Chapter 1 Introduction

分析化学的定义

分析化学是研究物质的分离、鉴定、测定原理与方法的科学。

分析化学方法的分类(1)

- 根据任务分类:
- 定性分析 Qualitative analysis 物质的组成
- 定量分析 Quantitative analysis 物质的含量
- 结构分析 Structure analysis 物质的分子 结构,晶体结构,分子聚集体的高级结构
 - 形态分析 speices analysis 物质的形态
- 能态分析 energy-state analysis 物质的能态

分析化学方法的分类(2)

• 根据分析对象分类

无机分析 Inorganic analysis 有机分析 Organic analysis 药物分析 Pharmacological analysis 水质分析 Water analysis 食品分析 Food analysis 元素分析 Elemental analysis 工业分析 Industrial analysis 法庭分析 Forensic analysis 等.....

分析化学方法的分类(3)

• 根据作用分类

例行分析 Routine analysis 仲裁分析 Referee analysis

根据测量原理分类
化学分析 Chemical analysis
仪器分析 Instrumental analysis

化学分析法 (chemical analysis)

• 以物质的化学反应为基础建立起来的分析方法

- >重量分析法 gravimetry
- >容量分析法(滴定分析法)volumetry; titrametry

化学分析法

• 例: 可溶性钡盐中钡含量的测定(重量法)

●铁矿中铁含量的测定(滴定分析法):

称样
$$\xrightarrow{\overline{m}$$
-磷混酸 Fe³⁺ $\xrightarrow{Fe^{3+}}$ Fe^{2+} $\xrightarrow{Fe^{2+}}$ $\xrightarrow{V\times C}$ $\xrightarrow{m_p}$

仪器分析法 (instrumental analysis)

- 依据物质的物理性质及物理化学性质建立起来的分析方法,通常使用特殊的仪器。
- > 光学分析法 spectral analysis
- > 电学分析法 electroanalysis
- > 色谱分析法 chromatography; 等等

例:分光光度法测定微量铁(物理化学方法, physicochemical method)。

分析化学方法的分类(4)

> 按试样用量和操作规模分

常量分析 m > 0.1g, V > 10mL 半微量分析 m 0.01~0.1g, V 1~10mL 微量分析 m 0.1~10mg, V 0.01~1mL

超微量分析 m < 0.1 mg , V < 0.01 mL

现代分析化学的目标

从常量组分 —— 微量组分 —— 微粒分析 从组成 —— 形态分析 从宏观组分 —— 微观结构分析 从总体 — 微区表面分布 — 逐层分析 从静态反应 —— 快速反应追踪分析 从破坏试样 —— 无损分析 从离线 ——在线分析

教学目的——

知识、能力、素质综合发展

- 知识——掌握分析化学的基本理论;
- ·能力——运用分析化学理论发现、提出、解决分析化学问题的能力,获取知识、发展与创新知识的能力;
- •素质——将获取的知识、能力内化于身心, 升华为品质与素养。

参考书:

北京大学: 定量分析简明教程(第二版)

武汉大学:分析化学(第四版)