

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787122057532

10位ISBN编号：7122057534

出版时间：2009-9

出版时间：化学工业出版社

作者：陈艾霞，杨龙 主编

页数：201

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>>

内容概要

本教材为中等职业教育课程改革国家规划新教材，是为适应21世纪中等职业教育的需求，根据教育部2009年颁发《中等职业学校化学教学大纲》的要求编写的。

本教材共十二章，主要内容有：原子结构和化学键、物质的量、化学反应速率和化学平衡、电解质溶液、氧化还原反应、常见非金属单质及其化合物、常见金属单质及其化合物、烃、烃的衍生物、糖类、蛋白质、高分子化合物等，还包括学生实验和探究性实验。

本教材考虑了初学者的基础知识和基本技能，符合中等职业教育的特点，理论以够用为度，内容简明扼要，通俗易懂，图文并茂，实践性强，充分体现了以能力为本的教学特点。

本教材适用于中等职业学校各专业，也可作为厂矿企业从业人员化工安全培训的参考书。

<<化学>>

书籍目录

绪论 一、走进化学 二、化学课程的任务 三、如何学好化学 阅读材料 一、诺贝尔 二、电子计算机与化学第一章 原子结构和化学键 第一节 原子结构 一、原子的组成 二、同位素 三、核外电子排布规律 阅读材料 一、神话般的能源——反物质 二、同位素和其他核技术的应用 习题 第二节 元素周期律与元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 三、主族元素性质的递变规律 阅读材料 一、一副彩牌——元素周期律的发现 二、元素与人体组织 习题 探究实验 元素性质的递变规律 第三节 化学键 一、离子键 二、共价键 阅读材料 烫发的原理 习题 第四节 化学基础实验 一、化学实验基本操作 二、化学品使用安全标识 三、化学实验安全措施 本章小结第二章 物质的量 第一节 物质的量及其单位——摩尔 阅读材料 创立分子学说的阿伏加德罗 习题 第二节 摩尔质量 一、摩尔质量定义 二、有关计算 阅读材料 纳米与未来 习题 第三节 气体摩尔体积 一、气体摩尔体积定义 二、有关计算 习题 第四节 物质的量浓度 一、物质的量浓度及计算 二、一定物质的量浓度溶液的配制 阅读材料 溶液浓度 习题 第五节 根据化学方程式计算 习题 实验一 一定物质的量浓度溶液的配制 实验二 溶液的稀释 本章小结第三章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率 一、化学反应速率 二、影响化学反应速率的因素 阅读材料 催化剂——化学反应中的魔术师 习题 第二节 化学平衡 一、可逆反应与化学平衡 二、化学平衡移动 三、影响化学平衡移动的条件 阅读材料 一、洗涤剂的有效利用 二、人体内输氧过程中的化学平衡 习题 探究实验 影响化学反应速率和化学平衡的主要因素 本章小结第四章 电解质溶液第五章 氧化还原反应第六章 常见非金属单质及其化合物第七章 常见金属单质及其化合物第八章 烃第九章 烃的衍生物第十章 糖类第十一章 蛋白质第十二章 高分子化合物附录参考文献元素周期表

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>