

# 2020年广东广州天河区广州中学初三一模化学试卷

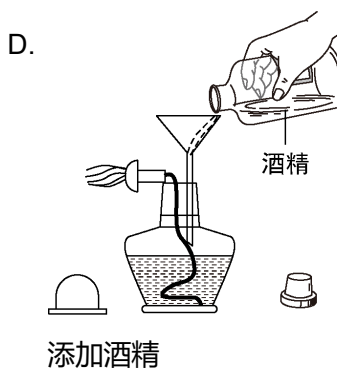
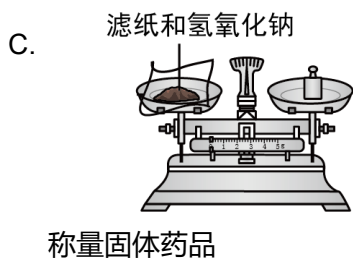
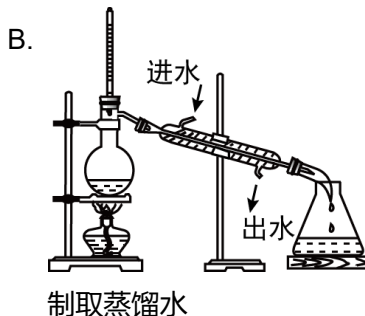
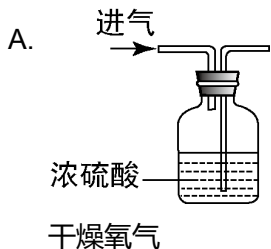
可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 O-16

## 一、选择题

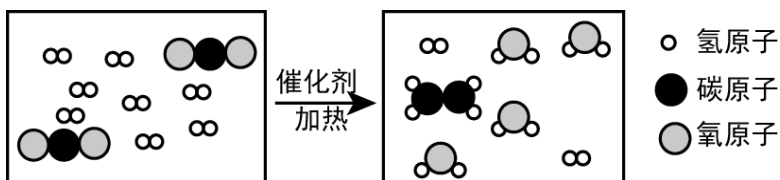
(本大题共20小题，每小题2分，共40分)

- 1 在“新冠病毒肺炎”疫情期间，专家呼吁合理饮食，早餐多摄入含蛋白质的食品，下列食品中富含蛋白质的是 ( )
- A. 菜心、苹果      B. 牛奶、鸡蛋      C. 白粥、面包      D. 馒头、油条
- 2 在 2020 年抗击“新型冠状病毒肺炎”的战役中，化学品发挥了重要作用。下列说法中错误的是 ( )
- A. 医用消毒酒精中乙醇的浓度为 95%
- B. 生产医用防护口罩的原料聚丙烯纤维属于有机合成材料
- C. 84 消毒液、二氧化氯泡腾片可作为环境消毒剂
- D. 硝酸铵制成的医用速冷冰袋利用了硝酸铵溶于水吸热的性质
- 3 下列有关空气和氧气说法正确的是 ( )
- A. 抢救危重新冠病人时，呼吸机起了重要的作用，给病人长时间呼吸纯氧
- B. 硫在空气燃烧产生二氧化硫，在氧气中燃烧更剧烈，生成三氧化硫
- C. 镁条在空气中燃烧产生白烟，红磷在空气中燃烧产生大量白雾
- D. 铁丝在氧气中燃烧生成黑色固体，在潮湿空气中缓慢氧化成红棕色的铁锈

下列实验操作正确的是 ( )



5 下列微观示意图是将二氧化碳转化为化工原料乙烯的微观示意图，下列说法正确的是 ( )



- A. 分子是化学反应中的最小粒子
- B. 参加反应的  $H_2$  和  $CO_2$  的分子个数比为 4 : 1
- C. 该反应属于置换反应
- D. 一定条件下，无机化合物可转化为有机化合物

6 下列物质的性质与用途均正确并相对应的是 ( )

	性质	用途
A	铝的金属活动性弱	铝合金用于制作卫生间的置物架
B	银的导电性好	银常用制电线
C	$CO_2$ 参与绿色植物光合作用	$CO_2$ 用作大棚种植蔬菜的气体肥料
D	氢氧化钠能够与酸反应	氢氧化钠用于治疗胃酸过多

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

7 下列操作不能达到目的 ( )

- A. 电解水制得清洁、廉价的燃料氢气
- B. 蒸馏海水得到淡水, 加热前放碎瓷片以防暴沸
- C. 生石灰在食品包装中做干燥剂
- D. 加水溶解鉴别氮肥与磷肥

