**2019—2020学年度第二学期三次阶段测试**

**初三化学试题**

**（试卷分值：50分，考试时间：理化合卷120分钟）**

**可能用到的相对原子质量：**

**H 1 C 12 O 16 Na 23 Cl 35.5 Ca 40**

1. **选择题 (每小题2分，共20分学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！)**

**1、下列物质长期放置在空气中，质量增大的原因不同的是（ ）**

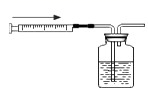
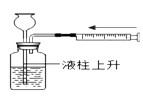
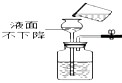
**A．生石灰 B．铁器 C．浓硫酸 D．氢氧化钠溶液**

**2、下列关于盐酸的用途中，不能用稀硫酸代替的是（ ）**

**A．与大理石反应制取二氧化碳 B．与锌反应制取氢气**

**C．与碱反应 D．除去铁制品表面的锈斑**

**3.下列所示装置和操作图中不能用于检查装置气密性的是( )**

**   **

**A 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ B C D**

**4. 下列区别两种物质的方法不合理的是(　　)**

**A． 用水区分硝酸铵固体与氯化钠固体 B． 观察颜色区分二氧化锰粉末与铁粉**

**C．学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ 用稀盐酸区分黄金和黄铜 D． 用紫色石蕊试液区分CO和CO2**

**5. 中和反应在生活生产中有广泛的应用，下列做法不是利用中和反应原理的是**

**A． 用熟石灰改良酸性土壤 B． 用含氢氧化镁的药物治疗胃酸过多**

**C． 用盐酸除去铁锈 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！D．用氨水（NH3·H2O）处理工厂污水中的硫酸**

**6、2017年6月1日，特朗普宣布美国退出《巴黎协定》，引起国际社会强烈反响，使能源和环境问题再次成为热点。下列观点或做法完全正确的是(　　)**

|  |  |
| --- | --- |
| **A.保护空气** | **B.爱护水资源** |
| **a.禁燃烟花爆竹——降低PM2.5**  **b．NO2增多——酸雨**  **c．CO2排放——温室效应** | **a.用淘米水浇花——节约用水**  **b．明矾——除自来水异味**  **c．污水处理——防止水污染** |
| **C.垃圾处理** | **D.能源利用** |
| **a.焚烧垃圾——减少“白色污染”，环保**  **b．回收废电池——保护土壤**  **c．禁烧秸秆——减轻雾霾** | **a.发现大量可燃冰——无能源危机**  **b．太阳能路灯——节能环保**  **c．车用乙醇汽油——无尾气污染** |

