

## 推断题型

日期:

时间:

姓名:

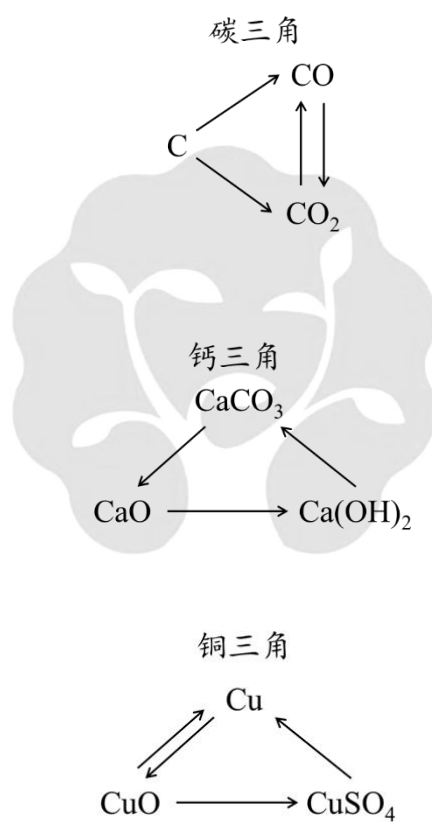
Date: \_\_\_\_\_

Time: \_\_\_\_\_

Name: \_\_\_\_\_



初露锋芒



学习目标  
&  
重难点

1. “一包白色固体”
2. 混合气体的检验
3. 金属回收类
4. 物质相互转化推断类



## 根深蒂固

### 一、物质推断的题眼

#### 1. 以特征颜色为突破口

##### (1) 固体颜色

黑色：Fe 粉、C、CuO、MnO<sub>2</sub>、Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

红色：Cu、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、红磷

蓝色：CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O

##### (2) 溶液颜色

蓝色溶液：CuSO<sub>4</sub> 溶液，CuCl<sub>2</sub> 溶液，Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 溶液

浅绿色溶液：FeSO<sub>4</sub> 溶液，FeCl<sub>2</sub> 溶液，Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 溶液

黄色溶液：Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> 溶液，FeCl<sub>3</sub> 溶液，Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> 溶液

##### (3) 沉淀颜色：六白一蓝一红褐

沉淀	颜色	操作	现象
Cu(OH) <sub>2</sub>		+ 酸	
Fe(OH) <sub>3</sub>			
Mg(OH) <sub>2</sub>			
Al(OH) <sub>3</sub>			

沉淀	颜色	操作	现象
CaCO <sub>3</sub>		+ 酸	
BaCO <sub>3</sub>			

沉淀	颜色	操作	现象
BaSO <sub>4</sub>		+ 酸	
AgCl			

## 2. 以反应条件为突破口

点燃：有  $O_2$  参加的反应

通电：电解  $H_2O$

催化剂： $KClO_3/H_2O_2$  分解制  $O_2$

高温： $CaCO_3$  分解；C 还原  $CuO/Fe_2O_3$  等；CO 还原  $Fe_2O_3$ ； $CO_2$  和 C 反应

## 3. 以特征反应现象为突破口

- (1) 能使澄清石灰水变浑浊的无色无味气体是\_\_\_\_\_。
- (2) 能使黑色  $CuO$  变红（或红色  $Fe_2O_3$  变黑）的气体是\_\_\_\_\_，固体是\_\_\_\_\_。
- (3) 能使燃烧着的木条正常燃烧的气体是\_\_\_\_\_，燃烧得更旺的气体是\_\_\_\_\_，使火焰熄灭的气体是\_\_\_\_\_或\_\_\_\_\_；能使带火星的木条复燃的气体是\_\_\_\_\_。
- (4) 能使白色无水  $CuSO_4$  粉末变蓝的气体是\_\_\_\_\_。
- (5) 在  $O_2$  中燃烧火星四射的物质是\_\_\_\_\_。
- (6) 在  $O_2$  中燃烧，产生大量白烟的是\_\_\_\_\_。
- (7) 在  $O_2$  中燃烧，产生刺激性气味气体，且有蓝紫色火焰的是\_\_\_\_\_，在空气中燃烧，产生刺激性气味气体，且有淡蓝色火焰的是\_\_\_\_\_。
- (8) 在空气中燃烧，产生耀眼白光的是\_\_\_\_\_。
- (9) 在空气中燃烧生成  $CO_2$  和  $H_2O$  的物质是有机物，如\_\_\_\_\_等。

## 4. 以化学反应的基本类型为突破口

(1) 常见的能发生分解反应的物质： $H_2O_2$ 、 $KClO_3$ 、 $KMnO_4$ 、 $H_2O$ 、 $CaCO_3$  等

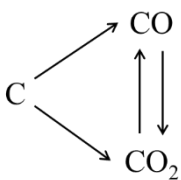
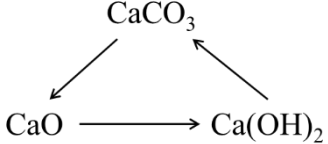
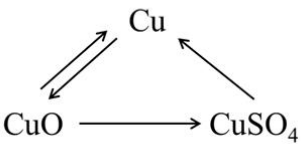
(3) 常见的能发生置换反应的物质：

①还原性单质（C、 $H_2$ ） + 金属氧化物

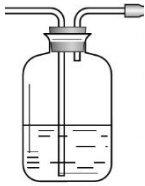
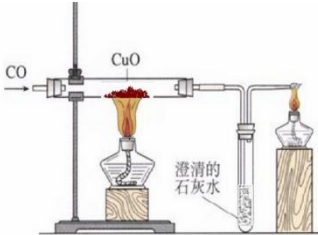
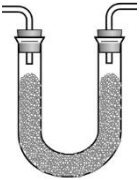
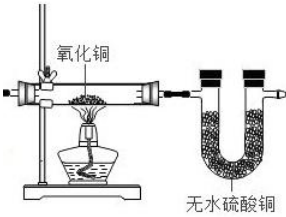
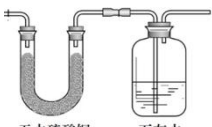
②金属 + 酸

③金属 + 盐溶液

## 5. 常见物质的相互转化关系

碳三角	钙三角	铜三角
<p style="text-align: center;">碳三角</p> 	<p style="text-align: center;">钙三角</p> 	<p style="text-align: center;">铜三角</p> 

## 二、常见气体的检验

物质	检验试剂或方法或装置或步骤	反应现象	结论和化学式
CO <sub>2</sub>	 澄清石灰水		
CO	 澄清的石灰水		
H <sub>2</sub> O(g)	 无水 CuSO <sub>4</sub>		
H <sub>2</sub>	 氧化铜 无水硫酸铜		
CH <sub>4</sub>	 无水硫酸铜 石灰水		

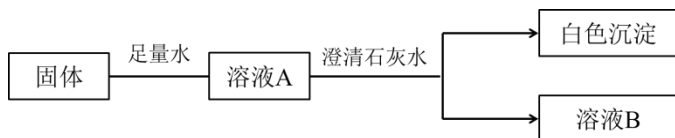
注：CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub>O 可直接检验，其余只能间接检验，CO 的检验一般还需要进行尾气处理。



