**邵阳市2020年初中毕业学业考试模拟试卷(一 )**

**化学**

温馨提示:本卷共四道大题,满分100分,考试时间90分钟。

可能用到的相对原子质量:H-1 O-16 Na-23 C-12 Cl-35.5

**一. 选择题(每小题2分,共50分,每小题只有一个正确答案)**

1、下列属于化学变化的是

A.矿石粉碎

B.冰雪融化

C.蜡烛燃烧

D.灯泡发光

2、“低碳”已成为当今社会生活的一种时尚,下列做法不符合“低碳理念”的是

A.开发利用风能、水能等等

B.家庭照明全部采用大功率灯泡

C.循环使用生活用水

D.植物造林增大绿化面积

3、下列选项中物质的名称、俗名、化学式一致的是

A.碳酸钠 小苏打 Na2CO3

B.氧化钙 熟石灰 CaO

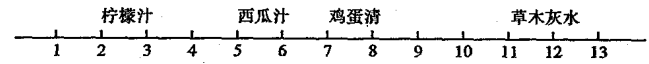
C.氢氧化钠 火碱 NaOH

D.银水 银 Ag

4、丰富的化学知识能帮助你识别伪劣商品，下列打假方法错误的是

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 选项 | A | B | C | D |
| 假商品 | 假戒指 | 假药 | 假化肥 | 假羊毛衫 |
| 替代品 | 用铝制作戒指代替银戒指 | 用BaCO3 代替BaSO4作钡餐 | 用氯化铵代替尿素 | 用合成纤维代替羊毛 |
| 鉴别方法 | 用盐酸浸泡观察是否有气泡 | 加水观察是否溶解 | 与NaOH混合研磨闻气味 | 点燃观察并闻气味 |

5、下图表示的是身边一些物质 在常温下的近似pH,有关这些物质的比较和判断正确的是



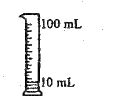
A.柠檬汁的酸性比西瓜汁的强

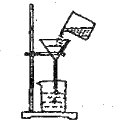
B.柠檬汁能使无色酚酞试液变红色

C.鸡蛋清的碱性比草木灰水的强

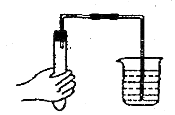
D.草木灰水溶液呈酸性

6、下列图示实验操作中正确的是

A.量取10mL水

B.过滤

C.保存二氧化碳气体

D.检查装置气密性

7、某校实施“学生营养改善计划”,推出某份午餐食谱:米饭、鲤鱼、黄瓜、海带汤,其中富含蛋白质的是

A.米饭

B.鲤鱼

C.黄瓜

D.海带汤

8、下列化学方程式书写正确的是

A.

B. 

C.

D.

9、下列实验现象记录正确的是

A.铁丝在氧气中剧烈燃烧,火星四射,生成四氧化三铁

B.打开浓盐酸的试剂瓶看到大量白烟

C.硫在氧气中燃烧发出蓝紫色火焰

D.石蕊试液滴加到稀盐酸中，石蕊试液由紫色变为蓝色

10、自然界的水常常遭到人为污染,例如使用含磷洗衣粉的生活污水造成水中藻类大量繁殖,使水质恶化，这里的“磷”是指

A.元素

B.原子

C.分子

D.离子

11、 潜水艇中船员呼吸产生的 CO2能通过化学反应 被吸收,则x的化学式为

A. NaOH

B. Na2O

C. Na2C

D. Na2O2

12、 将密封良好的方便面从平原带到高原时，包装袋鼓起,是因为袋内的气体分子

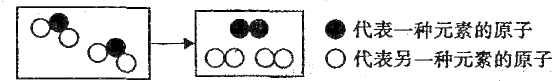
A.质量增大

B.间隔增大

C.体积增大

D.个数增多

13、下图所示化学变化的微观示意图,其基本反应类型属于



A.置换反应

B.分解反应

C.化合反应

D.复分解反应

14、 有三种金属 X、Y 、Z,只有Y在自然界中主要 以单质形式存在,如果把X放在乙的硫酸盐溶液中,X的表面有Z析出,据此判断这三种金属的活动性由强到弱的顺序是

