

经验介绍

微量锑的分离与测定

本文研究了用硼氢化钾(KBH_4)在氮气流下还原锑离子为 SbH_3 气体，可以用少量硝酸汞硫酸溶液吸收，亚锑离子在碘离子存在下，可直接与5-Br-DEPAP萃取比色，经过富集与分离从而更加提高了方法的灵敏度与选择性，扩大了应用范围。本法锑的回收率达92%以上；锑含量在0.04—1微克/毫升呈直线，检测下限为0.02微克/毫升。

一、试剂（所用试剂均为分析纯）

KBH_4 1.25%，用水溶解并加几粒氢氧化钾。

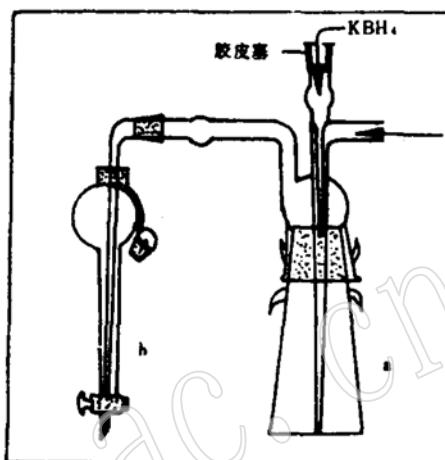
$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ 10毫克/毫升：称取0.5克 HgNO_3 ，加2毫升浓 HNO_3 加热、氧化并蒸干之，先用少许水溶解，不溶物再加几滴浓硝酸至溶解，转入50毫升容量瓶，冷却并稀至刻度，摇匀。经此处理后的溶液为 $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ 溶液。

锑标准液：称取光谱纯金属锑0.1250克，加65毫升浓硫酸，加热溶解，冷却后移入250毫升容量瓶中，用水稀至刻度，摇匀，1毫升含0.5毫克锑。吸取此液2毫升，用5N硫酸稀至500毫升，摇匀，此溶液每毫升含2微克锑。

二、实验方法

吸取2微克锑标准溶液于 SbH_3 气体发生瓶中（图a），加3毫升硫酸（1:1），0.5毫升酒石酸（50%），用水稀至10毫升，连结发生瓶，将导气管插入盛有3毫克硝酸汞、2毫升5N硫酸、1滴过硫酸铵（1%）并用水稀至5毫升的吸收液的长颈分液漏斗中（图b），通过流量为0.25升/分钟氮气流，于发生瓶顶部用针筒缓慢地加入15毫升 KBH_4 （1.25%）（分三次加入，每次5毫升），然后加大氮气流量至0.5升/分钟，保持5分钟。取出导气管，用少许水洗导气管一次于分液漏斗中，关闭氮气。于长颈分液漏斗中加入1毫升碘化钾（25%），摇匀，放置到出现黄色，加1.5毫升抗坏血酸（15%），摇匀使黄色消失。准确吸取1毫升5-Br-DEPAP乙醇溶液（0.04%）、5毫升醋酸丁酯，萃取1分钟，分层后弃去水相，有机相放入离心管中离心1分钟，在波长615nm处，以同样条件的试剂空白为参比，测其光吸收度。

三、共存离子影响



SbH₃发生与吸收装置
a. SbH₃发生器 b. 长颈分液漏斗吸收器

根据多金属矿中伴生的常见元素与稀散元素，加入20余种元素，按实验方法萃取比色，结果表明：100微克镉（II）、镍（II）、钴（II）、砷（V）、锰（II）、二氧化钛、三氧化钨、铬（VI）、锗（IV）、镓（IV）、硒（IV），25微克铋（III），40微克钒（V），50微克铼（VII）、铟（III），80微克锆（IV），1毫克钼（VI）、铝（III）、钙（II）、镁（II）、3毫克铁（III），10.1毫克硝酸根离子，18.5毫克EDTA，42毫克柠檬酸，46毫克酒石酸，12毫克草酸，5滴滴磷酸等不影响1微克锑的测定。当有1毫升硫脲（10%）存在时，300微克铜（II）无影响；锌使颜色变红，若用相应空白作参比时，锌（II）量在100毫克以下时无影响；铁（III）有磷酸存在时可扩大允许量；即使有0.5毫升酒石酸（50%）存在时，5微克锡（IV）存在，仍然使锑结果偏高；而硫离子、氟离子存在严重干扰1微克锑的测定。

四、锑化氢分离

以上所述干扰情况，表明本法选择性较好，但对于锡（IV）的干扰，尚需要分离才能满足要求。我们采用强还原剂四氢硼化钾(KBH_4)使生成 SbH_3 ，由氮气流载出，只用少量硝酸汞吸收，即使0.2微克锑也能完全回收（5毫升体积）。

经 SbH_3 发生法分离后，500毫克锌、100毫克铁

无干扰，锡在还原时提高酸度，铋则加大还原剂用量，均可提高允许含量。

五 分析步骤

视含量取样0.0300克—0.3000克于15毫升小烧杯中（杯底直径1.8—2.0厘米），加1—2毫升浓磷酸，在高温电炉上溶解至透明（若试样中含硫化物则予先以5—8滴浓硝酸低温蒸干后，再加磷酸溶

解），稍冷，用水浸取，并洗入50毫升容量瓶中。加30毫升硫酸（1:1）、5毫升酒石酸（50%），用水稀至刻度，摇匀。取5毫升溶液于发生瓶中，加水5—6毫升，以下按实验方法进行操作（同时做试剂空白）。以试剂空白为参比，于波长615nm测定锑的吸光度，工作曲线按实验方法绘制。

结 果 与 对 照

试样名称	孔雀绿比色法结果%	本法结果%	本法平均结果%	标准偏差	相对标准偏差%
锌精矿大样	0.0077	0.0082, 0.0077, 0.0076, 0.0077, 0.0078	0.0078	0.00021	2.6
Z-80-718 锌精矿	0.0078	0.0077, 0.0072, 0.0073, 0.0075, 0.0074, 0.0076	0.0074	0.00017	2.3
ZA-10	0.012	0.015, 0.015, 0.014, 0.014, 0.015, 0.014	0.014	0.00077	5.5

冶金工业部长沙矿冶所 邢曼珏、黄哲民