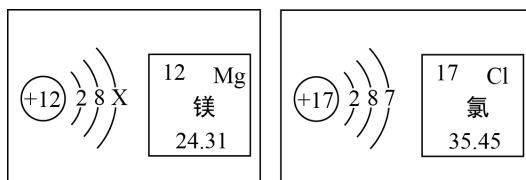
8 汽车尾气是空气污染的元凶之一, 使用催化净化装置, 可以有效减少尾气污染, 其反应原理之一是  $2\text{NO} + 2\text{CO} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{N}_2 + 2\text{X}$ 。下列说法不正确的是 ( )

- A. X 的化学式为  $\text{CO}_2$
- B. 反应前后氮元素的化合价不变
- C. 该反应前后元素种类不变
- D. 汽车尾气中的一氧化碳主要来源于汽油的不充分燃烧

9 中国古诗词是对自然现象和社会生活的反映, 蕴含着许多化学原理, 下列对诗意的相关科学解释不合理的是 ( )

- A. 道狭草木长, 夕露沾我衣——空气中的水蒸气遇冷凝结成露珠, 水分子没有发生变化
- B. 春蚕到死丝方尽, 蜡炬成灰泪始干——蚕丝成分是蛋白质, 属于天然有机高分子化合物
- C. 煮豆燃豆萁, 豆在釜中泣——燃烧秸秆的过程, 是热能转化成的化学能
- D. 美人首饰侯王印, 尽是江中浪底来——金不活泼, 在自然界中以单质形式存在

10 根据图示信息判断, 下列说法正确的是 ( )



- A. 镁元素位于元素周期表第三周期, 镁原子核内有 12 个质子
- B. 氯的相对原子质量为 35.45 g, 在化学变化中, 氯原子易得电子
- C. 当  $X = 8$  时, 该微粒属于稀有气体的原子
- D. 镁离子与氯离子的电子层数相等

11 向  $\text{AgNO}_3$ 、 $\text{Cu(NO}_3)_2$ 、 $\text{Mg(NO}_3)_2$  的混合物溶液中加入一些锌粉，完全反应后过滤。下列情况可能的是 ( )

- A. 滤纸上有  $\text{Cu}$ ，滤液中有  $\text{Ag}^+$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{Zn}^{2+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$
- B. 滤纸上有  $\text{Cu}$ 、 $\text{Ag}$ ，滤液中有  $\text{Ag}^+$ 、 $\text{Zn}^{2+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$
- C. 滤纸上有  $\text{Cu}$ 、 $\text{Ag}$ 、 $\text{Zn}$ ，滤液中有  $\text{Zn}^{2+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$
- D. 滤纸上有  $\text{Cu}$ 、 $\text{Ag}$ 、 $\text{Zn}$ 、 $\text{Mg}$ ，滤液中有  $\text{Zn}^{2+}$

12 化学与生活息息相关，下列说法全部正确的一组 ( )

A 化学与人体健康	B 化学与生活
①小苏打可用于制作糕点，加碘食盐可防甲状腺肿大 ②不能用甲醛浸泡海产品防腐保质 ③用明矾对水进行杀菌消毒	①生活中用洗洁精清洗油污的原理是乳化作用 ②家用净水器中活性炭吸附可以降低水的硬度 ③用生石灰和水作为“自热米饭”的热源
C 对有机物的认识	D 对安全的认识
①用灼烧的方法区分羊毛和涤纶 ②淀粉、维生素都是有机高分子化合物 ③塑料、合成橡胶、合金都属于合成有机高分子材料	①室内着火，关闭门窗 ②将浓硫酸缓慢注入水中，并用玻璃棒不断搅拌，进行稀释 ③洒出的酒精在桌上燃烧起来，应立刻用湿抹布扑盖

A. A

B. B

C. C

D. D

13 下列关于碳和碳的化合物的说法正确的是 ( )

- ①  $\text{CO}_2$  排放过多能导致温室效应，属于空气污染物；
- ② 一氧化碳有毒，室内放盆水防止煤气中毒；
- ③  $\text{CO}_2$  溶于雨水中  $\text{pH} < 7$ ，形成酸雨；
- ④  $\text{CO}_2$  用于灭火利用了其密度比空气大的性质；
- ⑤  $\text{CO}$  和  $\text{CO}_2$  均能还原氧化铜；
- ⑥ 金刚石和石墨的碳原子排列方式不同，所以化学性质不相似；
- ⑦  $\text{CO}$  和  $\text{CO}_2$  由于分子构成不同，所以化学性质不同；

