



2006年制定



图书在版编目 (CIP) 数据

中国国家标准汇编: 2006 年制定. 349: GB 20698~
20734/中国标准出版社编. —北京: 中国标准出版社,
2007

ISBN 978-7-5066-4706-9

I. 中… II. 中… III. 国家标准-汇编-中国-2006
IV. T-652.1

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (2007) 第 163114 号

中国标准出版社出版发行
北京复兴门外三里河北街 16 号

邮政编码: 100045

网址 www.spc.net.cn

电话: 68523946 68517548

中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷

各地新华书店经销

*

开本 880×1230 1/16 印张 40.25 字数 1 190 千字

2007 年 11 月第一版 2007 年 11 月第一次印刷

*

定价 180.00 元

如有印装差错 由本社发行中心调换

版权专有 侵权必究

举报电话: (010) 68533533

ISBN 978-7-5066-4706-9



9 787506 647069 >

出版说明

1. 《中国国家标准汇编》是一部大型综合性国家标准全集。自 1983 年起,按国家标准顺序号以精装本、平装本两种装帧形式陆续分册汇编出版。本《汇编》在一定程度上反映了我国建国以来标准化事业发展的基本情况和主要成就,是各级标准化管理机构,工矿企事业单位,农林牧副渔系统,科研、设计、教学等部门必不可少的工具书。

2. 本《汇编》收入我国正式发布的全部国家标准。各分册中如有顺序号缺号的,除特殊情况注明外,均为作废标准号或空号。

3. 由于本《汇编》的出版时间与新国家标准的发布时间已达到基本同步,我社将在每年出版前一年发布的新制定的国家标准,便于读者及时使用。出版的形式不变,分册号继续顺延。

4. 由于标准不断修订,修订信息不能在本《汇编》中得到充分和及时的反映,根据多年来读者的要求,自 1995 年起,在本《汇编》汇集出版前一年发布的新制定的国家标准的同时,新增出版前一年发布的被修订的标准的汇编版本,视篇幅分设若干分册。这些修订标准汇编的正书名、版本形式与《中国国家标准汇编》相同,但不占总的分册号,仅在封面和书脊上注明“20××年修订-1,-2,-3,……”字样,作为本《汇编》的补充。读者配套购买则可收齐前一年制定和修订的全部国家标准。

5. 由于读者需求的变化,自第 201 分册起,仅出版精装本。

本分册为第 349 分册,收入国家标准 GB 20698~20734 的最新版本。

中国标准出版社

2007 年 10 月

目 录

GB 20698—2006	56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂	1
GB 20699—2006	代森锰锌原药	13
GB 20700—2006	代森锰锌可湿性粉剂	23
GB 20701—2006	三环唑可湿性粉剂	35
GB/T 20702—2006	气体灭火剂灭火性能测试方法	43
GB/T 20703—2006	船舶电气装置 取暖和烹调电器	53
GB/T 20704—2006	岩石钻孔 干式钻杆和钻头 连接尺寸	57
GB/T 20705—2006	可可液块及可可饼块	63
GB/T 20706—2006	可可粉	75
GB/T 20707—2006	可可脂	87
GB/T 20708—2006	纺织助剂产品中部分有害物质的限量及测定	95
GB/T 20709—2006	地理标志产品 大连海参	105
GB/T 20710—2006	地理标志产品 大连鲍鱼	119
GB/T 20711—2006	熏煮火腿	131
GB/T 20712—2006	火腿肠	139
GB 20713—2006	食品添加剂 α -乙酰乳酸脱羧酶制剂	146
GB/T 20714—2006	火花塞 接线端子	159
GB/T 20715—2006	犊牛代乳粉	163
GB/T 20716.1—2006	道路车辆 牵引车和挂车之间的电连接器 第1部分:24V 标称电压车辆的制动系统和行走系的连接	173
GB/T 20716.2—2006	道路车辆 牵引车和挂车之间的电连接器 第2部分:12V 标称电压车辆的制动系统和行走系的连接	181
GB/T 20717—2006	道路车辆 牵引车和挂车之间的电连接器 24V15 芯型	189
GB/T 20718—2006	道路车辆 牵引车和挂车之间的电连接器 12V13 芯型	201
GB/T 20719.1—2006	工业自动化系统与集成 过程规范语言 第1部分:概述与基本原理	209
GB/T 20720.1—2006	企业控制系统集成 第1部分:模型和术语	237
GB/T 20720.2—2006	企业控制系统集成 第2部分:对象模型属性	349
GB/T 20721—2006	自动导引车 通用技术条件	437
GB/T 20722—2006	激光加工机器人 通用技术条件	447
GB/T 20723—2006	弧焊机器人 通用技术条件	457
GB/T 20724—2006	薄晶体厚度的会聚束电子衍射测定方法	467
GB/T 20725—2006	波谱法定性点分析电子探针显微分析导则	473
GB/T 20726—2006	半导体探测器 X 射线能谱仪通则	484
GB/T 20727—2006	封闭管道中流体流量的测量 热式质量流量计	495
GB/T 20728—2006	封闭管道中流体流量的测量 科里奥利流量计的选型、安装和使用指南	521
GB/T 20729—2006	封闭管道中导电液体流量的测量 法兰安装电磁流量计 总长度	551
GB/T 20730.1—2006	工业过程控制系统用模拟输入两位或多位输出仪表 第1部分:性能评定方法	556

