—1993	化学试剂	甲醛溶液
GB/T 686—1989	化学试剂	丙酮
GB/T 687—1994	化学试剂	丙三醇
GB/T 688—1992	化学试剂	四氯化碳
GB/T 689—1998	化学试剂	吡啶
GB/T 690—1992	化学试剂	苯

GB/T 691—1994	化学试剂	苯胺
GB/T 693—1996	化学试剂	三水合乙酸钠 (乙酸钠)
GB/T 694—1995	化学试剂	无水乙酸钠
GB/T 695—1994	化学试剂	一水合草酸钾 (草酸钾)
GB/T 696—1994	化学试剂	脲 (尿素)
GB/T 1288—1992	化学试剂	四水合酒石酸钾钠 (酒石酸钾钠)
GB/T 1289—1994	化学试剂	草酸钠
GB/T 1291—1988	化学试剂	邻苯二甲酸氢钾
GB/T 1292—1986	化学试剂	乙酸铵
GB/T 1293—1989	化学试剂	1,10-菲罗啉
GB/T 1294—1993	化学试剂	酒石酸
GB/T 1295—1993	化学试剂	DL-丙氨酸
GB/T 1296—1992	化学试剂	L-胱氨酸
GB/T 1297—1993	化学试剂	无水 L-半胱氨酸盐酸盐
GB/T 1400—1993	化学试剂	六次甲基四胺
GB/T 1401—1998	化学试剂	乙二胺四乙酸二钠
GB/T 6685—1986	化学试剂	氯化羟胺 (盐酸羟胺)
GB/T 9854—1988	化学试剂	草酸
GB/T 9855—1988	化学试剂	柠檬酸
GB/T 10704—1989	化学试剂	8-羟基喹啉
GB/T 10705—1989	化学试剂	5-磺基水杨酸
GB/T 10727—1989	化学试剂	二乙基二硫代氨基甲酸钠 (铜试剂)
GB/T 10728—1989	化学试剂	百里香酚酞
GB/T 10729—1989	化学试剂	酚酞
GB/T 12589—1990	化学试剂	乙酸乙酯
GB/T 12590—1990	化学试剂	正丁醇
GB/T 12591—1990	化学试剂	乙醚
GB/T 12592—1990	化学试剂	溴酚蓝
GB/T 14305—1993	化学试剂	环己烷
GB/T 15347—1994	化学试剂	抗坏血酸
GB/T 15348—1994	化学试剂	甲酚红
GB/T 15349—1994	化学试剂	溴甲酚氯
GB/T 15350—1994	化学试剂	间甲酚紫
GB/T 15351—1994	化学试剂	苯酚红
GB/T 15352—1994	化学试剂	溴百里香酚蓝
GB/T 15353—1994	化学试剂	百里香酚蓝
GB/T 15354—1994	化学试剂	磷酸三丁酯
GB/T 15894—1995	化学试剂	石油醚
GB/T 15895—1995	化学试剂	1,2-二氯乙烷
GB/T 15896—1995	化学试剂	甲酸

GB/T 16493—1996	化学试剂	二水合柠檬酸钠 (柠檬酸三钠)
GB/T 16494—1996	化学试剂	二甲苯
GB/T 16495—1996	化学试剂	2,2-联吡吡啶
GB/T 16983—1997	化学试剂	二氯甲烷
GB/T 17521—1998	化学试剂	<i>N,N</i> -二甲基甲酰胺
HG/T 2630—1994	化学试剂	三水合乙酸铅
HG/T 2759—1996	化学试剂	可溶性淀粉
HG/T 2891—1997	化学试剂	异戊醇 (3-甲基-1-丁醇)
HG/T 2892—1997	化学试剂	异丙醇
HG/T 3449—1999	化学试剂	甲基红
HG/T 3450—1999	化学试剂	丁二酮肟 (二甲基乙二醛肟)
HG/T 3451—1976	化学试剂	硝基苯
HG/T 3452—1976	化学试剂	2,4-二硝基苯肼
HG/T 3453—1999	化学试剂	草酸胺
HG/T 3454—1999	化学试剂	硫脲
HG/T 3455—1981	化学试剂	环己酮
HG/T 3456—1976	化学试剂	苯并戊三酮 (茚三酮)
HG/T 3457—1976	化学试剂	乙二胺四乙酸
HG/T 3458—1976	化学试剂	苯甲酸
HG/T 3459—1976	化学试剂	顺丁烯二酸酐
HG/T 3460—1976	化学试剂	乙酸异戊酯
HG/T 3461—1999	化学试剂	α -乳糖
HG/T 3462—1999	化学试剂	蔗糖
HG/T 3463—1976	化学试剂	偶氮胂Ⅲ [2,7-双 (2-苯胂酸-1-偶氮)-1,8-二羟基萘-3,6-二磺酸]
HG/T 3475—1999	化学试剂	葡萄糖
HG/T 3476—1999	化学试剂	36%乙酸
HG/T 3477—1999	化学试剂	酒石酸钾
HG/T 3478—1999	化学试剂	酒石酸钠
HG/T 3479—1977	化学试剂	邻苯二甲酸酐
HG/T 3480—1977	化学试剂	氨基乙酸
HG/T 3481—1999	化学试剂	4-甲基-2-戊酮 (甲基异丁基甲酮)
HG/T 3483—1978	化学试剂	四苯硼钠
HG/T 3486—1979	化学试剂	乙二胺
HG/T 3494—1999	化学试剂	荧光素
HG/T 3495—1999	化学试剂	曙红 (四溴荧光黄)
HG/T 3496—1980	化学试剂	茜素黄 R
HG/T 3497—1982	化学试剂	柠檬酸氢二铵
HG/T 3498—1999	化学试剂	乙酸丁酯
HG/T 3499—1983	化学试剂	1,4-二氧六环

八、一级标准物质技术规范 (JJG 1006—1994)

本规范适用于化学成分、物理化学特性及工程技术特性一级标准物质的研制(二级标准物质的研制可参照本技术规范执行)。

(一) 标准物质的制备

1 候选物

1.1 候选物的选择应满足适用性、代表性,以及容易复制的原则。

1.2 候选物的基体应和使用的要求相一致或尽可能接近。

1.3 候选物的均匀性、稳定性以及待定特性量的量值范围应适合该标准物质的用途。

1.4 系列化标准物质特性量的量值分布梯度应能满足使用要求,以较少品种覆盖预期的范围。

1.5 候选物应有足够的数量,以满足在有效期间使用的需要。

2 制备

2.1 根据候选物的性质,选择合理的制备程序、工艺,并防止污染及待定特性量的量值变化。

2.2 对待定特性量不易均匀的候选物,在制备过程中除采取必要的均匀措施外,还应进行均匀性初检。

2.3 候选物的待定特性量有不易稳定趋向时,在加工过程中应注意研究影响稳定性的因素,采取必要的措施改善其稳定性,如辐照灭菌、添加稳定剂等,选择合适的储存环境。

2.4 当候选物制备量大,为便于保存可采取分级分装。最小包装单元应以适当方式编号并注明制备日期。

2.5 最小包装单元中标准物质的实际质量或体积与标称的质量或体积应符合规定的要求。

(二) 标准物质的均匀性检验

3 不论制备过程中是否经过均匀性初检,凡成批制备并分装成最小包装单元的标准物质,必须进行均匀性检验。对于分级分装的标准物质,凡由大包装分装成最小包装单元时,都需要进行均匀性检验。

4 抽取单元数

抽取单元数目对样品总体要有足够的代表性。抽取单元数取决于总体样品的单元数和对样品的均匀程度的了解。当总体样品的单元数较多时,抽取单元数也应相应增多。当已知总体样品均匀性良好时,抽取单元数可适当减少。抽取单元数以及每个样品的重复测量次数还应适合所采用的统计检验要求。

4.1 当总体单元数少于500时,抽取单元数不少于15个,当总体单元数大于500时,抽取单元数不少于25个。

4.2 对于均匀性好的样品,当总体单元数少于500时,抽取单元数不少于10个;当总体单元数大于500时,抽取单元数不少于15个。

5 取样方式

5.1 在均匀性检验的取样时,应从待定特性量值可能出现差异的部位抽取,取样点的分布对于总体样品应有足够的代表性,例如对粉状物质应在不同部位取样;对圆棒状材料可在两端和棒长的 $\frac{1}{4}$ 、 $\frac{1}{2}$ 、 $\frac{3}{4}$ 部位取样,在同一断面可沿直径取样。对溶液可在分装的初始,中间和终结阶段取样。

5.2 当引起待定特性量值的差异原因未知或认为不存在差异时,则进行随机取样。可采用随机数表决定抽取样品的号码,随机数表见表4-11。

表4-11 随机数表

03	47	48	73	86	36	96	47	36	61	46	98	63	71	62	33	26	16	80	45	60	11	14	10	95
97	74	24	67	62	42	81	14	57	20	42	53	32	37	32	27	07	36	07	51	24	51	79	89	73
16	76	62	27	66	56	50	26	71	07	32	90	79	78	53	13	55	38	53	59	88	97	54	14	10
12	56	85	99	26	96	96	68	27	31	05	03	72	93	15	57	12	10	14	21	88	26	49	81	76
55	59	56	35	64	38	54	82	46	22	31	62	43	09	90	06	18	44	32	53	23	83	01	30	30
16	22	77	94	39	49	54	43	54	82	17	37	93	23	78	87	35	20	96	43	84	26	34	91	64
84	42	17	53	31	57	24	55	06	88	77	04	74	47	67	21	76	33	50	25	83	92	12	06	76
63	01	63	78	59	16	95	55	67	19	98	10	50	71	75	12	86	73	58	07	44	39	52	38	79
33	21	12	34	29	78	64	56	07	82	52	42	07	44	38	15	51	00	13	42	99	66	02	79	54
57	60	86	32	44	09	47	27	96	54	49	17	46	09	62	90	52	84	77	27	08	02	73	43	28
18	18	07	92	45	44	17	16	58	09	79	83	86	19	62	06	76	50	03	10	55	23	64	05	05
26	62	38	97	75	84	16	07	44	99	83	11	46	32	24	20	14	85	88	45	10	93	72	88	71
23	42	40	64	74	82	97	77	77	81	07	45	32	14	08	32	98	94	07	72	93	85	79	10	75
52	36	28	19	95	50	92	26	11	97	00	56	76	31	38	80	22	02	53	53	86	60	42	04	53
37	85	94	35	12	83	39	50	08	30	42	34	07	96	88	54	42	06	87	98	35	85	29	48	39
70	29	17	12	13	40	33	20	38	26	13	89	51	03	74	17	76	37	13	04	07	74	21	19	30
56	62	18	37	35	96	83	50	87	75	97	12	25	93	47	70	33	24	03	54	97	77	46	44	80
99	49	57	22	77	88	42	95	45	72	16	64	36	16	00	04	43	18	66	79	94	77	24	21	90
16	08	15	04	72	33	27	14	34	09	45	59	34	68	49	12	72	07	34	45	99	27	72	95	14
31	16	93	32	43	50	27	89	87	19	20	15	37	00	49	52	85	66	60	44	38	68	88	11	30
68	34	30	13	70	55	74	30	77	40	44	22	78	84	26	04	33	46	09	52	68	07	97	06	57
74	57	25	65	76	59	29	97	68	60	71	91	38	67	54	13	58	18	24	76	15	54	55	95	52
27	42	37	86	53	48	55	90	65	72	96	57	69	36	10	96	46	92	42	45	97	60	49	04	91
00	39	68	29	61	66	37	32	20	30	77	84	57	03	29	10	45	65	04	26	11	04	96	67	24
29	94	98	94	24	68	49	69	10	82	53	75	91	93	30	34	25	20	57	27	40	48	73	51	92
16	90	82	66	59	83	62	64	11	12	67	19	00	71	74	60	47	21	29	68	02	02	37	03	31
11	27	94	75	06	06	09	19	74	66	02	94	37	34	02	76	70	90	30	86	38	45	94	30	38
35	24	10	16	20	33	32	51	26	38	79	78	45	04	91	16	92	53	56	16	02	75	50	95	98
38	23	16	86	38	42	38	97	01	50	87	75	66	81	41	40	01	74	91	62	48	51	84	08	32
31	96	25	91	47	96	44	33	49	13	34	86	82	53	91	00	52	43	48	85	27	55	26	89	62
66	67	40	67	14	64	05	71	95	86	11	05	65	09	68	76	83	20	37	90	57	16	00	11	66
14	90	84	45	11	75	73	88	05	90	52	27	41	14	86	22	98	12	22	08	07	52	74	95	80
68	05	51	18	00	33	96	02	75	19	07	60	62	93	55	59	33	82	43	90	49	37	38	44	59
20	46	78	73	90	97	51	40	14	02	04	02	33	31	08	39	54	16	49	36	47	95	93	13	30
64	19	58	97	79	15	06	15	93	20	01	80	10	75	06	40	78	78	89	62	02	67	74	17	33
05	26	93	70	60	22	35	85	15	13	92	03	51	59	77	59	56	78	06	83	52	91	05	70	74
07	97	10	88	23	09	98	42	99	64	61	71	62	99	15	06	51	29	16	93	58	05	77	09	51
68	71	86	85	85	54	87	66	47	54	73	32	08	11	12	44	95	92	63	16	29	56	24	29	48
26	99	61	65	53	58	37	78	80	70	42	10	50	67	42	32	17	55	85	74	94	44	67	16	94
14	65	52	68	75	87	59	36	22	41	26	78	63	06	55	13	98	27	01	50	15	29	39	39	43

IV 附录

续表

17	53	77	58	71	71	41	61	50	72	12	41	94	96	26	44	95	27	36	99	02	96	74	30	83
90	26	59	21	19	23	52	23	33	12	96	93	02	18	39	07	02	18	36	07	25	99	32	70	23
41	23	52	55	99	31	04	49	69	96	10	47	48	45	88	13	41	43	89	20	97	17	14	49	17
60	20	50	81	69	31	99	73	63	68	35	81	33	03	76	24	30	12	48	60	18	99	10	72	34
91	25	38	05	90	94	58	28	41	36	45	37	59	03	09	90	35	57	29	12	82	62	54	65	60
34	50	57	74	37	93	80	33	00	91	09	77	93	19	82	74	94	80	04	04	45	07	31	66	49
85	22	04	39	43	73	81	53	94	79	33	62	46	86	28	08	31	54	46	31	53	94	13	38	47
09	79	13	77	48	73	82	97	22	21	05	03	27	24	83	72	89	44	05	60	35	80	39	94	88
88	75	80	18	14	22	95	75	42	49	39	32	82	22	49	02	48	07	70	37	46	04	61	67	87
90	96	23	70	00	39	00	03	06	90	55	85	78	38	36	94	37	30	69	32	0	89	00	76	33
63	74	23	99	67	61	32	28	69	84	94	62	67	86	24	98	33	41	19	95	47	53	53	33	09
63	38	06	86	54	99	00	65	26	94	02	82	90	23	07	79	62	67	80	60	75	91	12	81	19
35	30	58	21	46	06	72	17	10	94	25	21	31	75	96	49	28	24	00	49	55	65	79	78	07
63	43	36	82	69	65	51	18	37	88	61	38	44	12	45	32	92	85	88	65	54	34	81	85	35
98	25	37	55	26	01	91	82	81	46	74	71	12	94	97	24	02	71	37	07	03	92	18	66	75
02	63	21	17	69	71	50	80	89	56	38	15	70	11	48	43	40	45	86	98	00	83	26	91	03
64	55	22	21	82	48	22	28	06	00	61	54	13	43	91	82	78	12	23	29	06	66	24	12	27
85	07	26	13	89	01	10	07	82	04	59	63	69	36	03	69	11	15	83	80	13	29	54	19	23
58	54	16	24	15	51	54	44	82	00	62	61	65	04	69	38	18	65	18	97	85	72	13	49	21
34	85	27	84	87	61	48	64	56	26	90	1	48	13	26	37	70	15	42	57	65	65	80	39	07
03	92	18	27	46	57	99	16	96	56	30	93	72	85	22	84	64	38	56	98	99	01	30	93	64
62	93	30	27	59	37	75	41	66	48	86	97	80	61	45	23	53	04	01	63	45	76	08	64	27
08	45	93	15	22	60	21	75	46	91	98	77	27	85	42	28	88	61	08	84	69	62	03	42	73
07	08	55	18	40	45	44	75	13	90	24	94	96	61	02	57	55	66	83	15	73	42	37	61	61
01	85	39	95	66	51	10	19	34	88	15	84	97	1	75	12	76	39	43	78	64	63	91	3	25
72	84	71	14	35	19	11	58	49	26	50	11	17	17	76	86	31	57	20	18	95	60	73	46	75
88	78	28	16	84	18	52	53	94	53	75	45	69	30	96	73	89	65	70	31	99	17	43	48	76
45	17	75	65	57	28	40	19	72	12	25	12	74	75	67	60	40	60	31	19	24	62	01	61	62
96	76	28	12	54	22	01	11	94	25	71	96	16	16	83	63	64	36	74	45	19	59	50	38	92
48	31	67	72	30	24	02	94	08	63	98	82	36	66	02	69	36	98	25	39	48	03	45	15	12
50	44	66	44	21	66	06	58	05	62	68	15	54	35	02	42	35	48	96	32	14	52	41	52	43
22	66	22	15	86	26	63	75	41	99	58	42	36	72	24	58	37	52	18	51	03	37	18	39	11
96	24	40	14	51	23	22	30	88	57	95	67	47	29	83	94	69	40	06	07	18	16	36	78	86
81	73	91	61	19	60	20	72	93	48	98	57	07	23	69	65	95	39	69	58	56	80	30	19	44
78	60	73	99	84	43	89	94	36	45	56	69	47	07	41	90	22	91	07	12	78	35	34	08	72
84	37	90	61	56	70	10	23	93	05	85	11	34	76	60	76	48	45	34	60	01	64	18	39	96
36	67	10	08	23	98	93	35	08	86	99	29	76	29	81	33	34	91	58	93	63	14	52	32	52
07	28	59	07	48	89	64	58	89	75	83	85	62	27	89	30	14	78	56	27	86	63	59	80	02
10	15	83	87	60	79	24	31	66	56	21	48	24	06	93	91	98	94	05	49	01	47	59	38	00
55	19	68	97	65	03	73	52	16	56	00	53	55	90	27	33	42	29	38	87	22	33	88	83	34
53	81	29	13	39	35	01	20	71	34	62	33	74	82	14	53	73	19	09	03	56	54	29	56	93
51	86	32	68	92	33	93	74	66	99	40	14	71	94	53	45	94	19	38	81	14	44	99	81	07
35	91	70	29	13	80	03	54	07	27	96	94	78	32	66	50	95	52	74	33	13	30	55	62	54
37	71	67	95	13	20	02	44	95	94	64	85	04	05	72	01	32	90	76	14	53	89	74	60	41
93	66	13	83	27	92	79	64	64	72	28	54	96	53	84	48	14	52	98	94	56	07	93	39	30

