



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 223.76—94

## 钢铁及合金化学分析方法 火焰原子吸收光谱法测定钒量

Methods for chemical analysis iron, steel and alloy  
The flame atomic absorption spectrometric  
method for the determination of vanadium content

1994-01-17发布

1994-10-01实施

国家技术监督局发布

中华人民共和国国家标准  
钢铁及合金化学分析方法  
火焰原子吸收光谱法测定钒量

Methods for chemical analysis iron, steel and alloy  
The flame atomic absorption spectrometric  
method for the determination of vanadium content

GB/T 223.76—94

## 1 主题内容与适用范围

本标准规定了用火焰原子吸收光谱法测定钒量。

本标准适用于钢铁及合金中钒量的测定。测定范围:0.005%~1.0%。

## 2 方法提要

试样以盐酸、硝酸溶解,高氯酸冒烟,加入铝作为干扰抑制剂,吸喷溶液到氧化亚氮-乙炔火焰中,用钒空心阴极灯作光源,于原子吸收光谱仪318.4 nm波长处,测量其吸光度。称取试样中钨量应小于10 mg、钛量应小于5 mg。

## 3 试剂

3.1 纯铁(含钒量<0.0005%或已知很低的含钒量)。

3.2 盐酸( $\rho$ 1.19 g/mL)。

3.3 硝酸( $\rho$ 1.42 g/mL)。

3.4 高氯酸( $\rho$ 1.67 g/mL)。

3.5 盐酸(2+100)。

3.6 铝溶液(20 mg/mL):溶解90.0 g氯化铝( $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ )于300 mL水中,加入5 mL盐酸(3.2),用水稀释至500 mL,混匀。

### 3.7 钒标准溶液

#### 3.7.1 储备液

##### 3.7.1.1 用金属钒配制

称取1.0000 g高纯钒(99.9%以上),溶解在30 mL王水中,加热蒸发至近干,加入20 mL盐酸(3.2)溶解盐类,冷却后移入500 mL容量瓶中,用水稀释至刻度、混匀。此溶液1 mL含2.00 mg钒。

##### 3.7.1.2 用偏钒酸铵配制

称取2.2960 g已在100~105℃下<sup>(注)</sup>烘1 h并在干燥器中冷却到室温的偏钒酸铵( $\text{NH}_4\text{VO}_3$ ,99.9%以上)置于600 mL烧杯中,加入400 mL热水慢慢溶解,冷却后移入500 mL容量瓶中,用水稀释至刻度、混匀。此溶液1 mL含2.00 mg钒。

注:烘干温度超过110℃时,可能引起偏钒酸铵分解,必须严格地控制烘干温度。

#### 3.7.2 标准溶液

移取10.00 mL储备液(3.7.1)于250 mL容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含钒