

<<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：9787564028824

10位ISBN编号：7564028823

出版时间：2009-10

出版时间：北京理工大学出版社

作者：中等职业教育研究组编委会 编

页数：111

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

本书是根据教育部2009年颁布的《中等职业学校化学教学大纲》和人民教育出版社出版的《中等职业教育国家规划教材（化学）（基础版）》编写而成的一本教学与学习参考用书。

全书按主教材顺序分章编写，每章都包括教学目标、教学要求、知识疏理、巩固练习等几部分内容，书后附有全部练习的参考答案。

教学目标、教学要求、知识疏理部分是根据部颁大纲明确对教材内容的学习要求，指出学生学习过程中易出现的错误，以及学习中应注意的一些问题。

最后通过单元练习达到巩固知识、提高能力的目的。

所以，本书对教师和学生都有一定的帮助，可作为教学和学习的参考用书。

由于编者水平所限，书中缺点和不足在所难免，恳请广大师生及其他读者提出批评、建议和改进意见。

<<化学学习指导与练习>>

内容概要

《化学学习指导与练习（通用）全1册（配人教版）》是根据教育部2009年颁布的《中等职业学校化学教学大纲》和人民教育出版社出版的《中等职业教育国家规划教材（化学）（基础版）》编写而成的一本教学与学习参考用书。

全书按主教材顺序分章编写，每章都包括教学目标、教学要求、知识疏理、巩固练习等几部分内容，书后附有全部练习的参考答案。

<<化学学习指导与练习>>

书籍目录

第一单元 常见金属元素及应用 第二单元 微观粒子的计量单位—摩尔 第三单元 化学反应的探寻 第四单元 自然界中的非金属元素 第五单元 物质结构元素周期律 第六单元 电解质溶液 第七单元 来自化石能源的基本化工原料——烃 第八单元 烃的衍生物 第九单元 营养物质合成材料综合测试题 参考答案

章节摘录

2) 浓硫酸的特性 吸水性：浓硫酸中的硫酸分子能强烈地吸收湿存水、结晶水和空气中的水分，故实验室常利用这个性质将浓硫酸作为某些气体的干燥剂。

 脱水性：浓硫酸可将许多有机物中的H和O原子按水分子的组成脱去。

如浓硫酸可将糖类、蛋白质等有机物脱水而碳化，因此浓硫酸对棉麻衣服或皮肤有很强的腐蚀性。

 氧化性：浓硫酸是一种强氧化性酸。

常温下，浓硫酸可使铁、铝等金属钝化。

(4) 硫酸根离子的检验 先用稀硝酸将被检验的溶液酸化，然后加入氯化钡溶液，如果有白色沉淀生成，则说明原溶液中有 SO_4^{2-} 存在。

3. 氮 (1) 氮气的结构和性质 氮气分子是氮原子通过三对共用电子对结合起来的，键能比一般双原子分子的大，所以氮气在常温下性质不活泼，很难参加化学反应。但在高温或一定条件下氮气也能与氢气、氧气、金属等物质发生化学反应。

(2) 氨气的结构和性质 氨分子为三角锥形结构的极性分子。

 氨气是无色、具有刺激性气味的气体，极易溶于水，易液化。氨的水溶液叫氨水，表现为弱碱性。

<<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>