

GB/T 2304—2008

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。

包装单位:第 4 类;

内包装形式:NB-4、NB-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。

GB/T 2304—2008

ICS 71.040.30
G 62



中华人民共和国国家标准

GB/T 2304—2008
代替 GB/T 2304—1988

化学试剂 无砷锌粒

Chemical reagent—Zinc granular free from arsenic

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



GB/T 2304—2008

版权专有 侵权必究

*

书号:155066·1-32777

定价: 10.00 元

2008-05-15 发布

2008-11-01 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

中华人民共和国
国家标准
化学试剂 无砷锌粒
GB/T 2304—2008

*
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 0.5 字数 8 千字
2008年8月第一版 2008年8月第一次印刷

*
书号: 155066·1-32777 定价 10.00 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

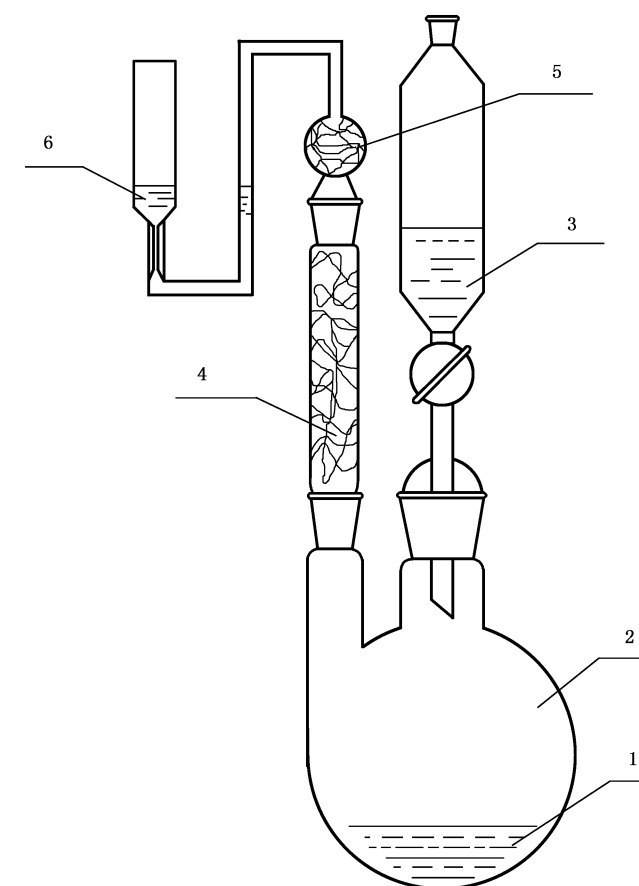
5.7.1.2 氯化亚锡盐酸溶液

称取 0.4 g 二水合氯化亚锡,溶于 100 mL 盐酸溶液(30%)中。

5.7.2 测定方法

称取 15 g 样品,置于 250 mL 双颈烧瓶中(砷测定装置见图 1),量取 120 mL 氯化亚锡盐酸溶液,注入分液漏斗中,取 5 mL 吸收液(二乙基二硫代氨基甲酸银-三乙胺三氯甲烷溶液)注入吸收管中,从分液漏斗往双颈烧瓶中缓慢滴加氯化亚锡盐酸溶液(调节滴加速度保证稳定地产生氢气),直至无砷锌粒全溶。操作时间约 1 h。取下吸收管(勿使吸收液倒吸),用三氯甲烷将吸收液补充至 5 mL,摇匀。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 5 g 样品及含 0.001 mg 的砷(As)标准溶液,与样品同时同样处理。



- 1—样品;
2—双颈烧瓶;
3—分液漏斗;
4—氯化钙管;
5—乙酸铅棉花;
6—吸收管。

图 1 砷测定装置示意图

6 检验规则

按 HG/T 3921 的规定进行采样及验收。

5 试验

5.1 警告

本试验方法中使用的部分试剂具有毒性或腐蚀性,一些试验过程可能导至危险情况,操作者应采取适当的安全和健康措施。

5.2 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,所用溶液除“乙醇(95%)”为体积分数外,以“%”表示的均为质量分数。

5.3 硫酸不溶物

称取 5 g 样品,加 80 mL 硫酸溶液(1+7),在 1 h~2 h 内溶解完后,用已在 105℃±2℃恒量的 4 号玻璃滤坩过滤,以硫酸溶液 $[c(\frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4)=1\text{ mol/L}]$ 洗涤 5 次~6 次,再以“乙醇(95%)”洗涤 3 次~4 次。于 105℃±2℃电烘箱中干燥至恒量。滤渣质量不得大于 2 mg。

5.4 硫化物

称取 2 g 样品,加 15 mL 水、1 mL“30%过氧化氢”及 10 mL 盐酸,在水浴上蒸至近干,冷却,溶于水(必要时过滤),稀释至 50 mL。取 10 mL,稀释至 20 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 0.04 mg 的硫酸盐(SO_4)标准溶液,稀释至 20 mL,与同体积试液同时同样处理。

5.5 铁

按 GB/T 9723—2007 的规定测定。

5.5.1 仪器条件

光源:铁空心阴极灯;

波长:248.3 nm;

火焰:乙炔-空气。

5.5.2 测定方法

称取 10 g 样品,置于烧杯中,分次加入 70 mL 硝酸溶液(25%),缓缓加热,使反应平稳进行[必要时可多加 10 mL 硝酸溶液(25%)],样品溶解完全后,冷却,移入 100 mL 容量瓶中,用硝酸溶液(25%)稀释至刻度。取 10 mL,共 4 份,分别用硝酸溶液(25%)稀释至 100 mL 后,按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定,结果按 7.2.3 的规定计算。

5.6 铅

按 GB/T 9723—2007 的规定测定。

5.6.1 仪器条件

光源:铅空心阴极灯;

波长:283.3 nm;

火焰:乙炔-空气。

5.6.2 测定方法

同 5.5.2。

5.7 砷

5.7.1 制剂的制备

5.7.1.1 盐酸溶液(30%)

量取 85 mL 盐酸,稀释至 100 mL。

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》R40“锌”的一致性程度为非等效。

本标准代替 GB/T 2304—1988《化学试剂 无砷锌》,与 GB/T 2304—1988 相比主要变化如下:

——标准名称改为“无砷锌粒”;

——增加了性状(本版的第 3 章);

——取消了外形、适用于测定含砷量试验(1988 年版的 3.1、3.2、4.1、4.2);

——硫化物一项改用化学试剂通用方法测定(1988 年版的 4.3.2,本版的 5.4)。

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:国药集团化学试剂有限公司。

本标准主要起草人:陈浩云、陈红。

本标准于 1977 年首次发布,于 1988 年第一次修订。