



中华人民共和国国家标准

GB/T 23368.2—2009

偏钨酸铵化学分析方法 第2部分：锌量的测定 火焰原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of ammonium metatungstate—
Part 2:Determination of zinc content—
Flame atomic absorption spectrometry

2009-03-19 发布

2010-01-01 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

偏钨酸铵化学分析方法 第2部分: 锌量的测定 火焰原子吸收光谱法

1 范围

GB/T 23368 的本部分规定了偏钨酸铵中锌量的测定方法。

本部分适用于偏钨酸铵中锌量的测定, 测定范围为 0.000 3%~0.020%。

2 方法提要

试样经氨水分解后, 以柠檬酸络合钨, 于原子吸收光谱仪 213.9 nm 处用标准加入法测定锌量。

3 试剂

3.1 氨水($\rho 0.90 \text{ g/mL}$), 优级纯。

3.2 柠檬酸溶液(500 g/L)。

3.3 盐酸(1+1)。

3.4 盐酸(1+19)。

3.5 锌标准贮存溶液: 称取 0.100 0 g 金属锌 [$w(\text{Zn}) \geq 99.99\%$] 于 250 mL 烧杯中, 加入 20 mL 盐酸(3.3)低温加热溶解, 取下冷却。移入 1 000 mL 容量瓶中, 以盐酸(3.4)稀释至刻度, 混匀。此溶液 1 mL 含 100 μg 锌。

3.6 锌标准溶液: 移取 10.00 mL 锌标准贮存溶液(3.5)置于 100 mL 容量瓶中, 用盐酸(3.4)稀释至刻度, 混匀。此溶液 1 mL 含 10 μg 锌。

4 仪器

原子吸收光谱仪, 附锌空心阴极灯。

在仪器最佳工作条件下, 凡能达到下列指标者均可使用:

——特征浓度: 在与测量溶液基体相一致的溶液中, 锌的特征浓度应不大于 0.004 1 $\mu\text{g/mL}$;

——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 1.5%;
用最低浓度的标准溶液(不是“零”浓度标准溶液)测量 10 次吸光度, 其标准偏差应不超过最高浓度平均吸光度的 0.5%;

——工作曲线线性: 将工作曲线按浓度等分成五段, 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。

5 试样

偏钨酸铵样品无需经过特殊处理, 可直接用于分析。

6 分析步骤

6.1 试料

按表 1 称取试样, 精确到 0.000 1 g。

表 3

锌的质量分数/%	允许差/%
0.000 3~0.001 5	0.000 2
>0.001 5~0.002 5	0.000 4
>0.002 5~0.004 0	0.000 7
>0.004 0~0.008 0	0.001 0
>0.008 0~0.020	0.002 0

9 质量保证和控制

应用国家级标准样品或行业级标准样品(当前两者没有时,也可用控制标样替代),每周或每两周校核一次本分析方法标准的有效性。当过程失控时,应找出原因,纠正错误后,重新进行校核。