续表

02	96	08	45	65	13	05	00	41	84	93	07	54	72	59	21	45	57	09	77	19	48	56	27	44
49	83	43	48	35	82	88	33	69	96	72	36	04	19	76	47	45	15	18	60	82	11	08	95	97
84	60	71	62	46	40	80	81	30	37	34	39	23	05	33	25	15	35	71	30	88	12	57	21	77
18	17	30	83	71	44	91	14	88	47	89	23	30	63	15	56	34	20	47	89	99	82	93	24	93
79	69	10	61	78	71	32	76	95	62	87	00	22	58	40	92	54	01	75	25	43	11	71	99	31
75	93	36	57	83	56	20	14	82	11	74	21	97	90	65	96	42	68	63	86	74	54	13	26	94
38	30	92	29	03	06	28	81	39	38	62	25	06	84	63	61	29	08	93	67	04	32	92	08	09
51	29	50	10	34	31	57	75	95	80	51	97	02	74	77	76	15	48	49	44	18	55	63	77	09
21	31	33	86	24	37	09	81	53	74	73	24	16	10	33	52	83	90	94	76	00	47	14	54	36
29	01	23	87	88	58	2	39	37	67	42	10	14	20	92	16	55	23	42	45	4	96	09	11	06
95	33	95	22	00	18	74	72	00	18	38	79	58	69	32	81	76	80	26	92	82	80	84	25	39
90	84	60	79	80	24	36	59	87	38	82	07	53	89	35	96	35	23	79	18	05	98	90	07	35
46	40	62	98	82	54	97	20	56	95	15	74	80	08	32	16	46	70	50	80	67	72	16	42	79
20	31	89	03	43	38	46	82	68	72	32	14	82	99	70	80	60	47	18	97	63	49	30	21	30
71	59	73	05	50	08	22	23	71	7	91	01	93	20	49	82	96	59	26	94	66	39	67	98	60

6 对具有多种待特性量值的标准物质, 应选择有代表性的和不容易均匀的待测特性量值进行均匀性检验。

7 选择不低于定值方法的精密度和具有足够灵敏度的测量方法, 在重复性的实验条件下做均匀性检验。

8 待特性量值的均匀性与所用测量方法的取样量有关, 均匀性检验时应注明该测量方法的最小取样量。当有多个待特性量值时, 以不易均匀待特性量值的最小取样量表示标准物质的最小取样量或分别给出最小取样量。

9 根据抽取样品的单元数, 以及每个样品的重复测量次数, 按选定的一种测量方法安排实验。

推荐以随机次序进行测定以防止系统的时间变差。选择合适的统计模式进行统计检验。

9.1 检测单元内变差与测量方法的变差, 并进行比较, 确认在统计学上是否显著。

检测单元间变差与单元内变差, 并进行比较, 确认在统计学上是否显著。

9.2 判断单元内变差以及单元间变差, 统计显著性是否适合于该标准物质的用途。

9.2.1 相对于所用测量方法的测量随机误差或相对于该特性量值不确定度的预期目标而言, 待测特性量值的不均匀性误差可忽略不计, 此时认为该标准物质均匀性良好。

9.2.2 待测特性量值的不均匀性误差明显大于测量方法的随机误差, 并是该特性量值预期不确定度的主要来源, 此时认为该物质不均匀。

9.2.3 待特性量值不均匀性误差与随机误差大小相近, 且与不确定度的预期目标相比较又不可忽略, 此时应将不均匀性误差记入总的 uncertainty 内。

10 需要对每个单元样品单个定值的标准物质 (如渗透管等), 均匀性检验仅按 9.1 执行。需要对每个单元样品单个定值且单元又是整体使用的标准物质则不存在均匀性检验。

(三) 标准物质的稳定性检验

11 标准物质应在规定的储存或使用条件下, 定期地进行待特性量值的稳定性检验。

12 稳定性检验的时间间隔可以按先密后疏的原则安排。在有效期内应有多个时间间隔的监测数据。

13 当标准物质有多个特定特性量值时，应选择那些易变的和有代表性的特定特性量值进行稳定性检验。

14 选择不低于定值方法精密度和具有足够灵敏度的测量方法进行稳定性检验，并注意操作及实验条件的一致。

15 考察稳定性所用样品应从分装成最小包装单元的样品中随机抽取，抽取的样品数对于总体样品有足够的代表性。

16 按时间顺序进行的测量结果在测量方法的随机不确定度范围内波动，则该特性量值在试验的时间间隔内是稳定的。该试验间隔可作为标准物质的有效期。在标准物质发放期间要不断积累稳定性数据，以延长有效期。

17 一级标准物质有效期应在1年以上或达到国际上具有先进水平同类标准物质的有效期限。

(四) 标准物质的定值

18 均匀性合格，稳定性检验符合要求的标准物质方可进行定值。

19 定值的测量方法应在理论上和实践上经检验证明是准确可靠的方法。应先研究测量方法、测量过程和样品处理过程所固有的系统误差和随机误差，如溶解、消化、分离、富集等过程中被测样品的沾污和损失，测量过程中的基体效应等，对测量仪器要定期进行校准，选用具有可溯源的基准试剂，要有可行的质量保证体系，以保证测量结果的溯源性。

20 选用下列方式之一对标准物质定值：

20.1 用高准确度的绝对或权威测量方法定值。

绝对（或权威）测量方法的系统误差是可估计的，相对随机误差的水平可忽略不计。测量时，要求有两个或两个以上分析者独立地进行操作，并尽可能使用不同的实验装置，有条件的要进行量值比对。

20.2 用两种以上不同原理的已知准确度的可靠方法定值。

研究不同原理的测量方法的精密度，对方法的系统误差进行估计。采取必要的手段对方法的准确度进行验证。

20.3 多个实验室合作定值。

参加合作的实验室应具有该标准物质定值的必备条件，并有一定的技术权威性。每个实验室可以采用统一的测量方法，也可以选该实验室确认为最好的方法。合作实验室的数目或独立定值组数应符合统计学的要求（当采用同一种方法时，独立定值组数一般不少于8个，当采用多种方法时，一般不少于6个）。定值责任单位必须对参加实验室进行质量控制和制订明确的指导原则。

21 特性量值的影响参数

对标准物质定值时必须确定操作条件对特性量值及其不确定度的影响大小，即确定影响因素的数值，可以用数值表示或数值因子表示。如标准毛细管熔点仪用的熔点标准物质，其毛细管熔点及其不确定度受升温速率的影响。定值时要给出不同升温速率下的熔点及其不确定度。

22 特性量值的影响函数

有些标准物质的特性量值可能受测量环境条件的影响。影响函数就是其特性量值与影响量（温度、湿度、压力等）之间关系的数学表达式。例如校准pH计用的标准溶液的pH受

温度的影响。其影响数学表达式可写作 $pH=A/T+B+CT+DT^2$ 。因此，标准物质定值时必须确定其影响函数。

23 定值数据的统计处理。

23.1 当按 20.1 款方式定值时，测量数据可按如下程序处理。

23.1.1 对每个操作者的一组独立测量结果，在技术上说明可疑值的产生并予剔除后，可用格拉布斯 (Grubbs) 法 (格拉布斯检验临界值表见表 4-12) 或狄克逊 (Dixon) 法 (狄克逊检验临界值表见表 4-13) 从统计上再次剔除可疑值。当数据比较分散或可疑值比较多时，应认真检查测量方法、测量条件及操作过程。列出每个操作者测量结果：原始数据、平均值、标准偏差、测量次数。

表 4-12 格拉布斯检验临界值表

α n	1%	5%	α n	1%	5%	α n	1%	5%
3	1.155	1.155	36	3.330	2.992	69	3.617	3.252
4	1.496	1.481	37	3.343	3.003	70	3.622	3.257
5	1.764	1.715	38	3.356	3.014	71	3.627	3.262
6	1.973	1.887	39	3.369	3.025	72	3.633	3.267
7	2.139	2.020	40	3.381	3.036	73	3.638	3.272
8	2.274	2.126	41	3.393	3.046	74	3.643	3.278
9	2.387	2.215	42	3.404	3.057	75	3.648	3.282
10	2.482	2.290	43	3.415	3.067	76	3.654	3.287
11	2.564	2.355	44	3.425	3.075	77	3.658	3.291
12	2.636	2.412	45	3.435	3.085	78	3.663	3.297
13	2.699	2.462	46	3.445	3.094	79	3.669	3.301
14	2.755	2.507	47	3.455	3.103	80	3.673	3.305
15	2.806	2.549	48	3.464	3.111	81	3.677	3.309
16	2.852	2.585	49	3.474	3.120	82	3.682	3.315
17	2.894	2.620	50	3.483	3.128	83	3.687	3.319
18	2.932	2.651	51	3.491	3.136	84	3.691	3.323
19	2.968	2.681	52	3.500	3.143	85	3.695	3.327
20	3.001	2.709	53	3.507	3.151	86	3.699	3.331
21	3.031	2.733	54	3.516	3.158	87	3.704	3.335
22	3.060	2.758	55	3.524	3.166	88	3.708	3.339
23	3.087	2.781	56	3.531	3.172	89	3.712	3.343
24	3.112	2.802	57	3.539	3.180	90	3.716	3.347
25	3.135	2.822	58	3.546	3.186	91	3.720	3.350
26	3.157	2.841	59	3.553	3.193	92	3.725	3.355
27	3.178	2.859	60	3.560	3.199	93	3.728	3.358
28	3.199	2.876	61	3.566	3.205	94	3.732	3.362
29	3.218	2.893	62	3.573	3.212	95	3.736	3.365
30	3.236	2.908	63	3.579	3.218	96	3.739	3.369
31	3.253	2.924	64	3.586	3.224	97	3.744	3.372
32	3.270	2.938	65	3.592	3.230	98	3.747	3.377
33	3.286	2.952	66	3.598	3.235	99	3.750	3.380
34	3.301	2.965	67	3.605	3.241	100	3.754	3.383
35	3.316	2.979	68	3.610	3.246			

表 4-13 狄克逊检验临界值表

n	统计量	$\alpha=1\%$	$\alpha=5\%$	n	统计量	$\alpha=1\%$	$\alpha=5\%$
3	$\frac{X_{(2)} - X_{(1)}}{X_{(n)} - X_{(1)}}$ 和 $\frac{X_{(n)} - X_{(n-1)}}{X_{(n)} - X_{(1)}}$ 中的较大者	0.994	0.970	17	$\frac{X_{(3)} - X_{(1)}}{X_{(n-2)} - X_{(1)}}$ 和 $\frac{X_{(n)} - X_{(n-2)}}{X_{(n)} - X_{(3)}}$ 中的较大者	0.610	0.529
4		0.926	0.829	18		0.594	0.5
5		0.821	0.710	19		0.580	0.501
6		0.740	0.628	20		0.567	0.489
7		0.680	0.569	21		0.555	0.478
8		0.717	0.608	22		0.544	0.468
9		0.672	0.564	23		0.535	0.459
10	0.635	0.530	24	0.526		0.451	
11	0.709	0.619	25	0.517		0.443	
12	0.660	0.583	26	0.510		0.436	
13	0.638	0.557	27	0.502		0.429	
14	0.670	0.586	28	0.495		0.423	
15	0.647	0.565	29	0.489		0.417	
16	0.627	0.546	30	0.483		0.412	

注： n ——一组实验测量次数，将 n 次测量数值按由小到大排列为 $X_{(1)} \leq X_{(2)} \leq \dots \leq X_{(n)}$ ；

α ——显著性水平。

23.1.2 对两个（或两个以上）操作者测定数据的平均值和标准偏差分别检验是否有显著性差异。

23.1.3 若检验结果认为没有显著性差异。可将两组（或两组以上）数据合并给出总平均值和标准偏差。若检验结果认为有显著性差异，应检查测量方法，测量条件及操作过程，并重新进行测定。

23.2 当按 20.2 款定值时的测量数据可按如下程序处理：

23.2.1 对两个方法（或多个）的测量结果分别按 23.1.1 步骤进行处理。

23.2.2 对两个（或多个）平均值和标准偏差分别按 23.1.2 进行检验。

23.2.3 若检验结果认为没有显著性差异，可将两个（或多个）平均值平均求出总平均值，将两个（或多个）标准偏差的平方和除以方法个数，然后开方求出标准偏差。

23.3 当按 20.3 款定值时，测量数据可按如下程序处理：

23.3.1 对各个实验室的测量结果分别按 23.1.1 步骤进行处理。

23.3.2 汇总全部原始数据，考察全部测量数据分布的正态性。

23.3.3 在数据服从正态分布或近似正态分布的情况下，将每个实验室的所测数据的平

均值视为单次测量值, 构成一组新的测量数据。用格拉布斯法或狄克逊法从统计上剔除可疑值, 当数据比较分散或可疑值比较多时, 应认真检查每个实验室所使用的测量方法、测量条件及操作过程。

23.3.4 用科克伦 (CoChran) 法 (科克伦检验临界值表见表 4-14) 检查各组数据之间是否等精度, 当数据是等精度时, 计算出总平均值和标准偏差。

表 4-14 科克伦检验临界值表

$f \backslash k$		显著性水平 $\alpha=0.05$												
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	16	36	144
2	0.9985	0.9750	0.9302	0.9057	0.8772	0.8534	0.8332	0.8159	0.8010	0.7880	0.7341	0.6602	0.5813	0.5000
3	0.9669	0.8709	0.7977	0.7457	0.7071	0.6771	0.6530	0.6333	0.6167	0.6025	0.5466	0.4748	0.4031	0.3333
4	0.9065	0.7679	0.6841	0.6287	0.5895	0.5598	0.5365	0.5175	0.5017	0.4884	0.4366	0.3720	0.3093	0.2500
5	0.8412	0.6838	0.5981	0.5441	0.5065	0.4783	0.4564	0.4387	0.4241	0.4118	0.3645	0.3066	0.2513	0.2000
6	0.7808	0.6161	0.5321	0.4803	0.4447	0.4184	0.3980	0.3817	0.3682	0.3568	0.3135	0.2612	0.2119	0.1667
7	0.7271	0.5612	0.4800	0.4307	0.3974	0.3726	0.3535	0.3384	0.3259	0.3154	0.2756	0.2278	0.1833	0.1429
8	0.6798	0.5157	0.4377	0.3910	0.3955	0.3362	0.3185	0.3043	0.2926	0.2829	0.2462	0.2022	0.1616	0.1250
9	0.6385	0.4775	0.4027	0.3584	0.3286	0.3067	0.2901	0.2768	0.2659	0.2568	0.2226	0.1820	0.1446	0.1111
10	0.6020	0.4450	0.3733	0.3311	0.3029	0.2823	0.2666	0.2541	0.2439	0.2353	0.2032	0.1655	0.1308	0.1000
12	0.5410	0.3924	0.3264	0.2880	0.2624	0.2439	0.2299	0.2187	0.2098	0.2020	0.1737	0.1403	0.1100	0.0833
15	0.4709	0.3346	0.2758	0.2419	0.2195	0.2034	0.1911	0.1815	0.1367	0.1671	0.1429	0.1144	0.0889	0.0667
20	0.3894	0.2705	0.2205	0.1921	0.1735	0.1602	0.1501	0.1422	0.1357	0.1303	0.1108	0.0879	0.0675	0.0500
24	0.3434	0.2354	0.1907	0.1656	0.1493	0.1374	0.1286	0.1216	0.1160	0.1113	0.0942	0.0743	0.0567	0.0417
30	0.2929	0.1980	0.1593	0.1377	0.1237	0.1137	0.1061	0.1002	0.0958	0.0921	0.0771	0.0604	0.0457	0.0333
40	0.2370	0.1576	0.1259	0.1082	0.0968	0.0887	0.0827	0.0780	0.0745	0.0713	0.0595	0.0462	0.0347	0.0250
60	0.1737	0.1131	0.0895	0.0765	0.0682	0.0633	0.0583	0.0552	0.0520	0.0497	0.0411	0.0316	0.0234	0.0167
120	0.0998	0.0632	0.0495	0.0419	0.0371	0.0337	0.0312	0.0292	0.0279	0.0266	0.0218	0.0165	0.0120	0.0083
∞	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0

$f \backslash k$		显著性水平 $\alpha=0.01$												
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	16	36	144
2	0.9999	0.9950	0.9794	0.9586	0.9373	0.9172	0.8998	0.8823	0.8674	0.8539	0.7949	0.7067	0.6062	0.5000
3	0.9933	0.9423	0.8831	0.8335	0.7933	0.7606	0.7335	0.7107	0.6912	0.6743	0.6059	0.5153	0.4230	0.3333
4	0.9676	0.8643	0.7814	0.7112	0.6761	0.6410	0.6129	0.5897	0.5702	0.5536	0.4884	0.4057	0.3251	0.2500
5	0.9279	0.7885	0.6957	0.6329	0.5875	0.5531	0.5259	0.5037	0.4854	0.4697	0.4094	0.3351	0.2644	0.2000
6	0.8828	0.7218	0.6258	0.5635	0.5195	0.4866	0.4608	0.4401	0.4229	0.4084	0.3529	0.2858	0.2229	0.1667
7	0.8376	0.6644	0.5685	0.5080	0.4659	0.4347	0.4105	0.3911	0.3751	0.3616	0.3105	0.2494	0.1929	0.1429
8	0.7945	0.6152	0.5209	0.4627	0.4226	0.3932	0.3704	0.3522	0.3373	0.3248	0.2779	0.2214	0.1700	0.1250
9	0.7544	0.5727	0.4810	0.4251	0.3870	0.3592	0.3378	0.3207	0.3067	0.2950	0.2514	0.1992	0.1521	0.1111
10	0.7175	0.5358	0.4469	0.3934	0.3572	0.3308	0.3106	0.2945	0.2813	0.2704	0.2297	0.1811	0.1376	0.1000
12	0.6528	0.4751	0.3919	0.3428	0.3099	0.2861	0.2680	0.2535	0.2419	0.2320	0.1961	0.1535	0.1157	0.0833
15	0.5747	0.4069	0.3317	0.2882	0.2593	0.2386	0.2228	0.2104	0.2002	0.1918	0.1612	0.1251	0.0934	0.0667
20	0.4799	0.3297	0.2654	0.2288	0.2048	0.1877	0.1748	0.1646	0.1567	0.1501	0.1248	0.0960	0.0709	0.0500
24	0.4247	0.2871	0.2295	0.1970	0.1759	0.1608	0.1495	0.1406	0.1338	0.1283	0.1060	0.0810	0.0595	0.0417
30	0.3632	0.2412	0.1913	0.1635	0.1454	0.1327	0.1232	0.1157	0.1100	0.1054	0.0867	0.0658	0.0480	0.0333
40	0.2940	0.1915	0.1508	0.1281	0.1135	0.1033	0.0957	0.0898	0.0853	0.0816	0.0668	0.0503	0.0363	0.0250
60	0.2151	0.1371	0.1069	0.0902	0.0796	0.0722	0.0668	0.0625	0.0594	0.0567	0.0461	0.0344	0.0245	0.0167
120	0.1225	0.0759	0.0585	0.0489	0.0429	0.0387	0.0357	0.0334	0.0316	0.0302	0.0242	0.0178	0.0125	0.0083
∞	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0

注: $f=n-1$; n ——每组实验测量次数; k ——实验测量组数。

23.3.5 当全部原始数据服从正态分布或近似正态分布情况下，也可视其为一组新的测量数据，按格拉布斯法或狄克逊法从统计上剔除可疑值，再计算全部原始数据的总平均值和标准偏差。

23.3.6 当数据不服从正态分布时，应检查测量方法和找出各实验室可能存在的系统误差，对定值结果的处理持慎重态度。

(五) 标准值的确定及总不确定度的估计

24 特性量的测量总平均值即为该特性量的标准值。

25 标准值的总不确定度由三个部分组成。第一部分是通过对测量数据的标准偏差、测量次数及所要求的置信水平按统计方法计算出。第二部分是通过测量影响因素的分析，估计出其大小。第三部分是物质不均匀性和物质在有效期内的变动性所引起的误差。当按 20.1 款定值，且均匀性和稳定性检验所使用的测量方法又不是定值方法时，引入此项误差尤为重要。将这三部分误差综合就构成标准值的总不确定度。

