

2.6 准确度与精密度试验

将已知量的铅、砷分别加入被测样品中，按测定方法进行测定，铅和砷的回收率分别为98.8%~105.3%，85.9%~96.6%；平均回收率分别为101.5%，90.4%；变异系数分别为4.1%，5.6%。

2.7 线性浓度

本法铅的回归方程为 $Y = 0.0075X + 0.00534$ ，相关系数 $r=0.9993$ ，砷的回归方程

$Y = 0.00688X + (-0.00272)$ ，相关系数 $r=0.9982$ 。铅、砷的线性范围均为 $0\mu\text{g}/\text{L} \sim 80\mu\text{g}/\text{L}$ ；方法灵敏度分别为 $0.006\mu\text{g}/\text{L}$ ， $0.002\mu\text{g}/\text{L}$ ；检出限分别为 $2\mu\text{g}/\text{L}$ 以及 $4\mu\text{g}/\text{L}$ 。

参考文献

- 1 食品卫生国家标准汇编, 1992
- 2 食品卫生标准使用手册, 1996
- 3 孙文汉, 原子吸收光谱分析技术, 1992

火焰原子吸收法测定保健品中6种元素

刘素华 靳雪梅
(济南市卫生防疫站, 济南 250013)

摘要 为了了解济南市市售保健品中微量元素的含量，卫生质量和微量元素含量与保健作用之间的关系，使用火焰原子吸收法测定了25种口服液，21种固体或半固体保健品中的Pb、Cu、Zn、Fe、Ca、Mn 6种元素。

关键词 保健品 Pb、Cu、Zn、Fe、Ca、Mn
火焰原子吸收法

1. 仪器与试剂

- 1.1 GGX-6型Zeeman原子吸收光谱仪（北京地质仪器厂）
- 1.2 铅、铜、锌、铁、钙、锰空心阴极灯（河北衡水宁强光源厂）。
- 1.3 $20\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$ 氧化镧溶液。
- 1.4 混合酸消化液，硝酸与高氯酸混合（4+1）。
- 1.5 标准工作液，分别由 $500\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$ 的储备液用 $\varphi(\text{HNO}_3) = 2\%$ 的硝酸，钙标准液用 $20\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$ 的镧溶液稀释成下列浓度，见表1。

表1 标准工作液系列浓度 (mg/L)

	Pb	0.1	0.2	0.5	1.0	3.0	5.0
Cu	0.1	0.2	0.5	1.0	3.0	5.0	
Zn	0.1	0.2	0.4	0.8	1.0	—	
Fe	0.2	0.5	1.0	2.0	5.0	—	
Mn	0.1	0.2	0.5	1.0	2.0	—	
Ca	0.1	0.5	1.0	2.0	4.0	—	

2. 样品处理

液体样品一般直接进样，固体、半固体样品精确称取 10.0000g ，用硝酸—高氯酸消化完全后，用去离子水定容至 25ml 。测钙时，取定容后的样液 5.0ml 用镧溶液准确定容至 10ml ，混匀备用。

3. 样品测定

- 3.1 仪器条件：仪器测试条件见表2。

表 2 测定条件

元 素 件 条	波长 (nm)	光谱通带 (nm)	灯电流 (mA)	负高压 (V)	乙炔流量 (L/min)	空气流量 (L/min)	原子化器高度 (mm)	增益
Pb	283.3	1	2	283	1.5	7	4	2
Cu	324.7	1	2	253	1.5	6.5	4	1
Zn	213.9	1	3	267	1.3	7	4	2
Fe	248.3	4	4	293	1.5	7	4	4
Ca	422.7	1	2	265	1.5	7	4	2
Mn	279.5	1	2	272	1.5	7	4	2

