

**2020年山东省日照市莒县大石头中学初三中考化学模拟试卷**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 一 | 二 | 三 | 四 | 总分 |
| 得分 |  |  |  |  |  |

一、单选题（本大题共**20**小题，共**30**分）

1. 下列变化中，属于物理变化的是

A. 纸张燃烧 B. 食品发霉  
C. 水变成水蒸气 D. 以粮食为原料酿酒

1. 小明同学归纳总结了初中所学稀硫酸的化学性质，并用“盐”这种表达式进行整理，下列小明的观点错误的是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | X的物质类别 | 观点描述 |
| A | 金属 | 若X为Cu，则反应能够发生 |
| B | 金属氧化物 | 若X为MgO，则Y为 |
| C | 碱 | 若X为NaOH，则盐为 |
| D | 盐 | 若X为，则生成白色沉淀 |

A. A B. B C. C D. D

1. 下列属于物质化学性质的是

A. 氢氧化钠溶液有腐蚀性 B. 石蜡受热易熔化  
C. 液态氧为淡蓝色液体 D. 金刚石硬度大

1. 下列变化能证明分子可以再分的是

A. 水蒸发 B. 电解水 C. 干冰升华 D. 硬水软化

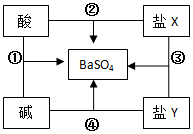
1. 按下表进行实验，有关说法及分析错误的是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 向少量NaOH溶液中滴加溶液 | 向少量溶液中滴加溶液 |
| 现象 |  | 白色沉淀 |
| 化学方程式 |  |  |

