

ICS 71.100.01;87.060.10

G 56

备案号：45332—2014

HG

中华人民共和国化工行业标准

HG/T 3752—2014

代替 HG/T 3752 2004

6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸

6-Nitro-1,2-azoxynaphthalene -4-sulfonic acid

2014-05-12 发布

2014-10-01 实施

中华人民共和国工业和信息化部发布

前　　言

本标准按照 GB/T 1.1—2009《标准化工作导则 第1部分：标准的结构和编写》给出的规则起草。

本标准代替 HG/T 3752—2004《6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸》，与 HG/T 3752—2004 相比除编辑性修改外主要技术变化如下：

——删除了产品用途的说明(见 1,2004 年版的 1)；

——增加了 CAS RN(见 1)；

——修改了 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及有机杂质液相色谱定量方法(见 5.3,2004 年版的 5.2)；

——增加了水不溶物质引用标准并简化了测定方法的描述(见 5.5,2004 年版的 5.4)；

——修改了“检验规则”的表述(见 6,2004 年版的 6)；

——修改了“标志、标签”内容(见 7.1、7.2,2004 年版的 7.1)；

——增加了包装规定中净含量误差范围(见 7.3,2004 年版的 7.2)。

本标准由中国石油和化学工业联合会提出。

本标准由全国染料标准化技术委员会(SAC/TC134)归口。

本标准起草单位：江苏远征化工有限公司、河北永泰柯瑞特化工有限公司、沈阳化工研究院有限公司。

本标准主要起草人：王海民、吕双、马玉霄、李春梅、叶丽丽、冯玉洁。

本标准于 2004 年 12 月首次发布，本次为第一次修订。

6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸

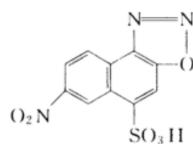
警告: 使用本标准的人员应有实验室工作的实践经验。本标准并未指出所有的安全问题。使用者有责任采取适当的安全和健康措施,并保证符合国家有关法规规定的条件。

1 范围

本标准规定了 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的要求、采样、检验方法、检验规则以及标志、标签、包装、运输和贮存。

本标准适用于 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸产品的质量控制。

结构式:



分子式: C₁₀H₅N₃O₆S

相对分子量: 295.23(按 2009 年国际相对原子质量)

CAS RN: 50412-00-5

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 601 化学试剂 标准滴定溶液的制备

GB/T 603 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备

GB/T 2381—2006 染料及染料中间体 不溶物质含量的测定

GB/T 6678—2003 化工产品采样总则

GB/T 6682—2008 分析实验室用水规格和试验方法(mod ISO 3696:1987)

GB/T 8170—2008 数值修约规则与极限数值的表示和判定

3 要求

6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量应符合表 1 的要求。

表 1 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量要求

项 目	指 标		试验方法
	一等品	合格品	
(1) 外观	浅黄色至棕色晶体 (外观在贮运时颜色允许变深)		5.2
(2) 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量分数/% ≥	75.0	70.0	5.3
(3) 8-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量分数/% ≤	2.0	4.0	5.3
(4) 1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量分数/% ≤	0.2	1.0	5.3
(5) 游离酸的质量分数(以硫酸计)/% ≤	5.0	6.5	5.4
(6) 水不溶物的质量分数/% ≤	0.1	0.2	5.5

4 采样

以批为单位采样,生产厂以一次拼混均匀的产品为一批。每批采样数应符合 GB/T 6678—2003 中 7.6 的规定采样。所采产品的包装必须完好,采样时勿使外界杂质落入产品中。采样时用探管采取包括上、中、下三部分的样品,所采样品总量不得少于 500 g。将采取的样品充分混匀后,分装于两个清洁、干燥、密封良好的容器中,其上粘贴标签。注明:产品名称、产品批号、生产厂名称、取样日期、取样地点。一个供检验,另一个保存备查。

5 检验方法

5.1 一般规定

除非另有规定,仅使用确认为分析纯的试剂和 GB/T 6682—2008 规定的三级水。试验中所用标准滴定溶液、指示剂,在没有注明其他要求时,均按 GB/T 601 和 GB/T 603 的规定制备与标定。检验结果的判定按 GB/T 8170—2008 中 4.3.3 修约值比较法进行。

5.2 外观的评定

在自然光线下采用目视评定。

5.3 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及有机物质质量分数的测定

5.3.1 测定原理

采用高效反相液相色谱法,在 C₁₈柱上以甲醇和磷酸二氢钾、磷酸二氢钠水溶液为流动相分离 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及各有机物质组分,经紫外检测器检测,用外标法测定 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸、8-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸、1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量分数。

5.3.2 仪器设备

- a) 液相色谱仪:输液泵,流量范围 0.1 mL/min ~ 5.0 mL/min,在此范围内其流量稳定性为 ±1%;检测器,多波长紫外分光检测器或具有同等性能的分光检测器。
- b) 色谱柱:长为 150 mm、内径为 4.6 mm 的不锈钢柱,固定相为 C₁₈ 5 μm。
- c) 色谱工作站或积分仪。
- d) 定量环:10 μL。
- e) 分析天平:精度 0.01 mg。
- f) 超声波发生器。

5.3.3 试剂和溶液

- a) 甲醇:色谱纯;
- b) 冰乙酸;
- c) 磷酸二氢钾;
- d) 磷酸二氢钠;
- e) 缓冲盐水溶液:5 g/L 磷酸二氢钾,1.28 g/L 磷酸二氢钠,1 mL/L 冰乙酸;
- f) 水:经 0.45 μm 滤膜过滤;
- g) 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸混合标准品。

5.3.4 色谱分离条件

- a) 流动相体积配比:甲醇与缓冲盐水溶液的体积比为 30:70;
- b) 波长:254 nm;
- c) 流量:0.8 mL/min;
- d) 柱温:室温;
- e) 进样量:10 μL。

