

ICS 71.060.50  
H 14

9709680



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 16484.10—1996

## 氯化稀土、碳酸稀土化学分析方法 氧化锰量的测定

Methods for chemical analysis of rare earth chloride and carbonate  
—Determination of manganese oxide content



C9709680

1996-07-09发布

1997-01-01实施

国家技术监督局发布

中华人民共和国  
国家标 准  
**氯化稀土、碳酸稀土化学分析方法**  
**氧化锰量的测定**

GB/T 16484.10—1996

\*

中国标准出版社出版  
北京复兴门外三里河北街 16 号

邮政编码:100045

电 话:68522112

中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷  
新华书店北京发行所发行 各地新华书店经售  
版权专有 不得翻印

\*

开本 880×1230 1/16 印张 1/2 字数 6 千字  
1996 年 12 月第一版 1996 年 12 月第一次印刷  
印数 1—1 000

\*

书号: 155066·1-13321 定价 5.00 元

\*

标 目 300—73

## 中华人民共和国国家标准

氯化稀土、碳酸稀土化学分析方法  
氧化锰量的测定

GB/T 16484.10—1996

Methods for chemical analysis of rare earth chloride and carbonate  
—Determination of manganese oxide content

## 1 主题内容与适用范围

本标准规定了氯化稀土、碳酸稀土中氧化锰含量的测定方法。

本标准适用于氯化稀土、碳酸稀土中氧化锰含量的测定。测定范围:0.002 0%~0.10%。

## 2 引用标准

GB 1.4 标准化工作导则 化学分析方法标准编写规定

GB 1467 冶金产品化学分析方法标准的总则及一般规定

GB 7728 冶金产品化学分析 火焰原子吸收光谱法通则

## 3 方法原理

试样经硝酸溶解,在稀酸介质中,用空气-乙炔火焰,在原子吸收分光光度计波长279.5 nm处测量锰的吸光度。用标准加入法计算锰的含量。

## 4 试剂

4.1 硝酸( $\rho 1.42 \text{ g/mL}$ )。

4.2 过氧化氢(30%)。

4.3 盐酸(1+1)。

4.4 锰标准贮存溶液:称取0.500 0 g金属锰(99.99%),于200 mL烧杯中,加20 mL盐酸(4.3)溶解。冷却至室温,移入500 mL容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含1 mg锰。

4.5 锰标准溶液:移取5.00 mL锰标准贮存溶液(4.4),于1 000 mL容量瓶中,加20 mL盐酸(4.3),用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含5  $\mu\text{g}$  锰。

## 5 仪器

原子吸收分光光度计,附锰空心阴极灯。

在仪器最佳工作条件下,凡能达到下列指标者可使用。

灵敏度:在与测量样品溶液的基本相一致的溶液中,锰的特征浓度应不大于0.015  $\mu\text{g}/\text{mL}$ 。

精密度:用最高浓度的标准溶液测量10次吸光度,其标准偏差应不超过平均吸光度的1.0%;用最低浓度的标准溶液(不是零标准溶液)测量10次吸光度,其标准偏差应不超过最高浓度标准溶液平均吸光度的0.5%。

工作曲线线性:将工作曲线按浓度等分成5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。

仪器工作条件见附录 A(参考件)。

## 6 试样

将试样于 105℃~110℃烘 2 h, 置于干燥器中, 冷却至室温, 立即称量。

## 7 分析步骤

### 7.1 测定数量

称取两份试料进行平行测定, 取其平均值。

### 7.2 试料

按表 1 称取试料, 精确至 0.000 1 g。

表 1

锰含量 %	试料 g	溶样加入硝酸(4.1)体积与过氧化氢(4.2)体积之比 mL : mL
0.002 0~0.005 0	1.000 0	5 : 1.5
>0.005 0~0.010	0.500 0	4 : 1.5
>0.010~0.10	0.250 0	3 : 1.5

### 7.3 空白试验

随同试料做空白试验。

### 7.4 测定

7.4.1 将试料(7.2)置于 150 mL 烧杯中, 加入 5 mL 硝酸(4.1), 1.5 mL 过氧化氢(4.2), 低温加热溶解, 取下冷却至室温, 移入 50 mL 容量瓶中, 以水稀释至刻度, 混匀。

7.4.2 移取 4 份 10.00 mL 试液(7.4.1)置于一组 25 mL 容量瓶中, 分别加入 0, 0.50, 1.00, 2.00 mL 锰标准溶液(4.5), 用水稀释至刻度, 混匀。

7.4.3 使用空气-乙炔火焰于原子吸收分光光度计波长 279.5 nm 处, 以水调零, 用氘灯扣背景, 测量试液的吸光度。

7.4.4 以锰浓度为横坐标, 吸光度为纵坐标, 绘制标准加入曲线。

7.4.5 用外推法从标准加入曲线上求出被测试液的锰浓度。

## 8 分析结果的计算与表述

### 8.1 按式(1)计算碳酸稀土中锰的百分含量:

$$\text{Mn}(\%) = \frac{(c - c_0)VV_2 \times 10^{-6}}{mV_1} \times 100 \quad (1)$$

式中:  $c$ ——从标准加入曲线上查得的被测试液的锰浓度,  $\mu\text{g}/\text{mL}$ ;

$c_0$ ——从标准加入曲线上查得的试料空白溶液锰浓度,  $\mu\text{g}/\text{mL}$ ;

$V$ ——试液的总体积,  $\text{mL}$ ;

$V_1$ ——移取试液的体积,  $\text{mL}$ ;

$V_2$ ——被测试液的体积,  $\text{mL}$ ;

$m$ ——试料的质量,  $\text{g}$ 。

### 8.2 按式(2)计算氧化锰的百分含量:

$$\text{MnO}(\%) = \text{Mn}(\%) \times 1.294 \quad (2)$$

式中:  $\text{Mn}(\%)$ ——由 8.1 条求得的锰的百分含量;

1.294——由锰换算成氧化锰量的系数。

## 9 允许差

实验室之间分析结果的差值不应大于表 2 所列允许差。

表 2

%

锰 含 量	允 许 差
0.0025~0.010	0.0005
>0.010~0.040	0.001
>0.040~0.10	0.002



**附录 A**  
**仪器工作条件**

(参考件)

使用 WFX-1D 型号原子吸收分光光度计测定锰参考工作条件如下表：

仪器型号	波长 nm	灯电流 mA	单色器通带 nm	燃烧器高度 nm	空气流量 L/min	乙炔流量 L/min
WFX-1D	279.5	3.0	0.1	7.5	7	1.5

**附加说明：**

本标准由国家计委稀土办公室提出。

本标准由北京有色金属研究总院负责起草。

本标准由北京有色金属研究总院起草。

本标准主要起草人江红。