A. 有蓝色沉淀  
B. 反应的化学方程式为：  
C. 两个反应都属于复分解反应  
D. 只要有沉淀生成的反应就属于复分解反应

1. 如图为一些物质的相互转化关系图。“”表示相邻两种物质的反应。下列说法不正确的是

A. 酸一定为  
B. 盐X可能是  
C. 反应一定属于复分解反应  
D. 反应可以是



1. 镧是一种活泼性比锌更强的稀土元素，它的氧化物分子式，是不溶于水的碱；而、都溶于水。不能直接制得的反应是

A. B.   
C. D.

1. 下列化合物可以通过金属与对应的酸发生置换反应获得的是

A. B. C. AgCl D.

1. 分类是学习和研究中一种常用的科学方法．下列物质分类不正确的是

A. 空气混合物 B. 干冰氧化物 C. 氮气单质 D. 纯碱碱

1. 碳的某种氧化物中，碳与氧的质量比为3：8，则该氧化物中碳的化合价是

A. 价 B. 价 C. 价 D. 0价

1. 用托盘天平称量固体药品，右盘上砝码为3g，游码为，指针向右偏转，药品的质量是

A. B. 小于 C. 大于 D.

1. 现有40克溶质质量分数为的氯化钾溶液，若将其质量分数降到，采取的下列方法中错误的是

A. 向该溶液中加入40g水  
B. 向该溶液中加入的氯化钾溶液  
C. 向该溶液中加入的氯化钾溶液  
D. 向该溶液中加入50g水，再加入3g的氯化钾

1. 用下列四种试剂不可以一次性鉴别出稀盐酸、澄清石灰水、氯化钠溶液三种无色溶液的是

A. 无色酚酞溶液 B. pH试纸 C. 溶液 D. 紫色石蕊溶液

1. 下列物质在空气中燃烧，产生大量白烟的是

A. 红磷 B. 硫 C. 蜡烛 D. 木炭

1. 时氯化钠的溶解度为36g，则时氯化钠的饱和溶液中溶质的质量分数为

A. B. C. D.

1. 时50克水中最多可溶解5克A物质，时100克水中最多可溶解10克B物质，则时A和B的溶解度相比

A. B. C. D. 无法比较

1. 下列四种金属中，活动性最强的是

A. Sn B. Ag C. Pb D. Hg

1. 有CuO、Fe、溶液、溶液、NaOH溶液、稀等六种物质间能发生的化学反应最多有

A. 4个 B. 5个 C. 6个 D. 7个

1. 提纯含有少量泥沙的粗盐，下列操作顺序正确的是

A. 过滤、蒸发、结晶、溶解 B. 溶解、蒸发、过滤、结晶  
C. 溶解、蒸发、结晶、过滤 D. 溶解、过滤、蒸发、结晶

1. 下列各组物质，前者是氧化物，后者是酸的是

A. 、碳酸 B. 、  
C. 水、氢氧化钠 D. 氧化铜、锰酸钾

二、填空题（本大题共**6**小题，共**42**分）

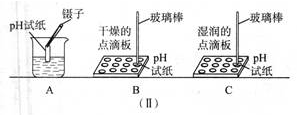
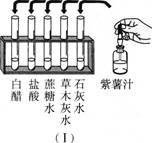
1. 用适当的化学符号填空：   
   俗称烧碱的是 \_\_\_\_\_\_ ； 纯碱是 \_\_\_\_\_\_ ；工业上制烧碱的化学方程式 \_\_\_\_\_\_   
   熟石灰是 \_\_\_\_\_\_ ；用熟石灰处理硫酸厂的污水的化学方程式 \_\_\_\_\_\_   
   铁锈主要为 \_\_\_\_\_\_ ；  写出用盐酸出铁锈的化学方程式 \_\_\_\_\_\_ ．
2. 要除去中含有的杂质．可以在其溶液中加入\_\_\_\_\_\_，充分反应后，再用\_\_\_\_\_\_方法除去杂质；反应的化学方程式是：\_\_\_\_\_\_．
3. 物质的分类角度不同，同一种物质可以有不同的分类．请将氢气   二氧化硫   五氧化二磷   铁   二氧化碳   红磷六种物质分成两组，并写出分类依据写出两种不同的分类依据  
   第一种分法的分类依据\_\_\_\_\_\_；  
   第一组\_\_\_\_\_\_，  
   第二组\_\_\_\_\_\_．  
   第二种分法的分类依据\_\_\_\_\_\_；  
   第一组\_\_\_\_\_\_，  
   第二组\_\_\_\_\_\_．
4. 食醋的pH \_\_\_\_\_\_ 7；石灰水的pH \_\_\_\_\_\_  7．
5. 写出下列反应的化学方程式，并注明反应的基本类型。  
   用过氧化氢溶液制氧气：\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_；  
   红磷与氧气反应：：\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_；  
   铜与硝酸银溶液反应：\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_。
6. 写出符合下列条件的化学方程式：   
   用酒精作燃料 \_\_\_\_\_\_ ．   
   实验室制取氢气 \_\_\_\_\_\_ ．   
   生石灰用作干燥剂 \_\_\_\_\_\_ ．

三、简答题（本大题共**3**小题，共**18**分）

1. 一氧化碳还原氧化铜化学方程式： \_\_\_\_\_\_ ．
2. 下列物质都是常见的酸，它们在国民生产及我们的日常生活中有着十分重要的应用。请用序号填空。  
   硫酸 盐酸 碳酸 醋酸 柠檬酸  
   可用于制造药物、金属表面除锈的是\_\_\_\_\_\_；  
   柠檬、柑橘中含有的酸是\_\_\_\_\_\_；  
   食醋中含有的酸是\_\_\_\_\_\_；  
   用于精炼石油、还可用作干燥剂的是\_\_\_\_\_\_；  
   汽水中大量含有的一种酸是\_\_\_\_\_\_；  
   存在于人体胃液中，可帮助消化的酸是\_\_\_\_\_\_；  
   汽车上铅蓄电池中含有的酸是\_\_\_\_\_\_。
3. 完全中和25克氢氧化钠溶液，用去质量分数为的稀硫酸克，求氢氧化钠中溶质的质量分数？

四、探究题（本大题共**2**小题，共**10**分）

1. 某校同学开展了如图所示的“溶液酸碱性的检验”的实验活动．



把自制的紫色紫薯汁按图所示分别滴加到试管中，观察到的现象如下表所示：

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 溶液 | 白醋 | 盐酸 | 蔗糖水 | 草木灰水 | 石灰水 |
| 加入紫薯汁  后的颜色 | 红色 | 红色 | 紫色 | 绿色 | 绿色 |

图中存放紫薯汁的仪器名称为\_\_\_\_\_\_\_\_．

根据上表推测，紫薯汁能作酸碱指示剂，遇到稀硫酸可能显示的颜色是\_\_\_\_\_\_\_\_．

用pH试纸测定图中部分溶液的酸碱度：草木灰水，属于\_\_\_\_\_\_\_\_填“酸性”“中性”或“碱性”溶液；白醋pH\_\_\_\_\_\_\_\_填“”“”或“”．

图是三位同学分别测定土壤酸碱度的操作示意图，其中正确的是\_\_\_\_\_\_\_\_填“A”“B”或“C”，下同，可能导致所测溶液pH发生改变的错误操作是\_\_\_\_\_\_\_\_，如果测定的是石灰水，测得的pH将\_\_\_\_\_\_\_\_填“偏大”“不变”或“偏小”简述正确测定溶液PH的操作步骤：\_\_\_\_\_\_\_\_．

1. 如图是实验室制取气体的常用装置：  
   写出b与f相连，制取一种俗称“干冰”的气体，其化学反应方程式是\_\_\_\_\_\_。  
   图g既可用于制取和收集气体，又可用于研究物质的性质。当关闭，打开时，可以检验二氧化碳，其化学反应方程式是\_\_\_\_\_\_。