⑧签重要文件需用黑色墨水的笔，是因为碳在常温化学性质稳定。

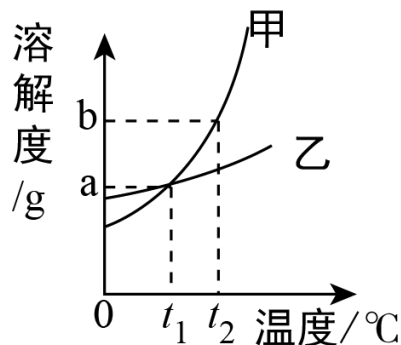
A. ④⑥⑦⑧

B. ⑥⑦⑧

C. ④⑦⑧

D. ①②③⑧

14 关于如图所示的溶解度曲线，下列说法正确的是（ ）



A.  $t_1^\circ\text{C}$  时，甲、乙两种物质的溶液，溶质质量分数相等

B.  $t_1^\circ\text{C}$  时，乙物质的饱和溶液，升高温度溶质质量分数增大

C.  $t_2^\circ\text{C}$  时，甲物质的饱和溶液，降温至  $t_1^\circ\text{C}$  析出晶体  $(b - a) \text{ g}$

D.  $t_2^\circ\text{C}$  时，甲物质饱和溶液的溶质质量分数为  $\frac{b}{100 + b} \times 100\%$

15 下列实验中，现象正确且可得到相应结论的是（ ）

	实验操作	现象	结论
A	点燃甲烷，在火焰上方罩一内壁附着澄清石灰水的烧杯，观察现象	烧杯内壁有白色固体	甲烷是由 C、H 元素组成
B	将二条打磨光亮的细铁丝分别伸入盛有硫酸铜、硝酸银溶液的试管中	一条铁丝的表面有红色物质，溶液由蓝色变为浅绿色；另一铁丝表面有银白色物质析出，溶液变为浅绿色	金属活动性： $\text{Fe} > \text{Cu} > \text{Ag}$
C	将木炭和氧化铜粉末混合高温加热	黑色粉末变为红色	可利用 C 的还原性来炼铜
D	将燃着的木条伸入一瓶盛有二氧化碳的集气瓶中	燃着的木条熄灭	集气瓶中收集满 $\text{CO}_2$

A. A

B. B

C. C

D. D

16 某研究性学习小组调查发现，甲、乙两工厂排放的污水各含下列离子  $\text{H}^+$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{OH}^-$  中的三种离子（两厂含有一种相同的离子）。若将两厂的污水按一定比例混合，沉淀后污水会变成无色澄清中性溶液，下列关于污水的分析，正确的是（ ）

A.  $\text{OH}^-$  和  $\text{Cu}^{2+}$  来自同一工厂B.  $\text{H}^+$  和  $\text{OH}^-$  来自同一工厂C.  $\text{Cu}^{2+}$  和  $\text{K}^+$  来自同一工厂D.  $\text{H}^+$  和  $\text{Cu}^{2+}$  来自同一工厂

17 下列物质混合后能发生反应，且实验现象明显的是（ ）

A. 向碳酸钙中滴入氯化钡溶液

B. 向氢氧化钾溶液中滴入氯化钡溶液

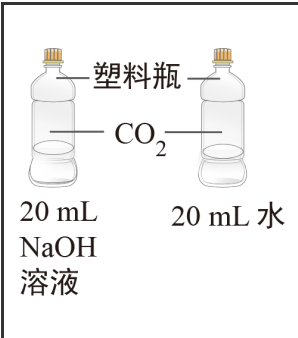
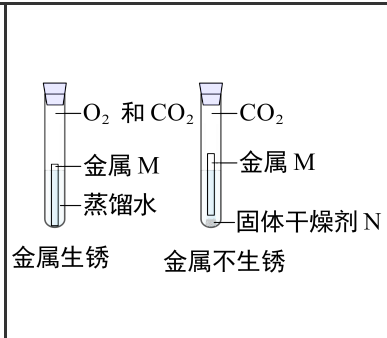

