

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787811063332

10位ISBN编号：7811063336

出版时间：2007-1

出版时间：郑州大学出版社

作者：司学芝

页数：407

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

《普通高等教育药学专业“十一五”规划教材：无机化学》是普通高等教育药学专业“十一五”规划系列教材之一。

全书共分14章，前10章主要介绍溶液、化学热力学基础、化学反应的一般原理和溶液中的化学反应规律以及近代物质结构理论等；后4章是在结构理论的基础上，分区介绍各族元素的基本知识和主要化合物的性质及变化规律。

每章内容之后附有大量思考题和习题，书末附有部分习题的参考答案。

《普通高等教育药学专业“十一五”规划教材：无机化学》可供高等学校药学类和医学检验各专业使用，也可供其他相关专业应用。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 溶液 第一节 溶液的一般概念一、分散系二、溶解过程 第二节 溶解度和溶液的常用组成标度一、溶解度二、溶液浓度的表示方法 第三节 非电解质稀溶液的依数性一、溶液的蒸气压下降二、溶液的沸点升高三、溶液的凝固点降低四、溶液的渗透压 第四节 电解质溶液一、强电解质溶液理论二、活度和活度系数三、电解质稀溶液的依数性 第二章 化学热力学基础 第一节 热力学的基本概念及术语一、体系、环境和相二、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、热力学第一定律四、焓和焓变 第三节 化学反应热效应一、恒容反应热和恒压反应热二、化学计量数和反应进度三、热力学标准状态和热化学方程式四、赫斯定律五、化学反应标准摩尔焓变的计算 第四节 化学反应的方向一、化学反应的自发性二、焓变与化学反应的方向三、熵变与化学反应的方向四、吉布斯自由能变与化学反应的方向 第五节 摩尔吉布斯自由能变的计算一、标准摩尔吉布斯自由能变的计算二、其他温度时标准摩尔吉布斯自由能变的计算三、非标准态下摩尔吉布斯自由能变的计算 第三章 化学反应的速率和限度 第一节 化学反应速率一、化学反应速率的定义及表示方法一、化学反应速率理论三、影响化学反应速率的因素 第二节 化学平衡一、可逆反应与化学平衡二、化学平衡常数三、化学平衡的有关计算 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、催化剂和化学平衡 第四节 化学反应速率和化学平衡原理的综合应用 第四章 酸碱电离平衡 第一节 酸碱理论概述一、酸碱电离理论二、酸碱质子理论三、酸碱电子理论 第二节 水的解离反应和溶液的酸碱性一、水的离子积..... 第五章 难溶电解质的沉淀——溶解平衡 第六章 氧化还原反应 第七章 原子结构和元素周期系 第八章 化学键和分子结构 第九章 晶体结构 第十章 配位化合物 第十一章 碱金属和碱土金属 第十二章 p区元素及其重要化合物 第十三章 d区、ds区元素及其重要化合物 第十四章 f区元素和核化学 附录 习题参考答案 参考文献

<<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>