Pb、Cu、Zn、Fe、Ca、Mn 标准液，同样品处

4. 精密度和准确度试验

理，定容至一定体积进行测定，结果见表 3。

4.1 分别取液体、固体样品各 1 份，分别加入

表 3 回收实验

样 品	元 素	本底 (mg/L)	加入量 (mg/L)	测得值 (mg/L)	回收率 (%)
太阳神口服液	Pb	未检出	0.2	0.196	98.0
	Cu	未检出	0.4	0.401	100.3
	Zn	0.112	0.5	0.618	101.0
	Fe	0.123	0.5	0.649	104.2
	Ca	0.936	5.0	6.233	105.0
	Mn	未检出	0.4	0.392	98.0
中华鳖大补膏	Pb	未检出	0.2	0.205	102.5
	Cu	2.772	0.4	3.228	101.8
	Zn	91.0	0.5	95.803	104.6
	Fe	71.534	0.5	75.708	105.1
	Ca	22.365	5.0	25.946	94.8
	Mn	1.046	0.4	1.422	98.3

4.2 测定 6 份强身营养素，取其平均值，结果见表 4。

表 4 精密度 (mg/kg)

元 素	\bar{X}	S	CV (%)
Pb	0.43	3.5×10^{-3}	0.81
Cu	0.77	4.0×10^{-3}	0.52
Zn	32.38	0.58	1.79
Fe	54.93	4.93	8.98
Ca	39.30	1.69	4.30
Mn	4.12	0.046	1.12

5.1 样品测定结果见表 5。

表 5 测定结果

元 素	25 种口服液	21 种固体、半固体
Pb	0~0.22	0~0.8
Cu	0~0.88	0~10.7
Zn	0~465.7	282~177.65
Fe	0.1~276.5	4.5~232.38
Ca	0.4~311.2	0.8~262
Mn	0~28	0~34.97

5. 结果与分析

5.2 46 种保健品 6 种元素测定结果见表 6。

从表 6 可看出, 25 种口服液中铅均符合保健品国家通用理化卫生指标 ($Pb \leq 0.5 \text{ mg} \cdot \text{kg}^{-1}$), 合格率为 100%。固体类有 2 份样品铅

含量大于 $0.5 \text{ mg} \cdot \text{kg}^{-1}$, 其中 1 份为胶囊, 胶囊国家标准规定 $Pb \leq 0.5 \text{ mg} \cdot \text{kg}^{-1}$, 实际只有 1 份超过国家规定的理化卫生标准 ($Pb \leq 0.5 \text{ mg} \cdot \text{kg}^{-1}$), 合格率为 95.24%。

表 6 结果分析

元 素	结果 (mg/kg)	25 种口服液		21 种固体、半固体	
		份数	比例 (%)	份数	比例 (%)
Pb	<0.5	25	100	19	90.48
	0.5~0.8	—	—	2*	9.52
Cu	<0.5	25	100	18	85.71
	5~10.7	—	—	3	14.29
Zn	<10	16	64	9	42.86
	10~60	7	28	9	42.86
	60~465.7	2	8	3	14.28
Fe	<10	20	80	12	57.15
	10~50	4	16	2	9.52
	50~276.5	1	4	7	33.33
Ca	<50	22	88	16	76.16
	50~376.5	3	12	5	23.81
Mn	<20	22	88	18	85.71
	20~34.97	3	12	3	14.29

注 * 2 份中有 1 份为胶囊, 胶囊中铅国家规定应小于等于 1.5 mg/kg 。

其它 5 种元素国家无具体规定, 只是各保健品根据各自的保健功能不同确定的功效成分不同, 但产品的功效成分及含量应与其评价结果相一致。本次实验测定的锌元素就个别样品超过了其评价结果。

参考文献

- 1 食品卫生国家标准汇编, (1) 1992
- 2 食品卫生标准使用手册, 1996
- 3 孙汉文, 原子吸收光谱分析技术, 1992
- 4 山东省卫生防疫站编, 原子吸收光谱法, 1984

改造国产 CCS-140 高频红外碳硫分析仪 在渗碳轴承钢快速分析中的应用

铁生年 赵桂兰 张志刚
(西宁特钢集团公司, 西宁 810005)

我公司对中科院上海技物所研制的 CCS-140 高频红外碳硫分析仪进行改造。改造后的仪