

<<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：9787301092132

10位ISBN编号：730109213X

出版时间：2005-7

出版时间：北京大学出版社

作者：华彤文,陈景祖

页数：504

字数：800000

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

本书共16章，主要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、元素周期律等基本化学原理。

本书第2版1995年曾获国家教委高等学校优秀教材一等奖，至今已重印10次。

2002年又被选定为普通高等教育“十五”国家级规划教材。

本着继承与更新相结合的原则：(1)深入浅出——化学热力学、物质结构等基本原理想是课程的核心内容，但又涉及较多的物理和数学知识，如何深入浅出地表述是作者们潜心研究之处；(2)承前启后——既关注中学基础，又注意与后续课程的衔接，有些内容用小字或页下注排印，兼顾叙述的系统性和要求层次的区别，希望读者由此悟出“学然后知不足”；(3)注重实验与史实——引入必要的实验现象和数据，参照历史发展过程介绍一些概念的产生和演变，使读者能初步领会人类认识自然的相对性和局限性，以利于科学思维和创新精神的培养。

按照课程设置的改革，第3版新增加了元素化学和化学与社会发展两章。

希望读者能从化学原理的角度，了解元素的基本知识，并立足于化学在。

社会发展中的作用和地位，领悟化学学科的丰富多彩，激发他们的学习兴趣。

本书可作为化学类各专业基础课教材或其他专业普通化学课程的参考书。

<<普通化学原理>>

书籍目录

第1章 绪论 1.1 什么是化学？

1.2 化学变化的特征 1.3 化学的疆域 1.4 化学：一门以实验为基础的科学 1.5 化为：面向未来第2章 气体
2.1 理想气体定律 2.2 气体化合体积定律和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 分子的速率分布和能量分布 2.7 实际气体和van der Waals第3章 相变·液态 3.1 气体的液化·临界现象 3.2 液体的蒸发·蒸气压 3.3 液体的凝固·固体的熔化 3.4 水的相图 3.5 液晶和液晶第4章 溶液 4.1 溶液的浓度 4.2 溶解度 4.3 非电解质稀溶液的依数性 4.4 电解质溶液的依数性与导电性 4.5 胶体溶液第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 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 化学键与分子结构第13章 晶体结构第14章 配位化合物第15章 元素化学第16章 化学与社会发展附录元素名称和相对原子质量索引

<<普通化学原理>>

媒体关注与评论

书评本书是北京大学化学学院普通化学原理基础课教材，并有《普通化学原理习题解析》与之配套；本书第2版在1995年国家教育委员会举办的全国高等学校优秀教材评选中荣获优秀教材一等奖；本书第3版为普通高等教育“十五”国家级规划教材。

<<普通化学原理>>

编辑推荐

本书是北京大学化学学院普通化学原理基础课教材，并有《普通化学原理习题解析》与之配套；
本书第2版在1995年国家教育委员会举办的全国高等学校优秀教材评选中荣获优秀教材一等奖；
本书第3版为普通高等教育“十五”国家级规划教材。

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>