**2019年中考网上阅卷适应性考试测试卷**



**化 学** 2019.5

**注意事项:**

1.本试卷共32题，总分100分。考试用时100分钟。

2.答题前，考生务必将自己的姓名、考点名称、考场号、座位号、考试号用0.5毫米黑色墨水签字笔填写在答题卡相对应的位置上；并用2B铅笔认真正确填涂考试号下方的数字。

3.答选择题时必须用2B铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑,如需改动，请用橡皮擦干净后,再选涂其他答案；答非选择题必须用0.5毫米黑色墨水签字笔写在答题卡指定的位置上，不在答题区城内的答案一律无效,不得用其他笔答题。

4.考生答题必须答在答题卡上,答在试卷和草稿纸上一律无效。

可能用到的相对原子质量:H 1 C 12 0 16 Na 23 S 32 Cl 35.5 I 127

**选 择 题**(共50分)

**单项选择题(包括25小题，每题2分,共50分。每题只有一个选项符合题意。)**

1.下列有关能源问题的说法错误的是

A.能源结构向多元、清洁、低碳转型

B.科技进步会促进能源的利用

C.石油和太阳能都属于可再生能源

D.生活中的废热可转化为电能

2.下列有关化学用语表示正确的是

A.3个氢离子:3H

B.氧化铝中铝元素的化合价为+3价:

5f6c8236b94c8aac9661724c6b22f83

C.钠离子的结构示意图:

D.乙醇的化学式:

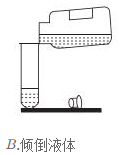
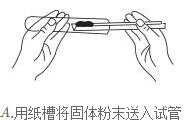
3.下列物质的性质与用途对应关系错误的是

A.干冰升华时吸收大量的热一一致冷剂

B.生石灰能与水反应一一食品干燥剂

C.酒精具有可燃性一一溶剂

D.氮气的化学性质不活泼一一食品防腐

4.下图是某市实验操作考查“药品的取用和加热”中部分实验操作示意图。其中正确的是  


5.下列关于水的说法错误的是  
A.水是一种重要的溶剂  
B.可用肥皂水区别硬水和软水

C.通过蒸馏的方法可得到纯净水  
D.通过过滤的方法可以除去水中所有的杂质

6.下列关于金属的说法正确的是  
A.人类使用金属铝的年代早于钢、铁  
B.“真金不怕火炼”表明金在高温条件下也很难与氧气反应

C.通过高炉炼得的铁为纯铁

D.生铁是铁和碳的化合物

7.下列物质由分子构成的是  
A.氨气    B.氯化钠    C.镁    D.金刚石

8.下列关于溶液的说法中正确的是  
A.溶液中的溶质可以是一种或多种  
B.一瓶液体长期放置后不出现分层，该液体就是溶液

C.溶液上层的密度小,下层的密度大

D.溶液一定是无色、澄清的

9.下列关于硫酸和盐酸的说法正确的是

A.浓硫酸具有吸水性，浓盐酸具有挥发性  
B.浓硫酸、稀盐酸都能和活泼金属发生反应产生氢气

C.浓硫酸、浓盐酸都可用来干燥氧气  
D.稀硫酸、稀盐酸都能使紫色石蕊溶液和无色酚酞溶液变红色

10.下列说法错误的是  
A.甲醛溶液能使蛋白质失去原有的生理功能  
B.淀粉遇到碘酒(或碘水)呈现蓝色，可用碘酒(或碘水)检验食物中是否含有淀粉  
C.从新买的衣服边上剪取一段线头放在火上灼烧,闻到一股烧焦羽毛气味,由此可判断这  
 件衣服的面料是全棉的  
D.糖类、蛋白质、油脂都能提供人类生命活动所需的能量