(六) 定值结果的表示

26 定值结果一般表示为：标准值±总不确定度

要明确指出总不确定度的含义并指明所选择的置信水平。

当构成总不确定度的第二部分和第三部分影响可以忽略时，定值结果也可用如下信息表示：标准值、标准偏差、测定数目。

对某些特性量值的定值未达到规定要求或不能给出不确定度的确切值时，可作为参考值给出。参考值的表示方式是将数值括以括号。

27 定值结果的计量单位应符合国家颁布的法定计量单位的规定。

28 数值修约规则按 GB 8170《数值修约规则》进行。

29 总不确定度一般保留一位有效数字，最多只保留两位有效数字，采用只进不舍的规则。标准值的最后一位与总不确定度相应的位数对齐来决定标准值的有效数字位数。

(七) 标准物质的包装与储存

30 标准物质的包装应满足该标准物质的用途。

31 标准物质的最小包装单元应贴有标准物质标签。标准物质标签上应附有《制造计量器具许可证》标志。

32 标准物质的储存条件应适合该标准物质的要求和有利于特性量值的稳定。一般应储存于干燥、阴凉、洁净的环境中。某些有特殊储存要求的，应有特殊的储存措施。

(八) 标准物质证书

33 “标准物质证书”是介绍标准物质的技术文件。是研制单位向用户提出的质量保证书和使用说明，必须随同标准物质提供给用户。标准物质证书封面上应有《制造计量器具许可证》标志。

34 “标准物质证书”中应提供如下基本信息：标准物质编号、名称、标准物质定值日期、用途、制备方法、定值方法、标准值、总不确定度、均匀性及稳定性说明，最小取用量，使用中注意事项，储存要求等。

九、国家一级、二级溶液标准物质目录

表 4-15 国家一级溶液标准物质目录

名 称	编 号	质 量 分 数		相对不确定度/%
水中铅成分分析标准物质	GBW 08601	1.00×10 ⁻⁶		2
水中镉成分分析标准物质	GBW 08602	0.100×10 ⁻⁶		2
水中汞成分分析标准物质	GBW 08603	0.0100×10 ⁻⁶		4
水中氟成分分析标准物质	GBW 08604	1.00×10 ⁻⁶		2
水中砷成分分析标准物质	GBW 08605	0.500×10 ⁻⁶		1.5
水中 Cl ⁻ 、NO ₃ ⁻ 、SO ₄ ²⁻ 成分分析标准物质	GBW 08606	Cl ⁻	22.0×10 ⁻⁶	2
		NO ₃ ⁻	4.50×10 ⁻⁶	2
		SO ₄ ²⁻	38.0×10 ⁻⁶	1
水中镉、铬、铜、镍、铅、锌(μg/g 级) 成分分析标准物质	GBW 08607	镉	0.100×10 ⁻⁶	2
		铬	1.00×10 ⁻⁶	2
		铜	1.00×10 ⁻⁶	1
		镍	0.500×10 ⁻⁶	2
		铅	5.00×10 ⁻⁶	1
		锌	0.500×10 ⁻⁶	2
水中镉、铬、铜、镍、铅、锌(ng/g 级) 成分分析标准物质	GBW 08608	镉	10.0×10 ⁻⁹	4
		铬	50×10 ⁻⁹	4
		铜	30×10 ⁻⁹	7
		镍	50×10 ⁻⁹	4
		铅	90×10 ⁻⁹	5
		锌	60×10 ⁻⁹	5
水中汞成分分析标准物质	GBW 08609	质量浓度/(μg/mL)		5
		1000		
水中银成分分析标准物质	GBW 08610	1000		0.1
水中砷成分分析标准物质	GBW 08611	1000		0.1
水中镉成分分析标准物质	GBW 08612	1000		0.2
水中钴成分分析标准物质	GBW 08613	1000		0.1
水中铬成分分析标准物质	GBW 08614	1000		0.1
水中铜成分分析标准物质	GBW 08615	1000		0.1
水中铁成分分析标准物质	GBW 08616	1000		0.2
水中汞成分分析标准物质	GBW 08617	1000		0.1
水中镍成分分析标准物质	GBW 08618	1000		0.1
水中铅成分分析标准物质	GBW 08619	1000		0.2
水中锌成分分析标准物质	GBW 08620	1000		0.1
碘酸钾溶液标准物质	GBW 08621	标称物质量的浓度/(mol/L)		0.1
		0.01000		
盐酸溶液标准物质	GBW 08622	0.00600		0.2

IV 附录

续表

名 称	编 号	质量分数	相对不确定度/%
磷酸盐溶液标准物质	GBW 08623	标称物质质量的浓度/($\mu\text{mol/L}$)	3 2 1 1 1
		0.40	
		0.80	
		1.60	
		3.20	
化学需氧量标准物质	GBW 08624b GBW 08625b GBW 08626b	质量浓度/(mg/L)	15 23 37
		1277	
		2539	
硫化物溶液标准物质	GBW 08630	标称质量浓度/($\mu\text{g/mL}$)	2.3
		硫离子 50~100	
铍-氮溶液成分分析标准物质	GBW 08631 GBW 08632 GBW 08633	标称物质质量浓度/($\mu\text{mol/L}$)	3 2 1
		2.00	
		4.00	
硝酸盐-氮溶液成分分析标准物质	GBW 08634 GBW 08635 GBW 08636 GBW 08637	2.50	1 1 1 1
		5.00	
		10.0	
		15.0	
亚硝酸盐-氮溶液成分分析标准物质	GBW 08638 GBW 08639 GBW 08640 GBW 08641	0.50	3 2 1 1
		1.00	
		2.00	
		4.00	
硅酸盐-硅溶液成分分析标准物质	GBW 08642 GBW 08643 GBW 08644 GBW 08645 GBW 08646 GBW 08647 GBW 08648 GBW 08649	1.00	3 2 2 2 3 2 2 1
		2.00	
		5.00	
		10.00	
		12.5	
		25.0	
		50.0	
		100.0	
金溶液成分分析标准物质	GBW 08650	质量分数/($\mu\text{g/g}$)	0.4
		100.0	
铜溶液成分分析标准物质	GBW 08651	982.3	0.3
铈溶液成分分析标准物质	GBW 08652	951.5	0.4
钐溶液成分分析标准物质	GBW 08653	982.3	0.6
铈溶液成分分析标准物质	GBW 08654	982.3	0.4
镱溶液成分分析标准物质	GBW 08655	982.3	0.3
镱溶液成分分析标准物质	GBW 08656	982.3	0.4
钇溶液成分分析标准物质	GBW 08657	982.3	0.3
甲醇中苯并[a]芘标准物质	GBW 08701 GBW 08702	质量浓度/($\mu\text{g/mL}$)	0.11 0.2
		5.75	
甲醇中苯溶液标准物质 甲醇中甲苯溶液标准物质 甲醇中乙苯溶液标准物质 甲醇中邻二甲苯溶液标准物质 甲醇中中间二甲苯溶液标准物质 甲醇中对二甲苯溶液标准物质	GBW 08703 GBW 08704 GBW 08705 GBW 08706 GBW 08707 GBW 08708	标称质量浓度/(mg/mL)	2.8
		1.00	
		1.00	
		1.00	
		1.00	
		1.00	

九、国家一级、二级溶液标准物质目录

表 4-16 国家二级溶液标准物质目录

名 称		编 号	质量浓度	标准偏差		
马拉硫磷农药溶液标准物质		GBW (E) 060073	100 μ g/mL	2 μ g/mL		
敌敌畏农药溶液标准物质		GBW (E) 060074	99.8 μ g/mL	0.4 μ g/mL		
乐果农药溶液标准物质		GBW (E) 060075	101 μ g/mL	2 μ g/mL		
甲体六六六农药溶液标准物质		GBW (E) 060081	1.00mg/mL(25 $^{\circ}$ C)	相对不确定度 1%		
乙体六六六农药溶液标准物质		GBW (E) 060082	1.00mg/mL(25 $^{\circ}$ C)	相对不确定度 1%		
丙体六六六农药溶液标准物质		GBW (E) 060083	1.00mg/mL(25 $^{\circ}$ C)	相对不确定度 1%		
丁体六六六农药溶液标准物质		GBW (E) 060084	1.00mg/mL(25 $^{\circ}$ C)	相对不确定度 1%		
钾盐镀锌溶液成分分析 标准物质	编 号	标准值及 标准偏差	质量浓度/(g/L)			
			ZnCl ₂	KCl	H ₃ BO ₃	
	GBW (E) 060085	标准值	49.00	157.2	19.99	
		标准偏差(S)	0.25	0.8	0.22	
	GBW (E) 060086	标准值	70.72	176.6	23.84	
		标准偏差(S)	0.28	0.9	0.28	
	GBW (E) 060087	标准值	58.84	191.9	28.18	
标准偏差(S)		0.33	0.5	0.26		
GBW (E) 060088	标准值	77.85	205.7	31.48		
	标准偏差(S)	0.38	0.7	0.38		
GBW (E) 060089	标准值	86.79	226.3	35.24		
	标准偏差(S)	0.44	0.9	0.41		
P,P'-DDT 农药溶液标准物质	编 号	GBW (E) 060102	标称质量浓度/(mg/mL)	相对不确定度/%		
			1.00	1		
	O,P'-DDT 农药溶液标准物质	GBW (E) 060103	1.00	1		
			P,P'-DDE 农药溶液标准物质	GBW (E) 060104	1.00	1
			P,P'-DDD 农药溶液标准物质	GBW (E) 060105	1.00	1
硫含量测定用标准物质	编 号	S	质量浓度/(ng/mL)			
			标 称 值	不 确 定 度		
			GBW (E) 060108	1.00	0.11	
			GBW (E) 060109	10.0	0.2	
氮含量测定用标准物质	编 号	N	GBW (E) 060110	100	1	
			GBW (E) 060111	1.00	0.11	
			GBW (E) 060112	10.0	0.2	
GBW (E) 060113	100	1				
	有机氯农药混合溶液标 准物质	GBW (E) 060133	质量浓度/(mg/mL)		相对不确定度/%	
α -六六六			0.010~1.00			
β -六六六						
γ -六六六						
δ -六六六						
P,P'-DDT						
O,P'-DDT						
P,P'-DDE						
P,P'-DDD						
盐酸溶液标准物质	编 号	GBW (E) 060189	质量摩尔浓度			
			0.1005mol/kg	0.1%		
氢氧化钠溶液标准物质	GBW (E) 060190	0.1003mol/kg	0.1%			

IV 附录

续表

名 称	编 号	质量 浓度	标 准 偏 差
		质量浓度/($\mu\text{g/mL}$)	
		标 称 值	不 确 定 度
水中铜成分分析标准物质	GBW (E) 080002	100.0	0.2
水中铅成分分析标准物质	GBW (E) 080003	100.0	0.6
水中锌成分分析标准物质	GBW (E) 080004	100.0	0.2
水中镉成分分析标准物质	GBW (E) 080005	100.0	0.3
水中汞成分分析标准物质	GBW (E) 080006	100.0	0.4
水中镍成分分析标准物质	GBW (E) 080007	100.0	0.4
水中砷成分分析标准物质	GBW (E) 080008	100.0	0.7
		物质量的浓度标称值 /(mol/L)	相对不确定度 /%
盐酸标准溶液	GBW (E) 080009	0.00600	0.2
碘酸钾标准溶液	GBW (E) 080010	0.01000	0.2
		质量浓度标称值 (以氮计)/($\mu\text{g/L}$)	
铵盐标准溶液	GBW (E) 080011	0.0	5
	GBW (E) 080012	2.0	5
	GBW (E) 080013	4.0	5
	GBW (E) 080014	6.0	5
硝酸盐标准溶液	GBW (E) 080015	0.00	2
	GBW (E) 080016	2.50	2
	GBW (E) 080017	5.00	2
	GBW (E) 080018	10.0	2
	GBW (E) 080019	15.0	2
亚硝酸盐标准溶液	GBW (E) 080020	0.000	2
	GBW (E) 080021	0.500	2
	GBW (E) 080022	1.00	2
	GBW (E) 080023	2.00	2
	GBW (E) 080024	4.00	2
		质量浓度标称值 (以磷计)/($\mu\text{g/L}$)	
磷硝酸盐标准溶液	GBW (E) 080025	0.00	2
	GBW (E) 080026	0.80	2
	GBW (E) 080027	1.60	2
	GBW (E) 080028	2.40	2
	GBW (E) 080029	3.20	2
		质量浓度标称值 (以硅计)/($\mu\text{g/L}$)	
硅酸盐标准溶液	GBW (E) 080030	0.00	2
	GBW (E) 080031	1.00	5
	GBW (E) 080032	2.00	2
	GBW (E) 080033	5.00	2
	GBW (E) 080034	10.00	2
	GBW (E) 080035	12.5	2
	GBW (E) 080036	25.0	2
	GBW (E) 080037	50.0	2
GBW (E) 080038	100.0	2	

九、国家一级、二级溶液标准物质目录

续表

名 称	编 号	质量浓度			标准偏差	
		质 量 浓 度			不 确 定 度	
水中铜、铅、镉、铬、锌标准溶液	GBW (E) 080039	标称值($\mu\text{g/L}$)				
		铜	100		3	
		铅	30		2	
		镉	10.0		0.6	
		铬	30		2	
海水中铜、铅、镉、铬、锌标准溶液	GBW (E) 080040	铜	5.0		0.4	
		铅	10.0		0.6	
		镉	1.00		0.06	
		铬	5.0		0.4	
		锌	70		3	
水中汞标准溶液	GBW (E) 080041	1.00			0.06	
海水中汞标准溶液	GBW (E) 080042	1.00			0.06	
化学耗氧量成分分析标准物质	编 号	质量浓度/(mg/mL)				
		标 称 值			不 确 定 度	
		GBW (E) 080060	50.0			3.0
		GBW (E) 080061	100.0			3.0
		GBW (E) 080062	250.0			6.0
GBW (E) 080063	500			10		
水中锌成分分析标准物质	编 号	质量浓度/($\mu\text{g/mL}$)				
		标 称 值			不 确 定 度	
		GBW (E) 080064	0.500			0.009
GBW (E) 080065	5.00			0.05		
水中砷成分分析标准物质	GBW (E) 080066	10.00			0.24	
	GBW (E) 080067	0.500			0.016	
	GBW (E) 080068	5.00			0.10	
水中镉成分分析标准物质	GBW (E) 080069	0.100			0.014	
	GBW (E) 080070	1.00			0.02	
	GBW (E) 080071	4.00			0.06	
水中铅成分分析标准物质	GBW (E) 080072	1.00			0.09	
	GBW (E) 080073	10.00			0.20	
水中铬(六价)成分分析标准物质	GBW (E) 080074	0.500			0.018	
	GBW (E) 080075	5.00			0.14	
水中总铬成分分析标准物质	GBW (E) 080076	10.00			0.46	
水中镍成分分析标准物质	GBW (E) 080077	10.00			0.30	
水中铜成分分析标准物质	GBW (E) 080078	1.00			0.05	
	GBW (E) 080079	5.00			0.10	
水中铜、铅、锌、镉、镍成分分析标准物质	GBW (E) 080080	质量浓度/($\mu\text{g/mL}$)				
		Cu	Pb	Zn	Cd	Ni
		标称值	1.00	1.00	5.00	0.100
不确定度	0.04	0.06	0.09	0.006	0	
水中铜、铅、锌、镉成分分析标准物质	GBW (E) 080081	标称值	0.500	0.500	0.500	0.500
		不确定度	0.013	0.013	0.013	0.011
水中铜、铅、锌、镉成分分析标准物质	GBW (E) 080082	标称值	5.00	5.00	5.00	5.00
		不确定度	0.09	0.10	0.09	0.08

IV 附录

续表

名 称	编 号	质量浓度	标准偏差							
		质量浓度/($\mu\text{g}/\text{mL}$)								
		标称值	不确定度							
水中酚成分分析标准物质	GBW (E) 080083	10.00	0.30							
水中氰成分分析标准物质	GBW (E) 080084	5.00	0.31							
	GBW (E) 080085	50.0	2.3							
水中氨氮成分分析标准物质	GBW (E) 080086	50.0	1.3							
水中汞成分分析标准物质	GBW (E) 080087	10.00	0.50							
水中氟成分分析标准物质	GBW (E) 080088	1.00	0.24							
	GBW (E) 080089	10.00	0.49							
	GBW (E) 080090	100.0	1.9							
水中硝酸根成分分析标准物质	GBW (E) 080091	5.00	0.32							
	GBW (E) 080092	10.00	0.32							
	GBW (E) 080093	20.00	0.37							
水中亚硝酸根成分分析标准物质	GBW (E) 080094	5.00	0.28							
	GBW (E) 080095	10.00	0.44							
	GBW (E) 080096	20.00	1.1							
甲醇中苯并[a]芘成分分析标准物质	GBW (E) 080097	5.62	0.11							
水中无机盐成分分析标准物质	GBW (E) 080098	质量浓度($\mu\text{g}/\text{mL}$)								
		标准值	K	Na	Ca	Mg	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	总硬度	总碱度
		不确定度	9.60	46.50	40.40	8.30	88.50	93.30	136.0	78.0
			0.15	0.39	0.27	0.09	0.46	0.82	0.9	0.7
水中氰成分分析标准物质	GBW (E) 080115	质量分数标称值/($\mu\text{g}/\text{g}$)		相对不确定度/%						
		0.50		3						
		100		2						
水中银成分分析标准物质	GBW (E) 080116	质量浓度标称值/($\mu\text{g}/\text{mL}$)		相对不确定度/%						
		1000		0.3						
		500		0.5						
水中砷成分分析标准物质	GBW (E) 080117	1000		0.3						
		100		0.8						
		1000		0.3						
水中钙成分分析标准物质	GBW (E) 080118	1000		0.3						
		100		0.8						
		1000		0.3						
水中镉成分分析标准物质	GBW (E) 080119	1000		0.3						
		100		0.8						
		1000		0.3						
水中钴成分分析标准物质	GBW (E) 080120	1000		0.3						
		100		0.8						
		1000		0.3						
水中铬成分分析标准物质	GBW (E) 080121	1000		0.3						
		1000		0.3						
		500		0.5						
水中铜成分分析标准物质	GBW (E) 080122	1000		0.3						
		500		0.5						
		100		0.8						
水中铁成分分析标准物质	GBW (E) 080123	1000		0.3						
		500		0.5						
		100		0.8						
水中汞成分分析标准物质	GBW (E) 080124	1000		0.3						
		100		0.8						
		1000		0.3						
水中钾成分分析标准物质	GBW (E) 080125	1000	0.3							
水中镁成分分析标准物质	GBW (E) 080126	1000	0.3							

十、分子吸收分光光度法通则（紫外和可见部分）

续表

名 称	编 号	质量浓度	标准偏差
		质量浓度标称值/($\mu\text{g}/\text{mL}$)	相对不确定度/%
水中钠成分分析标准物质	GBW (E) 080127	1000	0.3
		1000	0.3
水中镍成分分析标准物质	GBW (E) 080128	500	0.5
		100	0.8
		50	2
水中铅成分分析标准物质	GBW (E) 080129	1000	0.3
		500	0.5
		100	0.8
		50	2
水中锌成分分析标准物质	GBW (E) 080130	1000	0.3
		500	0.5
		100	0.8
		50	2
水中锰成分分析标准物质	GBW (E) 080157	1000	0.3

十、分子吸收分光光度法通则（紫外和可见部分）

（一）方法原理

分子吸收分光光度法是通过测定被测物质在特定波长处或一定波长范围内的吸光度，对该物质进行定性和定量分析的方法。

常用的波长范围为：(200~400)nm 的紫外光区；(400~850)nm 的可见光区。所用仪器为紫外分光光度计；可见分光光度计或紫外、可见分光光度计。

单色光辐射穿过被测物质溶液时，被该物质吸收的量与该物质浓度的关系符合朗伯-比尔定律：

$$A = \lg \frac{\phi_0}{\phi_1} = K L c$$

式中 A ——吸光度；

ϕ_0 ——入射光通量；

ϕ_1 ——透射光通量；

K ——吸收系数 [可采用 ($E_{1\text{cm}}^{1\%}$) 表示，其物理意义是当溶液中待测物浓度为 1% (g/ml)，光路长度为 1cm 时的吸光度；或用摩尔吸收系数 ϵ 表示，其物理意义是当待测物的物质的量浓度为 1mol/L 时，通过厚度为 1cm 的光路长度，待测物的吸光度]， $L/(\text{cm} \cdot \text{mol})$ ；

c ——溶液中待测物的浓度；

L ——光路长度，cm。

物质对光的选择性吸收波长，以及相应的吸收系数是该物质的物理常数。当已知某纯物质在一定条件下的吸收系数后，可用同样条件将待测样品配成溶液，测定其吸光度，即可由上式计算出待测样品中该物质的含量。在可见光区，除某些物质对光有吸收外，很多物质本身并没有吸收，但可在一定条件下加大显色试剂用量或经过处理使其显色后再测定，故又称

