

<<新编普通化学>>

图书基本信息

书名：<<新编普通化学>>

13位ISBN编号：9787030138712

10位ISBN编号：7030138716

出版时间：2004-8

出版时间：科学出版社

作者：徐端钧等

页数：216

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>

## &lt;&lt;新编普通化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书在化学一级学科的层面上向读者介绍化学学科。

全书共7章，各章后均附有适量习题。

内容包括化学热力学、化学动力学、电化学、物质结构、与生命现象相关的有机化学及配位化学等，并适当介绍X射线单晶结构分析原理以及色谱、光谱等仪器分析的基本知识。

本书内容选择注重反映化学与生物学、物理学的相互渗透，内容编排注意各章节的内在联系，使读者学完本书后，对化学学科的全貌、现状及发展方向有尽可能准确的了解。

本书可作为理、工、医、农、师范类大学非化学化工专业学生的教材，也可作为高校化学化工专业化学平台（基础）课程的教材，并适于作为文管类各专业“化学与人类文明”课程的参考书。

本书注意与高中新课程内容的衔接，因此也可用作中学教师继续学习的教材。

## &lt;&lt;新编普通化学&gt;&gt;

## 书籍目录

序第1章 气体、液体和固体 1.1 气体的状态方程 1.2 气体的液化 1.3 饱和蒸气压 1.4 水的相图 1.5 溶液的饱和蒸气压 1.6 液体的表面张力 习题第2章 化学热力学基础 2.1 热力学第一定律 2.2 热力学第二定律 2.3 自由能 2.4 化学平衡 2.5 电离平衡和沉淀溶解平衡 习题第3章 化学动力学基础 3.1 反应速率和反应动力学方程 3.2 具有简单级数的反应的动力学方程 3.3 典型复杂反应的动力学 3.4 反应级数和反应速率测定的实验方法 3.5 速率常数 $k$  3.6 反应的碰撞理论 3.7 气-固相吸附平衡 3.8 色谱分析法 习题第4章 电化学 4.1 电极电势的产生 4.2 原电池的电池反应 4.3 原电池的电动势 4.4 电极和电极电势 4.5 电动势与电极电势在化学上的应用 习题第5章 物质结构 5.1 分子结构测定——晶体衍射 5.2 核外电子排布规律 5.3 共价键理论 5.4 分子间作用力 5.5 原子光谱和分子光谱 习题第6章 有机化合物 6.1 有机化合物的分类 6.2 有机物分子结构的基本规律 6.3 有机化合物的反应规律 6.4 有机化合物的手性 6.5 杂环化合物 习题第7章 配位化学基础 7.1 配位化合物的组成 7.2 配位几何和配位键 7.3 配体交换和配位平衡 7.4 配合物的异构现象 7.5 配合物及配位化学的应用 习题附录 附录 一些基本物理常量 附录 标准电极电势 附录 标准热力学函数 ( $p=100\text{kPa}$ ,  $T=298.15\text{K}$ )

<<新编普通化学>>

编辑推荐

《新编普通化学》由科学出版社出版。

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>