**广西钦州市第四中学2021年春季学期九年级化学6月份考试试卷**

**一．选择题**

1．不能说明硫酸具有酸的通性的反应是（　　）

A．Zn+H2SO4═ZnSO4+H2↑ B．H2SO4+BaCl2═BaSO4↓+2HClC．CuO+H2SO4═CuSO4+H2O D．H2SO4+2KOH═K2SO4+2H2O

2．对于反应：X+2NaOH═2Y+Cu（OH）2↓，下列分析中正确的是（　　）

A．Y中一定没有钠元素 B．X和Y的相对分子质量之差为18

C．X可能是CuCl2或Cu（NO3）2 D．Y可能是Na2SO4

3．下列实验现象记录错误的是（　　）

A．铁钉与硫酸铜溶液反应，铁钉表面附上紫红色物质，溶液由蓝色变成浅绿色

B．镁带在空气中燃烧，发出耀眼的白光，生成白色固体

C．将一氧化碳通入灼热的氧化铁中，红棕色粉末逐渐变为黑色

D．将熟石灰放在空气中一会儿，会出现表面潮湿并逐渐溶解的现象

4．归纳推理是提高学习效率的常用方法，下列有关归纳与推理完全正确的是（　　）

A．纯净物是由一种物质组成的，盐酸是一种纯净物

B．无色酚酞试液遇碱溶液变红，所以碱溶液都能使无色酚酞试液变红

C．铝比铁活泼，所以通常情况下铁的抗腐蚀性能比铝强

D．氧化物中含有氧元素，所以含有氧元素的物质一定是氧化物

5．质量分数相等的稀盐酸和NaOH溶液，等质量混合后，向所得溶液中分别加入下列物质，其中不能反应的是（　　）

A．Na2CO3 B．H2SO4 C．AgNO3 D．Cu（OH）2

6．化学学习小组做实验时，记录了下列实验现象，其中正确的是（　　）

A．碳在氧气中燃烧发出白光，生成二氧化碳

B．向稀氨水中滴加几滴酚酞试液，溶液变成红色

C．细铁丝在空气中剧烈燃烧，火星四射，有黑色固体生成

D．红磷在空气中燃烧，发出红色的火焰，产生大量白色烟雾

7．氢氧化钠、氢氧化钙的溶液都具有相似化学性质，其原因是（　　）

A．都能解离出金属离子 B．都含有氢元素和氧元素

C．都能使无色酚酞试液变成红色 D．溶液中都含有OH﹣

8．推理是学习化学的一种重要方法，以下推理合理的是（　　）

A．原子是不带电的粒子，所以不带电的粒子一定是原子

B．硝酸铵溶于水吸收大量的热，所以氯化钠溶于水也吸收大量的热C．化合物是由不同种元素组成的，所以由不同种元素组成的纯净物一定是化合物

D．中和反应生成盐和水，所以生成盐和水的反应一定是中和反应

9．下列物质既能跟硫酸反应，又能跟氢氧化钠溶液反应的是（　　）

①NaHCO3②Al2O3③Al（OH）3④Al

A．①②③④ B．①和③ C．③和④ D．①和④

10．已知HClO与H2SO3都是弱酸，两者可以发生反应：HClO+H2SO3→HCl+H2SO4，下列判断合理的是（　　）

A．该反应属于复分解反应 B．该反应中H2SO3作还原剂

C．该反应说明某些酸具有一定的碱性 D．反应后溶液pH＞7

11．取三张蓝色石蕊试纸放在玻璃上，然后按顺序分别滴加浓硝酸、浓硫酸、浓盐酸，三张试纸最后呈现的颜色是（　　）

A．白、红、白 B．红、黑、红 C．红、红、红 D．白、黑、红

12．一定量的盐酸跟过量的铁粉反应时，为了减缓反应速率，且不影响生成氢气的总量，可向盐酸中加入适量的（　　）

A．NaOH溶液 B．NaCl溶液 C．KCl固体 D．硝酸银溶液

13．科学实验是人类获取科学知识，验证科学理论的重要手段，其中，对实验现象的正确描述很重要，以下实验现象描述正确的是（　　）

A．氢氧化钠溶液与硫酸铜溶液混合产生蓝色沉淀

B．红磷在空气中燃烧，放出热量，产生大量白色烟雾

C．硫在空气中燃烧，发出蓝紫色火焰，放出热量，生成二氧化硫

D．木炭在氧气中燃烧，发出白光，放出热量，生成黑色固体

14．下列说法不正确的是（　　）

A．滴加洗涤剂能将餐具上的油污洗掉，因为洗涤剂能溶解油污

B．打开浓盐酸试剂瓶瓶塞，能闻到刺激性气味，是因为分子在不断地运动