比色分析。

(二) 仪 器

1. 仪器主要组成部分

分光光度计主要由光源、波长选择器、吸收池、检测器及数据处理系统组成。

2. 仪器的校正和检定

为保证测量结果的准确度，所用仪器应按照国家计量检定规程定期对仪器的波长准确度、分辨率、吸光度的准确度、杂散光、吸收池的配对等进行检定（校正）合格后方可使用。

(三) 测 定

1. 对溶剂的要求

测定样品前，应先检查所用的溶剂在检测样品所选用的波长附近是否符合要求，即用 1cm 石英吸收池盛溶剂，以空气为空白（即空白光路中不置任何物质）测定其吸光度。溶剂和吸收池的吸光度，在 (220~240)nm 范围内不得超过 0.40，在 (241~250)nm 范围内不得超过 0.20，在 (251~300)nm 范围内不得超过 0.10，在 300nm 以上时不得超过 0.05。

2. 测定方法

测定时，除另有规定外，应以配制样品溶液的同批溶剂为空白对照，采用 1cm 的石英吸收池，在规定的吸收峰波长 ± 2 nm 以内测试几个点的吸光度，以核对样品的吸收峰波长位置是否正确，除另有规定外，吸收峰波长应在该样品规定的波长 ± 2 nm 以内；否则应考虑该样品的真伪、纯度以及仪器波长的准确度，并以吸光度最大的波长作为测定波长。一般样品溶液的吸光度读数，以在 0.3~0.7 之间的误差较小。仪器的狭缝带宽度应小于样品吸收带的半宽度，否则测得的吸光度会偏低。狭缝宽度的选择，应以减小狭缝宽度时样品的吸光度不再增加为准。由于吸收池和溶剂本身可能有空白吸收，因此测定样品的吸光度后应减去空白读数，再计算含量。

用于含量测定的方法一般有以下几种。

(1) 对照品比较法 按样品规定的方法，分别配制样品溶液和对照品溶液，对照品溶液中所含被测成分的量应为样品溶液中被测成分标称量的 100% $\pm 10\%$ ，所用溶剂也应完全一致，在规定的波长测定样品溶液和对照品溶液的吸光度后，按下式计算样品中被测成分的浓度：

$$c_X = (A_X / A_R) c_R$$

式中 c_X ——样品溶液的浓度；

A_X ——样品溶液的吸光度；

c_R ——对照品溶液的浓度；

A_R ——对照品溶液的吸光度。

(2) 吸收系数法 按样品规定的方法配制样品溶液，在规定的波长处测定其吸光度，再以该样品在规定条件下的吸收系数计算含量。用本法测定时，应确保仪器的计量性能。

(3) 计算分光光度法 采用计算分光光度法应慎重。本法有多种，使用时均应按各样品规定的方法进行。当吸光度处在吸收曲线的陡然上升或下降的部位测定时，波长的微小变化可能对测定结果造成显著影响，故对照品和样品测试条件应尽可能一致。若测定时不用对照品（如维生素 A 测定法），则应在测定时对仪器做仔细的校正和检定。

十一、化学试剂电位滴定法通则 (GB/T 9725—1988)

本标准等效采用国际标准 ISO 6353/1—1982《化学分析试剂——第一部分：通用试验方法》GM31.2“电位滴定”。

1. 主题内容与适用范围

本标准规定了通过测量电极电位来确定终点的方法。

本标准适用于酸碱滴定、沉淀滴定、氧化还原滴定和非水滴定。特别适用于混浊、有色溶液的滴定以及缺乏指示剂的滴定分析方法。

2. 引用标准

GB 601 化学试剂 滴定分析 (容量分析) 用标准溶液的制备

GB 6682 实验用水规格

3. 方法原理

将规定的指示电极和参比电极浸入同一溶液中，在滴定过程中，参比电极的电位保持恒定，指示电极的电位不断变化。在化学计量点前后，溶液中被测物质浓度的微小变化，会引起指示电极电位的急剧变化，指示电极电位的突跃点就是滴定终点。

4. 试剂

本标准中所用标准溶液按 GB 601 之规定配制。

实验用水应符合 GB 6682 中规定的三级水的规格。

5. 仪器和装置

5.1 一般实验室仪器

5.2 酸度计或电位计：应具有 0.1pH 单位或 10mV 的精确度。精确的实验应采用具有 0.02pH 单位或 2mV 精确度的仪器。

5.3 电极

5.3.1 指示电极

5.3.1.1 玻璃电极。

5.3.1.2 铈电极。

5.3.1.3 银电极。

5.3.1.4 铂电极。

5.3.2 参比电极

5.3.2.1 饱和甘汞电极。

5.3.2.2 双盐桥型饱和甘汞电极。

5.3.2.3 钨电极。

5.4 电磁搅拌器

6. 操作步骤

6.1 按图 4-1 所示连好仪器。

按产品标准的规定取样并制备试液，插入规定的指示电极和参比电极，开动电磁搅拌器，用规定的标准溶液滴定。从滴定管中滴入约为所需体积百分之九十的标准溶液，测量指示电极的电位或 pH 值。以后每滴加 1mL 或适量标准溶液测量一次电位或 pH 值，化学计量点前后，应每滴加 0.1mL 标准溶液测量一次，继续滴定至电位或 pH 值变化不大时为止。

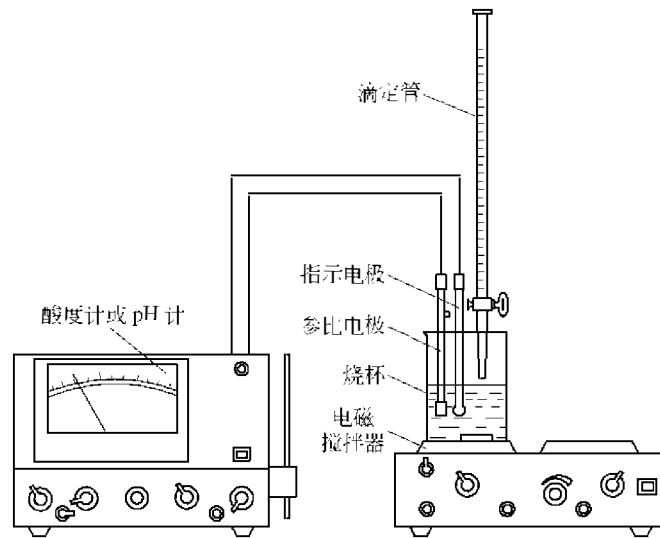


图 4-1 电位滴定仪器装置

记录每次滴加标准溶液前后滴定管的读数及测得的电位或 pH 值，用作图法或二级微商法确定滴定终点。

6.2 终点的确定

6.2.1 作图法

以指示电极的电位 (mV) 或 pH 值为纵坐标，以滴定管的读数 (mL) 为横坐标绘制滴定曲线。做两条与横坐标成 45° 的滴定曲线的切线，并在两切线间作一与两切线距离相等的平行线 (见图 4-2)，该线与滴定曲线的交点即为滴定终点。交点的横坐标为滴定终点时标准溶液的用量，交点的纵坐标为滴定终点时的电位或 pH 值。本方法适用于滴定曲线对称的情况。

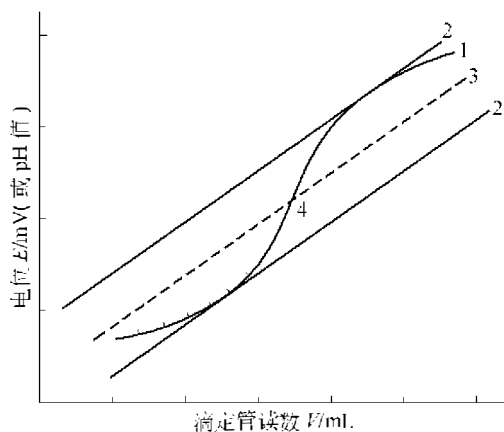


图 4-2 电位滴定曲线

1—滴定曲线；2—切线；
3—平行等距离线；4—滴定终点

6.2.2 二级微商法

将滴定管读数 V (mL) 和对应的电位 E (mV) 或 pH 值列成表格，并计算下列数值：

每次滴加标准溶液的体积 (ΔV)；

每次滴加标准溶液引起的电位或 pH 值的变化 (ΔE 或 ΔpH)；

一级微商值 即单位体积标准溶液引起的电位或 pH 值的变化，数值上等于 $\Delta E/\Delta V$ 或 $\Delta \text{pH}/\Delta V$ ；

二级微商值 数值上相当于相邻的一级微商之差；

一级微商的绝对值最大，二级微商等于零时就是滴定终点。

滴定终点时标准溶液的用量按下式计算：

$$V_0 = V + \left(\frac{a}{a-b} \Delta V \right)$$

式中 V_0 ——滴定终点时标准溶液的用量，mL；

a ——二级微商为零前的二级微商；

b ——二级微商为零后的二级微商；

V ——二级微商为 a 时标准溶液的用量，mL；

ΔV ——由二级微商为 a 至二级微商为 b ，所加标准溶液的体积，mL。

典型实例见下表。

V/mL	E/mV	ΔE /mV	ΔV /mL	一级微商 $\frac{\Delta E}{\Delta V}$	二级微商
33.00	405	10	0.40	25	
33.40	415	7	0.20	35	10
33.60	422	9	0.20	45	10
33.80	431	12	0.10	60	15
34.00	443	12	0.10	120	60
34.10	455	15	0.10	150	30
34.20	470	44	0.10	440	290
34.30	514	55	0.10	550	110
34.40	569	19	0.10	190	-360
34.50	588	11	0.10	110	-80
34.60	599	7	0.10	70	-40
34.70	606				

在上表中，一级微商的最大值为 550，二级微商为零之点在 110 和 -360 之间。由上表中查得 $a=110$ 、 $b=-360$ 、 $V=0.1\text{mL}$ 。

$$\begin{aligned}
 V_0 &= 34.30\text{mL} + \left(\frac{110}{110 - (-360)} \times 0.1 \right) \text{mL} \\
 &= 34.30\text{mL} + 0.023\text{mL} \\
 &= 34.32\text{mL}
 \end{aligned}$$

附录 A

电极选择参考表

(补充件)

滴定方法	电极系统(指示-参比)	说明
1. 水溶液中和法	玻璃-饱和甘汞	(1)玻璃电极:使用前须在水中浸泡 24h 以上,使用后应立即清洗,并浸于水中保存 (2)饱和甘汞电极:使用时电极上端小孔的橡皮塞必须拔出,以防止产生扩散电位,影响测定结果。电极内氯化钾溶液中不能有气泡,以防止断路。溶液内应保持有少许氯化钾晶体,以保证氯化钾溶液的饱和。注意电极液络部不被沾污或堵塞,并保证液络部有适当的渗出流速 (3)铍电极:使用前用细沙纸将表面擦亮,使用后应冲洗并擦干
2. 氧化还原法	铂-饱和甘汞 铂-铍	(1)铂电极:使用前应注意电极表面不能有油污物质。必要时可在丙酮或铬酸洗液中浸洗,再用水洗涤干净 (2)铍电极

IV 附录

续表

滴定方法	电极系统(指示-参比)	说 明
3. 银量法	银-饱和甘汞	(1)银电极:使用前用细沙纸将表面擦亮,然后浸入含有少量硝酸钠的稀硝酸(1+1)溶液中,直到有气体放出为止,取出用水洗干净 (2)双盐桥型饱和甘汞电极:盐桥套管内装饱和硝酸铵或硝酸钾溶液。其他注意事项与饱和甘汞电极相同
4. 非水溶液酸量法	玻璃-饱和甘汞(冰醋酸作溶剂)	(1)玻璃电极:用法与水溶液中和法相同 (2)双盐桥型饱和甘汞电极:盐桥套管内装饱和氯化钾的无水乙醇溶液。其他注意事项与饱和甘汞电极相同
5. 非水溶液碱量法	玻璃-饱和甘汞(醇或乙腈作溶剂) 铈-玻璃(乙二胺等作溶剂)	(1)玻璃电极和双盐桥型饱和甘汞电极:用法与非水溶液酸量法相同 (2)铈电极:用法与水溶液中和法相同

参 考 文 献

- 1 国家质量技术监督局职业技能鉴定指导中心组编. 化学检验. 北京: 中国计量出版社, 2001
- 2 ISO 3696: 1987 (E)
- 3 GB/T 6682—1992
- 4 全国化学标准化技术委员会试剂分会, 中国标准出版社第二编辑室. 化学工业标准汇编-化学试剂 2001. 北京: 中国标准出版社, 2001
- 5 杭州大学化学系分析化学教研室编. 分析化学手册. 第一分册. 第二分册. 第二版. 北京: 化学工业出版社, 1997
- 6 刘珍主编. 化验员读本-化学分析. 第四版. 北京: 化学工业出版社, 2004
- 7 JJG 196—1990
- 8 JJG 98—1990
- 9 夏玉宇主编. 化验员实用手册. 北京: 化学工业出版社, 1999
- 10 GB 3100~3102—1993
- 11 JJF 1001—1998
- 12 鲁绍曾主编. 计量学辞典. 北京: 中国计量出版社, 1995
- 13 中国实验室国家认可委员会编. 实验室认可与管理基础知识. 北京: 中国计量出版社, 2003
- 14 李云巧. 物理通报, 2002, 4: 1
- 15 全浩. 标准物质及其应用技术. 北京: 中国标准出版社, 1990
- 16 韩永志主编. 标准物质手册. 北京: 中国计量出版社, 1998
- 17 JJG 1006—1994
- 18 中国实验室国家认可委员会编. 化学分析中不确定度的评估指南. 北京: 中国计量出版社, 2002
- 19 JJF 1059—1999
- 20 Li Yunqiao, Tian Guanghui, Shi Naijie etc. el. Accreditation and Quality Assurance. 2002. 7 (3): 115~120
- 21 李云巧, 王东冬. 计量学报, 2003, 24 (4): 348~351
- 22 崔九思, 王钦源等著. 大气污染监测方法. 第二版. 北京: 化学工业出版社, 1997
- 23 GB 9724—88
- 24 北京化学试剂公司编. 化学试剂. 精细化学品手册. 北京: 化学工业出版社, 2002
- 25 《通用化工产品分析方法手册》编写组. 通用化工产品分析方法手册. 北京: 化学工业出版社, 1999
- 26 GB/T 601—2002
- 27 GB/T 602—2002
- 28 GB/T 603—2002
- 29 GB/T 5413. 1~5413. 32—1997
- 30 郑淳之主编. 精细化工产品分析方法手册. 北京: 化学工业出版社, 2002
- 31 齐文启, 孙宗光. 痕量有机污染物的监测. 北京: 化学工业出版社, 2002
- 32 中国标准出版社第一编辑室编. 中国食品工业标准汇编. 水果、蔬菜及其制品卷. 北京: 中国标准出版社, 1999
- 33 中国标准出版社编. 中国农业标准汇编. 粮油作物卷. 北京: 中国标准出版社, 1998
- 34 中国标准出版社第一编辑室编. 中国农业标准汇编. 经济作物卷. 北京: 中国标准出版

- 社, 1997
- 35 中国标准出版社第一编辑室编. 中国农业标准汇编. 饲料卷. 北京: 中国标准出版社, 2001
- 36 崔淑文, 陈必芳. 饲料标准资料汇编(二). 北京: 中国标准出版社, 1993
- 37 杨曙明, 张辉. 饲料中有毒有害物质的控制与测定. 北京: 北京农业出版社, 1994
- 38 国家轻工业局行业管理司质量标准处. 中国轻工业标准汇编. 香精与香料卷. 北京: 中国标准出版社, 1999
- 39 中国标准出版社. 化学工业标准汇编. 食品添加剂. 北京: 中国标准出版社, 1996
- 40 中国标准出版社第一编辑室编. 中国食品工业标准汇编. 食品添加剂卷. 第二版. 北京: 中国标准出版社, 2001
- 41 中国标准出版社第一编辑室编. 中国食品工业标准汇编. 罐头食品卷. 北京: 中国标准出版社, 1997
- 42 中国标准出版社第一编辑室编. 中国食品工业标准汇编. 肉禽蛋及其制品卷. 北京: 中国标准出版社, 1999
- 43 中国轻工总会质量标准部, 全国食品发酵标准中心, 中国标准出版社第一编辑室. 白酒标准汇编. 北京: 中国标准出版社, 1998
- 44 中国轻工总会质量标准部. 中国轻工业标准汇编. 制盐与制糖卷. 北京: 中国标准出版社, 1999
- 45 中国标准出版社第一编辑室, 国内贸易部科技质量局标准处. 粮油标准汇编. 卫生检验卷. 北京: 中国标准出版社, 1998
- 46 全国食品发酵标准中心, 中国标准出版社第一编辑室. 中国食品工业标准汇编. 发酵制品卷. 北京: 中国标准出版社, 2000
- 47 《中国食品工业标准汇编 焙烤食品、糖制品及相关食品卷》选编组. 中国食品工业标准汇编. 焙烤食品、糖制品及相关食品卷. 北京: 中国标准出版社, 1998
- 48 GB/T 5009. 1~5009. 72—1996
- 49 GB/T 5009. 1~5009. 203—2003
- 50 全国饲料工作办公室, 全国饲料工业标准技术委员会, 中国饲料工业协会编. 饲料工业标准汇编. 北京: 中国标准出版社, 1999
- 51 中国标准出版社第一编辑室编. 农药残留国家标准汇编. 北京: 中国标准出版社, 1999
- 52 韩永志主编. 中华人民共和国标准物质目录. 北京: 中国计量出版社, 2000

索引

A

阿苯达唑 129
阿拉伯醇 129
阿米卡星 129
阿莫西林 130
阿莫西林钠 130
阿普唑仑 130
阿奇霉素 130
阿司帕坦 131
阿司匹林 131
阿特拉津 132
阿替洛尔 132
阿托品 132
阿昔洛韦 132
艾司唑仑 132
艾氏剂 133
安福洋红 763
安乃近 136
氨 65, 495, 601, 622, 623, 625, 634, 635, 727, 758
氨苯砜 133
氨苯蝶啶 133
氨苄西林 134
氨苄西林钠 134
氨丙嘧啶 134
氨合五氰基亚铁酸三钠 607
2-氨基吩噻嗪酮 784
7-氨基吩噻嗪酮 784
氨磺酸钠 608
氨基磺酸 134, 639
氨基甲酸乙酯 135
4-氨基-5-甲氧基-2-甲基苯磺酸 135
1-氨基-2-萘酚-4-磺酸 640
氨基萘基二乙氨基苯噁嗪硫酸盐 792
氨基三乙酸 135
氨基乙醇钠 557
氨基乙酸 217
氨基甲酸 135
氨基米特 136
氨水 495, 601, 758, 798

