



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 1819.8—2017  
代替 GB/T 1819.8—2004

## 锡精矿化学分析方法 第 8 部分：锌量的测定 火焰原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of tin concentrates—  
Part 8: Determination of zinc content—  
Flame atomic absorption spectrometric method

2017-09-29 发布

2018-04-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局  
中国国家标准化管理委员会 发布

## 前 言

GB/T 1819《锡精矿化学分析方法》分为 21 个部分：

- 第 1 部分：水分的测定 热干燥法；
- 第 2 部分：锡量的测定 碘酸钾滴定法；
- 第 3 部分：铁量的测定 硫酸铈滴定法；
- 第 4 部分：铅量的测定 火焰原子吸收光谱法和  $\text{Na}_2\text{EDTA}$  滴定法；
- 第 5 部分：砷量的测定 砷铈钼蓝分光光度法和碘滴定法；
- 第 6 部分：铋量的测定 孔雀绿分光光度法和火焰原子吸收光谱法；
- 第 7 部分：铊量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 8 部分：锌量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 9 部分：三氧化钨量的测定 硫氰酸钾分光光度法；
- 第 10 部分：硫量的测定 高频感应炉燃烧红外吸收法和碘酸钾滴定法；
- 第 11 部分：三氧化二铝量的测定 铬天青 S 分光光度法；
- 第 12 部分：二氧化硅量的测定 硅钼蓝分光光度法和氢氧化钠滴定法；
- 第 13 部分：氧化镁、氧化钙量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 14 部分：铜量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 15 部分：氟量的测定 离子选择电极法；
- 第 16 部分：银量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 17 部分：汞量的测定 原子荧光光谱法；
- 第 18 部分：镍量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 19 部分：钴量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 20 部分：镉量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 21 部分：钙、镁、铜、铅、锌、砷、铋、铊、银量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法。

本部分为 GB/T 1819 的第 8 部分。

本部分按照 GB/T 1.1—2009 给出的规则起草。

本部分代替 GB/T 1819.8—2004《锡精矿化学分析方法 锌量的测定 火焰原子吸收光谱法》。

本部分与 GB/T 1819.8—2004 相比，主要有如下变动：

- 对文本格式进行了修改；
- 将测定上限由原来的“3.00%”修改为“3.50%”；
- 对称样表进行了修改；
- 对精密度部分进行了修改；
- 增加试验报告条款。

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(SAC/TC 243)归口。

本部分负责起草单位：云南锡业股份有限公司。

本部分参加起草单位：云南锡业集团(控股)有限责任公司、北京矿冶研究总院、北京有色金属研究总院、中国有色桂林矿产地质研究院有限公司、湖南有色金属研究院、中国检验认证集团广西有限公司。

本部分主要起草人：石如祥、张红玲、韩晓、刘润婷、蔡静、李宏萍、张殿凯、李甜、王佳迅、杨德利、庞文林、江荆。

**GB/T 1819.8—2017**

本部分所代替标准的历次版本发布情况为：

——GB/T 1827—1979；

——GB/T 1819.8—2004。

# 锡精矿化学分析方法

## 第 8 部分：锌量的测定

### 火焰原子吸收光谱法

#### 1 范围

GB/T 1819 的本部分规定了锡精矿中锌量的测定方法。

本部分适用于锡精矿中锌量的测定。测定范围：0.005%~3.50%。

#### 2 方法提要

试料用盐酸、硝酸分解，在盐酸介质中，使用空气-乙炔火焰，于原子吸收光谱仪波长 213.9 nm 处，测量锌的吸光度。

#### 3 试剂

除非另有说明，在分析中仅使用确认为分析纯的试剂和二级水。

3.1 盐酸( $\rho=1.19$  g/mL)。

3.2 硝酸( $\rho=1.42$  g/mL)。

3.3 锌标准贮存溶液：称取 0.100 0 g 金属锌( $w_{\text{Zn}}\geq 99.99\%$ )于 200 mL 聚四氟乙烯烧杯中，加入 20 mL 盐酸(1+1)，低温加热至溶解完全，取下，冷却至室温，移入 1 000 mL 容量瓶中，加入 50 mL 盐酸(3.1)，用水稀释至刻度，混匀。移入塑料瓶中保存。此溶液 1 mL 含 100  $\mu\text{g}$  锌。

3.4 锌标准溶液：移取 20.00 mL 锌标准贮存溶液(3.3)于 200 mL 容量瓶中，加入 10 mL 盐酸(3.1)，用水稀释至刻度，混匀。此溶液 1 mL 含 10  $\mu\text{g}$  锌。

#### 4 仪器

原子吸收光谱仪，附锌空心阴极灯。

在仪器最佳工作条件下，凡能达到下列指标者均可使用。

——特征浓度：在与测量溶液的基体相一致的溶液中，锌的特征浓度应不大于 0.014  $\mu\text{g}/\text{mL}$ 。

——精密度：用最高浓度的标准溶液测量 10 次吸光度，其标准偏差应不超过其平均吸光度的 1.0%；用最低浓度的标准溶液(不是“零”浓度标准溶液)测量 10 次吸光度，其标准偏差应不超过最高浓度标准溶液平均吸光度的 0.5%。

——工作曲线线性：将标准曲线按浓度等分成五段，最高段的吸光度差值与最低段的吸光度差值之比，应不小于 0.7。

#### 5 试样

试样粒度应不大于 0.074 mm。试样应在 105  $^{\circ}\text{C}\pm 5$   $^{\circ}\text{C}$  烘箱中烘 1 h，并置于干燥器中冷却至室温备用。