

中华人民共和国国家标准

GB/T 3253.4—2009 代替 GB/T 3253.4—2001

锑及三氧化二锑化学分析方法锑中硫量的测定燃烧中和法

Methods for chemical analysis of antimony and antimony trioxide—

Determination of sulfur content in antimony—

Burning and Sodium hydroxide titration method

2009-04-08 发布 2010-02-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局 皮布 国国家标准化管理委员会

前 言

GB/T 3253《锑及三氧化二锑化学分析方法》共有 11 个部分:

- ——GB/T 3253.1—2008 锑及三氧化二锑化学分析方法 砷量的测定 砷钼蓝分光光度法;
- ——GB/T 3253.2—2008 锑及三氧化二锑化学分析方法 铁量的测定 邻二氮杂菲分光光度法;
- ——GB/T 3253.3—2008 锑及三氧化二锑化学分析方法 铅量的测定 火焰原子吸收光谱法;
- ——GB/T 3253.4—2009 锑及三氧化二锑化学分析方法 锑中硫量的测定 燃烧中和法;
- ——GB/T 3253.5—2008 锑及三氧化二锑化学分析方法 铜量的测定 火焰原子吸收光谱法;
- ——GB/T 3253.6—2008 锑及三氧化二锑化学分析方法 硒量的测定 原子荧光光谱法;
- ——GB/T 3253.7—2009 锑及三氧化二锑化学分析方法 铋量的测定 原子荧光光谱法;
- ——GB/T 3253.8—2009 锑及三氧化二锑化学分析方法 三氧化二锑量的测定 碘量法;
- ——GB/T 3253.9—2009 锑及三氧化二锑化学分析方法 镉量的测定 火焰原子吸收光谱法;
- ——GB/T 3253.10—2009 锑及三氧化二锑化学分析方法 汞量的测定 原子荧光光谱法;
- ——GB/T 3253.11—2009 锑及三氧化二锑化学分析方法 铋量的测定 原子吸收光谱法。

本部分为第4部分。

本部分代替 GB/T 3253.4—2001《锑化学分析方法 硫量的测定》。与 GB/T 3253.4—2001 相比, 本部分有如下变动:

- ——对文本格式进行了修改;
- ——补充了精密度与质量保证和控制条款。
- 本部分由中国有色金属工业协会提出。
- 本部分由全国有色金属标准化技术委员会归口。
- 本部分负责起草单位:锡矿山闪星锑业有限责任公司。
- 本部分参加起草单位:湖南辰州矿业股份有限公司、北京矿冶研究总院。
- 本部分主要起草人:崔德海、宋应球、阳柏树、宗屹、吴少波、徐晓燕。
- 本部分所代替标准的历次版本发布情况为:
- ----GB/T 3253.6-1982,GB/T 3253.4-2001.

锑及三氧化二锑化学分析方法锑中硫量的测定燃烧中和法

1 范围

GB/T 3253 的本部分规定了锑中硫量的测定方法。 本部分适用于锑中硫量的测定。测定范围:0.0020%~0.10%。

2 方法提要

试料在高温氧气流中燃烧,使硫转化为二氧化硫,用过氧化氢吸收并转化成硫酸,以甲基红-次甲基 蓝溶液为指示剂,用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至溶液由紫红色变为亮绿色即为终点。

3 试剂

除非另有说明,本部分所用试剂和水均指分析纯试剂和三级水。

- 3.1 氢氧化钾。
- 3.2 无水氯化钙。
- 3.3 过氧化氢吸收溶液(2+98)。
- 3.4 甲基红-次甲基蓝混合指示剂: 20 单位体积甲基红乙醇溶液(0.3 g/L)与 3 单位体积次甲基蓝溶液 (1 g/L)混合。
- 3.5 氢氧化钠标准滴定溶液。

3.5.1 配制

称取 0.2 g 氢氧化钠,置于 250 mL 烧杯中,用煮沸冷却后的水溶解,稀释至 1000 mL,混匀。储存于塑料瓶中。

3.5.2 标定

称取 5.0000g 预先经 $100 \, \text{C} \sim 105 \, \text{C}$ 烘干 $2 \, \text{h}$ 的邻苯二甲酸氢钾(基准试剂),置于 $500 \, \text{mL}$ 烧杯中,加热煮沸冷却后的水溶解至清亮,移入 $1000 \, \text{mL}$ 容量瓶中,用煮沸冷却后的水稀释至刻度,混匀。此溶液 $1 \, \text{mL}$ 含 $0.0050 \, \text{g}$ 邻苯二甲酸氢钾。

准确移取 5.00 mL 邻苯二甲酸氢钾标准溶液置于 300 mL 锥形瓶中,加 50 mL 煮沸冷却后的水, 2 滴酚酞乙醇溶液(10 g/L),用氢氧化钠标准滴定溶液滴至微红色即为终点。

随同标定做空白试验。

按式(1)计算氢氧化钠标准滴定溶液的实际浓度:

$$c = \frac{V \times 0.0050}{(V_1 - V_0) \times 0.2042} \times 100 \qquad \dots (1)$$

式中:

- c——氢氧化钠标准滴定溶液的实际浓度,单位为摩尔每升(mol/L);
- V——移取邻苯二甲酸氢钾标准溶液的体积,单位为毫升(mL);
- V_1 ——标定时消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);
- V。——标定时空白溶液所消耗的氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);
- 0.0050——邻苯二甲酸氢钾标准溶液的浓度,单位为克每毫升(g/mL);