**7、下列物质的化学名称、化学式和俗名一致的是（ ）**

**A．碳酸钙、CaCO3、石灰石 B．氢氧化钠、NaO学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！H、纯碱**

**C．碳酸钠、Na2CO3、苏打 D．碳酸氢钠、NaHCO3、口碱**

**8、将一定量的铁粉加入到AgNO3和Cu（NO3）2 、Mg(NO3)2的混合溶液中,反应后溶液的颜色为无色，过滤．则以下的分析中正确的是**

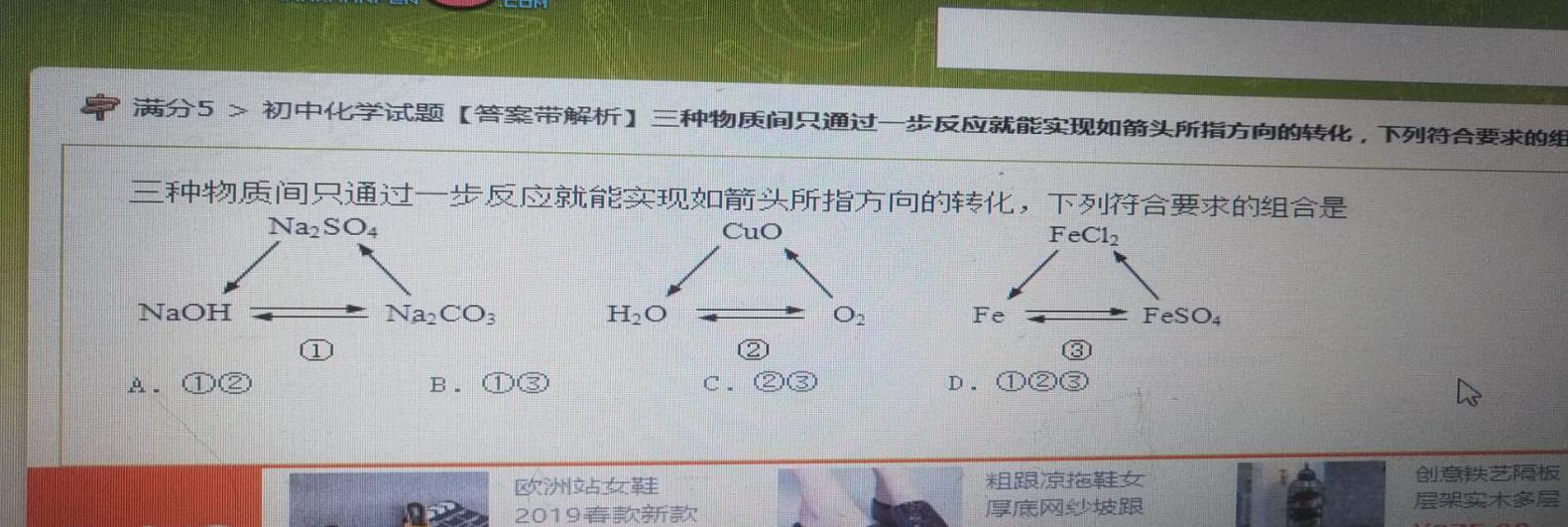
**A.滤纸上留下的物质只有铜 B.滤纸上留下的物质一定有铜和银**

**C.滤液中的溶质只有Fe（NO3）2 D.滤液中的溶质是Fe（NO3）3**

**9、将等质量、等质量分数的氢氧化钙溶液和盐酸溶液混合，混合后的溶液能与下学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！列物质发生反应的是（　　）**

**A．BaCl2  B．Fe C．HCl D．FeCl3**

10**、三种物质间只通过一步反应就能实现如箭头所指方向的转化，下列符合要求的组合是**



FeCl3

**[来源:学科网]**

**A． ①② B．①③ C．②③ D．①②③[来源:学科网]**

**二、填空题（每空1分，共13分）**

**11.用化学用语填空**

**⑴ 家庭厨房中使用最多的碳酸盐是 ;**

**⑵ 缺 可能会导致贫血;**

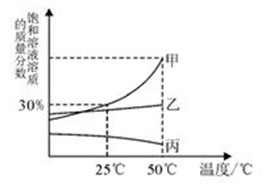
**⑶ 构成氯化钠的阴离子结构示意图 ;**

**⑷ 标出硝酸铵中氮元素化合价 。**

**⑸ 治疗胃酸过多的病人可以服用氢氧化铝或者碳酸氢钠，写出这两个的化学方程式**

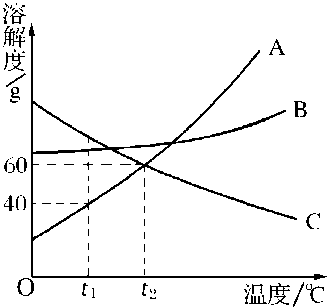
**、 。**

**12.随着人们生活水平的不断提高，汽车已走学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！进千家万户。制造汽车要用到含铁、铝等成分的多种金属材料。**

**(1)车体多用钢材制造。其表面喷漆不仅美观，而且可有效防止与 接触而生锈；**

**(2)由铝材制造的零件不易锈蚀的原因是**

**(用方程式表示)；[来源:学科网ZXXK]**

**(3)生铁和钢的性能不同主要是因为 。**

**13．甲、乙、丙三种物质在水中形成的饱和溶液溶质质量分数随温度变化如下图所示，请回答下列问题：**

**⑴ 25℃时，甲物质中的溶解度为\_\_\_\_\_\_g（答案保留一位小数）；**

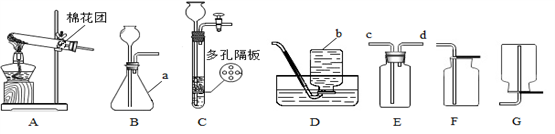
**⑵ 从乙溶液中获得乙晶体的方法是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“蒸发结晶”或“降温结晶”）。**

