**2018石家庄中考化学压轴试题【精编Word版可下载】**

**由于格式问题，部分试题会存在乱码的现象，请考生点击全屏查看！**

I.下列常见的医用溶液中，系剂不是水的是 ( )

A.葡萄糖注射液 B.生理盐水 C.消毒酒精 D.碘酒

2.下列营养素的分类正确的是 ( )

A.蛋白质: 黄油、牛奶 B.维生素: 黄瓜、西红柿

C.油脂: 菜油、面粉 D.糖类: 大米。鱼肉

3.分类是化学学习过程中常用的方法，下列分类中不正确的是 （ ）

A.氧化物: 冰、铁锈、干冰 B.常量元素：钙、碳、钠

C.单质：金刚石、液氧、铜粉 D.金属材料: 铝合金、不锈钢、铁

4.生活和生产中处处充调化学。下列化学知识的归纳或应用错误的一组是 （ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A | 碳酸氢钠可以用来治疗胃酸过多 | B | 使用铁质炊具有益人体健康 |
| C | 熟石灰与铵态氮肥混合使用，会降低肥效 | D | 不锈锅、塑料都属于有机合成材料 |

A. A B. B C. C D. D

5.下列归纳和总结完全正确的一组是（ ）

|  |  |
| --- | --- |
| A.化学与技术 | B.化学与能源 |
| 用钛镍形状记忆合金制成人造卫星天线用扫描隧道显微镜获得苯分子图象 | 氢能源是现在广泛使用的能源可燃冰将成为未来新能源 |
| C.化学与生活 | D.化学与生产 |
| 干冰做血液制品冷藏运输的制冷剂用食盐水除去热水壶内的水垢 | 用生铁生产电缆用铁矿石、焦炭和生石灰炼铁 |

A B. B C. C D. D

6.关于化学反应A +B=C+D.下列说法中确的（ ）

A. 若生成物C和D分别是单质和化合物，则反应物A和B 一定也是单质和化合物

B. 若A、B、C 、D都是化合物，则该反应一定是复分解反应

C. 若A 是可溶性碱，B是可溶性盐，则C和D可能是两种沉淀

D. 若A，B各取10g混合，使其充分反应，则C、D质量的总和一定等于20g

7.推理是化学学习中常用的思维方法，下列推理正确的是（ ）

A. 在某化肥中加入碱液充分配合后，无氨味，说明该化肥一定不是氮肥

B. 化合物是由不同种元素组成的，所以不同种元素组成的纯净物一定是化合物

C. 溶液中有晶体析出时，溶质质量减小，所以溶质的质量分数也一定减小

D. 碳酸盐与盐酸反应放出气体，所以与盐酸反应放出气体的物质一定是碳酸盐

8.下列叙述正确的是（ ）

A.用小苏打治疗胃酸过多 B.用氢氧化钠改良酸性土壤

C.用铁桶长时间存放硫酸铜溶液 D.用食盐水除去热水瓶中的水垢

9.下列有关说法正确的（ ）

A.用酚酞溶液可以一次性鉴别稀硫酸、氢氧化钙溶液和氧化钠溶液

B.酸和碱反应生成盐和水、物质M 能与酸反应生成盐和水，M 就碱

C.除去氢氧化纳溶液中混有的氢氧化钡，滴入适量的稀硫酸

D.将Zn 和Ag 分别放入CUSO4 溶液中，可以比较Zn、CU、Ag 的金属活动性

10.在下列各组物质中，每组的3种物质两两之间都能发生化学反应的是（ ）

➀Cu、稀硫酸、CuO➁稀盐酸、Ca(OH)2 溶液、Na2CO3溶液➂C、CO、Fe2O3

A.➀ B.➁ C.➀➂ D.➁➂

11.下列物质的性质和用途表述没有直接联系的是（ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 性质 | 用途 |
| A | 活性炭有吸附性 | 脱色剂白糖 |
| B | 小苏打能与盐酸反应 | 治疗胃酸过多 |
| C | 碳酸氢铵受热易分解 | 作化肥 |
| D | CO具有还原性 | 工业炼铁 |

