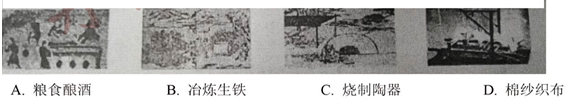
**2018年四川省成都市中考化学试题（word版含答案）**

第Ⅰ卷（选择题，共42分）

1.以下古代生产工艺不涉及化学变化的是



2.成都将建设为“美丽宜居公园城市”。下列做法与此比相符的是

A.推广燃煤锅炉 B.建设天府绿道 C.关停膏污染企业 D.严控车辆任意鸣笛

3.咏梅诗句“二十里中香不断，青羊宫到浣花溪”。诗人间到香味的原因是

A.分子很轻 B.分子不断运动 C.分子体积小 D.分子间有间隙

4.下列说法正确的是

A.加油站严禁烟火

B.高层楼房着火乘电梯逃生

C.燃气泄漏关闭阀门打开排气扇

D.灭火要同时破坏燃烧的三个条件

5.下列说法正确的是

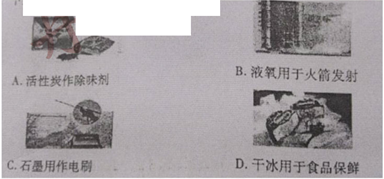
A.长期饮用蒸馏水有益健康

B.肥皂遇到硬水容易起浮渣

C.霉变花生洗净后可以食用

D.为了健康大量服用保健品

6.下列物质的用途由化学性质决定的



7.钕玻璃是激光聚变装置的核心元件。根据元素周期表中钕的信总判断错误的是



A.属于金属元素 B.质子数为60

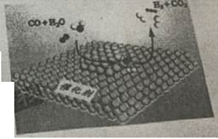
C.中子数为60 D.相对原子质量是144.2

8..下列化学用语正确的是

A.2个氢原子: H2 B.2个氮分子: 2

C.氧化铁: FeO D.氯化钾: KClO3

9.我国科学家寻找到新型催化剂，使低温工业产氢取得突破，反应过程图示如下。相关说法正确的是



A.反应前后原子数目发生变化

B.反应前后分子数目发生变化

C.反应前后催化剂化学性质发生改变

D.利于氢能源的经济推广

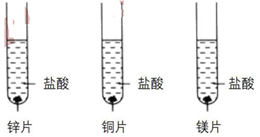
10.科学家发现一种新金属。根据右表信息推测其用途错误的是

|  |  |
| --- | --- |
| 熔点 | 2500℃ |
| 密度 | 3g/cm3 |
| 强度 | 与钢相似 |
| 导电性 | 良好 |
| 导热性 | 良好 |
| 抗腐蚀性 | 优异 |

A.用于焊接金属 B.制造航天飞机

C.制外科手术刀 D.用于通讯设备

11.探究锌、铜、镁的金属活动性时，下列现象、分析或结论正确的是



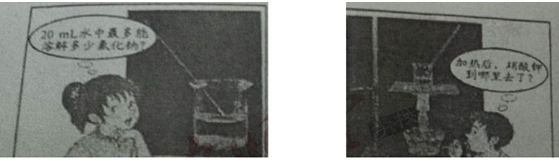
A.盐酸的浓度可以不同 B.铜片表面有气泡

C.镁片的试管表面发烫 D.活动性Cu>Zn>Mg

12.下列各组物质的鉴别方法与结论均正确的是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 物质 | 方法与结论 |
| A | 黄铜与铜 | 相互刻画，留下痕迹的是黄铜 |
| B | 高锰酸钾与二氧化锰 | 取样加热，伸入带火星木条复燃的是高锰酸钾 |
| C | 氯化钠与硝酸铵 | 取样溶解，试管外壁有水雾的是氯化钠 |
| D | 稀盐酸与稀硫酸 | 取样测pH，pH大的是稀盐酸 |

13.根据图示实验，下列说法正确的是



A.氯化钠溶液不能溶解其他溶质

B.20ml水中溶解氯化钠的最大质量是定值

C.加热后溶液中硝酸钾的质量分数变大

D.加热后硝酸钾溶液是不饱和溶液

14.下图物质经-步反应转化的两种途径，相关说法正确的是



A.氧化物为SO2

B.X只能是硫酸

C.②可能有沉淀生成

D.①②属于复分解反应

第Ⅱ卷(非选择题，共48分)

二、(本题只有一个小题，共8分)

