

<<物理化学综合科>>

图书基本信息

书名：<<物理化学综合科>>

13位ISBN编号：9787040213379

10位ISBN编号：7040213370

出版时间：2007-1

出版时间：高等教育出版社

作者：刘尧

页数：252

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>>

### 内容概要

《物理化学综合科：化学分册（高中起点升本科）（2007最新版）（第12版）》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。

## &lt;&lt;物理化学综合科&gt;&gt;

## 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11 (四) 物质的变化1. 物理变化和化学变化2. 化学方程式3. 热化学方程式4. 化学反应的4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12 (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15 (三) 化学键1. 离子键2. 共价键习题16

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pH3. 盐类的水解习题19 (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.....

第四部分 化学基本计算

第五部分 化学实验基础知识综合练习 (一) 综合练习 (二) 附录1 2006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

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>