

ZB

# 中华人民共和国专业标准

~~ZB-D 51004—86~~

HG/T 3575-86

## 蛇 纹 石 矿 石 分 析 方 法

Analytical methods for serpentine ores

1986-12-20发布

1987-09-01实施

中华人民共和国化学工业部 批准

# 中华人民共和国专业标准

## 蛇纹石矿石分析方法

ZB D 51004—86

Analytical methods for serpentine ores

本标准适用于蛇纹石矿石中硅、钙、镁、铝、镍、铁、吸附水含量及烧失量的测定。

### 1 蛇纹石矿石硅含量的测定（高氯酸脱水重量法）

本方法参照采用ISO 5890—1981《锰矿石和精矿硅含量的测定——重量法》。

#### 1.1 方法提要

试样用盐酸分解，残渣用碳酸钠熔融后，以原溶液浸出，加高氯酸蒸发冒烟，使硅酸脱水，过滤，灼烧，称重，加氢氟酸除硅，由氢氟酸处理前后的重量差，计算二氧化硅的含量。

#### 1.2 试剂

- 1.2.1 无水碳酸钠（GB 639—77）；
- 1.2.2 盐酸（GB 622—77）： $\rho 1.19\text{g}/\text{ml}$ （1+1）；
- 1.2.3 盐酸（5+95）；
- 1.2.4 高氯酸（GB 623—77）：70%；
- 1.2.5 硫酸（GB 625—77）： $\rho 1.84\text{g}/\text{ml}$ ；
- 1.2.6 氢氟酸（GB 620—77）：40%。

#### 1.3 试样

试样通过106mm筛孔，于105~110℃烘至恒重，置于干燥器中。

#### 1.4 分析步骤

1.4.1 称取0.5g试样（称准至0.0002g），置于250m<sup>l</sup>烧杯中。

1.4.2 加少量水润湿试样，盖上表面皿，缓缓加入30m<sup>l</sup>盐酸（1.2.2），置于电热板上，加热至微沸，用少量水冲洗表面皿，用中速定量滤纸过滤，用热水洗涤烧杯及残渣各3~4次。将滤液和洗液转入原烧杯中保存。

1.4.3 将残渣和滤纸转入铂坩埚中，仔细干燥，灰化，置于马弗炉内，于850℃灼烧30min，取出冷却。

1.4.4 加入3g无水碳酸钠（1.2.1），混匀，覆盖1g无水碳酸钠，盖上坩埚盖，置于马弗炉内于950℃熔融30min。取出，冷却，将坩埚放入原烧杯中低温加热浸取，用水洗出坩埚及盖，加20m<sup>l</sup>高氯酸（1.2.4）。

1.4.5 盖上表面皿（留一条缝），置于电热板上，加热至冒高氯酸浓厚白烟15min，取下冷却（由于高氯酸用量较大，注意通风安全）。

1.4.6 加5m<sup>l</sup>盐酸（1.2.2）、50m<sup>l</sup>热水，用少量水冲洗表面皿，搅拌使盐类溶解，用中速定量滤纸过滤，用带橡皮头的玻璃棒擦净烧杯壁上的沉淀，合并到滤纸上，用热盐酸（1.2.3）洗涤沉淀5~6次，再用温水洗10次以上，保留滤液及洗液。

注：必须洗净高氯酸，以防干燥，灰化时崩溅。

1.4.7 于滤液及洗液（1.4.6）中加入10m<sup>l</sup>高氯酸（1.2.4），以下按分析步骤（1.4.5）~（1.4.6）重复操作。

1.4.8 将两次所得沉淀置于原铂坩埚中，仔细干燥、灰化后，置于马弗炉内于1000℃灼烧30min，

取出，置于干燥器中冷却至室温，称重，重复灼烧至恒重。

**1.4.9** 用少量水润湿沉淀，加3~5滴硫酸（1.2.5），10ml氢氟酸（1.2.6），加热蒸发冒尽白烟后，将坩埚置于马弗炉内于1000℃灼烧30min，取出，置于干燥器中冷却至室温，称重，重复灼烧至恒重。

按整个分析步骤进行空白试验。

## 1.5 分析结果计算

二氧化硅 ( $\text{SiO}_2$ ) 含量 ( $X_1$ ) 以质量百分数 (%) 表示, 按式 (1) 计算:

$$X_1 = \frac{(m_1 - m_2) - (m_3 - m_4)}{m} \times 100 \dots \dots \dots \quad (1)$$

式中:  $m_1$  —— 氢氟酸处理前沉淀与铂坩埚的重量, g.

$m_2$  — 氢氟酸处理后沉淀与铂坩埚的重量, g.

$m_3$ ——氢氟酸处理前试剂空白与铂坩埚的重量, g.

$m_4$  —— 氢氟酸处理后试剂空白与铂坩埚的重量, g;

*m*—试样重量, g。

### 1.6 容许差

本方法平行测定结果的二氧化硅容许差值在0.55%(绝对值)以内，取平行测定结果的算术平均值作为测定结果。

## 2 蛇纹石矿石硅含量的测定（氟硅酸钾容量法）

## 2.1 方法提要

试样用氢氧化钠熔融，水浸取酸化，在硝酸溶液中加氯化钾与氟化钾，使硅酸以氟硅酸钾形式沉淀，经过滤洗涤，除去游离酸，将氟硅酸钾沉淀置于沸水中水解，用溴百里香酚蓝-酚红作指示剂，用氢氧化钠标准溶液滴定所析出的氢氟酸。

## 2.2 试剂

### 2.2.1 氢氧化钠(GB 629—81)。

### 2.2.2 硝酸钾 (GB 647—77)。

### 2.2.3 盐酸 (GB 622-77): $\rho 1.19\text{g/ml}$

#### 2.2.4 硝酸 (GB 626—78) : $\rho_1 = 1.40 \text{ g/ml}$

2.2.5 无水乙醇(GB 678—78)：95%

#### 2.2.6 苯二甲酸氢钾(GB 1257—77)

2.2.7 酚酞 (HGB 3039-59) : 0.5%

### 2.2.8 氯化钾 (GB 646—77)

### 2.2.9 氯化镧, 25%

### 2.2.10 氯化镧 (GB 1271—77)

**2.2.11 氟化钾:** 20%。称取40g氟化钾(2.2.10)( $\text{KF} \cdot \text{H}_2\text{O}$ )置于塑料杯中,加入150mL水和50mL硝酸(2.2.4),加氯化钾(2.2.8)至饱和,放置30min,用快速滤纸过滤,滤液于塑料瓶中保存备用。

**2.2.12 硝酸钾-氯化钾洗液:** 称取5g硝酸钾(2.2.2)和2g氯化钾(2.2.10), 置于塑料烧杯中, 加入100mL水至溶解(加几滴甲基红指示剂, 用5%氯化钠和1N盐酸调至黄色).

**2.2.13 氯化钾乙醇洗液:** 量取50mL乙醇(2.2.5), 加50mL水, 加入氯化钾(2.2.8)至饱和(加几滴甲基红指示剂用0.1N氢氧化钠和0.1N盐酸调至黄色)。

**2.2.14 甲基红: 0.5%。**称取0.5g甲基红, 溶于20mL乙醇(2.2.5), 用水稀释至100mL。

**2.2.15 溴百里香酚蓝-酚红指示剂:**称取0.09g溴百里香酚蓝和0.11g酚红,溶于20mL乙醇(2.2.5)和20mL水,用0.1N氢氧化钠调至鲜明紫色,用水稀释至100mL(可使用一个月)。