15. (8分)根据图文回答问题。



(1)烹调食物所用燃料天然气的主要成分是 (填化学式)，观察到火焰呈黄色或橙色时，需将灶具的空气进风口调 (填“大”或“小”)。

(2)清蒸鱼富含 (填“油脂”或“蛋白质”。鱼是人体摄入铁元素的食物来源之一，人体缺铁会引起 (填“贫血”或“佝偻病”)。

(3)聚乙烯能制成薄膜，因为它具有 (填“热塑”或“热固”)性。废弃塑料不回收会造成 污染。

(4)硫酸钾属于 (填“氮”或“钾”)肥，标签中“纯天然’的用语是 (填“正确”或“错误”)的。

三、(本题只有1个小题，共10分)

16.(10分)黑火药由硝酸钾、硫磺和木炭组成，爆炸时主要反应的化学反应方程式:2KNO3+S+3C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！口+N2↑+3CO2↑

(1)反应涉及的物质中，属于空气主要成分的是

(2)口中的物质由离子构成，阴离子的符号是

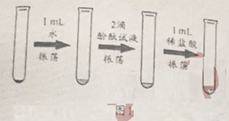
(3)黑火药制作的烟花燃放时，产生的空气污染物有 (固体和气体污染物，各填一种)。

(4)硝酸钾分解的化学方程式为:2KNO3=2KNO2+O2↑。根据化学反应方程式计算，生成24g氧气需硝酸钾的质量是多少?

四、(本题包括2个小题，共17分)

17.(8分)根据实验回答:

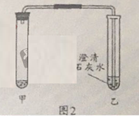
(1)图1实验，用药匙的柄把端挑起一点氢氧化钙粉末于试管中，依次进行实验。观察到现象为:浑浊变红红色消失。



根据现象判断氢氧化钙的性质有 、 (物理和化学性质，各填一条)

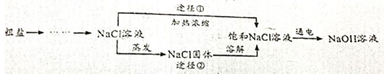
(2)按图1实验完毕，所得溶液中除酚酞外一定有的溶质是 ，可能有的溶质是 。

(3)图2装置气密性良好。取0.5g碳酸氢钠于甲中，加入2mL盐酸， (填操作)，并将导管伸入澄清石灰水中，观察到出现浑浊。乙中反应的化学方程式为 。



(4)图2中甲作为发生装置还可制得的气体是 (填一种)

18.(9分)某同学设计的工业制备氢氧化钠的流程如下图。



资料:

2NaCl+2H2O2NaOH+H2↑+Cl2↑，两电极，一端得到NaOH和H2，另一端得到Cl2。(1)晾晒海水得到粗盐的原理是

(2)实验室蒸发用到的仪器有铁架台(带铁圈)、堆埚钳、石棉网、酒精灯、玻璃棒和

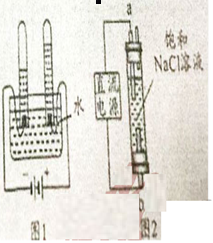
(3)工业生产中应选择途径 (“①”或“②”)，理由是

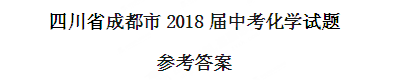
(4)Cl2可用于生产84消毒液(有效成分NaClO),反应原理为:

Cl2+2NaOH=NaCl+NaClO+H2O，反应前后氯元素的化合价有\_  种。

(5)图1实验测定水的组成，不能加入NaCl增强水的导电性的理由是 。电解水的化学方程式为

(6)图2实验获得84消毒液，直流电源正极应与 (填a或b)连接，才能使NaClO的含量更高。



****

1-5DABAB 6-10BCDDA 11-14CBCC

15.(1)CH4 大 (2)蛋白质 贫血 (3)热塑 白色 (4)钾 错误

16.(1)N2

(2)S2-

(3)粉尘 SO2

(4)解：设所需的KNO3质量为：

2KNO32KNO2+O2↑

2×101 32

m 24g

202/m=32/24

m=151.5g

答：所需的KNO3质量为151.5g

17.(1)微溶于水，能与稀盐酸反应（答案合理即可）

(2)CaCl2  HCl

(3)塞紧橡皮塞 Ca(OH)2+CO2=CaCO3↓+H2O

(4)H2(或O2)

18.(1)蒸发结晶

(2)蒸发皿

(3)① 步骤简便，节约能源

(4)3

(5)加入NaCl后会有Cl2的生成，干扰实验结果 2H2O2H2↑+O2↑

(6)b