A.Y X Z

B.Z X Y

C.Y Z X

D.X Z Y

15、小红在做完实验后将一个洗干净的烧杯放在桌面上,第二天整理时发现烧杯和桌面因结冰粘在一起,此时他想到往烧杯中加入少量水和某物质,可轻松将其拿起,该物质可能是

A.氯化钠

B.硝酸铵

C.氢氧化钠

D.蔗糖

16、草母磷(C3H8NO5P)是一种常见的除草剂，下列关于其叙述错误的是

A.属于有机物

B.由5种元素组成

C.碳、氢元素的质量比为3:8

D.1个草母磷分子中含有18个原子

17、在水溶液中能大量共存,且溶液为无色透明的一组是

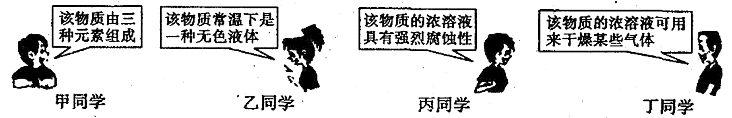
A. CaCl2、 Na2CO3、 KNO3

B. NaNO3、FeCl3、 HC1

C. NaCl 、Ba(NO3)2、 NaOH

D. NH4CI、Na2CO3 、NaOH

18、四位同学在一起讨论刚学习的某种物质,请根据他们的讨论判断该物质是



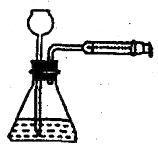
A. H2O

B. H2SO4

C. NaOH

D. CaO

19、用推拉注射器活塞的方法可以检查如图装置的气密性，当缓慢拉动活塞时,如果装置气密性良好，则能观察到



A.瓶中液面上升

B.长颈漏斗內液面上升

C.注射器内有液体

D.长颈漏斗下端管口产生气泡

20、已知M元素的相对原子质量为a。若M2+核外有x个电子，则其原子核内中子数为

A.a-x+2

B.a+x-2

C.a-x-2

D.a+x +2

21、美国是首次从辐射后低浓度铀溶液中生产钼——Mo的国家，Na2MoO4是Mo元素的重要化合物,其中Mo元素的化合价是

A.+4价

B.+5价

C.+6价

D.+7价

22、“分子足球”Cg发现之后不久,科学家相继又发现另一种“ 分子足球”N60。一定条件下N60中积累的巨大能量会在一瞬间释放出来，是未来火箭燃料。则N60属于

A.混合物

B.化合物

C.金属单质

D.非金属单质

23、向AgNO3溶液中加入一定质量的Al和Fe的混合粉末,充分反应后过滤,得到滤渣和浅绿色滤液。关于该滤渣和滤液有下列四种说法:①向滤渣中加入稀盐酸,一定有气泡产生;②向滤液中加入稀盐酸，定有沉淀产生;③滤渣中一定含有Ag;④滤液中一定含有Fe (NO3)2,一定不含AgNO3,可能含AI( NO3)2。以上说法正确的个数为

