

# 玻璃碳汞膜电极半微分阳极溶出法测定人发中铜铅镉的若干问题讨论

鲍渭芳;

( )

中图分类号:

**摘要:** 笔者把玻璃碳汞膜同位镀汞电极的半微分溶出法应用于人发中Cu、Pb、Cd的测定,为此对人发体系的实验条件进行了试验。结果选择加有丙酮的0.1MKCl-NaAc/HAc为底液。富集电位 $\leq 1.1$ 伏(VS:Ag-AgCl电极)终止电位不能比零位更正。测定pH则铅铜pH为4,镉pH为5另外要特别注意防止玻璃碳电极上金属互化物的形成。这就要降低溶液浓度,减少富集时间,以及不让电极沾污等。头发经清洗、干燥,硝酸高氯酸湿法消化后,分别配制成一定底液成份的测定液,通氮除氧富集一定时间,反向溶出,记录 $e-E$ 曲线。分别用

关键词: 无

 [阅读文章\(pdf\)](#)

关闭本页