氨性硝酸银 799
氨性乙二醇 640
铵 65
胺基黑 10B 640
奥芬达唑 137
奥沙普秦 137
奥沙西洋 137

B

巴胺磷 137
巴比妥 728
巴比妥酸 640
巴比妥酸-吡啶 803
巴豆酸 138
巴沙 138
巴西木素 763
巴西苏木素 763
钡 66
白色念珠菌菌液 668
白消安 138
百草枯二氯化物 138
百菌清 138
百里草酚蓝 763
百里酚酞 785
百里酚蓝 763, 794, 795
百里酚酞 763, 794, 795
百里香酚蓝 763
百里香酚酞 764
半固体培养基 672
L-半胱氨酸盐酸盐 139
半胱氨酸盐酸盐 640
半乳糖 139
半纤维素酶 668
棒曲霉素 139
椴花青 784
椴花青甲酯 784
椴酸丙酯 140
贝诺酯 139
钡 66
倍硫磷 140
倍他环糊精 140

- 倍他米松 140
倍他米松磷酸钠 140
苯 141, 563
苯胺 141
苯胺黄 767
苯胺油 640, 803
苯巴比妥 142
苯巴比妥钠 142
苯丙氨酸 143
苯丙氨酸甲酯 381
苯丙醇 144
苯丙酸诺龙 144
苯并 [*ghi*] 茛 143
苯并 [*a*] 茛 144
苯并 [*e*] 茛 144
苯并戊三酮 150
苯并 [*b*] 茛 145
苯并 [*k*] 茛 145
N-苯代邻氨基苯甲酸 764
苯丁酸氮芥 145
苯丁锡 145
苯酚 145, 608, 803
苯酚红 764
苯海拉明 147
苯红紫 4B 764
1-苯基-3-甲基-5-吡唑酮 147
苯基邻氨基苯甲酸 640, 764
N-苯基邻氨基苯甲酸 785
苯基荧光酮 640, 803
苯甲醇 148
苯甲酸 148, 495
苯甲酸雌二醇 149
苯甲酸钠 149
苯甲酰苯胺 640
苯甲酰苯基羟胺 640
苯甲酰槐黄 G 764
苯肼 640
苯卡巴肼 804
苯硫苯咪唑 137
苯硫磷 149
苯偶氮二苯胺 764
苯偶氮间苯二胺盐酸盐 773
苯噻啉 150
苯噻酰草胺 151
苯三酚 641
苯妥英钠 151
苯恶威 196
苯苄醇 151
苯苄酮 641
苯酰瑰红酸 G 764
苯酰金胺 794
苯乙醇 152
苯乙烯 152
苯扎氯铵 152
苯扎溴铵 152
苯佐卡因 153
苯唑西林钠 153
比沙可啶 154
吡啶 154, 641
吡啶-2-甲醛-2'-吡啶胺的亚铁络合物 765
4-(2-吡啶偶氮)-间苯二酚 765
1-(2-吡啶偶氮)-2-萘酚 765
吡啶-2-醛-2'-吡啶胺铬 765
吡啶-2-醛-2'-吡啶胺镍 765
吡啶-2-醛-2'-吡啶胺的锌络合物 765
吡哆胺 154
吡哆醇 155
吡哆醇 Y 培养基 668
吡咯啉酸 155
吡咯烷二硫代甲酸铵 641
吡嗪酮 155
吡罗昔康 155
吡啉酸 156
吡嗪酰胺 156
铍 67
苜蓿 765
苜蓿素 157
苜蓿青霉素 157
变胺蓝 B 794
变色酸 803
变色酸二钠 641
别嘌醇 158
冰醋酸 558~561, 565, 566, 622
丙氨酸 158
丙草胺 158
丙二醇 159
丙二醛 159
丙二酸钠 668
丙谷胺 159
丙环唑 159

- 丙磺舒 159
 3-[1-(2-丙基醇)-2-哌啶基]吡啶 765
 丙基红 765
 (丙硫酰)-1*H*-苯并咪唑-2-胺 161
 丙硫氧嘧啶 160
 丙硫异烟胺 160
 丙三醇 161, 625
 丙酸 161
 丙酸倍氯米松 162
 丙酸钙 570
 丙酸睾酮 162
 丙酸氯倍他索 162
 丙酸乙酯 162
 丙体六六六 163
 丙酮 163
 丙戊酸钠 163
 丙烯腈 163, 662, 663
 丙烯醛 164
 丙线磷 164
 玻璃乳浊液 571
 玻璃酸酶 164
 铂 67
 薄荷脑 164
 布洛芬 165
 布美他尼 165
 布氏琼脂 668
- C**
- 菜油甾醇 165
 残杀威 166
 草丙磷铵盐 166
 草枯醚 166
 草乃敌 166
 草酸 513, 601, 602, 810
 草酸铵 513, 608
 草酸钾 514, 608
 草酸钠 514, 609
 草酸盐 110, 611
 茶氨酸 166
 茶碱 166
 产芽孢肉汤 669
 橙黄IV 765
 赤霉素 167
 赤霉酸 167
 赤霉烯酮 167
- 赤藓红 167
 虫红 783
 虫螨磷 168
 重氮苯磺酸 642
 重氮对硝基苯胺 642
 重氮二硝基苯胺 642
 重氮化试剂 642
 重氮甲烷 642
 重铬酸钾 517, 609
 重酒石酸间羟胺 168
 重酒石酸去甲肾上腺素 168
 重组人生长激素 169
 重组人胰岛素 169
 臭氧 126, 617
 除草醚 169
 除虫菊素 169
 除虫脲 169
 纯酸 811
 雌二醇 170
 雌三醇 170
 次磷酸钠 515
 次氯酸钙 515
 次氯酸钠 516, 542, 609
 次溴酸钠 516, 609
 醋氨苯砒 170
 醋酸泼尼松 170
 醋酸泼尼松龙 171
 醋酸地塞米松 171
 醋酸氟轻松 171
 醋酸氟氢可的松 171
 醋酸磺胺米隆 171
 醋酸甲地孕酮 172
 醋酸甲萘氢醌 172
 醋酸甲羟孕酮 172
 醋酸可的松 173
 醋酸赖氨酸 173
 醋酸氯地孕酮 173
 醋酸氯己定 174
 醋酸氢化可的松 174
 醋酸曲安奈德 174
 醋酸去氧皮质酮 174
- D**
- 达旦黄 642, 765
 达那唑 175

- 大肠杆菌悬液 669
大豆 679, 720~723
大黄苷 765
代森锌 175
单硫酸卡那霉素 175
单宁 643
单宁酸 175
胆茶碱 175
胆固醇 176
胆碱氢氧化物 176
胆硫乳琼脂 669
胆酸 177
胆盐 690
胆盐硫乳琼脂 670
胆盐乳糖 670
胆影酸 177
5- α 胆甾烷 178
蛋氨酸 178
蛋白沉淀剂 609
蛋白胨 670, 671
蛋白胨水 670
蛋白质 635
蛋黄乳剂 671
氮 65, 68, 355
氮川三醋酸 135
氮萘蓝 774
氮氧化物 109
稻丰散 178
稻瘟净 178
稻瘟灵 178
等渗缓冲溶液 733
2,4-滴 178
2,4-滴丁酯 179
镉 68
狄氏剂 180
敌百虫 179
敌草快 179
敌草隆 179
敌草索 179
敌敌畏 179
敌菌丹 180
敌麦丙 180
底物 762
地虫硫磷 180
地蒽酚 180
地高辛 181
地乐酚 181
地塞米松 181
地塞米松磷酸钠 181
地西洋 181
地亚农 182
碲 68, 610
碘 111, 518, 804, 811
碘苯酯 182
碘铂酸钾 610
碘番酸 182
碘苷 183
碘化铊钾 610
碘化镉 610
碘化汞 800
碘化汞钾 610
碘化钾 542, 608, 610, 611, 656, 800, 801, 811
碘化钾淀粉 766
碘化四甲基酚藏花红 785
碘化物 611
碘化锌 609
碘解磷定 183
碘试剂 803
碘酸钙 518
碘酸钾 519
碘酸盐 111
碘他拉酸 183
电泳 762
淀粉 184, 609, 766
淀粉酶 643, 671, 672
 α -淀粉酶 643
靛二磺酸钠 780
靛酚 785
靛基质 643
靛基质试验用培养基 (I) 671
靛蓝 184
靛蓝二磺酸钠 184, 643, 785
靛蓝磺酸 785
靛蓝三磺酸 785
靛蓝四磺酸 785
靛啉 766
靛胭脂 643
靛胭脂红 780
叠氮化钠葡萄糖肉汤 672
丁苯威 185

- 丁醇氯仿 643
 1,3-丁二醇 185
 丁二酸 185
 丁二酸钠 734
 丁二酮肟 186, 543
 丁二酮肟乙醇 643
 丁二肟 785
 丁二肟亚铁络合物 785
 4-*n*-丁基铵碘化物 186
 丁基罗丹明 B 804
 5-(丁硫酰)-1*H*-苯并咪唑-2-胺 143
 丁酸 186
 丁酸苄酯 186
 丁酸氢化可的松 187
 丁酸乙酯 187
 丁酸异戊酯 187
 丁体六六六 187
 2-丁酮 187
 丁烯磷 188
 丁酰肼 188
 丁香酚 188
 丁溴东莨菪碱 188
 丁酯化 643
 定菌磷 188
 铊 69
 东莨菪碱 189
 动力培养基 672
 动力试验培养基 672
 毒虫畏 189
 毒毛花苷 K 189
 毒毛旋芯苷 189
 毒杀芬 189
 毒死蜱 189
 杜烯 191
 度米芬 190
 短小芽孢杆菌悬液 672
 对氨基苯磺酸 520, 644
 对氨基苯磺酸- α -萘胺 644
 对氨基苯磺酰胺 644
 对氨基苯甲酸 191
 对氨基苯偶氮对苯磺酸 766
 对氨基苯乙醚 191
 对氨基苯乙酮 644
 对氨基二苯胺 785
 对氮二甲基苯胺 644
 对氨基二乙基苯胺 804
 对氨基偶氮苯 794
 对氨基水杨酸钠 191
 对苯二酚 192, 644
 对苯二甲酸 192
 对草快阳离子 192
 对(对二甲氨基偶氮苯)苯甲酸 767
 对二氨基苯偶氮邻苯甲酸 772
 对二甲氨基苯甲醛 644
 对二甲氨基偶氮苯 766
 2-(对二甲氨基苯偶氮)吡啶 766
 对二甲氨基亚苄基罗丹宁 644, 766
 对二甲氨基苯胺盐酸盐 785
 对二甲苯 192
 对二甲苯酚蓝 766
 对二甲苯酚酞 766
 对磺基邻甲氧基苯偶氮-*N,N'*-二甲基- α -萘胺 767
 对甲氨基酚硫酸盐 192, 626
 对甲苯磺酸 558
 对甲苯磺酰-L-精氨酸甲酯盐酸盐 644
 对甲基氨基苯甲基罗丹宁 767
 对甲基红 767
 对硫磷 193
 对萘酚苯 767
 对品红酸性 644
 对羟基苯甲醚 645
 对羟基苯甲酸丙酯 193
 对羟基苯甲酸甲酯 194
 对羟基苯甲酸乙酯 194
 对羟基苯甲酸正庚酯 195
 对羟基联苯 645
 对羟基偶氮苯 794
 对硝基苯酚钠 195
 对硝基苯胺重氮盐 804
 对硝基苯偶氮氟硼酸盐 804
 对硝基苯偶氮水杨酸钠 777
 对硝基二苯胺 786
 对硝基酚 767
 对乙酰氨基酚 195
 对乙氧基苯偶氮-2,4-二氨基苯盐酸盐 767
 对乙氧基菊橙 767
 对乙氧基- α -萘红 767
 多果定 190
 多价蛋白胨 672
 多菌灵 190

- 多硫化铵 611
 多氯联苯 190
 多黏菌素 702, 722
 多黏菌素 B 692
- E**
- 娥 69
 恶虫威 196
 噁啉酸 196
 葱醌 801
 葱酮 645
 儿茶酚紫 767
 铈 70
 2,4-二氨基二苯胺 786
 二氨基苯噻嗪 789
 4,4'-二氨基二苯胺 645
 二氨基甲苯 196
 2,4-二氨基甲苯 196
 2,3-二氨基萘 645
 二氨基四硫代氰酸铬铵 617
 二苯胺 196, 645, 767, 794
 二苯胺橙 767
 二苯胺磺酸钡 786
 二苯胺磺酸钠 645, 767, 786
 二苯胺硫酸盐 786
 二苯胺基脲 804
 二苯胺偶氮对苯磺酸钠 767
 二苯氨基脲 767
 二苯胍乙醇 645
 二苯基联苯胺 768
 二苯基联苯胺硫酸盐 786
 4,7-二苯基-1,10-菲罗啉 645
 二苯基缩二脲 768
 二苯偶氮碳酰肼 768, 781
 二苯碳酰二肼 646
 二苯碳酰二肼丙酮 804
 二苯偕肼 768
 1,10-二氮菲亚铁(6-硝基-1,10-二氮菲亚铁)络合物 786
 二丁基羟基甲苯 202
 二噁硫磷 197
 2,6-二氟苯甲酰胺 197
 二甘氨酸 734
 10-二甲氨基丙基吩噻嗪 786
 10-(2-二甲氨基丙基)吩噻嗪盐酸盐 786
p-二甲氨基肉桂醛 646
 二甲苯二偶氮二- α -萘酚-4-磺酸 776
 2,4-二甲苯酚 646
 3,4-二甲苯酚 646
 二甲苯酚磺酞 766
 二甲苯酚蓝 766
 二甲苯花黄 FF 786, 794~796
 二甲苯蓝 As 786
 二甲酚橙 768
 2,4-二甲基苯胺 197
N,N-二甲基对(间甲苯偶氮)苯胺 768
 二甲基二氨基联苯 786
 4,7-二甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物 787
 5,6-二甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物 787
 2',2''-二甲基 5',5''-二异丙基酚酞 763
 二甲基黄 766, 768
 二甲基甲酰胺 197, 646
 二甲基乙二醛肼 186, 646
 二甲替肼 197
 二甲肟灵 197
 二甲硝咪唑 198
 二硫化碳 198
 二硫脲 646
 2,4-二氯苯酚 198
 二氯苯醚菊酯 198
 二氯变色酸 646
 2',6'-二氯靛酚 787
 二氯靛酚钠 646
 2,6-二氯靛酚钠 198
 二氯二甲吡啶酚 199
 二氯二甲基硅烷 646
 2,4-二氯酚 199
 二氯化汞 611, 800
 2,6-二氯醌 804
 二氯亚硫酸汞钠 611
 二氯乙酸 646
 二氯乙烷 199
 1,1-二氯乙烯 200
 二氯(P)荧光黄 768
 二氯(R)荧光黄 768
 二(1-萘酚)苄醇 768
 二羟丙茶碱 200
 3-(2',4'-二羟基苯)苯酞 768
 2,4-二羟基苯偶氮-4-苯磺酸钠 773
 2,4-二羟基苯偶氮间苯二酚 769

- 2,2'-二羟基苯乙烯酮 769
 α,β -二羟基蒽醌 777
 二嗪磷 182
 二嗪农 182
 二巯丙醇 200
 二巯丁二钠 201
 二巯丁二酸 201
 2,5-二叔丁基对苯二酚 202
 2,6-二叔丁基对甲酚 202
 2,5-二叔丁基氢醌 202
 二水钼酸钠 611
 4,4-二酮- β -胡萝卜素 202
 2,6-二硝基-4-氨基酚 783
 二硝基苯 647
 3,5-二硝基苯甲酸 647
 2,4-二硝基苯肼 202, 647, 805
 二硝基酚 769
 β -二硝基酚 769
 γ -二硝基酚 769
 ϵ -二硝基酚 769
 2,3-二硝基酚 769
 2,6-二硝基酚 769
 2,4-二硝基酚 769
 2,5-二硝基酚 769
 4,6-二硝基邻甲酚 203
 2,4-二硝基萘酚 769
 3,5-二硝基水杨酸 647
 二硝甲酚 203
 二溴百里酚磺酞 781
 2',6'-二溴靛酚 787
 二溴二氯酚磺酞 782
 二溴邻甲酚磺酞 781
 二溴磷 203
 二溴四氯苯酞 769
 二溴乙烷 203
 二盐酸二甲基对苯二胺 647
 二盐酸奎宁 203
 二氧化硅 69
 二氧化硫 111, 805
 二氧化碳 112
 二乙胺 204, 647, 800, 805
 二乙基苯胺异戊醇 647
 二乙氨基二硫代甲酸银 800
 二乙氨基二硫代甲酸银-三乙基胺-三氯甲烷 648
 二乙基二硫代氨基甲酸钠 204, 611, 647
 二乙基二硫代氨基甲酸银 611
 二乙基二硫代氨基甲酸银吡啶 647
 二乙基二硫代氨基甲酸银-三乙醇胺-三氯甲烷 805
- F
- 法莫替丁 205
 帆 70
 帆(IV) 612
 钒钼酸铵 612
 钒酸铵 521, 612
 泛酸 205, 673
 泛酸钙 571
 ■泛酸钙 205, 648
 泛影葡胺 205
 泛影酸 206
 泛影酸钠 206
 放线菌素D 207
 非诺贝特 207
 非诺洛芬钙 207
 1,10-菲啰啉 208, 648
 1,10-菲啰啉 769
 肥皂液 811
 斐林 572
 肺炎克雷伯氏菌悬液 673
 费林 612
 分离凝胶 674
 4-(3H-吩噻嗪-3-氨基)苯磺酸 770
 芬苯达唑 137
 芬布芬 209
 酚红 674, 769, 794
 酚磺酞 208, 770
 酚酞 209, 648, 770, 795
 酚藏花红 770, 787
 粉锈宁 208
 奋乃静 210
 丰索磷 210
 呋喃丹 210
 呋喃妥因 211
 呋喃唑酮 211
 呋塞米 211
 伏杀硫磷 212
 氟 112
 氟胺氟菊酯 212
 氟胞嘧啶 212
 氟磺胺草醚 212

- 氟康唑 213
 氟化钾 572
 氟化钠 572, 612
 氟化氢铵 574
 氟磺酸 559
 氟乐灵 213
 氟尿嘧啶 213
 氟哌啶醇 214
 氟试剂 648, 805
 氟烷 214
 氟酰胺 197
 福尔可定 214
 福尔马津 573
 福林 612
 福美双 215
 辅酶 Q 215
 辅酶 R 215
 腐霉利 215
 富马酸 216
 富马酸氯马斯汀 216
 富马酸酮替芬 217
 富马酸亚铁 521
 覆盖琼脂 674
- G**
- 轧 71
 改良碘化铋钾 612
 改良缓冲蛋白胨水 674
 改良的酵母浸汁-孟加拉红肉汤 675
 改良的酵母悬液 675
 改良的克氏双糖铁琼脂 676
 改良的磷酸盐 676
 改良的硫化物琼脂 676
 改进的 PE-2 培养基 676
 改良 Skirrow 氏培养基 711
 改进 V-P 培养基 677
 改良亚硫酸盐琼脂 677
 钙 71, 508
 钙黄氯素 770
 甘氨酸 217, 667, 805
 甘露醇 218, 648, 677
 甘露醇卵黄多黏菌素 677
 甘油 682
 甘油磷酸钙 574
 甘油三乙酸酯 218
 甘油乙酸 648
 杆菌肽 219
 肝素钠 219
 胨汤 678
 刚果红 770, 795
 高碘酸钾 613
 高碘酸钠 613
 高氯酸 496, 522, 558, 602, 734
 高氯酸钡 543
 高氯酸六甲基二硅醚 648
 高锰酸钾 523, 613, 800, 812
 高三尖杉酯碱 219
 锆 72
 革兰染色液 678
 格列本脲 219
 格列吡嗪 219
 格列齐特 220
 葛利斯试剂 649
 镉 74
 镉试剂 805
 铬 73
 铬变酸 649
 铬黑 T 770
 铬酸 602, 811
 铬酸钡 613
 铬酸钾 522, 614, 770
 铬酸盐 113
 铬天青 S 649, 805
 庚酸乙酯 220
 工业盐酸 811
 功夫菊酯 220
 汞 75
 L-谷氨酸 221
 谷氨酸 222
 谷氨酸钾 222
 谷氨酸钠 223
 L-谷氨酸盐酸盐 223
 L-谷酰胺 224
 钴 76
 固定液 679
 观察细菌运动培养基 679
 胱氨酸 224, 649, 718
 L-胱氨酸 225
 硅 77
 硅酸钠 614

