

中华人民共和国有色金属行业标准

YS/T XXXX. 7—20XX

焙烧钼精矿化学分析方法
第7部分：钾量的测定
火焰原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of roasted molybdenum concentrate—
Part 7: Determination of potassium content—
Flame atomic absorption spectroscopy

(讨论稿)

20××-××-××发布

20××-××-××实施

中华人民共和国工业和信息化部 发布

前 言

本文件按照 GB/T 1.1—2020《标准化工作导则 第1部分：标准化文件的结构和起草规则》的规定起草。

本文件是 YS/T ××××《焙烧钼精矿化学分析方法》的第1部分。YS/T ××××拟分为如下部分：

- 第1部分：钼量的测定；
- 第2部分：氨不溶钼量的测定；
- 第3部分：铋量的测定；
- 第4部分：锡量的测定；
- 第5部分：铈量的测定；
- 第6部分：铅、铜量的测定；
- 第7部分：钾量的测定；
- 第8部分：钙、镁量的测定；
- 第9部分：磷量的测定；
- 第10部分：硅量的测定；
- 第11部分：钨量的测定；
- 第12部分：碳、硫量的测定。

本文件由全国有色金属标准化技术委员会（SAC/TC 243）提出并归口。

本文件起草单位：金堆城钼业股份有限公司、洛阳钼业集团股份有限公司、国标（北京）检验认证有限公司、XXXX、XXX。

本文件主要起草人：XXX、XXX。

引 言

焙烧钼精矿，又名工业氧化钼、钼焙砂。焙烧钼精矿不仅是添加于合金的主要钼产品，而且是生产钼铁和生产钼酸铵的原料，属于国家战略储备物资。但国内外仍缺少焙烧钼精矿的检验标准，因此通过实验研究并建立一套完整且切实可行的焙烧钼精矿化学分析方法标准已是行业急需。本标准拟由十二部分组成。

- 第 1 部分：钼量的测定；目的在于建立重量法测定焙烧钼精矿中钼量的方法。
- 第 2 部分：氨不溶钼量的测定。目的在于建立分光光度法测定焙烧钼精矿中氨不溶钼量的方法。
- 第 3 部分：铋量的测定。目的在于建立火焰原子吸收光谱法和原子荧光光谱法测定焙烧钼精矿中铋量的方法。
- 第 4 部分：锡量的测定。目的在于建立原子荧光光谱法测定焙烧钼精矿中锡量的方法。
- 第 5 部分：锑量的测定。目的在于建立原子荧光光谱法测定焙烧钼精矿中锑量的方法。
- 第 6 部分：铅、铜量的测定。目的在于建立火焰原子吸收光谱法测定焙烧钼精矿中铅、铜量的方法。
- 第 7 部分：钾量的测定。目的在于建立火焰原子吸收光谱法测定焙烧钼精矿中钾量的方法。
- 第 8 部分：钙、镁量的测定。目的在于建立火焰原子吸收光谱法测定焙烧钼精矿中钙、镁量的方法。
- 第 9 部分：磷量的测定。目的在于建立分光光度法测定焙烧钼精矿中磷量的方法。
- 第 10 部分：硅量的测定。目的在于建立分光光度法测定焙烧钼精矿中硅量的方法。
- 第 11 部分：钨量的测定。目的在于建立电感耦合等离子体原子发射光谱法测定焙烧钼精矿中钨量的方法。
- 第12部分：碳、硫量的测定。目的在于建立高频燃烧红外吸收法测定焙烧钼精矿中碳、硫量的方法。

本标准填补了国内外在焙烧钼精矿检验领域的空白，对完善焙烧钼精矿的生产产业链，提高焙烧钼精矿的生产能力具有积极的指导意义。

焙烧钼精矿化学分析方法

第 7 部分：钾量的测定

火焰原子吸收光谱法

警示——使用氢氟酸要求穿耐酸碱服、戴橡胶耐酸碱手套。溶解试样时需加小心。

1 范围

本文件规定了焙烧钼精矿中钾含量的测定方法。

本文件适用于焙烧钼精矿中钾含量的测定。测定范围：0.001%~2.00%。

2 规范性引用文件

下列文件中的内容通过文中的规范性引用而构成本文件必不可少的条款。其中，注日期的引用文件，仅该日期对应的版本适用于本文件；不注日期的引用文件，其最新版本（包括所有的修改单）适用于本文件。

GB/T 602 化学试剂 杂质测定用标准溶液的制备

GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法

GB/T 8170 数值修约规则与极限数值的表示和判定

3 术语和定义

本文件没有需要界定的术语和定义。

4 原理

试样用硝酸、氢氟酸分解，在水介质中，以氯化铯作消电离剂，于原子吸收光谱仪波长766.5nm处，用空气-乙炔火焰测量吸光度。

5 试剂或材料

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

5.1 硝酸（ ρ 1.42g/mL）。

5.2 氢氟酸（ ρ 1.15g/mL）。

5.3 氯化铯溶液（10g/L）：称取 1g 氯化铯（光谱纯），置于 100mL 烧杯中，加入适量的水溶解完全，移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。

