**2020-2021年度下学期阶段质量监测**

**九年化学试卷**

可能用到的相对原子质量：H-1，C-12，O-16，Na-23，Mg-24，S-32

**一、选择题（共10分）**

注意：每小题只有1个选项符合题意，请用2B铅笔将答题卡上的相应序号涂黑

1.汽车轮胎补气通常充入空气中含量最多的氮气，空气中按体积分数计算氮气占

A.78% B.21% C.0.94% D.0.03%

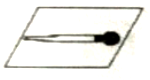
2.下列常见的现象中，一定发生化学变化的是

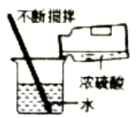
A.冰块融化 B.汽油挥发 C.石油分馏 D.葡萄酿酒

3.下列物质属于氧化物的是

A. KCl B. CaO C. Na2CO3 D. H2SO4

4.下列图示实验操作中，正确的是

A.放置滴管 B.读取液体体积

C.稀释浓硫酸 D.测溶液的pH

5.下列物质由分子直接构成的是

A.金刚石 B.水蒸气 C.氯化钠 D.铁

6.酸奶是世界上公认的长寿食品之一，酸奶的酸味来自乳酸（化学式C3H6O3）。下列有关酸奶的说法不正确的是

A.乳酸是由碳、氢、氧三种元素组成 B.乳酸的相对分子质量是90

C.乳酸中三种元素的质量比是3:6:1 D.乳酸中碳元素的质量分数为40%

7.下列事故处理的方法不正确的是

A.炒菜时油锅着火，用锅盖盖灭

B.家用电器着火，用自来水扑灭

C.厨房煤气泄漏，立即关闭阀门并轻轻开窗通风

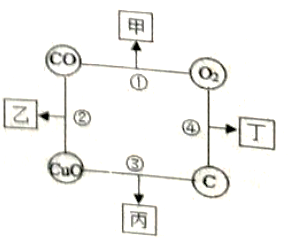
D.不慎碰翻酒精灯，酒精在桌面上燃烧起来，立刻用湿抹布扑灭

8.配制50g溶质质量分数为6%的氯化钠溶液，其先后顺序正确的是

A.称量-计算-量取-溶解 B.计算-称量-量取-溶解

C.计算-称量-溶解-量取 D.量取-计算-称量-溶解

9.如图是常见物质之间的转化关系，下列说法正确的是



A.反应①，CO与甲中碳元素化合价相同

B.反应②，固体减少的质量等于生成CO2的质量

C.反应③，C发生了氧化反应，是还原剂

D.反应④，参加反应的C与O2质量比为3:7时，丁中只含CO

