**2016年陕西省中考化学真题（word版含答案）**

**第Ⅰ卷（选择题 共14分**）

1. 选择题（每小题2分，共14分。每小题只有一个选项是符合题意的）
2. 化学在工农业生产、科技发展和社会生活中发挥着重要作用，下列说法不正确的是（ ）

A、用铝合金制飞机外壳是因为其硬度大、密度小、耐腐蚀

B、无土栽培的营养液中常含的K2SO4是一种复合肥

C、发射火箭采用的液氢、液氧都是无污染的纯净物

D、生活中常用加热煮沸的方法降低水的硬度

1. 规范学科网(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！操作是实验成功的保证，下列实验操作正确的是（ ）



A、加大理石 B、取烧碱 C、称粗盐的质量 D、量水的体积

11、对比分析不同物质的共性与差异性是学习化学的有效方法。下列关于CO2和CO的各项对比，有错误的是（ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 共性 | 差异性 |
| A | 均由分子构成 | 分子的种类不同 |
| B | 均由碳元素和氧元素组成 | 元素的质量比不同 |
| C | 均能与水化合 | 化合时现象不同 |
| D | 常温下均是无色气体 | 相同条件下气体的密度不同 |

12、正确使用和理解化学用语是重要的学科素养。下列说法正确的是（ ）

A、H2O、H2CO3中均含有氢分子 B、KClO3 、KCl中氯元素的化合价不相同

C、Na+、Mg2+、Al3+原子核内质子数均为10

IMG_256

D、 表示的粒子都是阴离子

13、入CuSO4溶液中，镍丝表面有红色固体析出。则Mn、Ni、Cu三种金学科网(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！属的活

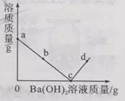
动性有强到弱的顺序是（ ）

A、Mn、Ni、Cu B、Mn、Cu、Ni C、Ni、Mn、Cu D、Cu、Mn、Ni

1. 下列各组依据实验目的设计的实验方案中合理的是（）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 共性 | 差异性 |
| A | 验证某可燃性气体中含有H2 | 点燃气体，在火焰上方罩干冷烧杯，观察烧杯内壁是否出现液滴 |
| B | 除去NaCl中的Na2SO4 | 加水溶解，再加过量BaCl2溶液后过滤、蒸发、结晶 |
| C | 检验NaOH是否变质 | 取样加水后滴加无色酚酞溶液，观察溶液颜色是否变红 |
| D | 鉴别化肥KNO3和NH4Cl | 取样与熟石灰混合研磨，闻气味 |

15、温室时，随着向盛有稀硫酸的烧杯中逐滴加入Ba(OH)2溶液，烧杯内溶液中的溶质质量变化如右图（忽略溶液温度的变化）。下列分析正确的是（）

A、a点溶液中有两种溶液

B、b点溶液中滴加紫色石蕊溶液，溶液变蓝

C、c点烧杯内液体的PH=7

D、d点溶液中有较多的Ba2+、OH-、SO42- H+

**第Ⅱ卷（非选择题 共36分）**

1. 填空及简答题（共5小题，计19分。化学方程式2分，其余每空1分）
2. (3分)我国自主研学科网(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！究的首颗“碳卫星”将于2016年8月发射，主要任务是监测各地区二氧化碳的排放，为节能减排等宏观决策提供依据。请回答下列问题：

⑴大气中二氧化碳含量升高的一个主要原因是 燃料的大规模开发使学科网(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。

⑵固定和利用二氧化碳能有效减少空气中的温学科网(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！室气体。例如工业上利用CO2和NH3生产尿素的反应CO2+2NH3CO(NH2)2+X,则X的化学式为 。

⑶下列行为符合“低碳生活，保护环境”这一理念的是 （填序号）。

①焚烧纸质垃圾 ②步行上学 ③用电动牙刷刷牙

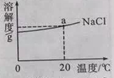
17、智能手机是一种多功能通讯工具，一款智能手机通常含有41种以上化学元素。请回答：⑴大部分手机外壳是用塑料或镁合金制成，二者中属于有机合成高分子材料的是 。

⑵手机线路的主要原料是铜，微电子材料还用到金、银、钽等，在此主要利用了铜的 性。⑶手机屏幕大部分用的是硅酸铝玻璃，下列关于硅酸铝玻璃性质的推学科网(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！测不正确的是 （填序号）。

①透光性好 ②常温下不易与氧气反应 ③易溶于水

1. （4分）20℃时，将不同质量的NaCl晶体分别加入100g水中，充分溶解后所得溶液质量与加入NaCl晶体质量的对应关系如下表：

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 物质质量  组别 | A | B | C | D | E |
| NaCl晶体质量/g | 5 | 15 | 20 | 30 | 40 |
| 所得溶液质量/g | 105 | 115 | X | 130 | 136 |

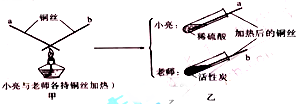
 请回答下列问题：

⑴A组的溶液为 （填“饱和”或“不饱和”）溶液。

⑵C组X的值为 。

⑶右图为NaCl的溶解度曲线图，图上a点纵坐标的值为 。

Ca(OH)2的溶解度随温度变化的趋势与NaCl相反。则室温时，向饱和石灰水中加入少量生石灰，并恢复到室温，此时溶液中溶质的质量 （填“>”“<”或“=”）原溶液中溶质的质量。

