



中华人民共和国有色金属行业标准

YS/T 252.4—2007
代替 YS/T 252.4—1994

高镍锍化学分析方法 铜量的测定 硫代硫酸钠滴定法

Methods for chemical analysis of nickel matte—
Determination of copper content—
Sodium thiosulphate titrimetric method

2007-04-13 发布

2007-10-01 实施

中华人民共和国国家发展和改革委员会 发布

前　　言

YS/T 252《高镍锍化学分析方法》共为五个部分：

YS/T 252.1	高镍锍化学分析方法	镍量的测定	丁二酮肟重量法
YS/T 252.2	高镍锍化学分析方法	铁量的测定	碘基水杨酸光度法
YS/T 252.3	高镍锍化学分析方法	钴量的测定	火焰原子吸收光谱法
YS/T 252.4	高镍锍化学分析方法	铜量的测定	硫代硫酸钠滴定法
YS/T 252.5	高镍锍化学分析方法	硫量的测定	燃烧-中和滴定法

本部分为第4部分。

本部分代替YS/T 252.4—1994《硫代硫酸钠滴定法测定铜量》。与YS/T 252.4—1994相比,本部分主要有如下变化:

- 测定范围由6.00%~30.00%调整为6%~55%;
- 试料量由0.200 g调整为0.400 g;
- 硫代硫酸钠标准溶液浓度由0.02 mol/L调整为0.01 mol/L;
- 增加了重复性限,补充了质量保证和控制条款。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会提出并归口。

本部分由金川集团有限公司负责起草。

本部分由广州有色金属研究院、北京矿冶研究总院参加起草。

本部分主要起草人:刘海东、喻生洁、汪忠、林秀英、赵军锋、朱玉强。

本部分主要验证人:戴凤英、张永进、麦丽碧、汤淑芳、于力。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

本部分的历次发布的标准版本:

- GB 5194.4—1985;
- YS/T 252.4—1994。

高镍锍化学分析方法 铜量的测定 硫代硫酸钠滴定法

1 范围

本标准规定了高镍锍中铜量的测定方法。

本标准适用于高镍锍中铜量的测定。测定范围:6%~55%。

2 方法提要

试料用盐酸、硝酸-氯酸钾饱和溶液分解,用氟化氢铵掩蔽铁并控制溶液 pH3.5~pH4,加入碘化钾,使铜生成碘化亚铜沉淀,并析出等量的碘,以淀粉溶液为指示剂,用硫代硫酸钠标准滴定溶液间接测定铜量。

3 试剂

- 3.1 氟化氢铵。

3.2 碘化钾。

3.3 氨水(ρ 0.90 g/mL)。

3.4 盐酸(ρ 1.19 g/mL)。

3.5 硝酸(ρ 1.42 g/mL)。

3.6 硝酸(1+1)。

3.7 硫酸(1+1)。

3.8 尿素饱和溶液。

3.9 硫氰酸钾溶液(100 g/L)。

3.10 硝酸-氯酸钾饱和溶液:将氯酸钾溶解于硝酸(3.5)中直至饱和。

3.11 淀粉溶液(5 g/L)。

3.12 铜标准溶液:准确称取 1.000 0 g 金属铜(铜的质量分数 \geqslant 99.95%),置于 400 mL 烧杯中,加入 20 mL 硝酸(3.6),低温溶解并蒸发至粘稠状,冷却。加入 5 mL 硫酸(3.7),加热至冒大量白烟后,稍冷,加水煮沸溶解盐类,冷却至室温。移入 1 000 mL 容量瓶中,以水定容。此溶液 1 mL 含 1.0 mg 铜。

3.13 硫代硫酸钠标准滴定溶液 [$c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \approx 0.01 \text{ mol/L}$]:

3.13.1 配制:称取 2.5 g 硫代硫酸钠($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$),溶于新煮沸并冷却至室温的水中,加入 0.1 g 无水碳酸钠,溶解后移入 1 000 mL 棕色瓶中,以水定容。放置一周后标定。

3.13.2 标定:移取 25.00 mL 铜标准溶液(3.12)于 300 mL 三角烧杯中,滴加氨水(3.3)至深蓝色,以下按 4.3.3 进行。

按式(1)计算硫代硫酸钠标准滴定溶液对铜的滴定系数:

式中：

F_{Cu} ——滴定系数,单位体积的硫代硫酸钠标准滴定溶液相当于铜的质量,单位为毫克每毫升(mg/mL);

ρ ——铜标准溶液的质量浓度,单位为毫克每毫升(mg/mL);

V_1 ——分取铜标准溶液的体积,单位为毫升(mL);

V_2 ——滴定铜标准溶液时消耗硫代硫酸钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL)。