



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 6609.17—2004  
代替 GB/T 6609.17—1986

## 氧化铝化学分析方法 和物理性能测定方法 钼蓝分光光度法测定五氧化二磷含量

Chemical analysis methods and  
determination of physical performance of alumina  
—Determination of phosphorus pentoxide content  
—Molybdenum blue spectrophotometric method

(ISO 2829:1973 NEQ)

2004-02-05 发布

2004-07-01 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 6609—2004 分为 29 部分,本标准为第 17 部分。

本标准对 GB/T 6609.17—1986《氧化铝化学分析方法 钼蓝光度法测定五氧化二磷量》进行了如下修订:

——修改了五氧化二磷标准溶液的配制浓度。

——修改了熔样所用碳酸钠和硼酸的量。

——修改了工作曲线中五氧化二磷标准溶液的加入量。

——测定范围由原来的 0.000 3%~0.003% 修改为 0.000 2%~0.003 0%,并相应修改了允许差。

本标准非等效采用 ISO 2829:1973《主要用于铝生产的氧化铝 磷含量的测定 钼蓝光度法》。

本标准自实施之日起代替 GB/T 6609.17—1986。

本标准由中国有色金属工业协会提出。

本标准由全国有色金属标准化技术委员会归口。

本标准由中国铝业股份有限公司郑州研究院、中国有色金属工业标准计量质量研究所负责起草。

本标准由中国铝业股份有限公司郑州研究院起草。

本标准主要起草人:路培乾、冯敬东、马文民、郭永恒、孙浩然。

本标准由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

本标准所代替标准的历次版本发布情况为:

——GB/T 6609.17—1986。

# 氧化铝化学分析方法 和物理性能测定方法

## 钼蓝分光光度法测定五氧化二磷含量

### 1 范围

本标准规定了氧化铝中五氧化二磷含量的测定方法。

本标准适用于氧化铝中五氧化二磷含量的测定。测定范围:0.000 2%~0.003 0%。

### 2 方法原理

试料用碳酸钠—硼酸熔融,将熔融物用稀硝酸浸取后,调节溶液 pH 为 2,在硫酸介质中,加入钼酸铵,生成磷钼黄络合物,用异丁醇萃取,有机相用氯化亚锡还原为磷钼蓝,于分光光度计波长 730 nm 处测量其吸光度。

钒的干扰用硫酸亚铁铵消除。

### 3 试剂

3.1 无水碳酸钠:优级纯。

3.2 硼酸:优级纯。

3.3 2-甲基-1-丙醇(异丁醇)( $\rho$  0.802 g/mL)。

3.4 乙酸铵溶液(500 g/L):必要时过滤。

3.5 硫酸铁溶液:称取 0.5 g 硫酸铁 [ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ ] 或 0.86 g 硫酸铁铵 [ $\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ] 溶于已加有 2 mL 高氯酸( $\rho$  1.67 g/mL)的 50 mL 水中,用水稀释至 100 mL,混匀。此溶液 1 mL 约含 1 mg 铁。

3.6 硫酸亚铁铵溶液:称取 0.5 g 硫酸亚铁铵 [ $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ] 溶于已加有 0.5 mL 高氯酸( $\rho$  1.67 g/mL)的 50 mL 水中,用水稀释至 100 mL,混匀。此溶液 1 mL 约含 0.7 mg 铁。用时配制。

3.7 钼酸铵溶液(25 g/L):称取 5 g 钼酸铵 [ $(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ] 溶于 60℃ 左右的热水中,冷却后用水稀释至 150 mL 左右,边搅拌边加入 28 mL 硫酸( $\rho$  1.84 g/mL),冷却后用水稀释至 200 mL,混匀。将此溶液贮存于聚乙烯瓶中。

3.8 氯化亚锡溶液(2.38 g/L):称取 0.238 g 氯化亚锡 [ $\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ] 溶于 17 mL 盐酸( $\rho$  1.19 g/mL)中,用水稀释至 100 mL,混匀。将此溶液贮存于聚乙烯瓶中,用时配制。

3.9 硝酸(8 mol/L)。

3.10 硫酸(0.5 mol/L)。

3.11 硫酸(0.25 mol/L)。

3.12 硫酸洗涤液:用异丁醇使硫酸(3.11)饱和。

3.13 五氧化二磷标准贮存溶液:称取 0.958 8 g 基准磷酸二氢钾(预先在 105℃ 干燥 2 h 后,置于干燥器中冷却至室温)溶于水,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 0.5 mg 五氧化二磷。

3.14 五氧化二磷标准溶液:移取 25.00 mL 五氧化二磷标准贮存溶液(3.13)于 250 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 0.05 mg 五氧化二磷。

3.15 五氧化二磷标准溶液:移取 25.00 mL 五氧化二磷标准溶液(3.14)于 250 mL 容量瓶中,用水稀