

文章编号: 0254- 5357(2002)03- 0239- 02

## 钼酸铵产品中微量钨的催化极谱测定

孙文军, 黄乾权

(河南省地矿厅第一地质调查队实验室, 河南 洛阳 471023)

**摘要:** 在硫酸- 苯羟乙酸- 辛可宁- 氯酸钾体系中, 催化极谱法测定钼酸铵产品中的微量钨。对  $w(W) = 0.184\%$  的试样,  $RSD(n=7) = 1.0\%$ , 标准加入的回收率为  $98.8\% \sim 102.5\%$ 。

**关键词:** 钼酸铵; 催化极谱; 钨

**中图分类号:** O614.613; O657.14      **文献标识码:** B

催化极谱测定地质样品中微量钨的方法已很成熟<sup>[1]</sup>, 本文将硫酸- 苯羟乙酸- 辛可宁- 氯酸钾催化体系用于钼酸铵产品中微量钨的测定, 结果满意。

### 1 实验部分

#### 1.1 仪器与主要试剂

JP-2型示波极谱仪。

150 g/L NaOH- 50 g/L KOH 混合溶剂; 9 mol/L H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液; 60 g/L KClO<sub>3</sub> 溶液; 100 g/L 苯羟乙酸溶液; 4 g/L 辛可宁溶液; 0.2 g/L (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub> 溶液: 称取 0.200 0 g (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub> 溶入 10 mL NaOH- KOH 混合溶剂中, 移入 1000 mL 容量瓶中, 用水稀至刻度, 摆匀。

钨标准储备液: 称取 0.126 1 g 光谱纯 WO<sub>3</sub> (750 °C 烧 1 h) 溶于 10 mL 100 g/L NaOH 溶液中, 移入 1000 mL 容量瓶中, 用水稀至刻度, 摆匀。此溶液  $\rho(W) = 100 \text{ mg/L}$ ; 钨标准工作液 (1 mg/L) 用钨标准储备液逐级稀释而成, 现用现配。所用试剂均为分析纯。

#### 1.2 实验方法

##### 1.2.1 工作曲线的制作

分别吸取 0.1 0.2 0.3 0.4 0.5 0.6 mL 1 mg/L 的 W 标准工作液于 50 mL 容量瓶中, 加入 10 mL 0.2 g/L (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub> 溶液, 2.10 mL 9 mol/L H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液, 冷后加入 2 mL 苯羟乙酸溶液、2 mL 辛可宁溶液、25 mL KClO<sub>3</sub> 溶液, 用水稀至刻度, 摆匀; 30

min 后于电位 -0.74~ -0.79 V 处测定 W 的二阶导数波, 绘制工作曲线。

##### 1.2.2 样品分析

称取钼酸铵样品 0.200 0 g 于 100 mL 烧杯中, 加入 10 mL NaOH- KOH 混合溶剂, 微热使样品溶解完全, 冷后定容 100 mL, 摆匀。将此溶液稀释 10 倍后, 准确吸取 10 mL 于 50 mL 容量瓶中, 加入 2.10 mL 9 mol/L H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液, 以下同工作曲线的制作。

### 2 结果与讨论

#### 2.1 混合溶剂用量的选择

由于工业产品钼酸铵的水溶性不好, 水溶液混浊, 直接测定水溶液中的 W 结果严重偏低。本试验用 NaOH- KOH 混合溶剂溶解样品。0.200 0 g 工业钼酸铵, 分别加入不同量的混合溶剂, 表 1 结果表明, 混合溶剂的用量小于 0.4 mL 时不能将样品溶解清亮, 0.5~20 mL 的混合溶剂都可以很好的将样品溶解, 且 W 波稳定。由于混合溶剂用量小于 5 mL 时溶解速度较慢, 所以本文选用 10 mL。

#### 2.2 钼酸铵基体对 W 测定的影响

分取 3 mL 1 mg/L 的 W 标准工作液, 加入不同量的 (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub> 溶液, 按试验方法测定 W, 测定结果见表 2。从表中数据可以看出, 不同量的基体 (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub> 对 W 波的影响很小, 但为了使标准系列的介质与试样保持一致, 试验中在标准系列