**⑶ 将50℃甲的饱和溶液降温至25℃，溶液为\_\_\_\_\_\_\_\_（填“饱和溶液”或“不饱和溶液”）。**

**⑷ 气体的溶解度随温度的变化规律与\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“甲”、“乙”或“丙”）相似。**

**三、实验题（每空1分，共12分）**

**14. (11分) 结合如图所示实验装置，回答下列问题。**

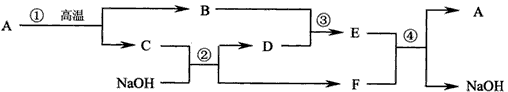
****

**⑴ 请写出仪器的名称：a ,b .**

**⑵ 用B、D装置制取并收集氧气，反应方程式为 ；装置E收集氧气时，当观察到 时说明已经收满氧气;**

**⑶ 若要收集一瓶氧气，供“铁丝在氧气中燃烧”实验使用，最好用D装置收集。 理由是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 、 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（写出 2 点）。**

**⑷ 实验室用装置C制取二氧化碳，与装置B相比，其优点为 ，如用E装置收集二氧化碳，气体由导管 (填c或学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！d)通入。**

**15、A、B、C、D、E、F六种物质都是初中化学内容中涉及的化合物，转化关系如下图所示，其中D是最常见的溶剂。**

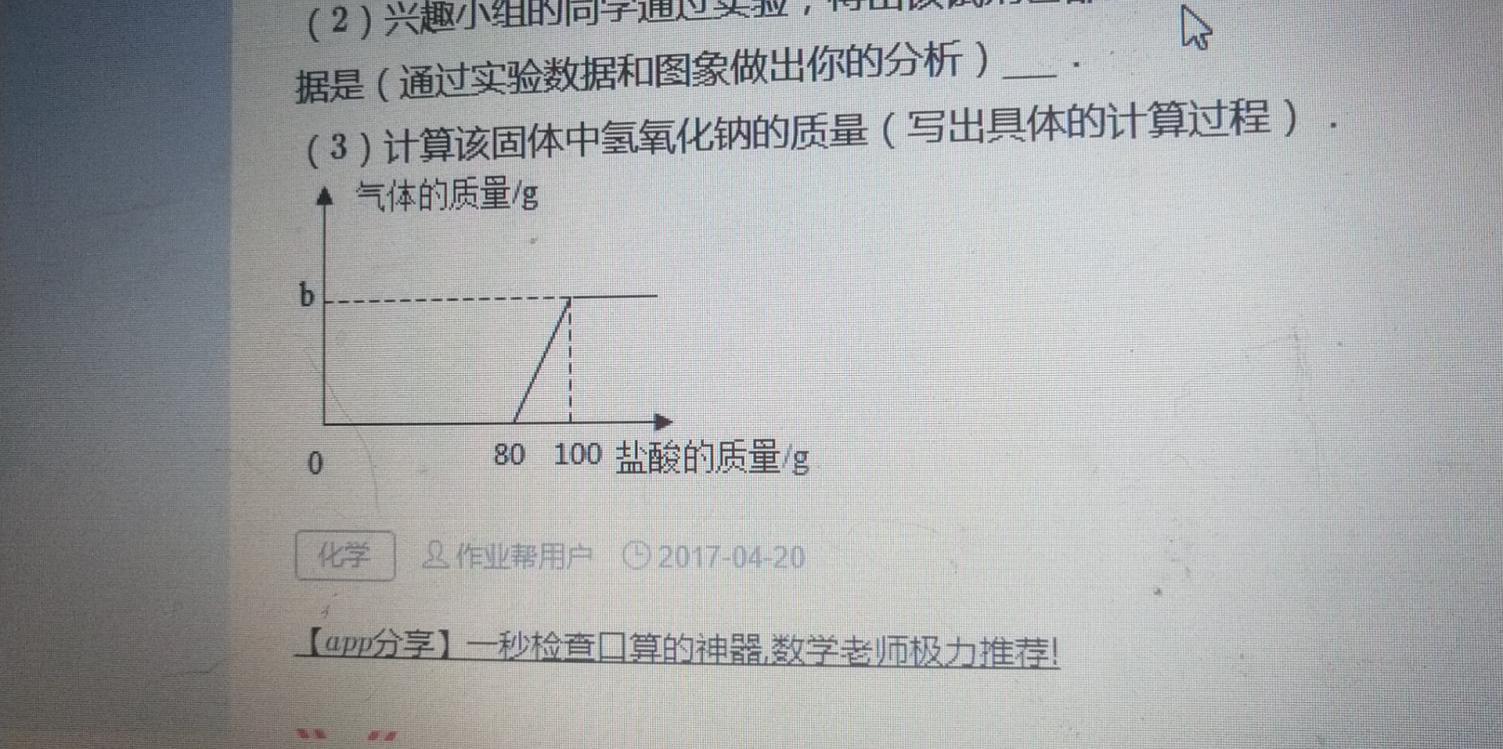
**⑴ 根据上图推断，C是\_\_\_\_\_\_\_，E是\_\_\_\_\_\_\_ (填写化学式)。  
⑵ 写出反应④反应的化学方程式：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！\_学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！。反应④属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_反应（填写基本反应类型）**