GB/T 20731—2006	车轮平衡机的检验	579
GB/T 20732—2006	纤维直径光学分析仪	589
GB/T 20733—2006	数码照相机 术语	603
GB/T 20734—2006	液化天然气汽车专用装置安装要求	631



中华人民共和国国家标准

GB 20698—2006

56% 2 甲 4 氯钠可溶粉剂

56% MCPA-Na water soluble powders



2006-08-24 发布

2007-04-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局
中国国家标准化管理委员会 发布

前 言

本标准的第3章、第5章为强制性的,其余为推荐性的。

本标准的附录A是规范性附录。

本标准由中国石油和化学工业协会提出。

本标准由全国农药标准化技术委员会(CSBTS/TC 133)归口。

本标准负责起草单位:沈阳化工研究院。

本标准参加起草单位:佳木斯黑龙农药化工股份有限公司。

本标准主要起草人:姜敏怡、李秀杰、董霞。

56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂

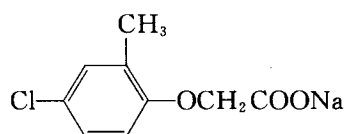
该产品有效成分 2 甲 4 氯钠的其他名称、结构式和基本物化参数如下：

ISO 通用名称：MCPA-Na

CIPAC 数字代码：2-1

化学名称：4-氯-2-甲基苯氧乙酸钠。

结构式：



实验式： $C_9H_8O_3ClNa$

相对分子质量：222.6(按 2001 年国际相对原子质量计)。

生物活性：除草。

熔点： $118^{\circ}\text{C} \sim 119^{\circ}\text{C}$ 。

蒸气压(21°C)：0.2 mPa。

溶解度：易溶于水。

稳定性：易吸潮，但 2 甲 4 氯钠不降解。本品具有良好的贮存稳定性。

1 范围

本标准规定了 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂的要求、试验方法以及标志、标签、包装、贮运。

本标准适用于由 2 甲 4 氯钠和生产中产生的杂质及填料组成的 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂。

2 规范性引用文件

下列文件中的条款通过本标准的引用而成为本标准的条款。凡是注日期的引用文件，其随后所有的修改单(不包括勘误的内容)或修订版均不适用于本标准，然而，鼓励根据本标准达成协议的各方研究是否可使用这些文件的最新版本。凡是不注日期的引用文件，其最新版本适用于本标准。

GB/T 1601 农药 pH 值的测定方法

GB/T 1604 商品农药验收规则

GB/T 1605—2001 商品农药采样方法

GB 3796 农药包装通则

GB/T 19136—2003 农药热贮稳定性测定方法

3 要求

3.1 组成和外观：本品为 2 甲 4 氯钠和填料组成的 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂，应为均匀的粉末。

