

ICS 71. 040. 30
G 62
备案号：65278—2018

HG

中华人民共和国化工行业标准

HG/T 5348—2018

化 学 试 剂
四水合硝酸钙

Chemical reagent—Calcium nitrate tetrahydrate

2018-10-22 发布

2019-04-01 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 给出的规则起草。

本标准由中国石油和化学工业联合会提出。

本标准由全国化学标准化技术委员会化学试剂分技术委员会（SAC/TC63/SC3）归口。

本标准起草单位：西陇科学股份有限公司、广东省汕头市质量计量监督检测所。

本标准主要起草人：林柳武、杨建英、黄让明、余辣娇、黄萍青、李钲。

化 学 试 剂

四水合硝酸钙

警告：本标准规定的一些试验过程可能导致危险情况，使用者有责任采取适当的安全和健康措施。

1 范围

本标准规定了化学试剂四水合硝酸钙的性状、规格、试验、检验规则和包装及标志。

本标准适用于化学试剂四水合硝酸钙的检验。

分子式： $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

相对分子质量：236.10（根据2013年国际相对原子质量）

CAS号：13477-34-4

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 602 化学试剂 杂质测定用标准溶液的制备

GB/T 603 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备

GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法

GB/T 9723—2007 化学试剂 火焰原子吸收光谱法通则

GB/T 9724 化学试剂 pH值测定通则

GB/T 9727 化学试剂 磷酸盐测定通用方法

GB/T 9728 化学试剂 硫酸盐测定通用方法

GB/T 9729 化学试剂 氯化物测定通用方法

GB/T 9735 化学试剂 重金属测定通用方法

GB/T 9738 化学试剂 水不溶物测定通用方法

GB/T 9739 化学试剂 铁测定通用方法

GB 15258 化学品安全标签编写规定

GB 15346 化学试剂 包装及标志

HG/T 3484 化学试剂 标准玻璃乳浊液和澄清度标准

HG/T 3921 化学试剂 采样及验收规则

3 性状

本试剂为无色结晶，溶于水，在空气中潮解。

4 规格

四水合硝酸钙的规格见表1。

表 1 四水合硝酸钙的规格

名 称	分析纯	化学纯
含量 $[\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}]$, w/%	≥ 99.0	≥ 99.0
pH 值 (50 g/L 溶液, 25 ℃)	4.0~6.0	4.0~6.0
澄清度试验/号	≤ 3	≤ 5
水不溶物, w/%	≤ 0.003	≤ 0.01
氯化物 (Cl), w/%	≤ 0.003	≤ 0.01
硫酸盐 (SO_4^{2-}), w/%	≤ 0.002	≤ 0.005
亚硝酸盐 (NO_2^-), w/%	≤ 0.001	≤ 0.002
铵 (NH_4^+), w/%	≤ 0.005	≤ 0.01
磷酸盐 (PO_4^{3-}), w/%	≤ 0.0005	≤ 0.001
钠 (Na), w/%	≤ 0.01	≤ 0.02
镁 (Mg), w/%	≤ 0.01	≤ 0.02
钾 (K), w/%	≤ 0.005	≤ 0.01
铁 (Fe), w/%	≤ 0.0002	≤ 0.0005
锶 (Sr), w/%	≤ 0.05	≤ 0.1
钡 (Ba), w/%	≤ 0.005	≤ 0.01
重金属 (以 Pb 计), w/%	≤ 0.0005	≤ 0.001

5 试验

5.1 一般规定

本章中除另有规定外, 所用标准滴定溶液、标准溶液、制剂及制品均按 GB/T 601、GB/T 602、GB/T 603 的规定制备, 实验用水应符合 GB/T 6682 中三级水规格, 样品均按精确至 0.01 g 称量, 所用溶液以 “%” 表示的均为质量分数。