- 硅酸盐 77, 113
 硅钨酸 602, 614
 癸二酸 226
 癸氟奋乃静 227
 癸酸乙酯 227
 癸氧喹酯 227, 639
 桂利嗪 226
 果胶 649
 果胶酶 679
 过二硫酸钾 523
 过硫酸铵 524, 614
 过氧苯甲酰 221
 过氧化氢 575, 614
- H**
- 铈 78
 哈西奈德 228
 含碘酒石酸铜 614
 含琼脂的半固体布氏肉汤 680
 含锌碘化钾淀粉 770
 蒿甲醚 228
 禾草丹 228
 禾草灵 228
 禾大壮 228
 核黄素 228, 649
 核黄素磷酸钠 229
 红花黄色素 229
 红霉素 229
 红曲色素 229
 红紫精 771
 红紫素 771
 红紫酸胺 771
 β -胡萝卜素 230
 琥珀氯霉素 230
 琥珀酸 185
 琥乙红霉素 230
 华法林钠 230
 化学需氧量 575
 环孢素 230
 环吡酮胺 231
 环扁桃酯 231
 环己胺 232
 环己二胺四乙酸二钠 614
 环己基氨基磺酸钠 232
 环己基丙烯酸烯丙酯 232
 环己六醇 232
 环己酮肟 233
 环拉酸钠 233
 环磷酰胺 233
 D-环丝氨酸 681
 环维黄杨星 D 234
 环氧丙烷 234
 环氧氯丙烷 234
 环氧七氯 234
 环氧乙烷 235
 缓冲的豚葡萄糖肉汤培养基 681
 缓冲动力-硝酸盐培养基 682
 缓冲豚水增菌液 681
 缓冲甘油 682
 缓冲生理盐水 682
 黄光(酸性)橙 774
 黄玫瑰引杜林 2G 787
 黄曲霉毒素 B₁ 244
 黄曲霉毒素 B₂ 244
 黄曲霉毒素 G₁ 244
 黄曲霉毒素 G₂ 244
 黄曲霉毒素 M₁ 244
 黄体酮 244
 黄樟素 245
 煌绿 650, 707
 煌绿乳糖胆盐 682
 磺胺 236, 649
 磺胺吡啶 236
 磺胺醋酰钠 237
 磺胺多辛 237
 磺胺二甲嘧啶 238
 磺胺二甲异噁唑 238
 磺胺甲噁唑 238
 磺胺甲基异噁唑 238
 磺胺甲嘧啶 239
 磺胺甲噻二唑 239
 磺胺甲氧吡嗪 239
 磺胺甲氧嘧啶 239
 磺胺间二甲氧嘧啶 239
 磺胺喹噁啉 239
 磺胺氯吡嗪 240
 磺胺嘧啶 240
 磺胺嘧啶钠 240
 磺胺嘧啶锌 241
 磺胺嘧啶银 241

磺胺噻唑 242
 磺胺异噻唑 242
 磺苄西林 242
 2-(4-磺基苯胺)苯甲酸 787
 磺基丁二酸钠二辛酯 650
 5-磺基-2,4-二羟基苯甲酸 771
 磺基水杨酸 650
 5-磺基水杨酸 242
 黄耆胶 650
 2-磺酸钠-5,6-苯并吡酚钠 787
 2-磺酸钠-5,6-苯并-2',6'-二氯吡酚钠 787
 磺溴酞钠 243
 灰黄霉素 245
 挥发性缓冲溶液 737
 茴香醛 650
 钇 78

J

肌醇 232, 684
 肌醇六磷酸 491
 肌苷酸二钠 245
 鸡胰腺 650
 基本培养基 683
 吉勃氏酚 806
 吉非罗齐 245
 4-己基间苯二酚 650
 己内酰胺 233
 己酸 245
 己酸羟孕酮 245
 己酸烯丙酯 246
 己酮可可碱 246
 己烯雌酚 246
 季戊四醇 246
 镓 79
 甲氨蝶呤 247
 甲胺磷 247
 甲拌磷 247
 甲苯 247
 甲苯胺蓝-DNA 琼脂 685
 甲苯红 784
 甲苯磺丁脲 247
 甲苯醌基二对酚基甲烷 776
 甲苯咪唑 248
 甲醇 248, 562, 563, 565, 604, 650, 798, 806
 甲醇钾 559

甲醇锂 560
 甲醇钠 560
 甲地高辛 249
 甲酚 249
 甲酚红 249, 771, 794, 795
 甲酚红紫 771
 甲芬那酸 249
 甲砒霉素 249
 甲睾酮 250
 甲磺酸 560
 甲磺酸酚妥拉明 250
 1-甲基-7-氨基吩噻嗪酮 787
 3-甲基-2-苯并噻唑酮脒 650, 806
 α -甲基吡啶 251
 甲基橙 650, 771, 772, 795, 802
 甲基氮萘红 772
 甲基碘化镁 614
 甲基毒虫畏 251
 甲基毒死蜱 251
 甲基对硫磷 251
 甲基多巴 251
N-甲基二苯胺对磺酸 788
N-甲基二苯胺-4-磺酸 772
 1-甲基-7-二甲氨基吩噻嗪酮 788
 甲基汞 127
 甲基谷硫磷 252
 甲基红 772, 782, 795, 797
 甲基黄 795
 甲基金精 776
 甲基克杀螨 252
 甲基蓝 772
 3-甲基磷丙酸 252
 甲基硫菌灵 252
 甲基绿 772
 4-甲基咪唑 252
 甲基嘧啶磷 252
 甲基萘 253
 甲基青莲 772
 4-甲基伞形酮葡萄糖苷酸 685
 甲基托布津 252
 甲基纤维素 253
N-甲基-*N*-亚硝基-*p*-甲苯磺酰胺 651
 甲基羊脂蓝 788
 甲基乙拌磷 254
 甲基异柳磷 254

- 甲基紫 772, 795, 796
 甲喹硫磷 254
 甲硫氨酸 254
 甲硫酸新斯的明 255
 甲噻硫磷 255
 甲萘醌 411
 甲萘威 396
 甲氰菊酯 256
 甲硫咪唑 256
 甲醛 256, 651, 800
 甲醛碳酸镁 651
 甲噻硫磷 257
 甲霜灵 257
 甲酸 496, 738
 甲酸甲酯 258
 甲体六六六 258
 甲烷磺酸 560
 甲位戊基桂醛 395
 甲烯雌醇乙酸酯 258
 甲硝唑 258
 甲氧苄啶 259
 甲氧滴滴涕 259
 4-甲氧基菊橙盐酸盐 788
 甲氧氯普胺 260
 甲酯化 651
 钾 79
 坚牢棉蓝 789
 坚牢绿 721
 间胺黄 773, 797
 间苯二酚 260, 651, 765
 间苯二酚蓝 773
 间苯三酚盐酸 651
 间二甲苯 261
 间二硝基苯 651
 间磺酸-2',6'-二溴靛酚 788
 间甲靛酚 788
 间甲酚 261
 间甲酚红紫 771
 间甲酚磺酞 771
 间甲酚紫 773
 间甲亚苯基二氨靛酚液 788
 间氯苯甲酸 261
 间硝基酚 773
 间溴靛酚 788
 间溴-2',6'-二氯靛酚 788
 检定用培养基 685
 碱处理蛋白胨 685
 碱度 592
 碱蓝 6B 773
 碱性碘化汞钾 615
 碱性复红 651
 碱性焦性没食子酸 651
 碱性酒石酸铜 576, 615
 碱性菊橙 773
 碱性枸橼酸铜 615
 碱性连二亚硫酸钠 615
 碱性亮甲酚蓝 796
 碱性亮绿 774
 碱性- β -萘酚 651
 碱性品红 652, 773
 碱性三硝基苯酚 652
 碱性四氮唑蓝 652
 碱性铁氰化钾 615
 碱性铜试剂 615
 碱性洗液 811
 碱性溴化钠 616
 碱性亚硝基铁氰化钠 616
 碱性盐酸羟胺 652
 碱性乙酸铅 616
 碱性藏花红 773
 碱性藏花红 T 789
 碱液 811
 姜黄 773
 焦磷酸钙 576
 焦磷酸钠 616
 焦硫酸钾 526
 焦锑酸钾 616
 焦性没食子酚酞 773
 焦性没食子酸 801
 焦亚硫酸钾 616
 酵母 685
 酵母膏 (PY) 672
 酵母浸出粉胨葡萄糖琼脂培养基 686
 酵母悬浮液 686
 结晶紫 773, 796
 结晶紫中性红胆盐 686
 金 80
 金黄色葡萄球菌菌液 686
 金莲橙 O 773
 金莲橙 OOO 774

- 金莲花橙 OO 767
 金霉素 261
 精氨酸 261, 806
 L-精氨酸 261
 精氨酸双水解酶试验用培养基 (AD) 686
 精制乙醇 652
 久效磷 262
 酒石黄 648, 789
 酒石酸 496, 652
 DL-酒石酸 262
 酒石酸钾 576
 酒石酸钾钠 577, 616, 631
 酒石酸麦角胺 263
 酒石酸美托洛尔 263
 酒石酸钠 577
 酒石酸氢胆碱 263
 酒石酸氢钠 616
 酒石酸铯钾 617
 酒石酸铁 617
 酒石酸亚铁 806
 橘黄 I 774
 橘黄 II 774
 橘黄 IV 767
 橘黄 G 774
 枸橼酸 649
 枸橼酸芬太尼 264
 枸橼酸钾 264
 枸橼酸氯米芬 265
 枸橼酸哌嗪 265
 枸橼酸喷托维林 266
 枸橼酸他莫昔芬 266
 枸橼酸盐培养基 679
 枸橼酸乙胺嗪 267
 聚丙烯酰胺 652
 聚环氧乙烷 652
 聚磷酸盐 806
 聚乙烯醇 652
 聚乙烯醇磷酸铵 801
 菌种培养基 687
- K**
- 咖啡碱 267
 咖啡因 267, 653
 卡巴氧 268
 卡比多巴 268
 卡比马唑 268
 卡波姆 268
 卡铂 269
 卡尔·费休试剂 561
 卡马西平 269
 卡莫司汀 269
 卡那霉素 270
 卡前列甲酯 270
 卡瑞 I 629
 卡瑞 II 628
 卡托普利 270
 呋唑 653
 糠醛 270, 653
 抗倒胺 270
 抗坏血酸 271, 524, 653
 抗坏血酸钙 525
 抗坏血酸十六酯 272
 抗蚜威 272
 炕 81
 考马斯蓝 R-50 806
 可来通耐蓝 FR 789
 可来通耐蓝-绿 B 789
 克百威 210
 克菌丹 272
 克力西丁磺酸偶氮 G 盐 272
 克力西丁磺酸偶氮 R 盐 273
 克力西丁磺酸偶氮- β -萘酚 273
 克力西丁偶氮薛佛氏酸盐 273
 克拉霉素 273
 克拉维酸钾 273
 克罗米通 273
 克螨特 274
 克霉唑 274
 克瘟散 274
 克线磷 274
 孔雀绿 653, 774, 796
 枯草芽孢杆菌悬液 688
 苦味酸 275, 653, 774, 796
 喹啉黄 789
 喹啉蓝 774, 789
 喹硫磷 275
 喹钼柠檬 653
 喹哪啶红 772, 774
 喹乙醇 275
 醌嗪亚胺 766

L

- 拉沙里菌素钠 275
 铼 81
 赖氨酸 275
 赖氨酸铁琼脂 688
 赖氨酸脱羧酶 688, 689, 696
 蓝-艾农法 578
 蓝光重氮色盐蓝 806
 蓝光酸性红 789
 镧 82
 劳氏紫 789
 牢固蓝 B 806
 铈 82
 酪氨酸 276, 806, 810
 L-酪氨酸 689
 酪蛋白 276, 641
 乐果 276
 乐杀螨 277
 雷纳克酸铵 653
 雷氏盐 617
 锂 82
 锂盐 758
 丽春红染色剂 653
 利巴韦林 277
 利佛米 277
 利福平 277
 利谷隆 278
 利血平 278
 连苯三酚红 774
 连二亚硫酸钠 526, 609, 617, 801
 连四硫酸盐 689
 联苯胺 653, 789
 联苯苄唑 278
 联苯双酯 279
 2, 2'-联吡啶 279
 α, α' -联吡啶 654
 联二茴香胺 654
 2, 2'-联吡啶镍络合物 789
 2' 2'-联吡啶钨络合物 789
 联甲苯二偶氮双-1-萘胺-4-磺酸钠 764
 2, 2'-联喹啉 654
 联邻甲氧苯胺 789
 镰刀菌属 377
 链孢霉菌琼脂培养基 689
 两性霉素 279
 亮氨酸 280
 亮黄 774
 亮甲苯蓝 790
 亮甲酚蓝 796
 亮蓝 280
 亮蓝铝色淀 281
 亮丽春红 5R 790
 亮绿 707, 774, 690
 亮绿乳糖胆汁 690
 亮茜蓝 790
 钉 83
 钉红 654
 邻苯氨基苯 654
 邻苯二胺 654
 邻苯二酚磺酞 774
 邻苯二酚紫 654, 774, 807
 邻苯二甲醛 654
 邻苯二甲酸二丁酯 282
 邻苯二甲酸二甲酯 283
 邻苯二甲酸二碳基乙醛 654
 邻苯二甲酸二乙酯 283
 邻苯二甲酸酐 283
 邻苯二甲酸酐吡啶 654
 邻苯二甲酸氢钾 498, 567, 617, 741, 800
 邻苯二醛 655
 邻苯基苯酚 283
 邻苯肿酸偶氮-2-萘酚-3, 6-二磺酸钠 807
 邻二氮菲 774
 邻二氮菲亚铁 617
 邻二甲苯 284
 邻二氯磺酞 775
 邻菲罗啉 807
 邻磺酸-2', 6'-二溴靛酚 790
 邻甲苯酚酞 775
 邻甲苯偶氮邻甲氨基苯 775
 邻甲靛酚 790
 邻甲酚肤肽 655
 邻甲酚磺酞 771
 邻甲酚酞 775
 邻甲基-2', 6'-二氯靛酚 790
 邻甲氧基-2', 6'-二溴靛酚 790
 邻, 间二苯胺二甲酸 790
 邻联二茴香胺 655
 邻联甲苯胺 655, 775

- 邻,邻二苯胺二甲酸 790
邻氯靛酚 791
邻氯-2',6'-二氯靛酚 791
邻氯酚红 775
邻羟基苯偶氮对丙基氨基 775
邻羧基苯偶氮- α -萘胺 775
邻硝基苯酚钠 284
邻硝基酚 775
邻溴苯甲酸 284
邻溴靛酚 791
林旦标准溶液 281
林格-罗克溶液 690
林可霉素 282
磷 83
磷胺 284
磷霉素 284
磷铝酸 617
磷试剂甲 655
磷试剂乙 656
磷试液 617
磷酸 497, 602, 613, 620, 745
磷酸苯丙哌林 284
磷酸丙吡胺 285
磷酸伯氨喹 285
磷酸二氢钾 578, 617, 665, 737
磷酸二氢钠 578, 617, 762
磷酸咯萘啶 286
磷酸可待因 286
磷酸氯喹 287
磷酸钠 618
磷酸哌喹 287
磷酸哌嗪 288
磷酸氢二铵 618
磷酸氢二钾 579
磷酸氢二钠 608, 618, 737, 744, 745
磷酸氢钙 579
磷酸三苯酯 288
磷酸三丁酯 655
磷酸三甲苯酯 289
磷酸盐 114, 568, 742, 745
磷酸盐葡萄糖胨水培养基 690
磷酸组胺 289
磷钨酸 618
磷钨酸钼 618
磷脂 655
磷脂酰胆碱 655
流体培养基 716
硫 84
硫胺素 388
硫醇 289
硫代巴比妥酸 656
硫代二丙酸二月桂酯 289
硫代硫酸钠 528, 618, 690
硫代硫酸盐 115
硫代乙酰胺 656
硫丹 290
硫化铵 618
硫化钠 608, 618
硫化氢 115, 601, 619
硫化物 116
硫鸟嘌呤 291
硫脲 291, 611, 656
硫喷妥钠 291
硫氰酸铵 544, 619
硫氰酸铬铵 619
硫氰酸汞 619, 807
硫氰酸钾 545, 619, 807
硫氰酸钠 546
硫氰酸盐 116
硫酸 497, 602, 603, 604, 620, 800
硫酸阿米卡星 291
硫酸阿托品 292
硫酸铵 619
硫酸巴龙霉素 292
硫酸苯丙胺 292
硫酸苯肼 656
硫酸长春碱 293
硫酸长春新碱 293
硫酸钒 801
硫酸高铁铵 530
硫酸铬 619
硫酸镉 619
硫酸汞 619
硫酸钴 580, 619
硫酸胍乙啶 293
硫酸核糖霉素 294
硫酸钾 580, 620
硫酸钾乙醇 620
硫酸卷曲霉素 294
硫酸奎宁 294

- 硫酸奎尼丁 295
 硫酸联氨 656
 硫酸链霉素 295
 硫酸铝 580, 620
 硫酸铝钾 580
 硫酸吗啡 295
 硫酸镁 508, 620, 721
 硫酸锰 581, 620
 硫酸钠 620
 硫酸奈替米星 296
 硫酸黏菌素 296
 硫酸镍 581, 620
 硫酸普拉睾酮钠 296
 硫酸庆大霉素 296
 硫酸沙丁胺醇 297
 硫酸铈 531
 硫酸铈铵 531
 硫酸双胍屈嗪 297
 硫酸钛 620
 硫酸特布他林 298
 硫酸铁 620
 硫酸铁铵 620, 775
 硫酸铜 582, 621, 656
 硫酸铜铵 621
 硫酸西索米星 298
 硫酸腺嘌呤 298
 硫酸新霉素 299
 硫酸锌 509, 621
 硫酸亚铁 530, 621, 811
 硫酸亚铁铵 530, 621
 硫酸亚铜- β -萘酚 801
 硫酸盐 117
 硫酸银 621
 硫乙醇酸盐 716
 硫唑嘌呤 299
 柳氮磺吡啶 299
 六次甲基四胺 393, 656, 745
 六氟合硅酸盐 118
 六甲基对玫瑰苯胺化盐酸盐 773
 六甲蜜胺 300
 六甲氧基红 775
 六价铬 74
 六氯苯 300
 六氰合铁(II)酸钾 527
 六氰合铁(III)酸钾 526
 六氰合铁酸四钾 582
 六氰合铁酸盐 118
 六亚甲基四胺 393
 镓 84
 路咪啉 300
 铝 85
 铝试剂 807
 绿麦隆 314
 绿脓菌测定用培养基 692
 氯 119, 622
 氯胺 T 657
 氯贝丁酯 302
 氯苯 302
 氯苯胺灵 302
 4-氯苯氧乙酸钠 302
 氯丙醇 303
 8-氯茶碱 303
 氯代磺酚 S 807
 氯氮平 304
 氯氮草 304
 氯碘羟喹 305
 氯丁二烯 305
 2-氯-10-二甲氨基丙基酚噻嗪盐酸盐 791
 氯法齐明 305
 氯仿 306
 氯酚红 775
 氯化铵 548, 622, 727
 氯化铵镁 622
 氯化钡 622
 氯化钡 548, 622
 氯化铋 622
 氯化苄 306
 氯化铂 622
 氯化胆碱 306
 氯化碘 622
 氯化钙 583, 622, 623, 752
 氯化镉 583, 623
 氯化铬 623
 氯化汞 584, 623
 氯化钴 584, 623
 氯化琥珀胆碱 307
 氯化钾 549, 585, 623, 800
 氯化金 623
 氯化苦 307
 氯化铜 623