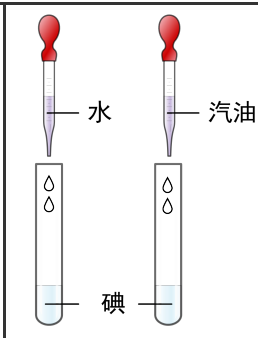
C. 向铁粉中滴入氢氧化钠溶液

D. 向氧化铝中滴入稀硝酸

18 下列实验中，能够达到实验目的是（ ）

A. 除去  $\text{MnO}_2$  中  $\text{KCl}$ ：加入足量的水溶解，过滤，蒸发B. 除去  $\text{CO}$  气体中混有的少量  $\text{O}_2$ ：通过灼热的铜粉C. 制备  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  固体：用  $\text{CuO}$  与适量  $\text{NaOH}$  溶液混合D. 除去  $\text{CO}_2$  中的少量水蒸气和  $\text{HCl}$ ：先将气体通过  $\text{NaHCO}_3$  溶液，再通过浓硫酸

19 下列实验方案，能达到相应实验目的的是（ ）

			
A. 探究 $\text{CO}_2$ 与 $\text{NaOH}$ 溶液能否发生反应	B. 探究金属 M 生锈是否需要氧气	C. 探究燃烧条件之一：是否为可燃物	D. 探究物质溶解性的影响因素：溶质的种类

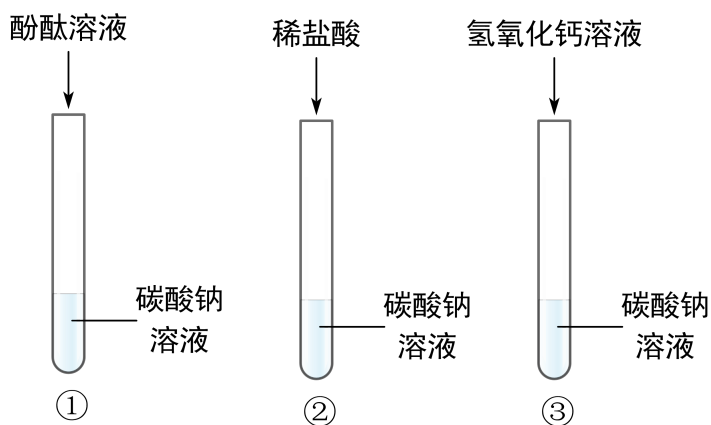
A. A

B. B

C. C

D. D

20 碳酸钠在生活和生产中都有广泛的用途。为探究碳酸钠的化学性质，同学们做了如下实验。



实验结束后，同学们将三支试管中的物质倒入同一个洁净的烧杯中，静置一段时间后，观察到烧杯底部有白色沉淀④，上层溶液为无色⑤。

下列对此实验分析正确的是（ ）

- A. ①中酚酞变红，因为碳酸钠是碱，②中有气泡冒出，因为产生有二氧化碳
- B. ④中白色沉淀为碳酸钙，说明碳酸钠过量
- C. ④和⑤现象说明烧杯中盐酸一定不过量
- D. ⑤中溶质含有酚酞、氯化钠和氯化钙

## 二、非选择题

(本大题共9小题，共60分)

21 在人类发展的进程中，金属资源起着非常重要的作用。

钛(Ti)具有硬度大、密度小、熔点高、抗腐蚀性能好等优良性能，被誉为“未来金属”。现有5种含钛元素的物质： $\text{Ti}$ 、 $\text{TiO}_2$ 、 $\text{Ti}_2\text{O}_3$ 、 $\text{TiCl}_n$ 、 $\text{K}_2\text{TiO}_3$ 。回答下列问题：

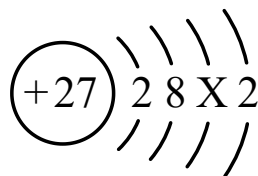
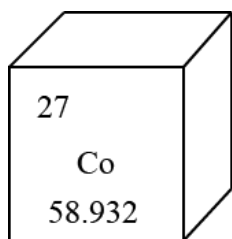
(1)  $\text{Ti}_2\text{O}_3$  读作 \_\_\_\_\_。

(2)  $\text{TiO}_n$  中 Ti 的化合价是 +4，那么  $n$  的值是 \_\_\_\_\_。

(3) 从物质分类的角度看， $\text{K}_2\text{TiO}_3$  属于 \_\_\_\_\_。(填选项)