**[来源:学科网ZXXK]**

**四、计算题（5分）**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **第1次** | **第2次** | **第3次** | **第4次** | **第5次** | **第6次** |
| **加入盐酸的质量** | **20** | **20** | **20** | **20** | **20** | **20** |
| **锥形瓶中物质的质量** | **70** | **90** | **a** | **130** | **147.8** | **167.8** |

**16、在实验室中，化学兴趣小组的同学发现了一瓶敞口的氢氧化钠固体．他们对该固体的成分进行了定量实验分析：称取学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！固体学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！21.3克放入锥形瓶中，加入一定量的水配制成50克溶液，再向锥学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！形瓶中依次滴加20克盐酸充分反应．测得部分数据与图象如表．请根据有关信息回答问题．**

****

**⑴ a的数值为 ，b的数值为 ．**

**⑵ 兴趣小组的同学通过实验，得出该试剂已部分 变质的结论，其依据是（通过实验数据和图象做出你的分析） ．**

**⑶ 计算恰好完全反应时所得溶液中溶质质量分数？（写出具体的计算过程）．**

**初三化学试卷参考答案**

**可能用到的相对原子质量：**

**H 1 C 12 O 16 Na 23 Cl 35.5 Ca 40**

1. **选择题**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **C** | **A[来源:学科网ZXXK]** | **A** | **B** | **C** | **C** | **A** | **B** | **B** | **A** |

**二、填空题（13）**

**11.用化学用语填空**

**(1) Na2CO3 ; (2) Fe (3) 略 ;**

**(4) H4O3 。**

**(5) Al(OH)3 + 3Hl =AlCl3 +3H2O 、 NaHCO3+HCl=NaCl+H2O+CO2 ↑ 。**

**12.(1) 氧气和水 ；(2) 4Al+2O2=2Al2O3 (用方程式表示)；(3) 含碳量 。**

**13．（1）\_\_42.9\_\_\_\_g（答案保留一位小数）；**

**（2）\_\_\_\_\_蒸发结晶\_学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！\_\_\_\_\_\_\_（填“蒸发结晶”或“降温结晶”）。**

**（3）\_饱和溶液\_\_\_\_\_\_\_（填“饱和溶液”或“不饱和溶液”）。**

**（4）\_\_\_\_丙\_\_\_\_\_（填“甲”、“乙”或“丙”）相似。**

**三、实验题（12）**

**14. (11分)**(**1)a 锥形瓶 ,b 集气瓶 .(2)2H2O22H2O +O2 ↑ ； D导管口带火星木条复燃 ;（3）\_\_\_\_收集的氧气比较纯净\_\_\_\_\_ 、 \_\_\_可以在集气瓶内留部分水\_\_\_\_\_\_\_（写出 2 点）。**

**(4) 控制反应的发生与停止 ， C (填c或d)通入。**

**15、⑴C是\_CO2\_\_\_\_\_\_，E是\_\_\_Ca(OH)2\_\_\_\_ (填写化学式)。  
⑵\_\_Na2CO3+2HCl=学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2NaCl +H2O +CO2\_\_ ↑\_\_\_。\_复分解反应\_\_\_\_\_\_\_\_反应（填写基本反应类型）**

**四、计算题（5）**

**16、（1）a的数值为 110 ，b的数值为 2.2g ．**

**（2） 开始无气体产生，后来有气体产生 ．**

**（3）19.8%**