

ICS 77.120.60
H 62



中华人民共和国国家标准

GB/T 3253.2—2001

锑 化 学 分 析 方 法 铁 量 的 测 定

Methods for chemical analysis of antimony—
Determination of iron content

2001-07-10 发布

2001-12-01 实施

中 华 人 民 共 和 国
国家质量监督检验检疫总局 发布

前　　言

本标准是对 GB/T 3253.1~3253.7—1982《锑化学分析方法》及 GBn 165.1~165.5—1982《锑化学分析方法》的修订。其中 GBn 165.1~165.5—1982 已于 1994 年清理整顿时改为行业标准 YS/T 211.1~211.5—1994，列有 5 个分析方法，包括锡、铋、镉、钴、镍 5 个分析项目，此次修订，只保留铋的分析项目。

原标准包括 11 个测定项目，12 个分析方法。本标准包括 7 个测定项目，8 个测定方法。新标准简化了分析程序，节约了成本，可充分满足生产及用户的要求。

GB/T 3253.1—2001《砷量的测定》是对 GB/T 3253.1—1982《锑化学分析方法 铝蓝光度法测定砷》的修订，修订的主要内容是工作曲线的绘制方法。

GB/T 3253.2—2001《铁量的测定》是对 GB/T 3253.2—1982《锑化学分析方法 邻二氮杂菲光度法测定铁》的重新确认，只进行编辑性修改。

GB/T 3253.3—2001《铅、铜量的测定》中分别采用两种分析方法，方法 1《原子吸收光谱法测定铅、铜量》是对 GB/T 3253.5—1982《锑化学分析方法 原子吸收分光光度法测定铅、铁、铜》的修订，修订的主要内容是删去了其中铁量测定部分。此方法推荐为仲裁方法。另外由于原标准中的化学法使用广泛，准确度高，简便而快捷，同时列入了方法 2、方法 3。方法 2《双硫腙光度法测定铅量》是对 GB/T 3253.3—1982《锑化学分析方法 双硫腙光度法测定铅》的修订，修订的主要内容是减小氯化钾氨液的浓度，删去了附录 A 部分。方法 3《铜试剂光度法测定铜量》是对 GB/T 3253.4—1982《锑化学分析方法 新铜试剂光度法测定铜》的修订，修订的主要内容是采用简便适应的铜试剂光度法。

GB/T 3253.4—2001《硫量的测定》是对 GB/T 3253.6—1982《锑化学分析方法 燃烧碘量法测定硫》的修订，修订的主要内容是采用过氧化氢吸收 SO₂ 使之转化为硫酸，用氢氧化钠中和滴定。

GB/T 3253.5—2001《硒量的测定》是对 GB/T 3253.7—1982《锑化学分析方法 3,3-二氨基联苯胺光度法测定硒》的重新确认，只进行编辑性修改。

GB/T 3253.6—2001《铋量的测定》的主要内容是采用先进可靠的原子吸收光谱法。

本标准遵守：

GB/T 1467—1978　冶金产品化学分析方法 标准的总则及一般规定

GB/T 7728—1987　冶金产品化学分析方法 火焰原子吸收光谱法通则

GB/T 7729—1987　冶金产品化学分析方法 分光光度法通则

本标准从实施之日起，同时代替 GB/T 3253.1~3253.7—1982、YS/T 211.1~211.5—1994（原 GBn 165.1~165.5—1982）。

GB/T 3253.3—2001 的附录 A 为提示的附录。GB/T 3253.6—2001 的附录 A 为提示的附录。

本标准由有色金属工业协会提出。

本标准由中国有色金属工业标准计量质量研究所负责归口。

本标准由锡矿山矿务局负责起草。

本标准由锡矿山矿务局、广西冶金研究院起草。

本标准主要起草人：周文生、曾福生。

本标准各分析方法主要起草单位与起草人如表 1。

表 1

分析方法	起草单位	主要起草人
砷量的测定	锡矿山矿务局	周文生、彭湘衡、范建中
铁量的测定	锡矿山矿务局	周文生、李文轩
铅、铜量的测定	方法一	曾福生、欧阳柏树
	方法二	周文生、张明缓、李文梅
	方法三	吴东华、曾福生
硫量的测定	锡矿山矿务局	欧阳柏树、曾福生
硒量的测定	锡矿山矿务局	周文生、段尧封、罗长生
铋量的测定	广西冶金研究院	邓汉金、黄肇敏

