第一图书网, tushu007.com

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787223023443

10位ISBN编号：7223023449

出版时间：2013-3

出版时间：西藏人民出版社

作者：天利新课标高考命题研究中心//北京天利考试信息网

页数：66

字数：480000

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

第一图书网, tushu007.com

内容概要

“ 天利38套 ”《新课标全国各省市名校高考单元专题训练》自出版以来，就因内容的实用性和前瞻性等特色在教育界、图书界享有盛誉，是众多名校一轮复习的必选书。
为帮助新课标地区2011届高考考生更好地复习备考，北京天利考试信息网组织一线高三名师重新修订了本书。
本书含语文、数学（文科）、数学（理科）、英语（听力录音另配）、物理、化学、生物、政治、历史、地理10科册。
本书的五大亮点：　　专题合理：本书参照众多名校高三一轮复习进度划分专题，专题细致、试题难易梯度层次分明。
名校名题：本书试题多选自名校高三一轮复习不同进度的测试或模拟考试，由教学一线的特高级教师依据最新考试大纲要求优化编写而成。
编校准确：为确保考生放心使用和练习，我们编写时加大了审稿力度，增加了试做、挑错等环节，以期最大限度地消除差错。
答案详尽：本书参考答案详细，选择、填空等题型除给出答案外还提供了解题过程分析，不仅帮助考生知其然，更能帮助考生知其所以然。

书籍目录

专题1　氧化还原反应专题2 离子反应专题3 化学反应中的能量变化与热化学方程式专题4 物质的量 气体摩尔体积物质的量浓度专题5　分散系胶体性质及其应用专题6 原子结构 元素周期律元素周期表专题7 化学键 晶体结构专题8　化学反应速率化学平衡专题9 平衡的综合应用及图象分析专题10 电离平衡及盐类水解专题11 电化学综合训练(一)专题12　碱金属元素专题13　常见金属镁、铝、铁、铜(一)专题14 常见金属镁、铝、铁、铜(二)专题15 卤族元素(一)专题16 卤族元素(二)专题17　氧族元素专题18　氮气、氨和铵盐专题19　硝酸、氮族元素专题20　碳族元素专题21 无机框图与无机推断综合训练(二)专题22 烃专题23　烃的衍生物(一)专题24　烃的衍生物(二)专题25 糖类 油脂 蛋白质专题26 同系物 同分异构体专题27　有机物的组成及计算综合训练(三)专题28　化学实验基本知识专题29 物质的检验、分离和提纯专题30　物质制备专题31　定量实验、定性实验综合训练(四)专题32 化学与生活 环境保护综合训练(五)专题33　化学与计算综合训练(六)参考答案及解题提示

章节摘录

版权页： 插图： 6.（北京海淀高三期末）已知在pH为4～5的溶液中，Cu2+几乎不水解，而Fe3+乎完全水解。
某学生拟用电解CuSO4溶液的方法测定铜的相对原子质量。
该同学向pH=3.8的含有Fe2（SO4）。
杂质的CuSO，溶液中加入适量的黑色粉末x，充分搅拌后过滤，将滤液用如图所示装置电解，其中某电极增重ag，另一电极上产生标准状况下的气体VmL。
下列说法正确的是 （ ） A。
黑色粉末X是铁粉 B.铜电极连接电源正极 C.石墨电极上发生的反应是4OH—4e=O2↑+2H2O D.铜的相对原子质量的计算式是22.4a/V 7.（北京西城高三期末）下列现象与电化学腐蚀无关的是 （ ） A.生铁比纯铁易生锈 B.纯银饰品久置表面变暗 C.黄铜（铜锌合金）制品不易产生铜绿 D.与铜管连接的铁管易生锈 8.（济南2月模拟）下列叙述中，不正确的是 （ ） A.原电池是将化学能转化为电能的装置 B.轮船底部镶嵌锌块，锌作负极，以防船体被腐蚀 C.钢铁腐蚀的负极反应：Fe—3e=Fe2+ D.由特时，镀层金属作阳极，镀件作阴极 9.（北京朝阳期末）利用如图装置可以模拟铁的电化学防护。
下列说法不正确的是 （ ） A.若X为锌棒，开关K置于M处，可减缓铁的腐蚀 B.若X为锌棒，开关K置于M处，铁极发生氧化反应 C.若X为碳棒，开关K置于N处，可减缓铁的腐蚀 D.若X为碳棒，开关K置于N处，X极发生氧化反应 10.（山东潍坊3月模拟）2011年9月29日，我国成功发射“ 天宫一号 ”，为将来建立空间站作准备。
下图是空间站能量转化系统的局部示意图，其中该燃料电池采用KOH溶液为电解质溶液。
下列有关说法错误的是 （ ） A.该能量转化系统中的水是可以循环的 B.燃料电池系统产生的能量实际上来自于太阳能 C.水电解系统中的阳极反应：4OH——4e—=2H2O+O2↑ D.燃料电池放电时的正极反应：H2—2e—+2OH=2H2O 11.（广州第一次综合测试）电解法精炼含有Fe、Zn、Ag等杂质的粗铜。
下列叙述正确的是 （ ） A.电解时以硫酸铜溶液作电解液，精铜作阳极 B.粗铜与电源负极相连，发生氧化反应 C.阴极上发生的反应是Cu2++2e—=cu D.电解后Fe、Zn、Ag等杂质会沉积在电解槽底部形成阳极泥 12.（南昌调研）将质量相等的银片和铂片分别作为阳极和阴极用来电解足量硝酸银溶液。
i.以电流强度为1A通电10min；ii.10min后，反接电源，以电流强度为2A继续通电10min；下列图象分别表示银电极质量、铂电极质量及电解池产生气体质量和电解时间的关系图。
正确的是 （ ） A.甲、丙 B.甲、乙、丙 C.乙、丙、丁D.甲、乙、丙、丁。

编辑推荐

第一图书网, tushu007.com

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