

专题 10 物质推断题

题型归纳

- ▶ 题型一 物质的转化
- ▶ 题型二 物质的推断——框图型
- ▶ 题型三 物质的推断——流程图型
- ▶ 题型四 物质的推断——文字叙述型

题型突破

▶ 题型一 物质的转化

真题探究

【真题 1】(2023·湖南岳阳·中考真题) 甲、乙、丙是初中化学常见的三种物质，他们之间的转化关系如图所示(“→”表示反应可一步实现，部分物质和反应条件略去)。下列推断正确的是()



- A. 若甲是 H_2O ，则乙可能是 CaCl_2
- B. 若甲是 CO_2 ，则丙可能是 H_2
- C. 若甲转化为乙是置换反应，则乙转化为丙不可能也是置换反应
- D. 若甲转化为乙是复分解反应，则乙转化为丙不可能也是复分解反应

【答案】B

【解析】A、若甲是 H_2O ，乙是 CaCl_2 ，但 H_2O 不能一步转化为 CaCl_2 ，故选项推断不正确；

B、若甲是 CO_2 ，乙是 H_2O ，二氧化碳与氢氧化钠反应生成碳酸钠和水，水通电分解生成氢气和氧气，则丙可能是 H_2 ，故选项推断正确；

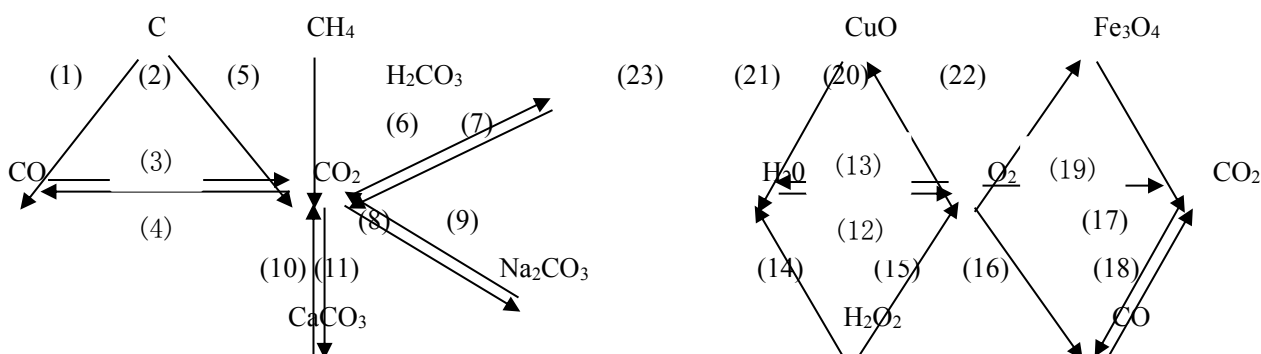
C、若甲为铁，乙为铜，丙为银，铁与硫酸铜反应生成硫酸亚铁和铜，铜与硝酸银反应生成硝酸铜和银，两者的转化都属于置换反应，故选项推断不正确；

D、若甲为碳酸钠，乙为氢氧化钠，丙为水，碳酸钠与氢氧化钙反应生成碳酸钙沉淀和氢氧化钠，氢氧化钠与盐酸反应生成氯化钠和水，两者的转化都属于复分解反应，故选项推断不正确。

