

团 体 标 准

T/ ZNX 001-2020

43%滴胺·草甘膦可溶液剂

43% 2,4-D dimethyl amine salt·glyphosate isopropylamine aqueous solution

2020-03-18 发布

2020-03-25 实施

浙江省农药工业协会 发布

目 次

前 言..... II

1 范围..... 1

2 规范性引用文件..... 1

3 要求..... 1

 3.1 组成和外观..... 1

 3.2 技术指标..... 1

4 试验方法..... 2

 4.1 一般规定..... 2

 4.2 抽样..... 2

 4.3 鉴别试验..... 2

 4.4 草甘膦、草甘膦异丙胺盐质量分数的测定..... 3

 4.5 2,4-滴、2,4-滴二甲胺盐质量分数的测定..... 7

 4.6 异丙胺离子、二甲胺离子质量分数的测定..... 9

 4.7 游离酚质量分数的测定..... 11

 4.8 甲醛质量分数的测定..... 12

 4.9 亚硝基草甘膦质量分数的测定..... 14

 4.10 pH 值的测定..... 16

 4.11 持久起泡性试验..... 16

 4.12 稀释稳定性试验..... 16

 4.13 低温稳定性..... 17

 4.14 热储稳定性试验..... 17

5 验收和质量保证期..... 17

 5.1 验收..... 17

 5.2 质量保证期..... 17

6 标志、标签、包装和储运..... 17

 6.1 标志、标签、包装..... 17

 6.2 储运..... 17

附 录 A错误！未定义书签。

 A.1 本产品有效成分 2,4-滴及盐的其他名称、结构式和基本物化参数..... 18

 A.2 本产品有效成分草甘膦及盐的其他名称、结构式和基本物化参数..... 19

 A.3 2,4-二氯苯酚的其他名称、结构式和基本物化参数..... 20

 A.4 亚硝基草甘膦的其他名称、结构式和基本物化参数..... 20

 A.5 甲醛的其他名称、结构式和基本物化参数..... 21

前 言

本标准依据GB/T 1.1—2009给出的规则起草。

本标准的某些内容可能涉及专利，本标准的发布机构不承担识别这些专利的责任。

本标准由浙江省农药工业协会提出并归口管理。

本标准由浙江省农药工业协会牵头组织制定。

本标准主要起草单位：浙江新安化工集团股份有限公司。

本标准主要起草人：叶珊、陈根良、徐欣娟、叶世胜。

43%滴胺·草甘膦可溶液剂

1 范围

本标准规定了 43%滴胺·草甘膦可溶液剂的要求、试验方法、验收和质量保证期以及标志、标签、包装、储运。

本标准适用于由符合标准的 2,4-滴原药、草甘膦原药（或草甘膦异丙胺盐原药）、载体及适宜的助剂加工而成的 43%滴胺·草甘膦可溶液剂。

注1：2,4-滴及盐、草甘膦及盐、2,4-二氯苯酚、甲醛和亚硝基草甘膦的其他名称、结构式和基本物化参数参见附录A。

2 规范性引用文件

下列文件对于本文件的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件，仅注日期的版本适用于本文件。凡是不注日期的引用文件，其最新版本（包括所有的修改单）适用于本文件。

- GB/T 685 化学试剂 甲醛溶液
- 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 商品农药采样方法
- GB 3796 农药包装通则
- GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法
- GB/T 8170 数值修约规则与极限数值的表示和判定
- GB/T 19136 农药热贮稳定性测定方法
- GB/T 19137 农药低温稳定性测定方法
- GB/T 28137 农药持久起泡性测定方法

3 要求

3.1 组成和外观

本品由符合标准的 2,4-滴原药（或 2,4-滴二甲胺盐原药）、草甘膦原药（或草甘膦异丙胺盐原药）、载体及适宜的助剂加工而成，本品为稳定的均相液体，无可见的悬浮物和沉淀。

3.2 技术指标

43%滴胺·草甘膦可溶液剂还应符合表 1 要求。

表 1 43%滴胺·草甘膦可溶液剂控制项目指标

项 目	指 标
草甘膦异丙胺盐质量分数/% 或草甘膦质量分数/%	40.6 ^{+2.0} _{-2.0} 30.1 ^{+1.5} _{-1.5}
2,4-滴二甲胺盐质量分数/% 或 2,4-滴质量分数/%	2.4 ^{+0.36} _{-0.36} 2.0 ^{+0.30} _{-0.30}
二甲胺离子质量分数 ^a / % $\geq$	0.35
异丙胺离子质量分数 ^a / % $\geq$	10.2
游离苯酚（以 2,4-二氯苯酚计） ^a /（g/kg） $\leq$	0.1
甲醛质量分数 ^a /（g/kg） $\leq$	0.5
亚硝基草甘膦质量分数 ^a /（mg/kg） $\leq$	1.0
pH 范围	4.0~7.0
持久起泡性（1min 后泡沫量）/mL $\leq$	60
稀释稳定性（20 倍）	合格
低温稳定性 ^a	合格
热储稳定性 ^a	合格
^a 正常生产时，异丙胺离子、二甲胺离子、游离苯酚、甲醛、亚硝基草甘膦、低温稳定性、热储稳定性试验每 3 个月至少测定一次。	

4 试验方法

安全提示：使用本标准的人员应有实验室工作的实践经验。本标准并未指出所有的安全问题。使用者有责任采取适当的安全和健康措施，并保证符合国家有关法规的规定。

4.1 一般规定

本标准所用试剂和水在没有注明其他要求时，均指分析纯试剂和 GB/T 6682 中规定的三级水。检验结果的判定按 GB/T 8170 中的“修约值比较法”进行。

4.2 抽样

按照 GB/T 1605 中的“液体制剂采样”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 200mL。

