



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 16484.13—1996

## 氯化稀土、碳酸稀土化学分析方法 氯化铵量的测定

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

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 氯化铵量的测定

GB/T 16484. 13—1996

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

### 1 主题内容与适用范围

本标准规定了氯化稀土、碳酸稀土中氯化铵含量的测定方法。

本标准适用于氯化稀土、碳酸稀土中氯化铵含量的测定。测定范围: 0.30%~5.00%。

### 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

### 3 方法原理

在氢氧化钠存在下,于蒸馏瓶内通过水蒸气加热试样,用过量标准溶液吸收分解出的氨和水蒸气,过量硫酸从氢氧化钠标准溶液滴定从而计算出氯化铵的含量。

### 4 试剂

4.1 盐酸(1+1)。

4.2 氢氧化钠溶液: 将 40 mL 氢氧化钠溶液(500 g/L), 通过蒸馏装置先除氨。

4.3 溴甲酚绿-甲基红指示剂。

4.4 无氨蒸馏水; 在蒸馏瓶内加入 1 000 mL 普通蒸馏水, 加 0.1 mL 硫酸, 加热蒸馏, 弃去 100 mL 初馏液, 接取其余馏出液保存于带磨口的玻璃瓶中。

4.5 氯化铵标准溶液: 称取经 100°C 烘 2 h 的光谱纯氯化铵 2.000 0 g 溶于 2 000 mL 无氨蒸馏水中, 此溶液 1 mL 含 2 mg 氯化铵。

4.6 氢氧化钠标准滴定溶液(0.2 mol/L)

4.6.1 配制: 称取 20 g 氢氧化钠溶解于 2 500 mL 水中, 加入 0.25 g 氯化钡, 静置 2~3 h, 加入 0.25 g 硫酸钠, 充分搅匀, 静置 24 h, 清液移入塑料瓶中。

4.6.2 标定: 称取 0.500 0 g 预先在 105°C 烘干 2 h 的苯二甲酸氢钾于锥形瓶中, 加入 100 mL 无氨蒸馏水(4.4)溶解, 滴加了滴酚酞指示剂, 用上述氢氧化钠溶液滴定至红色不褪, 即为终点。平行滴定三份, 取其平均值。

按公式(1)计算氢氧化钠标准滴定溶液的实际浓度:

$$c = \frac{m}{0.2042 \times V} \quad \dots \dots \dots (1)$$

式中: c——氢氧化钠标准溶液的实际浓度, mol/L;

国家技术监督局 1996-07-09 批准

1997-01-01 实施