故选 B。

解题技巧

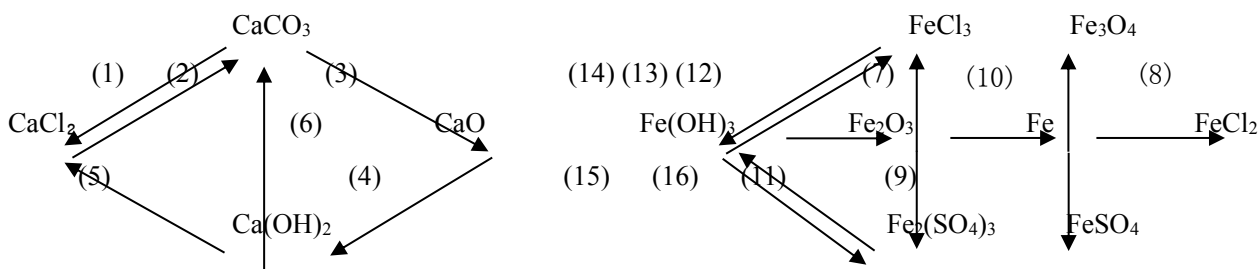
1. 以碳、氧元素为中心的各物质的转化



物质之间转化关系的化学方程式：

- (1) $2\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$
- (2) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ $\text{C} + 2\text{CuO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2\uparrow$ $3\text{C} + 2\text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{Fe} + 3\text{CO}_2\uparrow$
- (3) $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$ $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$
- (4) $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$
- (5) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- (6) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$
- (7) $\text{H}_2\text{CO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- (8) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- (9) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- (10) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$
- (11) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- (12) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$
- (13) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$ $3\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
- (14) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$
- (15) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$
- (16) $\text{O}_2 + 2\text{C} \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$
- (17) $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$
- (18) $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$
- (19) $\text{O}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$
- (20) $2\text{O}_2 + 3\text{Fe} \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$
- (21) $\text{O}_2 + 2\text{Cu} \xrightarrow{\Delta} 2\text{CuO}$
- (22) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- (23) $\text{CuO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

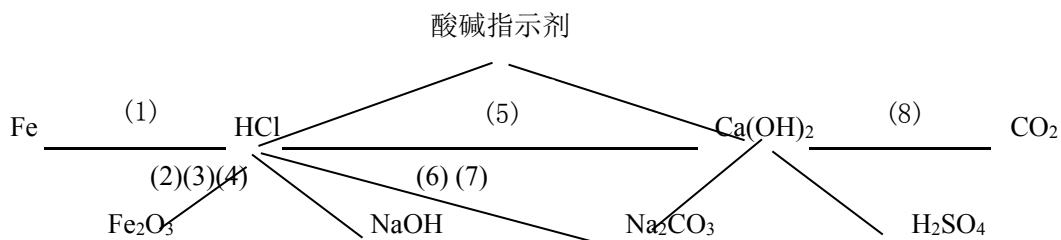
2.以钙、铁元素为中心的各物质的转化



物质之间转化关系的化学方程式：

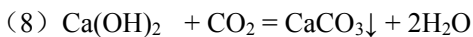
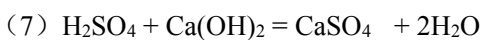
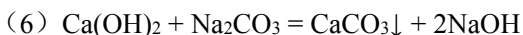
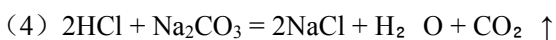
- (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- (2) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ $\text{CaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{KCl}$
- (3) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$
- (4) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
- (5) $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{MgCl}_2 = \text{Mg(OH)}_2 \downarrow + \text{CaCl}_2$
- (6) $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{KOH}$
- (7) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$
- (8) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$
- (9) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
- (10) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$
- (11) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- (12) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- (13) $\text{Fe(OH)}_3 + 3\text{HCl} = \text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- (14) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Fe(OH)}_3 \downarrow + 3\text{NaCl}$ $2\text{FeCl}_3 + 3\text{Ca(OH)}_2 = 2\text{Fe(OH)}_3 \downarrow + 3\text{CaCl}_2$
- (15) $2\text{Fe(OH)}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- (16) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{NaOH} = 2\text{Fe(OH)}_3 \downarrow + 3\text{Na}_2\text{SO}_4$ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Ca(OH)}_2 = 2\text{Fe(OH)}_3 \downarrow + 3\text{CaSO}_4$

