

<<化学学习指导与练习>>

图书基本信息

书名：<<化学学习指导与练习>>

13位ISBN编号：9787040268195

10位ISBN编号：7040268191

出版时间：2009-8

出版时间：高等教育出版社

作者：杨金栓 编

页数：144

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>

<<化学学习指导与练习>>

前言

本书是与高等教育出版社2009年出版的中等职业教育课程改革国家规划新教材《化学》（农林牧渔类）配套的教学用书。

本书依据教育部2009年颁布的中等职业学校化学教学大纲和高等教育出版社最新出版的《化学》（农林牧渔类）教材，按主教材顺序分章，按节进行编写。

每章包括学习指导、例题解析、基础训练和综合训练四部分内容。

学习指导部分指出了本章的重点和难点，概括了本章的知识要点，进行了学法指导；例题解析部分通过对典型例题的分析，指出了解题的思路、方法和技巧；基础训练部分与教材中的内容相对应，所设题目经过精心选编，具有基础性和针对性；综合训练部分设计、编制了相应的综合性题目，分基本要求和较高要求（较高要求的题目用*标出），体现了分层次教学，以满足不同学生的学习需求。

本书涵盖了主教材的基础模块、职业模块及其拓展内容，实用性强。

与农林专业、实际生产和生活紧密结合的题目，有助于培养学生运用所学知识解决实际问题的能力。

本书附有综合测试题，有助于检验学生对所学知识的掌握程度。

全部练习都附有参考答案，供师生对照查阅。

<<化学学习指导与练习>>

内容概要

《中等职业教育课程改革国家规划新教材配套教学用书：化学学习指导与练习（农林牧渔类）》（农林牧渔类）配套的教学用书。

全书按主教材顺序分章，按节编写。

每章分为学习指导、例题解析、基础训练和综合训练四部分。

书后附有参考答案，可供学生复习及自学时使用。

《化学学习指导与练习（农林牧渔类）》是中等职业学校农林牧渔类、食品类专业的化学辅助学习用书，也可作为中等职业学校其他专业的化学辅助学习用书。

<<化学学习指导与练习>>

书籍目录

第一章 化学基本概念和理论学习指导例题解析基础训练综合训练第二章 溶液学习指导例题解析基础训练综合训练第三章 滴定分析法学习指导例题解析基础训练综合训练第四章 常见单质及其化合物学习指导例题解析基础训练综合训练第五章 烃和烃的衍生物学习指导例题解析基础训练综合训练第六章 生活中的重要有机化合物学习指导例题解析基础训练综合训练综合测试题一综合测试题二综合测试题三参考答案

<<化学学习指导与练习>>

章节摘录

(1) 核外电子总是尽先排布在能量最低的电子层, 然后依次排布在能量逐步升高的电子层。

(2) 各电子层最多容纳的电子数为 $2n^2$ 个(行为电子层数)。

(3) 最外层电子数目不超过8个(K层为最外层时不超过2个); 次外层不超过18个; 倒数第三层电子数不超过32个。

3. 元素周期律和元素周期表 元素的性质随着元素的原子序数(即核电荷数)的递增而呈周期性变化的规律叫做元素周期律。

元素周期律的实质是核外电子排布的周期性。

元素周期表是原子结构与元素周期律的具体表现形式, 具有元素周期律的全部意义。

4. 化学键 紧密相邻的两个或多个原子或离子之间强烈的相互作用叫做化学键。

(1) 离子键。

通过阴、阳离子之间强烈的静电作用形成的化学键, 叫做离子键。

书写离子键的电子式时, 要写上离子电荷, 多原子阴离子还要加上方括号。

离子化合物: 由离子键结合而成的化合物叫做离子化合物。

(2) 共价键。

原子间通过共用电子对形成的化学键叫做共价键。

共价化合物: 由共价键结合而成的化合物叫做共价化合物。

在学习本部分内容时, 要从以下几方面下工夫。

一是正确认识原子的构成。

学习原子结构要抓住两点: 第一, 掌握构成原子的质子、中子、电子三种粒子的性质、作用和相互关系。

第二, 掌握原子核外电子的排布规律及表示方法。

核外电子排布的几个规律是不能分开理解的。

其表示方法是原子结构示意图。

二是正确理解元素周期律, 学会使用元素周期表。

学习元素周期律, 要从原子序数1~18的元素的核外电子排布、原子半径、主要化合价出发, 归纳出随元素原子序数的递增而出现的变化规律。

首先, 利用原子结构来把握元素周期表的结构。

元素周期表中, 具有相同的电子层数的元素, 且按原子序数递增的顺序排列的一个横行称为一个周期, 周期序数=电子层数; 最外层(或最外层加次外层)电子数相同, 且按电子层数递增的顺序排列的一个纵行称为一族, 主族序数=最外层电子数。

知道了元素的周期序数和主族序数, 就知道了该元素在周期表中的位置, 也可以知道该元素的原子结构和元素的主要性质。

只有抓住位置、结构、性质三者之间的关系, 才能学会使用元素周期表。

<<化学学习指导与练习>>

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>