

<<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>

<<化学>>

内容概要

## &lt;&lt;化学&gt;&gt;

## 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

## &lt;&lt;化学&gt;&gt;

## 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 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）“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CO<sub>2</sub>，SO<sub>2</sub>，Cl<sub>2</sub>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：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；实验药品或试剂自定，但需在图中注明。

实验名称：\_\_\_\_\_。

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H<sub>2</sub>，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H<sub>2</sub>S的离子方程式为\_\_\_\_\_；（3）除去O<sub>2</sub>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H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>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XR<sub>2</sub>的燃烧热是1 075 kJ / 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 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 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，则反应的离子方程式是\_\_\_\_\_。

（3）若反应 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，则反应的化学方程式是\_\_\_\_\_。

（4）若反应 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 的离子方程式是\_\_\_\_\_。

（5）若反应 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 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V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>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

## &lt;&lt;化学&gt;&gt;

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？

若有请答出改进方案：\_\_\_\_\_。

(若无，此问可不答) 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\_\_\_\_\_。



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>