3.2 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂应符合表 1 要求。

表 1 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂控制项目指标

项 目	指 标
2 甲 4 氯钠质量分数/%	56.0 ^{+2.0} _{-1.0}
游离酚质量分数(以 4-氯邻甲酚计)/% ≤	2.0
干燥减量/% ≤	8.0
溶解程度和溶液稳定性(通过 75 μm 标准筛) ^a /%	
(5 min 后残余物) ≤	1.0
(18 h 后残余物) ≤	0.05
pH 值范围	7.0~10.0
热贮稳定性试验 ^a	合格
^a 正常生产时溶解程度和溶液稳定性、热贮稳定性试验每 3 个月至少测定一次。	

4 试验方法

4.1 抽样

按 GB/T 1605—2001 中“固体制剂采样”方法进行。用随机数表法确定抽样的包装件；最终抽样量应不少于 300 g。

4.2 鉴别试验

高效液相色谱法——本鉴别试验可与 2 甲 4 氯钠含量的测定同时进行。在相同的色谱操作条件下，试样溶液中某一色谱峰的保留时间与标样溶液中 2 甲 4 氯色谱峰的保留时间，其相对差值应在 1.5% 以内。

4.3 2 甲 4 氯钠质量分数的测定

4.3.1 方法提要

试样用流动相溶解，以乙腈+水(pH 值 2.5)为流动相，使用以 Capcell-Pak C₁₈ 为填料的不锈钢柱和紫外检测器(229 nm)，对试样中的 2 甲 4 氯进行高效液相色谱分离和测定。此方法为液相色谱法(仲裁法)。也可使用气相色谱法测定，见附录 A。

4.3.2 试剂和溶液

乙腈：色谱级；

甲醇；

水：新蒸二次蒸馏水；

磷酸溶液： $\phi(\text{H}_3\text{PO}_4)=25\%$ ；

2 甲 4 氯标样：已知 2 甲 4 氯质量分数 $\geq 99.0\%$ 。

4.3.3 仪器

高效液相色谱仪：具有可变波长紫外检测器；

色谱数据处理机；

色谱柱：150 mm $\times$ 4.6 mm(i. d.)Capcell-Pak C₁₈ 不锈钢柱；

过滤器：滤膜孔径约 0.45 μm ；

微量进样器：50 μL ；

定量进样管：5 μL ；

超声波清洗器。

4.3.4 高效液相色谱操作条件

流动相：体积比 $\phi(\text{CH}_3\text{CN}:\text{H}_2\text{O})=50:50$ ，其中水用磷酸调 pH 值 2.5；

流速:1.0 mL/min;

柱温:室温(温差变化应不大于2℃);

检测波长:229 nm;

进样体积:5 μL;

