# ICP-AES、GAAS 法测定人发中微量金属元素

### 一、实验目的

- 1) 了解生物样品的湿法消解;
- 2) 学习电感耦合等离子体发射光谱分析(ICP-AES)方法;
- 3) 学习石墨炉原子吸收光谱分析(GAAS)方法;
- 4) 比较两种仪器分析方法。

## 二、实验背景及实验原理

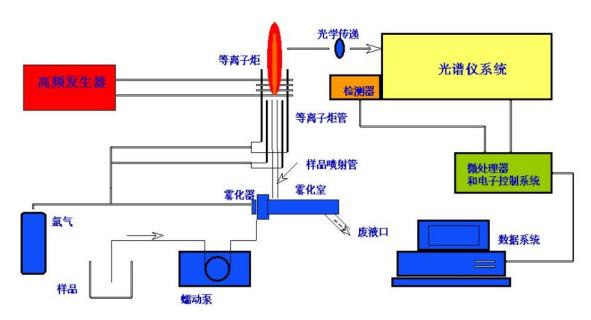
微量金属元素在生命活动中起的作用十分复杂,人体与这些元素之间的关系是一个涉及多学科广泛研究的课题。其中,不同元素、不同生物样本以及不同测试方法的选择都是具有代表意义的子课题。本实验通过铜、铁、锌及镉元素在人发中 ICP-AES 及 GAAS 测试,初步认识这类研究中的几个基础性问题。

实际样品的前处理是分析全过程的一个重要环节。常用到的一个前处理技术就是将固体样品转化为溶液的消解方法。在原子光谱分析中,消解方法通常包括各种湿法消解、干法消解等。本实验采用HNO<sub>3</sub>-H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 消解方法,能够满足两种原子光谱分析方法的需要。

原子发射光谱分析是一种传统的元素分析方法,特别适用于低含量及痕量元素的分析,其的定量依据是

$$I=AC^b$$

I 为光谱线强度, C 是样品浓度, A 是与蒸发、激发及试样组成有关的参数, b 为自吸系数,通常≤1。 ICP-AES 原子发生光谱分析仪器一般包括进样系统、高频发生系统、分光系统、检测与数据控制系统。系统结构如下:



原子吸收光谱分析建立于上世纪六十年代,从发展历史看比原子发射光谱分析晚了约80年,但该方法的独特优点使其发展迅速,目前已成为一种广泛使用的元素定量分析方法。

该方法的原理是待测元素空心阴极灯发射出特征谱线的光,通过含有待测元素基态原子蒸气的时被 吸收,吸收服从朗伯-比尔定律:

$$A = \lg(Io/I) = KC$$

A 为吸光度, Io 为入射光强度, I 为出射光强度, K 与待测元素及实验条件有关的常数

C为待测元素的原子浓度。

基态原子蒸汽的实现最常用的是火焰法,电热石墨炉法(GAAS)是其重要补充。 原子吸收光谱仪通常包括光源系统、原子化系统、分光与检测光系统。

# 三、仪器与试剂

- 1. 仪器: Plasma1000 电感耦合等离子体发射光谱仪; GA3202 原子吸收分光光度计; 电加热系统; 空心阴极灯; 25 mL 容量瓶, 25 mL 烧杯;
- 试剂: 各元素标准溶液 (XX.00 μg·mL<sup>-1</sup>), 浓 HNO<sub>3</sub>、5%HNO<sub>3</sub>、H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>、超纯水; 头发样品(约 1g, 自备)。

# 四、实验步骤

- 1. 样品前处理(头发样品消解)
  - 1) 样品浸于 3%中性洗涤液中约 30 分钟, 水洗至无泡沫, 80℃烘干;
  - 2) 称取 0.5g(准确至 0.001g)试样于小烧杯中,加入 5 mL浓硝酸,放置约 15 分钟,并不时搅拌;
  - 3) 80℃加热, 待试样全部溶解后, 升温至 110℃继续消解;
  - 4) 约 2 小时后,溶液小于 2 mL,滴加约 0.5 mLH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>溶液及 1 mL HNO<sub>3</sub>,继续加热;
  - 5) 若溶液呈淡黄色清液,可待溶液蒸发小于 2mL 后,定量转移至 25mL 容量瓶,加入 1mL 5%HNO<sub>3</sub>,用超纯水稀至刻度;若溶液不为清液,则重复上述步骤 4)。

#### 2. ICP-AES 测定

- 1) 根据"Plasma1000 电感耦合等离子体发射光谱仪"操作规程开启仪器,设定相应分析测试条件,记录实验条件:
- 2) 依次测量标样及待测样品,作相应记录;
- 3) 根据规程关闭仪器。

### 3. GAAS 测定

- 1) 根据"GA3202 原子吸收分光光度计"操作规程开启仪器,设定相应分析测试条件,记录实验条件;
- 2) 依次测量标样及待测样品,作相应记录;
- 3) 根据规程关闭仪器。

## 五、数据处理

根据上述标样液及样品溶液的记录,计算样品中各元素含量,以 ug/g 为单位表示。

#### 六、结果讨论

- (1) 两种方法测量结果比较;
- (2) 两种仪器分析方法的比较;
- (3) 以下(i)-(v)选择 2 个讨论:
  - (i) 本实验主要误差的来源及消除或减小方法:
  - (ii) 样品的消解要考虑的因素;
  - (iii) 相对于其他生物组织,发样中元素含量测量的意义;
  - (iv) 人发中元素含量测量的方法;
  - (v) 本实验所选微量金属元素对人体的影响。