5.2 含量

5.2.1 钙羧酸指示剂的制备

称取 10 g 于 105 ℃±2 ℃ 干燥至恒量的氯化钠和 0.10 g 钙羧酸, 混合, 研细。

5.2.2 测定方法

称取 0.4 g (精确至 0.0001 g) 样品, 溶于 100 mL 水中, 用乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液 [$c(\text{EDTA})=0.05 \text{ mol/L}$] 滴定至约 25 mL 时, 加入 5 mL 氢氧化钠溶液 (100 g/L) 及 50 mg 钙羧酸指示剂, 用乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液 [$c(\text{EDTA})=0.05 \text{ mol/L}$] 继续滴定至溶液由红色变为纯蓝色。

四水合硝酸钙的质量分数 w , 按公式 (1) 计算:

$$w = \frac{V_c M}{m \times 10^3} \times 100 \% \quad \dots\dots\dots (1)$$

式中：

V ——乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液的体积的数值，单位为毫升（mL）；

c ——乙二胺四乙酸二钠标准滴定溶液的浓度的数值，单位为摩尔每升（mol/L）；

M ——四水合硝酸钙的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔（g/mol）{ $M[\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}] = 236.1 \text{ g/mol}$ }；

m ——样品的质量的数值，单位为克（g）。

5.3 pH 值

按 GB/T 9724 的规定测定。

5.4 澄清度试验

称取 10 g 样品，溶于 100 mL 水中。其浊度不应大于 HG/T 3484 中规定的下列澄清度标准。

分析纯：3 号；化学纯：5 号。

5.5 水不溶物

称取 50 g 样品，溶于 200 mL 沸水中，冷却至室温，按 GB/T 9738 的规定测定。

5.6 氯化物

5.6.1 试验溶液的制备

称取 50 g 样品，溶于水，移入 250 mL 容量瓶中，稀释至刻度。

5.6.2 测定方法

量取 2.5 mL 试验溶液，稀释至 20 mL，按 GB/T 9729 的规定测定。溶液所呈浊度不应大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取含下列质量的氯化物 (Cl) 标准溶液，稀释至 20 mL，与同体积试验溶液同时同样处理。

分析纯：0.015 mg；化学纯：0.050 mg。

5.7 硫酸盐

量取 5 mL 试验溶液 (5.6.1)，加入 5 mL 盐酸溶液 (20 %)，于水浴上蒸干，再加入 5 mL 盐酸溶液 (20 %)，蒸干，残渣用 10 mL 水溶解 (必要时过滤)，稀释至 20 mL，加入 0.5 mL 盐酸溶液 (20 %) 酸化，按 GB/T 9728 的规定测定。溶液所呈浊度不应大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取含下列质量的硫酸盐 (SO_4) 标准溶液，稀释至 20 mL，与同体积试验溶液同时同样处理。

分析纯：0.02 mg；化学纯：0.05 mg。

5.8 亚硝酸盐

量取 5 mL 试验溶液 (5.6.1)，稀释至 40 mL，加入 1 mL 葛利斯试剂，放置 10 min。溶液所呈粉色不应深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列质量的亚硝酸盐 (NO_2) 标准溶液，稀释至 40 mL，与同体积试验溶液同时同样处理。

分析纯：0.01 mg；化学纯：0.02 mg。

5.9 铵

量取 2.5 mL 试验溶液（5.6.1），稀释至 140 mL，加入 5 mL 不含氨的氢氧化钠溶液（320 g/L），加热蒸馏出 75 mL，用装有 5 mL 硫酸溶液（0.5%）的 100 mL 比色管收集，加入 3 mL 不含氨的氢氧化钠溶液（320 g/L）及 2 mL 纳氏试剂，稀释至 100 mL，摇匀。溶液所呈黄色不应深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列质量的铵 (NH_4^+) 标准溶液，稀释至 140 mL，与同体积试验溶液同时同样处理。

分析纯：0.025 mg；化学纯：0.050 mg。

5.10 磷酸盐

称取 2 g 样品，溶于适量水中，加入 2 滴饱和 2,4-二硝基酚指示液，滴加硝酸溶液（13%）至黄色刚刚消失，稀释至 10 mL，按 GB/T 9727 的规定测定。有机层所呈蓝色不应深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列质量的磷酸盐 (PO_4^{3-}) 标准溶液，与样品同时同样处理。

