

## 氢化物分离，苯芴酮-OP-CPB光度法测定矿石中的锡

苯芴酮光度法测定锡是一个比较灵敏的分析方法，特别是引入CPB-CTAB等胶束增溶剂后，灵敏度就更高了。不过苯芴酮与锡的反应并非特效反应，需要经过一定的分离手续。本文试用原子吸收测定锡的氢化物分离法，将分离出的还原性气体—四氢化锡导入高锰酸钾溶液中氧化成四价锡，进行苯芴酮显色。方法简便，用于复杂矿样中0.005—0.5%锡的测定。

### 一、仪器与试剂

72型分光光度计，使用1厘米和3厘米比色皿；

2%硼氢化钾溶液：2克硼氢化钾溶于100毫升蒸馏水中，然后用1毫升10%氢氧化钠溶液碱化；

0.03%苯芴酮酒精溶液：称取0.15克苯芴酮，用2.5毫升1+1硫酸与100毫升乙醇微热溶解之，并以乙醇稀至500毫升，摇匀，放置暗处；

2%CPB(溴化十六烷基吡啶)溶液：2.5克CPB加20毫升酒精和80毫升蒸馏水微热溶解之；

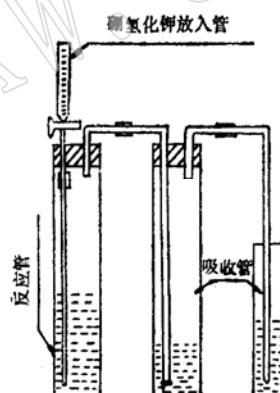
5%OP乳化剂(聚乙二醇辛基苯基醚)溶液：5毫升OP乳化剂溶解于95毫升蒸馏水中；

锡标准溶液：称取纯金属锡0.1000克于300毫升锥形瓶中，加1+1硫酸100毫升，加热溶解(随时加入少量水，保持不冒烟)，待锡溶解后，冷却，移入预先盛有100毫升1+1硫酸的1000毫升容量瓶中，用蒸馏水稀至刻度，摇匀。此溶液每毫升100微克锡；

分取上述标准液100毫升于1000毫升容量瓶中，用10%硫酸稀至刻度，摇匀，此溶液每毫升含10微克锡。

### 二、试验方法

吸取含1~40微克锡于50毫升比色管中，加20%酒石酸2.5毫升，一滴0.1%溴甲酚绿指示剂，用10%氢氧化钠调至溶液颜色由黄色至兰色，然后加入5%硫酸4毫升、5%硫脲—抗坏血酸5毫升，用蒸馏水稀至25毫升并摇匀。另取一支50毫升比色管和一支25毫升比色管，都加入5N硫酸4毫升和0.05N高锰酸钾5毫升，摇匀。用导管将三支比色管联接好(如图1所示)，然后从滴定管中慢慢放入2%硼氢化钾液15毫升(2~3分钟加完)进行氢化反应。作用完后，将三管吸收液合并，加入1毫升50%的酒石酸—柠檬酸混合液，2毫升5%的抗坏血酸，摇匀，使高锰酸钾颜色褪去，接着加入1毫升2.5%CPB，1毫升5%OP乳化剂和2毫升0.03%苯芴酮显色剂，用水稀释至刻度，摇匀。过10分钟后在72型分光光度计上于520毫微米处，用1厘米或3厘米比色皿，以试剂空白作参比测定吸光度。



氢化反应装置图

有关氢化条件和显色条件等已有报导，在此不再赘述。

### 四、分析手续

称取矿样0.1~0.25克于10毫升高铝坩埚中，加2克氟氯化铵，搅匀，复盖一层，

(下转392页)

(上接378页)

放电炉上加热冒烟直至干涸，冷却后加2克过氧化钠，搅匀后再复盖一层，放坩埚于已升温至700℃的马弗炉中熔融10分钟，取出稍冷，放入50毫升烧杯中，用1%磷酸钠侵取，并洗出坩埚，放冷后移入50毫升容量瓶中，稀释和摇匀。

吸取清液2~10毫升比色管中，其余手续同试验方法。

用1%磷酸钠溶液浸取，并洗出坩埚，放冷后，移入50毫升量瓶，定容，摇匀。

标准曲线绘制 吸取含0.1.0、2.5、5、10、20、30、40微克锡于50毫升比色管中，加酚酞指示剂一滴，用10%氢氧化钠中和至红色，加8毫升5N硫酸和10毫升0.05N高锰酸钾，其余手续同矿样分析手续。最后用1厘米或3厘米比色皿测定消光，绘制二条工作

曲线。

#### 五、分析结果

本法与冶金部第一勘探公司中心实验室的氢化原子吸收结果和湖南冶金地质238队容量法结果作了对照，数据列于表中。本法对样品含量0.064%锡进行了8次试验，其变动系数为3.06%。

分析结果对照

化验编号	本法结果(%)	外单位结果(%)
1	0.0025	0.0022
2	0.0074	0.0071
3	0.064	0.060
4	0.12	0.14
5	0.30	0.32
5	0.44	0.44

湖南冶金地质研究所 郭少云 黄锦莲