- A. 化合物
- B. 氧化物
- C. 混合物
- D. 盐
- E. 酸

(4) 金属钴是一种非常稀缺的战略资源。如图所示是钴在元素周期表的信息和原子示意图。回答下列问题：

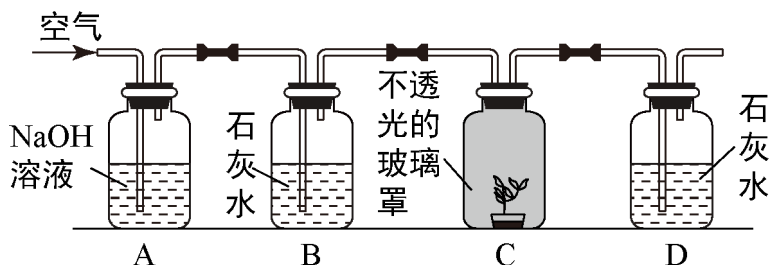


钴元素 X 的数值 \_\_\_\_\_。

- (5) 在提炼钴的工序中，需要在氧气中焙烧  $\text{CoCO}_3$  产生  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ，写出在氧气中焙烧  $\text{CoCO}_3$  的化学方程式为 \_\_\_\_\_。

22 化学在生命科学、生产等方方面面都有应用。

- (1) 某化学兴趣小组按如下图所示装置测定植物的某一生命活动过程。



请回答下列问题：

- ① 其中 A 瓶中的  $\text{NaOH}$  溶液的作用是 \_\_\_\_\_。A 瓶中反应的化学方程式 \_\_\_\_\_。
- ② 若有现象 \_\_\_\_\_，则说明绿色植物进行呼吸作用产生有二氧化碳。
- (2)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  是一种重要的化工原料，小林同学用氨水在实验室模拟制取该物质：一定温度下，向一定量氯化镁溶液中加入适量氨水，经过滤、洗涤得到  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  晶体。为探究获得较高  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  晶体转化率条件，小林进行如下对比实验：

实验编号	氯化镁溶液溶质质量分数	反应温度 / $^{\circ}\text{C}$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$ 转化率 /%
a	10%	30	27.06
b	15%	30	56.77
c	15%	40	69.64
d	15%	60	54.30
e	20%	60	50.60

①

为了进一步节约药品和能源并优化反应条件，在其他实验条件不变情况下，设计以下实验，其中氯化镁溶质质量分数和反应温度组合中合理的为 \_\_\_\_\_。

- A. 13% 40°C      B. 15% 35°C      C. 15% 50°C      D. 17% 50°C

- ② 在氯化镁溶液溶质质量分数都是 15% 的情况下，60°C 时  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  的转化率比 40°C 时低可能的原因是 \_\_\_\_\_。

23 现在有白色粉末，可能含有碳酸钾、硫酸钠、氯化钾、硫酸铵、硝酸钡和硫酸铜中的一种或几种。为了确定该混合物的成分，进行如下实验：

步骤 I：取少量固体于研钵中，加入熟石灰研磨，无刺激性气味；

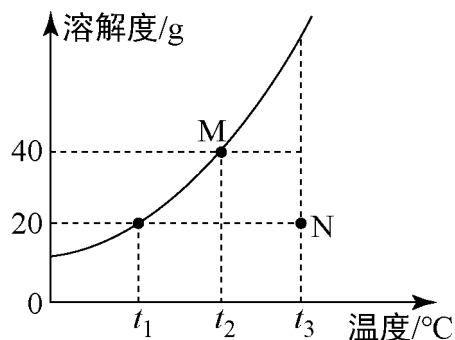
步骤 II：另取少量固体溶于足量水中，充分搅拌后，得到无色透明溶液 A；

步骤 III：取少量溶液 A 于试管中，加入少量氯化镁溶液，有白色沉淀产生。

(1) 根据上述实验推断该混合物的成分，肯定含有的是 \_\_\_\_\_，可能含有的是 \_\_\_\_\_。

(2) 设计实验进一步确定混合物组成，取少溶液 A 于试管，然后依次滴加的试剂及用量是 \_\_\_\_\_。

24 某固体物质（不含结晶水）的溶解度曲线如图，M、N 两点分别表示该物质在不同温度下的两种溶液，当条件改变时，溶液的状态在图中对应的点的位置可能随之变化，回答下列问题：