A B. B C. C D. D

12.下列四个实验方案设计不合理的是（ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 实验目的 | 实验方案 |
| A | 鉴别氯化铵和尿素 | 分别加入熟石灰粉末研磨，闻气味 |
| B | 鉴别硝酸铵和氯化钠 | 分别加适量水，用手触摸容器壁 |
| C | 鉴别硫酸铜溶液和稀盐酸 | 分别观察溶液颜色 |
| D | 鉴别烧碱溶液和石灰水 | 分别滴加酚酞试液，观察颜色变化 |

A B. B C. C D. D

向烧杯中逐渐加入X溶液全过量(图甲)，生成沉淀或气体的质量(纵坐标) 与加入X溶液的质量(横坐标)关系不符合图乙的是( )



|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 烧杯中的物质 | X溶液 |
| A | 稀硫酸 | 氧化钠溶液 |
| B | 氯化钠溶液 | 硝酸银溶液 |
| C | 硫酸和硫酸铜混合溶液 | 氢氧化钠溶液 |
| D | 碳酸氢钠溶液 | 稀盐酸 |

A B. B C. C D. D

14.下列物质的用途。性质均正确且有对应关系的是（ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 选项 | 物质 | 用途 | 性质 |
| A | 石墨 | 电池电极 | 石墨很软 |
| B | CO | 冶炼金属 | CO有可燃性 |
| C | 熟石灰 | 改良酸性土壤 | 熟石灰显碱性 |
| D | 小苏打 | 治疗胃酸过多 | 小苏打易分解 |

A B. B C. C D. D

 15.用下列实验操作可完成两个实验，甲实验为粗盐中难溶性杂质的去除，乙实验为配制溶质的质量分数为10%的氯化钠溶液，下列说法中，正确的是（ ）

 

甲实验的步骤是➀④⑤，其中去除杂质的关键步骤是蒸发

甲实验各步操作中，玻璃棒的作用都是相同的

乙实验若按照➁➂➀的步骤进行操作。则配制的溶液浓度偏大

乙实验中，若➀所用的烧杯内壁沾有水，对配制的溶液浓度无影响

16.下列实验现家描述正确的是（ ）

 A.木炭在空气中燃烧: 发白光，放热，生成一种无色使澄清石灰水变浑浊的气体

B.氢氧化钾溶滴入到氧化铁溶液中；生成红褐色沉淀，溶液由浅绿色变为无色

C.电解水实验: 两极均有气泡产生，正、负两极气体体积的比约为2: 1

D.熟石灰硝酸铵固体一起研磨: 有刺微性气味的气体生成

17.以下是某同学记录的实验现象，其中错误的是（ ）

A 镁带在空气中燃烧，发出耀眼的白光，生成白色固体

B 在酚酞试液中加入高温燃烧后的石灰石，溶液变蓝

C 在氢氧化钠溶液中滴加硫酸铜溶液，产生蓝色沉淀

D 50mL酒精和50mL水混合后，体积小于100mL

18.某无色溶液X是稀盐酸、BaCl2溶液、Ca(OH)2 溶液、NaOH溶液中的一种，取三等份质量的X溶液，分别加入酚酞试液NH2Cl溶液、Na2CO3溶液，振荡，产生的现象如下表所示，则该物质X是( )

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 加人物质 | 酚酞试液 | NH4Cl溶液 | Na2CO3溶液 |
| 实验现象 | 溶液变红 | 产生刺激气味气体 | 无明显变化 |