## 枝繁叶茂

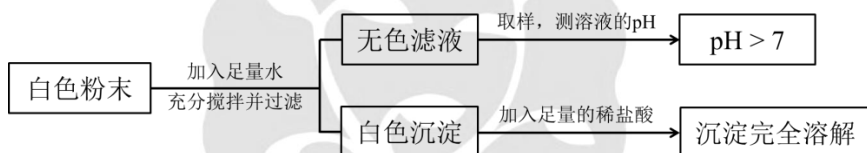
### 考点 1: “一包白色固体”

【例 1】有一包固体，可能含有氧化钙、硝酸钾、碳酸钠、碳酸钙中的一种或几种。为探究其组成进行如下实验。



- (1) 固体中一定含有\_\_\_\_\_。
- (2) 固体中一定没有\_\_\_\_\_。
- (3) 写出生成白色沉淀的化学反应方程式\_\_\_\_\_。

【例 2】有一包白色粉末，可能由  $\text{CuSO}_4$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{BaCl}_2$ 、 $\text{NaOH}$  中的一种或几种组成。为探究其组成（友情提示： $\text{NaCl}$ 、 $\text{BaCl}_2$  溶液呈中性），进行了以下实验：



请分析实验过程，回答下列问题：

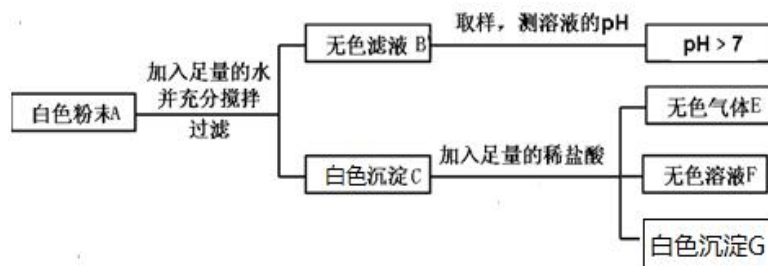
- (1) 白色粉末中一定不含\_\_\_\_\_，可能含有\_\_\_\_\_。
- (2) 生成白色沉淀的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (3) 无色滤液中呈碱性的物质可能含有  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ； $\text{NaOH}$ ； $\text{NaOH}$  和  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 。

实验证明如下：

实验步骤	实验现象	实验结论
①取无色滤液少许于试管中，滴加过量的 $\text{BaCl}_2$ 溶液	产生白色沉淀	无色滤液中含有_____
②在①反应后的试管中滴加_____	溶液变为红色	无色滤液中含有 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{NaOH}$

- (4) 白色粉末的成分是\_\_\_\_\_。

【例 3】一包白色粉末 A 是由  $\text{CuSO}_4$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{NaOH}$  中的几种混合而成。为探究其组成，进行以下实验：



分析实验过程，回答：

(1) 白色粉末 A 中一定没有\_\_\_\_\_；可能有\_\_\_\_\_，该物质无法确定的理由是\_\_\_\_\_。

(2) 生成白色沉淀 G 的化学方程式是\_\_\_\_\_，反应类型是\_\_\_\_\_。

(3) 滤液 B 中溶质的组成成分可能是\_\_\_\_\_。

I.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{NaOH}$

II.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 $\text{NaOH}$

III.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$

IV.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$

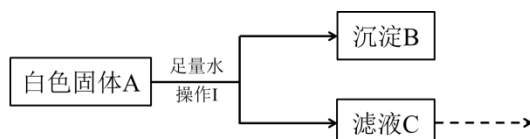
【例 4】有一包白色粉末，可能含有  $\text{CuSO}_4$ 、 $\text{CaCO}_3$ 、 $\text{BaCl}_2$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{NaOH}$  中的一种或几种。为探究其组成，进行如下实验：

(1) 取少量白色粉末，向其中加入足量的水，充分搅拌后过滤，得到白色沉淀和无色滤液。则原白色粉末中一定不含有\_\_\_\_\_；

(2) 取实验 (1) 滤出的白色沉淀，向其中加入足量的盐酸，沉淀全部溶解，并产生无色气体。则原白色粉末中一定含有\_\_\_\_\_，写出沉淀溶解的化学方程式\_\_\_\_\_；

(3) 为进一步探究原白色粉末的组成，取实验①得到的滤液，向其中通入  $\text{CO}_2$ ，产生白色沉淀，则可推断原白色粉末中一定还含有\_\_\_\_\_。

【例 5】某白色固体 A 中可能含有碳酸钠、氯化钡（水溶液呈中性）、氢氧化钠中的一种或几种，进行如下实验：



完成下列填空：

(1) 操作 I 是\_\_\_\_\_。根据上述实验分析，A 中一定含有的物质是\_\_\_\_\_，C 中一定含有的溶质是\_\_\_\_\_。

(2) 为进一步确定固体 A 中可能存在的物质，对滤液 C 进行实验，完成下表。

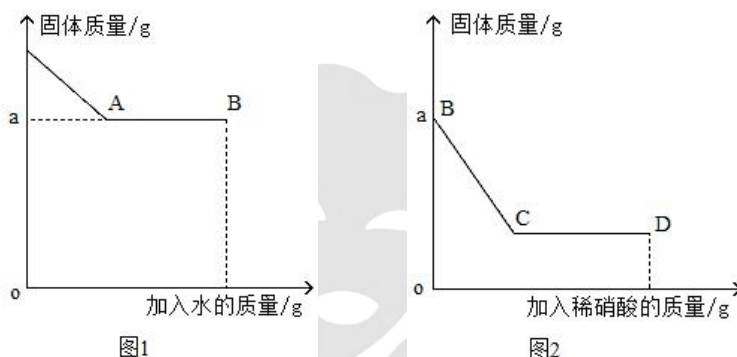
实验操作	现象	结论
		A 中有氢氧化钠

【例 6】有一包白色固体中可能含碳酸钠、硫酸钠、氯化钾、硝酸钡、氢氧化钠中的一种或几种。为探究其成分，进行如下实验：

第一步：取少量固体于烧杯中，逐渐加水并不断搅拌，烧杯内固体的质量随加入水的质量的变化如图 1 所示；

第二步：取少量 B 点时的清液于试管中，滴加酚酞试液，酚酞试液不变色；

第三步：继续向烧杯中滴加稀硝酸并不断搅拌，烧杯内固体的质量随加入稀硝酸的质量的变化如图 2 所示。



请根据上述实验回答：

(1) 图 2 中，BC 段减少的沉淀是\_\_\_\_\_（填化学式），从 C 到 D 液体的 pH\_\_\_\_\_（填“增大”、“减小”或“不变”）。

(2) 原白色固体中，在图 1 B 点所对应的清液中，肯定不存在的是\_\_\_\_\_。图 2 中，D 点所对应的溶液中一定含有的溶质是\_\_\_\_\_；

(3) 由上述实验不能确定的物质是\_\_\_\_\_，通过下列方案进一步确定该白色固体的成分：

方案一：取少量 B 点时的清液于试管中，利用酒精灯、洁净的铂丝进行焰色反应，透过蓝色的钴玻璃观察到火焰呈\_\_\_\_\_色，确定该物质存在。

方案二：取少量 B 点时的清液于试管中，加\_\_\_\_\_，过滤；再向滤液中加入\_\_\_\_\_，观察现象，确定该物质是否存在。

## 考点 2：混合气体推断类

【例 1】要证明水煤气中含有  $H_2$ 、CO、水蒸气，混合气体通过下列试剂的先后顺序，正确的是（ ）

①无水硫酸铜 ②澄清石灰水溶液 ③灼热的氧化铜

A. ①③②

B. ③①②




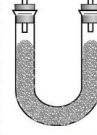
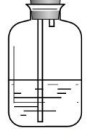
C. ①③①②