(1) M 点表示该物质在  $t_2^\circ\text{C}$  的 \_\_\_\_\_（填“饱和”或“不饱和”）溶液。

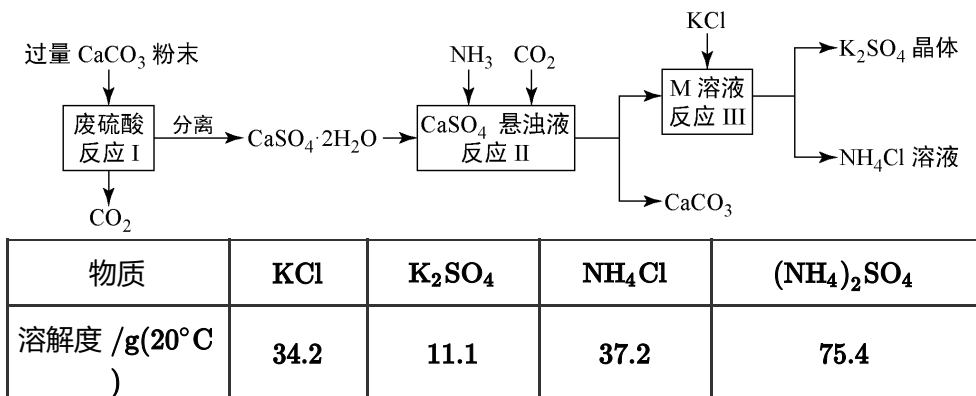
(2) 将 M 点所示的溶液变到 N 点所示的溶液，可以将 M 点的溶液降温至  $t_1^\circ\text{C}$ ，过滤除去析出的晶体后，再将溶液升温至 \_\_\_\_\_ $^\circ\text{C}$ 。

(3)  $t_2^\circ\text{C}$  时，若 M 点所示溶液的质量为  $a\text{ g}$ ，将该溶液降温到  $t_1^\circ\text{C}$ ，析出晶体的质量为 \_\_\_\_\_  $\text{g}$ （用分数表示，假设此过程水不蒸发，析出晶体不含结晶水）。

(4) 当恒温蒸发溶剂时，M、N 两点的位置变化正确的是 \_\_\_\_\_（填字母）。

- A. M、N 点均不动  
 B. M、N 点均垂直上移  
 C. M 点沿曲线下移；N 点垂直上移至曲线  
 D. M 点不动，N 点垂直上移至曲线

(5) 物质的溶解性也常应用于化工生产。某化工厂用废硫酸制备  $K_2SO_4$  的流程如下：

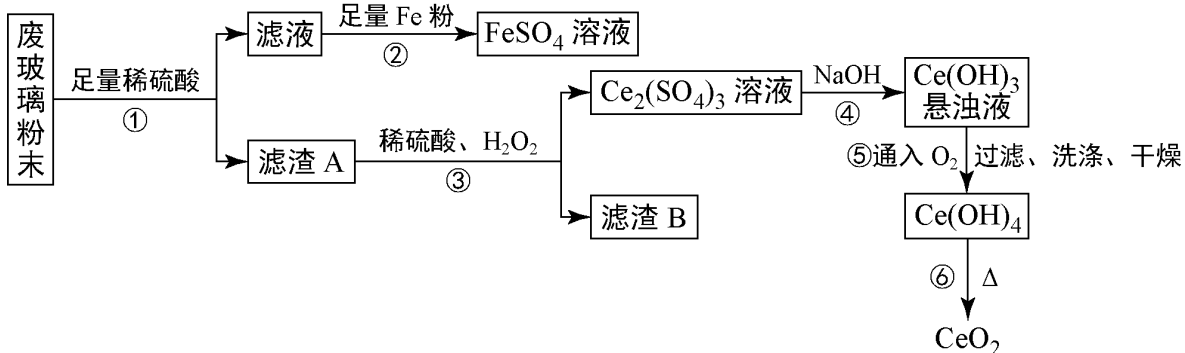


- ① 反应Ⅲ发生复分解反应，写出化学方程式 \_\_\_\_\_。
- ② 洗涤反应Ⅲ所得晶体最好用下列的 \_\_\_\_\_ (填序号)。
- A.  $BaCl_2$  溶液  
 B. 饱和  $NH_4Cl$  溶液  
 C. 冷水  
 D. 饱和  $K_2SO_4$  溶液

25 二氧化铈 ( $CeO_2$ ) 是一种重要的稀土氧化物，平板电视显示屏生产过程中产生大量的废玻璃粉末 (含  $SiO_2$ 、 $Fe_2O_3$ 、 $CeO_2$  等物质)。某课题组以此粉末为原料，设计如图工艺流程对资源进行回收，得到纯净的  $CeO_2$  和硫酸亚铁铵晶体。

