

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787506726108

10位ISBN编号：7506726106

出版时间：2002-8

出版时间：中国医药科技出版社

作者：李惠芝 主编

页数：461

字数：687000

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

本书是药学专业的一般基础课教材，主要介绍无机原理和元素性质两部分内容。

无机原理部分包括：物质结构（原子、分子结构、配合物结构）理论和化学平衡（酸碱平衡、沉淀溶解平衡、氧化还原平衡和配位平衡）理论；化学反应速率理论以及化学热力学的基础知识。

元素性质部分以元素周期律为主线，对主族元素做了比较详细的论述，副族元素则选择了与本专业关系密切的重要元素加以介绍。

考虑到药学专业的需要，在各族元素后还适当介绍了常用药物和离子鉴定知识。

<<无机化学>>

书籍目录

第一章 化学热力学基础 第一节 热力学基本概念 一、体系和环境 二、状态和状态函数
 三、过程和途径 第二节 热力学第一定律 一、热和功 二、热力学能 三、热力学第一定律
 第三节 热化学 一、化学反应的热效应 二、盖斯定律 三、生成热 四、燃烧热
 五、从键能估算反应热 第四节 化学反应的方向性 一、自发过程 二、熵与熵变 三、吉布斯自由能
 习题第二章 化学反应的速率 第一节 化学反应速率的定义及其表示方法 第二节 反应速率理化简介
 一、碰撞理论 二、过渡状态理论 第三节 影响化学反应速率的因素 一、浓度对化学反应速率的影响
 二、温度对化学反应速率的影响 三、催化剂对化学反应速率的影响 习题第三章 化学平衡
 第一节 化学反应的可逆性和化学平衡 一、化学反应的可逆性 二、化学平衡 第二节 平衡常数
 一、经验平衡常数 二、标准平衡常数和吉布斯自由能改变 第三节 化学平衡的移动
 一、浓度对化学平衡的影响 二、压力对化学平衡的影响 三、温度对化学平衡的影响
 四、选择合理生产条件的一般原则 习题第四章 溶液 第一节 稀溶液的依数性
 一、溶液的蒸汽压下降 二、溶液的沸点升高 三、溶液的凝固点下降 四、溶液的渗透压
 第二节 电解质溶液 一、电解质溶液的特殊性 二、电离度和强弱电解质 三、强电解质溶液理论
 习题第五章 溶液的酸碱性 第一节 酸碱理论 一、酸碱质子理论 二、酸碱的电子理论简介
 第二节 弱酸弱碱的质子传递平衡 一、一元弱酸、弱碱的质子传递平衡 二、多元弱酸、弱碱的质子传递平衡
 三、两性物质的质子传递平衡 第三节 酸碱质子传递平衡的移动 一、同离子效应 二、盐效应
 第四节 缓冲溶液 一、缓冲溶液的定义第六章 沉淀溶解平衡第七章 氧化 - 还原第八章 原子结构和元素周期系第九章 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 d区和ds区元素附录

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>