5.4 钾标准贮存溶液：称取 0.0953g 预先在 550℃灼烧 1h 并在干燥器中冷却至室温的氯化钾（光谱纯），置于 200mL 烧杯中，加入适量的水使之溶解完全，移入 500mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。此溶液 1mL 含 100 μ g 钾。

YS/T ××××.7—20××

5.5 钾标准溶液：移取10.00mL钾标准贮存溶液（5.4），置于100mL容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。贮存于塑料瓶中。此溶液1mL含10μg钾。

6 仪器设备

- 原子吸收光谱仪，附钾空心阴极灯。
- 在仪器最佳工作条件下，凡能达到下列指标者均可使用。
- 精密度的最低要求：测量最高标准溶液吸光度 10 次，其标准偏差应不超过平均吸光度的 1.5%。
 - 测量最低标准溶液（不是“零”标准溶液）吸光度 10 次，其标准偏差不超过最高标准溶液平均吸光度的 0.5%。
 - 特征浓度：在与测定溶液的基体相一致的溶液中，钾和钠的特征浓度应不大于 0.01μg/mL。
 - 标准曲线的线性：将工作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。

7 样品

试样应预先脱去油和水分，其粒度应小于 0.090 mm。试样应在 100~105℃烘 1h 后，置于干燥器中冷却至室温。

8 试验步骤

8.1 试料

称取 0.2g 试料，精确至 0.0001g。

表 1

钾的质量分数/%	移取溶液体积/mL
0.001~0.040	25.00
>0.040~0.15	20.00
>0.15~0.50	10.00
>0.50~1.00	5.00
>1.00~2.00	2.00

8.2 平行试验

平行做两份试验，试验结果取其平均值。

8.3 空白试验

随同试料做空白试验。

8.4 测定

- 8.4.1 将试料（8.1）置于 200mL 聚四氟乙烯烧杯中，加入 20mL 硝酸（5.1），摇动使试料分散。低温缓慢加热溶解，蒸发至 3 mL~5mL，再加入 5mL 氢氟酸（5.2），加热至近干。取下稍冷，用约 30mL 水冲洗杯壁，加热至盐类溶解，取下，冷却至室温。移入 100mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，混匀。
- 8.4.2 按表1移取试液（8.4.1），置于100mL容量瓶中，加入5mL氯化铯溶液（5.3），用水稀释至刻度，混匀。

8.4.3 将溶液（8.4.2）于原子吸收光谱仪波长钾766.5nm处，用空气-乙炔火焰，以“零”标准溶液调零，按浓度递增的顺序测量其吸光度。取三次测量平均值。自工作曲线（8.5）分别查出相应的钾浓度。

注：所用容器均应用热盐酸（1+1）清洗 10min，然后用水浸泡。

8.5 工作曲线的绘制

8.5.1 移取 0mL、2.00mL、4.00mL、6.00mL、8.00mL、10.00mL 钾标准溶液（5.5），置于一组 100mL 容量瓶中，加入 5mL 氯化铯（5.3），用水稀释至刻度，混匀。

8.5.2 与试料测定相同的条件，以校准空白为参比，测量标准溶液的吸光度，以钾浓度为横坐标，吸光度为纵坐标，绘制工作曲线。

9 试验数据处理

钾含量以钾的质量分数 w_K 计，按式（1）计算：

$$w_K = \frac{(\rho_1 - \rho_2)V_0 \times V_2 \times 10^{-6}}{m_0 V_1} \times 100 \dots\dots\dots (1)$$

式中：

ρ_1 —从工作曲线上查得试液中钾的浓度，单位为微克每毫升（ $\mu\text{g/mL}$ ）；

ρ_2 —从工作曲线上查得空白溶液中钾的浓度，单位为微克每毫升（ $\mu\text{g/mL}$ ）；

V_0 —试液总体积，单位为毫升（mL）；

V_2 —测定溶液的体积，单位为毫升（mL）；

V_1 —分取试液的体积，单位为毫升（mL）；

m —试料的质量，单位为克（g）。

所得结果表示至两位有效数字，保留两位有效数字。按GB/T 8170的规定修约。

10 精密度

10.1 重复性

在重复性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在表 2 给出的平均值范围内，两个测试结果的绝对差值不超过重复性限（ r ），超过重复性限（ r ）情况不超过 5%。重复性限（ r ）按表 2 数据采用线性内插法或外延法求得。

表 2 重复性限

$w_K\%$	0.075	0.11	0.16	0.40	0.46	0.65
$r/\%$	0.005	0.006	0.010	0.017	0.019	0.025

10.2 再现性

在再现性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在表 3 给出的平均值范围内，两个测试结果的绝对差值不超过再现性限（ R ），超过再现性限（ R ）情况不超过 5%。再现性限（ R ）按表 3 数据采用线性内插法或外延法求得。

表 3 再现性限

YS/T ××××. 7—20××

wk/%	0.075	0.11	0.16	0.40	0.46	0.65
R/%	0.006	0.024	0.014	0.037	0.046	0.056

11 试验报告

试验报告至少应给出以下几个方面的内容：

- 试验对象；
 - 所使用的标准（包括发布或出版年号）；
 - 结果；
 - 观察到的异常现象；
 - 试验日期。
-