11.下列实验操作中,其中一项的操作目的与其它三项不属于同一类别的,该项操作是  
A.稀释浓硫酸时,将浓硫酸沿杯壁缓缓注入盛有水的烧杯中,并不断搅拌

B.做中和反应实验时,事先在碱溶液中滴入1~2滴酚酞试液

C.做铁丝在氧气中燃烧实验时,集气瓶瓶底预先留少量的水

D.给试管里的液体加热时,试管口不对着自己和他人

12.下列各组离子在水中能大量共存的是  
 

13.下图是某反应的微观示意图。下列说法正确的是

碳原子

+  + 氧原子

氢原子

甲 乙 丙 丁  
  
 A.物质丙由2个碳原子、1个氧原子和6个氢原子构成

B.该反应的反应物和生成物中共有3种氧化物

C.参加反应的甲、乙分子个数比为1:2

D.该反应属于置换反应  
14.下列关于微粒的叙述中错误的是  
 A.原子、分子、离子都是构成物质的微粒,它们在不停地运动  
 B.钠原子失去1个电子形成钠离子，钠原子和钠离子的化学性质不同

C.由分子构成的物质发生物理变化时,分子本身没有改变

D.原子的内部含有带电的微粒，所以原子就带有一定的电性  
15.除去下列物质中混有的少量杂质(括号内为杂质)，拟定的实验方案不可行的是  
 A.溶液()----加人过量的铁粉,过滤

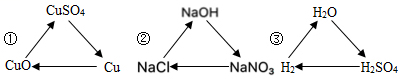
B.固体()----蒸发结晶，过滤   
C.气体()----通过足量的溶液,并干燥  
D.溶液()----加人过量的溶液,过滤，滤液中加稀盐酸至pH=7

16.下列化学实验中能达到预期实验结果的是

A.借助天平和其它手段测定铜锌合金中锌的质量分数为36.25%  
 B.用pH试纸测定某未知溶液的pH为5.5  
 C.20℃时,配制2%的氢氧化钙溶液

D.将100g10%的稀盐酸加热蒸发掉50g水,使其浓度变成20%

17.下列各组变化中,每一转化在一定条件下均能一步实现的是



A ①和② B. ②和③ C. ①和③ D. ①②③

18.下列化学反应在生活、生产中应用的观点错误的是

A.治疗胃酸过多可用呈碱性的氢氧化钠

B.毒虫的毒液中含蚁酸，人被叮咬后可除抹肥皂水之类的碱性物质以减轻痛痒

C.酸性土壤可加熟石灰进行改良

D.开水壶或热水瓶内的水垢可用温热的食醋浸泡清洗

19.维生素A有助于眼部疾病的治疗,包括维生素和维生素两种。下列说法中错误的是

A.维生素和维生素都属于有机化合物

B.维生素和维生素组成的元素相同

C.1个维生素分子比1个维生素分子多2个原子

D.维生素中的氧元素质量分数比维生素中的氧元素质量分数高

20.下列有关物质的比较推理中正确的是

A.酸能使石蕊试液变红,二氧化碳也能使石蕊试液变红,所以二氧化碳是酸

B.和都是有咸味的盐,所以可以用代替作食用盐

C.铁和铜都是金属,铁与稀硫酸反应产生氢气,所以铜也能与稀硫酸反应产生氢气

D.和的组成元素相同,但由于它们分子的组成不同，所以它们的化学性质是不同的

21.编号为甲、乙、丙、丁的4种无色溶液,分别是氯化钙、硝酸银、盐酸、碳酸钠中的一种.将它们两两混合后的现象如下表所示。根据实验现象判断甲溶液中溶质的化学式是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验顺序 | 实验内容 | 实验现象 |
| (1) | 甲+乙 | 有气泡产生 |
| (2) | 甲+丙 | 有沉淀产生 |
| (3) | 丙+丁 | 有沉淀产生 |
| (4) | 乙+丙 | 无明显现象发生 |