4.3 鉴别试验

4.3.1 草甘膦、2,4-滴的鉴别试验

高效液相色谱法——本鉴别试验可与草甘膦、2,4-滴质量分数的测定同时进行。在相同的色谱操作条件下，试样溶液主峰的保留时间与标样溶液草甘膦、2,4-滴色谱峰的保留时间，其相对差值应在 1.5% 以内。

4.3.2 二甲胺离子、异丙胺离子的鉴别试验

离子色谱法——本鉴别试验可与二甲胺离子、异丙胺离子质量分数的测定同时进行。在相同的色谱操作条件下，试样溶液主峰的保留时间与标样溶液二甲胺离子、异丙胺离子色谱峰的保留时间，其相对差值应在 1.5% 以内。

当用以上方法对有效成分鉴别有疑问时，可采用其他有效方法进行鉴别。

4.4 草甘膦、草甘膦异丙胺盐质量分数的测定

4.4.1 高效液相色谱法（仲裁法）

4.4.1.1 方法提要

试样用流动相磷酸二氢钾缓冲溶液溶解，使用 Partisil SAX (10 μ m) 或相当的强阴离子交换树脂填充物的不锈钢柱和紫外检测器，以外标法对试样中的草甘膦进行液相色谱分离和测定。

4.4.1.2 试剂和溶液

甲醇：HPLC 级或优级纯；

磷酸二氢钾；

水：新蒸二次蒸馏水或超纯水；

磷酸：85%；

草甘膦标样：已知草甘膦质量分数， $\omega \geq 99.0\%$ （称量前在 105℃ 干燥 2h）。

4.4.1.3 仪器和设备

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；

微量注射器：100 μ L；

色谱柱：250mm $\times$ 4.6mm (i.d.) 不锈钢柱内装 Partisil SAX (10 μ m) 或相当的强离子交换树脂为填充物；

pH 计：配有玻璃电极的 pH 计，用缓冲溶液在 pH 2.0 标定；

超声波清洗器。

4.4.1.4 高效液相色谱操作条件

流动相：溶解 0.8437g 磷酸二氢钾于 960mL 水中，加入 40mL 甲醇，混匀。使用在 pH2.0 标定过的 pH 计，用 85% 磷酸调节溶液 pH 至 1.9。流动相在用之前必须过滤和脱气；

流量：1.5 mL/min；

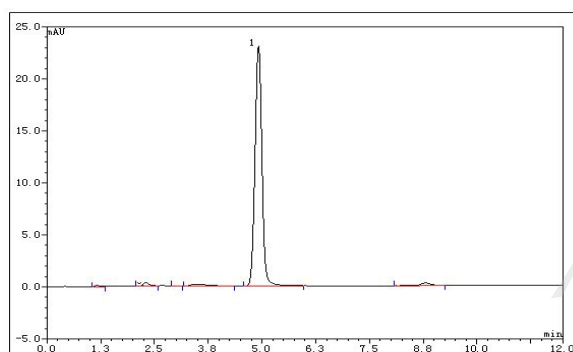
柱温：室温（温差变化应不大于 2℃）；

检测波长：195 nm；

进样体积：20 μ L；

保留时间：草甘膦约 5 min。

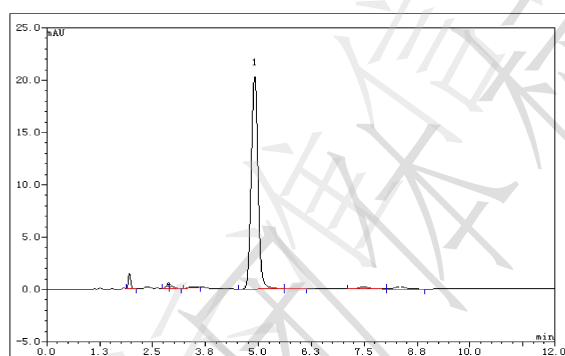
上述操作参数是典型的，可根据仪器特点对给定操作参数作适当调整，以期获得最佳效果，典型的草甘膦标样、43% 滴胺·草甘膦可溶液剂高效液相色谱图见下图 1、图 2。



说明:

1——草甘膦。

图 1 草甘膦标样高效液相色谱图



说明:

1——草甘膦。

图 2 43%滴胺·草甘膦可溶液剂高效液相色谱图

4.4.1.5 测定步骤

4.4.1.5.1 标样溶液的配制

称取草甘膦标样约 0.1g (精确至 0.0001g), 置于 100mL 容量瓶中, 用流动相溶解并稀释至刻度, 摇匀。

4.4.1.5.2 试样溶液的配制

称取约含草甘膦 0.1g 的试样 (精确至 0.0001g), 置于 100mL 容量瓶中, 用流动相溶解并稀释至刻度, 摇匀。

4.4.1.6 测定

在上述操作条件下, 待仪器基线稳定后, 连续注入数针标样溶液, 直至相邻两针的峰面积变化小于 1.5% 时, 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。