- 氯化锂 585
 氯化铝 624
 氯化铝乙醇 624
 氯化镁 509, 624
 氯化锰 624
 氯化钠 550, 624, 632, 663, 677, 682, 691, 692, 745, 751
 氯化钠饱和的碳酸钠 624
 氯化钠蛋白胨水 691
 氯化钠多黏菌素 B 692
 氯化钠卵黄液 692
 氯化钠明胶 624
 氯化钠三糖铁琼脂 692
 氯化镍 585, 624
 氯化三苯四氮唑 657
 氯化十四烷基吡啶 807
 氯化锶 624
 氯化四乙基酚藏花红 791
 氯化铁 624
 氯化铜 586, 625, 801
 氯化筒箭毒碱 307
 氯化锌 509
 氯化锌碘 625
 氯化亚铜 533, 801
 氯化亚锡 532, 625
 氯化亚锡丙三醇 625
 氯化乙酰胆碱 657
 氯磺丙脲 308
 氯磺酸 561
 氯菊酯 198
 4-氯邻甲苯胺 308
 氯霉素 309
 氯普噻吨 309
 2-氯-10 [3-(1-羟乙基-4-哌嗪) 丙基] 吩噻嗪 791
 氯氟菊酯 309
 氯噻酮 310
 氯酸钾 532, 626
 氯酸钠 533
 氯酸盐 120
 氯烯雌醚 310
 氯硝胺 310
 氯硝柳胺 310
 氯硝西洋 311
 氯亚氨基-2,6-二氯醌 657, 807
 氯亚胺 804
 氯乙醇 311
 氯乙酸酐 657
 氯乙烯 312
 氯乙酰氯 657
 氯唑西林 313
 卵黄 691
 卵黄亚碲酸盐 691
 卵磷脂酶 691
 罗丹明 B 775, 807
 罗丹明 6G 776
 罗红霉素 300
 罗通定 301
 螺内酯 301
 螺旋霉素 301
 洛莫司汀 301
- M**
- 麻痹性贝类毒素 317
 马拉硫磷 314
 马来酸酐 657
 马来酸氯苯那敏 314
 马来酸麦角新碱 315
 马来酸噻吗洛尔 315
 马铃薯直链淀粉 316
 马钱子碱 657
 马休黄 769, 796
 吗啡 314
 吗啡林 657, 801
 麦康凯琼脂 693
 麦芽浸膏汤 693
 麦芽琼脂 694
 麦芽糖醇 317
 螨完锡 128, 145
 毛罂蓝 791
 玫瑰红钠琼脂 694
 玫瑰红酸钠 776
 玫红三羧酸铵 657, 808
 玫红酸 776
 玫棕酸 764
 媒染茜素亮蓝 790
 媒染桔酸天蓝 793
 酶 810
 酶试剂 694
 镁 85
 锰 86

- 孟加拉玫瑰红 780
 糜蛋白酶 317
 米诺地尔 318
 米吐尔 626
 绵羊血琼脂 694
 绵羊血球 695
 棉(子)酚 318
 灭草松 319
 灭虫威 319
 灭多威 319
 灭菌丹 319
 灭锈胺 319
 灭蚁灵 319
 灭幼脲 320
 明胶培养基 695
 没食子酸丙酯 320, 804
 没食子酸乙酯 320
 莫能菌素 320
 木瓜蛋白酶 695
 木瓜酶 671
 木斯卡林 794
 木糖醇 321
 木糖胺尿酸脱氧胆酸琼脂 695
 铝 86
 钼酸铵 586, 626
 钼酸钠 626
- N**
- 拿草特 321
 那可丁 321
 纳氏试剂 626
 钠 87
 耐尔蓝 776
 耐绿 FCF 791
 萘 321
 萘胺偶氮苯磺酸 776
 α -萘酚 658
 1-萘酚 658
 α -萘酚基苯 776
 α -萘酚基苯甲醇 796
 α -萘酚苯基甲醇-乙酸 776
 α -萘酚红 776
 萘酚蓝黑 BCS 791
 萘酚酞烷 776
 α -萘酚酞 776
 1-萘酚酞 776
 β -萘酚紫 776
 萘红 776
 α -萘黄酮 791
 N-1-萘基乙二胺 657
 萘间苯二酚 658
 萘醌-4-磺酸钠 627
 萘普生 321
 萘普生钠 322
 N-1-萘替乙二胺盐酸盐 658
 α -萘乙酸 322
 脑心浸液 696
 脑心浸液琼脂 696
 内吸磷 323
 尼尔雌醇 323
 尼卡巴嗪 323
 尼可刹米 323
 尼克酰胺 414
 尼罗蓝 776, 792, 796
 尼群地平 324
 铈 87
 黏菌素 324
 鸟氨酸脱羧酶 696
 尿激酶 324
 尿嘧啶 325, 663
 尿素 325, 326, 658, 697, 751
 尿素酶琼脂(U) 696
 脲 325
 镍 88
 柠檬黄 326
 柠檬黄铝色淀 327
 柠檬醛 327
 柠檬酸 327, 569, 658, 662, 744, 745, 751, 762
 柠檬酸铵 627
 柠檬酸二钠 762
 柠檬酸钙 586
 柠檬酸钠 627, 690, 751, 763
 柠檬酸氢二铵 587, 627
 柠檬酸氢二钠 569
 柠檬酸三钠 587
 柠檬酸三乙酯 328
 柠檬酸铁铵 627
 柠檬酸盐 751
 凝固酶试验兔血浆 697
 牛磺酸 328

牛津琼脂 697
牛心汤 697, 698, 716
牛心汤琼脂 698
浓硫酸 603
钹 89
诺氟沙星 329

O

呕吐毒素 387
偶氮蓝 776
偶氮氯磷Ⅱ 808
偶氮肿Ⅲ偶氮肿K 808
偶氮试剂 808
偶氮紫 777, 796

P

帕拉醇 777
派拉西林 329
派拉西林钠 330
泡依蓝 C₄B 777
喷替酸 330
硼 90
硼氢化钾 627
硼氢化钠 628
硼氢化物 799
硼砂 608, 751, 752, 753
硼酸 499, 604, 628, 650, 727, 751, 752, 801
硼酸钡 752
硼酸钾 628
硼酸盐 569, 752
铍 90
皮蝇磷 331
啤酒酵母菌 699
匹克司 330
匹唑芬 330
辟哒酮 330
偏钒酸铵 628
偏磷酸 603, 604, 628
偏重亚硫酸钠 534
品红 658, 808, 777
品红焦性没食子酸 658
平板计数琼脂 699
苹果酸 331
泼尼松 164
泼尼松龙 164

扑米酮 331
脯氨酸 331, 808
葡甲胺 332
葡萄糖 332, 658, 674, 699, 703, 717
葡萄糖淀粉酶 699
葡萄糖淀粉琼脂 699
葡萄糖肉汤培养基 699
葡萄糖酸钙 588
葡萄糖酸氯己啶 333
葡萄糖酸锰 588
葡萄糖酸内酯 333
葡萄糖酸铜 588
葡萄糖酸锌 589
葡萄糖酸亚铁 534
葡萄糖氧化酶 699
葡萄糖胰蛋白胍琼脂 700
普鲁卡因青霉素 334
普罗碘胺 335
普通肉汤培养基 700
普通缓冲溶液 753
锃 91

七合水硫酸锌 628
七甲基对品红盐酸盐 772
七甲氧基红 777
七氯 335
铅 91
茜素 777
茜素 RS 777
茜素羧络合剂 658
茜素靛蓝 659
茜素锃 642, 659
茜素红 S 777
茜素黄 GG 777
茜素黄 R 777, 796
茜素黄 R 796
茜素磺锃 802
茜素磺酸钠 777
茜素蓝 SA 777
茜素紫 773
羟苯乙酯 335
羟丙甲纤维素 336
2-羟丙基醚甲基纤维素 336
2-羟丙基醚纤维素 336

- 羟丙纤维素 336
羟丁酸钠 337
1-羟基-7-氨基吩噻嗪酮 792
羟基丁二酸 331
1-羟基-7-二甲氨基吩噻嗪酮 792
6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯)偶氮]-8-(2-甲氧基-5-甲基-4-磺基苯氧基)-2-萘磺酸二钠 338
4-羟基菊酯盐酸盐 792
8-羟基喹啉 338, 659
8-羟基喹啉铝 659
6-羟基-2-萘磺酸钠 338
羟基脲 339
10-[3-(1-羟基哌啶)丙基]2-氰基吩噻嗪 792
5-羟基噻苯达唑 339
羟基香茅醛 339
羟甲香豆素 339
羟脯氨酸 808
L-羟脯氨酸 340
羟锈宁 358
10-[3-(1-羟乙基-4-哌嗪)丙基]-2-三氟甲基吩噻嗪 792
噻氨灵 340
噻草酮 340
青蒿素 343
青霉胺 343
青霉素 343
青霉素钾 344
青霉素V钾 345
青霉素酶 701
青霉素钠 344
氢氟酸 499, 604, 813
氢化可的松 340
氢氯噻嗪 340
氢溴酸 500, 561, 606
氢溴酸东莨菪碱 341
氢溴酸加兰他敏 341
氢溴酸山莨菪碱 342
氢溴酸烯丙吗啡 342
氢氧化铵 734
氢氧化钡 628, 752
氢氧化钙 566, 604, 628
氢氧化钾 500, 562, 604, 605, 628, 812
氢氧化锂 605
氢氧化镁 628
氢氧化钠 501, 563, 605, 629, 741, 751, 752, 812
氢氧化四丁基铵 563
氢氧化四甲基铵 659
氰 121
2-氰基-3,3-双(4-硝基苯氨基)丙烯腈 777
氰化汞 802
氰化钾 628, 629, 700
氰化钠 629
氰戊菊酯 345
庆大霉素 346
琼脂 667, 677, 680, 686, 691, 698, 699, 701~707, 720~726
秋水仙碱 346
2-巯基乙醇 659
硫嘌呤 346
曲安奈德 346
曲安西龙 347
去氢胆酸 347
去乙酰毛花苷 347
醛试剂 661
炔雌醇 348
炔雌醚 348
炔诺酮 348
炔诺孕酮 348
炔孕酮 348
- R**
- 染色液 701, 702
人红血细胞悬液 702
壬苯醇醚 348
 γ -壬内酯 349
刃天青 778
日落黄 349
日落黄铝色淀 349
绒促性素 350
溶剂蓝 19 778
溶菌酶 702
 β -溶血素 703
鞣酸 659
肉豆蔻酸十四烷酸 350
肉浸液 703
铷 92
乳蛋白 703
乳果糖 350
乳清蛋白 350
乳色 589

- 乳酸 351
 乳酸钙 589
 乳酸杆菌 703
 乳酸环丙沙星 351
 乳酸链球菌素 351
 乳酸钠 352
 乳酸依沙吡啶 352
 乳酸乙酯 353
 乳糖 353, 659, 704
 乳糖醛酸钙 590
 乳糖酸红霉素 353
 乳糖糖 353
- S**
- 塞替派 353
 噻苯哒唑 354
 噻苯唑 354
 噻菌灵 354
 4-(2-噻唑偶氮)百里酚 778
 2-(2-噻唑偶氮)对甲苯酚 778
 1-(2-噻唑偶氮)-2-萘酚-3,6-二磺酸 778
 三苯基锡氯化物 127
 三苯磷 659
 三丁基锡氯化物 128
 三氟化硼 629
 三氟氯氰菊酯 220
 三氟乙酰丙酮铍 128
 三环甲锡 355
 三甲胺 355
 三甲胺-氮 355
 三聚氰胺 355
 三聚氰酸 660
 三硫磷 356
 2,4,6-三氯酚 356
 三氯化钛 534
 三氯化铋 629
 三氯化铁 629
 三氯甲烷 356, 648, 650, 660, 805
 三氯杀螨醇 356
 三氯杀螨砒 356
 三氯叔丁醇 356
 三氯硝基甲烷 307
 三氯乙酸 660
 1,1,1-三氯乙烷 357
 1,1,2-三氯乙烷 357
 三氯乙烯 357
 三氯异氰尿酸 358
 3-(2',4',6'-三羟基苯)苯酚 778
 1,2,4-三羟基蒽醌 771
 三羟甲基氨基甲烷 753
 三水亚铁氰化钾 629
 三糖铁琼脂 704
 1,3,5-三硝基苯 778
 三硝基苯甲酸 778
 三硝基苯酚 660, 774
 三硝基苯酚锂 660
 2,4,6-三硝基甲苯 778
 2,4,6-三硝基-N-甲基硝基苯胺 780
 三溴甲烷 358
 三乙胺 745, 763
 三乙醇胺 660, 805
 三乙基胺 648
 三乙酰基-1,2,4-苯三酚 802
 三辛基氧化膦 660
 三正辛胺 660
 三唑醇 358
 三唑仑 358
 三唑酮 208
 三唑锡 355
 桑色素 660
 色氨酸 359, 649, 705, 808
 色度 590
 色甘酸钠 359
 铈 92
 杀草丹 228
 杀草强 360
 杀虫环 360
 杀虫脒 360
 杀虫双 361
 杀螟硫磷 361
 杀螟松 361
 杀扑磷 361
 杀线威 361
 沙蚕毒素 360
 沙丁胺醇 360
 沙门、志贺菌属琼脂 705
 砂芯玻璃滤器 812
 山梨醇 361
 山梨酸 362
 山梨酸钾 362

- 钐 92
 珊瑚酚酞 776
 珊瑚黄 776
 闪烁液 660
 麝香草酚蓝 763, 771
 麝香草酚酞 778
 砷 93
 肾上腺素 363
 生孢梭菌菌液 706
 生理盐水 706, 745
 生物碱 808
d-生物素 215
 生物素 706
 α -生育酚 391
 十八烷 363
 十二烷基苯磺酸钠 363
 十二烷基二甲基苄基溴化铵 535
 十二烷基硫酸钠 661
 十二烷基硫酸盐蛋白胨 680
 十六烷基三甲基溴化铵 363, 661
 十一酸睾酮 364
 十一烯酸 364
 十一烯酸锌 364
 石房蛤毒素 317
 石蕊 778
 石蕊精 779
 试卤灵 792
 试银灵 644, 778
 视黄醇 388
 铈 94
 叔丁基对苯二酚 365
 叔丁基对苯醌 365
 叔丁基邻苯二酚 365
 叔丁基羟基茴香醚 365
 舒巴坦钠 366
 舒必利 366
 舒林酸 366
 曙红 707
 曙红钠 779
 4,4'-双(2-氨基-1-萘基偶氮) 2,2'-芪二磺酸 779
 双苯唑菌醇 367
 3,9-双二乙氨基苯噁嗪硝酸盐 793
 双酚 A 367
 双环己酮草酰二胺 661
 双甲脒 367
 双甲酮 661
 双硫磷 367, 779
 双硫脲 367, 661
 双氯非那胺 368
 双氯芬酸钠 368
 双噻达莫 368
 双羟萘酸噻嘧啶 369
 双氢青蒿素 369
 双水杨酯 369
 双(2-乙基己基)马来酸盐 368
 霜霉威 370
 水胺硫磷 370
 水合氯醛 370, 661
 水溶性胶 661
 水杨基荧光酮 808
 水杨醛 662
 水杨酸 371, 631, 662
 水杨酸二乙胺 371
 水杨酸镁 371
 水杨酸铁 631
 顺铂 372
 顺丁烯二酸酐 372
 司可巴比妥钠 373
 司莫司汀 374
 司坦唑醇 374
 丝氨酸 373, 808
 丝裂霉素 373
 铊 95
 四苯硼钾 629
 四苯硼钠 502, 630
 四草酸钾 570
 四碘酚酞钠 779
 四碘磺酚酞 779
 四碘荧光黄 779
 四丁基碘化铵 662
 四环素 375
 3,4,7,8-四甲基-1,10-二氮菲亚铁络合物 792
 四甲基氢氧化铵 630
 四硫磺酸钠亮绿培养基 707
 四硫磺酸盐煌绿增菌液 707
 四氯酚磺酞 779
 四氯汞钠 630, 802
 四氯合汞酸钠 630
 四氯化碳 375
 四氯化锡 591, 630

- 1,1,2,2-四氯乙烷 375
 ■硼酸钠 630
 ■水乙酸镁 630
 四溴苯酚磺酞 779
 四溴苯酚 779
 四溴苯酚蓝 779
 ■溴酚蓝 779
 ■溴酚酞 780
 四溴酚酞乙酯 780
 四溴磺酞 779
 四溴荧光黄 780
 松油醇 375
 苏氨酸 375
 苏丹Ⅲ 662
 苏丹Ⅳ 780
 苏木精 780
 速灭磷 376
 速灭威 376
 酸性草酸 812
 酸性靛蓝 780, 785
 酸性铬蓝 K 780
 酸性黑 792
 酸性硫酸铁铵 630
 酸性氯化亚锡 630
 酸性绿 792
 酸性玫瑰红 780
 酸性品红 780
 酸性羟胺 812
 酸性茜素锆 630
 酸性肉汤 708
 酸性曙红 780
 酸性四号橙 796
 酸性乙醇 662
 酸性枣红 17 792
 羧甲司坦 376
 缩二脲 377
- T**
- 铊 95
 钛 96
 泰乐菌素 377
 酞丁安 377
 钽 97
 钽试剂 640
 碳 96
 碳酸铵 631
 碳酸钙 592
 碳酸钾 503, 608, 631
 碳酸锂 503
 碳酸钠 504, 564, 605, 624, 631, 727, 746, 753
 碳酸氢钠 504, 631, 746
 碳酸铁 631
 碳酸盐 121, 756
 羰基化合物 377
 糖 662
 糖、醇发酵培养基 708
 糖发酵肉汤基础液 709
 糖发酵培养基 709
 糖精钙 593
 糖精钠 378
 糖类分解试验用培养基 710
 特等羊毛罌粟蓝 792
 特丁磷 378
 特普 378
 铽 98
 藤黄微球菌悬液 710
 铈 98
 2,4,5-涕甲酯 379
 涕灭威砒 379
 替加氟 378
 替硝唑 379
 天门冬氨酸 379
 L-天门冬氨酸 380
 天门冬酰胺 380
 天门冬酰苯丙氨酸甲酯 381
 天门冬酰胺酶 381
 甜菊素 382
 甜菊糖苷 382
 甜蜜素 232
 铁 99, 632
 铁铵矾 631
 铁铵氰化钠 632
 铁矾 809
 铁氰化钾 526, 535
 羟铵盐 505
 铜 100, 632, 635
 铜吡啶 632
 酮康唑 382
 酮洛芬 383
 头孢氨苄 383

