

<<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：9787109138612

10位ISBN编号：7109138615

出版时间：2009-8

出版时间：兰叶青 中国农业出版社 (2009-08出版)

作者：兰叶青 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

《无机及分析化学》是普通高等教育“十一五”国家级规划教材，是根据21世纪高等农业院校本科生对化学基础知识的要求，并结合多年的教学经验，将无机化学和分析化学内容进行有机整合而成的一种教学体系。

全书共分十三章，内容包括化学基本原理、物质结构、化学平衡、滴定分析、仪器分析简介、生命元素化学知识等。

本教材内容力求与农、林、水各专业的教学需求和实际应用相结合，体现化学在农业和生命科学中的重要性及其作用。

《无机及分析化学》可作为农、林、水高等院校各相关专业本科生教材，也可供相关人员参考。

## &lt;&lt;无机及分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第一章 气体、溶液和胶体第一节 气体一、理想气体二、实际气体第二节 溶液一、溶液浓度的表示方法二、溶液的依数性三、电解质溶液第三节 胶体一、分散体系二、溶胶的制备三、溶胶的性质四、胶团结构和电动电势五、溶胶的稳定性与聚沉六、高分子溶液第四节 乳浊液一、表面活性物质二、乳浊液习题第二章 化学热力学基础第一节 基本概念一、体系和环境二、状态和状态函数三、过程和途径四、热和功五、热力学能第二节 热化学一、热力学第一定律二、反应热三、热化学方程式四、化学反应热的计算第三节 化学反应的方向一、化学反应的自发性二、熵三、热力学第二定律四、吉布斯自由能与反应方向的判据第四节 化学反应的限度一、化学反应等温式及其应用二、化学平衡三、化学平衡的移动习题第三章 化学反应速率第一节 化学反应速率的表示方法一、平均速率二、瞬时速率第二节 反应速率理论简介一、反应历程二、碰撞理论三、过渡状态理论第三节 浓度对化学反应速率的影响和速率方程一、基元反应速率方程的确定——质量作用定律二、非基元反应速率方程的确定三、反应级数和反应分子数第四节 温度对化学反应速率的影响第五节 催化剂对化学反应速率的影响一、催化剂和催化作用二、催化剂的特点三、生物催化剂——酶习题第四章 物质结构简介第一节 微观粒子的运动特征一、氢原子光谱和玻尔理论.....第五章 分析化学概论第六章 酸碱平衡与酸碱滴定法第七章 沉淀溶解平衡与沉淀滴定法第八章 配位化合物与配位滴定法第九章 氧化还原反应与氧化还原滴定法第十章 吸光光度法第十一章 电势分析法第十二章 其他仪器分析简介第十三章 重要的生命元素及其化合物选述主要参考文献元素周期表

<<无机及分析化学>>

章节摘录

版权页：插图：

## <<无机及分析化学>>

### 编辑推荐

《无机及分析化学》是普通高等教育“十一五”国家级规划教材,全国高等农林院校“十一五”规划教材之一。

<<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>