D. ①③②①

【变式 1】证明混合气体中含有  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ ，通过试剂顺序正确的是（ ）

- ①澄清石灰水 ②无水硫酸铜 ③氢氧化钠固体 ④灼热的氧化铜
- A. ②①③④②① B. ②③①④②①
- C. ①②③④②① D. ②①③④①②

【变式 2】某混合气体可能含有一氧化碳、二氧化碳、氢气、氯化氢中的一种或几种。进行如下实验，下列推断正确的是（ ）

混合气体			氧化铜		
					
	石灰水	足量氢氧化钠溶液		无水硫酸铜	石灰水
现象	不变浑浊	气体体积减小	黑色固体变红色	白色固体变蓝	变浑浊

- A. 一定无二氧化碳 B. 可能含有氯化氢
- C. 一定有氢气 D. 一定有一氧化碳

【例 2】某无色混合气体中可能含有  $\text{CO}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ （水蒸气）、 $\text{H}_2$  中一种或几种，依次进行如下处理（假定每次处理均完全反应）：

- ①通过碱石灰时，气体的体积变小；
- ②通过炽热的氧化铜时，固体变为红色；
- ③通过白色硫酸铜粉末时，粉末变为蓝色；
- ④通过澄清石灰水时，溶液变浑浊。

由此可以确定原混合气体中（ ）

- A. 一定含有  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ ，至少含有  $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$  中的一种
- B. 一定含有  $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{CO}$ ，至少含有  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2$  中的一种
- C. 一定含有  $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$ ，至少含有  $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{H}_2$  中的一种
- D. 一定含有  $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2$ ，至少含有  $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{CO}_2$  中的一种

【变式】某无色混合气体中可能由  $\text{CH}_4$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$  和  $\text{H}_2\text{O}$  中的某几种气体组成。为确定其成分依次进行了如下实验（假设每一步反应均完全）：

- ①通过澄清石灰水，溶液变浑浊；
- ②通过氢氧化钠固体，质量增加；
- ③在  $\text{O}_2$  中点燃，燃烧产物能使白色  $\text{CuSO}_4$  粉末变为蓝色。

则原混合气体的成份不可能是（ ）

- A.  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{CH}_4$  B.  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{H}_2$
- C.  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{CO}$  D.  $\text{CO}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{CH}_4$

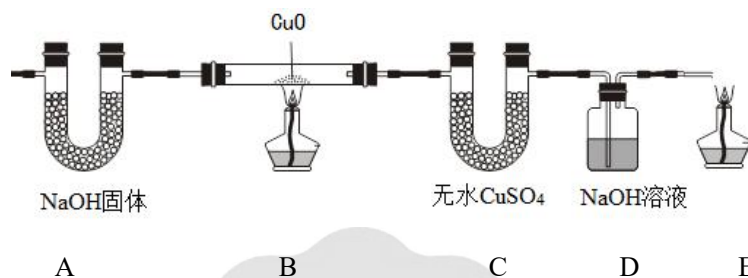


【例 3】某无色气体中，可能含有  $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$  中的一种或多种。现将该气体依次经过下列装置处理（假设每步作用均完全）。

有关的实验现象是：

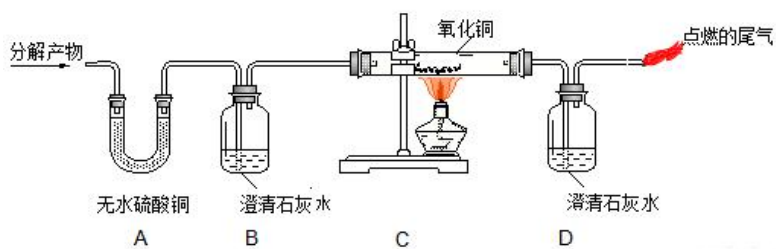
- I. A 装置质量增重；
- II. B 装置中的固体由黑变红；
- III. C 装置中无水硫酸铜变蓝；
- IV. D 装置质量增加。

请回答下列问题：



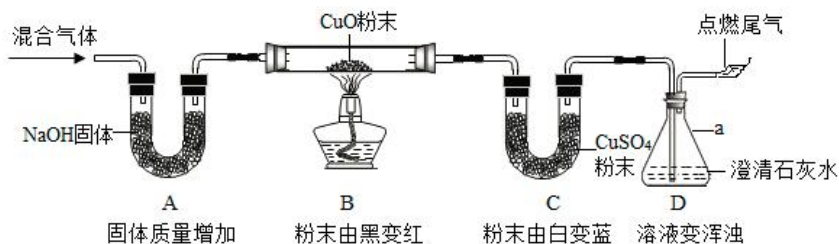
- (1) 装置 C 中无水硫酸铜变蓝的原因是\_\_\_\_\_（用化学方程式表示），装置 C 的作用是\_\_\_\_\_；
- (2) 由现象 II 和 III 可知该混合气体中肯定含有\_\_\_\_\_，该物质在装置 B 中与  $\text{CuO}$  反应的化学方程式是\_\_\_\_\_；
- (3) 有同学认为上图实验方案不合理，请你指出存在的问题\_\_\_\_\_，改进方案是\_\_\_\_\_。

【变式 1】草酸（ $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$ ）受热分解生成二氧化碳、一氧化碳和水。某同学为了验证草酸分解产物，将产物持续通入下列装置。请回答：



- (1) 请写出草酸分解的化学反应方程式\_\_\_\_\_。
- (2) A 装置中的实验现象是\_\_\_\_\_，C 中发生反应的化学方程式\_\_\_\_\_，该反应的氧化剂是\_\_\_\_\_。
- (3) 对该实验的分析正确的是\_\_\_\_\_（选填编号）
  - I. 该实验中 A、B 装置不可以互换
  - II. 若 C 中停止加热，D 中液体会倒吸入硬质玻璃管中
  - III. 反应结束后，C 中的固体物质属于混合物
  - IV. 若分解产物停止通入时，C 中生成的铜不会被氧化。

【例 4】某混合气体可能含有  $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}_2$  和  $\text{H}_2\text{O}$ （气）中的一种或几种。为验证其组成，同学们进行实验的装置和现象如下（夹持仪器已省略，假设气体均吸收完全）：



