

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787807124450

10位ISBN编号：7807124458

出版时间：2012-3

出版时间：西安

作者：陈长东|主编:王后雄

页数：308

字数：624000

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>

## 内容概要

本书融合了王后雄高考研究团队近几年来承担的“新课程高考国家级科研课题”的研究成果及“王氏目标控制教学法”的备考经验，以“考点复习法”和“模式解题理论”的相关成果为基础，由武汉、黄冈一线特、高级教师精心编写而成。

全书以《课程标准》的主旨为本，100%覆盖了高考《考试大纲》和《考试说明》中的考点要素、能力要求和题型类别，使师生复习有方案、记忆有目标、练测有标准、解答有依据、挑战有希望。

## &lt;&lt;化学&gt;&gt;

## 书籍目录

## 《考试大纲（说明）与2011年高考命题对照表

## 必考内容部分

## 第一章 化学计量及其应用

专题1 物质的量气体摩尔体积

专题2 物质的量在化学实验中的应用

## 第二章 化学物质及其变化

专题3 物质的分类

专题4 离子反应

专题5 氧化还原反应

## 第三章 金属元素及其化合物

专题6 钠及碱金属元素

专题7 铝及其化合物

专题8 铁、铜的获取与应用

## 第四章 非金属元素及其化合物

专题9 无机非金属材料的主角——硅

专题10 富集在海水中的元素——氯及卤族元素

专题11 硫及其化合物

专题12 氮及其化合物

## 第五章 物质结构元素周期律

专题13 原子结构

专题14 元素周期表与元素周期律

专题15 化学键

## 第六章 化学反应与能量

专题16 化学反应中的能量变化

## 第七章 化学反应速率和化学平衡

专题17 化学反应速率

专题18 化学平衡

专题19 化学平衡移动化学反应的方向

## 第八章 水溶液中的离子平衡

专题20 弱电解质的电离平衡

专题21 水的电离和溶液的酸碱性

专题22 盐类的水解

专题23 难溶电解质的溶解平衡

## 第九章 电化学

专题24 原电池化学电源

专题25 电解原理金属的腐蚀与防护

## 第十章 常见的有机物及其应用

专题26 甲烷烷烃

专题27 化石燃料重要的烃

专题28 乙醇和乙酸

专题29 基本营养物质合成材料

## 第十一章 化学实验基础

专题30 化学实验基本方法

专题31 物质的分离、提纯与检验

专题32 化学实验方案的设计与评价

<<化学>>

选考内容部分

选修1 化学与生活

专题33 化学与生活

选修2 化学与技术

专题34 化学与技术

选修3 物质结构与性质

专题35 原子结构与性质

专题36 化学键、晶体结构与物质的性质

选修5 有机化学基础

专题37 有机化合物的组成与结构

专题38 烃和卤代烃

专题39 烃的含氧衍生物

2012年高考化学学科适应性样题

## 章节摘录

版权页：插图：1. (2012·广东理综) 下列应用不涉及氧化还原反应的是( )。

A.  $\text{Na}_2\text{O}_2$  用作呼吸面具的供氧剂 B. 工业上电解熔融状态的  $\text{Al}_2\text{O}_3$  制备  $\text{Al}$  C. 工业上利用合成氨实现人工固氮 D. 实验室用  $\text{NH}_4\text{Cl}$  和  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  制备  $\text{NH}_3$  2. (2012·海南) 将 0.195 g 锌粉加入到 20.0 mL 的  $0.100\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{MO}_2^+$  溶液中, 恰好完全反应, 则还原产物可能是( )。

A.  $\text{M}$  B.  $\text{M}^{2+}$  C.  $\text{M}^{3+}$  D.  $\text{MO}_2^+$  3. (2012·上海) 火法炼铜首先要焙烧黄铜矿, 其反应为:  $2\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Cu}_2\text{S} + 2\text{FeS} + \text{SO}_2$ , 下列说法正确的是( )。

A.  $\text{SO}_2$  既是氧化产物又是还原产物 B.  $\text{CuFeS}_2$  仅作还原剂, 硫元素被氧化 C. 每生成 1 mol  $\text{Cu}_2\text{S}$ , 有 4 mol 硫被氧化 D. 每转移 1.2 mol 电子, 有 0.2 mol 硫被氧化 4. (2011·上海) 高炉炼铁过程中既被氧化又被还原的元素是( )。

A. 铁 B. 氮 C. 氧 D. 碳 5. (2011·大纲版全国卷) 某含铬 ( $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ) 废水用硫酸亚铁铵 [ $\text{FeSO}_4\cdot(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4\cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ] 处理, 反应中铁元素和铬元素完全转化为沉淀。

该沉淀经干燥后得到  $n\text{molFeO}\cdot y\text{Fe}_x\text{Cr}_x\text{O}_3$ , 不考虑处理过程中的实际损耗, 下列叙述错误的是( )。

A. 消耗硫酸亚铁铵的物质的量为  $n(2-x)\text{mol}$  B. 处理废水中  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  的物质的量为  $n x/2\text{mol}$  C. 反应中发生转移的电子数为  $3n x\text{mol}$  D. 在  $\text{FeO}\cdot y\text{Fe}_x\text{Cr}_x\text{O}_3$  中,  $3x=y$  6. (2010·海南) 下列物质中既有氧化性又有还原性的是( )。

A.  $\text{HClO}$  B.  $\text{Al}_2\text{O}_3$  C.  $\text{N}_2\text{O}_3$  D.  $\text{SiO}_2$  7. (2012·上海) 二氧化硒 ( $\text{SeO}_2$ ) 是一种氧化剂, 其被还原后的单质硒可能成为环境污染物, 通过与浓  $\text{HNO}_3$  或浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$  反应生成  $\text{SeO}_2$  以回收  $\text{Se}$ 。

完成下列填空: (1)  $\text{Se}$  和浓  $\text{HNO}_3$  反应的还原产物为  $\text{NO}$  和  $\text{NO}_2$ , 且  $\text{NO}$  和  $\text{NO}_2$  的物质的量之比为 1:1, 写出  $\text{Se}$  和  $\text{HNO}_3$  的反应方程式。

<<化学>>

编辑推荐

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>