

**YS**

# 中华人民共和国有色金属行业标准

YS/T 445.8—2001

## 银精矿化学分析方法 锌量的测定

Methods for chemical analysis of silver concentrates—  
Determination of zinc content

2001-05-21 发布

2001-09-01 实施

中国有色金属工业协会 发布

## 前　　言

本标准为新制定的标准。

本标准遵守：

- GB/T 1.4—1988 标准化工作导则 化学分析方法标准编写规定
- 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 4470—1984 火焰发射、原子吸收和原子荧光光谱分析法术语
- GB/T 7728—1987 冶金产品化学分析 火焰原子吸收光谱法通则
- GB/T 7729—1987 冶金产品化学分析 分光光度法通则
- GB/T 17433—1998 冶金产品化学分析基础术语

本标准铜量的测定、砷量和铋量测定、氧化镁量的测定、铅和锌量的测定方法中的附录 A 为提示的附录，锌量的测定方法中的附录 A 为标准的附录，附录 B 为提示的附录。

本标准由中国有色金属工业标准计量质量研究所提出并归口。

本标准由大冶有色金属公司、株洲冶炼厂负责起草。

本标准由大冶有色金属公司、株洲冶炼厂、白银有色金属公司、江西铜业公司、沈阳冶炼厂起草。

本标准起草单位和主要起草人见下表：

| 分标准       |     | 起草单位     | 起草人         |
|-----------|-----|----------|-------------|
| 金和银量的测定   |     | 大冶有色金属公司 | 王永彬 刘振东 丰从新 |
| 铜量的测定     | 方法一 | 沈阳冶炼厂    | 张艳梅 张 泉     |
|           | 方法二 | 大冶有色金属公司 | 朱立中 王 旭 刘振东 |
| 砷量和铋量的测定  | 方法一 | 大冶有色金属公司 | 胡军凯 李晓玉 李玉琴 |
|           | 方法二 | 大冶有色金属公司 | 李玉琴 刘振东 胡军凯 |
| 三氧化二铝量的测定 | 方法一 | 大冶有色金属公司 | 彭建军 胡军凯 李必雄 |
|           | 方法二 | 大冶有色金属公司 | 李必雄 朱立中 彭建军 |
| 硫量的测定     | 方法一 | 白银有色金属公司 | 韩焕平 贾广化 张云峰 |
|           | 方法二 | 白银有色金属公司 | 石镇泰 陶 明 贾广化 |
| 氧化镁量的测定   |     | 江西铜业公司   | 陈丽清 钟翠兰 熊建平 |
| 铅量的测定     | 方法一 | 株洲冶炼厂    | 刘传仕 刘新玲     |
|           | 方法二 | 株洲冶炼厂    | 刘传仕 刘新玲     |
| 锌量的测定     |     | 株洲冶炼厂    | 雷素函 向德磊     |
| 铅、锌量的测定   |     | 株洲冶炼厂    | 周耀明 毛先军     |

本标准委托全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

# 中华人民共和国有色金属行业标准

## 银精矿化学分析方法 锌量的测定

YS/T 445.8—2001

Methods for chemical analysis of silver concentrates—  
Determination of zinc content

### 1 范围

本标准规定了银精矿中锌含量的测定方法。

本标准适用于银精矿中锌含量的测定。测定范围: $>1.00\% \sim 12.00\%$ 。

### 2 方法提要

试料用硝酸-氯酸钾溶解,硫酸冒烟沉淀后分离铅,在氧化剂存在下,用氨水沉淀分离铁、锰等元素,滤液加氟化铵、抗坏血酸、硫脲掩蔽铝、铁、铜等元素,以二甲酚橙为指示剂, $\text{Na}_2\text{EDTA}$  标准滴定溶液滴定锌、镉含量。扣除镉量即得锌量。

### 3 试剂

- 3.1 氟化铵。
- 3.2 氯化铵。
- 3.3 过硫酸铵。
- 3.4 抗坏血酸。
- 3.5 硫酸( $\rho 1.84 \text{ g/mL}$ )。
- 3.6 高氯酸( $\rho 1.68 \text{ g/mL}$ )。
- 3.7 氨水( $\rho 0.90 \text{ g/mL}$ )。
- 3.8 硫酸(2+98)。
- 3.9 盐酸(1+1)。
- 3.10 硝酸(1+1)。
- 3.11 乙酸钠饱和溶液。
- 3.12 硝酸-氯酸钾溶液:氯酸钾溶于硝酸至饱和状态。
- 3.13 氨性洗涤液:称取 25 g 氯化铵溶于水中,加 25 mL 氨水,用水稀释至 500 mL,混匀。
- 3.14 硫脲饱和溶液。
- 3.15 六次甲基四胺溶液(200 g/L)。
- 3.16 二甲酚橙溶液(1 g/L)。
- 3.17 锌标准溶液:称取 2.000 0 g 金属锌( $\geq 99.99\%$ )置于 300 mL 烧杯中,加入 30 mL 盐酸(3.9),置于电热板上微热溶解,取下冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 0.002 g 锌。
- 3.18 乙二胺四乙酸二钠( $\text{Na}_2\text{EDTA}$ )标准滴定溶液(0.02 mol/L)。