22.下列有关实验的叙述正确的是

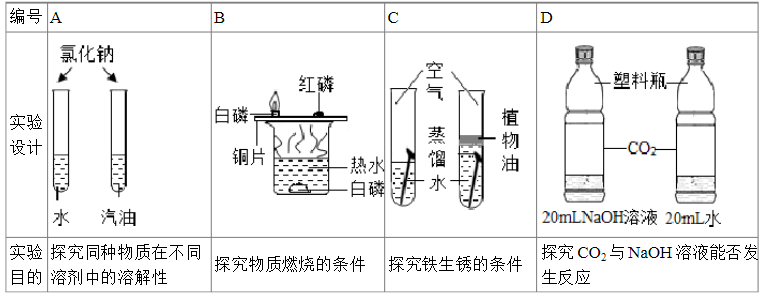
A.烧杯作为反应容器需要加热时,须垫上石棉网

B.实验剩余的药品一定要放回原试剂瓶中,不能随意丢弃

C.用蒸馏水湿润的pH试纸测溶液的pH,一定会使结果偏低

D.用胶头滴管取用液体药品时,先将其伸入液体内，然后挤压胶头取液

23.下列对比实验不能达到目的的是



24.在氢氧化钠溶液中加入一定量的稀盐酸后,下列实验能证明两者恰好完全中和的是

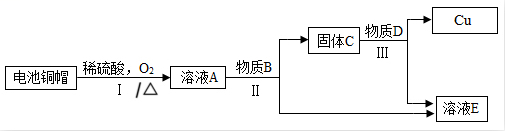
A.滴人适量的氯化铁溶液,溶液变黄,但无沉淀生成

B.滴人几滴酚酞试液,酚酞试液不变色

C.测得反应后溶液中与的个数比为1:1

D.滴人适量的溶液和稀硝酸，观察到有白色沉淀产生

25.利用废旧电池铜帽(含Cu、Zn)提取Cu，并得到溶液。主要流程如图所示。下列说法错误的是



A.物质B是锌

B.物质D是稀盐酸

C.溶液A和固体C中都含有铜、锌两种元素

D.过程II、Ⅲ中的分离操作是过滤

**非 选 择 题**(共50分)

26.(5分)请用线段连接有对应关系的两行间的点(每个点只能连接一次)。

|  |
| --- |
| 氧化物 |

|  |
| --- |
| 酸 |

|  |
| --- |
| 碱 |

|  |
| --- |
| 盐 |

|  |
| --- |
| 单质 |

物质的类别:

|  |
| --- |
| K2MnO4 |

|  |
| --- |
| Ca(OH)2 |

|  |
| --- |
| H2SO4 |

|  |
| --- |
| CO |

|  |
| --- |
| Cl2 |

物质的化学式:

27.(10分)写出下列反应的化学方程式。

(1)工业炼铁的主要反应原理:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(2)含小苏打的药物治疗胃酸过多症:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(3)用稀盐酸除去铝片表面的氧化膜:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(4)工业上用贝壳、石灰石、白垩等物质制取生石灰:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(5)天然气完全燃烧:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

28.(5分)化学与人类生活、生产息息相关。请回答下列问题。

(1)人误食重金属盐中毒后,为减轻毒性,最好服用\_\_\_\_\_\_\_\_等物质。

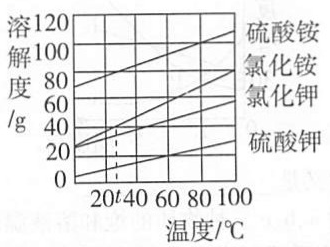
(2)发生火灾时,消防员利用高压水枪灭火的主要原理是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)衣服上的油污可以用洗衣粉去污的原理是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(4)铵态氮肥不能与熟石灰、草木灰(含碳酸钾)混合使用的原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(5)水的硬度较大时，煮沸后饮用是降低硬度的好办法。其化学原理是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

29.(6分)下图是四种物质的溶解度曲线。请回答下列问题。



(1)60℃时,四种物质中溶解度最大的是\_\_\_\_\_\_\_\_.

