



中华人民共和国国家标准

GB/T 626—2006
代替 GB/T 626—1989

化学试剂 硝酸

Chemical reagent—Nitric acid

(ISO 6353-2:1983, Reagents for chemical analysis—
Part 2: Specifications—First series, NEQ)

2006-11-03 发布

2007-06-01 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

本标准与 ISO 6353-2:1983《化学分析试剂 第 2 部分: 规格 第 1 系列》中 R19“硝酸”的一致性程度为非等效。

本标准代替 GB/T 626—1989《化学试剂 硝酸》，与 GB/T 626—1989 相比主要变化如下：

- 改进了含量的测定方法(1989 年版的 4.1;本版的 5.2);
- 外观改为色度(1989 年版的 3.2、4.2;本版的第 4 章、5.3);
- 调整了硫酸盐、铜、铅的取样量(1989 年版的 4.3.3、4.3.6、4.3.7,本版的 5.6、5.9、5.10);
- 灼烧残渣、氯化物、硫酸盐、铁、砷改用化学试剂通用方法测定(1989 年版的 4.3.1、4.3.2、4.3.3、4.3.4、4.3.5,本版的 5.4、5.5、5.6、5.7、5.8)。

本标准由中国石油和化学工业协会提出。

本标准由全国化学标准化技术委员会化学试剂分会(SAC/TC 63/SC 3)归口。

本标准起草单位:沈阳化学试剂厂。

本标准主要起草人:鞠天宝、杨玉华。

本标准于 1965 年首次发布,于 1978 年第一次修订、1989 年第二次修订。

化学试剂 硝酸

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。

分子式:HNO3

相对分子质量:63.01(根据2003年国际相对原子质量)

1 范围

本标准规定了化学试剂硝酸的性状、规格、试验、检验规则和包装及标志。

本标准适用于化学试剂硝酸的检验。

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 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 602—2002,ISO 6353-1:1982,NEQ)

GB/T 603 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备(GB/T 603—2002,ISO 6353-1:1982,NEQ)

GB/T 605 化学试剂 色度测定通用方法(GB/T 605—2006,ISO 6353-1:1982,NEQ)

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)(eqv ISO 6353-1,1982)

GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法(GB/T 6682—1992,eqv ISO 3696:1987)

GB/T 9723—1988 化学试剂 火焰原子吸收光谱法通则

GB/T 9728 化学试剂 硫酸盐测定通用方法(GB/T 9728—1988,eqv ISO 6353-1:1982)

GB/T 9729 化学试剂 氯化物测定通用方法(GB/T 9729—1988,eqv ISO 6353-1:1982)

GB/T 9739 化学试剂 铁测定通用方法(GB/T 9739—2006,ISO 6353-1:1982,NEQ)

GB/T 9741—1988 化学试剂 灼烧残渣测定通用方法(eqv ISO 6353-1:1982)

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 3921 化学试剂 采样及验收规则

3 性状

本试剂为无色或淡黄色透明液体,易分解,其密度为1.4 g/mL。

4 规格

硝酸的规格见表1。

名 称	优级纯	分析纯	化学纯
HNO ₃ , w/%	65.0~68.0	65.0~68.0	65.0~68.0
色度/黑曾单位	≤20	≤20	≤25
灼烧残渣(以硫酸盐计), w/%	≤0.000 5	≤0.001	≤0.002
氯化物(Cl), w/%	≤0.000 05	≤0.000 05	≤0.000 2
硫酸盐(SO ₄), w/%	≤0.000 1	≤0.000 2	≤0.001
铁(Fe), w/%	≤0.000 02	≤0.000 03	≤0.000 1
砷(As), w/%	≤0.000 001	≤0.000 001	≤0.000 005
铜(Cu), w/%	≤0.000 005	≤0.000 01	≤0.000 05
铅(Pb), w/%	≤0.000 005	≤0.000 01	≤0.000 05