1. （5分）化学课上，小亮与老师一起演示了下图所示的实验：请回答下列问题：

⑴甲中丝受热时因生成了氧化铜而变黑，该变化属于 （填“物理”或“化学”）变化。

⑵小亮将变黑的铜丝a伸入试管内的稀硫酸中，再取出时，铜丝表面又变红了，试管内发生反应的化学方程式是 ，该反应属于基本反应类型中的 反应。

⑶老师将加热变黑的铜丝b趁热迅速伸入试管内的活性炭中，再取出时，铜丝表面也变红了，则试管内活性炭的质量一定会 （填“增大”或“减小”）

1. (4分)某工厂排除的废水中含有硫酸、硫酸铜，小艳同学取水样后进行研究性学习。请回答下列问题：

⑴小艳取少量废水于试管中，向其中加入氢氧化钠溶液，直至生成蓝色沉淀，写出生成蓝色沉淀的化学方程式 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！ 。

⑵下面是小艳记录的该工厂处理利用废水的简要流程：

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！

操作1的名称是 ，溶液B中的溶质是 。

1. 实验及探究题（共2小题，计12分。化学方程学科网(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！式2分，其余每空1分）
2. （5分）请根据下列实验图回答问题。



C.铁丝在O2中燃烧



B.测定空气中O2的含量



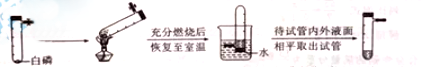
A.实验室制取O2

⑴仪器a的名称是 。

⑵上述三个实验中，水对实验仪器起到安全保护作用的是 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！ （填字母）。

⑶A实验中发生反应的化学方程式是 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！ 。

⑷对于B实验，小李同学进行了改进与创新，实验过程如下图所示：



上图改进实验与B实验相比，明显的优点是 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！ （写一条即可）

1. （7分）某学习小组同学用右图实验装置来探究鸡蛋壳里含有CO2-(以CaCO3的形式存在）的可能性，请你一起参与学习探究。

【讨论交流】同学们讨论后一致认为若鸡蛋壳里含有CO32-，实验时广口瓶中一定会产生气泡，玻璃片上石灰水会变浑浊，据此写出有气泡生成的化学方程式： 。

【进行实验】小明和小红在各自的实验中均看到广口瓶中产生气泡，小明还看到玻璃片上石灰水变浑浊，而小红却未看到。他们很是好奇，于是进一步进行探究。

【提出问题】小红的实验中，玻璃片上石灰水为什么不变浑浊？

【做出猜想】小红猜想：可能鸡蛋壳中含有铁等较活泼金属，而不含CO32- ；

小明猜想:可能小红实验所用盐酸中溶质质量分数过大，挥发出HCl气体。

依据所学化学知识和生活知识，你认为 的猜想是不合理的。

【实验验证】小红分别取适量等体积的自己实验中所用的盐酸a和小明实验中所用的盐酸b于2支试管中，试管内各盛有同一鸡蛋壳的碎片，塞上带导管的橡胶塞，并分别将导管伸入AgNO3溶液中，实验过程如右图所示：

实验中，甲、乙两试管内均有气泡产生，同时甲试管中有白色沉淀生成而乙中没有，白色沉淀的化学式是 。

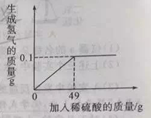
【实验结论】上述实验说明盐酸a中溶质的质量分数一定 （填“大于”或“小于”）盐酸b中溶质的质量分数，同时也说明了鸡蛋壳中含有CO32- 的可能性。

【反思应用】⑴实验室制备CO2时，最好选择 （填“浓”或“稀”）盐酸。

⑵实验中发现，与相同溶质质量分数的盐酸反应时，鸡蛋壳碎片比大块鸡蛋壳更剧烈，说明增大反应物 可以加快反应速率。

1. **计学科网(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！算与分析题（5分）**

2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！3、小王同学想测定某Cu-Zn合金中铜的质量分数，去合金粉末13g，向其中



逐渐加入一定溶质质量分数的稀硫酸，所加稀硫酸与生成氢气的质量关系如有下图所示。

请完成下列分析及计算：

⑴反应生成的氢气总质量为 g。

⑵计算合金中铜的质量分数。

**参考答案**

**第Ⅰ卷(14分)**

1. **选择题（每小题2分，共14分。每小题只有一个选项是符合题意的）**

9-15：BDCBADC

**第Ⅱ卷（** 36分**）**

1. **填空及简答题（共5小题，计19分。化学方程式2分，其余每空1分）**

16化石、H2O ② 17塑料、导电 ③ 18 不饱和 120 36 < 19化学

CuO + H2SO4 ====CuSO4 + H2O 复分解 减小

20 CuSO4 + 2NaOH === Cu(OH)2↓ + Na2SO4 过滤 硫酸亚铁或Fe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！SO4

**三、实验及探究题（共2小题，计12分。化学方程式2分，其余每空1分）**

21集气瓶、C、2H2O22H2O + O2↑ 装置简单或操作简便或实验结果更准确（误差小）或封闭体系更环保或实验成功率高等

22 CaCO3 + 2HCl==CaCl2 + CO2↑ + H2O 小红 AgCl 大于 稀 接触面积

**四、计算与分析题（5分）**

0.1g 75%