

## <<无机及分析化学>>

### 图书基本信息

书名：<<无机及分析化学>>

13位ISBN编号：9787802095465

10位ISBN编号：7802095468

出版时间：2007-8

出版时间：中国环境科学出版社

作者：王强 编

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>

## <<无机及分析化学>>

### 内容概要

本教材是根据理工类非化学类专业实际应用的需求和教学改革的需要，对无机化学和分析化学的内容进行了整合。

全书共分十五章，内容包括化学的基本原理，误差和分析数据的处理方法，化学平衡原理及其应用，元素化学的基本知识，以化学分析法中的四大滴定为主线，介绍了相关的理论知识。

本教材适合高职高专环境、化工、材料等专业的学生使用，也可供食品、轻工、农学等专业的师生参考。

## &lt;&lt;无机及分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 物质及其变化 第一节 物质的聚集状态 第二节 化学反应中的质量关系和能量关系第二章 化学反应计量基础、误差与数据处理 第一节 有效数字及其运算规则 第二节 测量或计量中的误差 第三节 分析数据的统计处理第三章 化学反应速率与化学平衡 第一节 化学反应速率 第二节 反应速率理论简介 第三节 影响反应速率的因素 第四节 化学平衡及化学平衡的移动 第五节 反应速率与化学平衡的应用第四章 原子结构与元素周期律 第一节 氢原子光谱和玻尔原子模型 第二节 原子核外电子的运动状态 第三节 原子中电子的排布 第四节 原子核外电子排布与元素周期率 第五节 元素性质的周期性第五章 化学键与分子结构 第一节 化学键的类型 第二节 共价键理论 第三节 杂化轨道理论与分子几何构型 第四节 分子间力与氢键 第五节 离子极化第六章 分析化学概述 第一节 分析化学的任务、方法及发展趋势 第二节 滴定分析 第三节 滴定分析法的计算第七章 酸碱平衡与酸碱滴定 第一节 电解质溶液 第二节 酸碱理论及其有关化学平衡 第三节 酸碱溶液中氢离子浓度的计算 第四节 缓冲溶液 第五节 酸碱指示剂 第六节 酸碱滴定曲线和指示剂的选择 第七节 酸碱滴定法的应用 第八节 非水溶液中的酸碱滴定第八章 沉淀溶解平衡与沉淀滴定法 第一节 沉淀溶解平衡 第二节 沉淀滴定法 第三节 重量分析法第九章 氧化还原平衡与氧化还原滴定 第一节 氧化还原反应的基本概念 第二节 电极电势 第三节 氧化还原滴定法 第四节 重要的氧化还原滴定法 第五节 氧化还原滴定法计算示例第十章 配位平衡与配位滴定法 第一节 配位化合物的基本概念 第二节 配位化合物的结构 第三节 配位平衡及其影响因素 第四节 配位滴定法 第五节 配位滴定法的应用第十一章 金属元素选论 第一节 s区元素 第二节 ds区元素 第三节 d区元素第十二章 非金属元素 第一节 卤族元素 第二节 氧族元素 第三节 氮族元素第十三章 无机及分析化学中常用的分离方法 第一节 挥发和蒸馏分离法 第二节 沉淀和共沉淀分离法 第三节 液-液萃取分离法 第四节 液相色谱分离法 第五节 离子交换分离法第十四章 无机化合物制备及分析步骤简介 第一节 分析试样的采取和制备 第二节 试样的分解 第三节 测定方法的选取原则 第四节 复杂物质的分析示例第十五章 吸光光度分析法 第一节 吸光光度法的基本原理 第二节 显色反应与测量条件的选择 第三节 吸光光度分析的方法和仪器 第四节 吸光光度法的应用附录 附录一 常用物理量和物理常数 附录二 常用酸碱的浓度 附录三 弱酸和弱碱的离解常数 附录四 标准电极电势 (298.15 K) 附录五 配离子的稳定常数 (298.15 K) 附录六 常用的缓冲溶液 附录七 一些物质的商品名或俗名 附录八 溶度积常数 (298.15 K) 附录九 国际相对原子质量表 (1997) 参考文献

<<无机及分析化学>>

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>