结论	甲	乙	丙
	含有 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ （气）	含有 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}_2$	含有 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ （气）

- (1) 装置 D 中溶液变浑浊的化学方程式是\_\_\_\_\_，点燃尾气，火焰呈\_\_\_\_\_色。
- (2) 丁认为，由于他们对装置\_\_\_\_\_（填编号）中的实验现象分析不同而导致结论有差异。根据碳酸盐可转变为  $\text{CO}_2$  的性质，丁利用上述实验结束后装置内药品和某种常见试剂进行实验，证明了甲的结论是正确的。请写出丁的实验操作过程与现象\_\_\_\_\_。

### 考点 3：金属回收类

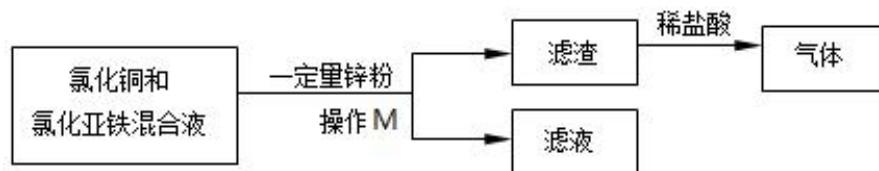
【例 1】在  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{AgNO}_3$  混合溶液中加入一定质量的铁粉，充分反应后发现少量金属析出，过滤后向滤渣中滴加盐酸，无气泡产生，则析出的少量金属中一定有（ ）

- A. Fe                      B. Cu                      C. Ag                      D. Cu、Ag

【变 1】在  $\text{AgNO}_3$ 、 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  的混合溶液中加入一定量的铁粉，充分反应后过滤。向滤渣中加入稀盐酸，有气泡产生。根据上述现象，结论正确的是（ ）

- A. 滤渣中一定有 Zn                      B. 滤渣中可能有 Ag、Cu  
C. 滤液中一定有  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$                       D. 滤液中可能有  $\text{AgNO}_3$  和  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

【变 2】实验室废液中含有氯化铜和氯化亚铁，对该废液进行如下实验：

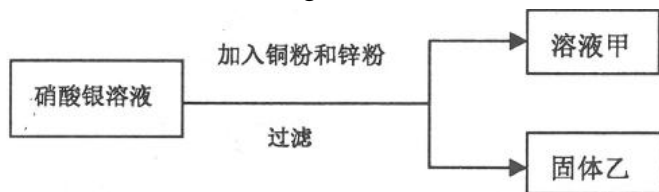


- (1) 操作 M 名称是\_\_\_\_\_。
- (2) 写出滤渣中加入稀盐酸后，一定发生的反应化学方程式\_\_\_\_\_。
- (3) 写出滤液中溶质的组成\_\_\_\_\_。

【例 2】在  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{AgNO}_3$  混合溶液中加入一定质量的铁粉，反应停止后过滤，滤液仍为蓝色。有关判断正确的是（ ）

- A. 滤渣中一定有银，没有铜和锌
- B. 滤渣中一定有银和铁，可能有铜
- C. 滤液中一定有硝酸亚铁、硝酸铜、硝酸银
- D. 滤液中一定有硝酸亚铁、硝酸铜，可能有硝酸银

【变 2】某校学生学习金属后做如下探究：一定量  $\text{AgNO}_3$  溶液进行了如图实验。



- (1) 向固体乙上滴加盐酸没有气泡产生，则固体乙的组成是\_\_\_\_\_。
- (2) 溶液甲呈蓝色，溶液甲中一定含的溶质是\_\_\_\_\_。使溶液呈蓝色的化学反应是\_\_\_\_\_（写化学方程式），该反应的基本类型是\_\_\_\_\_。

【变 3】向一定量  $\text{AgNO}_3$  溶液中加入铜、锌的混合粉末，充分反应后过滤，得到溶液甲和固体乙：



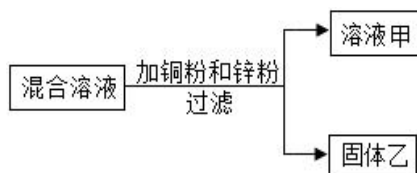
下列判断错误的是（ ）

- A. 若向溶液甲中滴加氯化钠溶液产生白色沉淀，则固体乙是 Ag
- B. 若溶液甲呈蓝色，则固体乙中一定含 Ag，可能含有 Cu
- C. 若固体乙中含有锌、铜、银三种金属，则溶液甲中的溶质是  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- D. 若向固体乙中滴加稀盐酸没有气泡，则溶液甲中的溶质可能有两种情况

【例 3】向一定质量的  $\text{AgNO}_3$  和  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$  的混合溶液中加入 X 克 Zn 粉，充分反应后过滤，将滤渣洗涤、干燥后称量，得到的固体质量仍为 X 克。下列说法错误的是（ ）

- A. 滤液有两种可能的组成
- B. 滤液中滴加稀盐酸，有白色沉淀产生
- C. 滤渣中至少有两种物质
- D. 滤渣中滴加稀盐酸，一定有气泡产生

【例 4】某化学小组用一定量  $\text{AgNO}_3$  和  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$  的混合溶液加入铜粉和锌粉，充分反应后过滤，得到溶液甲和固体乙，如图所示，则：

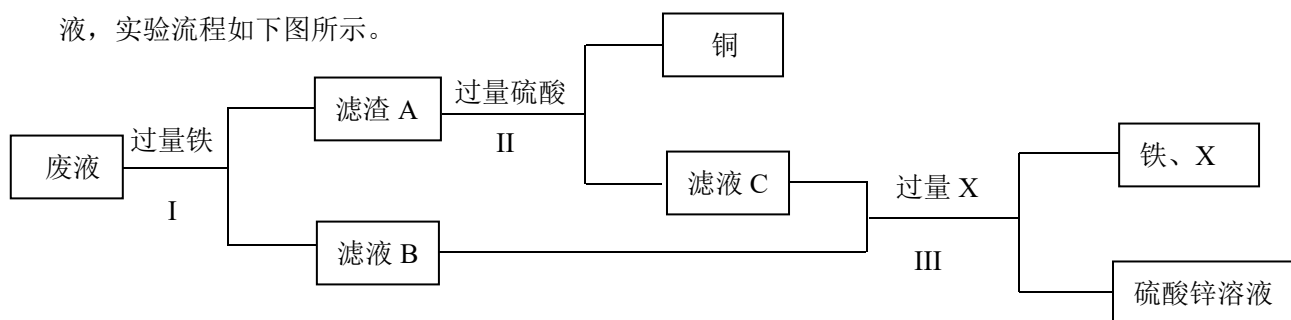


- ①溶液甲中一定含  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$  和  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- ②固体乙中一定含  $\text{Ag}$ ，可能含有  $\text{Cu}$  和  $\text{Zn}$
- ③若溶液甲呈蓝色，则溶液甲一定含  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 、 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{AgNO}_3$
- ④若向固体乙上滴加盐酸无气泡产生，则溶液甲中一定没有  $\text{AgNO}_3$  和  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

