由于格式问题此试题可能会出现乱码的情况

为了方便您阅读请点击右上角的全屏查看

2018咸宁市中考化学冲刺试卷

注意事项：

1．答题前，先将密封线内项目填写清楚、完整。

2．可能用到的相对原子质量：H:1 O:16 C:12 Na:23 Cl:35.5 Ag:108 Cu:64

一、选择题

1．下列自然界中的变化，没有新物质生成的是

 A．食物腐烂 B．钢铁生锈 C．露水蒸发 D．光合作用

2．（咸宁中考化学）下列实验操作正确的是

A．倾倒液体 B．量取液体 C．取粉末状固体 D．用橡皮塞塞住试管

3．（咸宁中考化学）下列各组物质按照单质、氧化物、混合物的顺序排列的是

 A．水银、水、糖水  B．石墨、熟石灰、生石灰

C．氮气、氧气、空气 D．冰、干冰、冰水

4．下列说法正确的是

A．二氧化碳气体能使干燥的紫色石蕊纸花变红色

B．充满二氧化碳气体气体的集气瓶，盖好玻璃片后应正放在桌面上

C．碳和氧气都是非金属单质，都具有可燃性

D．浓硫酸和氢氧化钠固体都能吸收空气中水分，因此都可用来干燥二氧化碳气体

5．（咸宁中考化学）下列有关溶液性质的说法中错误的是

 A．盐酸是氯化氢气体的水溶液，根据气体溶解度变化规律，贮存时要阴凉密封

B．溶液一定是混合物，且是无色透明的液体

C．冷却或加入硝酸钾固体都能使接近饱和的硝酸钾溶液达到饱和

D．澄清石灰水加热会出现浑浊

6．下列各组物质分别在空气中充分燃烧，得到的产物相同的是

 A．H2和CO B．CH4和CO C．H2和C D．C2H5OH和CH4

7．下列区分物质的方法不正确的是

A．硬水和软水—加肥皂水

B．氢氧化钠溶液、碳酸钠溶液—加入酚酞试液

C．氧气、二氧化碳—插入带火星的木条

D．硝酸铵固体、氢氧化钠固体—加水

8．（咸宁中考化学）下图是X、Y、Z、W四种溶液的近似pH。下列判断正确的是

0

1

3

2

4

5

6

7

8

9

11

10

13

12

X

14

Y

Z

W

pH

A．X一定是酸 B．Y 不一定是水

C．Z可能显碱性 D．W中含有的阴离子全部为OH-

9．下列说法正确的是

 A．炼铁的原理是利用一氧化碳与氧化铁的反应。该反应属于置换反应

B．干冰灭火器灭火只是利用了二氧化碳的化学性质

C．K2MnO4、KMnO4、MnO2、Mn四种物质中，锰元素的化合价是从由高到低的顺序排列的

D．铜片和硝酸银溶液充分混合后，所得溶液的质量比反应前溶液的质量减小

10．（咸宁中考化学）下列各组离子，在pH=13的溶液中能大量共存的是

A．Fe3+、Cl-、SO42-、Na+ B．NH4+、SO42-、CO32-、Cl-

C．K+、Na+、Ba2+、NO3- D．H+、CO32-、Cl-、Ca2+

11．下列化学方程式符合题意且书写正确的是

 A．镁带在空气中燃烧:Mg＋O2＝MgO2

B．检验二氧化碳的存在:CO2＋NaOH＝NaCO3＋H2O

C．除去硝酸钠中的氯化钠:NaCl＋AgNO3＝AgCl↓＋Na NO3

D．证明铁是金属活动表中氢之前的金属:2Fe＋6HCl＝ FeCl3＋3H2↑[来源:学+科+网]

12．（咸宁中考化学）在下列实验中，试管内固体质量随时间变化关系(右图)正确的是

0

时间

固体质量

 A．给装有木碳和氧化铜粉末的试管加热

B．往装有氧化铜的试管里逐滴加入稀盐酸

C．加热装有剩余硝酸钾固体的饱和溶液的试管

D．往盛有硝酸钡溶液的试管里逐滴加入稀硫酸

二、（咸宁中考化学）非选择题

13．用化学符号表示

（1）2个钾离子 （2）氮气

（3）分析KClO3中氯酸根的构成和化合价，试写出氯酸钙的化学式

14．（咸宁中考化学）化学与生活密切相关

（1）下列生活用品中，其主要材料属于天然纤维的是 （填字母序号）。

a．塑料保鲜膜 b．橡胶手套 c．棉布围裙

（2）微量元素对人体健康的影响很大，如缺 会引起贫血。

（3）多吃水果、蔬菜可补充人体需要的少量 ，此类物质可调节体内各种化学反应。

（4）媒体曾报道过面条可燃，有市民误以为是面条中加入了不安全的添加剂所致。但从化学的角度分析，面粉中含有的营养素淀粉就是可燃物。当它露置在空气中，

 时就能够燃烧，而且，面粉在一定条件下还会发生爆炸。2015年2月某大型面粉厂灌装车间发生爆炸，造成重大人员伤亡和经济损失。为避免类似事件的发生，面粉生产过程中应采取的措施为 (填字母序号)。