4.4.1.7 计算

试样中草甘膦的质量分数 ω_1 , 数值以 % 表示, 按式 (1) 计算:

$$A_2 \times m_1 \times \omega$$

$$\omega_1 = \frac{A_1 \times m_2}{A_2 \times m_1} \dots\dots\dots (1)$$

式中：

ω_1 ——草甘膦的质量分数，单位为百分数（%）

A_1 ——标样溶液中草甘膦峰面积的平均值；

A_2 ——试样溶液中草甘膦峰面积的平均值；

m_1 ——草甘膦标样的质量的数值，单位为克（g）；

m_2 ——试样的质量的数值，单位为克（g）；

ω ——标样中草甘膦的质量分数的数值，单位为百分数（%）。

4.4.1.8 允许差

两次平行测定结果之差，应不大于 0.8%，取其算术平均值作为测定结果。

4.4.2 紫外分光光度法

4.4.2.1 方法提要

试样溶于水后，在酸性介质中与亚硝酸钠作用生成草甘膦亚硝基衍生物，该化合物在 242nm 处有最大吸收峰，通过测定吸光度可定量。

4.4.2.2 试剂和溶液

硫酸溶液： ϕ （H₂SO₄）=50%；

溴化钾溶液： ρ （KBr）=250g/L；

亚硝酸钠溶液： ρ （NaNO₂）=14g/L 使用时现配；

草甘膦标样：已知草甘膦质量分数， $\omega \geq 99.0\%$ （称量前在 105℃干燥 2h）。

4.4.2.3 仪器和设备

紫外分光光度计；

石英比色皿：1 cm；

刻度吸量管：1 mL，2mL，5 mL；

容量瓶：100 mL，250 mL。

4.4.2.4 测定步骤

4.4.2.4.1 空白溶液的配制

用移液管移取 7 mL 蒸馏水于 100mL 容量瓶中，依次加入 0.5 mL 硫酸溶液、0.1 mL 溴化钾溶液、0.5 mL 亚硝酸钠溶液后，将塞子塞紧，充分摇匀（反应温度不能低于 15℃）。放置 20min 后，用水稀释至刻度，摇匀。打开塞子，放置 15 min。

4.4.2.4.2 标样溶液的配制

称取约 0.18 g 草甘膦标准品（精确至 0.0001g），置于 250 mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，超声波振荡使其完全溶解，冷却至室温，摇匀。用移液管移取 2mL 上述溶液于 100 mL 容量瓶中，依次加入 5 mL 水、0.5 mL 硫酸溶液、0.1 mL 溴化钾溶液、0.5 mL 亚硝酸钠溶液后，将塞子塞紧，充分摇匀（反应

温度不能低于 15℃)。放置 20min 后,用水稀释至刻度,摇匀。打开塞子,放置 15 min。

4.4.2.4.3 试样溶液(亚硝化试样溶液和空白试样溶液)的配制

称取含草甘膦约 0.18g 的试样(精确至 0.0001g),置于 250mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,超声波振荡使其完全溶解,冷却至室温,摇匀。分别用移液管移取 2mL 上述溶液于两个 100mL 容量瓶中。

亚硝基化试样溶液的配制:于上述一个容量瓶中依次加入 5mL 水、0.5mL 硫酸溶液、0.1mL 溴化钾溶液、0.5mL 亚硝酸钠溶液后,将塞子塞紧,充分摇匀(反应温度不能低于 15℃)。放置 20min 后,用水稀释至刻度,摇匀。打开塞子,放置 15min。

空白试样溶液的配制:于上述另一个容量瓶用水稀释到刻度,摇匀。

4.4.2.4.4 测定

以空白溶液为参比,在 242nm 处,用石英比色皿分别测定标样溶液和亚硝基化试样溶液的吸光度;同样条件下,以蒸馏水为参比测定空白试样溶液的吸光度。

4.4.2.5 计算

试样中草甘膦的质量分数以 ω_2 计,数值以%表示,按式(2)计算:

$$\omega_2 = \frac{m_1 \times (A_2 - A_0) \times \omega}{m_2 \times A_1} \dots\dots\dots (2)$$

式中:

A1——标样溶液的吸光度;

A2——试样溶液的吸光度;

A0——空白试样溶液的吸光度;

m1——标样的质量的数值,单位为克(g);

m2——试样的质量的数值,单位为克(g);

ω ——标样中草甘膦的质量分数的数值,单位为百分数(%)。

计算结果表示到小数点后两位。

4.4.2.6 允许差

两次平行测定结果之差,应不大于 0.8%,取其算术平均值作为测定结果。

4.4.3 草甘膦异丙胺盐质量分数的计算

试样以草甘膦异丙胺盐计的质量分数 ω_3 ,数值以%表示,按式(3)计算:

$$\omega_3 = \frac{\omega \times 228.18}{169.07} \dots\dots\dots (3)$$

式中:

ω_3 ——草甘膦异丙胺盐的质量分数的数值,单位为百分数(%);

ω ——试样中草甘膦质量分数的数值,单位为百分数(%);

228.18——草甘膦异丙胺盐摩尔质量;