10.下列实验方案能够达到相应实验目的的是

A.检验CO2中混有水蒸气将气体通过浓硫酸

B.制备FeSO4溶液将Fe2O3固体放入适量稀硫酸溶液中

C.除去生石灰中的少量CaCO3向固体中加适量稀盐酸后蒸发

D.鉴别NaOH、Ca（OH）2两瓶无色溶液分别向样品中通入CO2

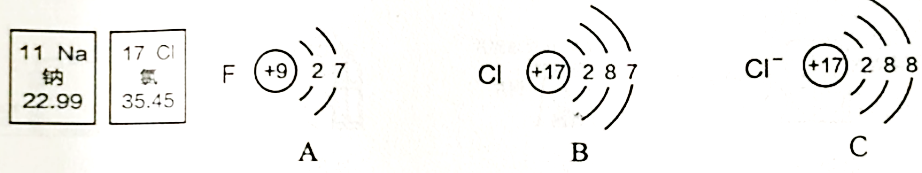
**二、非选择题（共40分）**

注意：请在答题卡的相应位置上作答。

11.用化学用语回答下列问题。

（1）水 。（2）4个氢原子 。

12.结合钠、氯元素在元素周期表中的信息及A、B、C三种粒子的结构示意图，回答下列问题。



（1）钠的相对原子质量为 。

（2）从粒子结构示意图分析，A、B、C中化学性质相似的是 。

（3）粒子A为氟原子，写出氟化钠的化学式 。

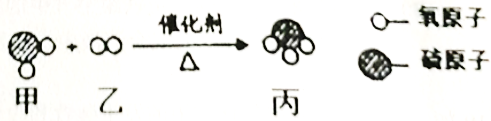
13.回答下列与水有关的问题。

（1）将蔗糖放入水中配制成蔗糖水时，溶剂是 。

（2）若某水样与肥皂水混合时产生大量浮渣，则该水样属于 水。

（3）电解水实验中，正极与负极产生气体的体积比为 。

14.右图是某化学反应的微观示意图。

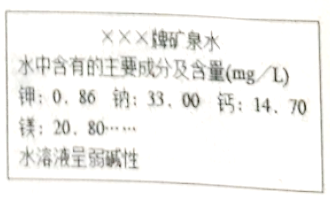


（1）写出该反应的化学方程式 。

（2）物质乙是由 构成的；

（3）从微观的角度解释甲、丙性质有差异的原因 。

15.如图是某桶装矿泉水标签的一部分。据此回答：

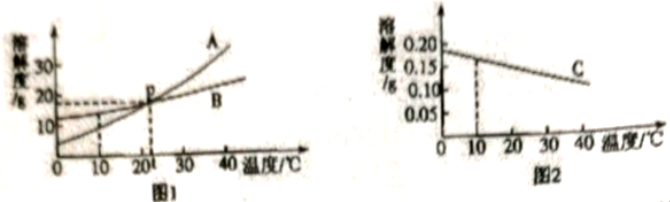


（1）该矿泉水是 （填“混合物”或“纯净物”）；

（2）该矿泉水的PH 7（填“大于”，“小于”或“等于”）。

（3）钙元素属于 元素（填“金属”或“非金属”）。

16根据图1、图2中三种固体物质的溶解度曲线回答问题。

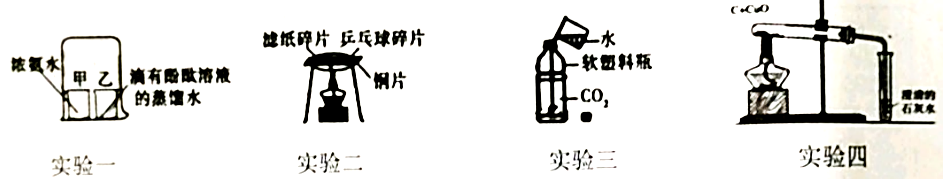


（1）分析图1，P点处A、B两种物质的溶解度关系是A B（填“<”“>”或“=”）；取一定质量的A的饱和溶液，将溶液温度从t℃降低到10℃，溶液中溶质的质量分数 （选填“变大”或“变小”或“不变”）。

