

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787561411674

10位ISBN编号：7561411677

出版时间：1995-8

出版时间：第1版(1995年8月1日)

作者：陈种菊 编

页数：381

字数：300000

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

本书是为综合性大学及师范院校生物系、生工系、材料系和应用化学专业、精细化工专业等系和专业一年级无机化学（或普通化学）课编写的无机化学教科书。

本教材在结构理论、化学热力学原理和化学平衡原理的基础上，按区讨论了重要元素及其化合物的结构、组成、性质及变化规律。

目的是使学生掌握必要的无机化学基础知识，也为后续课程打下一定的基础。

本书在编写过程中，既注意加强基础理论，也注意到阐述元素化学与基础理论的紧密联系。

由于学时有限（72小学），对元素化学的内容，则按各元素原子的电子构型分区讨论，并以性质为主线，突出对重要元素及化合物的性质和反应规律的讨论。

这不仅有利于学生较系统地掌握元素化学的基本知识，也避免了某些内容的重复。

有些内容以注释的方式介绍给学生，以帮助学生进一步学习。

保护环境是我国的基本国策之一，本书也注意了对学生的环境意识的教育。

为了贯彻国家法定计量单位，全书采用了以国际单位制（SI）单位为基础的《中华人民共和国法定计量单位》和国家标准（GB）中所规定的符号。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 绪论 1-1 化学是研究物质变化的科学 1-2 化学是满足社会需要的中心学科 1-3 无机化学与其它学科的关系 一、无机化学研究的对象 二、无机化学与其它学科的关系第二章 气体和溶液 2-1 气体 一、理想气体状态方程式 二、分压定律 2-2 溶液 一、溶液浓度的表示方法 二、固体在液体中的溶解度 2-3 非电解质稀溶液的依数性 一、溶液的蒸气压 二、沸点升高和凝固点降低 三、溶液的渗透压 四、依数性的应用第三章 化学热力学初步 3-1 化学热力学初步 一、体系和环境 二、状态和状态函数 三、过程和途径 四、平衡态和可逆过程 3-2 热力学第一定律 一、内能(热力学能) 二、热和功 三、热力学第一定律的数学表达式 3-3 热化学 一、化学反应的热效应 二、恒容热效应和恒压热效应 三、化学反应热的计算 3-4 化学反应的自发性 一、自发过程的共同特点 二、熵 三、吉布斯自由能和标准生成吉布斯自由能第四章 化学反应速率 4-1 化学反应速率的定义及表示法 4-2 影响反应速率的因素 一、浓度对反应速率的影响 二、温度对反应速率的影响 三、催化剂对反应速率的影响 4-3 反应速率理论简介.....第五章 化学平衡第六章 溶液中的子平衡第七章 氧化还原反应第八章 原子结构第九章 分子结构第十章 配位化合物第十一章 p区元素第十二章 s区元素第十三章 ds区元素第十四章 d区元素和f区元素附录元素周期表

<<无机化学>>

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>