5 试验

5.1 一般规定

V——氢氧化钠标准滴定溶液体积的数值,单位为毫升(mL);

M——硝酸的摩尔质量的数值,单位为克每摩尔(g/mol)[M(HNO₃)=63.01];

m —样品质量的数值,单位为克(g)。

5.3 色度

量取 50 mL 样品,注入 50 mL 比色管中,沿比色管直径对光观察,与同体积水比较,应透明无机械杂质。在白色背景下,沿比色管轴线方向观察,样品颜色不得深于 GB/T 605 规定的下列色度标准:

优级纯、分析纯 20 黑曾单位；

化学纯..... 25 黑曾单位。

5.4 灼烧残渣

量取 72 mL(100 g)[优级纯量取 143 mL(200 g)]样品,置于已在 650℃±50℃恒重的石英皿中,按 GB/T 9741—1988 中 4.2 的规定测定。结果按 GB/T 9741—1988 中第 5 章的规定计算。

5.5 氯化物

5.5.1 试验溶液 A 的制备

量取 143 mL(200 g)样品,注入石英皿中,加 0.1 g 无水碳酸钠,在水浴上蒸发至干,用热水溶解残

渣,稀释至 40 mL。

5.5.2 测定方法

量取 4 mL 试验溶液 A(5.5.1),稀释至 20 mL,按 GB/T 9729 的规定测定,溶液所呈浊度不得大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取含下列数量的氯化物标准溶液:

优级纯、分析纯 0.01 mg Cl;

化学纯 0.04 mg Cl。

稀释至 20 mL,与同体积试液同时同样处理。

5.6 硫酸盐

量取 4 mL(化学纯取 2 mL)试验溶液 A(5.5.1),稀释至 10 mL,加 0.5 mL 盐酸溶液(20%)酸化后,按 GB/T 9728 的规定测定,溶液所呈浊度不得大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取含下列数量的硫酸盐标准溶液:

优级纯 0.02 mg SO₄;

分析纯 0.04 mg SO₄;

化学纯 0.10 mg SO₄。

稀释至 10 mL,与同体积试液同时同样处理。

5.7 铁

量取 10 mL(化学纯取 4 mL)试验溶液 A(5.5.1),稀释至 15 mL,用盐酸溶液(15%)将溶液的 pH 值调至 2 后。按 GB/T 9739 的规定测定,溶液所呈红色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的铁标准溶液:

优级纯 0.010 mg Fe;

分析纯 0.015 mg Fe;

化学纯 0.020 mg Fe。

稀释至 15 mL,与同体积试液同时同样处理。

5.8 砷

量取 20 mL 试验溶液 A(5.5.1),注入定砷瓶中,按 GB/T 610.2—1988 的规定测定,溶液所呈紫红色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的砷标准溶液:

优级纯、分析纯 0.001 mg As;

化学纯 0.005 mg As。

稀释至 20 mL,与同体积试液同时同样处理。

5.9 铜

按 GB/T 9723—1988 的规定测定。

5.9.1 仪器条件

光源:铜空心阴极灯;

波长:324.7 nm;

火焰:乙炔-空气。

5.9.2 测定方法

量取 70 mL(100 g)样品,注入石英皿中,加 0.1 g 无水碳酸钠,在水浴上蒸发至干,用热水溶解残渣,稀释至 10 mL。按 GB/T 9723—1988 中 6.2.1 的规定测定。

5.10 铅

按 GB/T 9723—1988 的规定测定。

GB/T 626—2006

5.10.1 仪器条件

光源：铅空心阴极灯；

波长：283.3 nm；

火焰：乙炔-空气。

5.10.2 测定方法

同 5.9.2。

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、5 类；

内包装形式：NB-17、NB-24（包装时应包避光纸）、NBY-17、NBY-24；

隔离材料：GC-3、GC-4、GC-5；

外包装形式：WB 1；

标签：符合 GB 15258 的规定，注明“腐蚀性物品”和“氧化剂”。
