

<<普通化学原理>>

图书基本信息

书名：<<普通化学原理>>

13位ISBN编号：9787301021972

10位ISBN编号：7301021976

出版时间：1993年09月

出版时间：北京大学出版社

作者：华彤文

页数：397

字数：700000

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>

<<普通化学原理>>

内容概要

本书主要内容包括物质的状态和结构、化学热力学、化学平衡、化学反应速率等基本化学原理。第二版共15章，除保持第一版深入浅出、承前启后、注重实验和史实等特点外，并将与材料科学、生命科学、环境科学等有关的一些化学新成就纳入了课文、例题、习题及课外读物的补充修订中，以启发学生认识化学在自然科学发展和改善人类生活中，以启发学生认识化学在自然科学发展和改善人类生活水平方面的作用，激发他们的学习兴趣。

本书符合国家教委1992年颁布的教学基本要求。

与本书配套的还有计算机辅助教学软件、试题库，演示实验指导书及习题解答等资料。

本书可作为综合大学及师范院校化学类各专业基础课教材或理工农医类其他专业普通化学课程的专业参考书。

<<普通化学原理>>

书籍目录

第1章 绪论 1.1 化学变化的特征 1.2 化学的分支学科 1.3 化学实验的重要性 1.4 回顾史实·瞻仰前沿第2章 气体 2.1 理想气体定律 2.2 气化化合体积定律和Avogadro假说 2.3 气体分压定律 2.4 气体扩散定律 2.5 气体分子运动论 2.6 实际气体和van Waals方程 2.7 气体摩尔体积的测定 2.8 分子的速率分布和能量分布第3章 相变·液态 3.1 气体的液体·临界现象 3.2 液体的蒸发·蒸气压 3.3 液体的凝固·固气的融化 3.4 水的相图 3.5 液体和液晶第4章 溶液 4.1 溶液的浓度 4.2 溶解度 4.3 非电解质稀溶液依数性 4.4 电解质溶液的依数和导电性第5章 化学热力学 5.1 反应热的测量 5.2 焓与焓变 5.3 热化学方程式 5.4 热化学定律 5.5 生成焓 5.6 键焓 5.7 熵 5.8 Gibbs自由能 5.9 Gibbs-Helmholtz方程的应用第6章 化学平衡...第7章 化学反应速率第8章 酸碱平衡第9章 沉淀溶解平衡第10章 氧化还原·电化学第11章 原子结构第12章 分子结构第13章 晶体结构第14章 配位化合物第15章 核化学习题答案附录

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>