169.07——草甘膦摩尔质量。

4.5 2,4-滴、2,4-滴二甲胺盐质量分数的测定

4.5.1 方法提要

试样以流动相溶解，采用 Nova-pak C18 不锈钢填充柱或相当的不锈钢填充柱和可变波长紫外检测器，以外标法对试样中的 2,4-滴进行液相色谱分离和测定。

4.5.2 试剂和溶液

乙腈：HPLC 级或优级纯；

水：经二次蒸馏；

磷酸：85%；

2,4-滴标样：已知 2,4-滴质量分数， $\omega \geq 97.0\%$ 。

4.5.3 仪器和设备

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；

超声波清洗器；

色谱柱：150mm×3.9mm (i.d.) Nova-pak C₁₈ 不锈钢填充柱（或具有相当柱效的不锈钢填充柱）；

微量注射器：50 μ L；

微孔过滤器：0.22 μ m。

4.5.4 色谱操作条件

流动相： ϕ （乙腈+水+磷酸）=50+50+0.1，流动相在用之前必须过滤和脱气；

流量：1.0mL/min；

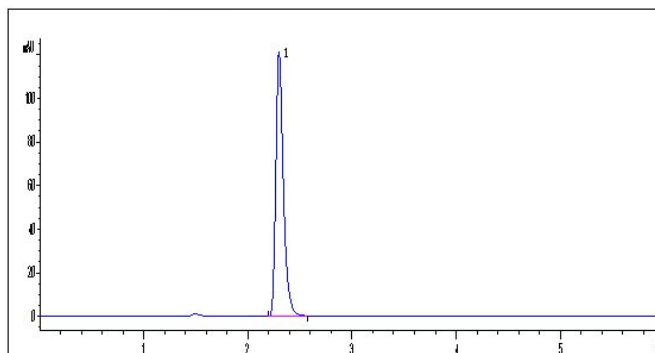
柱温：室温；

检测波长：292nm；

进样量：5 μ L；

保留时间：2,4-滴约 2.3min。

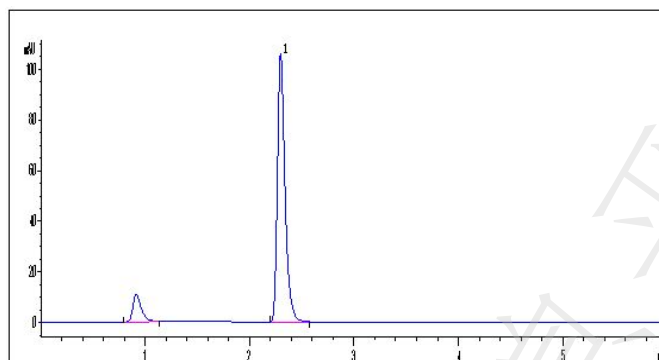
上述条件参数是典型的，可根据仪器特点对给定操作参数作适当调整，以期获得最佳效果，典型的 2,4-滴标样、43%滴胺·草甘膦可溶液剂高效液相色谱图见图 3，图 4。



说明：

1——2, 4-滴。

图 3 2, 4-滴标样高效液相色谱图



说明:

1——2, 4-滴。

图 4 43%滴胺·草甘膦可溶液剂高效液相色谱图

4.5.5 测定步骤

4.5.5.1 标样溶液的制备

称取 2, 4-滴标样约 0.05g (精确至 0.0001g), 置于 100mL 容量瓶中, 用流动相溶解并稀释至刻度, 摇匀。

4.5.5.2 试样溶液的制备

称取约含 2, 4-滴 0.05g (精确至 0.0001g) 的试样, 置于 100mL 容量瓶中, 用流动相溶解并稀释至刻度, 摇匀, 进样前使用微孔滤膜过滤。

4.5.6 测定

将测得的两针试样溶液以及试样前后两针标样溶液中 2, 4-滴峰面积值, 分别进行平均。

2, 4-滴的质量分数 ω_4 , 数值以%表示, 按式 (4) 计算; 2, 4-滴二甲胺盐的质量分数 ω_5 , 数值以%表示, 按式 (5) 计算:

$$\omega_4 = \frac{A_2 \times m_1 \times \omega}{A_1 \times m_2} \quad \dots\dots\dots (4)$$

$$\omega_5 = \frac{\omega_4 \times 266.12}{221.04} \quad \dots\dots\dots (5)$$

式中:

ω_4 ——2, 4-滴的质量分数, 单位为百分数(%);

ω_5 ——2, 4-滴二甲胺盐的质量分数, 单位为百分数(%);

A_1 ——标样溶液中, 2, 4-滴峰面积的平均值;

A_2 ——试样溶液中, 2, 4-滴峰面积的平均值;

m_1 ——2, 4-滴标样质量的数值, 单位为克(g);

m_2 ——试样质量的数值，单位为克(g)；

ω ——标样溶液中 2,4-滴质量分数的数值，单位为百分数(%)；

266.12——2,4-滴二甲胺盐的摩尔质量；

221.04——2,4-滴的摩尔质量。

4.5.7 允许差

两次平行测定结果之差，应不大于 0.1%，取其算术平均值作为测定结果。

4.6 异丙胺离子、二甲胺离子质量分数的测定

4.6.1 方法提要

试样用去离子水溶解，使用 Ion Pac SCG1 Separator 色谱柱对试样中的阳离子进行分离和测定，外标法定量。

4.6.2 设备与试剂

离子色谱仪：带有色谱工作站；

微孔过滤器：0.22 μm ；

C18 型前处理柱：SPE- C_{18} ，300 mg；

甲基磺酸： $\geq 99.5\%$ ；

二甲胺水溶液：已知质量分数 40.0%；

异丙胺：已知质量分数 $\geq 99.0\%$ ；

水：去离子水导电率 $\geq 18.2 \text{ M}\Omega \cdot \text{cm}$ 。

4.6.3 色谱条件

色谱柱：250 mm $\times$ 4 mm (i.d.) Ion Pac SCG1 Separator；

保护柱：50 mm $\times$ 4 mm (i.d.) RFIC Ion Pac SCG1；

淋洗液：3mmol/L 甲基磺酸水溶液；

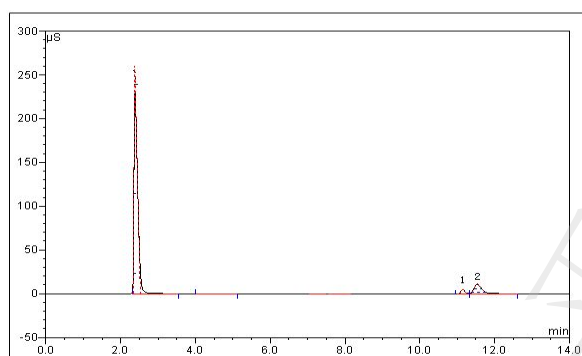
进样量：25 μL ；

柱温：30 $^{\circ}\text{C}$ ；

流速：1.0 mL/min；

保留时间：二甲胺离子约 11 min，异丙胺离子约 11.5 min。

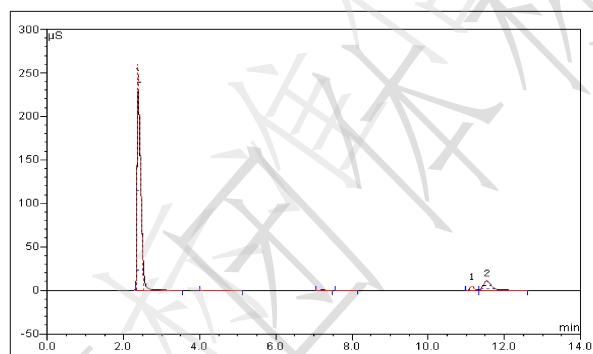
上述操作参数是典型的，可根据仪器特点对给定操作参数作适当调整，以期获得最佳效果，典型的二甲胺离子和异丙胺离子标样色谱图、43%滴胺·草甘膦可溶液剂色谱图见图 5、图 6。



