



# 中华人民共和国有色金属行业标准

YS/T 37.5—2007  
代替 YS/T 37.4—1992

## 高纯二氧化锗化学分析方法 石墨炉原子吸收光谱法测定铁量

High pure germanium dioxide  
—Determination of iron content  
—Graphite furnace atomic absorption spectrometric method

2007-04-13 发布

2007-10-01 实施

中华人民共和国国家发展和改革委员会 发布

## 前　　言

YS/T 37 分为 5 个部分：

YS/T 37.1 高纯二氧化锗化学分析方法 硫氰酸汞分光光度法测定氯量

YS/T 37.2 高纯二氧化锗化学分析方法 铜蓝分光光度法测定硅量

YS/T 37.3 高纯二氧化锗化学分析方法 石墨炉原子吸收光谱法测定砷量

YS/T 37.4 高纯二氧化锗化学分析方法 电感耦合等离子体质谱法测定镁、铝、钴、镍、铜、锌、砷、铟、铅、钙、铁和砷量

YS/T 37.5 高纯二氧化锗化学分析方法 石墨炉原子吸收光谱法测定铁量

本部分为第 5 部分。

本部分是对 YS/T 37.4—1992《高纯二氧化锗化学分析方法 化学光谱法测定铁、镁、铅、镍、铝、钙、铜、铟和锌量》中铁量测定部分的修订。

本部分与 YS/T 37.4—1992 相比,主要有如下变动:

——改变了测定方法;

——调整了测定元素的含量范围。

本部分的附录 A 为资料性附录。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会提出并归口。

本部分由北京有色金属研究总院负责起草。

本部分主要起草人:刘红、刘英、赵春华。

本部分第一复验单位:南京锗厂有限责任公司。

本部分复验人:郑华荣。

本部分第二复验单位:峨嵋半导体研究所。

本部分复验人:王炎。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为:

——YS/T 37.4—1992。

# 高纯二氧化锗化学分析方法

## 石墨炉原子吸收光谱法测定铁量

### 1 范围

本部分规定了高纯二氧化锗中铁含量的测定方法。

本部分适用于高纯二氧化锗中铁含量的测定。测定范围:质量分数 0.000 005%~0.000 2%。

### 2 方法提要

试料用盐酸加热分解,基体呈四氯化锗蒸发除去,铁以溶液形式于波长 248.3 nm 处进行石墨炉原子吸收光谱法测定。

### 3 试剂

3.1 盐酸,BV 三级。

3.2 硝酸,BV 三级。

3.3 硝酸(1+1),由(3.2)配制。

3.4 铁标准贮存溶液:称取 1.000 0 g 铁(质量分数=99.99%),置于 300 mL 烧杯中,用 30 mL 硝酸(3.2)溶解,加热除去氮的氧化物,冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 1 mg 铁。

3.5 铁标准溶液 A:移取 10.0 mL 铁标准贮存溶液(3.4),置于 100 mL 容量瓶中,加入 10 mL 硝酸(3.2),用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 100  $\mu\text{g}$  铁。

3.6 铁标准溶液 B:移取 10.0 mL 铁标准溶液 A(3.5),置于 100 mL 容量瓶中,加入 10 mL 硝酸(3.2),用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 10  $\mu\text{g}$  铁。

3.7 铁标准溶液 C:移取 10.0 mL 铁标准溶液 B(3.6),置于 100 mL 容量瓶中,加入 10 mL 硝酸(3.2),用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 1  $\mu\text{g}$  铁。

3.8 铁标准溶液 D:移取 10.0 mL 铁标准溶液 C(3.7),置于 100 mL 容量瓶中,加入 10 mL 硝酸(3.2),用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 0.1  $\mu\text{g}$  铁。

本部分所用水为去离子水,电导率不大于  $6.67 \times 10^{-2} \mu\text{S} \cdot \text{cm}^{-1}$ 。

### 4 仪器

石墨炉原子吸收光谱仪,配有背景校正装置,附铁空心阴极灯。

石墨炉原子吸收光谱法测定条件见附录 A。

### 5 分析步骤

#### 5.1 试料

称取 0.5 g 试样,精确至 0.000 1 g。

#### 5.2 测定数量

独立地进行两份试料的测定,取其平均值。

#### 5.3 空白试验

随同试料做空白试验。