3.以酸和碱为中心的知识网络

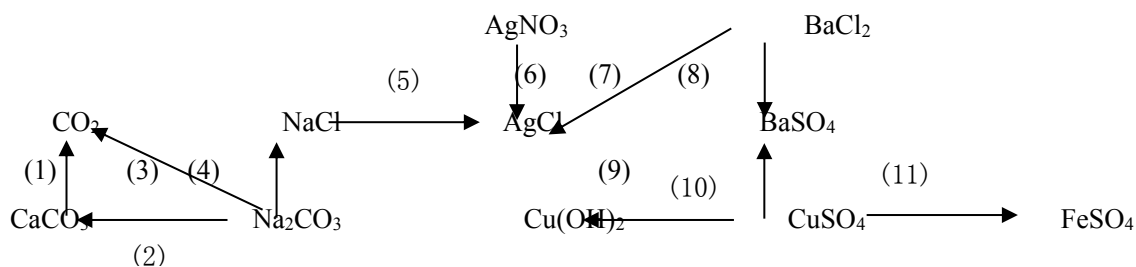


物质之间反应的化学方程式：

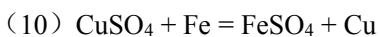
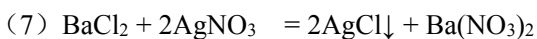
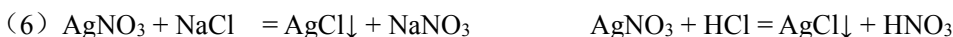
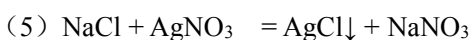
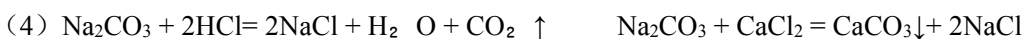
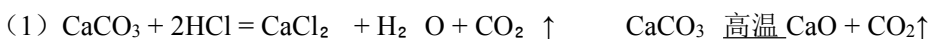
- (1) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- (2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- (3) $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$



4.以几种盐为中心的各物质的转化



物质之间转化关系的化学方程式：



变式演练

【变式 1-1】【2023 云南真题】碳及其化合物存在如下转化关系： $\text{C} \rightarrow \text{CO} \rightleftharpoons \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{X}$ （“ \rightarrow ”表示一种物质会一步转化成另一种物质）。下列有关说法错误的是（ ）

A. 由 C 转化为 CO_2 的过程中碳元素的化合价依次升高

B. CO 只能通过与 O_2 反应转化为 CO_2

C. CO_2 通过与 C 反应转化为 CO ，化学方程式为 $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

D. X 可能是酸或盐

【答案】B

【解析】A、C、CO、CO₂中碳元素化合价分别为0、+2、+4价，碳元素的化合价依次升高，不符合题意；

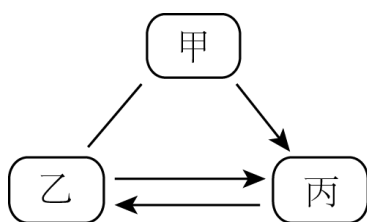
B、氧化铁与一氧化碳高温下反应生成铁单质和二氧化碳，符合题意；

C、碳和二氧化碳在高温下反应生成一氧化碳，化学方程式为 $C+CO_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2CO$ ，不符合题意；

D、二氧化碳和水反应生成碳酸、碳酸分解生成二氧化碳，碳酸属于酸；二氧化碳与氢氧化钠溶液反应生成碳酸钠和水，碳酸钠和稀盐酸反应生成氯化钠、水、二氧化碳，碳酸钠属于盐，故X可能是酸或盐，不符合题意；

故选B。

【变式1-2】(2023·湖北十堰·中考真题)甲、乙、丙均为初中化学常见的物质，它们之间相互关系如图所示(图中“—”表示相连的物质能相互反应，“→”表示一种物质可一步转化成另一种物质)。由此得出以下结论：