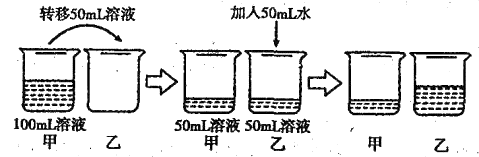
A.0个

B.1个

C.2个

D.3个

24、室温时,对100mL氯化钠饱和溶液作如下图操作,最终甲、乙两烧杯中溶液



A.溶质质量相同

B.溶液质量相等

C.均为不饱和溶液

D.溶剂质量相同

25、除去下列物质中的杂质,所用试剂及操作方法均正确的是

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 选项 | 待提纯的物质 | 选用试剂 | 操作方法 |
| A | Na2CO3 ( NaOH) | 稀盐酸 | 加过量的稀盐酸,蒸发结晶 |
| B | NaCl( Na2CO3) | CaCl2溶液 | 加入适量CaCl2溶液,过滤,将滤液蒸发结晶 |
| C | KCl( KCIO3 ) | MnO2 | 加MnO2，加热后冷却 |
| D | Fe2(SO4)3溶液(CuSO4) | 过量Fe粉 | 过滤 |

**二、填空题(每空1分,化学方程式2分,共28分)**

26、用化学用语填空:

(1)最理想的燃料 。

(2)赤铁矿石主要成分氧化铁 。

(3)碳酸钾中的阳离子 。

(4) +2价的镁元素 。

27、化学知识与生活联系密切,请从①活性炭、②干冰、③葡萄糖、④氮气、⑤食盐中选择填空:

(1)可作为人体重要能源来源的是 。

(2)腌制鱼肉等常用的调昧剂是 。

(3)可用于人工降雨的是 。

(4)食品包装中可用于防腐的是 。

(5)可用于吸附冰箱内的异味的是 。

28、人类生活和工农业生产都离不开水,我们每个人都要关心水、爱护水、节约用水、

(1)我国规定生活饮用水的水质必须达到以下四项指标:a.不得呈现异色;b.不得有异味;c.应澄清透明;d.不得含有细菌和病毒。其中“c指标”可以通过 操作达到。

(2)下列各种水中属于纯净物的是 。

①自来水

②矿泉水

③海水

④蒸馏水

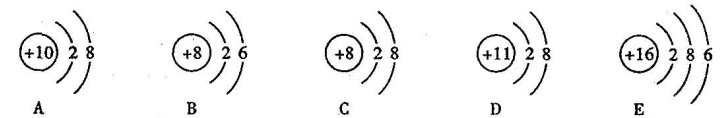
⑤糖水

(3)生活中可用\_\_\_\_\_\_区 分硬水和软水，可以通过 降低水的硬度。

(4)节约用水，人人有责,请举出一种节水的措施: 。

29、香烟烟气中含有多种有害物质,不吸烟的人能闻到烟味的原因是 ;随手丟弃的烟头还容易引发火灾,原因是 。(A.提供可燃物;B.提供氧气;C.使可燃物的温度达到着火点);一旦发生火灾，消防队员通常用水灭火,其原理是 。

30、下图是几种元素的结构示意图，请根据要求填空:

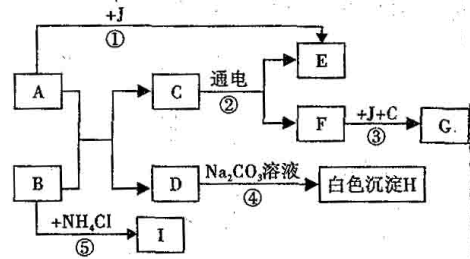


(1)上述共表示 种元素; 和 化学性质相似。

(2)写出D粒子的符号 。

(3)写出E单质在B单质中燃烧的化学方程式 。

31、A-I是初中化学常见的物质，其中B可用于政良酸性土壤,J是最常见的金属,G是红色物质,E、F、I为无色气体,I有刺激性气味,在溶液D中滴入AgNO3溶液产生难溶于硝酸的白色沉淀。



