

## 金电极不除氧阳极溶出伏安法测定发硒含量

刘训健 屠一锋 陈荣妹\* 王红艳\* 周志芹\*  
施绍军\* 吴忠祥\* 程薇\* 朱琳\*\* 赵阳\*\*  
(苏州大学化学系)

### 提 要

用金电极阳极溶出伏安法测定人头发中的硒,可不除氧进行。发样在 105℃ 烘 2—3 小时,大大缩短了测量周期。健康青年人头发硒含量水平:算术平均值为 0.960ppm,几何平均值为 0.860ppm。人发中硒含量水平不仅反映了人体硒含量水平,而且也反映了环境中硒含量水平。

目前国内外较多采用荧光分光光度法测定微量的硒<sup>[1,2]</sup>,但该法仪器昂贵,普遍使用尚有困难。国内外也有用金电极阳极溶出伏安法测定水、土壤、粮食和人发中的硒<sup>[3-6]</sup>,但均采用通氙气或通氮气除氧的方法。本文采用金电极不除氧阳极溶出伏安法测定人发中痕量硒,结果令人满意。洗涤后之发样,在 105℃ 烘 2—3 小时,与文献 [6] 报道在 60—70℃ 烘 24 小时相比,大大缩短了时间,硒并无挥发损失。此两点改进,不仅缩短了测定周期,又节约了氮气。本文数据都是采用不除氧方法测得。

### 一、仪器与试剂

SDP-1 型半微分极谱仪, X-Y 函数记录仪, TJP-1 型通用极谱工作台。工作电极为金电极,参比电极为 Ag/AgCl 电极(内充 1mol/L KCl),辅助电极为铂电极。高压釜。

Se(IV) 标准溶液用光谱纯硒粉配制,贮备液为 500ppm,操作液为 10ppm。混合酸消化液为无硒硫酸:高氯酸=3:4。5% 钼酸铵溶

\* 为化学系 86 届、87 届毕业生。

\*\* 为化学系 84 级学生。

本文所提的迭代法在求出 4 个参数值的同时,并可求出其 95% 可信限,以便对所估计参数的波动范围作出统计学推断。以下为由 Barlow 方法、改良作图法与计算机的迭代法所估计参数值的比较(表 3)。

用迭代法求得的  $K_1$  介于 Barlow 与改良作图之间,其 95% 可信限较大,说明  $K_1$  的波动大,这显然是由于估计  $K_1$  值的实验点过少所引起的,反之,估计  $K_2, N_1, N_2$  的 95% 可信限很小,因此这 3 个参数估计的可信程度要比  $K_1$  大得多。

用 Barlow 与改良作图法对参数估计仅决

定于双曲线两端的实验点,而与中间实验点几乎无关。迭代法乃利用曲线拟合,它与所有的实验点有关,因此利用的信息量要大于作图法。本文的计算机程序有较强的作图功能,它可使试验者更直观理解放射配体结合系统的性质。

### 参 考 文 献

- [1] Barlow, R. B.: *Quantitative Aspects of Chemical Pharmacology*, Croom Helm, London, 1980, 127—129.
- [2] Rosenthal, H. E.: *Anal. Bioch.*, 1967, 25, 525.
- [3] Feldman, H. A.: *Anal. Bioch.*, 1972, 48, 317.

[本文于 1986 年 12 月 27 日收到]

液。全部试剂均为分析纯以上，用水为石英亚沸蒸馏水。

## 二、测定步骤

发样放入 60—70℃1% 海鸥洗涤液中浸泡半小时，然后分别用自来水、蒸馏水、亚沸水冲

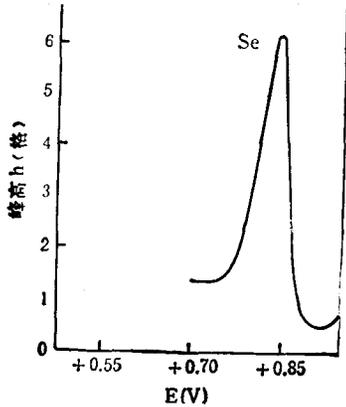


图1 Se 的阳极溶出峰

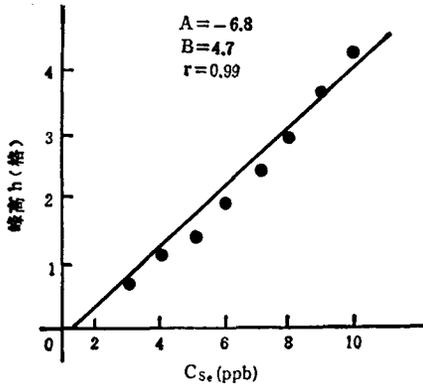


图2 Se 的工作曲线

表1 不同硒含量的重现性

含量	2ppb	4ppb	10ppb
峰  高  (格)	67.0	60.8	27.0
	67.0	61.0	28.0
	66.0	60.0	28.0
	66.0	60.8	27.5
	66.0	60.0	27.5
	66.0	60.0	28.0
	65.5	60.5	27.5
	65.5	59.0	28.0
变异系数	1.1%	1.3%	1.3%
	扫描范围 -0.2—+1.7V	灵敏度 50μA/s <sup>1/2</sup>	灵敏度 100μA/s <sup>1/2</sup>
	扫描速度 100mV/s	记录仪Y轴量程 5mV	记录仪Y轴量程 5mV
	富集 1分钟 静止 1分钟 溶出 15秒钟	其余同前	其余同前
灵敏度 200μA/s <sup>1/2</sup>			
记录仪Y轴量程 1mV			

