**初中毕业班中考适应性测试**

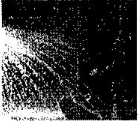
**九年级化学试卷**

相对原子质量：H-1 C-12 O-16 Na-23 S-32 C1-35.5 Ca-40 Fe-56 Mg-24

**一、选择题（本题包括14个小题，每题只有一个选项符合题意，每小题1分，共14分）**

1.中华民族在认识、改造和应用物质方面有着光辉灿烂的文明史，下列变化不属于化学变化的是

A.蔡伦造纸 B.烧制陶瓷

C.百炼成钢 D.甲骨刻字

2.化学与生产、生活息息相关。下列说法正确的是（）

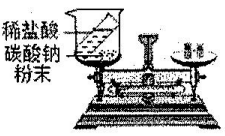
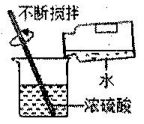
A.用灼烧闻气味的方法可以区分桑蚕丝和腈纶

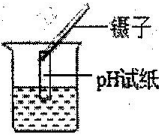
B.食用加碘盐可预防骨质疏松

C.补充维生素A可预防坏血病

D.铝镁合金属于复合材料

3.下列实验操作正确的是

A.验证质量守恒定律 B.稀释浓硫酸

C.闻药品气味 D.测溶液的pH

4.下列物质都是由原子构成的是（）

A.氯化钠和氨气 B.氩气和铜 C.硫酸铜和氧气 D.C60和干冰

5.下列有关实验现象的叙述正确是

A.红磷在空气中燃烧，产生大量白烟

B.铁丝在氧气中燃烧，火星四射，生成红棕色固体

C.高温时，碳与氧化铜反应，生成铜和二氧化碳

D.向硫酸铜溶液中加入氢氧化钠溶液，产生白色沉淀

6.下列有关水的说法中错误的是

A.水的净化方法中，蒸馏净化效果最好 B.氢气燃烧生成水，没有任何污染

C.活性炭能吸附水中的色素和异味 D.加入肥皂水能使硬水转化为软水

7.根据下面实验内容书写的化学方程式，正确的是

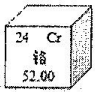
A.乙醇在空气中燃烧：

B.氯化钠溶液中滴加硝酸银：

C.氯氧化钠溶液中滴加氯化钡：

D.铝片放入稀硫酸中：

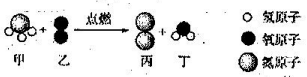
8.关于下列符号或图示的说法正确的是（）

①O2 ②Mg2+ ③ ④ ⑤ ⑥

A.①表示两个氧原子 B.由⑥可知铬的相对原子质量为52.00g

C.②和④均表示阳离子 D.③和⑤表示的元素在形成化合物时通常显-1价

9.右图是某反应的微观示意图，下列有关该反应的说法不正确的是（）



A.属于置换反应 B.相对分子质量最小的是NH3

C.生成丙和丁的质量比为1:3 D.氢元素的化合价在反应前后没有变化

10.小朋要配制50g质量分数为14%的氢氧化钠溶液来制作“叶脉书签”。下列关于配制该溶液的说法不正确的是

①若用氢氧化钠固体配制，需称取氢氧化钠固体7.0g

②用托盘天平称氢氧化钠固体时，在两盘各放一张质量相等的纸

③选用200mL量筒量取所需水的体积

④实验中用到的玻璃仪器有烧杯、量筒、玻璃棒

⑤用量筒量取水时，俯视读数，配得溶液的溶质质量分数偏大

A.①③ B.②③ C.③⑤ D.②④⑤

11.推理是化学学习的重要方法，下列推理正确的是

A.酸雨的pH小于5.6，则pH小于5.6的雨水一定是酸雨

B.铝比铁活泼，所以通常情况下铁的抗腐蚀性能比铝强

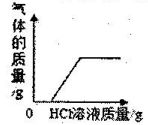
C.碱溶液能使酚酞试液变红，则能使酚酞试液变红的一定是碱溶液

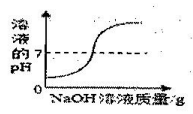
D.复分解反应有沉淀、气体或水生成，则有沉淀、气体或水生成的反应都是复分解反应

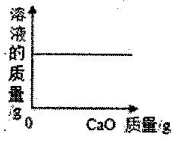
12.下列各组物质的鉴别中，所选的鉴别试剂，不正确的是（）

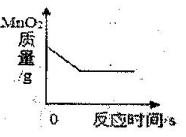
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 待鉴别的物质 | 鉴别试剂 |
| A | 氧气、二氧化碳、空气 | 燃着的木条 |
| B | 氯化铵固体和氯化钠固体 | 氢氧化钠溶液 |
| C | 氢氧化钠溶液和碳酸钠溶液 | 酚酞试剂 |
| D | 稀盐酸和稀硫酸 | 氯化钡溶液 |

