

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787110068861

10位ISBN编号：7110068862

出版时间：2008-3

出版时间：科学普及出版社

作者：李华侃，冯宇 主编

页数：198

字数：330000

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

为了满足专科层次学生对无机化学知识的需要, 为了使尽快适应无机化学的学习, 我们一方面注意本书与中学内容的衔接和与后续课程的结合, 另一方面注意本学科的科学性和系统性, 在有限的学小时内全面、扼要地介绍了无机化学的基本理论、重要单质及其化合物等内容。

注重反映前沿科学和化学与医学、药学实际的联系, 有利于学生知识的拓展和延伸, 全面培养学生的综合素质和创新能力。

全书共分十三章, 内容包括: 溶液与水溶液中的离子平衡、化学热力学基础、化学反应速率、电化学原理及其应用、原子结构与周期系、化学键与分子结构、配位化合物、单质及其化合物等内容, 每章末附有习题。

另外还设计、编排了若干实验。

内容深入浅出、通俗易懂。

<<无机化学>>

书籍目录

第一章 绪论第二章 溶液的渗透压 第一节 溶液浓度的表示方法 第二节 溶液的渗透压 习题
 第三章 电解质溶液 第一节 强电解质和弱电解质 第二节 酸碱质子理论 第三节 水的质子自
 递平衡 第四节 酸碱的质子传递平衡 第五节 一元弱酸、弱碱溶液pH值的计算 第六节 难溶强
 电解质的沉淀溶解平衡 习题第四章 缓冲溶液 第一节 缓冲溶液的组成和缓冲机理 第二节 缓
 冲溶液pH的计算 第三节 缓冲容量和缓冲范围 第四节 缓冲溶液的选择和配制 第五节 血液中的
 缓冲系 习题第五章 化学热力学 第一节 热力学的研究对象和方法 第二节 热力学基本概念
 及术语 第三节 热力学第一定律和化学反应热 第四节 热力学第二定律和Gibbs自由能 第五节
 化学平衡 习题第六章 化学反应速率 第一节 化学反应速率表示法 第二节 化学反应速率方程
 第三节 温度对化学反应速率的影响 第四节 催化作用基础 习题第七章 氧化还原反应与电极
 电位 第一节 氧化还原反应的基本概念 第二节 原电池 第三节 电极电位 第四节 电极电位
 的应用 第五节 电位法测定溶液的pH值 习题第八章 原子结构与元素周期律 第一节 核外电子
 运动状态及特性 第二节 量子数和氢原子的波函数 第三节 多电子原子的原子结构 第四节 元
 素周期表 习题第九章 化学键与分子结构 第一节 离子键理论 第二节 现代价键理论 第三节
 分子间的作用力 习题第十章 配位化合物 第一节 配位化合物的基本概念 第二节 配位化合
 物的价键理论 第三节 配位平衡 第四节 螯合物 第五节 配位化合物在医学上的应用 习题第
 十一章 s区元素 第一节 碱金属 第二节 碱土金属 习题第十二章 p区元素 第一节 卤族元
 素 第二节 氧族元素 第三节 氮族元素 第四节 碳族元素 第五节 硼族元素 习题第十三章
 d区和ds区元素 第一节 d区元素 第二节 ds区元素 习题实验部分 实验一 粗盐的提纯 实
 验二 缓冲溶液的配制和性质 实验三 物质的称量 实验四 铵盐中氮含量的测定 实验五 水
 中Ca²⁺、Mg²⁺含量及水总硬度的测定 实验六 重铬酸钾法测定亚铁离子含量 实验七 磷的定量
 测定 实验八 葡萄糖酸锌Zn(C₆H₁₁O₂)₂·3H₂O的制备 实验九 含铬废水的处理 实验十 硫
 酸亚铁铵的制备 实验十一 醋酸离解度和离解平衡常数的测定 实验十二 电动势法测定AgX的溶
 度积 实验十三 三草酸根合铁()酸钾的制备及光化学性质 实验十四 由铬铁矿制备重铬酸钾
 附录

<<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>