保留时间:2甲4氯约5.8 min;4-氯邻甲酚约6.8 min。

上述操作参数是典型的,可根据不同仪器特点,对给定的操作参数作适当调整,以期获得最佳效果。
典型的56%2甲4氯钠可溶粉剂高效液相色谱图见图1。

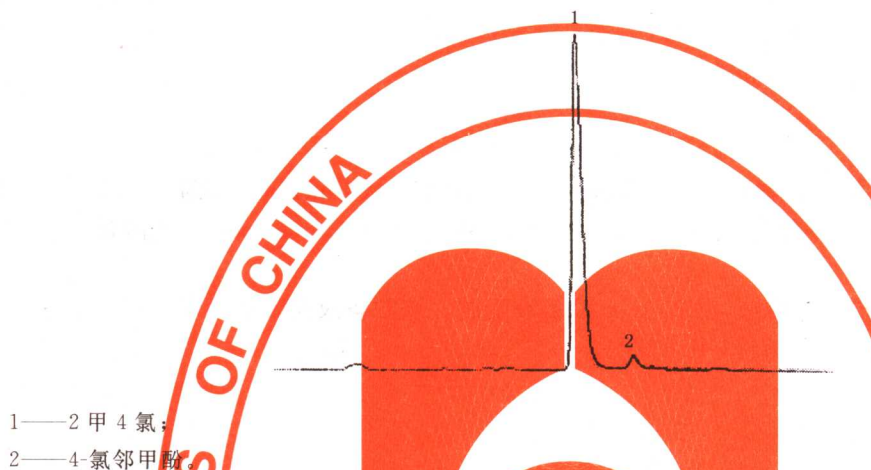


图1 56%2甲4氯钠可溶粉剂的高效液相色谱图

4.3.5 测定步骤

a) 标样溶液的制备

称取0.1 g 2甲4氯标样(精确至0.000 2 g),置于50 mL容量瓶中,用流动相稀释至刻度,超声波振荡5 min使试样溶解,冷却至室温,摇匀。用移液管移取上述溶液5 mL于50 mL容量瓶中,用流动相稀释至刻度,摇匀。

b) 试样溶液的制备

称取0.2 g试样(精确至0.000 2 g),置于50 mL容量瓶中,用流动相稀释至刻度,超声波振荡5 min使试样溶解,冷却至室温,摇匀。用移液管移取上述溶液5 mL于50 mL容量瓶中,用流动相稀释至刻度,摇匀。

c) 测定

在上述操作条件下,待仪器稳定后,连续注入数针标样溶液,直至相邻两针2甲4氯峰面积相对变化小于1.5%后,按照标样溶液、试样溶液、试样溶液、标样溶液的顺序进行测定。

4.3.6 计算

试样中2甲4氯钠的质量分数 w_1 (%),按式(1)计算:

$$w_1 = \frac{A_2 \cdot m_1 \cdot w}{A_1 \cdot m_2} \times 1.11 \quad \dots\dots\dots(1)$$

式中:

A_1 ——标样溶液中,2甲4氯峰面积的平均值;

A_2 ——试样溶液中,2甲4氯峰面积的平均值;

m_1 ——标样的质量,单位为克(g);

m_2 ——试样的质量,单位为克(g);

w ——2甲4氯标样的质量分数,%;

1.11——2甲4氯钠与2甲4氯相对分子质量的比值。

4.3.7 允许差

2 甲 4 氯钠质量分数两次平行测定结果之差,应不大于 1.2%,取其算术平均值作为测定结果。

4.4 游离酚

4.4.1 方法提要

将试样溶于醇氨溶液中,加入 4-氨基非那宗和六氰络铁酸钾溶液显色,于波长 520 nm 处测定其吸光度,由标准曲线查出相同吸光度下标样的体积,求算游离酚质量分数。

4.4.2 试剂和溶液

4-氯邻甲酚标样:已知质量分数 $\geq 99.0\%$;

2 甲 4 氯标样:已知质量分数 $\geq 99.0\%$;

氨溶液: $c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}) = 0.05 \text{ mol/L}$;

乙醇;

丙酮;

溶液 A:将 100 mg 4-氯邻甲酚溶于 10 mL 丙酮中,用水稀释至 1 000 mL [$\rho(\text{游离酚}) = 0.1 \text{ mg/mL}$];

溶液 B:将 0.5 g 2 甲 4 氯标样溶于 50 mL 乙醇中,加入 90 mL 0.05 mol/L 氨溶液,用水稀释至 1 000 mL;

4-氨基非那宗溶液:2 g/L 水溶液,由 20 g/L 贮备液配制。该贮备液在暗处可以贮存 3 个月。

六氰络铁酸钾溶液:4 g/L 水溶液,用时现配。

4.4.3 仪器和设备

分光光度计;

微量滴定管:2 mL;

具塞比色管:25 mL,7 个。

4.4.4 测定步骤

a) 校正

用微量滴定管依次吸取 0.2、0.4、0.5、0.6、0.8、1.0、1.2 mL 溶液 A,放入 7 个具塞比色管中,用溶液 B 分别稀释至 10 mL,加入 5 mL 4-氨基非那宗溶液,混合后,再加入 5 mL 六氰络铁酸钾溶液,剧烈振荡 1 min,放置 5 min~10 min 后,用 1 cm 比色皿,以水作参比,测定该溶液在 520 nm 下的吸光度。