（2）分析图2，要使C的饱和溶液变成不饱和溶液，除了增加溶剂之外，还可采用的方法是 。

（3）10℃时，A、B、C的饱和溶液中溶质的质量分数由大到小的顺序是 。

17.结合下图所示实验，回答下列问题。



（1）实验一中观察到的现象是 。

（2）在实验二中乒乓球碎片先燃烧，说明燃烧的条件之一是 。

（3）在实验三中软塑料瓶变瘪，说明 。

（4）实验四是碳与氧化铜的反应，其中具有还原性的物质是 。

18.金属在生产、生活中应用广泛。

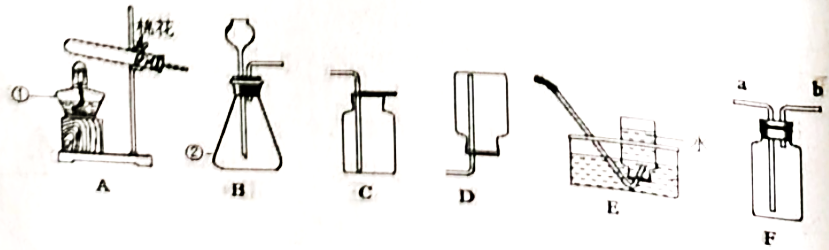
（1）生产和生活中常用的铁合金有生铁和钢，生铁和钢的硬度比纯铁的硬度 。

（2）铝、铁、铜是生活中广泛使用的三种金属。要直接验证这三种金属的活动性顺序，除了三种金属，还可以选用下列试剂中 。（填字母代号）

A.硫酸铝溶液 B.硫酸亚铁溶液 C.硫酸铜溶液

（3）铁制品锈蚀，实际上是铁跟空气中的氧气、 发生了化学反应。将生锈的铁片放入硫酸和硫酸铜的混合溶液中，会发生多个反应，写出其中一个置换反应的化学方程式 。

19.如图是实验室制取气体常用的发生装置和收集装置。



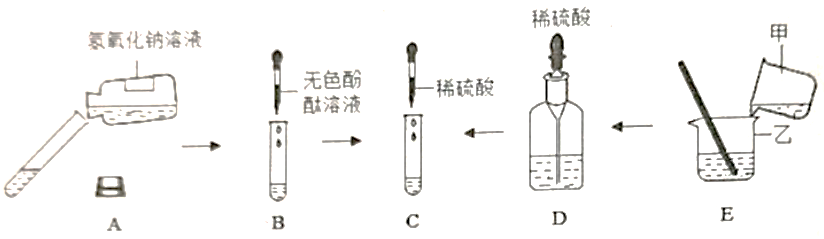
（1）写出仪器①的名称： 。

（2）写出实验室用A装置制取O2的化学方程式 。

（3）已知一氧化氮气体难溶于水，在空气中容易生成二氧化氮，则收集该气体应选用的装置是 。

（4）若用F收集CO2，验满的操作是 。

20.某化学兴趣小组按如图所示操作进行酸碱中和反应的实验，回答下列问题。

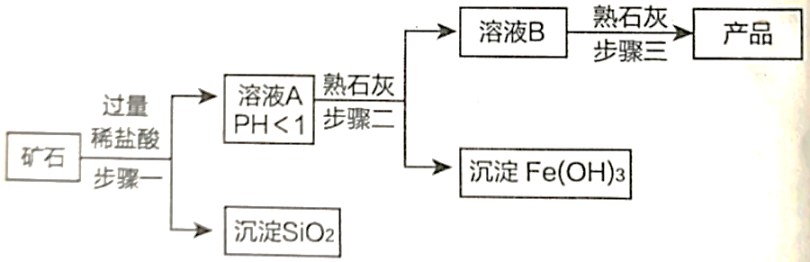


（1）图E是稀释浓硫酸的操作示意图，乙烧杯中的物质应是 。

（2）某同学观察到图C中溶液 ，认为氢氧化钠与硫酸发生反应了，化学方程式是 。

（3）另一位同学想用紫色石蕊溶液、氢氧化钠溶液、铜粉、锌粒进一步确定反应后的无色溶液中溶质的成分，其中不能达到目的的是 。

21.某矿石主要成分是MgO，含少量的Fe2O3和SiO2杂质。用该矿石制备Mg（OH）2的工艺流程简图如图，回答下列问题。



（注：在步骤二中，通过控制加入熟石灰的量，可使不同的金属离子先后生成沉淀）

（1）写出溶液A中含有的阳离子的符号 。

（2）步骤二中生成沉淀时发生反应的化学方程式为 。

（3）若用含镁元素2.4吨的矿石，理论上最多可制得氢氧化镁的质量为 吨。

22.实验室用10%的氢氧化钠溶液处理含有硫酸的废液，共消耗氢氧化钠溶液40g，反应后测得溶液的pH=7，计算该废液中含有硫酸的质量。

**化学参考答案**

**一、选择题**

1、A 2、D 3、B 4、C 5、B 6、C 7、B 8、B 9、C 10、D

**二、非选择题**

11、（1）H2O（2）4H

12、（1）22.99 （2）AB（3）NaF

13、（1）水（2）硬 （3）1:2

14、（1） （2）氧分子 （3）二者分子构成不同

15、（1）混合物（2）大于（3）金属

16、（1）① = ②变小 （2）降低温度 （3）B A C

17、（1）乙中溶液变红（2）温度达到可燃物的着火点以上 C:\Users\ADMINI~1\AppData\Local\Temp\ksohtml6004\wps2.jpg

（3）二氧化碳能溶于水(或可溶于水)（4）碳（或C）

18、（1）大 （2）B

（3）①H2O ② 或

19、（1）酒精灯（2） （3）E

（4）在b口处放一燃着的小木条，观察现象

20、（1）水（2）①由红色变为无色 ② （3） 铜粉

21、（1）H+、Mg2+、Fe3+（2） （3）5.8

22、4.9g （解、设、答共计1分，错一处1分）

其他：方程式、列比例式、关系式、计算结等每处有错误各扣一分，扣满3分为止