分析纯：0.01 mg；化学纯：0.02 mg。

5.11 钠

5.11.1 试剂、材料和仪器

按 GB/T 9723—2007 中第五章、第 6 章的规定。

5.11.2 仪器条件

光源：钠空心阴极灯。

波长：589.0 nm。

火焰：乙炔-空气。

5.11.3 测定方法

称取 2 g 样品（化学纯称取 1 g），溶于水，稀释至 100 mL。取 5 mL，共 4 份。按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定，结果按 GB/T 9723—2007 中 7.2.3 的规定计算。

5.12 镁

5.12.1 试剂、材料和仪器

按 GB/T 9723—2007 中第 5 章、第 6 章的规定。

5.12.2 仪器条件

光源：镁空心阴极灯。

波长：285.2 nm。

火焰：乙炔-空气。

5.12.3 测定方法

同 5.11.3。

5.13 钾

5.13.1 试剂、材料和仪器

按 GB/T 9723—2007 中第 5 章、第 6 章的规定。

5.13.2 仪器条件

光源：钾空心阴极灯。

波长：766.5 nm。

火焰：乙炔-空气。

5.13.3 测定方法

称取 2 g 样品，溶于水，稀释至 100 mL。取 10 mL（化学纯取 5 mL），共 4 份。按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定，结果按 GB/T 9723—2007 中 7.2.3 的规定计算。

5.14 铁

量取 10 mL 试验溶液（5.6.1），用盐酸溶液（15%）将溶液的 pH 值调至 2，按 GB/T 9739 的规定测定。溶液所呈红色不应深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列质量的铁（Fe）标准溶液，稀释至 10 mL，与同体积试验溶液同时同样处理。

分析纯：0.004 mg；化学纯：0.010 mg。

5.15 锡

5.15.1 试剂、材料和仪器

按 GB/T 9723—2007 中第 5 章、第 6 章的规定。

5.15.2 仪器条件

光源：锡空心阴极灯。

波长：460.7 nm。

火焰：乙炔-空气。

5.15.3 测定方法

称取 10 g 样品，溶于水，稀释至 100 mL。取 10 mL（化学纯取 5 mL），共 4 份。按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定，结果按 GB/T 9723—2007 中 7.2.3 的规定计算。

5.16 钡

5.16.1 不含钡的硝酸钙溶液的制备

称取 10 g 样品，溶于水，加入 0.25 mL 乙酸（冰醋酸）、10 g 三水合乙酸钠（乙酸钠）及 10 mL 重铬酸钾溶液（100 g/L），稀释至 50 mL，摇匀，放置澄清，过滤。

5.16.2 测定方法

量取 10 mL 试验溶液（5.6.1），加入 0.05 mL 乙酸（冰醋酸）、2 g 三水合乙酸钠（乙酸钠）及

2 mL 重铬酸钾溶液 (100 g/L), 摆匀, 放置 15 min。溶液所呈浊度不应大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取 10 mL 不含钡的硝酸钙溶液及含下列质量的钡 (Ba) 标准溶液, 与同体积试验溶液同时放置 15 min。

分析纯: 0.1 mg; 化学纯: 0.2 mg。

5.17 重金属

量取 20 mL 试验溶液 (5.6.1), 按 GB/T 9735 的规定测定。溶液所呈暗色不应深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取 10 mL 试验溶液 (5.6.1) 及含下列质量的铅 (Pb) 标准溶液, 稀释至 20 mL, 与同体积试验溶液同时同样处理。

分析纯: 0.01 mg; 化学纯: 0.02 mg。

6 检验规则

按 HG/T 3921 的规定进行采样及验收。

7 包装及标志

按 GB 15346 的规定进行包装、贮存与运输, 并给出标志, 其中:

- 包装单位: 第 4 类;
- 内包装形式: NB-1、NBY-4、NB-5、NBY-5、NB-7、NB-8、NB-10、NB-11、NB-13、NB-15;
- 隔离材料: GC-2、GC-3、GC-4;
- 外包装形式: WB-1、WB-2、WB-3;
- 标签: 符合 GB 15258 的规定, 注明“氧化剂”。