a．密封门窗，隔绝氧气 b．严禁烟火，杜绝火源

c．轻拿轻放，杜绝粉尘扬起 d．提高淀粉的着火点

30．（咸宁中考化学）实验室制取气体时所需的一些装置如图所示，请回答下列问题：

D

 A B C E F G H

 （1）实验室用氯酸钾和二氧化锰制取氧气，该反应的化学方程式是 ，其气体发生装置可选择上图中的 （填标号）组合。

（2）实验室也可以用双氧水来制取氧气，实验时还需加入少量二氧化锰，MnO2在该反应中可以重复使用，理由是 。现要配制100g溶质质量分数为6%的双氧水溶液，需要30%的双氧水溶液\_\_\_\_\_\_g，需要加入水的体积为 \_\_\_\_\_\_mL。

（３）（咸宁中考化学）利用右图所示装置来验证二氧化碳气体的性质，要证明

盐酸

NaOH溶液

二氧化碳气体与氢氧化钠能够发生反应，加入试剂的顺序是

 ，气球的变化是

CO2

 。

气球

 15．某校化学兴趣小组按下图所示的工艺流程进行粗盐提纯。

操作1

加入过量的

精盐

高温煅烧

固体A

加入适量

粗盐含

CaCl2

碳酸钠溶液

操作2

溶液B

的稀盐酸

操作3

固体C

（1）．（咸宁中考化学）首先进行的操作1是将粗盐溶解，工业生产上能加速粗盐溶解的方法是 。

（2）．加入过量的碳酸钠溶液可以除去氯化钙杂质，反应的化学方程式是

 。

（3）．固体C与铁粉是食品中常用的干燥剂和防腐剂，区分这两种物质的化学方法是

 。

（4）．加入适量稀盐酸的目的是 ，操作3的名称是

NaOH溶液

注射器

合金

 。

16．（咸宁中考化学）合金在生活中应用十分广泛。已知某合金粉末中除含铝外，[来源:Zxxk.Com]

还含有铁、铜中的一种或两种。小亮同学利用右图装置对合金粉末

的存在探究时，误把氢氧化钠溶液当成稀硫酸加入锥形瓶中他惊奇

地发现有无色气体放出，注射器活塞向右移动。

【提出问题】难道氢氧化钠溶液也能与某些金属发生化学反应吗?

【查阅资料】（咸宁中考化学）（1）铝能与氢氧化钠溶液反应，铁、铜不能与氢氧化钠溶液反应。（2）铝与氢氧化钠溶液反应的化学方程式为2Al＋2NaOH＋2H2O＝2NaAlO2＋3H2↑(NaAlO2溶于水，溶液为无色)。

【进行猜想】猜想1:该合金粉末中除铝外，还含有铁。

猜想2:该合金粉末中除铝外，还含有 。

猜想3:该合金粉末中除铝外，还含有铁、铜

【实验探究】下列实验仅供选用试剂:20%的硫酸溶液、30%的氢氧化钠溶液

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验步骤 | 实验现象 | 实验结论 |
| ①取一定量的合金粉末，加过量的  ，充分反应后过滤，滤渣备用。 | 粉末部分溶解，并有无色气体放出，溶液呈无色 | 合金中一定含有  |
| ②取步骤①所得滤渣加过量 ，充分反应。 | 滤渣部分溶解，并有无色气体放出，溶液呈浅绿色 | 合金中一定含有  |

【得出结论】猜想 成立。

【拓展反思】

（1）一般来说，活泼金属能与稀硫酸等反应，而铝、与酸、碱都能反应说明铝具有

特殊的性质。

 （2）若小亮向合金粉末中加入的是足量的稀硫酸，则最终剩余的固体成分是

 。

17．（咸宁中考化学）工业上候氏制碱法制得的纯碱产品中常含有少量的氯化钠杂质，化验员要对每批次的纯碱产品进行检验。在实验室中取27g纯碱样品，平均分成五份，依次加入盛有100g稀盐酸的锥形瓶中，每次充分反应后进行称量，得到的实验数据如下

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 第一次 | 第二次 | 第三次 | 第四次 | 第五次 |
| 加入纯碱样品的质量/g | 5.4 | 5.4 | 5.4 | 5.4 | 5.4 |
| 锥形瓶内物质的总质量/g | 103.2 | 106.4 | 109.学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！6 | 115 | 120.4 |

（1）第一次加入纯碱样品充分反应后，生成二氧化碳的质量是 g。

（2）计算纯碱样品中碳酸钠的质量分数。

（3）计算所用盐酸的质量分数。