上述四种说法正确的个数为 ( )

- A. 1 个                      B. 2 个                      C. 3 个                      D. 4 个

【例 5】实验室有 100g 废液，其中含有硫酸铜、硫酸亚铁、硫酸锌。现对废液进行处理，得到铜和硫酸锌溶液，实验流程如下图所示。



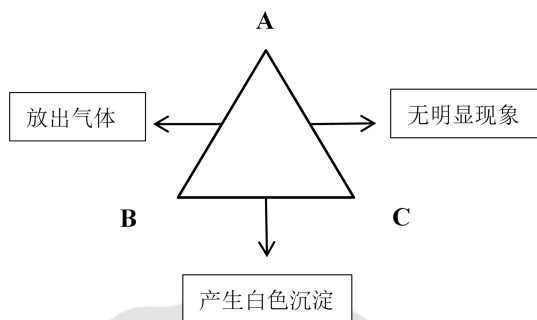
- (1) 步骤 I、II、III 中均包含的操作名称是\_\_\_\_\_。
- (2) 滤液 B 中的溶质是\_\_\_\_\_。
- (3) 当观察到\_\_\_\_\_时，说明滤渣 A 中铁已经完全反应。
- (4) 步骤 III 中加入的 X 是\_\_\_\_\_。
- (5) 实验结束后，生成 0.1mol 铜，请计算原废液中硫酸铜的溶质质量分数。  
(根据化学方程式列式计算)

考点 4：物质相互转化推断类

【例 1】物质间可以直接实现转化的是（ ）

- A.  $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{FeSO}_4$                       B.  $\text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{BaCl}_2$   
C.  $\text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$                       D.  $\text{CO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CO}$

【例 2】如图表示的是 A、B、C 三种溶液两两混合发生反应的实验现象，符合该实验现象的 A、B、C 三种溶液依次是（ ）



- A. 盐酸、碳酸钠溶液、氢氧化钠溶液                      B. 氯化钠溶液、澄清石灰水、氢氧化钠溶液  
C. 盐酸、碳酸钠溶液、澄清石灰水                      D. 氢氧化钙溶液、盐酸、硫酸钠溶液

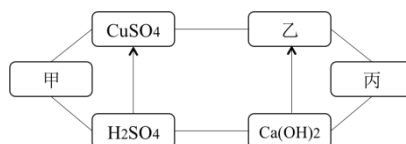
【例 3】按下列过程进行实验：



若出现上述实验现象，则加入的甲、乙、丙三种试剂是（ ）

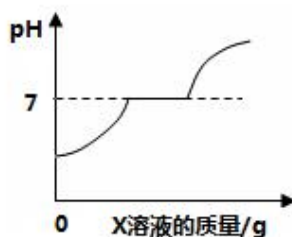
- A.  $\text{CaCl}_2$   $\text{HCl}$   $\text{NaCl}$                       B.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$   $\text{HCl}$   $\text{NaCl}$   
C.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$   $\text{HCl}$   $\text{AgNO}_3$                       D.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$   $\text{H}_2\text{SO}_4$   $\text{HCl}$

【例 4】甲、乙、丙是初中化学中常见的物质，下图中“—”表示相连的物质之间能发生反应，“ $\rightarrow$ ”表示由一种物质转化为另一种物质。下列说法中不正确的是（ ）



- A. 甲、乙、丙可能依次为  $\text{Fe}$ 、 $\text{NaOH}$ 、 $\text{CO}_2$   
B. 当乙为  $\text{NaOH}$  时，它可由  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  与  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  反应生成  
C. 当甲为一种碱时，它与硫酸铜溶液反应可能生成两种沉淀  
D. 丙物质可能是氧化钙

【例 5】现有盐酸和  $\text{CaCl}_2$  的混合溶液，向其中逐滴加入过量某物质 X，溶液的 pH 随滴入 X 溶液的质量变化如图所示，则 X 是（ ）



- A. 水                      B. 澄清石灰水                      C. 纯碱溶液                      D. 稀盐酸

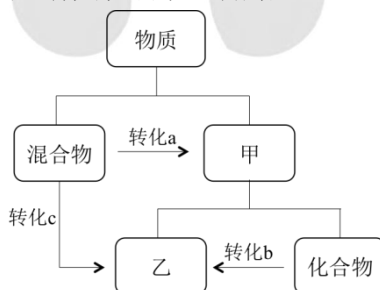
【例 6】对于化学反应  $\text{a} + \text{b} \rightarrow \text{c} + \text{d}$ ，有关说法正确的是（ ）

- A. 如 c、d 为盐和水，则反应物一定为酸和碱  
B. 如 c、d 为单质和化合物，则反应一定为置换反应  
C. 如 a、c 均为金属，则消耗的 a 的质量一定大于 c 的质量  
D. 如 a、b 为金属和盐酸，则反应后溶液的质量一定增加



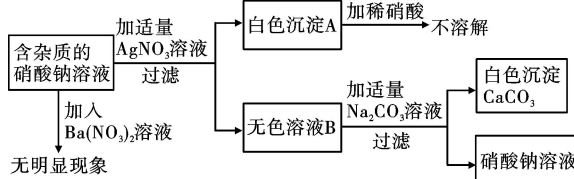
## 强化训练

1. 如图是物质的分类及部分转化关系图，有关说法不正确的是（ ）



- A. 转化 a 一定是化学变化                      B. 转化 b 一定是化学变化  
C. 转化 b 中一定有元素的存在形态发生改变                      D. 分离液态空气制取氧气属于转化 c

2. 现有含杂质的硝酸钠溶液，为确定其组成，某同学设计了如下实验：

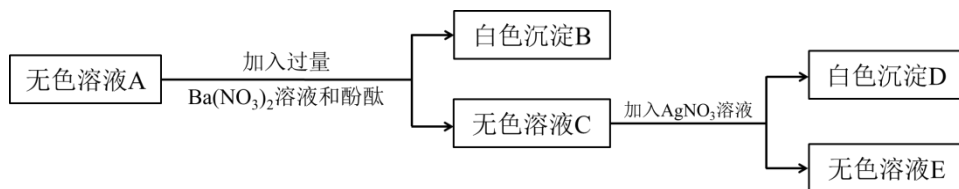


下列判断错误的是（ ）

- A. 原溶液中的杂质可能有三种                      B. 原溶液中没有硫酸盐  
C. 原溶液中杂质肯定是一种                      D. 该实验中涉及的基本反应类型只有一种

3. 由  $\text{CaCO}_3$ 、 $\text{FeCl}_3$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{NaOH}$ 、 $\text{NaCl}$  中的几种组成的粉末，为确定其组成，进行以下实验：

- ①取粉末样品加水搅拌后过滤，得到沉淀和无色溶液 A；
- ②向上述沉淀中加入足量稀盐酸，得到黄色溶液且无气泡产生；
- ③取无色溶液 A 进行如图所示的实验。