收稿日期: 2002-01-28; 修订日期: 2002-06-08

作者简介: 孙文军(1970-), 男, 河南孟县人, 工程师, 从事岩矿分析工作。

中加入了与试样同量的 $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$ 溶液。

表1 混合溶剂用量对W波的影响

Table 1 Effect of amount of solvent mixture on wave height of tungsten

$V_{\text{溶剂}}^{\text{(1)}}/\text{mL}$	波高( $f \times h$ )	$V_{\text{溶剂}}^{\text{(2)}}/\text{mL}$	波高( $f \times h$ )
0	$10 \times 10$	5	$10 \times 17$
0.5	$10 \times 17$	10	$10 \times 17$
1	$10 \times 17$	20	$10 \times 17$
2.5	$10 \times 17$		

①为NaOH-KOH混合溶剂。

表2 钼酸铵基体对W波的影响

Table 2 Effect of  $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$  matrix on wave height of tungsten

$m^{\text{(1)}}/\text{mg}$	波高( $f \times h$ )	$m^{\text{(2)}}/\text{mg}$	波高( $f \times h$ )
0	$10 \times 14.5$	1.5	$10 \times 14$
0.2	$10 \times 14.5$	2	$10 \times 14$
0.5	$10 \times 14$	3	$10 \times 14$
1	$10 \times 14$		

①为加入 $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$ 的质量。

### 2.3 共存离子的影响

实验表明,与钼酸铵产品可能共存的杂质 $\text{PO}_4^{3-}$  50 μg,  $\text{As}(\text{III})$ ,  $\text{SiO}_3^{2-}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ (各200 μg)均在试验量以下,不影响W的测定。

### 2.4 酚酞对W波的影响及消除

文献[2]指出酚酞的引入会对W波造成影响,

为消除其影响试验中分取两份溶液,一份用酚酞作指示剂,用9 mol/L  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 中和,记下 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 的用量;另一份直接加入中和所用的 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 量以及所需过量的 $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,不再使用酚酞。本文条件下,9 mol/L  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 用量共需2.10 mL。

### 2.5 方法的精密度

对某一样品进行了7次平行测定,测定结果 $w(\text{W})/\%$ 为0.182、0.182、0.184、0.184、0.186、0.186,平均值为0.184,相对标准偏差 $RSD=1.0\%$ 。

### 2.6 标准回收实验

为考查测定结果的可靠性,进行了W标准加入回收试验,回收率在98.8%~102.5%(表3)。

表3 加标回收试验

Table 3 Results of recovery test for tungsten

样品值	$m(\text{W})/\mu\text{g}$	回收率/%	
		加标量	测定值
4.6	2.0	6.65	102.5
	2.0	6.65	102.5
	3.0	7.60	100.0
	3.0	7.60	100.0
	4.0	8.55	98.8

### 3 参考文献

- [1] 岩石矿物分析编写组. 岩石矿物分析(第一分册)[M]. 第3版, 北京: 地质出版社, 1991. 383—384.
- [2] 魏启宗. 钨的催化极谱法测定[J]. 分析测试通报. 1984. 3(4): 56—58.

## Determination of Micro Amount of Tungsten in Ammonium Molybdate Products by Catalytic Polarography

SUN Wen-jun, HUANG Qian-quan

(Laboratory of First Geological Prospecting Group,

Henan Provincial Geological Bureau, Luoyang 471023, China)

**Abstract:** In the system of sulfuric acid-phenylglycollic acid-cinchonine-potassium chloride, micro amount of tungsten in ammonium molybdate products has been determined by catalytic polarography. The recovery of standard addition for tungsten in the sample with  $w(\text{W}) = 0.184\%$  is 98.8%~102.5% with precision of 1.0% RSD ( $n = 7$ ).

**Key words:** ammonium molybdate; catalytic polarography; tungsten