

<<化学基础>>

图书基本信息

书名：<<化学基础>>

13位ISBN编号：9787122033086

10位ISBN编号：7122033082

出版时间：2008-9

出版时间：化学工业出版社

作者：旷英姿 主编

页数：283

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>

<<化学基础>>

内容概要

本书是第二版，第一版自2002年出版至今，在中等职业院校化学工艺专业的化学基础教学中广为使用，已重印多次。

本书是依据教育部2001年审定下发的“中等职业学校重点建设专业化学工艺专业主干课程教学大纲——化学基础课程教学大纲”编写的，以初中化学和物理知识为基础，打破原有的学科体系，将无机化学、有机化学、物理化学等基础化学知识有机地融合在一起。

本书共分为四篇，分别是化学原理和概念，元素知识，有机化合物，环境和能源。

全书共分16章，每章后面都有思考和练习。

本书的阅读材料，可拓展知识面，提高学生学习兴趣。

第二版基本保留了第一版的编写系统和格局，但在内容上进行了适当的调整和更新，注重化学知识的基础性、系统性以及与其他课程的衔接，同时也力图展现化学发展的新成果。

本书可供中等职业学校化学工艺类专业使用，也可作为其他中等专业学校、技工学校等有关专业的教材和参考书。

<<化学基础>>

书籍目录

绪论 一、化学的研究对象 二、化学的分支 三、化学与人类文明 四、化学与国民经济 五、化学基础课程的任务和学习方法 第一篇 化学原理和概念 第一章 化学基本量及其计算 第一节 物质的量 一、物质的量及其单位 二、摩尔质量 三、有关物质的量的计算 第二节 气体的摩尔体积 一、气体的摩尔体积 二、有关气体摩尔体积的计算 第三节 溶液浓度的表示方法及计算 一、物质的量浓度 二、有关物质的量浓度的计算 第四节 根据化学方程式的计算 一、化学方程式 二、根据化学方程式的计算 本章小结 思考与练习 【阅读材料】创立分子学说的阿伏伽德罗 第二章 原子结构与元素周期律 第一节 原子的构成同位素 一、原子的构成 二、同位素 第二节 原子核外电子的排布 一、原子核外电子运动的特征 二、原子核外电子的排布 第三节 元素周期律 一、核外电子排布的周期性变化 二、原子半径的周期性变化 三、元素主要化合价的周期性变化 第四节 元素周期表 一、元素周期表的结构 二、周期表中主族元素性质的递变规律 三、元素周期表的应用 本章小结 思考与练习 【阅读材料】元素周期表的终点在哪里 第三章 化学键与分子结构 第一节 化学键 一、离子键 二、共价键 第二节 分子的极性 第三节 分子间力和氢键 一、分子间力 二、氢键 第四节 晶体的基本类型 一、晶体的特征 二、晶体的基本类型 本章小结 思考与练习 【阅读材料】单独两次获得诺贝尔奖的化学家鲍林 第四章 气体、液体和溶液 第一节 理想气体 一、理想气体状态方程式 二、混合气体定律 第二节 液体和溶液 一、饱和蒸气压 二、沸点 三、溶解度 四、拉乌尔 (Raoult) 定律以及溶液的沸点和凝固点 五、亨利 (Henry) 定律 第三节 相、相变化和相图 一、相和相平衡 二、相图 第四节 蒸馏 (或分馏) 原理 第五节 表面现象 一、表面张力 二、表面活性剂 三、吸附现象 本章小结 思考与练习 【阅读材料】物质的其他聚集状态 第五章 化学热力学初步 第六章 化学反应速率和化学平衡 第七章 电解质溶液和离子平衡 第八章 氧化还原反应和电化学基础 第九章 配位化合物 第二篇 元素知识 第十章 常见非金属元素及其化合物 第十一章 常见金属元素及其化合物 第三篇 有机化合物 第十二章 烃 第十三章 烃的衍生物 第十四章 其他常见有机物 第四篇 环境和能源? 第十五章 化学与环境? 第十六章 能源 学生实验附录 参考文献 元素周期表

<<化学基础>>

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>