

南京理工大学

分析化学入学考试大纲

1 误差和数据处理

1.1 Δ 系统误差和随机误差

1.1.1 准确度和误差

1.1.2 系统误差

1.2 分析数据的统计处理

1.3 误差的传递和有效数字

1.4 分析测试中的标准曲线

2 滴定分析

2.1 方法要点

2.2 Δ 滴定反应和滴定曲线

2.2.1 酸碱平衡的理论基础

2.2.2 常见的滴定反应

2.2.3 \star 滴定曲线和滴定突跃

2.2.4 几种滴定反应的特点

2.3 指示剂

2.4 滴定反应法的应用

2.4.1 滴定分析可行性讨论

2.4.2 配位滴定的条件选择

2.4.3 酸碱滴定法

2.4.4 氧化还原滴定法

3 电位分析法

3.1 电位分析法中的基本原理

3.2 Δ 离子选择性电极

3.2.1 \star 离子选择性电极的分类及其响应机理

3.2.2 离子选择性电极的性能指标

3.3 电位分析法

3.3.1 直接电位法

3.3.2 电位滴定法

4 紫外-可见吸收光谱分析

4.1 紫外-可见吸收光谱的概述

4.2 Δ 紫外-可见吸收光谱的原理

4.2.1 紫外-可见吸收光谱的产生

4.2.2 光的吸收基本定律

4.3 光度分析条件的选择

4.4 紫外-可见分光光度计

4.5 $\star \Delta$ 紫外-可见吸收光谱的应用

5 红外及拉曼光谱法

- 5.1 红外光谱概述
- 5.2 Δ 红外光谱的基本原理
 - 5.2.1 红外吸收
 - 5.2.2 振动方程式
 - 5.2.3 分子的振动形式
- 5.3 红外分光光度计
- 5.4 Δ 基团与振动频率的关系
- 5.5 Δ \star 红外光谱定性分析
- 5.6 红外光谱定量分析
- 5.7 拉曼光谱简介
- 6 原子吸收光谱法
 - 6.1 原子吸收光谱法概述
 - 6.2 Δ 原子吸收光谱法基本原理
 - 6.3 原子吸收分光光度计
 - 6.4 Δ 定量分析方法
 - 6.5 原子吸收光谱法中的干扰及控制
 - 6.6 测定条件的选择
 - 6.7 灵敏度、特征浓度及检测极限
- 7 核磁共振波谱法
 - 7.1 Δ 核磁共振原理
 - 7.1.1 核的自旋与磁性
 - 7.1.2 核磁共振条件
 - 7.2 核磁共振波谱中的结构信息
 - 7.3 核磁共振波谱仪
 - 7.4 Δ \star 氢谱的解析
 - 7.4.1 化合物结构鉴定
 - 7.4.2 定量分析
 - 7.5 碳谱简介
- 8 色谱法基础
 - 8.1 色谱法概述
 - 8.2 色谱图和有关术语
 - 8.3 Δ \star 色谱基础理论
 - 8.3.1 塔板理论
 - 8.3.2 速率理论
 - 8.3.3 分离度
 - 8.4 Δ 色谱定性和定量分析
- 9 气相色谱法

- 9.1 气相色谱法仪
- 9.2 Δ 色谱柱和固定相
 - 9.2.1 填充柱和空心柱
 - 9.2.2 吸附剂和固定液
- 9.3 Δ 气相色谱检测器
 - 9.3.1 热导池检测器
 - 9.3.2 氢火焰离子化检测器
- 9.4 气相色谱分析条件的选择
- 10 高效液相色谱法
 - 10.1 高效液相色谱法概述
 - 10.2 高效液相色谱仪
 - 10.3 吸附色谱法
 - 10.4 分配色谱法
 - 10.5 离子交换色谱法
 - 10.6 体积排除色谱法
 - 10.7 薄层色谱法
- 11 试样的采取和处理
 - 11.1 试样的采取
 - 11.1.1 采样的一般原则
 - 11.1.2 几种试样的采取
 - 11.2 试样的处理
 - 11.3 几类分析方法对测试样品的要求

必 开 实 验 项 目	序号	项目名称	学时
	1	天平的称量练习	4
	2	容量分析的基本操作	3
	3	酸碱标准溶液的配制和浓度比较	3
	4	混合碱的分析测定	6
	5	水的硬度测定	6
	6	硫酸铜中铜含量的测定	4
	7	碳酸钙中钙含量的测定	6
	8	邻二氮菲法测定微量铁	3
9	电位滴定法测定 HCl 和 HAC 混合酸的含量	2	

	10	一硝基甲苯异构体的气相色谱分析	3
	11	火焰原子吸收光谱法测定水中的钙	3
	12	苯甲酸和乙酸乙酯的红外光谱测定	2.5
	13	萘、联苯、菲的高效液相色谱分析	2.5