本标准委托全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

中华人民共和国国家标准

锑化学分析方法 铁量的测定

GB/T 3253.2—2001

代替 GB/T 3253.2—1982

Methods for chemical analysis of antimony—
Determination of iron content

1 范围

本标准规定了锑中铁含量的测定方法。

本标准适用于锑中铁含量的测定。测定范围:0.005 0%~0.30%。

2 方法提要

试料用盐酸和硝酸溶解,加酒石酸钾钠络合锑盐,以乙酸钠溶液控制显色酸度,加入盐酸羟胺,将高价铁还原为二价铁与邻二氮杂菲生成有色络合物,于分光光度计波长 510 nm 处测量其吸光度。

在分取试液中含 2.5 mg 铅、1.5 mg 砷、0.4 mg 铜、0.05 mg 硒不干扰测定。

3 试剂

3.1 盐酸(ρ 1.19 g/mL)。

3.2 硝酸(ρ 1.42 g/mL)。

3.3 氨水(ρ 0.90 g/mL)。

3.4 邻二氮杂菲溶液(2.5 g/L)。

3.5 盐酸羟胺溶液(100 g/L):称取 100 g 盐酸羟胺置于 1 000 mL 烧杯中,加入 500 mL 水溶解,用氨水调节至 pH7 左右,加入 20 mL 邻二氮杂菲溶液(3.4),煮沸 2 min,取下,冷却至室温。加入 20 mL 硫氰化钾溶液(200 g/L),移入 1 000 mL 分液漏斗中,分次加入三氯甲烷(每次 10 mL)振荡萃取,直至有机层无色,弃去有机层,将水相移入玻璃瓶中用水稀释至 1 000 mL,混匀。

3.6 酒石酸钾钠溶液(250 g/L):称取 250 g 酒石酸钾钠($KNaC_4H_4O_6 \cdot 4H_2O$)置于 1 000 mL 烧杯中,加入 500 mL 水加热溶解,加入 20 mL 盐酸羟胺溶液,20 mL 邻二氮杂菲溶液,煮沸 2 min,取下,冷却至室温。加入 20 mL 硫氰化钾溶液(200 g/L),移入 1 000 mL 分液漏斗中,分次加入三氯甲烷(每次 10 mL)振荡萃取,直至有机层无色,弃去有机层。将水相移入玻璃瓶中用水稀释至 1 000 mL,混匀。

3.7 乙酸钠溶液(200 g/L):称取 200 g 无水乙酸钠置于 1 000 mL 烧杯中,加入 500 mL 水加热溶解,加入 20 mL 盐酸羟胺溶液,20 mL 邻二氮杂菲溶液,煮沸 2 min,取下,冷却至室温。加入 20 mL 硫氰化钾溶液(200 g/L),移入 1 000 mL 分液漏斗中,分次加入三氯甲烷(每次 10 mL)振荡萃取,直至有机层无色,弃去有机层。将水相移入玻璃瓶中用水稀释至 1 000 mL,混匀。

3.8 铁标准贮存溶液:称取 0.100 0 g 纯铁($\geqslant 99.99\%$)置于 100 mL 烧杯中,加入 10 mL 硝酸(1+1),微热溶解至清亮,煮沸 1 min 驱除氮的氧化物取下冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水洗涤烧杯并稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 100 μ g 铁。

3.9 铁标准溶液:移取 10.00 mL 铁标准贮存溶液于 100 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。此溶