说明:

- 1——二甲胺离子;
2——异丙胺离子。

图5 二甲胺离子和异丙胺离子标样色谱图



说明:

- 1——二甲胺离子;
2——异丙胺离子。

图6 43%滴胺·草甘膦可溶液剂色谱图

4.6.4 样品测定

4.6.4.1 异丙胺、二甲胺标样溶液的制备

准确称取二甲胺水溶液 0.02g、异丙胺 0.1g (精确至 0.0001g) 于 250 mL 容量瓶中, 用水溶解稀释至刻度。移取 2 mL 溶液至 100 mL 容量瓶, 此溶液的二甲胺浓度约为 0.4 mg/L、异丙胺浓度约为 8 mg/L。分析前用 0.22 μm 微孔过滤器过滤。

4.4.6.2 样品溶液的制备

移取 2mL 4.4.2.5 (a) 中样品溶液至 50mL 容量瓶中, 用去离子水稀释至刻度, 摇匀。分析前用 C18 型前处理柱加 0.45 μm 微孔过滤器过滤。

4.6.5 测定

在上述操作条件下, 待仪器稳定后, 连续注入数针标准溶液。计算各针相对响应值, 待相邻两针的

相对响应值小于 1.5% 时, 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。

4.6.6 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二甲胺离子(或异丙胺离子)峰面积值, 分别进行平均。

试样中二甲胺(或异丙胺离子)的质量分数 ω_6 , 数值以 % 表示, 按式(6)计算:

$$\omega_6 = \frac{A_2 \times m_1 \times \omega \times M_2}{A_1 \times m_2 \times M_1 \times 2} \dots\dots\dots (6)$$

式中:

A_1 ——标样溶液中, 二甲胺离子(或异丙胺离子)峰面积的平均值;

A_2 ——试样溶液中, 二甲胺离子(或异丙胺离子)峰面积的平均值;

m_1 ——二甲胺(或异丙胺)标样质量的数值, 单位为克(g);

m_2 ——试样质量的数值, 单位为克(g);

ω ——标样中二甲胺水溶液(或异丙胺)质量分数的数值, 单位为百分数(%);

M_1 ——二甲胺(或异丙胺)的摩尔质量的数值, 单位为克每摩尔(g/mol), [M_1 (二甲胺)=45.09、 M_1 (异丙胺)=59.11];

M_2 ——二甲胺离子(或异丙胺离子)的摩尔质量的数值, 单位为克每摩尔(g/mol), [M_2 (二甲胺)=46.09、 M_2 (异丙胺)=60.12];

2——标样溶液与样品溶液稀释倍数之比。

4.7 游离酚质量分数的测定

4.7.1 方法提要

将试样溶于乙醇中, 加入氨水、4-氨基安替比林和铁氰化钾溶液显色, 于波长 520nm 处测定吸光度, 由标准曲线查出相同吸光度下标样的体积, 计算游离酚质量分数。

4.7.2 试剂和溶液

2,4-二氯苯酚标样: 已知 2,4-二氯苯酚质量分数 $\geq 98\%$;

氨溶液: $c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}) = 0.1 \text{ mol/L}$;

乙醇;

异丙醇;

乙醇异丙醇水溶液: $\phi(\text{乙醇} + \text{异丙醇} + \text{水}) = 2 + 1 + 3$;

2,4-二氯苯酚标样溶液: 称取 2,4-二氯苯酚标样 0.1g (精确至 0.0001g), 置于 1000mL 容量瓶中, 加入少量乙醇使之溶解, 用乙醇稀释至刻度, 摇匀, 取 1mL 到 100mL 容量瓶, 乙醇稀释到刻度, 摇匀;

4-氨基安替比林溶液: 2g/L 水溶液;

铁氰化钾溶液: 4g/L 水溶液。

4.7.3 仪器和设备

紫外分光光度计；

微量滴定管：2mL；

具塞比色管：30mL；

石英比色皿：1cm。

4.7.4 测定步骤

4.7.4.1 校正

用微量滴定管依次吸取 0.2mL、0.5mL、0.8mL、1.0mL、1.2mL、1.5mL、2.0mL 2,4-二氯苯酚标准溶液，加入 7 个具塞比色管中，用乙醇补加至 10mL，再依次加入 5mL 异丙醇、5mL 氨溶液，4-氨基安替比林溶液和 5mL 铁氰化钾溶液。每加一次都需摇匀，最后一次剧烈振摇 1min，静置 50min 后，用 1cm 比色皿，用乙醇异丙醇水溶液为参比，测定该溶液在 520nm 下的吸光度。

吸取 10mL 乙醇，按上述操作步骤依次加入各溶液，测得试剂空白的吸光度。

从酚溶液测得的吸光度减去试剂空白值的吸光度，对相应的酚溶液的体积作图，得校准曲线。

4.7.4.2 测定

称取 1.0g 试样（精确至 0.0001g），置于 100mL 容量瓶中，加入少量乙醇使之溶解，用乙醇稀释至刻度。用移液管移取 1mL 该溶液至具塞比色管中，用乙醇补加至 10mL，依次加入 5mL 异丙醇、5mL 氨溶液，4-氨基安替比林溶液和 5mL 铁氰化钾溶液。每加一次都需摇匀，最后一次剧烈振摇 1min，静置 50min 后，用 1cm 比色皿，用乙醇异丙醇水溶液为参比，测定该溶液在 520nm 下的吸光度。减去试剂的空白吸光度后，由校正曲线查出该处吸光度对应于 2,4-二氯苯酚标准溶液的体积。