资料 1:  $CeO_2$  是一种金属氧化物，化学性质稳定，与稀硫酸不反应。在  $H_2O_2$  存在的条件下，两种物质能反应。

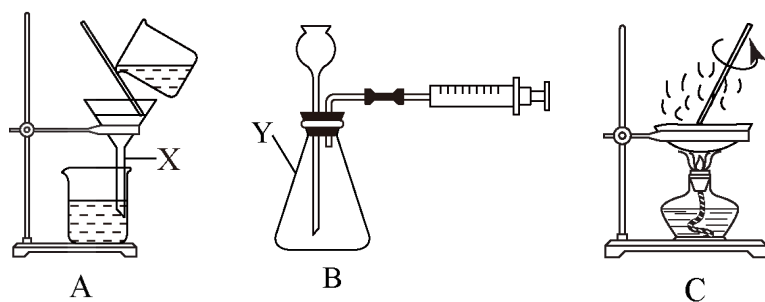
资料 2:  $FeSO_4$  容易被空气中的  $O_2$  氧化。



- (1) 写出①反应的化学方程式 \_\_\_\_\_；为提高①中硫酸的反应效率，可采用的具体措施有 \_\_\_\_\_。(写一种即可)

- (2) 将②中所得  $\text{FeSO}_4$  溶液在氮气环境中蒸发浓缩、\_\_\_\_\_、过滤，得到  $\text{FeSO}_4$  晶体，其中氮气的作用是\_\_\_\_\_。
- (3) 请补充完整③反应的化学方程式： $2\text{CeO}_2 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{_____} + \text{O}_2 \uparrow$ ，滤渣 B 的主要成分是\_\_\_\_\_。
- (4) 写出④和⑥所发生的化学方程式：  
④、\_\_\_\_\_ ⑥\_\_\_\_\_。
- (5) 生产过程中为节省成本可充分利用的物质是\_\_\_\_\_。

26 下图是几项基本实验操作的示意图。



- (1) 写出仪器的名称：X \_\_\_\_\_，Y \_\_\_\_\_。
- (2) B 装置可以检查装置的气密性的方法是，先往长颈漏斗中加入水  
① \_\_\_\_\_，再在导管口连接注射器，当缓慢向左推动活塞时，如果观察到② \_\_\_\_\_，说明气密性良好。
- (3) C 操作中，玻璃棒的作用是\_\_\_\_\_。

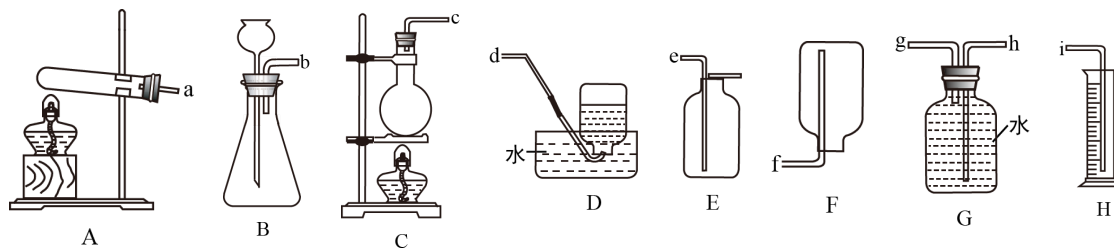
27 抗击“新型冠状病毒”战役，用过氧化乙酸溶液进行消毒，现需溶质质量分数为 0.5% 的过氧乙酸 ( $\text{CH}_3\text{COOOH}$ ) 对学校地面、墙壁、门窗进行消毒。请回答下列问题：

- (1) 下列对 0.5% 的过氧乙酸 ( $\text{CH}_3\text{COOOH}$ ) 说法错误的是\_\_\_\_\_。
- A. 过氧乙酸由三种元素组成，其中碳、氢元素的质量比为 1:2
- B. 过氧乙酸由 2 个碳原子、4 个氢原子，3 个氧原子构成
- C. 盖住过氧乙酸溶液的瓶塞闻不到刺激性气味，说明过氧乙酸分子在瓶内是静止的
- D. 稀释过氧乙酸溶液，溶液的 pH 变小
- E. 配制过氧乙酸溶液不能用铁桶盛放，用塑料桶盛放
- (2)