13.下列图象分别与选项中的操作相对应，其中可能合理的是（）

A.向混有NaOH的NaHCO3溶液滴入稀盐酸

B.向NaOH溶液中不断滴入稀盐酸

C.向饱和石灰水中加入生石灰

D.向MnO2固体上滴加过氧化氢溶液

14.已知镁和铝的相对原子质量之比为8:9。若镁和铝分别与足量盐酸反应，生成氢气的质量相等，则参加

反应的镁和铝的质量比为（）

A.3:2 B.4:3 C.1:1 D.1:2

**二、填空题（本题包括6个小题，每空1分，共16分）**

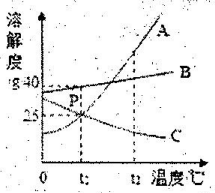
15.用化学式填空：侯氏制碱法制出的碱是 ；天然存在的最硬的物质是 ；青少年缺 易导致生长缓慢、发育不良。

16.生活处处有化学。甲烷完全燃烧的化学方程式为 ；“釜底抽薪”体现的灭火原理是 。

17.航天飞船是用铝粉与高氯酸铵的混合物的固体燃料，点燃时铝粉氧化放热引发高氯酸铵反应如下：

 。则X的化学式为 ，高氯酸铵中氯元素的化合价 。铁制品易生锈，写出用盐酸除铁锈的化学方程式 。

18.如图为A、B、C三种物质的溶解度曲线，回答下列问题。

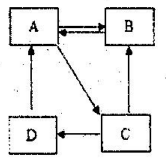


（1）当温度在t1℃<t< t1℃之间时，A物质与B物质 （填“能”或“不能”）配制溶质质量分数相同的饱和溶液。

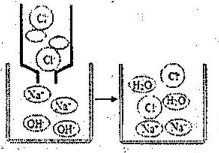
（2）t1℃时，若要将210克B物质的饱和溶液稀释成溶质质量分数为10%的溶液，需要加水的质量为 g。

（3）分别将A、B、C的饱和溶液从t2℃降温至t1℃；所得溶液中溶质质量分数的大小关系是 。

19.A、B、C、D均含有同一种元素，它们的转化关系如图（部分物质和反应条件略去）。A是白色难溶固体，相对分子质量为100、金属元素的质量分数为40%；C常作干燥剂；D属于碱。则A的一种用途是 ；B的化学式为； ；由C转化为D的化学方程式为 。



20.如图为氢氧化钠溶液与稀盐酸恰好完全反应的微观示意图，回答下列问题：



（1）如图“O”中填写的离子符号为 。

（2）请根据如图信息，从微观角度分析，该反应的实质是 。

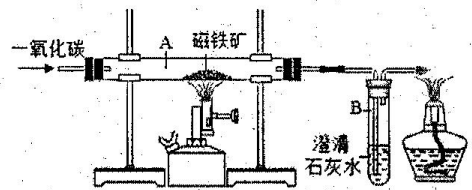
**三、简答题（本题包括4个小题，共10分》**

21.（2分）化学与人类社会生活密不可分，请回答下列问题：

（1）生活中常用铜丝做导线，主要是利用了铜的 。

（2）铝的化学性质活泼，为什么铝制品却具有很好的抗腐蚀性能？

22.（2分）请根据下图回答问题：



（1）实验开始时，应先通入一氧化碳气体再用酒精喷灯加热的原因是 。

（2）装置A中反应的化学方程式为 。

23.（3分）某化学小组向Mg（NO3）2、Cu（NO3）2和AgNO3的混合溶液中加入一定量的锌粉，充分反应

后过滤、可以到滤液和滤渣。

（1）写出一定发生反应的化学程式 。

（2）若滤液为蓝色，则滤渣中一定含有 金属。

（3）若滤渣中含有三种金属，则滤液中一定含有的金属离子是 。

24.（3分）为了除去粗盐中CaCI2、MgC12、Na2SO4等可溶性杂质，需进行如下操作：①溶解；②依次加过量的BaC12、NaOH、Na2CO3溶液；③过滤：④加适量盐酸：⑤蒸发、结晶

（1）加入Na2CO3溶液的目的是什么？

（2）最后制得氯化钠的质量大于粗盐中氯化钠的质量，写出一个可使氯化钠质量增加的化学方程式。

（3）请设计实验方案证明操作③所得溶液中含有NaOH。（写出实验步骤和现象）

**四、综合应用题（共0分）】**

25.某化学兴趣小组的同学利用下图装置制取并收集一瓶二氧化碳气体，请和他们一起完成以下实验探究。



（1）写出标号①的仪器名称 。

（2）A装置制取氧气时反应的化学方程式为 。

（3）B装置可以制取二氧化碳，其中长劲漏斗下端浸没在液面以下的原因是 。如果得到纯净干燥的二氧化碳气体就要将气体先后通过 装置再收集，请在E中简要补画出二氧化碳的收集装置图。

（4）化学兴趣小组的同学对制取二氧化碳反应后废液中溶质的成分进行进一步探究。

【提出问题】废液中的溶质有哪些物质？

【查阅资料】氯化钙溶液呈中性。

【猎想与假设】猜想①：废液中的溶质只有氯化钙；

猜想②：废液中的溶质是氯化钙和 。（填化学武）

【设计并进行实验】为验证上面两种猜想哪种正确，小组的同学从下而A~D四种药品中选择合适的一种进行实验，证明了猜想②是正确的。他们选择的药品不可能是 。

A.紫色石蕊试液 B.无色酚酞试液 C.锌粒 D.氧化铁粉末

（5）将制取的二氧化碳通入F装置一段时间后，向其中加入一定量CaC12溶液恰好完全反应，同时产生了2g沉淀。试计算被F装置吸收的二氧化碳质量。