稀盐酸 B.BaCl2溶液 C.Ca(OH)2溶液 D.NaOH溶液

19.下列各组物质中，能相互反应且反应前后溶液总质量增加的是（ ）

A.铜和稀硫酸 B.硫酸和烧碱溶液

C.氧化铁固体和盐酸 D.碳酸钾溶液和硝酸钠溶液

20.下列说法中，正确的是（ ）

A.含有氢元素的物质一定能做氮肥 B.生成盐和水的反应一定是中和反应

C.pH等于11的溶液一定是碱性溶液 D.能与酸反应产生气体的物质定含C032-

21常温下，下列各组物质中，x既能与Y反应又能与Z反应的是（ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | X | Y | Z |
| ➀ | CO2 | Ca(OH)2溶液 | H2O |
| ➁ | BaCl2 | 稀硫酸 | 碳酸钠溶液 |
| ➂ | 氯化钠 | CO | 稀盐酸 |
| ④ | C | O2 | CO2 |

➀➁ B.➀➂ C.➀➂④ D.➀➁➂④

22 下列说法错误的是（ ）

A 花香四溢主要是因为分子间有回隔

利用洗涤剂的乳化功能可洗去餐具上的油污

把碳酸氢铵和农家肥料草木灰(碱性)配合使用，会降低肥效

铝丝伸入硫酸铜溶液中，表面有红色物质生成

23已知①中盛有一定量的碳酸钠溶液,根据如图所示的实验过程,下列说法正确的是（ ）



②中溶液为无色 B. ④中溶液的溶质除酚酞外，还有3种
C. ③中加入过量稀盐酸后，只观察到沉淀消失，产生大量气泡 D. ③中发生中和反应

24下列关于“一定”的说法中,正确的是( )
A. 氧化物一定是化合物
B. 非金属氧化物一定可与氢氧化钠溶液反应
C. 如果某物质不溶于水，则一定不能和其他物质发生复分解反应
D. 由同种元素组成的物质一定是单质

25下列关于碳和碳的化合物的说法,错误的是( )

A. 金刚石、石墨的物理性质差异很大，是因为碳原子结构不同
B. 一氧化碳、二氧化碳化学性质不同，是因为构成它们的分子种类不同
C. 碳、一氧化碳都能与氧化铜反应，是因为它们都具有还原性
D. 碳酸钠、碳酸钡都能与盐酸反应生成二氧化碳，是因为它们都含有碳酸根

26我们可以利用如图所示的三种关系对某些知识进行归纳梳理。下列判断正确的是（ ）
A. 碱性溶液和碱溶液：包含关系
B. 复分解反应和中和反应：并列关系
C. 氧化物和化合物：交叉关系
D. 化学肥料和复合肥料：并列关系

27如图所示,天平两端烧杯中各放入等质量的溶液后,天平处于平衡状态,向两个烧杯中分别加入等质量的不同试剂后,天平仍然平衡的是（ ）


A. ①②③ B. ②③④ C. ①② D. ③④

28下列说法正确的是（ ）
A. 排水法收集氧气，要等导管口气泡均匀连续冒出时再开始收集
B. 保持空气化学性质的最小粒子是空气分子
C. 检验氢氧化钠与氯化铵反应生成的气体可用湿润的蓝色石蕊试纸
D. 不同种元素最本质的区别是中子数不同

1. 如图所示，小明取两个水杯，分別盛有等质量的水和食醋，然后将两个鸡蛋洗净后。放入杯中，观察到如图实验现象。下列说法不正确是（ ）



A 鸡蛋沉入水底后不受水的浮力力 B.加入食醋后鸡蛋表面会产生大量气泡

C 加入食醋后鸡蛋的质量会不断减小 D.若鸡蛋漂浮在液面时，浮力等于重力

化学与生产、生活密切联系。对下列现象或事实解释正确的是（ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 现象或事实 | 解释 |
| A | 洗涤剂能除去衣服上的油污  | 洗涤剂具有乳化作用 |
| B | 施肥时，草木灰与 NH4C1混合使用 | 增强肥效 |
| C | 黄豆和芝麻混合后振荡 | 分子之间有间隔 |
| D | 液态二氧化碳可用于图书馆灭火 | 降低图书馆档案的着火点 |

