

中华人民共和国国家标准

黄铜化学分析方法 锡-十六烷基三甲基溴化铵- 苯荧光酮三元络合物 光度法测定锡量

UDC 669.35'5:543.42
·546.811

GB 5122.15—85

Methods for chemical analysis of brass
The tin - cetyltrimethylammonium bromide
- phenylfluorone ternary complex photometric
method for the determination of tin content

本标准适用于黄铜中锡量的测定。测定范围：0.05~0.50%。

本标准遵守GB 1467—78《冶金产品化学分析方法标准的总则及一般规定》。

1 方法提要

试样用硫酸和硝酸分解，稀释至一定体积后，分取部分试液（此时如有硫酸铅沉淀，于过滤后再分取），于1N硫酸溶液中，在催化剂的存在下，以十六烷基三甲基溴化铵及苯荧光酮发色，于分光光度计波长510nm处测量其吸光度。铁的干扰用抗坏血酸消除；锑的干扰用柠檬酸消除。

2 试剂

- 2.1 硫酸（1+1）。
- 2.2 硫酸（10N）。
- 2.3 硝酸（1+1）。
- 2.4 高锰酸钾溶液（1%）。
- 2.5 抗坏血酸溶液（2.5%）。
- 2.6 柠檬酸溶液（10%）。
- 2.7 草酸（COOH·COOH·2H₂O）溶液（0.07%）。
- 2.8 十六烷基三甲基溴化铵（简称CTMAB）溶液（1%）：用热水溶解。
- 2.9 苯荧光酮溶液（0.03%）：称取0.15g试剂，加入250ml无水乙醇和25ml硫酸（1+6）使其溶解，放置一天，过滤于500ml棕色容量瓶中，以无水乙醇稀释至刻度，混匀。
- 2.10 锡标准贮存溶液：称取0.1000g纯锡（纯度99.9%以上），加入5ml硫酸（比重1.84），加热溶解并蒸发至冒三氧化硫白烟，冷却，加入50ml硫酸（1+9），加热溶解盐类，冷却，用硫酸（1+9）洗入1000ml容量瓶中，并用硫酸（1+9）稀释至刻度，混匀。此溶液1ml含0.1mg锡。
- 2.11 锡标准溶液：移取25.00ml锡标准贮存溶液（2.10）于500ml容量瓶中，用硫酸（1N）稀释至刻度，混匀。此溶液1ml含5μg锡。

3 仪器

分光光度计。

4 分析步骤

4.1 试样量

按表 1 称取试样。

表 1

锡量, %	试样量, g	分取比
0.05~0.15	0.3000	5/100
0.15~0.30	0.3000	5/200
0.30~0.50	0.2000	5/250

4.2 空白试验

随同试样做空白试验。

4.3 测定

4.3.1 将试样(4.1)置于200mL烧杯中,加入5mL硫酸(2.1)、3mL硝酸(2.3),盖上表面皿,加热使其溶解,除去氮的氧化物,冷却至室温,按表1移入相应的容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此时若有硫酸铅沉淀则应于过滤于200mL烧杯中。

4.3.2 移取5.00mL溶液于50mL容量瓶中,加入5mL硫酸(2.2)、3滴高锰酸钾溶液(2.4)、5mL抗坏血酸溶液(2.5)、5mL柠檬酸溶液(2.6)、5mL草酸溶液(2.7)、5mLC TMAB溶液(2.8)、4mL苯荧光酮溶液(2.9),每加入一种试剂均须混匀。用水稀释至刻度。混匀。

4.3.3 移取部分溶液于1cm比色皿中,以随同试样的空白为参比,于分光光度计波长510nm处测量其吸光度,从工作曲线上查出相应的锡量。

4.4 工作曲线的绘制

4.4.1 移取0、1.00、2.00、3.00、4.00、5.00mL锡标准溶液(2.11)分别置于一组50mL容量瓶中,以下按4.3.2中加入5mL硫酸(2.2)开始至4.3.3为止,以试剂空白为参比。以锡量为横坐标,吸光度为纵坐标,绘制工作曲线。

5 分析结果的计算

按下式计算锡的百分含量:

$$S\% = \frac{m_1 \cdot V_0 \times 10^{-6}}{m_0 \cdot V_1} \times 100$$

式中: m_1 ——自工作曲线上查得的锡量, μg;

V_0 ——试液总体积, mL;

V_1 ——分取试液体积, mL;

m_0 ——试样量, g。

6 允许差

实验室之间分析结果的差值应不大于表2所列允许差:

表 2

%

锡量	允许差
0.05~0.10	0.010
>0.10~0.30	0.015
>0.30~0.50	0.025

附加说明:

本标准由有色金属工业总公司提出。

本标准由西北铜加工厂负责起草。

本标准由西北铜加工厂科研所起草。

本标准主要起草人李继和。

自本标准实施之日起,原冶金工业部部标准 YB 54—76《黄铜化学分析方法》作废。