吸取 10 mL 溶液 B 按上述操作步骤依次加入各溶液,测定试剂空白的吸光度。

酚溶液测得的吸光度减去空白值的吸光度,对相应的酚溶液的体积作图,得校正曲线。

b) 测定

称取 2 甲 4 氯钠试样 0.35 g(精确至 0.000 2 g),置于 1 000 mL 容量瓶中,加 50 mL 乙醇溶解,再加 90 mL 氨溶液,用水稀释至 1 000 mL。用移液管移取 10 mL 该溶液至具塞比色管中,依次加入 5 mL 氨溶液、5 mL 4-氨基非那宗溶液和 5 mL 六氰络铁酸钾溶液。每加一次都需摇匀,最后一次激烈摇动 1 min,静置 5 min。使用 1 cm 比色皿,以水为参比,于 520 nm 下测定其吸光度。减去空白值的吸光度后,由校正曲线查出该吸光度对应于溶液 A 的体积(mL)。

试样中游离酚的质量分数 $w_2(\%)$ 按式(2)计算:

$$w_2 = \frac{V}{m} \dots\dots\dots (2)$$

式中:

V ——测得试样吸光度对应的体积,单位为毫升(mL);

m ——试样的质量,单位为克(g)。

4.4.5 允许差

两次平行测定结果之相对差,应不大于 20%,取其算术平均值作为测定结果。

4.5 干燥减量

4.5.1 仪器

恒温烘箱:105℃ $\pm$ 2℃;

称量瓶:内径 50 mm,高 20 mm;

干燥器。

4.5.2 测定步骤

将称量瓶放入恒温烘箱中烘 1.0 h,然后放入干燥器内冷却至室温称量(精确至 0.000 2 g)。重复上述步骤,直至称量瓶恒重为止。称取 5 g 试样(精确至 0.000 2 g),在瓶内放置,铺平。将称量瓶放回烘箱,不加盖烘 1 h 后,盖上盖,取出放入干燥器内冷却至室温后称量(精确至 0.000 2 g)。重复上述步骤,直至称量瓶和试样恒重为止。

干燥减量 w_3 (%)按式(3)计算:

$$w_3 = \frac{m_1 - m_2}{m} \times 100 \quad \dots\dots\dots (3)$$

式中:

m ——试样的质量,单位为克(g);

m_1 ——试样和称量瓶烘干前的质量,单位为克(g);

m_2 ——试样和称量瓶烘干恒重后的质量,单位为克(g)。

4.5.3 允许差

两次平行测定结果之相对差,应不大于 20%,取其算术平均值作为测定结果。

4.6 溶解程度和溶液稳定性

4.6.1 方法提要

溶解程度是将可溶粉剂溶于 25℃ 的标准水中,颠倒 15 次,静置 5 min,用 75 μ m 试验筛过滤,定量测定筛上残余物。溶液稳定性是将该溶液静置 18 h 后,再次用试验筛过滤,定量测定筛上残余物。

4.6.2 仪器

标准筛:孔径 75 μ m,直径 76 mm;

具塞量筒:250 mL(0 mL~250 mL 刻度之间距离 20 cm~21.5 cm,250 mL 刻度线与塞子底部距离为 4 cm~6 cm)。

4.6.3 试样溶液的制备

在 250 mL 量筒中加入 2/3 的标准水,将其温度调至 25℃,加入 5 g 样品,加标准水至刻度。盖上塞子。静置 30 s,用手颠倒量筒 15 次(180°),复位。颠倒、复位一次所用时间应不超过 2 s。

4.6.4 5 min 后试验

将量筒中的试样溶液静置 5 min $\pm$ 30 s 后,倒入 75 μ m 试验筛上,将滤液收集到 500 mL 烧杯中,留作下一步试验。用 20 mL 蒸馏水洗涤量筒 5 次,将所有不溶物定量转移到筛上,弃去洗涤液,检查筛上的残余物。如果筛上有残余物,再用蒸馏水洗涤试验筛上的固体或结晶于已恒重的烧杯中,将烧杯于 100℃ 下干燥至恒重,称量。

4.6.5 18 h 后试验

将滤液静置 18 h 后,仔细观察烧杯中滤液是否有沉淀。如果有不溶物,再将该试样用 75 μ m 试验筛过滤,用蒸馏水洗涤试验筛上的固体或结晶于已恒重的烧杯中,将烧杯于 100℃ 下干燥至恒重,称量。

