

图书基本信息

书名：<<2013-化学-十年高考分类解析与应试策略-十年高考精华版-配赠十年高考智能光盘>>

13位ISBN编号：9787550109896

10位ISBN编号：7550109893

出版时间：2012-6

出版时间：南方出版社

作者：任志鸿 编

页数：268

字数：550000

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

高考试题，是国家教育部考试中心多年就研究高考的专家们积年累月的研究成果，每一道高考试题都是精心打磨而成，在科学性、严谨性、难易度等方面都恰到好处，其权威性是其他各类试题所无法比拟的。

这就是做高考试题能从多方面多角度收获颇丰的原因!

高考试题是《考试大纲》要求的典型范例，具有明确的指导性和重要的示范性，是备考复习的重要标尺。

做历年高考试题，深入吸收其中的精髓，领悟深层命题立意，熟稔解题思路方法，是掌握应答高考试题的秘诀!

对高考的研究时间跨度越大，高考试题积淀的越多，命题规律的轨迹也就越清晰，前瞻预测也就越精准。

高考历经三十多年，只要仍然是考纲要求的内容，哪怕是三十年前的高考试题，都是醇香浓郁的经典好题。

书籍目录

第一编 2012年夏季高考试题

课标卷专区

2012年普通高等学校招生全国统一考试化学(江苏卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(全国卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(广东卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(山东卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(浙江卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(福建卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(安徽卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(北京卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(天津卷)

大纲卷专区

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(全国卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(四川卷)

2012年普通高等学校招生全国统一考试理科综合能力测试化学试题(重庆卷)

第二编 试题分类汇编与解析

第一部分 基本概念

专题1 氧化还原反应

专题2 离子反应

专题3 物质的量气体摩尔体积物质的量浓度

专题4 物质的分类与分散系

第二部分 基本理论

专题5 原子结构化学键

.....

第三部分 元素化合物

第四部分 有机化学

第五部分 化学实验

第六部分 选修模块

试题类编答案解析

章节摘录

版权页：插图：7.C有的化合反应不是氧化还原反应，如氧化钙与水反应，A项错误；金属氧化物不一定是碱性氧化物，如 Mn_2O_7 属于酸性氧化物，B项错误；石油的分馏产品仍然是混合物，D项错误。

8.B次氯酸钠属于强电解质，A项错误；HCl是共价化合物、NaCl是离子化合物，C项错误；根据电极反应 $2H^++2e^-=H_2$ 可知，当生成1 mol H_2 时，转移的电子是2 mol即 $2N_A$ ，D项错误。

9.B非金属元素组成的化合物中可能含有离子键，如 NH_4Cl ，A项错误；根据同一周期从左往右，元素的金属性逐渐减弱可知，B项正确；有的元素有同位素，如 ^{16}O 和 ^{18}O ，这两种原子的质子数相同，但中子数不同，C项错误；根据元素周期律可知，A族元素的阴离子的还原性越强，则其最高价含氧酸的酸性越弱，D项错误。

10.C油脂中有的也含有碳碳双键，能够与酸性 $KMnO_4$ 溶液发生反应而使之褪色，A项错误；甲烷与 Cl_2 发生的是取代反应，乙烯与溴水发生加成反应，B项错误；乙醇中的官能团是-OH，而乙酸中的官能团是-COOH，二者分子中的官能团不同，D项错误。

11.D在中和滴定中，不能用待测液润洗锥形瓶，否则会有实验误差，A项错误；NaOH与玻璃中的二氧化硅反应，生成具有黏性的硅酸钠，使瓶口不易打开，所以盛放NaOH溶液时应使用带橡胶塞的试剂瓶，B项错误；苯的密度比水小，萃取了溴水后，溴的苯溶液在分液漏斗的上层，应该从上口倒出，C项错误；D项正确。

12.D SO_2 使品红溶液褪色的原理是发生化合反应，只能证明 SO_2 具有漂白性，并不是其氧化性的体现，A项错误；若溶液中含有 SO_3^{2-} 、 NO_3^- 在酸性溶液中具有强氧化性，能够将 SO_3^{2-} 氧化为 SO_4^{2-} ，B项错误；铁与稀硝酸发生的不是置换反应，属于氧化还原反应，C项错误；D项正确。

13.烧杯底端的海水中含氧量比较少，故铁棒发生吸氧腐蚀的速率应该减小，A项错误；图b中，当开关置于N时，左边的锌与合金形成了原电池，并且合金作正极，合金的腐蚀速率减小，B项正确；图c中，接通开关后，形成原电池，生成氢气的速率增大，但是氢气是在Pt电极上放出的，C项错误；图d中，在放电时应该是 MnO_2 发生还原反应，D项错误。

解析：本题考查石油和煤的综合利用。

(1) 石油分馏时，向分馏塔中不断加入原料的同时就可在分馏塔上下两部分得到产品，因而石油的分馏是一个连续操作过程。

(2) 为了提高原油炼制过程中轻质燃油特别是汽油的产量，通常采用裂化的方法进行深加工，石油的裂化分为热裂化、催化裂化和加氢裂化。

(3) 煤的洗选技术是通过物理方法和表面化学方法将原煤中的可燃物和非可燃物进行分离，使灰分和硫的含量显著降低，从而减少燃烧中烟尘、二氧化硫等污染物的排放。

煤的流化床燃烧是指空气从底部吹向煤炭颗粒，并使全部煤炭颗粒浮动进行燃烧的过程。

(4) 煤的直接液化是煤与适当溶剂混合后在高温和催化剂存在下与氢气作用生成液体燃料的过程。

媒体关注与评论

市场上的试题名目繁多、多种多样，最具有价值的还是高考真题！

——沈新权（特级教师） 有的考生认为，高考真题考过了，就是老题，没有价值，这其实是一种错误的观念。

高考真题对大部分考生来说都是“新”的，只要你还没有全面认真地研究透彻真题！

——焦文林（特级教师） 使用高考真题，如果只满足于将近几年的高考题做了一遍，显然是费时、费力，且没有实效的。

应该反复琢磨，研究透每一道高考题的命题目的、思路及方法，才能举一反三，一通百通。

——张北春（特级教师） 高考真题其实是从不同层面、从“题”的角度对知识点的讲解。

真题能够最有效地暴露我们的不足和复习误区，提供更有效的复习思路和策略，应该说高考真题就是我们最好的“辅导老师”！

——李树国（高级教师）

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>