第一图书网, tushu007.com

<<普通化学>>

图书基本信息

书名：<<普通化学>>

13位ISBN编号：9787030167477

10位ISBN编号：7030167473

出版时间：2006-2

出版时间：科学出版社

作者：卜平宇

页数：256

字数：314000

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

内容概要

本书是作者根据多年来在农业院校教授普通化学的基础上结合本学科最新进展编写而成的。
全书既重视与中学化学内容的衔接，又全面、扼要地介绍了普通化学的基本理论、基本知识和基本运算，注意了化学学科的科学性和系统性。
全书共分12章。
前11章为基本理论，涉及“化学反应的基本规律”、“溶液与胶体”、“原子结构和分子结构”、“四大平衡”的基本计算，最后一章是前面所学理论的具体应用，旨在巩固基础理论，扩大学生的化学知识面。
本书适宜作为农业院校非化学化工专业本科生基础课的教材，也可供化学理、工、师范类院校相关师生参考。

书籍目录

第一章 气体和溶液 1.1 气体定律 1.2 溶液 习题第二章 化学热力学基础 2.1 基本概念 2.2 热力学第一定律 2.3 化学反应热效应 2.4 化学反应自发性 2.5 吉布斯自由能与吉布斯自由能判据 习题第三章 化学平衡 3.1 可逆反应与化学平衡 3.2 吉布斯自由能变与化学平衡 3.3 化学平衡的移动 习题第四章 化学动力学初步 4.1 化学反应速率 4.2 反应速率与浓度的关系 4.3 反应速率理论简介 4.4 反应速率与温度的关系 4.5 反应速率与催化剂的关系 习题第五章 酸碱平衡 5.1 酸碱理论 5.2 水的离解平衡 5.3 弱酸、弱碱的离解平衡 5.4 缓冲溶液 5.5 强电解质溶液简介 习题第六章 沉淀溶解平衡 6.1 溶度积和溶解度 6.2 影响沉淀生成与溶解的因素 6.3 分步沉淀与沉淀转化 习题第七章 氧化还原 7.1 氧化还原反应的基本概念 7.2 原电池和电极 7.3 电极电势 7.4 影响电极电势的因素 7.5 电极电势的应用 7.6 元素电势图 习题第八章 原子结构 8.1 微观粒子的运动特性 8.2 核外电子运动状态的描述 8.3 原子核外电子排布与元素周期表 8.4 元素性质的周期性 习题第九章 分子结构 9.1 离子键 9.2 共价键的价键理论 9.3 杂化轨道理论 9.4 价层电子对互斥理论 9.5 分子的极性和分子间力 9.6 晶体 习题第十章 配位化合物 10.1 配位化合物概述 10.2 配合物的价键理论 10.3 配位平衡 10.4 配位化合物应用 习题第十一章 胶体 11.1 分散系 11.2 表面吸附 11.3 溶胶 11.4 表面活性物质 粗分散系 习题第十二章 单质和无机化合物概述 12.1 元素概念 12.2 单质的物理性质 12.3 单质的化学性质 12.4 无机化合物的化学性质 12.5 重要无机化合物选论 习题附录 附录Ⅰ 希腊字母表 附录Ⅱ 一些物质的标准生成焓、标准熵、标准生成吉布斯自由能 附录Ⅲ 弱酸、弱碱在水中的离解常数K 附录Ⅳ 难溶电解质的溶度积 附录Ⅴ 标准电极电势 附录Ⅵ 碱性条件下标准电极电势 附录Ⅶ 常见配离子的稳定常数

编辑推荐

第一图书网, tushu007.com

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