

UDC 614.7 : 546.431 : 543.257  
Z 16



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 14671—93

## 水质 钡的测定 电位滴定法

Water quality—Determination of barium—  
Potentiometric titration method

1993-10-27发布

1994-05-01实施

国家环境保护局发布  
国家技术监督局

# 中华人民共和国国家标准

# 水质 钡的测定 电位滴定法

GB/T 14671—93

## Water quality—Determination of barium— Potentiometric titration method

## 1 主题内容与适用范围

本标准规定了测定废水中钡的电位滴定法。

本标准适用于化工、机械制造、颜料等行业工业废水中可溶性钡的测定。

本方法的测量范围为 47.1~1 180  $\mu\text{g}$ , 最低检出限为 28  $\mu\text{g}$ 。

锶离子含量超过钡含量 2 倍时,钙离子含量超过钡含量 150 倍时,对测定有干扰,且使终点电位突跃不明显。锂、钾、铵离子含量超过钡含量 50 倍时,产生干扰。

2 原理

聚乙二醇及其衍生物与钡离子形成阳离子，该离子能与四苯硼钠定量反应。以四苯硼酸根离子电极指示终点，用四苯硼钠溶液作滴定剂进行电位测定，到达终点时电位产生突跃。

### 3 试剂

本标准所用试剂除另有说明外,分析时均使用符合国家标准或行业标准的去离子水或同等纯度的水。

3.1 硫化钠(Na<sub>2</sub>S·9H<sub>2</sub>O)：使用前将硫化钠用水清洗干净，用滤纸吸干，放玻璃瓶内备用。

3.2 聚乙二醇 1 000 溶液:10 mg/mL。将 10 g 聚乙二醇 1 000 [ $\text{HO}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_n\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ] 溶于 1 000 mL 水中, 存放在聚乙烯瓶中(也可用聚乙二醇 1 500)。

3.3 钡标准溶液: 0.500 mg/mL。将 0.758 1 g 光谱纯氯化钡( $\text{BaCl}_2$ )溶于水中, 移入 1 000 mL 容量瓶, 用水稀至标线, 混匀。

3.4 四苯硼钠滴定溶液: 0.0100 mol/L。

### 3.4.1 配制

将3.4224 g 四苯硼钠 $[(C_6H_5)_4BNa]$ 溶解于水中, 移入1 000 mL 容量瓶, 用水稀至标线, 混匀。

### 3.4.2 标定

取1 mL 钡标准溶液(3.3)于50 mL 烧杯中,加入20 mL 聚乙二醇1 000溶液(3.2),放入搅拌子,将烧杯放入磁力搅拌器上,插入四苯硼酸根电极和217型双液接参比电极,搅拌下,用四苯硼钠滴定液(3.4)滴定,根据电位突跃判断终点。

四苯硼钠滴定度  $T$ , [每毫升四苯硼钠相当于钡的质量(mg)]由式(1)求出:

式中： $T$  —— 四苯硼钠滴定度，每毫升四苯硼钠相当于钡的质量；