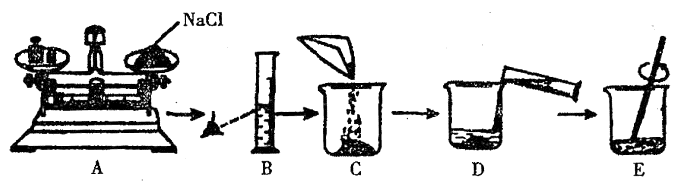
(1)写出下列物质的化学式:A ，F 。

(2)写出反应①的化学方程式 ；该反应的类型是 。

(3)日常生活中为了阻止③发生,通常采取的措施是 。

**三、实验探究题(每空1分,化学方程式2分,共16分)**

32、实验室需要配制15%的氯化钠溶液50g。



(1)计算:需要氯化钠的质量为 g,水的体积 mL。

(2)某同学按图所示步骤依次操作:其中操作步骤错误的是 (填序号);A的仪器名称为 ;E中玻璃棒的作用 。

(3)若图中砝码的质量为5g,游码为2. 5g,则该同学称得氯化钠实际质量为 g。

33、实验室有一瓶放置已久的NaOH溶液,同学们估计此瓶Na0H可能变质了,于是同学们针对于此瓶NaOH溶液进行实验探究。

[提出猜想]小明的猜想:该NaOH溶液没有变质。

小红的猜想:该NaOH溶液已经变质。

[实验探究]

探究一:小明设计了如下两套实验方案来验证自己的猜想

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 实验步骤 | 实验现象 | 小明结论 |
| 方案一 | 取适量NaOH溶液样品于试管中，然后滴加2滴酚酞试液 |  | NaOH溶液没有变质 |
| 方案二 | 取适量NaOH溶液样品于试管中,然后滴加2滴稀盐酸 | 无明显现象 |

探究二:小红设计了如下实验方案来验证自己的猜想

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验步骤 | 实验现象 | 小红的结论 |
| 取适量NaOH溶液样品于试管中,然后滴加2滴CaCl2溶液 |  | NaOH溶液巳变质 |

[评价与反思]

同一样品为何两位同学得出的结论相反?他们请教老师,老师指出:小明的方案一是错误的,方案二正确但需在试剂用量上加以改进。

小明的方案一错误的原因是 。

小明按老师的指导对方案二进行了改进,果然根据观察到的现象得出了与小红同样的结论。

小明改进后的实验现象是 。

[拓展]NaOH溶液必须密封保存,其密封保存的原因 (用化学方程式表示)。

**四、计算题(共9分)**

34、某工厂排出的废水中含较多的NaOH和Na2CO3及其它有害物质,某同学为了测定废水中NaOH和Na2CO3的质量分数,取废水157. 4g逐滴加入稀盐酸至过量测得生成气体质量与所加盐酸质量关系如下图所示(废水中只有NaOH和Na2CO3能与盐酸反应) ,生成气体全部逸出。请回答问题:

(1)稀盐酸加到80g时,溶液中的溶质是 。

(2)稀盐酸溶质的质量分数为 。

(3)稀盐酸滴加到153g时,所得溶液溶质质量分数是多少?

**2020年邵阳市初中学业水平考试**

**化学模拟题(一)参考答案.**

**一、选择题**

1- 5 CBCBA

6- 10 DBCCA

11- 15 DBBDC

16- 20 CCBDC

21- 25 CDBAB

**二、填空题**

26.(1)H2 (2)Fe2O3 (3)K+ (4)

27.(1)③ (2)⑤ (3)② (4)④ (5)①

28.(1)过滤 (2)④ (3)皂水 煮沸 (4)洗脸水 用来浇花

29.分子在不停做无规则运动 C 降低温度到可燃物着火点以下

30.(1)四 B和E (2)Na+  (3)

31.(1)AKCl FO2 (2) 置换反应 (3)涂油刷漆

**三、实验探究题**

32.(1)7.5g 42.5 (2)AB 托盘天平 加快溶解速率 (3)2.5g

33. (1)CaCl2和Ca(OH)2 CaCl2 和HCl B 酚酞遇碱变红色

(2)先产生气泡后产生沉淀 猜想C 正确 产生沉淀 猜想 A正确

**四、计算题**

34. (1)Na2CO3、NaCl (2)10% (3)11 .9%