4.7.4.3 计算

游离酚的质量分数 ω_7 ，数值以 g/kg 表示，按式（7）计算：

$$\omega_7 = \frac{V \times m_1 \times \omega}{m_2} \times 10 \quad \dots\dots\dots (7)$$

式中：

V ——测得试样吸光度所对应的体积，单位为毫升（mL）；

m_1 ——2,4-二氯苯酚标样的质量，单位为克（g）；

ω ——标样中 2,4-二氯苯酚的质量分数，单位为百分数（%）；

m_2 ——试样的质量，单位为克（g）；

10——单位转换系数。

4.8 甲醛质量分数的测定

4.8.1 方法提要

试样用水溶解，用乙酸铵和乙酰丙酮显色，于波长 412nm 处进行分光光度测定。

4.8.2 试剂和溶液

乙酰丙酮：重蒸馏；

乙酸铵；

冰乙酸；

甲醛溶液： $\omega(\text{甲醛})=0.37$ ，按 GB/T 685 的规定，测定甲醛溶液的质量分数；

乙酰丙酮溶液：将 25g 乙酸铵，于 100mL 棕色容量瓶中，加水 50mL 水溶解，加 3mL 冰乙酸及 0.5mL 乙酰丙酮试剂，用水稀释至刻度，摇匀；

甲醛标准溶液：约 $10 \mu\text{g/mL}$ 。称取约 2.7g 甲醛溶液（精确至 0.0001g），用水稀释至 1000mL，摇匀。用移液管移取 10mL 上述溶液，用水稀释至 1000mL，摇匀。

4.8.3 仪器和设备

分光光度计；

水浴锅；

玻璃比色皿：1cm；

具塞玻璃瓶：50mL。

4.8.4 测定步骤

4.8.4.1 标准曲线的绘制

4.8.4.1.1 空白溶液的配制

用移液管依次吸取 20mL 水、4.0mL 乙酰丙酮溶液于具塞玻璃瓶中，放入（40~60）℃ 的恒温水浴中恒温 30min，取出冷却至室温，摇匀。

4.8.4.1.2 标准溶液的配制

用移液管吸取 1mL、2mL、5mL、10mL、20mL 甲醛标准溶液分别置于 5 个 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。分别用移液管依次吸取 20mL 上述溶液、4mL 乙酰丙酮溶液于具塞玻璃瓶中，放入（40~60）℃ 的恒温水浴中恒温 30min，取出冷却至室温，摇匀。

4.8.4.1.3 分光光度测定

接通分光光度计的电源，启开灯预热 20min。调整波长在 412nm 处，以空白溶液作参比，用玻璃比色皿进行吸光度测量。

4.8.4.1.4 绘制标准曲线

以吸光度为纵坐标，相应的标准溶液样的体积为横坐标，确定各点连成直线。

4.8.4.2 甲醛的测定

称取 0.2g 试样（精确至 0.0001g），置于 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，盖上塞子后用超声波振荡 10min，使试样溶解，取出冷却至室温，摇匀。分别用移液管依次吸取 20mL 上述溶液、4mL 乙酰丙酮溶液于具塞玻璃瓶中，放入（40~60）℃ 的恒温水浴中恒温 30min，取出冷却至室温，摇匀。以空白溶液作参比，于波长 412nm 处测定试样溶液的吸光度，在标准曲线上查得相应的甲醛标准溶液的体积。

4.8.5 计算

甲醛的质量分数 ω_g ，数值以 g/kg 表示，按式（8）计算：

$$\omega_g = \frac{m_1 \times \omega \times V}{100 \times m_2} \dots\dots\dots (8)$$

式中：

ω_g ——甲醛的质量分数，单位为克每千克（g/kg）；

m_1 ——配制甲醛标准溶液所称取中甲醛质量的数值，单位为克（g）；

m_2 ——试样质量的数值，单位为克（g）；

V ——测得试样吸光度所对应甲醛标样溶液的体积，单位为毫升（mL）；

ω ——甲醛溶液质量分数的数值，单位为百分数（%）。

4.9 亚硝基草甘膦质量分数的测定

4.9.1 方法提要

试样用衍生化试剂衍生后，以乙腈+水为流动相，使用以 C_{18} 为填料的不锈钢柱和紫外可见检测器（462nm），对试样中的亚硝基草甘膦进行反相色谱分离和测定（本方法最低量限 0.1mg/kg）。

4.9.2 试剂和溶液

磺胺；

N-（1-萘基）乙二胺二盐酸盐（NED）；

48% HBr 溶液；

浓盐酸；

聚氧乙烯月桂醚（Brij30）或性质相当的其他表面活性剂；

乙腈：色谱纯；

水：新蒸二次蒸馏水或超纯水；

NED 溶液：称取约 0.435gNED 于 100mL 容量瓶中，加入 40mL 水使之溶解，加入 50mL48% HBr，然后用水稀释至 100mL。

磺胺溶液：在 100mL 容量瓶中，加入 50mL 水，再加入 10mL 浓 HCl，加入 1.0g 磺胺和 3.5mL30% Brij30，振摇使磺胺溶解，用水稀释至 100mL，摇匀。亚硝基草甘膦标样：已知亚硝基草甘膦质量分数， $\omega \geq 95.0\%$ 。