①甲、乙、丙必须含同种元素。

②图中所示关系均可通过置换反应实现。

③甲若是碱，丙只能是盐。

④丙若是氧化物，甲可以是单质或氧化物。

⑤甲、乙、丙可以是同一类别的物质(物质类别是指单质、氧化物、酸、碱、盐)。

其中正确的结论有()

A. 4个

B. 3个

C. 2个

D. 1个

【答案】B

【解析】①若甲为锌，乙为硫酸亚铁，丙为铁，可以满足图示关系，则甲、乙、丙不都含同种元素，错误；

②若甲为锌，乙为硫酸亚铁，丙为铁，则图中所示关系均可通过置换反应实现，正确；

③甲若是氢氧化钠，乙为硫酸铜，丙氢氧化铜满足图示关系，故丙不是只能是盐，错误；

④丙若是氧化物，若丙是CO，甲是C，乙是二氧化碳，满足图示关系；若丙是二氧化碳，乙是氧气，甲为一氧化碳，满足图示关系，所以甲可以是单质或氧化物，正确；

⑤例如甲、乙、丙可以分别是CuO、CO、CO₂或Na₂CO₃、BaCl₂、BaCO₃都符合题意

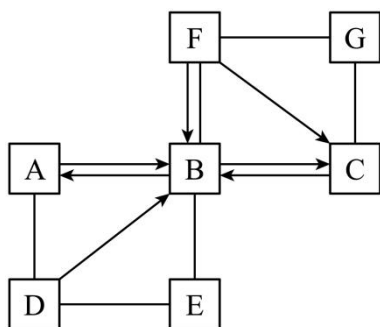
正确的有3个，故选B。

► 题型二 物质的推断——框图型

真题探究

【真题2】(2023·湖北襄阳·中考真题)襄阳有许多名胜古迹，引来众多游客赏玩。岷山摩崖石刻是目前国内最大的伏羲雕像，它用巨型石灰石雕刻而成。某同学绘制了常见物质A-G间的关系图(如图)。已知物

质 A 是石灰石的主要成分，A、B、D、E、F 是不同类别的物质，D 和 G 反应后溶液呈黄色。图中“—”表示物质间能发生化学反应，“→”表示物质间存在一步可以实现的转化关系（部分反应物、生成物和反应条件未标出）。据此回答下列问题：



- (1) 物质 A 的化学式是 _____。
- (2) F 和 G 反应所属的基本反应类型是 _____。
- (3) B 和 E 反应的化学方程式是 _____。

【答案】 (1) CaCO_3

(2) 置换反应

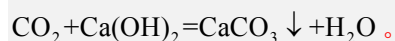
(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (合理即可)

【解析】 已知物质 A 是石灰石的主要成分，可推出 A 为碳酸钙，A、B、D、E、F 是不同类别的物质，D 和 G 反应后溶液呈黄色，A 能与 D 反应，可推出 D 为酸，如稀盐酸，G 可能是氧化铁，A 能与 B 相互转化，D 能转化为 B，可推出 B 为二氧化碳，D 能与 E 反应，B 能与 E 反应，可推出 E 为碱，如氢氧化钙，F 能转化为 B，F 能与 B 反应，F 能与 G 反应，可推出 F 为碳，B 能与 C 相互转化，C 能与 G 反应，可推出 C 为一氧化碳，代入验证，符合题意。