下列图象中不能正确反映所对应叙述关系的是（ ）
A. 向pH=10的氢氧化钠溶液中不断加水
B. 向氯化钙和盐酸的混合溶液中加入碳酸钠溶液
C. 分别向等质量的镁和锌中加入足量的等质量分数稀硫酸
D. 向稀硫酸中不断加入氢氧化钡溶液

将稀盐酸慢慢滴入装有氢氧化钠溶液的烧杯中，用温度计测出烧杯中溶液的温度，溶液温度随加入稀盐酸质量增加而发生变化，如图所示，有关叙述中错误的是（ ）

b点表示氢氧化钠和稀盐酸恰好完全反应

恰好完全反应时所得溶液中溶质只有NaCl

从a到b过程中，烧杯中溶液的pH逐渐增大

 稀盐酸与氢氧化钠溶液发生的反应是放热反应

33小明为了比较X、Y、Z、W四种金属的活动性顺序，利用这四种金属单质、稀盐酸、Z的硝酸盐溶液和W 的硝酸盐溶液，进行有关实验，结果如下表(“√“表示能反应，“—”表示不能反应，“空白”表示未做该实验).请你判断四种金属的活动性顺序为（ ） I
A.Y>Z>X>W B.X>Y>W>Z C.X>W>Y>Z D.W>X>Y>Z

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | X | Y | Z | W |
| 稀盐酸 | √ | — | — | √ |
| Z的硝酸盐溶液 |  | √ |  |  |
| W的硝酸盐溶液 | √ |  | — |  |

34右下图是“尾气催化转换器”将汽车尾气中有毒气体转变为无毒气体的微观示意图，其中不同的圆球代表不同原子。下列说法错误的是（　　）


A.此反应有单质生成
B.原子在化学变化中是不可分的

此反应是化合反应
D.参加反应的两种分子的个数比为1：1

35在反应2A+5B=2C+4D中,C、D的相对分子质量之比为9：22．若2.6 gA与B完全反应后,生成8.8 gD．则在此反应中,B与D的质量比为（ ）.

A.4:9 B.8:11 C.10:11 D.31:44

36葡萄糖（C6H12O6）是一种重要营养物质，下列关于葡萄糖的说法，正确的是（　　）
A. 葡萄糖由6种碳元素、12种氢元素和6种氧元素组成
B. 每个葡萄糖分子中所含原子个数为24

葡萄糖由6个碳原子、12个氢原子和6个氧原子构成
D. 每个葡萄糖分子中碳、氢、氧原子个数比为6：1：8

37我国正在推广使用乙醇汽油。所谓乙醇汽油就是在汽油中加入适量乙醇混合而成的一种燃料。下列叙述错误的是( )
A. 乙醇汽油是一种新型化合物
B. 汽车使用乙醇汽油能减少有害气体排放
C. 用石油可以制得汽油
D. 用玉米、高梁、大米发酵可以制得乙醇

38甲、乙的溶解度曲线如图，将t2℃甲、乙的饱和溶液分别降温到t1℃.下列说法一定正确的是（　　）


A. 两溶液仍饱和
B. 甲溶液仍饱和
C. 溶质质量分数：甲＞乙
D. 溶液质量：甲=乙

39.t1℃时，分别将20g甲、乙两种晶体（不含结晶水）加入盛有100g水的两个烧杯中，恰好完全溶解，升温到t2时出现甲、乙烧杯中所示的现象.根据上述实验，结合如图中甲、乙两物质的溶解度曲线，判断下列说法正确的是 （　　）

A. t1℃时烧杯中甲、乙两物质形成的溶液是不饱和溶液
B. t1℃时烧杯中甲、乙两物质形成的溶液溶质质量分数约为16.7%
C. t2℃时烧杯中甲物质溶液的质量是110g
D. t2℃时乙物质的溶解度是130g

40.已知t℃时,氯化钾的溶解度为40g.在该温度下,将25g 氯化钾固体加入到50g 水中,充分溶解,形成的溶液中溶质的质量分数为( )
A. 25% B. 28.6% C. 33.3% D. 50%-