可根据装置不同选择最佳分析条件,流动相应摇匀后用超声波发生器进行脱气。

5.3.5 标准溶液的制备

称取 45 mg(精确至 0.01 mg)6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸标准品,置于 50 mL 棕色容量瓶中,用水溶解稀释至刻度(标样溶液应避光保存在冰箱冷藏室,保存期为 1 周)。

5.3.6 测定步骤

称取试样约 2.5 g(精确至 0.000 1 g),置于 500 mL 棕色容量瓶中,用水溶解并稀释至刻度。用移液管吸取此溶液 10.0 mL 置于 50 mL 棕色容量瓶中,盖紧瓶塞,充分混合均匀,为试样溶液。试样溶液需现用现配,并避光保存。

待仪器运行稳定后,分别吸取标准溶液和试样溶液依次注入 10 μL 定量环中,进样顺序:标准溶液、样品溶液、样品溶液、标准溶液。待组分流出完毕(色谱图见图 1),用色谱工作站或积分仪进行结果处理。

5.3.7 结果计算

6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及各组分的质量分数以 w_i 计,数值用%表示,按公式(1)计算:

$$w_i = \frac{A_i m_s w_s}{A_s m_i} \quad \dots \dots \dots \quad (1)$$

式中:

A_i 试样中 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及各组分的峰面积的数值;

m_s 标样中 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及各组分的质量的数值,单位为克(g);

w_s 标样中 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及各组分的质量分数,数值以%表示;

A_s 标样中 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸及各组分的峰面积的数值;

m_i 试样 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸的质量的数值,单位为克(g)。

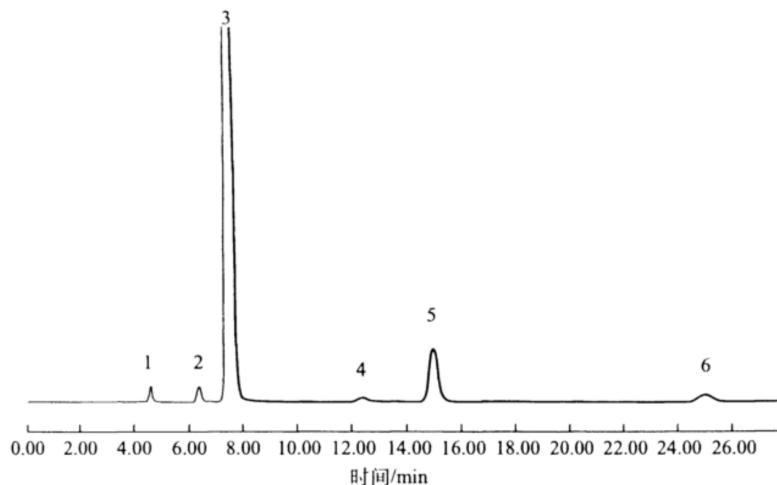
计算结果保留到小数点后 2 位。

5.3.8 允许差

6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸平行测定结果之差应不大于 0.50%(质量分数),其他组分平行测定结果之差应不大于 0.10%(质量分数),取其算数平均值作为测定结果。

5.3.9 色谱图

色谱图见图 1。



说明：

- 1——未知物 1；
- 2——1,2-重氮氧基萘-4-磺酸；
- 3——6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸；
- 4——未知物 2；
- 5——8-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸；
- 6——多硝物。

图 1 6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸液相色谱示意图

5.4 游离酸质量分数的测定

5.4.1 方法提要

用氢氧化钠滴定试样中的总酸，以酸度计指示终点，总酸扣除磺酸即为游离酸含量。

5.4.2 仪器设备

- a) 酸度计：具有 0.1 pH 单位的精确度；
- b) 电极：玻璃电极和甘汞电极或复合电极。

5.4.3 试剂和溶液

- a) 氢氧化钠标准滴定溶液： $c(\text{NaOH}) = 0.5 \text{ mol/L}$ ；
- b) 标准缓冲溶液(混合磷酸盐)： $\text{pH} = 6.86(25^\circ\text{C})$ 。

5.4.4 测定步骤

称取试样约 5 g(精确至 0.001 g)，置于 400 mL 烧杯中，加水 300 mL，打开磁力搅拌使之溶解，然后用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至 $\text{pH}=7.0$ (用校正过的酸度计指示)。

5.4.5 结果计算

5.4.5.1 总酸质量分数的计算

总酸的质量分数以 w_1 计，数值用%表示，按公式(2)计算：

$$w_1 = \frac{c_1 V_1 (M/2)}{m_1 \times 1000} \times 100 \quad \dots\dots\dots \quad (2)$$

式中：

c_1 ——氢氧化钠标准滴定溶液浓度的准确数值，单位为摩尔每升(mol/L)；

V_1 ——消耗氢氧化钠标准滴定溶液体积的数值，单位为毫升(mL)；

M ——硫酸的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔(g/mol)($M=98.08$)；

m_1 ——试样的质量数值，单位为克(g)。

计算结果保留到小数点后 2 位。

HG/T 3752—2014

中华人民共和国
化工行业标准
6-硝基-1,2-重氮氧基萘-4-磺酸

HG/T 3752—2014
出版发行：化学工业出版社
(北京市东城区青年湖南街13号 邮政编码100011)
北京科印技术咨询服务公司海淀数码印刷分部
880mm×1230mm 1/16 印张½ 字数14.4千字
2014年9月北京第1版第1次印刷
书号：155025·1744

购书咨询：010-64518888
售后服务：010-64518899
网址：<http://www.cip.com.cn>
凡购买本书，如有缺损质量问题，本社销售中心负责调换。

定价：10.00元

版权所有 违者必究