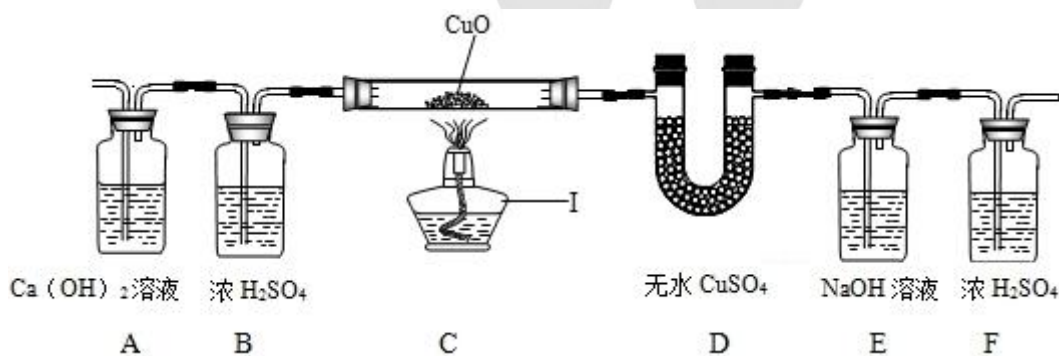


- (1) 白色沉淀 D 是\_\_\_\_\_。
- (2) 无色溶液 A 中一定有的溶质是\_\_\_\_\_。
- (3) 生成白色沉淀 B 的化学方程式是\_\_\_\_\_。
- (4) 这包粉末中一定不含有的物质是\_\_\_\_\_，可能含有的物质是\_\_\_\_\_。

4. 某无色气体，可能含有  $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{CO}_2$ 、 $\text{N}_2$  中的一种或多种。现将该气体依次经过下列装置处理后，最终收集到一定量气体（假设每步作用均完全）。有关的实验现象是：

- ①A 装置质量增重，未见有浑浊出现；
- ②C 装置中的固体由黑变红；
- ③D 装置中无水硫酸铜不变蓝。

请回答下列问题：



- (1) 由现象②③可知原混合气体中肯定不含\_\_\_\_\_，一定含有\_\_\_\_\_；装置 E 可起到\_\_\_\_\_的作用。
- (2) 写出 C 的硬质玻璃管中发生反应的化学方程式：\_\_\_\_\_。
- (3) 请分析原无色气体的组成：\_\_\_\_\_。



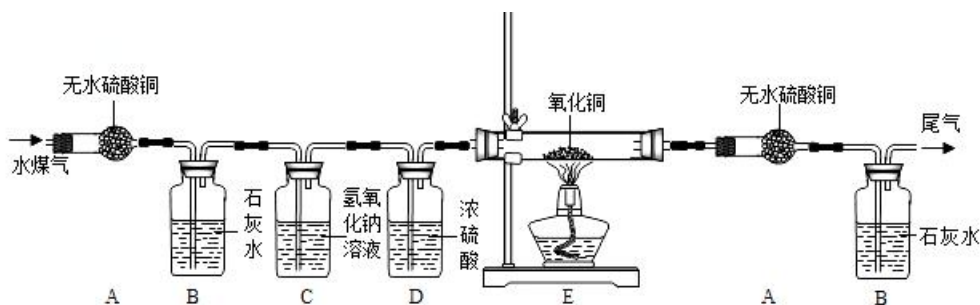
5. 水煤气是将水蒸气通过灼热的焦炭而生成的气体，主要成分是一氧化碳、氢气以及少量的二氧化碳和水蒸气。

某课题组同学为验证水煤气的成分，做了以下准备：

#### I. 资料收集：

①  $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ ；②  $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$ ；③ 无水硫酸铜遇水由白色变为蓝色。

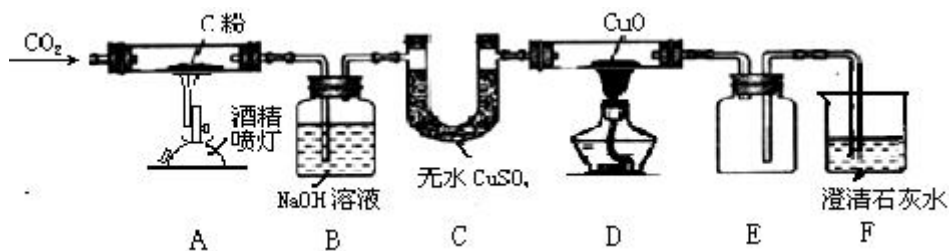
#### II. 设计实验装置：



请分析上面信息后回答：

- (1) 你认为验证水煤气中各成分的顺序依次是\_\_\_\_\_；
- (2) 装置 C 的目的是\_\_\_\_\_，装置 D 的作用是\_\_\_\_\_；
- (3) 装置 E 内观察到的现象是\_\_\_\_\_；
- (4) 实验中两次用到装置 A，其目的分别是\_\_\_\_\_，\_\_\_\_\_；请你设计一种尾气处理方案：\_\_\_\_\_。

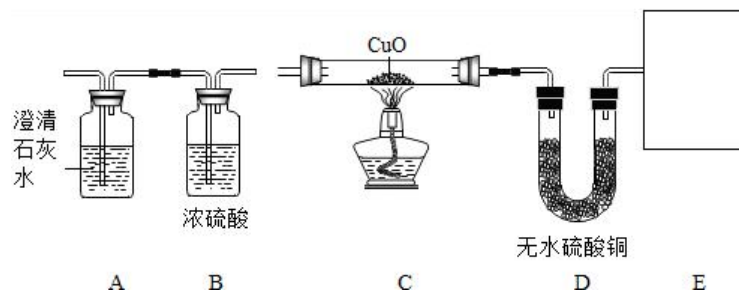
6. 某研究小组利用下图所示装置探究碳的氧化物的性质（固定装置略）。



- (1) 写出装置 A 中发生反应的化学方程式\_\_\_\_\_；装置 B 的作用是\_\_\_\_\_，装置 C 中可观察到的现象是\_\_\_\_\_。
- (2) 装置 D 玻璃管中发生反应的化学方程式\_\_\_\_\_，观察到的现象是\_\_\_\_\_。
- (3) 装置 E 的作用是\_\_\_\_\_，本实验还应在装置\_\_\_\_\_之间添加装置 E。
- (4) 从保护环境的角度分析，本实验的不足是\_\_\_\_\_，改进的方法是\_\_\_\_\_。

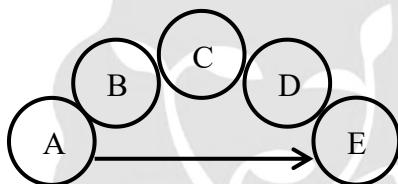


7. 有一混合气体可能含有  $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$  中的一种或几种，现将混合气体依次通过下列盛有足量试剂的装置，确定其组成（其中浓硫酸有吸水作用）：