4.6.6 计算

5 min 残余物的质量分数 w_4 (%)和 18 h 后残余物的质量分数 w_5 (%)分别按式(4)和式(5)计算:

$$w_4 = \frac{m_2 - m_1}{m} \times 100 \quad \dots\dots\dots (4)$$

式中:

m_1 ——5 min 后试验中烧杯恒重后的质量,单位为克(g);

m_2 ——5 min 后试验中烧杯和残余物的质量,单位为克(g);

m ——试样的质量,单位为克(g)。

$$w_5 = \frac{m_2 - m_1}{m} \times 100 \quad \dots\dots\dots (5)$$

式中:

m_1 ——18 h 后试验中烧杯恒重后的质量,单位为克(g);

m_2 ——18 h 后试验中烧杯和残余物的质量,单位为克(g);

m ——试样的质量,单位为克(g)。

4.7 pH 值的测定

按 GB/T 1601 进行。

4.8 热贮稳定性试验

按 GB/T 19136—2003 中“其他制剂”进行。热贮后,2 甲 4 氯钠质量分数应不低于贮前 2 甲 4 氯钠质量分数的 97%;其余各项指标仍应符合 3.2 的要求。

4.9 产品的检验与验收

应符合 GB/T 1604 的规定。极限数值处理,采用修约值比较法。

5 标志、标签、包装、贮运

5.1 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂的标志、标签、包装,应符合 GB 3796 的规定。

5.2 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂应用清洁的塑料袋包装,每袋净含量为 1 kg、0.5 kg,外用纸箱或钙塑箱包装,每箱净含量不超过 20 kg。也可以根据用户要求或订货协议,采用其他形式的包装,但应符合 GB 3796 的规定。

5.3 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂包装件应贮存在通风、干燥的库房中。

5.4 贮运时,严防潮湿和日晒,不得与食物、种子、饲料混放,避免与皮肤、眼睛接触,防止由口鼻吸入。

5.5 安全:2 甲 4 氯钠属低毒除草剂。如皮肤和眼睛接触药液时,要用大量清水冲洗。冲洗时间不小于 15 min,并请医生诊治;如有误服,应立即催吐。

5.6 保证期:在规定的贮运条件下,56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂的保证期,从生产日期算起为 2 年。

附 录 A
(规范性附录)
2 甲 4 氯钠含量的测定

A.1 方法提要

试样用重氮甲烷进行衍生化处理,以邻苯二甲酸二甲酯为内标物,使用 5%阿皮松 L/101 白色硅烷化载体(180~250 μm)为填充物的不锈钢柱和氢火焰离子化检测器,对 2 甲 4 氯甲酯进行气相色谱分离和测定。

A.2 试剂和溶液

盐酸溶液:1+1;

乙醚;

α -亚硝基- α -甲基脒;

氢氧化钾:50%水溶液;

饱和重氮甲烷溶液:取 10 mL 50%氢氧化钾水溶液与 5 mL 乙醚于 20 mL 试管中,在通风橱内,加入 0.5 g~1 g 的 α -亚硝基- α -甲基脒,所释放出的重氮甲烷气体,用盛有 100 mL 乙醚的磨口瓶吸收至溶液呈黄色(以上试验,要求在冰水浴中进行)。制得的重氮甲烷溶液,应密封低温保存;

2 甲 4 氯标样:已知质量分数 $\geq 99.0\%$;

内标物:邻苯二甲酸二甲酯,不应含有干扰分析的杂质。

A.3 仪器和试剂

气相色谱仪:具氢火焰离子化检测器;

色谱数据处理机;

色谱柱:2 m $\times$ 4 mm(i. d.)不锈钢柱;

柱填充物:阿皮松 L 涂渍在 101 白色硅烷化载体(180 μm ~250 μm)上。

固定液:(固定液+载体)=5:100。

A.4 色谱操作条件

温度:柱温 180 $^{\circ}\text{C}$ 、气化室 240 $^{\circ}\text{C}$ 、检测器 250 $^{\circ}\text{C}$;