- 头孢呋辛钠 384
 头孢呋辛酯 384
 头孢克洛 384
 头孢拉定 384
 头孢哌酮 384
 头孢哌酮钠 384
 头孢羟氨苄 384
 头孢曲松钠 385
 头孢噻吩钠 385
 头孢噻肟钠 385
 头孢他啶 385
 头孢唑林钠 385
 土霉素 385
 吐温 80 671, 680
 钡 101
 钡试剂 807
 托吡卡胺 386
 托西酸舒他西林 386
 脱氢乙酸 386, 505
 脱氧胆酸 505
 脱氧雪腐镰刀菌烯醇 387
 妥布霉素 387
- W**
- 弯曲杆菌 711
 完灭硫磷 387
 王水 606
 微晶纤维素 391
 维 A 酸 387
 维生素 A 388
 维生素 B 155
 维生素 B₁ 388
 维生素 B₂ 228
 维生素 B₅ 205
 维生素 B₆ 389
 维生素 B₁₂ 389, 713
 维生素 BC 462
 维生素 C 271
 维生素 C 钙 389
 维生素 C 钠 390
 维生素 D₂ 390
 维生素 D₃ 390
 维生素 E 391
 维生素 H 215
 维生素 K₁ 391
 维生素 M 462
 维生素 PP 414
 韦氏 535, 622
 卫茅醇 392
 卫矛醇半固体琼脂 (D) 712
 胃蛋白酶 391, 713
 胃酶 662
 文齐氏液 713
 乌苷酸二钠 392
 乌洛托品 393
 钨 102
 钨酸钠 632
 无氨的氢氧化钠 798
 无氨的水 798
 无对羟基苯甲醚 (MEHQ) 丙烯腈 662
 无二氧化碳的水 798
 无过氧化物丙烯腈 662
 无甲醇的乙醇 798
 无菌对氨基苯甲酸 663
 无菌枸橼酸钠 632
 无菌聚山梨酯 80 663
 无氯硫酸 603
 无醛丙烯腈 663
 无醛的乙醇 798
 无水丙烯腈 663
 无碳酸盐的氨水 798
 无羰基的甲醇 798
 无氧的水 799
 无杂醇油的乙醇 799
 五倍子非林 793
 五氟利多 393
 五甲基对玫瑰苯胺化盐酸盐 772
 五甲氧基红 780
 2,4,2',4',2''-五甲氧基三苯甲醇 780
 五氯酚 394
 五氯硝基苯 394
 五日生化需氧量 593
 五肽胃泌素 394
 五氧化二钒 632
 五氧化二磷 122
 戊草丹 394
 戊二醛 394
 α -戊基肉桂醛 395
 戊炔草胺 321
 戊酸雌二醇 395

- 戊烷脒多黏菌素琼脂 713
- X**
- 西玛津 395
- 西蒙氏枸橼酸盐琼脂 714
- 西咪替丁 395
- 西维因 396
- 硒 102
- 烯虫酯 396
- 烯菌灵 396
- 烯菌酮 397
- 稀禾啉 396
- 锡 103
- 洗过的酵母悬液 714
- 洗样液 714
- 细胞色素 C 397
- 纤维素酶溶液 715
- 酰化试剂 654
- 苋菜红 397
- 苋菜红铝色淀 397
- 腺苷钴胺 398
- 腺嘌呤 663
- 腺嘌呤核苷三磷酸 663
- 香草醛 663
- 香草醛硫酸 663
- 香兰素 399
- 消旋山莨菪碱 404
- 硝胺 780
- 硝苯地平 399
- 硝氮黄 780
- 4-硝基-6-氨基邻甲氧基苯酚 780
- 硝基苯 399
- 2-(2-硝基苯胺)苯甲酸 793
- 硝基苯酚 797
- 2-(4'-硝基苯偶氮)-1-萘酚-4,8-二磺酸 781
- 3-硝基丙酸 399
- 2-硝基二苯胺 793
- 4-硝基酚 400
- 硝基酚酞 781
- 硝基甲烷 400
- 5-硝基邻甲氧基苯酚钠 400
- 2-硝基-1-萘酚 663
- 硝普钠 400
- 硝嗉黄 780
- 硝酸 506, 606, 629, 812, 813
- 硝酸铵 593, 632
- 硝酸钡 632
- 硝酸铋 594, 633
- 硝酸钙 633
- 硝酸甘油 401
- 硝酸高铈 564
- 硝酸镉 633
- 硝酸镨 633
- 硝酸铬 633
- 硝酸汞 551, 633
- 硝酸钴 594, 633
- 硝酸肌 401
- 硝酸钾 595, 633
- 硝酸镧 633
- 硝酸硫酸 401
- 硝酸铝 633
- 硝酸毛果芸香碱 402
- 硝酸镁 634
- 硝酸锰 594, 634
- 硝酸咪康唑 402
- 硝酸钠 595, 634
- 硝酸镍 595, 634
- 硝酸铅 510, 596
- 硝酸铯 634
- 硝酸铊 634
- 硝酸土的宁 403
- 硝酸铷铵 634
- 硝酸铟 596
- 硝酸铁 634, 781
- 硝酸铜 596, 634
- 硝酸钍 597
- 硝酸锌 510, 634
- 硝酸亚汞 552, 635
- 硝酸亚铊 635
- 硝酸盐 122, 123, 715
- 硝酸盖康唑 403
- 硝酸异山梨酯 404
- 硝酸银 553, 635, 809
- 硝西洋 404
- 小牛肉浸汁琼脂 715
- 缬氨酸 405
- 辛硫磷 405
- 辛酸 406
- 铕 104, 511, 635
- 铕氨络盐 802

- 新红 406
 新红铝色淀 406
 新生霉素 407
 新戊二醇 407
 熊去氧胆酸 407
 臭氧 126, 617
 溴 125, 536, 565, 635
 2-[(5-溴-2-吡啶)偶氮]-5-二乙氨基苯酚乙醇 809
 溴百里酚蓝 781, 794, 797
 溴百里香酚蓝 772, 781
 溴吡斯的明 408
 溴丙胺太林 408
 溴代十六烷基三甲胺 663
 溴酚红 781
 溴酚蓝 779, 781, 796, 797
 溴酚酞 797
 溴化铵 556
 溴化汞 635, 809
 溴化钾 556, 635, 802
 溴化钾溴 636
 溴化钠 556
 溴化氰 636
 溴化十六烷基三甲铵琼脂培养基 716
 溴化四丁基铵 763
 溴剂 636
 溴甲酚红紫 781
 溴甲酚绿 772, 782, 795, 797
 溴甲酚紫 717, 782, 809
 溴甲烷 409
 溴硫磷 409
 溴氯常山酮 409
 溴氯酚蓝 782
 溴麝酯 409
 溴氰菊酯 409
 溴麝香草酚蓝 782, 797
 溴水 802
 溴酸钙 537
 溴酸钾 538, 636
 溴酸盐 125
 溴新斯的明 410
 需气菌、厌气菌培养基 716
 选择性培养基 716
 血红蛋白溶液 716
- Y**
- 芽孢悬浮液 717
 亚胺硫磷 410
 亚碲酸盐 691, 717
 亚甲基蓝 410, 640, 707, 765, 768, 772, 774, 782, 797, 803
 亚甲基紫 782
 亚利桑那菌琼脂 (SA) 717
 亚硫酸 652, 658, 808
 亚硫酸铋 680
 亚硫酸铋琼脂 (BS) 718
 亚硫酸钠 538, 608, 626, 636
 亚硫酸氢钠 539, 636
 亚硫酸氢钠甲萘醌 411
 亚硫酸盐 722
 亚铅酸钠 636
 亚砷酸 539, 606
 亚砷酸钠 636, 802
 亚铁 105, 632, 769
 亚铁氰化钾 527, 541, 636
 亚碲酸钠 (钾) 636
 亚硒酸 803
 亚硒酸盐 718
 N-亚硝基吡咯烷 411
 N-亚硝基二丙胺 412
 N-亚硝基二甲胺 412
 N-亚硝基二乙胺 412
 N-亚硝基吗啉 412
 亚硝基铁氰化钠 608, 636, 637, 803
 亚硝酸 809
 亚硝酸钴钠 637
 亚硝酸钾 637
 亚硝酸钠 540, 637
 亚硝酸盐 809, 664
 亚叶酸钙 412
 2-亚乙基硫脲 412
 亚油酸 413, 783
 胭脂红 413
 胭脂红铝色淀 413
 胭脂红酸 783
 烟鲁绿 798
 烟酸 414, 718
 烟酰胺 414
 烟酰胺腺嘌呤二核苷酸钠盐 664
 盐基品红 773
 盐霉素 415
 盐酸 506, 565, 607, 662, 745, 751, 758, 813

- 盐酸阿米洛利 415
盐酸阿米替林 415
盐酸阿扑吗啡 416
盐酸阿糖胞苷 416
盐酸氨基脲 664
盐酸胺碘酮 416
盐酸安他唑啉 417
盐酸半胱氨酸 417
盐酸倍他司汀 418
盐酸苯海拉明 418
盐酸苯海索 419
盐酸苯肼 664
盐酸苯乙双胍 419
盐酸吡哆醇 389
盐酸吡哆醛 420
盐酸吡硫醇 420
盐酸卞丝肼 420
盐酸丙卡巴肼 420
盐酸丙卡特罗 421
盐酸丙米嗪 421
盐酸布比卡因 422
盐酸布桂嗪 422
盐酸大观霉素 423
盐酸氮芥 423
盐酸地尔硫草 423
盐酸地芬尼多 424
盐酸地芬诺酯 424
盐酸丁丙诺啡 425
盐酸丁卡因 425
盐酸多巴胺 426
盐酸多巴酚丁胺 426
盐酸多塞平 427
盐酸多沙普仑 427
盐酸多西环素 428
盐酸二甲胺 428
盐酸二甲双胍 428
盐酸二氧丙嗪 428
盐酸酚苄明 429
盐酸氟奋乃静 429
盐酸氟桂利嗪 430
盐酸氟西洋 430
盐酸副玫瑰苯胺 664, 809
盐酸 L-谷氨酸 223
盐酸环丙沙星 431
盐酸甲氯芬酯 431
盐酸甲醛肟 664
盐酸甲氧明 432
盐酸金刚烷胺 432
盐酸金霉素 432
盐酸精氨酸 433
盐酸胍屈嗪 433
盐酸卡替洛尔 434
盐酸可卡因 434
盐酸可乐定
盐酸克林霉素 435
盐酸克仑特罗 435
盐酸赖氨酸 436
盐酸雷尼替丁 436
盐酸利多卡因 436
盐酸林可霉素 437
盐酸硫利达嗪 437
盐酸罗通定 438
盐酸洛贝林 438
盐酸洛哌丁胺 439
盐酸氯胺酮 439
盐酸氯丙那林 439
盐酸氯丙嗪 440
盐酸氯米帕明 440
盐酸麻黄碱 441
盐酸吗啡 441
盐酸马普替林 442
盐酸美克洛嗪 442
盐酸美沙酮 443
盐酸美他环素 443
盐酸美西律 444
盐酸米托蒽醌 444
盐酸纳洛酮 444
盐酸奈福泮 445
盐酸萘甲唑林 445
盐酸萘乙二胺 664
盐酸尼卡地平 446
盐酸鸟嘌呤 446
盐酸哌甲酯 446
盐酸哌替啶 447
盐酸哌唑嗪 447
盐酸平阳霉素 448
盐酸普罗帕酮 448
盐酸普鲁卡因 448
盐酸普鲁卡因胺 449
盐酸普萘洛尔 449

- 盐酸羟胺 450, 664
 盐酸羟胺乙酸钠 665
 盐酸去甲万古霉素 450
 盐酸去氯羟嗪 450
 盐酸去氧肾上腺素 451
 盐酸曲马多 451
 盐酸赛庚啶 452
 盐酸三氟拉嗪 452
 盐酸四环素 453
 盐酸土霉素 453
 盐酸妥卡尼 453
 盐酸妥拉唑林 454
 盐酸伪麻黄碱 454
 盐酸维拉帕米 455
 盐酸小檗碱 455
 盐酸溴己新 455
 盐酸依米丁 456
 盐酸乙胺丁醇 456
 盐酸乙基吗啡 457
 盐酸异丙嗪 457
 盐酸异丙肾上腺素 458
 盐酸罂粟碱 458
 盐酸组氨酸 459
 盐酸左旋咪唑 458
 艳猩红 5R 790
 羊毛铬花青 R 810
 羊毛罂红 A 793
 羊血 723
 羊血琼脂 719
 杨菌胺 459
 洋地黄毒苷 460
 洋地黄皂苷 665
 洋红 777
 洋红酸 783
 6,6'-氧代-双(2-萘磺酸)二钠盐 460
 氧氟沙星 460
 氧化喹硫磷 460
 氧化镧 637
 氧化乐果 461
 氧化酶 719
 氧化镁 637
 氧烯洛尔 461
 叶蝉散 461
 叶酸 462, 719
 夜蓝 793
 一氯化碘乙酸 541
 一氯乙酸 665
 一氯乙酸-氨 758
 依地酸钙钠 462
 依诺沙星 462
 依他尼酸 463
 依他尼酸钠 463
 依替非宁 464
 依托红霉素 465
 依托咪酯 465
 伊红美蓝琼脂 720
 伊维菌素 465
 铍 105
 胰蛋白胨 720, 721, 725
 胰蛋白胨胆盐琼脂 720
 胰蛋白酶 466, 721, 797
 胰岛素 466
 胰淀粉酶 466
 胰腺 721, 722
 胰酪胨 722, 723
 胰脂肪酶 467
 乙胺嘧啶 468
 乙拌磷 469
 乙醇 562, 601, 605, 611, 619, 624, 634, 635, 665, 667, 758, 798, 799, 803, 807, 809, 812, 813
 乙醇钠 637
 乙二胺 469
 乙二胺四乙酸二钠 511
 乙二胺四乙酸二钠镁 637
 乙二胺四乙酸二钠盐 627
 乙二胺四乙酸二氢钠 616
 乙二醇双(2-氨基乙基醚)四乙酸(EGTA)铅 637
 乙二醛缩双邻氨基酚 665
 乙二醛缩双(2-羟基苯胺) 783
 乙酞吡啶 665
 乙琥胺 469
 乙基苯 470
 4-(2'-乙基苯偶氮)-1-萘胺 783
 乙基橙 783
 3-[1-(2-乙基醇)-2-哌啶基]吡啶 783
 乙基谷硫磷 470
 乙基红 783
 N-乙基吗啉 758
 乙基麦芽酚 470

- 乙基纤维素 470
乙基氧脂蓝 793
乙基紫 783
乙硫磷 471
乙霉威 471
乙醚 471
乙噻硫磷 472
乙腈 665
乙醛 472
乙酸 508, 566, 603, 604, 607, 638, 639, 656, 758, 759, 806, 810
乙酸铵 597, 638, 758
乙酸苄酯 472
乙酸丁酯 646
乙酸芳樟酯 473
乙酸酐 473, 660
乙酸镉 803
乙酸汞 557, 638
乙酸钴 638
乙酸钾 638, 759
乙酸镁 638
乙酸钠 565, 566, 598, 604, 628, 638, 759, 763
乙酸- β -萘酯 810
乙酸铅 598, 639
乙酸铜 639, 803
乙酸维生素 E 473
乙酸锌 512, 639
乙酸盐 127
乙酸氧铈 639
乙酸乙酯 473
乙酸异戊酯 474
乙体六六六 474
乙烷磺酸 566
乙烯利 474
2-乙酰氨基吩噻嗪酮 793
N-乙酰-L-蛋氨酸 474
乙酰磺胺酸钾 475
2-乙酰基-1,2,5,6,-四氢-6-氧-5-(对二甲氨基亚苄基)-3-(2,4-二氯代苯基)-1,2,4-三嗪 783
乙酰甲胺磷 475
N-乙酰-L-酪氨酸乙酯 665
乙酰螺旋霉素 476
乙酰水杨酸 131
乙酰氧基试卤灵 793
1-(乙酰氧乙基)-4-[γ -2-(氯吩噻嗪)-10-丙基]吩噻嗪 793
乙酰唑胺 476
乙氧基黄吡精 783
乙氧基喹啉 476
4-乙氧基菊橙酸盐 793
乙氧基试卤灵 793
乙酯杀螨醇 476
钇 105
异胺酸 783
异丙醇 563
异丙威 461
异稻瘟净 477
异狄氏剂 477
异丁醇 477
异噁唑磷 477
异黄樟素 477
异菌脲 477
异卡波胂 478
异抗坏血酸 478
异亮氨酸 478
异麦芽酮糖 479, 810
异玫瑰引杜林 I 793
异玫瑰引杜林 II 793
异玫瑰引杜林 III 794
异维 A 酸 479
异戊巴比妥 480
异戊巴比妥钠 480
异戊醇 481
异戊酸异戊酯 481
异烟肼 481, 665
异烟酸 665
异烟胺 481
抑菌灵 482
抑肽酶 482
抑芽丹 483
镱 106
铟 106
银 107
银氨 639
吡达帕胺 483
吡啶醌 666, 783
吡啶洛尔 483
吡啶美辛 484
吡啶培养基 723
吡啶试剂 723

- 茛苳 [1,2,3,cd] 茛 484
 茛三酮 150, 666, 810
 罂粟碱 484
 茛葱 485
 茛苳胺 666
 茛苳红钠 666
 茛苳黄 784
 茛苳黄钠 784
 茛苳素 485, 784
 茛苳素钠 485
 蝇毒磷 485
 蝇菌素 794
 硬度 592
 硬脂酸红霉素 485
 油酸 486
 油酸钠 639
 铀 108
 有机氮 486
 有机硫 486
 有机溶剂 813
 有机锗 128
 有效氯 542
 铯 108
 右旋泛酸醇 486
 诱惑红 487
 诱惑红铝色淀 487
 鱼油 488
 育畜磷 488
 愈创木酚 488
 月桂氮草酮 488
 月桂基硫酸盐 725
 月桂酸 488
 运动培养基 725
- Z**
- 杂醇油 489
 杂色曲霉素 489
 增菌培养液 726
 增菌液 707, 718
 增效醚 489
 咕吨氢醇 666
 樟脑 489
 赭曲霉毒素 A 489
 锗 109
 蔗糖 490, 690
- 真菌 726
 正丙醇 490
 正丁醇 490
 正己烷 490
 正十六烷 490
 支链淀粉 490
 栀子苷 491
 脂肪酸镍 128
 脂肪酸铁 128
 植酸 491
 指示剂 pH 变色域 760
 治螟磷 492
 中性苯乙醇 666
 中性丙三醇 666
 中性红 784
 中性甲醛 666
 中性蓝 784
 中性乙醇 666
 中性乙二醇 666
 中性乙醚 667
 中性洗涤剂 813
 仲丁醇 492
 仲丁威 185
 竹桃霉素 492
 柱晶白霉素 492
 专利蓝 V 784
 转化糖 492
 壮观霉素 492
 锥虫红 784
 子种缘 794
 紫草 667
 紫脲酸铵 784
 紫茜素 771
 紫水晶紫 791
 棕榈氯霉素 493
 总有机碳 493
 组氨酸 493, 810
 组织胺 493
 左炔诺孕酮 494
 左旋多巴 494
 左旋咪唑 494
 左旋肉碱 494
- 其他
- Baird-Parker 培养基 667

- BGLB 690
Butterfield 氏磷酸盐 669
Clark-Lubs 731
Columbia-MUG 琼脂培养基 669
o,p-DDT 329
p,p'-DDD 329
p,p'-DDE 329
p,p'-DDT 329
DNA 琼脂 685
E1605 251
EC 肉汤 673
EDTA 611
EDTA 800
Endo 培养基 673
Gomori 缓冲溶液 734
HE 琼脂培养基 681
KF 链球菌琼脂 687
Kolthoff 缓冲溶液 739
Koser 氏枸橼酸盐肉汤 687
Kovacs 氏靛基质试剂 687
LST-MUG 肉汤 693
MacC 693
McIlvaine 缓冲溶液 745
M-FC 琼脂 693
Michaelis 缓冲溶液 747
MR-VP 培养基 681, 695
O/F 试验用培养基 698
PDP 琼脂 692
Pfizer 肠球菌选择性琼脂 698
pH 变色域 728, 760
PY 672
Rustigian 氏尿素酶试验培养基 703
Simmon 氏柠檬酸琼脂 705
SPB 692
SS 琼脂培养基 705
Sørensen 缓冲溶液 754
T-2 毒素 377, 626
TAN-3, 6-S 778
TBA 720
Todd-Hewitt 肉汤 710
Tris 缓冲溶液 710, 758
TSI 692
Voges-Proskauer (V-P) 试剂 711
V-P 半固体琼脂 (VP) 710
V-P 试剂 662
Walpole 缓冲溶液 756
XLD 695