

## <<无机与分析化学>>

### 图书基本信息

书名：<<无机与分析化学>>

13位ISBN编号：9787561825501

10位ISBN编号：7561825501

出版时间：2007-10

出版时间：天津大学出版社

作者：于韶梅 编

页数：300

字数：420000

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

## <<无机与分析化学>>

### 内容概要

《无机与分析化学》是为高职高专院校制药、食品等有关专业学生编写的教材。全书共10章，主要内容包括物质及其变化、化学反应速率与化学平衡、原子结构与元素周期律、化学键与晶体结构、分析化学概述、酸碱平衡与酸碱滴定法、重量分析法与沉淀滴定法、氧化还原反应与氧化还原滴定、配位平衡与配位滴定法、吸光光度法等。

本书针对高职教育的特点以及培养目标，将无机化学与分析化学内容结合在一起，可为后继课程的学习及科学研究打下基础。

本书可作为高职高专院校制药、食品、环境、轻工等专业的教学用书，也可供相关院校和单位有关专业人员参考。

## &lt;&lt;无机与分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 0.1 化学研究的对象与内容 0.2 无机与分析化学的基本内容和任务 0.3 无机与分析化学的学习要求第1章 物质及其变化 1.1 物质的聚集状态 1.2 化学反应中的能量关系第2章 化学反应速率与化学平衡 2.1 化学反应速率 2.2 反应速率理论 2.3 影响化学反应速率的因素 2.4 化学平衡 2.5 化学平衡的移动第3章 原子结构与元素周期律 3.1 原子核外电子的运动状态 3.2 原子中电子的分布 3.3 原子核外电子排布与元素周期律 3.4 元素性质的周期性第4章 化学键与晶体结构 4.1 离子键 4.2 共价键理论 4.3 杂化轨道理论与分子几何构型 4.4 分子间力与氢键 4.5 晶体结构第5章 分析化学概述 5.1 分析化学的任务和方法 5.2 定量分析的误差 5.3 有效数字及其运算规则 5.4 定量分析结果的数据处理 5.5 滴定分析法第6章 酸碱平衡与酸碱滴定法 6.1 酸碱理论 6.2 电解质的解离 6.3 酸碱平衡中有关浓度的计算 6.4 同离子效应和缓冲溶液 6.5 酸碱指示剂 6.6 酸碱滴定法 6.7 酸碱滴定法的应用第7章 重量分析法与沉淀滴定法 7.1 沉淀-溶解平衡 7.2 溶度积规则及其应用 7.3 重量分析法 7.4 影响沉淀纯度的因素及沉淀条件 7.5 重量分析结果计算 7.6 沉淀滴定法第8章 氧化还原反应与氧化还原滴定 8.1 氧化还原反应的基本概念 8.2 原电池与电极电势 8.3 条件电极电势与氧化还原平衡 8.4 氧化还原滴定 8.5 常见的氧化还原测定方法 8.6 氧化还原滴定计算示例第9章 配位平衡与配位滴定法 9.1 配位化合物的基本概念 9.2 配位化合物的价键理论 9.3 配位平衡 9.4 EDTA的性质及配位滴定 9.5 配位滴定的基本原理 9.6 金属指示剂 9.7 配位滴定方法及应用第10章 吸光光度法 10.1 吸光光度法概述 10.2 吸光光度法基本原理 10.3 显色反应及显色条件的选择 10.4 测量条件的选择 10.5 吸光光度分析的方法和仪器 10.6 吸光光度法的应用附表参考文献

<<无机与分析化学>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>