

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787301043226

10位ISBN编号：7301043228

出版时间：2003-7

出版时间：北京大学

作者：孙淑声

页数：470

字数：785000

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

全书共分十三章，理论部分九章，第一章为气体、液体和溶液；第二、第三章分别为化学反应的方向和限度；第四、第五、第六章为溶液中三个平衡（酸碱平衡、沉淀溶解平衡、氧化还原平衡）和电化学基础；第七、八、第九章为结构化学初（其中包括原子、分子、配位化合物结构和配位平衡），在理论部分的阐述中既注意了理论的系统性和概念的准确性，又强调了科学实验是理论的基础和前提。元素部分四章，以周期表和结构化学为基础，按电子结构的特点，将元素分为s和ds区（第十章）、p区（第十一章）、d区（第十二章）叙述，既注意做到与理论部分的密切结合，又从生物无机化学的角度阐述了微量元素和人体健康的关系。

第十三章为定性分析简介。

全书取材结合物生、医学学科所需，也对现代高科技知识有所体现，叙述力求简明、准确和便于自学。

为便于学生预习及复习，每章开始前有要求，结尾有小结，附有一定数量的思考题和习题。

为方便学生自学，将与本忆配套的习题解答一并出版。

本书可作为生物、医、农、林等专业的教材，也可用作化学本科学生的参考书。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第1部分 化学原理 第一章 气体、液体、溶液 1.1 气体 1.2 液体 1.3 溶液的浓度 小结 思考题 习题 第二章 化学反应的方向 2.1 热化学 2.2 化学反应的方向 小结 思考题 习题 第三章 化学反应的限度 3.1 化学平衡——反应限度的判据 3.2 化学平衡的移动 小结 思考题 习题 第四章 酸碱电离平衡 4.1 酸碱质子理论 4.2 水的自偶电离平衡 4.3 弱酸弱碱的电离平衡 4.4 酸碱电离平衡的移动(同离子效应) 4.5 缓冲溶液 小结 思考题 习题 第五章 沉淀溶解平衡 第六章 氧化还原反应及电化学基础 第七章 原子结构 第八章 化学键与分子结构 第九章 配位化合物 第2部分 元素化学 第十章 s区和ds区元素 第十一章 p区元素 第十二章 过渡元素(d区和f区元素) 第十三章 定性分析简介 习题解答 附录 参考文献 元素周期表

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>