

# 中华人民共和国国家标准

**GB/T 4325.1—2013** 代替 GB/T 4325.1—1984

# 钼化学分析方法 第 1 部分:铅量的测定 石墨炉原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of molybdenum— Part 1: Determination of lead content— Graphite furnace atomic absorption spectrometry

2013-05-09 发布 2014-02-01 实施

## 前 言

GB/T 4325《钼化学分析方法》分为 26 部分: ——第1部分:铅量的测定 石墨炉原子吸收光谱法; 一第2部分:镉量的测定 火焰原子吸收光谱法; ——第3部分:铋量的测定 原子荧光光谱法; 一第4部分:锡量的测定 原子荧光光谱法; ——第 5 部分:锑量的测定 原子荧光光谱法; ---第6部分:砷量的测定 原子荧光光谱法; ——第7部分:铁量的测定 邻二氮杂菲分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法; ——第8部分:钴量的测定 钴试剂分光光度法和火焰原子吸收光谱法; ——第9部分:镍量的测定 丁二酮肟分光光度法和火焰原子吸收光谱法; 一第 10 部分:铜量的测定 火焰原子吸收光谱法; 一第 11 部分:铝量的测定 铬天青 S 分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法; 一第 12 部分:硅量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法; 一第 13 部分:钙量的测定 火焰原子吸收光谱法; 一第 14 部分:镁量的测定 火焰原子吸收光谱法; 一第 15 部分:钠量的测定 火焰原子吸收光谱法; ——第 16 部分: 钾量的测定 火焰原子吸收光谱法; ——第 17 部分: 钛量的测定 二安替比林甲烷分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法; ——第 18 部分: 钒量的测定 钽试剂分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法; ——第 19 部分: 铬量的测定 二苯基碳酰二肼分光光度法; 一第 20 部分:锰量的测定 火焰原子吸收光谱法; 一第 21 部分:碳量和硫量的测定 高频燃烧红外吸收法; 一第 22 部分:磷量的测定 钼蓝分光光度法; 一第23部分:氧量和氮量的测定 惰气熔融红外吸收法-热导法; 一第 24 部分:钨量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法; ——第25部分:氢量的测定 惰气熔融红外吸收法/热导法; ──第 26 部分:铝、镁、钙、钒、铬、锰、铁、钴、镍、铜、锌、砷、镉、锡、锑、钨、铅和铋量的测定 电感耦

本部分为 GB/T 4325 的第 1 部分。

合等离子体质谱法。

本部分按照 GB/T 1.1-2009 给出的规则起草。

本部分代替 GB/T 4325.1—1984《钼化学分析方法 方波极谱法连续测定铅、镉量》中的铅量的测定。本部分与 GB/T 4325.1—1984 相比,主要技术变化如下:

- ——将方波极谱法改为石墨炉-原子吸收光谱法;
- ---测定范围调整为 0.000 1%~0.010 0%;
- ——增加了重复性条款;
- 一一增加了试验报告条款。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会(SAC/TC 243)归口。

### **GB/T** 4325.1—2013

本部分起草单位:金堆城钼业股份有限公司、西北有色金属研究院。 本部分主要起草人:谢明明、王郭亮、李巧红、贺鑫、杨平平、孙宝莲、张江峰。 本部分所代替标准的历次版本发布情况为:

——GB/T 4325.1—1984。

## 钼化学分析方法 第 1 部分:铅量的测定 石墨炉原子吸收光谱法

#### 1 范围

GB/T 4325 的本部分规定了钼中铅量的测定方法。

本部分适用于三氧化钼、钼酸铵、钼粉、钼条中铅量的测定。测定范围:0.000 1%~0.010 0%。

### 2 方法提要

试料用过氧化氢溶解。在硝酸介质中,用氩气作保护气,于石墨炉原子吸收光谱仪波长 283.3 nm 处测量铅的吸光度。

### 3 试剂

除非另有说明,本部分所用水为二级水或者二级以上水。所用试剂均为优级纯。

- 3.1 钼酸铵:质量分数≥99.99%。
- 3.2 钼基体:(w<sub>Pb</sub>≤0.000 005%)。
- 3.3 硝酸( $\rho$ =1.42 g/mL)。
- 3.4 过氧化氢( $\rho$ =1.10 g/mL)。
- 3.5 硝酸(1+1)。
- 3.6 铅标准贮存溶液: 称取 0.100 0 g 金属铅( $w_{Pb} \ge 99.99\%$ )于 250 mL 烧杯中,盖上表皿,加入 30 mL 硝酸(3.5),加热溶解,冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 100  $\mu$ g 铅。
- 3.7 铅标准溶液:移取 1.00 mL 铅标准贮存溶液(3.6)于 100 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。 此溶液 1 mL 含 1  $\mu$ g 铅。
- 3.8 氩气:体积分数大于99.99%。

### 4 仪器

石墨炉原子吸收光谱仪,附铅空心阴极灯。

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:在与测定试液的基体相一致的溶液中,铅的特征浓度应不大于 1.6 ng/mL;
- 一一精密度:测量最高标准溶液 10 次,其吸光度的标准偏差应不超过平均吸光度的 0.8%;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 0.4%;
- ——工作曲线线性:将工作曲线按浓度等分成 5 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。