

# 《全国各类成人高考》

## 图书基本信息

书名：《全国各类成人高考》

13位ISBN编号：9787040321708

10位ISBN编号：704032170X

出版时间：2011-2

出版社：高等教育

作者：刘尧 编

页数：250

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：[www.tushu000.com](http://www.tushu000.com)

# 《全国各类成人高考》

## 内容概要

《全国各类成人高考复习指导丛书(高中起点升本科)·物理化学综合科:化学分册(2011最新版)(第15版)》根据教育部最新修订颁布的《全国各类成人高等学校招生复习考试大纲(高中起点升本、专科)》在原有的基础上进行了修订完善并具有如下特点:紧扣大纲、内容翔实、叙述准确、重点突出,注重基础知识复习和能力训练,题型与练习贴近考试实际,实用性、针对性强。题型设计以及叙述方式等各个方面,注重从知识立意向能力立意的转变;在注重学科基本能力训练的同时,注重考生综合运用知识的能力和应试水平的提高;适合成人学习特点的体系结构更加完善。

## 书籍目录

第一部分 基本概念和原理 一、物质的组成、分类及其变化 (一)物质的组成 1. 组成物质的三种粒子 2. 元素与原子的区别 3. 化合价与化学式 (二)物质的分类 1. 纯净物与混合物 2. 单质与化合物 3. 无机物的分类 (三)化学中常用的量 1. 物质的量和摩尔 2. 摩尔质量(M) 3. 气体摩尔体积 4. 阿伏加德罗定律 5. 重要关系式 习题1—1 (四)物质的变化 1)物理变化和化学变化 2. 化学方程式 3. 化学反应的四种基本类型 (五)离子反应 1. 离子方程式的书写 2. 离子反应发生的条件 习题1—2 (六)氧化还原反应 1. 氧化还原反应及有关概念 2. 氧化还原反应方程式的配平 3. 电子转移式 习题1—3 二、物质结构元素周期律 (一)原子结构 1. 原子的组成 2. 原子核外电子排布的规律 习题1—4 (二)元素周期律 1. 元素周期律 2. 元素周期表 3. 元素的原子结构、性质及其在周期表中的位置间的相互联系 习题1—5 (三)化学键 1. 离子键 2. 共价键 习题1—6 三、化学反应速率化学平衡 (一)化学反应速率 1. 化学反应速率 2. 影响化学反应速率的因素 (二)化学平衡 1. 可逆反应 2. 化学平衡 3. 化学平衡的移动 4. 催化剂的作用 习题1—7 四、溶液电解质溶液 (一)溶液 1. 溶液的组成 2. 饱和溶液和不饱和溶液 3. 结晶和结晶水合物 4. 溶解度 5. 溶液组成的表示方法 6. 溶液的混合与稀释 习题1—8 (二)电解质溶液 1. 电解质的电离 2. 溶液的pH 3. 盐类的水解 习题1—9 (三)原电池 金属的腐蚀与防护 1. 原电池 2. 金属的腐蚀与防护 习题1—10 第二部分 常见元素及其重要化合物 一、非金属元素及其重要化合物 (一)空气、氢气、氧气和水 1. 空气 2. 氢气 3. 氧气 4. 臭氧 5. 水 习题2—1 (二)、卤素 1. 氯气 2. 氯化氢 3. 氯化钠 4. 卤化银 5. 卤族元素 习题2—2 (三)硫 1. 硫 2. 二氧化硫 3. 三氧化硫 4. 硫酸 5. SO<sub>2</sub>对大气的污染和酸雨 习题2—3 (四)氮 1. 氮气 2. 氮的氧化物 3. 氨气 4. 铵盐 5. 硝酸 6. 化肥 习题2—4 (五)碳和硅 1. 碳的同素异形体 2. 碳、一氧化碳、二氧化碳的化学性质 3. 碳酸钙和碳酸氢钙的化学性质 4. 硅、二氧化硅的性质和用途 5. 硅酸和硅酸盐 习题2—5 二、几种重要的金属及其化合物 (一)碱金属 1. 钠及其化合物 2. 焰色反应 3. 碱金属 习题2—6 (二)铝 1. 铝的物理性质和用途 2. 铝的化学性质 3. 氧化铝和氢氧化铝 习题2—7 (三)铁 1. 铁的性质 2. 铁的氧化物 3. 铁的氢氧化物 4. 铁盐和亚铁盐 习题2—8 第三部分 有机化学基础知识 一、有机化合物概述 1. 有机化合物的特点 2. 有机化合物的分类 3. 烃、烃基、官能团、烃的衍生物 4. 同系物、同分异构体 5. 烷烃的系统命名法 习题3—1 二、重要的有机化合物 (一)烃 1. 烷烃 2. 烯烃 3. 炔烃 4. 芳香烃——苯 (二)烃的衍生物 1. 醇 2. 醛 3. 羧酸 4. 酯 (三)糖类和蛋白质 1. 糖类 2. 蛋白质 习题3—2 第四部分 化学基本计算 一、有关化学式的计算 (一)化学式量的计算 (二)化合物中各元素质量比的计算 (三)化合物中各元素的质量分数的计算 习题4—1 二、有关物质的量的计算 (一)物质的量与质量、粒子数目间的换算 (二)标准状况下气体物质的量与体积之间的换算 (三)同温同压下不同气体的体积与物质的量之间的关系 习题4—2 三、有关溶液的计算 (一)有关溶质质量分数的计算 (二)有关物质的量浓度的计算 习题4—3 四、有关化学方程式的计算 (一)由反应物(或生成物)的量求生成物(或反应物)的量 (二)含一定量杂质的反应物或生成物的计算 (三)通过燃烧产物的量确定有机物的分子式 习题4—4 第五部分 化学实验基础知识 一、常用仪器及其基本操作 (一)常用仪器 (二)化学实验基本操作 二、气体的制取、收集和物质的检验 (一)气体的制取 (二)物质的检验 习题5—1 综合练习(一) 综合练习(二) 附录1 2010年成人高等学校招生全国统一考试物理、化学试题及参考答案附录2 酸、碱和盐的溶解性表(20 )附录3 某些酸、碱溶液的密度、溶质的质量分数对照表元素周期表

# 《全国各类成人高考》

章节摘录

版权页：插图：

# 《全国各类成人高考》

## 编辑推荐

《全国各类成人高考复习指导丛书(高中起点升本科)·物理化学综合科:化学分册(2011最新版)(第15版)》是根据2011年版考试大纲修订。

# 《全国各类成人高考》

## 精彩短评

- 1、很好 好适用 受益匪浅
- 2、买了也没看过，东西应该不错。
- 3、内容好 纸张更好 阅读更更好
- 4、重点清晰，每章的都配套联系题，是个不错的原则，正版
- 5、是正品，书的质量不错，记得在学校的时候就买一些盗版的教材，现在觉得正版的也很便宜
- 6、本书大部分题目以基础为主，客观反映了目前出卷题目类型，但是对知识的难点，一错点分析的还是不是很透彻，希望作者加强，给出难易和重点内容。
- 7、不错，解析写的还可以

# 《全国各类成人高考》

## 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:[www.tushu000.com](http://www.tushu000.com)