

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787506728454

10位ISBN编号：7506728451

出版时间：2004-1

出版时间：中国医药科技出版社

作者：刘晶莹

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

《无机化学》是药学专业的一门基础学科。

本书主要介绍了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）理论和化学平衡（酸碱平衡、沉淀平衡、氧化还原平衡和配位平衡）理论，化学速率理论以及热力学基础知识。

元素部分以元素周期律为主线，对主族元素做了比较详细的介绍，而副族元素只介绍了与本专业关系密切的元素。

本书适合药学专业学生学习。

<<无机化学>>

书籍目录

第一章 化学热力学基础 本章要求 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 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 本章小结 习题

第二章 化学反应速率 本章要求 第一节 化学反应速率及其表示方法 一、化学反应速率的表示方法 二、活化分子与活化能 第二节 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 本章小结 习题

第三章 化学平衡 本章要求 第一节 化学反应的可逆性与化学平衡 第二节 平衡常数 一、平衡常数 二、平衡常数的应用 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 本章小结 习题

第四章 酸碱平衡 本章要求 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 二、缓冲作用原理 三、缓冲溶液pH值的计算 四、缓冲溶液的选择和配制 第五节 酸碱指示剂 本章小结 习题

第五章 沉淀溶解平衡

第六章 氧化 - 还原

第七章 原子结构和元素周期系

第八章 分子结构

第九章 配位化合物

第十章 p区元素

第十一章 d区及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>