



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 5195.4—2006  
代替 GB/T 5195.4—1985

## 萤石 硫化物含量的测定 碘量法

Fluorspar—Determination of sulfide content—  
Iodometric method

(ISO 4284:1993, MOD)

2006-08-16 发布

2007-01-01 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

中 华 人 民 共 和 国  
国 家 标 准  
萤石 硫化物含量的测定 碘量法  
GB/T 5195.4—2006

\*

中国标准出版社出版发行  
北京西城区复兴门外三里河北街16号  
邮政编码:100045

<http://www.spc.net.cn>

电话:(010)51299090、68522006

2006年12月第一版

\*

书号:155066·1-28374

版权专有 侵权必究  
举报电话:(010)68522006

## 前 言

本标准修改采用 ISO 4284:1993《酸级和陶瓷级萤石 硫化物含量测定 碘量法》(英文版)。

本标准与 ISO 4284:1993 比较,进行如下修改:

——将标题中“酸级和陶瓷级萤石”改为“萤石”。

——2 规范性引用文件中将“ISO 565《试验用筛》”和“ISO 8868《萤石 取样和制样》”改用“GB/T 2008《散装氟石取样、制样方法》”。

——在“4.6 碘标准溶液”中加入碘标准溶液的配制方法。

——在“4.7 硫代硫酸钠标准溶液”中加入硫代硫酸钠标准溶液的配制和标定方法。

——增加了允许差内容。

本标准代替 GB/T 5195.4—1985《氟石化学分析方法 碘量法测定硫化物量》。

本标准是对 GB/T 5195.4—1985 的修订,与 GB/T 5195.4—1985 比较,主要进行如下修改:

——规范性引用文件中修改为“GB/T 2008 散装氟石取样、制样方法”。

——标准中使用 30 g/L 乙酸锌溶液代替原标准的 3%乙酸镉溶液。

本标准由中国钢铁工业协会提出。

本标准由冶金工业信息标准研究院归口。

本标准起草单位:首钢总公司。

本标准主要起草人:孟祥升、张芳、黄玉森、刘卫平、张东生。

本标准历次发布情况为:GB/T 5195.4—1985。

## 萤石 硫化物含量的测定 碘量法

**警告:**使用本标准的人员应有正规实验室工作的实践经验。本标准并未指出所有可能的安全问题。使用者有责任采取适当的安全和健康措施,并保证符合国家有关法规规定的条件。

### 1 范围

本标准规定了用碘量法测定硫化物含量。

本标准适用于萤石中硫化物含量的测定,测定范围:质量分数  $w_s(\%) \geq 0.001\%$  (硫化物按硫计算)。本标准不适用于试料中含有多硫化物的测定。

### 2 规范性引用文件

下列文件的条款通过本标准的引用而成为本标准的条款。凡是注日期的引用文件,其随后所有的修改单(不包括勘误的内容)或修订版均不适用于本标准,然而,鼓励根据本标准达成协议的各方研究是否可使用这些文件的最新版本。凡是不注日期的引用文件,其最新版本适用于本标准。

GB/T 2008 散装氟石取样、制样方法(GB/T 2008—1987, neq ISO 3081:1986)

### 3 原理

试料与盐酸、氯化亚锡和硼酸溶液在密闭容器中溶解,释放出的硫化氢由无氧氩气或氮气流带出,用乙酸锌溶液吸收,用碘量法测定所生成的硫化锌。

### 4 试剂和材料

除非另有规定,分析过程中仅使用确认为分析纯的试剂和蒸馏水或去离子水或相当纯度的水。

#### 4.1 硼酸。

#### 4.2 氮气或氩气:无氧。

如含氧,需先通过装有碱性焦性没石子酸溶液的洗气瓶。

#### 4.3 盐酸:1+2。

#### 4.4 氯化亚锡溶液:200 g/L。

用 300 mL 盐酸( $\rho$  约 1.19 g/mL)溶解 200 g 二水氯化亚锡( $\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ),用水稀释至 1 000 mL,混匀。

#### 4.5 乙酸锌溶液:30 g/L。

用水溶解 30 g 二水合乙酸锌,加 6 mL 的冰乙酸,用水稀释至 1 000 mL,混匀。

#### 4.6 碘标准溶液: $c(1/2 \text{I}_2)=0.005 \text{ mol/L}$ 。

此标准溶液必须是由碘标准溶液  $c(1/2 \text{I}_2)=0.05 \text{ mol/L}$  新稀释而成。

碘标准溶液  $c(1/2 \text{I}_2)=0.05 \text{ mol/L}$  的配制:称固体碘 6.3 g,加入碘化钾 10 g,用 100 mL 水溶解,倾入 1 000 mL 的棕色容量瓶中,加水稀释至刻度,混匀。

#### 4.7 硫代硫酸钠标准溶液: $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.01 \text{ mol/L}$ 。

此硫代硫酸钠标准溶液应是由硫代硫酸钠标准溶液  $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.10 \text{ mol/L}$  新稀释而成。

4.7.1 硫代硫酸钠标准溶液,  $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)=0.10 \text{ mol/L}$  的配制:称取硫代硫酸钠 12.5 g,用水溶解,并加入 0.1 g 碳酸钠,移入 500 mL 的棕色容量瓶中,加水稀释至刻度,混匀。

4.7.2 重铬酸钾标准溶液,  $0.1000 \text{ mol/L}$  的配制:称取 4.9035 g 预先于  $150^\circ\text{C} \sim 170^\circ\text{C}$  干燥 1 h,置于干燥器中冷却至室温的重铬酸钾(基准试剂),用水溶解,移入 1 000 mL 容量瓶中,加水稀释至刻度,混匀。