

<<物理化学综合科及解题指导>>

图书基本信息

书名：<<物理化学综合科及解题指导>>

13位ISBN编号：9787107216343

10位ISBN编号：7107216341

出版时间：2009-2

出版单位：人民教育出版社

作者：人民教育出版社化学室 编

页数：274

字数：410000

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>

## <<物理化学综合科及解题指导>>

### 内容概要

这次在重新编写《成人高考丛书》时，编者依据新大纲的要求，注意把握成人高考命题的变化，将提高成人考生的文化素养与提高应考能力紧密结合，使新版《成人高考丛书》具有以下一些特点： 1. 准确把握新大纲，及时适应成人高考新变化。

新版《成人高考丛书》覆盖了新大纲规定的全部考试内容，学习内容、练习题型以及难度更加贴近成人考试实际，进一步突出了针对性和实用性。

2. 注意吸收和借鉴基础教育改革的新成果，突出能力培养，更加有利于成人考生对学科知识内容和考试要求的理解，提高复习效率，达到事半功倍的效果。

3. 内容的选择和编排贯彻少而精的原则，突出重点，突破难点，起点低，更加适应成人考生的学习特点，能够满足不同水平的各类成人考生复习备考的需要，适于自学。

全套丛书包括语文、数学（理工农医学）、数学（文史财经类）、英语、日语、物理化学综合科（物理分册、化学分册）、历史地理综合科（历史分册、地理分册）等9册，供参加全国各类成人高校招生考试高中起点升专科、本科的考生使用。

这套丛书除供各类成人高等学校考生复习备考用外，也可供成人高中、中等职业学校的学生、教师和教研人员学习、参考。

## &lt;&lt;物理化学综合科及解题指导&gt;&gt;

## 书籍目录

第一部分 基本概念和基本理论 一、物质的组成和分类 复习建议 复习内容 (一) 物质的组成  
 1. 分子原子离子 2. 元素 3. 化学用语 (二) 物质的分类 1. 混合物和纯净物 2  
 . 单质和化合物 3. 氧化物 4. 碱 5. 酸 6. 盐 例题选解 复习题一 二、化学中常用  
 的量 复习建议 复习内容 1. 相对原子质量 2. 相对分子质量 3. 物质的量 4. 摩尔质  
 量 5. 气体摩尔体积 例题选解 复习题二 三、物质的变化 复习建议 复习内容 (一) 物质  
 的变化 1. 物理变化和化学变化 2. 物理性质和化学性质 3. 质量守恒定律 (二) 化学反  
 应的基本类型 1. 化合反应 2. 分解反应 3. 置换反应 4. 复分解反应 (三) 化学变  
 化的表示方法 1. 化学方程式 2. 离子方程式 3. 热化学方程式 例题选解 复习题三 (四)  
 氧化还原反应 1. 氧化、还原的基本概念 2. 氧化剂和还原剂 3. 氧化还原反应中电子  
 转移的方向和数目 4. 氧化还原反应方程式的配平 例题选解 复习题四 四、物质结构元素周期  
 律 复习建议 复习内容 (一) 原子结构和元素周期律 1. 原子的组成 2. 原子核外电子的  
 排布 例题选解 复习题五- 3. 核外电子排布的周期性跟元素性质递变的关系 4. 元素周期律  
 5. 元素周期表 6. 元素周期律和元素周期表的意义- 例题选解 复习题六 (二) 化学键和分  
 子的形成 1. 化学键 2. 离子键 ..... 例题选解 复习题六第二部分 常见元素及其重要  
 化合物第三部分 有机化学基本知识第四部分 化学基本计算第五部分 化学实验

## &lt;&lt;物理化学综合科及解题指导&gt;&gt;

## 章节摘录

第一部分 基本概念和基本理论 一、物质的组成和分类 复习建议 化学是一门基础自然科学，研究物质的组成、结构、性质以及变化规律。

化学基本概念和基本理论是化学的基础，是从大量化学现象和化学事实中抽象概括出来的。

在复习这部分内容时要注意以下各点：

1. 对化学基本概念的理解要确切，概括叙述时要抓住关键性词语，要注意各概念之间的相互联系，要善于对比它们之间的异同，尤其是主要不同点，并在此基础上逐步扩大和加深对概念的认识。

2. 这部分所涉及的基本概念有不少都比较抽象难懂，需充分运用自己的想象能力，仔细思考，真正弄清它们的涵义。不要仅满足于能背诵定义。

3. 这一部分内容中所涉及的物质分类是无机物最基本的分类。复习时要注意各类物质在组成上的特点，从而推知各类物质具有共同特性的原因。

4. 化学用语是学习化学的重要工具。在复习这部分内容时，要求不仅能正确熟练地书写元素符号、化学式、电子式和画出原子结构示意图，并能掌握这些化学用语表达的意义，这样才能使你正确地应用它们。

5. 复习时注意掌握几种常见酸（盐酸、硫酸、硝酸）、常见碱（氢氧化钠、氢氧化钙）的性质，掌握各类物质的分类、命名和各类物质间的衍生关系和反应规律。

6. 复习这部分内容时可按下列图表的思路进行。

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>