



中华人民共和国国家标准

GB/T 8151.11—2012
代替 GB/T 8151.11—2000

锌精矿化学分析方法 第 11 部分：锑量的测定 氢化物发生-原子荧光光谱法

Methods for chemical analysis of zinc concentrates—
Part 11: Determination of antimony content—
Hydride generation-atomic fluorescence spectrometry

2012-12-31 发布

2013-10-01 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

中 华 人 民 共 和 国
国 家 标 准
锌精矿化学分析方法
第 11 部分:铈量的测定
氢化物发生-原子荧光光谱法
GB/T 8151.11—2012

*

中国标准出版社出版发行
北京市朝阳区和平里西街甲 2 号(100013)
北京市西城区三里河北街 16 号(100045)

网址:www.gb168.cn

服务热线:010-68522006

2013 年 5 月第一版

*

书号: 155066 · 1-47149

版权专有 侵权必究

前 言

GB/T 8151《锌精矿化学分析方法》分为 20 个部分：

- 第 1 部分：锌量的测定 沉淀分离 Na_2EDTA 滴定法和萃取分离 Na_2EDTA 滴定法；
- 第 2 部分：硫量的测定 燃烧中和滴定法；
- 第 3 部分：铁量的测定 Na_2EDTA 滴定法；
- 第 4 部分：二氧化硅量的测定 钼蓝分光光度法；
- 第 5 部分：铅量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 6 部分：铜量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 7 部分：砷量的测定 氢化物发生-原子荧光光谱法和溴酸钾滴定法；
- 第 8 部分：镉量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 9 部分：氟量的测定 离子选择电极法；
- 第 10 部分：锡量的测定 氢化物发生-原子荧光光谱法；
- 第 11 部分：铈量的测定 氢化物发生-原子荧光光谱法；
- 第 12 部分：银量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 13 部分：锗量的测定 氢化物发生-原子荧光光谱法和苯芴酮分光光度法；
- 第 14 部分：镍量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 15 部分：汞量的测定 原子荧光光谱法；
- 第 16 部分：钴量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- 第 17 部分：铟量的测定 氢氧化物沉淀- Na_2EDTA 滴定法；
- 第 18 部分：铊量的测定 离子交换- Na_2EDTA 滴定法；
- 第 19 部分：金和银量的测定 铅析或灰吹火试金和火焰原子吸收光谱法；
- 第 20 部分：铜、铅、铁、砷、镉、铋、钙、镁量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法。

本部分为 GB/T 8151 的第 11 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 8151.11—2000《锌精矿化学分析方法 铈量的测定》。与 GB/T 8151.11—2000 相比，主要有如下变动：

- 删除了方法 2；
- 对文本格式进行了修改；
- 补充了精密度和试验报告。

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：中冶葫芦岛有色金属集团有限公司。

本部分起草单位：中冶葫芦岛有色金属集团有限公司。

本部分参加起草单位：北京矿冶研究总院、巴彦淖尔紫金有色金属有限公司、株洲冶炼集团股份有限公司、河南豫光金铅股份有限公司。

本部分主要起草人：奚红杰、李杰、李遵义、陈殿耿、马丽、郭新玲、李琼莉、张东光、刘艳菁、张亚兵、王芳。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为：

- GB/T 8151.11—1987、GB/T 8151.11—2000。

锌精矿化学分析方法

第 11 部分: 铈量的测定

氢化物发生-原子荧光光谱法

1 范围

GB/T 8151 的本部分规定了锌精矿中铈量的测定方法。

本部分适用于锌精矿中铈量的测定。测定范围: 0.005 0%~0.20%。

2 方法提要

试料用硝酸、酒石酸溶解。在 10% 盐酸介质中, 用硫脲-抗坏血酸溶液将铈预还原为三价, 在氢化物发生器中, 铈被硼氢化钾还原生成氢化物, 用氩气导入石英炉原子化器中, 于原子荧光光谱仪上测量其荧光强度。

3 试剂

除非另有说明, 在分析中仅使用确认为分析纯试剂和蒸馏水或去离子水或相当纯度的水。

3.1 酒石酸。

3.2 硝酸(ρ 1.42 g/mL)。

3.3 盐酸(ρ 1.19 g/mL)。

3.4 盐酸(1+1)。

3.5 盐酸(1+9)。

3.6 硫脲-抗坏血酸溶液(50 g/L-50 g/L), 当天配制。

3.7 硼氢化钾溶液(20 g/L): 称取 10.0 g 硼氢化钾溶解于 500 mL 氢氧化钾溶液(5 g/L)中, 当天配制。

3.8 铈标准贮存溶液: 称取 0.100 0 g 金属铈($w_{\text{sb}} \geq 99.9\%$)于 300 mL 烧杯中, 加入 30 mL 硝酸(3.2), 4 g 酒石酸(3.1), 低温加热溶解, 并蒸至近干, 取下稍冷, 加入 50 mL 盐酸(3.4), 加热溶解, 煮沸除去氮的氧化物, 取下冷却后, 用盐酸稀释至 1 000 mL。此溶液 1 mL 含 100 μ g 铈。

3.9 铈标准溶液: 移取 10.00 mL 铈标准贮存溶液(3.8)于 500 mL 容量瓶中, 用盐酸(3.4)稀释至刻度, 混匀。此溶液 1 mL 含 2 μ g 铈。

4 仪器

原子荧光光谱仪, 附铈特制高强度空心阴极灯。

在仪器最佳工作条件下, 凡能达到下列指标者均可使用:

——检出限: 不大于 2 ng/mL;

——精密度: 工作曲线中最高浓度标准溶液荧光强度与“零”浓度溶液荧光强度相对于最高浓度标准溶液荧光强度平均值的变异系数, 应分别不大于 5.0% 和 1.0%;