

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787811052176

10位ISBN编号：7811052172

出版时间：2005-9

出版时间：中南大学出版社

作者：周莹

页数：231

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>

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 内容概要

《21世纪非化学专业基础化学系列教材：无机化学》在内容选编方面，有以下几个特点： 1. 全书在内容选择和安排上，保持了无机化学学科的科学性和系统性。

编写思路为化学热力学和化学动力学是化学反应和化学平衡的内在规律，原子结构和分子结构理论是物质结构和性质变化规律的内在基础。

2.注重理论联系实际和专业需要。

农林、生物、建筑、材料领域的许多问题都与溶液理论、酸碱平衡、沉淀溶解平衡、表面化学、胶体化学、电化学、配位化学、物质结构理论紧密相关，这些都是《21世纪非化学专业基础化学系列教材：无机化学》的重点内容，生物能源、酶催化、离子的生理平衡、微量元素与生命过程、农药与化肥、环境保护、材料合成与应用等相关内容在《21世纪非化学专业基础化学系列教材：无机化学》中都得到了相应的体现。

这样既能激发学生的学习兴趣，又能拓宽学生的知识面。

3.在每章前面编写了教学要求，在每章后面编写了小结。

这样做可以方便于学生自学和复习。

4.在选读材料部分重点介绍了化学与生物学交叉领域的热点问题和最新动态。

我们试图用这种方式将最新的知识引进教材和课堂，让学生能够紧跟科技发展步伐，及时掌握最新知识。

5.《21世纪非化学专业基础化学系列教材：无机化学》根据30-50学时教学计划编写。

各院校可以根据专业需要和教学学时，对相关内容进行取舍。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论第1章 溶液1.1 溶液的浓度1.1.1 物质的量及其单位1.1.2 物质的量浓度1.1.3 质量摩尔浓度1.1.4 摩尔分数1.1.5 质量分数1.2 稀溶液的依数性1.2.1 溶液的蒸气压下降及拉乌尔定律1.2.2 溶液的沸点升高1.2.3 溶液的凝固点降低1.2.4 溶液的渗透压第2章 化学反应基本理论2.1 化学热力学2.1.1 热力学基础知识2.1.2 化学反应过程中的热效应2.1.3 热化学定律2.1.4 化学反应的方向2.2 化学动力学2.2.1 化学反应的反应速率及速率方程2.2.2 温度对化学反应速率的影响2.2.3 化学反应的速率理论2.3 化学平衡2.3.1 化学平衡和平衡常数2.3.2 标准平衡常数2.3.3 多重平衡规则2.3.4 化学平衡的移动第3章 溶液中的酸碱平衡和沉淀溶解平衡3.1 溶液中的酸碱平衡3.1.1 弱电解质的电离平衡3.1.2 缓冲溶液3.1.3 盐类的水解3.2 溶液中的沉淀溶解平衡3.2.1 难解电解质的溶度积3.2.2 沉淀的生成和溶解3.3 酸碱理论概述3.3.1 质子理论3.3.2 电子理论第4章 表面化学与胶体化学4.1 表面化学4.1.1 表面能与表面张力4.1.2 润湿现象4.1.3 弯曲液面的附加压力和毛细现象4.1.4 固体表面上的吸附作用4.2 胶体化学4.2.1 分散系统4.2.2 溶胶的性质4.2.3 胶团结构4.2.4 溶胶的稳定和聚沉4.2.5 高分子化合物溶液4.2.6 表面活性物质和乳浊液第5章 氧化还原与电化学5.1 氧化还原反应5.1.1 氧化与还原5.1.2 氧化数(值)5.1.3 氧化还原反应方程式的配平5.2 原电池与电极电势5.2.1 原电池5.2.2 电极电势5.2.3 电极电势的应用5.2.4 元素电位图.....第6章 原子结构第7章 分子结构第8章 配位化合物第9章 元素及化合物的性质

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>