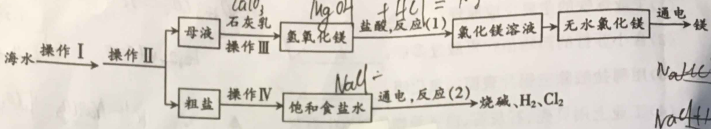
(2)将40℃时氯化钾的不饱和溶液制成饱和溶液，保持溶液温度不变，最简单的方法是

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(3)在t℃时,将30g氯化铵加入到50g水中，充分溶解，所得溶液的溶质质量分数为\_\_\_\_\_\_

(4)向饱和食盐水中加入足量碳酸氢铵固体，会有溶解度较小的碳酸氢钠晶体析出，该反应的化学方程式是。请根据以上信息和图中溶解度曲线，写出以硫酸铵固体为原料制取硫酸钾晶体的化学方程式:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

30.(6分)海水是巨大的资源宝库。以下是某工厂对海水资源综合利用的示意图。



(1)操作I和操作II的名称分别是\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_。母液中一定含有的金属元素是\_\_\_\_\_\_\_\_；

(2)反应(2)的化学反应方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.反应(1)的基本反应类型是\_\_\_\_\_。

31.(8分)某化学兴趣小组在完成“常见金属的性质”实验时进行了以下一些探究活动。

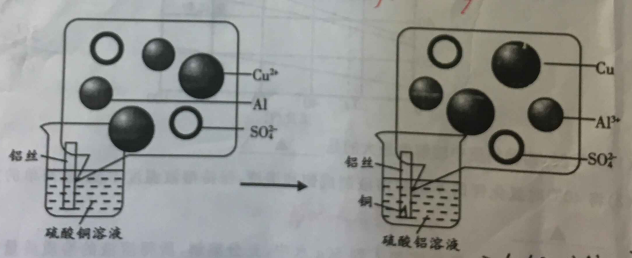
[探究话动]:将铝丝插入硫酸铜溶液中未发现明显的实验现象。

[现象分析]:(1)请分析出现上述实验现象的原因:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。为顺利完成实验，你的建议是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

[继续实验]:(2)兴趣小组同学根据你的建议,重新进行了实验，观察到了明显的实验现象。

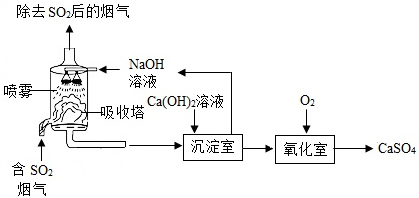
经充分反应后,该实验的现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

(3)经研究发现该反应的微观示意图如下图所示(图中微粒未完全画出)。则用实际参加反应的微粒符号来表示化学反应的式子是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_



(4)兴趣小组在完成上述实验时，还发现了铝丝表面有少量气泡生成。根据已有知识和资料信息判断这种气体有可能是\_\_\_\_\_(资料信息：硫酸铜在水中会发生一些变化，生成微量的稀硫酸),反应的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

32.(10分)工业上常采用“双碱法”除去烟气中的，工业流程示意图如下.



(1)吸收塔中,用NaOH溶液吸收，化学反应方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.NaOH溶液喷成雾状能充分吸收的原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(2)氧化室中，化学反应方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

(3)已知部分原料的价格如表所示.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 试剂 | Ca(OH)2 | NaOH |
| 价格(元/kg) | 0.36 | 2.90 |

上述工业流程中,处理相同量的，双碱法所需的原料成本比用NaOH直接吸收更低,原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

(4)某中学化学兴趣小组为测定工厂周围的空气中的二氧化硫含量是否符合国家标准,将周围空气通入一定含量碘()2.54mg的碘水中,经测定与二氧化硫恰好完全反应，该反应的化学方程式是。通过计算说明此烟气排放后周围空气中二氧化硫的浓度级别。

[资料信息:我国空气质量标准对空气中二氧化硫的浓度级别规定如下表所示(空气中二氧化硫的浓度用单位体积的空气中所含二氧化硫的质量表示)]。

|  |  |
| --- | --- |
| 浓度级别 | 标准(mg·m-3) |
| 一级 | 浓度≤0.15 |
| 二级 | 0.15<浓度≤0.50 |
| 三级 | 0.50<浓度≤0.70 |