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 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！ 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！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！＝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，

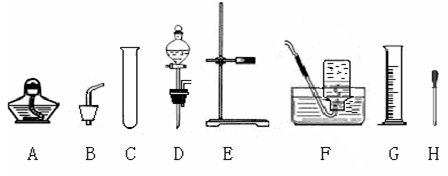
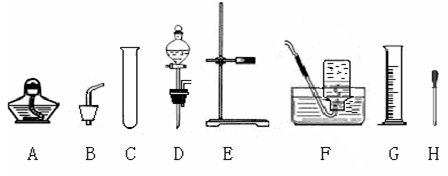
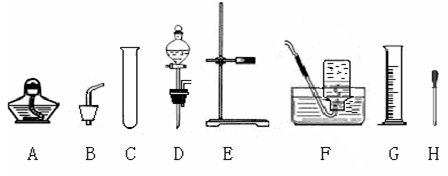
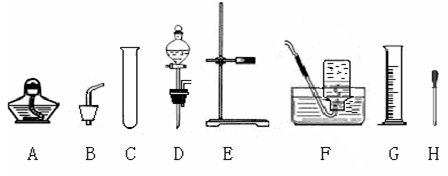
时就能够燃烧，而且，面粉在一定条件下还会发生爆炸。2015年2月某大型面粉厂灌装车间发生爆炸，造成重大人员伤亡和经济损失。为避免类似事件的发生，面粉生产过程中应采取的措施为 (填字母序号)。

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。

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！（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。