C．浓硫酸可用作气体的干燥剂，因为浓硫酸具有吸水性

D．吃松花蛋时可加入少量食醋，因为食醋能消除蛋中所含碱性物质的涩味

15．下列说法正确的是（　　）

A．向某固体中加入稀盐酸时，能产生气泡，此固体中一定含CaCO3

B．与金属氧化物反应生成二氧化碳的物质一定是碳单质

C．用碳素墨水写的字不易褪色，这是因为常温下碳化学性质不活泼D．二氧化碳能使紫色石蕊试液变红，加热后红色加深

**二．填空题**

16．联系已学的化学知识，回答下列问题。

（1）空气中能供给呼吸的气体是　 　；

（2）熄灭酒精灯用灯帽盖灭，其灭火原理是　 　；

3）品红在热水中的扩散比在冷水中快的原因是　 　；

（4）稀盐酸除铁锈　 　（用化学方程式表示）。

17．将过量的稀盐酸加入到炭粉、铁粉、氧化铜、氧化铝组成的混合物中，充分反应后，再加入过量的锌粉充分反应。然后过滤，得到滤渣和滤液。以上操作用到的主要仪器有　 　，写出一个加入稀盐酸时发生反应的化学方程式　 　；滤渣中含有的物质是　 　；滤液中含有的溶质为　 　。

18．请利用所学的化学知识回答。

（1）铅笔芯粉末因为含有　 　，有滑腻感，可做家庭锁头的润滑剂。

（2）冬季是“煤气中毒”的高发季节，使人中毒的主要气体是　 　，预防中毒的措施是　 　。

（3）下列情况下，埋在地下的铸铁最易生锈的是　 　。

A．在潮湿、疏松、透气的土壤中B．在干燥、疏松、透气的土壤中

C．在潮湿、致密、不透气的土壤中

D．在干燥、致密、不透气的土壤中

（4）打开盛有浓盐酸的试剂瓶盖，可以看到瓶口有　 　产生，这说明浓盐酸具有　 　性。氢氧化钠溶液中滴入紫色石蕊试液时显　 　色。

**三．解答题**

19．某同学用石灰石、稀盐酸、浓氢氧化钠溶液等化学试剂和试管、单孔橡皮塞、玻璃导管、塑料瓶、注射器等实验仪器，做了如下试验：

（1）第一步：用塑料瓶收集满一种气体，所用试剂为　 　，仪器为　 　。

（2）第二步：向瓶内注射一种试剂，振荡荡后塑料瓶变瘪了，所用试剂为　 　。

（3）第三步：再向瓶内注射一种试剂，振荡后塑料瓶又鼓起来所用试剂为　 　。请你写出第二步塑料柄变瘪的原因，用化学方程式表示　 　。

20．调味剂的主要作用是补充、增强或增加食品的味道。食醋是一种能增强食品酸味的调味剂，主要成分为醋酸（CH3COOH），与我们的生活密切相连。根据所学知识回答：

（1）食醋能作酸味的调味剂，是因为醋酸在水溶液中能解离出CH3COO﹣和　 　（填离子符号）。

（2）食醋的酸味能促进人胃酸的分泌，胃酸的成分是　 　（填化学式）。

（3）食醋能软化鱼骨和鸡蛋壳，原因是醋酸能与　 　（填化学式）反应。

（4）生活中常用酒来制取食醋，原理是酒中的酒精CH3CH2OH在酶的作用下与空气中O2反应得到醋酸和水，请你尝试写出该反应的化学方程式　 　。

（5）用铁锅炒菜时，放一点食醋能补铁的原因是　 　。

**参考答案**

**一．选择题**

1．B2．C3．D4．B5．B6．B7．D8．C9．A10．B11．D12．B13．A14．A15．C。

**二．填空题**

16．（1）氧气；（2）隔绝氧气；（3）温度升高，分子的运动速率加快；

（4）Fe2O3+6HCl═2FeCl3+3H2O．

17．铁架台（带铁圈）、烧杯、漏斗、玻璃棒；Fe+2HCl═FeCl2+H2↑或CuO+2HCl═CuCl2+H2O或Al2O3+6HCl═2AlCl3+3H2O；炭粉、铜、锌；氯化铝、氯化锌。

18．（1）石墨；（2） 一氧化碳；保持空气流通；

（3）A；（4）白雾；挥发；蓝。

**三．解答题**

19．（1）石灰石、稀盐酸；试管、单孔橡皮塞、玻璃导管、塑料瓶（或试管、单孔橡皮塞、玻璃导管、塑料瓶、注射器）；

（2）浓氢氧化钠溶液；

（3）稀盐酸；CO2+2NaOH＝Na2CO3+H2O；

20．（1）H+；（2）CaCO3；

（4）CH3CH2OH+O2CH3COOH+H2O；（5）将铁转为Fe2+。