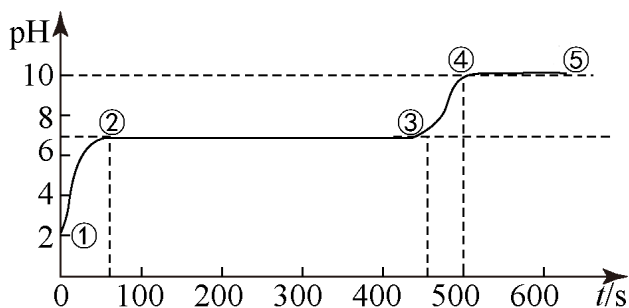
计算配制比例：将 200 mL 20% 的过氧乙酸（密度为  $1.03 \text{ g/cm}^3$ ）稀释为 0.5% 的过氧乙酸溶液，需加入水的体积为 \_\_\_\_\_ mL；过氧乙酸与水的配制比例为 \_\_\_\_\_（体积的整数比）。

(3) 实验室配制 20 mL 0.5% 的过氧乙酸溶液，需要的仪器有烧杯、量筒、\_\_\_\_\_。

28 化学是一门以实验为基础的科学。请结合下图装置回答问题：



(1) 若实验室要用同一装置制取  $\text{O}_2$  和  $\text{CO}_2$ ，最好选择 \_\_\_\_\_ 装置组合（填字母序号）。有学生对制取  $\text{CO}_2$  反应后的溶液感兴趣，他取适量反应后过滤的滤液于试管中，逐滴滴入碳酸钠溶液，并用 pH 传感器连续监测，得到如图曲线图（纵坐标为 pH，横坐标为时间）。



请分析图，写出①②段内发生的化学反应方程式 \_\_\_\_\_；

写出试管中①→②→③段内的实验现象 \_\_\_\_\_。

- (2) 实验室用A装置加热一种纯净物制得了  $\text{O}_2$ ，该反应的化学方程式为 \_\_\_\_\_。若用D来收集  $\text{O}_2$ ，需要等 \_\_\_\_\_ 时，才将导管略伸入到集气瓶内。
- (3) 实验室用锌与稀硫酸反应来制取氢气并测定氢气的体积，请从上图中选择最佳的装置进行组合，整套装置的导管口连接顺序是 \_\_\_\_\_（填小写字母序号）。
- (4) 实验室常用C装置来制备氯气 ( $\text{Cl}_2$ )，推测其反应物可能是 \_\_\_\_\_（填编号）
- ①水和木炭
  - ②氯化钠固体和二氧化锰
  - ③浓盐酸和二氧化锰

(5) 如果要制取 1.6 g 氧气, 需要 5% 的过氧化氢溶液的质量为 \_\_\_\_\_ g。

29

六水合硫酸镍 ( $\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ) 是一种绿色易溶于水的晶体, 是一种重要的工业原料, 主要应用于电镀和新能源汽车的电池。某化学兴趣小组以电镀废渣、废电池为原料, 变废为宝回收制得六水合硫酸镍, 经查阅资料, 镍的化合物相关性状如下:

物质	$\text{NiSO}_4$	$\text{NiO}$	$\text{Ni}(\text{OH})_2$	$\text{NiCl}_2$	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$	$\text{NiCO}_3$
在水中的溶解性	易溶于水形成浅绿色溶液	难溶于水的浅绿色粉末	难溶于水的浅绿色固体	易溶于水形成绿色溶液	易溶于水形成浅绿色固体, 易潮解	难溶于水的浅绿色固体

下面请预测  $\text{NiSO}_4$  溶液的化学性质, 说明预测的依据, 并设计实验验证。

限选试剂:  $\text{NiSO}_4$  溶液、稀硫酸、 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  溶液、 $\text{BaCl}_2$  溶液、 $\text{AgNO}_3$  溶液、 $\text{NaOH}$  溶液、锌片、铜片。

预测	预测的依据	验证预测的实验操作与预期现象
① 能够与含 $\text{Ba}^{2+}$ 的可溶性盐反应	$\text{NiSO}_4$ 溶液中含有 $\text{SO}_4^{2-}$ , $\text{BaSO}_4$ 难溶于水	取少量 $\text{NiSO}_4$ 溶液于试管中, _____, 如果观察到 _____, 则预测成立
② 能够与 _____ 反应 (填物质类别)	_____	取少量 $\text{NiSO}_4$ 溶液于试管中, _____, 如果观察到 _____, 则预测成立
③ 能够与 _____ 反应 (填物质类别)	_____	取少量 $\text{NiSO}_4$ 溶液于试管中, _____, 如果观察到 _____, 则预测成立

【回收处理】实验结束后，将反应后的混合物通过过滤、洗涤、加热，进而再制得硫酸镍晶体回收