

<<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。

<<化学>>

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. Na₂O₂用作呼吸面具的供氧剂 B. 工业上电解熔融状态的Al₂O₃制备Al C. 工业上利用合成氨实现人工固氮 D. 实验室用NH₄Cl和Ca(OH)₂制备NH₃

2. (2012·海南) 将0.195 g 锌粉加入到20.0 mL 的0.100 mol·L⁻¹ MO₂⁺ 溶液中，恰好完全反应，则还原产物可能是()。

A. M B. M²⁺ C. M³⁺ D. MO₂⁺

3. (2012·上海) 火法炼铜首先要焙烧黄铜矿，其反应为：2CuFeS₂+O₂→Cu₂S+2FeS+SO₂，下列说法正确的是()。

A. SO₂既是氧化产物又是还原产物 B. CuFeS₂仅作还原剂，硫元素被氧化 C. 每生成1 mol Cu₂S，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(Cr₂O₇²⁻) 废水用硫酸亚铁铵[FeSO₄·(NH₄)₂SO₄·6H₂O]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 mol FeO·FeyCr_xO₃，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) mol B. 处理废水中Cr₂O₇²⁻的物质的量为nx/2 mol C. 反应中发生转移的电子数为3nx mol D. 在FeO·FeyCr_xO₃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. HClO B. Al₂O₃ C. N₂O₃ D. SiO₂

7. (2012·上海) 二氧化硒(SeO₂) 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HNO₃或浓H₂SO₄反应生成SeO₂以回收Se。

完成下列填空：(1) Se和浓HNO₃反应的还原产物为NO和NO₂，且NO和NO₂的物质的量之比为1:1，写出Se和HNO₃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>