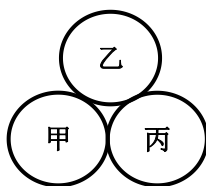


- (1) 图中能测出的气体是\_\_\_\_\_，则 C 中可能反应的化学方程式\_\_\_\_\_；  
 (2) 若要测定所有气体的是否存在，还要在 E 处添加\_\_\_\_\_装置，它的作用是\_\_\_\_\_。

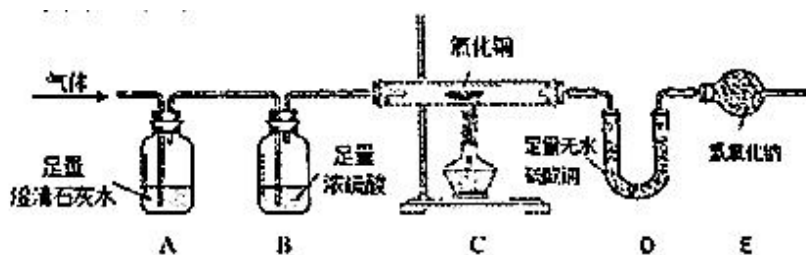
8. A、B、C、D、E 分别是铁、氧气、二氧化碳、硫酸铜溶液和氢氧化钠溶液中的一种物质。用五个圆表示这五种物质，用两圆相切表示两种物质可以发生化学反应，“ $\rightarrow$ ”表示两物质间的转化关系（其他相关反应物、生成物和反应条件已省略）。已知 A 是氧气。请回答下列问题：



- ① B 是\_\_\_\_\_；  
 ② C 与 D 的化学反应基本类型是\_\_\_\_\_（填写基本反应类型）；  
 ③ 它们之间发生置换反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。  
 ④ 有“甲、乙、丙”三种物质，它们的反应关系如图所示，若“甲”是盐酸，乙、丙所代表的物质可以是\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_（填写化学式）。



9. 某气体可能含有  $\text{CO}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2$  中的一种或几种，同学们为确定气体成分，设计如图装置进行实验（加持装置已省略，浓硫酸有吸水性）

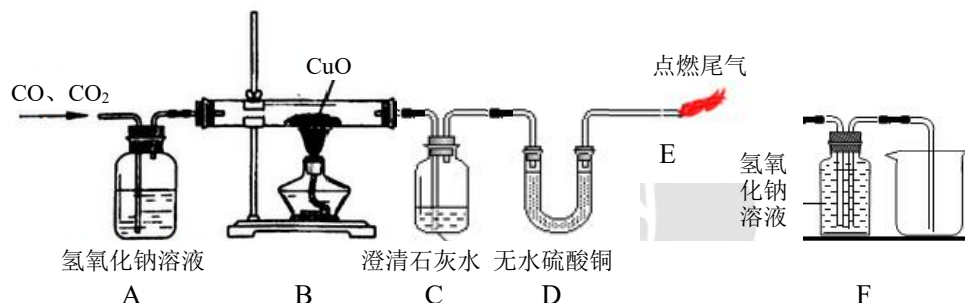


有关实验现象是：I. A 中溶液变浑浊，II. C 中固体由黑色变红色，III. D 中固体由白色变蓝色。反应前后分别对 C、D 装置进行了称量，结果如下表：

	反应前	反应后
C 装置中玻璃管与固体总质量 (g)	a	b
D 装置中 U 形管与固体总质量 (g)	c	d

- (1) 写出 A 装置中反应的化学方程式\_\_\_\_\_；
- (2) 从环保角度分析该装置还存在什么问题\_\_\_\_\_；
- (3) 由现象 I、II、III 可知，该气体中一定含有\_\_\_\_\_，可能含有\_\_\_\_\_，利用表中数据分析，能证明该气体存在的关系式是\_\_\_\_\_。

10. 某小组同学利用混有少量  $\text{CO}_2$  的  $\text{CO}$  气体进行还原氧化铜实验并验证有关气体的性质（装置气密性良好）：



- (1) 实验开始时，先\_\_\_\_\_（选填“通气体”或“加热”），目的是\_\_\_\_\_。B 中的现象是\_\_\_\_\_，反应的化学方程式是\_\_\_\_\_。
- (2) 小红同学认为进入 C 中气体是  $\text{CO}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ ，但上述 A~E 装置不能验证小红的观点，装置正确的连接是 A→B→\_\_\_\_\_。
- (3) 小兰同学认为为了防止溶液倒吸，本实验停止加热前应先断开 B 和 C 的连接，小明同学认为不需要，理由是\_\_\_\_\_。
- (4) 实验后小高同学又指出：上图装置的尾气处理 E 也可以用 F 装置代替，F 装置的作用是\_\_\_\_\_。



## 课堂小结

### 1. “一包白色固体”

- (1) 加水溶解后的现象；
- (2) 形成沉淀的颜色，加酸后的现象（部分溶解、不溶解还是全部溶解）
- (3) 形成溶液的颜色，加入不同试剂后的现象（注意加入酚酞后溶液变红所对应的生成的 NaOH 的干扰）

### 2. 混合气体的检验

- (1) 掌握每种常见气体 ( $\text{H}_2\text{O}/\text{CO}_2/\text{CO}/\text{H}_2/\text{CH}_4\ldots$ ) 的检验方法、装置、原理和现象；
- (2) 在进行混合气体组合实验时，一定要理性分析、排除干扰、瞻前顾后、尾气处理

### 3. 金属回收类

- (1) 掌握金属活动性顺序表；
- (2) 掌握不同金属与同一个盐溶液的置换反应先后顺序；
- (3) 掌握不同盐溶液与同一个金属的置换反应先后顺序；
- (4) 理性分析，极值定位，分段罗列，逐一代入。

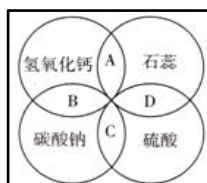
### 4. 物质相互转化推断类

- (1) 掌握金属、酸碱盐等元素知识的基础转换关系（如碳三角、钙三角、铜三角等）；
- (2) 理性分析，勿受干扰，开放思维，特例特记



## 瓜熟蒂落

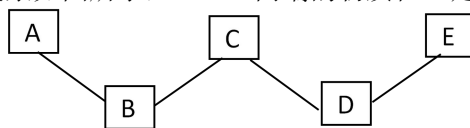
1. 石蕊、硫酸、氢氧化钙、碳酸钠是常见的四种物质，它们的溶液之间的反应关系如图。图中两圆相交部分（A. B. C. D）表示物质间反应的主要现象，其中描述正确的是（ ）



- A. 溶液变为蓝色
- B. 无明显现象
- C. 生成二氧化碳
- D. 溶液呈紫色

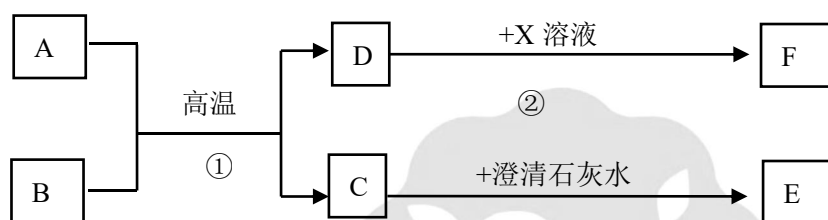


7. 已知 A. B. C. D. E 分别是稀盐酸、氢氧化钠溶液、硫酸铜溶液、氧化铁和一氧化碳中的一种，E 是实验室一种常见溶液，它们之间的关系如图所示，“——”两端的物质在一定条件下可以反应。请回答：