[注]使用之 SDP-1 型灵敏度 50μA/s<sup>1/2</sup>>100μA/s<sup>1/2</sup>>200μA/s<sup>1/2</sup>

洗干净，于 105℃ 烘 2—3 小时。称取 0.3 克发样，置于高型烧杯中，加入 6.6ml 混合酸，100 微升 5% 钼酸铵溶液，在 230±3℃ 电热陶瓷板上加热，至呈亮黄绿色后，继续加热 2 分钟，冷却后，加水定容至 50ml。将处理好之试液倒入电解杯中，于 -0.2V 富集（富集时间视含量而定，一般 3 分钟），然后正向扫描至 +1.7V，并继续溶出 15 秒。用标准加入法定量，其计算公式

表2 除氧与不除氧峰高比较 (20ppb)

条件	次数	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	均值( $\bar{x}$ )	标准偏差(SD)	变异系数
	除氧		13.0	12.5	12.5	12.5	12.5	12.5	12.0	12.0	12.0	12.0	12.35	0.33
不除氧		26.0	25.5	26.0	26.5	27.0	27.0	26.0	27.0	26.0	26.0	26.30	0.54	2.0

表3 除氧与不除氧准确度比较

Se 标 (ppb)	条件	测定结果				
		h	加标量(10ppm)	H	C <sub>Se</sub> (ppb)	相对误差(%)
48.0	除氧	9.5	40μl	11.2	44.7	-6.9
48.0	不除氧	18.0	40μl	21.0	48.0	0

表4 同一发样不同温度烘干之测定结果 (ppm)

条件	次数								均值 ( $\bar{x}$ )	标准偏差 (SD)	变异系数 (%)
	1	2	3	4	5	6	7	8			
70°C	0.879	0.861	0.875	0.870	0.873	0.858	0.898	0.872	0.873	0.012	1.4
105°C	0.889	0.872	0.864	0.895	0.878	0.885	0.882	0.884	0.881	0.0097	1.1

为:

$$= 1.454$$

$$C_{xSe} = \frac{hC_sV_s}{(H-h) \times W} \text{ (ppm)}$$

$h$ ——加标前 Se 峰高(格)

$H$ ——加标后 Se 峰高(格)

$C_s$ ——Se 标准溶液浓度 (ppm)

$V_s$ ——加入 Se 标液体积 (ml)

$W$ ——发样重量 (g)

硒的溶出峰在 +0.85v 左右(图1), 工作曲线见图2, 精密度见表1。

### 三、测定方法的特点

1. 不除氧是本文测定方法特点之一 现将除氧与不除氧之测定结果比较列于表2.3。

从以上比较可以看出, 用不除氧方法直接测定, 结果是可靠的。

2. 在 105°C 烘干发样是本文测定方法特点之二 同一发样在 70°C 与 105°C 分别烘干后, 置高压釜中保持 150°C 消化 6 小时, 测定结果比较见表4:

$$F = \frac{S_2^2}{S_1^2} = 1.53 \quad F_{\alpha}(\text{置信度 } 95\%) = 7.58$$

$$F < F_{\alpha}$$

两组数据合并标准偏差<sup>[7]</sup>

$$S_{D70^{\circ}\text{C}+105^{\circ}\text{C}} = \sqrt{\frac{\sum(x_{i1} - \bar{x}_1)^2 + \sum(x_{i2} - \bar{x}_2)^2}{n_{70^{\circ}\text{C}} + n_{105^{\circ}\text{C}} - 2}}$$

$$= 0.011$$

$$t_{\text{计算}} = \frac{|\bar{x}_1 - \bar{x}_2|}{S_{D70^{\circ}\text{C}+105^{\circ}\text{C}}} \cdot \sqrt{\frac{n_{70^{\circ}\text{C}} \cdot n_{105^{\circ}\text{C}}}{n_{70^{\circ}\text{C}} + n_{105^{\circ}\text{C}}}}$$

$$t_{\alpha 0.05, 14} = 2.145 \quad t_{\text{计算}} < t_{\alpha 0.05, 14} \quad (P < 0.05)$$

经  $F$  检验与  $t$  检验后, 证明 70°C 与 105°C 烘干发样两组数据之间无显著性差异, 亦即说明 105°C 烘干发样硒并无挥发损失。

### 四、结果与讨论

从表5可以看出, 男女健康青年人头发硒含量, 算术均值男性略高于女性, 而几何均值女性略高于男性, 说明女性个体之间差异较小。

表5 48例 20--30岁健康青年人发硒含量 (ppm)

分析对象	性别	例数	硒含量 (ppm)		
			范围	算术平均值	几何平均值
大学生	男	30	0.42—3.7	0.975	0.846
大学生	女	18	0.44—1.6	0.936	0.885
总计		48	0.42—3.7	0.960	0.860

### 参 考 文 献

- [1] Rankin, J. M.: *Environ. Sci. Technol.*, 1973, 7(9), 823—824.
- [2] Westermarck, T. et al.: *Acta Pharmacol. Toxicol.*, 1977, 40, 465.
- [3] Andrews, R. W. et al.: *Anal. Chem.*, 1976, 48, 1056.
- [4] 陆宗鹏等: 《分析化学》, 1980, 8(3), 223.
- [5] 张佛珍等: 《化学世界》, 1984, 25(4), 132.
- [6] 张佛珍等: 《痕量分析》, 1985, (2), 21.
- [7] 武汉大学主编: 《分析化学》, 高等教育出版社, 1984, 127—128.

[本文于 1987 年 6 月 2 日收到]