流速:载气(N_2)30 mL/min、氢气 30 mL/min、空气 300 mL/min;

进样体积:1.0 μL ;

保留时间:邻苯二甲酸二甲酯(内标物)约 2.4 min;2 甲 4 氯苯氧乙酸甲酯约 4.2 min。

A.5 测定步骤

a) 标样溶液的制备

称取 0.1 g 2 甲 4 氯标样和 0.06 g 内标物(精确至 0.000 2 g),置于 25 mL 烧杯中,加 10 mL 乙醚,混匀。取 2 mL 该溶液于一具塞小玻璃瓶中加入过量的重氮甲烷溶液(6 mL)进行酯化后,浓缩至 0.5 mL。

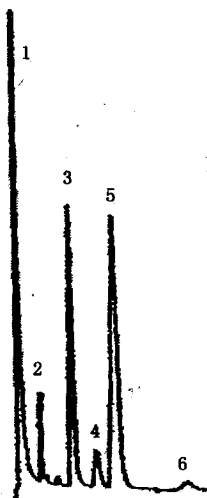
b) 试样溶液的制备

称取 0.2 g 2 甲 4 氯钠试样(精确至 0.000 2 g),置于 100 mL 烧杯中,加入 10 mL 蒸馏水使之全

溶,边摇边加入 1+1 盐酸溶液,使 2 甲 4 氯钠变成 2 甲 4 氯酸沉淀出来。将烧杯内容物全部移入分液漏斗中,用 20 mL 乙醚 2~3 次冲洗烧杯,洗液也并入分液漏斗中,充分振荡分液漏斗,静置 5 min~10 min,使其分层。将下部水层分入第二个分液漏斗中,加入 15 mL 乙醚重复上述操作,进行第二次萃取。静置分层后,再将水层分入第三个分液漏斗中,用 10 mL 乙醚进行第三次萃取。弃去水层后,将第二、三个分液漏斗中乙醚层合并于第一个分液漏斗中,用 5 mL 乙醚冲洗第二、三个分液漏斗,洗液也并入第一个分液漏斗中。称取内标物 0.06 g(精确至 0.000 2 g),加入第一个分液漏斗中,摇匀后,取 4 mL 试液于一具塞小玻璃瓶中,在通风橱内,边摇边滴加重氮甲烷饱和溶液 6 mL~8 mL,使试样酯化完全。与标样相同的处理方法,将标样溶液浓缩至 0.5 mL。

c) 测定

在上述操作条件下,待仪器稳定后,连续注入数针标样溶液,直至相邻两针 2 甲 4 氯甲酯与内标物的峰面积比的变化小于 2.0% 后,按照标样溶液、试样溶液、试样溶液、标样溶液的顺序进行测定。典型图谱见图 A.1。



- 1——溶剂;
- 2——2-甲基苯氧乙酸甲酯;
- 3——内标物;
- 4——6-氯-2-甲基苯氧乙酸甲酯;
- 5——2 甲 4 氯甲酯;
- 6——4,6-二氯-2-甲基苯氧乙酸甲酯。

图 A.1 56%2 甲 4 氯钠可溶粉剂衍生化后的气相色谱图

A.6 计算

将测得的两针试样溶液以及试样前后两针标样溶液中 2 甲 4 氯甲酯与内标物峰面积之比,分别进行平均。试样中 2 甲 4 氯钠的质量分数 w_1 (%)按式(A.1)计算:

$$w_1 = \frac{\gamma_2 \times m_1 \times w}{\gamma_1 \times m_2} \times 1.11 \quad \dots\dots\dots (A.1)$$

式中:

γ_1 ——标样溶液中,2 甲 4 氯甲酯与内标物峰面积比的平均值;

γ_2 ——试样溶液中,2 甲 4 氯甲酯与内标物峰面积比的平均值;

m_1 ——2 甲 4 氯标样的质量,单位为克(g);

m_2 ——试样的质量,单位为克(g);

w ——2 甲 4 氯标样的质量分数,%;

1.11——2 甲 4 氯钠与 2 甲 4 氯相对分子质量的比值。
