

<<大学化学原理及应用(上下)>>

图书基本信息

书名：<<大学化学原理及应用(上下)>>

13位ISBN编号：9787502528133

10位ISBN编号：750252813X

出版时间：2000-7-1

出版时间：化学工业出版社

作者：樊行雪,方国女

页数：726

字数：838000

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>

<<大学化学原理及应用(上下)>>

内容概要

《大学化学原理及应用》是在多年无机化学和分析化学合并、改革教学实践的基础上，按教育部最新颁布的化学与应用化学专业教学大纲及学时数规定，为高等院校应用化学专业一年级学生编写的基础课教材。

本书融合了原四大化学中的化学基础知识，按认知规律编排。在考虑知识的系统性和适应性的同时，还注重先进性和应用性。

本书分上、下册，内容包括物质的聚集状态、化学热力学基础知识(热力学第一定律及第二、第三定律的定性内容)、化学动力学；四大平衡(酸碱平衡、氧化还原平衡、沉淀溶解平衡、配合平衡)及其应用；原子结构、分子结构基础；元素(非金属元素、主族金属元素、过渡元素等，按周期表分区叙述)及化合物的性质及应用；适当增加了新型配合物、等离子体、计量化学初步知识、各种新型材料、新能源及重大环境问题等化学发展的前沿知识。

本书还可作为相关专业的基础化学课程教材。

<<大学化学原理及应用(上下)>>

书籍目录

大学化学原理及应用(上册) 第1章 物质的聚集状态 1.1 气态 1.2 液态 1.3 固态 1.4 等离子态
习题 第2章 化学热力学基础 2.1 热力学第一定律与热化学 2.2 热力学第二定律与化学反应方向 2.3
化学平衡 习题 第3章 化学动力学基础 3.1 化学反应速率的表示方法 3.2 反应速率理论 3.3 浓度对
反应速率的影响 3.4 简单级数反应动力学方程的建立 3.5 温度对反应速率的影响 3.6 催化剂对反应
速率的影响 3.7 化学平衡和化学反应速率原理的应用 习题 第4章 酸碱平衡 4.1 电解质溶液 4.2
酸碱理论 4.3 溶剂 4.4 水溶液中的酸碱平衡 4.5 溶液的pH值 4.6 同离子效应对酸碱平衡体系的影
响 4.7 同离子效应的应用——缓冲溶液 习题 第5章 酸碱平衡原理在分析化学中的应用——酸碱滴
定法 5.1 滴定曲线法 5.2 滴定直线法 5.3 酸、碱标准溶液的配制和标定 5.4 酸碱滴定法的结果计算
习题 第6章 沉淀平衡 6.1 沉淀平衡的特征 6.2 影响沉淀平衡的因素 6.3 溶度积规则 6.4 溶度积规
则的应用 习题 第7章 沉淀平衡原理在分析化学中的应用——重量分析法 7.1 沉淀法的基本原理
7.2 重量分析的结果计算 7.3 重量分析应用实例 习题 第8章 氧化还原平衡及电化学基础 8.1 基本概
念 8.2 原电池和还原电势 第9章 氧化还原平衡原理在分析化学中的应用——氧化还原滴定法
第10章 原子结构 附录大学化学原理及应用(下册)

<<大学化学原理及应用(上下)>>

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>