第一图书网, tushu007.com

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787223031875

10位ISBN编号：7223031875

出版时间：2012-6

出版时间：西藏人民出版社

作者：北京天利考试信息网　编

字数：290000

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

第一图书网, tushu007.com

书籍目录

一、课标统一命题地区精选卷
1. 长春市高中毕业班第一次调研考试
2. 沈阳市重点高中高三质量监测
3. 辽宁省大连市高三双基测试
4. 武汉市部分学校新高三起点调研测试
5. 南昌市高三调研测试
6. 长沙市高考模拟考试(一)
7. 郑州市高中毕业年级第一次质量预测
8. 太原市高三年级调研考试
9. 河北省普通高中高三教学质量监测
10. 石家庄市高中毕业班教学质量检测(一)
11. 乌鲁木齐地区高三第一次诊断性测验
12. 乌鲁木齐地区高三第二次诊断性测验
13. 吉林省吉林市高中毕业班期末复习检测
二、课标统一命题地区名校精选卷
14. 湖北省部分重点中学高三第一次联考
15. 哈尔滨市第三中学高三年级期末考试
16. 湖南省十二校高三第一次联考
17. 辽宁省重点中学协作校高三期末考试
18. 江西省重点中学协作体高三第一次联考
19. 西安中学高三第三次月考
20. 西安交大附中高三第四次诊断性考试
21. 太原五中高三第一学期月考
22. 云南省重点高中高三联合考试
三、全国先进省市借鉴卷
23. 北京市东城区高三第一学期期末教学统一检测
24. 济南市2月高考模拟考试
25. 合肥市高三第一次教学质量检测
参考答案及解题提示

章节摘录

版权页： 插图： 湖北省部分重点中学高三 第一次联考 化学 第Ⅱ卷（非选择题共55分） 二、填空题（本题包括5小题，共49分） 16.（11分） Ⅰ."阿波罗登月计划"总指挥韦伯在"阿波罗"登月成功后曾说："阿波罗计划"中没有一项新发明的技术，都是现成的技术，关键在于综合。
综合也是创新，例如可以用玻璃管制成的U形管、T形管、乳胶管、弹簧夹连接成如图所示的一种装置，在U形管中加入适量的红色溶液，即得简单U形气压计，我们可将它应用于多项实验，如：A.证明空气中的氧气参与氧化还原反应的实验（如铁生锈）；B.溶解热效应实验（如硝酸铵溶于水）；C.装置的气密性检验实验；D.检验某些气体性质的实验（如CO2，SO2，Cl2等与碱溶液的反应）等等。
请从A或B中选择一项实验，画出该实验的装置图，写出实验名称。
要求：①除U形气压计外，其他实验仪器或用品仅能从以下仪器中选取：广口瓶、小试管、胶头滴管、橡皮塞、乳胶管、导管；②实验药品或试剂自定，但需在图中注明。
实验名称：_____。
Ⅱ.广口瓶简单，但它的用途真不简单！
实验室用Zn粒和盐酸反应制得的H2，其中含酸雾、水汽、硫化氢及少量氧气等杂质气体，某同学仅用四只广口瓶设计了以下几种装置，按一定顺序连接，便达到了当气体通过时，每一装置除去一种气体的目的。
（1）它们连接的顺序为_____；（2）除去H2S的离子方程式为_____；（3）除去O2的离子方程式为_____。
观察到的现象为_____。
17.（10分）X，Y，Z，R，T是原子序数依次增大的短周期主族元素，X，R在周期表中的相对位置如表所示；X元素最低负化合价的绝对值等于其原子的最外层电子数；Z是地壳中含量最多的金属元素。
（1）X的最高价氧化物的电子式是_____，元素T在周期表中的位置是_____。
（2）Z和T形成的化合物在潮湿的空气中冒白色烟雾，该反应的化学方程式为_____。
（3）Y的最简单气态氢化物甲的水溶液显碱性。
在微电子工业中，甲的水溶液可作刻蚀剂H2O2的清除剂，所发生反应的产物不污染环境，其化学方程式为_____。
（4）已知由X和R形成的液态化合物XR2的燃烧热是1 075 kl／mol，试写出表示其燃烧热的热化学方程式：_____。
18.（10分）在下列各变化中，E为常温下无色无味的液体，F为淡黄色粉末，G为常见的无色气体（反应条件均已省略）。
回答下列问题：（1）在反应②中，每生成2.24 L气体G（标准状况）时，该反应转移电子的物质的量是_____。
（2）若反应①在常温下进行，A，C，D均含氯元素，且A中氯元素的化合价介于C与D之间，则反应①的离子方程式是_____。
（3）若反应①在加热条件下进行，且C，D是两种均能使澄清的石灰水变浑浊的无色气体，则反应①的化学方程式是_____。
（4）若反应①在溶液中进行，A是一种常见一元强碱，B是一种酸式盐，D是一种气体，且B遇盐酸有气体产生，在加热条件下，当A过量时，反应①的离子方程式是_____。
（5）若反应①在溶液中进行，A是一种强酸，B是一种含有两种金属元素的盐，且B的水溶液显碱性，A，B均由短周期元素组成，当A过量时，C及D均易溶于水，则A过量时反应①的离子方程式是_____。
19.（11分）如图为某套实验装置示意图，无法看到实验说明，加热装置已经省略。
1.甲同学认为当D处盛放V2O5作催化剂时，此套装置可用于合成物质X，并预测E处冰水冷却的U形管中将有固体X出现。
（1）事实上此装置所附实验说明符合甲同学的推断，那么A中所发生的反应的化学方程式

是_____，C装置中盛放的液体药品的名称是_____。
（2）甲同学方案中为了提高A装置产物的转化率，可以增大B装置产物的通入量，欲知A，B两装置中产物在D中的通入量，可通过观察_____得知。
（3）本实验在设计上有无缺失之处？
若有清答出改进方案：_____。
（若无，此问可不答）Ⅱ.乙同学认为若D处盛放铂铑合金网作催化剂，则此套装置也可用于合成物质Y，并预测E处冰水冷却的U形管中将有红棕色气体生成，且越接近U形管底部颜色越浅。
（4）写出乙同学认为的D装置中发生反应的化学方程式：_____。
（5）对于A处，乙认为没有加热装置，请代乙阐述A中气体的产生原理：_____。
（6）若要用上述装置完成乙同学所认为的实验，且C处所起作用与合成X时所起作用基本一致，那么C处的广口瓶应改为_____，所装药品为_____。

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