

<<2013-2014年高考总复习 小题>>

图书基本信息

书名：<<2013-2014年高考总复习 小题狂练 化学>>

13位ISBN编号：9787551531948

10位ISBN编号：7551531947

出版时间：2013-3

出版时间：新疆青少年出版社

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>

## &lt;&lt;2013-2014年高考总复习 小题&gt;&gt;

## 书籍目录

第一部分基础过关篇 第1练物质的量气体摩尔体积 第2练物质的量浓度 第3练物质的组成、分类与性质 第4练离子反应、离子检验 第5练离子共存、离子方程式书写 第6练氧化还原反应的相关概念 第7练氧化还原反应方程式的配平及相关计算 第8练钠及其化合物 第9练镁、铝及其化合物 第10练铁、铜及其化合物 第11练金属及其化合物的综合应用 第12练碳、硅与新型无机非金属材料 第13练氯及其化合物 第14练硫及其化合物 第15练氮及其化合物 第16练非金属及其化合物对环境的影响 第17练非金属及其化合物的综合应用 第18练原子结构 第19练化学键与物质的类别 第20练元素周期表的结构与应用 第21练元素周期律及其应用 第22练化学反应中的能量变化 第23练·热化学方程式的书写 第24练盖斯定律及反应热的简单计算 第25练原电池的原理及应用 第26练电解池的原理及应用 第27练原电池与电解池的综合应用 第28练金属的腐蚀与防护 第29练化学反应速率及其影响因素 第30练化学反应的方向与限度 第31练化学平衡的影响因素 第32练化学平衡常数、转化率的含义及相关计算 第33练工业生产中反应条件的优化 第34练电解质的概念 第35练弱电解质的电离平衡 第36练水的电离、溶液pH及简单计算 第37练盐类水解及其影响因素 第38练沉淀溶解平衡 第39练有机物的结构与同分异构现象 第40练甲烷、乙烯、苯 第41练乙醇、乙酸 第42练基本营养物质合成材料 第43练常用仪器的使用 第44练化学实验基本操作 第45练混合物的分离、提纯 第46练物质的检验、鉴别 第47练气体的制备与性质 第48练典型物质的制备 第49练实验方案的设计与评价 第50练实验数据的分析与处理 第51练化学与资源开发利用 第52练化学与材料的制造、使用 第53练化学与工农业生产 第54练原子结构与元素的性质 第55练化学键与物质的性质 第56练分子间作用力与物质的性质 第57练有机化合物的组成与结构 第58练烃及其衍生物(一) 第59练烃及其衍生物(二) 第60练合成高分子化合物 第二部分专题强化篇 第61练化学用语与常用计量 第62练氧化还原反应 第63练离子反应 第64练元素及其化合物 第65练物质结构与元素周期律 第66练化学能与热能 第67练化学能与电能 第68练化学反应速率与化学平衡 第69练·溶液中的离子平衡 第70练常见的有机化合物 第71练化学实验基础 第72练化学实验设计与探究 第73练选修2—化学与技术 第74练选修3—物质结构与性质 第75练选修5—有机化学基础 第三部分综合演练篇 第76练综合演练一 第77练综合演练二 第78练综合演练三 第79练综合演练四 第80练综合演练五 第81练综合演练六 第82练综合演练七 第83练综合演练八 第84练综合演练九 第85练综合演练十 第86练综合演练十一 第87练综合演练十二 第88练综合演练十三 第89练综合演练十四 第90练综合演练十五

## &lt;&lt;2013-2014年高考总复习 小题&gt;&gt;

## 章节摘录

版权页：插图：1.下列关于电解原理的叙述正确的是 A.为防止轮船腐蚀，将轮船的外壳与外电源的负极相连 B.在锌片上镀铜，用氯化锌溶液作电镀液 C.电解氯化钠溶液制备氢气和氯气时，用铁作阳极 D.用电解法精炼铜时，在阴极上可析出铁 2.下列电解质溶液用惰性电极进行电解时，一段时间后，溶液的pH增大的是 A.稀碳酸钠溶液 B.硫酸钠溶液 C.稀硫酸 D.硫酸铜溶液 3.现将氯化铝溶液蒸干灼烧并熔融后用铂电极进行电解，下列有关电极产物的判断正确的是 A.阴极产物是氢气 B.阳极产物是氧气 C.阴极产物是铝和氧气 D.阳极产物只有氯气 4.下列叙述正确的是 A.K与N连接时，若X为硫酸，则一段时间后溶液的pH增大 B.K与N连接时，若X为氯化钠，则石墨电极反应式为 $2\text{H}^{++}+2\text{e}^{-}=\text{H}_2$  C.K与M连接时，若X为硫酸，则一段时间后溶液的pH增大 D.K与M连接时，若X为氯化钠，则石墨电极反应式为 $4\text{OH}^{-}-4\text{e}^{-}=2\text{H}_2\text{O}+\text{O}_2$  5.要实现反应： $\text{Cu}+2\text{HCl}=\text{CuCl}_2+\text{H}_2$ ，设计了下列四个实验，你认为可行的是 6.用如图装置电解制备 $\text{N}_2\text{O}_5$ ，下列有关说法正确的是 A. $\text{N}_2\text{O}_5$ 在惰性电极2处产生 B.在惰性电极2处有氢气产生 C.在惰性电极1处发生还原反应 D.在惰性电极2处有 $\text{NO}$ 产生 7.由于 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 极易被氧化，所以实验室较难用亚铁盐溶液与烧碱反应制得白色纯净的 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 沉淀。

若用如图所示实验装置可制得纯净的 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 沉淀，两极材料分别为石墨和铁。

(1) a电极材料为\_\_\_\_，其电极反应式为\_\_\_\_ (2) 电解液d可以是\_\_\_\_ (填选项前的字母，下同)，此时白色沉淀在电极上生成；也可以是\_\_\_\_，此时白色沉淀在两极之间的溶液中生成。

A.纯水 B.  $\text{NaCl}$ 溶液 C.  $\text{NaOH}$ 溶液 D.  $\text{CuCl}_2$ 溶液 (3) 液体c为苯，其作用是在加入苯之前，对d溶液进行加热处理的目的是\_\_\_\_ (4) 若d改为 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 溶液，当电解一段时间，看到白色沉淀后，再反接电源，继续电解，除了在电极上看到气泡外，另一明显现象为\_\_\_\_。

8.如图表示一个电解池，装有电解液a；X、Y是两块电极板，通过导线与直流电源相连。

请回答以下问题：(1) 若X、Y是惰性电极，a是饱和 $\text{NaCl}$ 溶液，实验开始时，同时在两边各滴入几滴酚酞，则：电解池中x极上的电极反应式是\_\_\_\_，在x极附近观察到的现象是\_\_\_\_。

Y电极上的电极反应式是\_\_\_\_。

检验该电极反应产物的方法是\_\_\_\_。

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>