

# 锑一对二甲氨基苯芴酮络合物的示波极谱测定

陈靖英 查立新\*

(中国地质科学院矿产综合利用研究所郑州分所)

本文对锑与对二甲氨基苯芴酮络合物的极谱行为进行了研究。在硫酸介质中, 得到了一个灵敏的极谱波, 其峰电位为-0.20伏特(饱和甘汞电极)。波形稳定, 具有较好的选择性, 经初步试验, 认为此波与吸附有关。锑的浓度0.004—0.32微克/毫升范围内呈线性关系。可用以直接测定金属铅及含金矿石中的微量锑。

## 实验部分

### 一、仪器及主要试剂

JP-1A型示波极谱波, 使用三电极。

对一二甲氨基苯芴酮, $5.5 \times 10^{-4}$ M乙醇溶液, 含硫酸0.002M。

锑的标准溶液: 称取0.2500克高纯锑粉, 用硫酸加热溶解, 后转入250毫升容量瓶, 制备成含40%硫酸溶液。每毫升含锑1毫克。使用时逐级用稀硫酸稀释至所需浓度。

### 二、实验方法:

吸取含2微克标准锑溶液于25毫升比色管中, 加入4N硫酸1毫升, 对二甲氨基苯芴酮0.5毫升, 柠檬酸三钠和焦磷酸钠各1

毫升, 用水稀释至刻度, 摆匀。然后在示波极谱仪上的导数部分, 置起始电位于-0.00伏特处扫描。所得的极谱波呈尖锐峰状, 两峰峰宽仅20毫伏。

### 三、底液各组份浓度对波高的影响

1. 硫酸: 在确定其他条件下, 硫酸的浓度在0.1—0.6N范围内, 波高基本不变。当硫酸浓度低于0.1N时, 对二甲氨基苯芴酮试剂易析出, 波高降低, 甚至消失。高于0.6N时, 则不利于低浓度锑的测定。故溶液酸度选择0.2N为宜。

2. 对一二甲氨基苯芴酮: 锑在酸性介质中, 当对一二甲氨基苯芴酮的浓度达到 $4.4 \times 10^{-6}$ M时, 峰电流急剧上升, 继续增加试剂量, 则趋于平稳。试验选用 $1.1 \times 10^{-5}$ M对一二甲氨基苯芴酮。

3. 柠檬酸三钠: 随着柠檬酸三钠量的增加, 波的高度有所降低, 但其浓度在 $6.6 \times 10^{-4}$ M— $2 \times 10^{-3}$ M之间, 波高比较一致。采用 $1.32 \times 10^{-3}$ M柠檬酸三钠。

4. 焦磷酸钠: 焦磷酸钠可以防止锡的

\* 成都地质学院二系79届毕业生

干扰，其浓度低于  $1.5 \times 10^{-2} M$  时，对波高无影响。

#### 四、锑的浓度和波高的关系

分取不同浓度的锑标准溶液，按“实验方法”操作，锑的浓度0.004—0.32微克/毫升与波高呈线性关系，见图1。

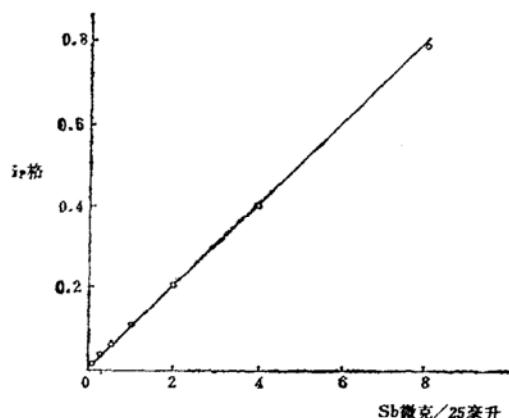


图1 较正曲线

Fig. 1 Calibration curve of Sb

#### 五、共存离子的影响

对近四十种阳、阴离子的干扰情况，进行了实验，25毫升溶液中含2微克锑时，4毫克的Al(III)，Mg(II)，3毫克的Zn(II)，2毫克的Fe(III)，As(III)，Ca(II)，1毫克的Mn(II)、Ag(I)、Pb(II)，500微克的Be(II)、Co(II)、Cu(II)、Ni(II)、Te(IV)、400微克Ti(IV)，200微克的Ba(II)、Bi(III)、Tl(I)，100微克的cd(II)、Sn(II)、In(III)、La(III)、Y(III)，50微克Cr(III)，U(VI)，40微克V(IV)、VV(VI)，30微克Ge(IV)10微克V(V)，Au(III)及5微克以下Nb(V)、Hf(IV)、Mo(VI)对测定均无影响。F<sup>-</sup>、EDTA、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>有严重干扰，适量的Cl<sup>-</sup>、Br<sup>-</sup>、I<sup>-</sup>都使波高显著增加，但同时有铜存在时，则引起峰电位正移，影响波的高度。大量金经亚硫酸还原后对测定无干扰。