- (1) E 的一种用途是\_\_\_\_\_；B、C 反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (2) 上述各物质间的反应均可用“甲+乙→丙+丁”表示，其中不属于四种基本反应类型，但能用上式表示的一个化学方程式是\_\_\_\_\_。

8. A-F 和 X 都是初中化学中的常见的物质，其中 A、C 是无色气体。B、F 是红色固体，X 是蓝色溶液，他们的转换关系如下图所示：



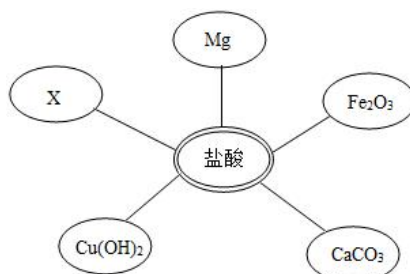
- (1) 写出反应①的化学方程式\_\_\_\_\_。
- (2) 写出反应②的化学方程式\_\_\_\_\_，该反应属于\_\_\_\_\_（基本反应类型）反应。
- (3) 含 D 的生产、生活用品腐蚀的过程，实际上是 D 与空气中的氧气和\_\_\_\_\_反应的过程。

9. 同学们用  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液和浓  $\text{HCl}$  来研究简易灭火器的反应原理时，对废液的成分进行研究。

- (1) 写出上述化学方程式\_\_\_\_\_，反应后溶液中一定有\_\_\_\_\_。

对可能含有的物质进行探究：

- (2) 确定废液中是否含有盐酸：

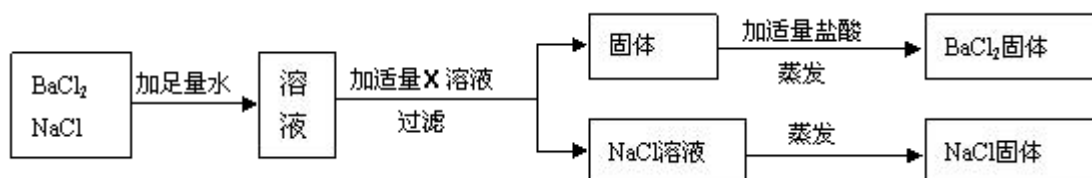


- ① 选用如图所示物质 X 是酸碱指示剂中的\_\_\_\_\_溶液。
- ② 向废液中加入少量的镁粉，观察到\_\_\_\_\_，确定废液中一定没有盐酸。
- (3) 确定废液中是否含有  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ，可选用\_\_\_\_\_测出废液的  $\text{pH}=10$ ，确定废液中一定含有  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 。

(4) 欲从废液中得到纯净的  $\text{NaCl}$ ，请完成如下实验方案设计。

方案	加入试剂	分离方法	方案评价
一	适量 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	过滤、蒸发结晶	不可行，理由是_____
二	稍过量的_____	_____	可行

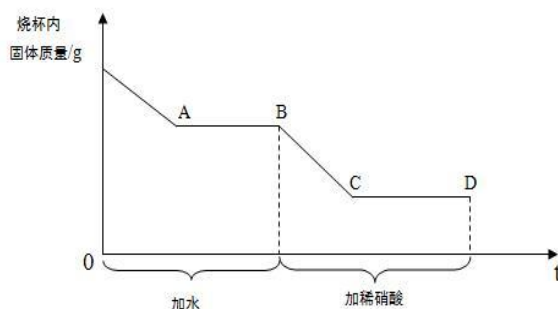
(5) 按如下图方案分离  $\text{BaCl}_2$  和  $\text{NaCl}$  的固体混合物时，X 溶液中溶质是\_\_\_\_\_。



10. 有一包白色固体可能含碳酸钠、硫酸钠、氯化钾、硝酸钡、氯化钠中的一种或几种。化学兴趣小组为探究其成分进行了以下实验：

第一步：取样，进行焰色反应，透过蓝色钴玻璃观察到火焰呈紫色。

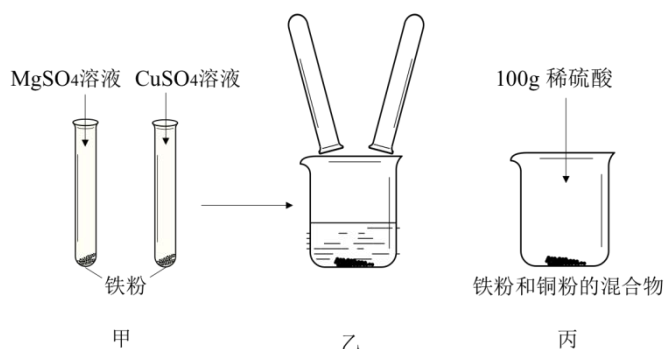
第二步：另取样于烧杯中，先逐渐加水，再逐渐加稀硝酸，整个实验过程中用玻璃棒不断搅拌，烧杯内固体的质量随时间  $t$  的变化如下图所示。



请回答下列问题：

- 原白色固体中一定含有碳酸钠、硫酸钠、硝酸钡和\_\_\_\_\_；
- BC 段可观察到的现象是\_\_\_\_\_，同时有气泡产生；
- C 点处溶液中一定含有的溶质是\_\_\_\_\_。

11. 为探究金属的化学性质，进行如图所示实验。



(1) 图甲中发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_，Mg、Cu、Fe 的金属活动性由强到弱的顺序是\_\_\_\_\_。

(2) 如图乙所示，将图甲实验反应后的物质倒入烧杯中，发现烧杯内的红色固体明显增多，充分反应后过滤，有关说法正确的是\_\_\_\_\_。

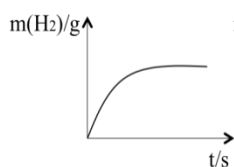
A. 滤液中一定没有  $\text{CuSO}_4$

B. 滤渣中一定没有 Mg、Fe

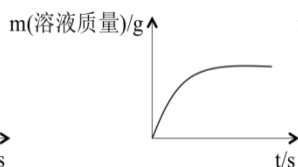
C. 滤液中一定含有  $\text{MgSO}_4$ 、 $\text{FeSO}_4$

D. 滤渣中一定含有 Cu，可能含有 Fe

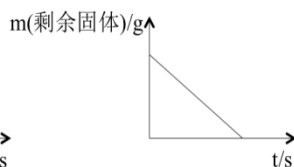
(3) 在图丙所示的实验过程中有关物质的质量随反应时间的变化关系如图，正确的是\_\_（填序号）。



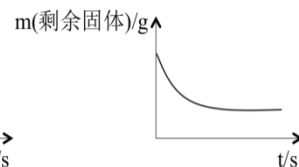
A



B



C



D