4.9.3 仪器和设备

高效液相色谱仪：具有可调波长紫外可见检测器；

色谱数据处理机；

色谱柱：150mm×4.6mm（i.d.），不锈钢柱，内装 C_{18} 5 μ m 填充物（或同等效果的色谱柱）；

过滤器：滤膜孔径为 0.45 μ m；

进样器：500 μ L；

定量进样管：100 μ L；

超声波清洗器。

4.9.4 高效液相色谱操作条件

流动相： Φ （乙腈：水）=40:60；

流量：1.0mL/min；

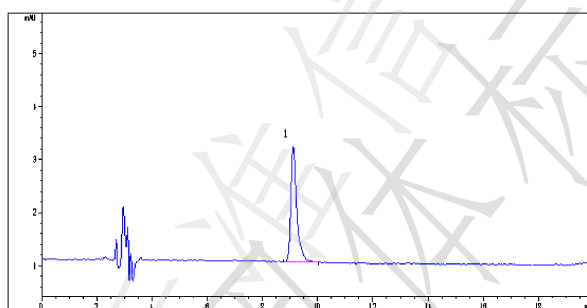
柱温：30℃ $\pm$ 2℃；

检测波长：462nm；

进样体积：100 μ L；

保留时间：亚硝基草甘膦约 9min。

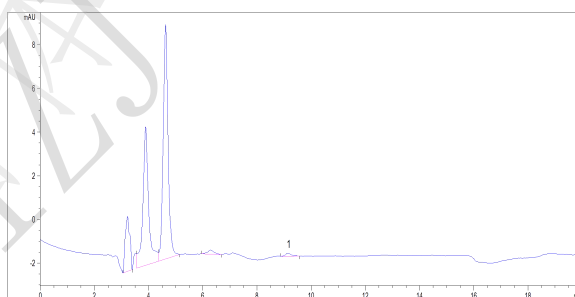
上述操作参数是典型的，可根据仪器特点，对给定操作参数作适当调整，以期获得最佳效果，典型的衍生化后的亚硝基草甘膦标样、43%滴胺·草甘膦可溶液剂高效液相色谱图见图 7、图 8。



说明：

1——亚硝基草甘膦。

图 7 亚硝基草甘膦标样的高效液相色谱图



说明：

1——亚硝基草甘膦。

图 8 43%滴胺·草甘膦可溶液剂的高效液相色谱图

4.9.5 测定步骤

4.9.5.1 标样溶液的制备

称取 0.01g 亚硝基草甘膦标样（精确至 0.00001g），置于 50mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，超声波振荡 10min 使试样溶解，冷却至刻度，摇匀（溶液 I）。用移液管吸取溶液 I 5mL 于 50mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀（溶液 II）。用移液管吸取溶液 II 0.1mL 于比色管中，加入约 3mL 水，依次用加

入 1mLNED 溶液、5mL 磺胺溶液，用水定容至 10mL，摇匀，置于 85℃ 水浴中进行衍生化反应 25min，取出冷却至室温。

4.9.5.2 试样溶液的制备

称取 1g 试样（精确至 0.0001g），置于比色管中，加入约 3mL 水，依次加入 1mL NED 溶液、5mL 磺胺溶液，振摇使之溶解，用水定容至 10mL，摇匀，置于 85℃ 水浴中进行衍生化反应 25min，取出冷却至室温。

4.9.5.3 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，直至相邻两针亚硝基草甘膦峰面积相对变化小于 10% 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。

4.9.6 计算

试样中亚硝基草甘膦的质量分数 ω_g ，数值以 mg/kg 表示，按式（9）计算：

$$\omega_g = \frac{r_2 \times m_l \times \omega}{r_l \times m_2} \times 200 \quad \dots\dots\dots (9)$$

式中：

ω_g ——亚硝基草甘膦的质量分数，单位为毫克每千克（mg/kg）；

r_l ——标样溶液中，亚硝基草甘膦峰面积的平均值；

r_2 ——试样溶液中，亚硝基草甘膦峰面积的平均值；

m_l ——标样质量的数值，单位为克（g）；

m_2 ——试样质量的数值，单位为克（g）；

ω ——标样中亚硝基草甘膦质量分数的数值，单位为百分数（%）；

200——标样溶液与样品溶液的实际稀释倍数之比的数值。

4.9.7 允许差

两次平行测定结果的相对差值应不大于 20%，取其算术平均值作为测定结果。

4.10 pH 值的测定

试样不经稀释，按 GB/T 1601 进行测定。

4.11 持久起泡性试验

按 GB/T 28137 进行。

4.12 稀释稳定性试验

4.12.1 试剂和溶液

标准硬水： ρ （ $\text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+}$ ）= 342mg / L。

4.12.2 仪器、设备

量筒：100mL；

恒温水浴：30℃±2℃。

4.12.3 试验步骤

用移液管吸取 5mL 试样，置于 100mL 量筒中，用标准硬水稀释至刻度，混匀，将此量筒放入 30℃±2℃恒温水浴中，静置 1h。如稀释液均一、无析出物为合格。

4.13 低温稳定性

按 GB/T 19137 中“乳剂和均相液体制剂”进行。析出固体的体积不超过 0.3mL 为合格。

4.14 热储稳定性试验

按 GB/T 19136 中“液体制剂”进行。热储后，2,4-滴（2,4-滴二甲胺盐）、草甘膦（草甘膦异丙胺盐）的质量分数应不低于储前的 95%，游离苯酚、甲醛、亚硝基草甘膦、pH 值、稀释稳定性指标仍符合标准要求。