#### 六、锑一对二甲氨基苯芴酮络合物的组成及其波的性质：

络合物的稳定性：三价锑在硫酸介质

中，加入对一二甲氨基苯芴酮后立即形成稳定络合物，并在滴汞电极上产生一个灵敏的极谱波。其络合物可稳定24小时。

络合物的组成：采用摩尔比法求得锑：对二甲氨基苯芴酮=1:1。

温度试验：从8—18℃，波高随温度升高而增加。20—26℃波的高度基本稳定，从32—70℃，波高随温度降低而减低，测得温度系数为负值(-7%度<sup>-1</sup>)。

电毛细管曲线试验：图2所示，锑一对二甲氨基苯芴酮络合物(曲线Ⅲ)，在峰电位-0.20伏特处出现一个切口。

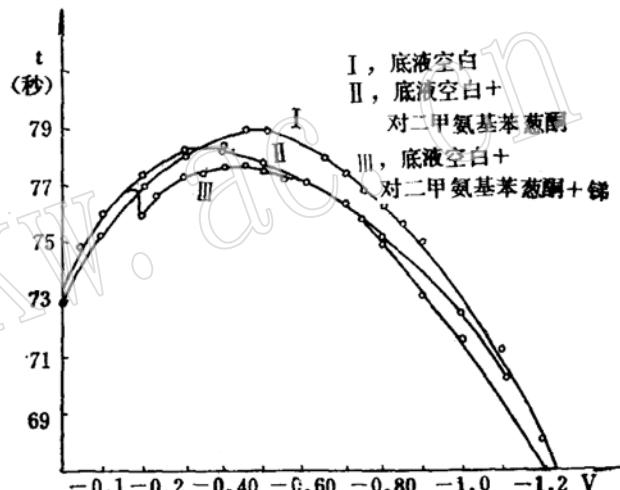


图2 电毛细管曲线  
Fig. 2 Electro-capillarity curves

上述试验证明，在-0.20伏特处得到的灵敏极谱波是锑一对二甲氨基苯芴酮络合物所产生的，与吸附有关<sup>[1]</sup>，并表现出明显络合物吸附波的性质和特征。

#### 七、分析手续

含铅样品的分析：称取0.02—0.1000克样品于100毫升烧杯中，加入0.5克焦磷酸钠，5毫升硫酸，在电炉上加热分解。取下稍冷，用2N硫酸洗表皿并稀释至30毫升左右，煮沸，冷却，用2N硫酸冲至50毫升容量瓶，并稀释至刻度，摇匀，吸取2—10毫升(视锑含量)，在电热板上蒸至近干，按“实验方法”操作。

标准曲线绘制：吸取含0.25, 0.5, 1.0...  
8微克锑于100毫升烧杯，加入空白溶液2  
毫升，蒸至近干，同“实验方法”操作。

含金矿石分析：称取0.1—0.2000克样

表1 分析结果  
Table 1 Measured data

样品编号	比色法结果 %	本法结果%
8116	0.002	0.0016, 0.0016
8117	0.004	0.004, 0.004
8118	0.010	0.010, 0.011
362	0.029	0.029, 0.029
363	0.014	0.013, 0.013
364	0.064	0.060, 0.059

注：8116—8122 为金属铅  
362—365 为含金矿石

品于聚四氟乙烯坩埚中，加入2毫升氢氟酸，5毫升硝酸，分解完后，蒸干，加入1:1硫酸5毫升，加热至冒烟，取下，冷却，加入亚硫酸1毫升（必要时加小片滤纸），蒸至冒烟，按含铅样品分解后的分析步骤操作。样品结果见表1。

### 八、方法的精密度：

我们对含量0.054%的样品进行了七次平行测定，求得标准偏差为0.0002，变动系数为3.7%

### 参考文献

高小霞，姚修仁：铂族元素的极谱催化波，科学出版社 第9页，112页，1977。

## Catalytic Wave of Sb-dimethylamino Phenylfluorone and Its Application

Chen Jing-yin

A sensitive polarographic catalytic wave of Sb-dimethylamino phenylfluorone complex is obtained in sulphuric acid medium within the concentration range of 0.1—0.6N. About 40 kinds of metal ions do not interfere.  $F^-$ , EDTA and  $NO_3^-$  interfere seriously. The method permits to determine 0.004—0.32 $\mu$ g/ml of antimony. The wave peak appears at -0.20 volt.