

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787040051889

10位ISBN编号：7040051885

出版时间：1987-6

出版范围：高等教育

作者：庞锡涛等修订

页数：420

字数：350000

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>

<<无机化学>>

内容概要

本书是在原教材（第一版）的基础上，根据1991年国家教委印发的中学教师进修高等师范专科《无机化学教学大纲》和1989年印发的二年制师范专科学校《无机化学教学大纲》修订的。

全书在注意科学性和系统性的基础上，努力结合中学化学教学的实际。

力求正确地阐述科学内容，叙述简明流畅。

通俗易懂，便于自学。

全书共22章，分上、下两册出版。

上册为基础理论部分，下册为元素与化合物知识部分。

本书为中学教师培训，函授及师范专科学校化学专业教材。

<<无机化学>>

书籍目录

绪言第一章 化学的一些基本概念和定律 第一节 化学的一些基本概念 1-1 原子和分子
 1-2 元素、核素和同位素 1-3 原子量、分子量和式量 第二节 国际单位制和摩尔 2-1
 国际单位制 2-2 我国法定计量单位 2-3 物质的量及其单位--摩尔 2-4 摩尔质量 第三
 节 重要气体定律 3-1 理想气体状态方程式 3-2 混合气体的分压定律 3-3 气体扩散定
 律 3-4 气态物质分子量的测定 3-5 气体定律的偏差和修正 习题第二章 反应热效应和
 化学反应方向 第一节 热力学中常用的术语 1-1 体系和环境 1-2 体系的性质 1-3 状
 态和状态函数 1-4 过程和途径 第二节 化学反应的热效应 2-1 能量守恒--热力学第一定律
 2-2 热化学 2-3 几种常见的热效应 2-4 化学反应焓变的计算 第三节 化学反应的方
 向 3-1 自发过程 3-2 熵的初步概念 3-3 吉布斯自由能 习题第三章 化学反应速度
 第一节 化学反应速度 1-1 化学反应速度及其表示法 1-2 化学反应速度的实验测定 第二
 节 反应速度理论 2-1 碰撞理论 2-2 过渡状态理论 第三节 影响化学反应速度的因素
 3-1 浓度对化学反应速度的影响 3-2 温度对化学反应速度的影响 3-3 催化剂对化学反
 应速度的影响 习题第四章 化学平衡 第一节 化学平衡 1-1 可逆反应与不可逆反应 1-2
 化学平衡的建立 1-3 平衡常数 1-4 有关化学平衡的计算 第二节 化学平衡的移动 2-1
 浓度对化学平衡的影响 2-2 压力对化学平衡的影响 2-3 温度对化学平衡的影响
 第五章 氢、水、溶液和胶体第六章 电解质溶液和电离平衡第七章 氧化还原反应第八章 原子结
 构和元素周期律第九章 化学键 分子结构和晶体第十章 空气和稀有气体部分习题答案附录一 酸
 碱的电离常数附录二 难溶化合物的溶度积常数附录三 标准电极电势附录四 一些物质的热力学性
 质元素周期表

<<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>