5 验收和质量保证期

5.1 验收

应符合 GB/T 1604 有关规定。

5.2 质量保证期

在规定的储运条件下，43%滴胺·草甘膦可溶液剂的质量保证期，从生产日期算起为 2 年。

6 标志、标签、包装和储运

6.1 标志、标签、包装

43%滴胺·草甘膦可溶液剂的标志、标签和包装，应符合 GB 3796 的规定。43%滴胺·草甘膦可溶液剂应采用塑料瓶包装，每瓶净含量 200g（mL）、500g（mL）g 或 1kg（L）等，外包装用纸箱、钙塑箱或瓦楞纸板箱，每箱净含量不超过 15kg；也可根据用户要求或订货协议，可以采用其它形式的包装，但需符合 GB 3796 的规定。

6.2 储运

43%滴胺·草甘膦可溶液剂存放干燥、阴凉、通风、防雨处；置于儿童接触不到的地方，并加锁。不能与食品、饮料、粮食、饲料等混合储存。在装卸、运输时轻拿轻放。

附 录 A

(资料性附录)

2,4-滴及盐、草甘膦及盐、2,4-二氯苯酚、甲醛和亚硝基草甘膦的其他名称、结构式和基本物化参数

A.1 本产品有效成分 2,4-滴及盐的其他名称、结构式和基本物化参数

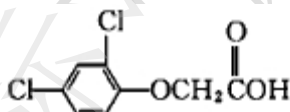
ISO 通用名称: (2,4-dichlorophenoxy)acetic acid

CAS 登录号: [94-75-7]

CIPAC 数字代号: 1

化学名称: 2,4-二氯苯氧乙酸

结构式:

实验式: $C_8H_6Cl_2O_3$

相对分子质量: 221.04

生物活性: 除草/植物生长剂

熔点 (°C): 138

蒸气压 (160°C): 0.053kPa

溶解度: 微溶于水, 微溶于油类, 溶于乙醇等

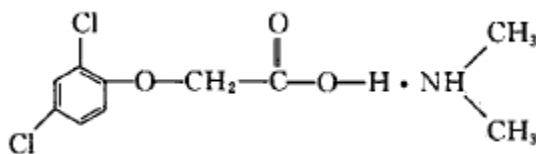
本产品有效成分 2,4-滴二甲胺盐的其他名称、结构式和基本物化参数

ISO 通用名称: 2,4-D dimethyl amine salt

CAS 登录号: [217-915-8]

化学名称: 2,4-二氯苯氧乙酸二甲胺盐

结构式:



实验式: $C_{10}H_{13}Cl_2O_3N$

相对分子质量: 266.12

生物活性: 除草/植物生长剂

熔点 (°C): 140.5

蒸气压 (160°C): 53Pa

溶解度: 25°C 以下水中溶解度为 620mg/L, 可溶于乙醇、乙醚、丙酮等有机溶剂, 不溶于石油

A.2 本产品有效成分草甘膦及盐的其他名称、结构式和基本物化参数

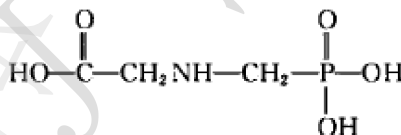
ISO 通用名称: glyphosate

CAS 登录号: [1071-83-6]

CIPAC 数字代号: 284

化学名称: *N*-膦羧基甲基甘氨酸

结构式:



实验式: $C_3H_5NO_5P$

相对分子质量: 169.07

生物性质: 除草

熔点 (°C): 189~190

蒸气压 (25°C): 可忽略

溶解度 (g/L, 35°C): 水 11.6g/L (25°C), 不溶于丙酮、乙醇和二甲苯之类的普通有机试剂, 易与碱溶液反应生成水溶性盐

稳定性: 稳定性好, 无光化学降解, 在空气中稳定

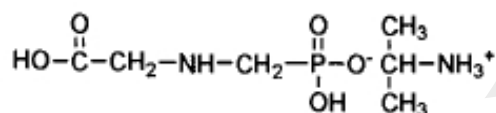
本产品有效成分草甘膦异丙胺盐的其他名称、结构式和基本物化参数

ISO 通用名称: glyphosate-isopropylammonium

CAS 登录号: [40465-66-5]

化学名称: *N*-膦羧基甲基甘氨酸异丙胺盐

结构式:



实验式: $\text{C}_3\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_5\text{P}$

相对分子质量: 228.18

生物活性: 除草

溶解度: 它比草甘膦更优越的特点是完全溶于水, 基本不溶于有机溶剂

稳定性: 在常温下, 储存稳定, 在空气中易吸潮, 不可燃、不易爆, 对光稳定不分解

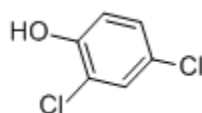
A.3 2,4-二氯苯酚的其他名称、结构式和基本物化参数

ISO 通用名称: 2,4-Dichlorophenol

CAS 登录号: [120-83-2]

化学名称: 2,4-二氯苯酚

结构式:



实验式: $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2\text{O}$

相对分子质量: 163.0

熔点 (°C): 45

相对水密度: 1.38

蒸气压 (53°C): 0.13kPa

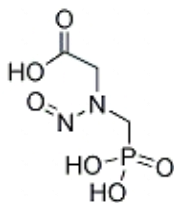
溶解度: 微溶于水, 溶于醇、乙醚、苯、四氯化碳

A.4 亚硝基草甘膦的其他名称、结构式和基本物化参数

CAS 登录号: [56516-72-4]

化学名称: *N*-亚硝基-*N*-(膦酸甲基)甘氨酸

结构式：



实验式： $C_3H_7N_2O_6P$

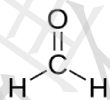
相对分子质量：198.07

A. 5 甲醛的其他名称、结构式和基本物化参数

CAS 登录号：[50-00-0]

化学名称：甲醛

结构式：



实验式： CH_2O

相对分子质量：30.03

熔点 (°C)：-92

沸点 (°C)：-19.5

溶解度：易溶于水和乙醇