(1) 由分析可知，A 为碳酸钙，化学式为 CaCO_3 ；

(2) F 和 G 的反应为碳和氧化铁在高温下反应生成铁和二氧化碳，该反应符合“一种单质与一种化合物反应生成另一种单质和另一种化合物”的反应，属于置换反应；

(3) B 和 E 反应为二氧化碳和氢氧化钙反应生成碳酸钙和水，该反应的化学方程式为：



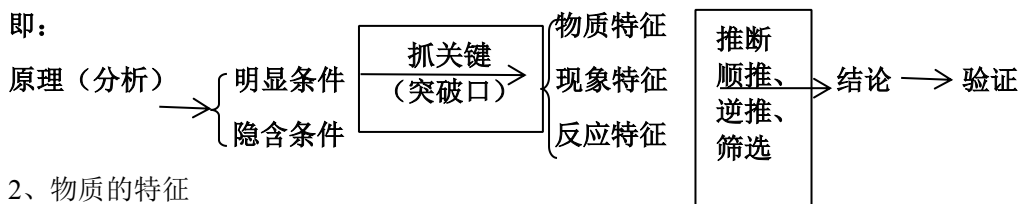
解题技巧

1、解题思路：

(1) 顺逆推断，抓“突破口”，“突破口”包括：物质的颜色、反应条件、反应现象、反应类型和物质特征及物质之最等。

(2) 根据“突破口”，直接得出结论，然后用顺或逆向或由两边向中间推断，逐一得出其它结论。

(3) 画出图解，查漏补缺：画框图，将各个字母换成化学式。认真检查每个环节，改正与题意不符的地方。



2、物质的特征

- (1) 能使澄清石灰水变浑浊的无色、无味的气体是 CO_2 。
- (2) 能使带火星的木条复燃的是 O_2 。
- (3) 能使黑色 CuO 变红 (或红色 Fe_2O_3 变黑) 的气体是 H_2 或 CO ，固体是 C 。
- (4) 能使燃着的木条正常燃烧的气体是 空气；燃烧更剧烈的是 O_2 ；使火焰熄灭的是 N_2 和 CO_2 。
- (5) 能使白色 CuSO_4 粉末变蓝的是 水蒸气。
- (6) 在氧气中燃烧火星四射的是 Fe 。

3、物质之最

- (1) 地壳中含量最多的元素是 O ；含量最多的金属元素是 Al 。
- (2) 人体中含量最多元素是 O ；空气中含量最多的元素是 N ；海水中含量最多元素是 O ；
- (3) 海水中含量最的离子是 Cl^- ；
- (4) 海水中含量最多的盐是 NaCl ；
- (5) 相对分子质量最小，密度最小的气体 是 H_2 ；
- (6) 自然界中硬度最大的物质是 金刚石；
- (7) 最简单的有机物是 CH_4 ；
- (8) 最常用的溶剂是 H_2O ；

4、物质颜色

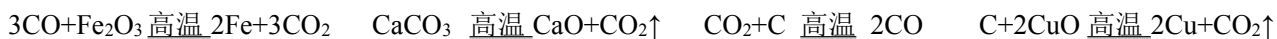
沉淀颜色	不溶于 HNO_3 的白色沉淀	AgCl 和 BaSO_4
	溶于 HNO_3 的白色沉淀	$\text{Mg}(\text{OH})_2$ 、 CaCO_3 、 BaCO_3
	蓝色	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
	红褐色	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
固体颜色	黑色	铁粉、木炭、 CuO 、 MnO_2 、 Fe_3O_4
	红色	Cu 和 Fe_2O_3
	蓝色	硫酸铜晶体
	银白色	除铜和金之外的金属。
溶液颜色	蓝色	含有 Cu^{2+} 的溶液
	黄色	含有 Fe^{3+} 的溶液
	浅绿色	含有 Fe^{2+} 的溶液
火	蓝紫色	S 在 O_2 中燃烧

焰 色	浅蓝色	S 和 H ₂ 在空气中燃烧
	蓝色	CO 和 CH ₄ 在空气中燃烧

5、特殊反应条件

(1) 点燃：一般有 O₂ 参加反应

(2) 高温：主要有 4 个化学反应



(3) 通电：主要有 3 个化学反应

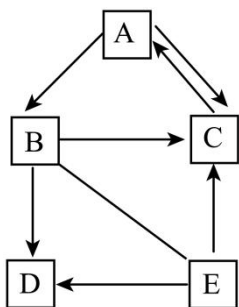


(4) 催化剂：主要有 2 个反应



变式演练

【变式 2-1】 (2023·辽宁锦州·中考真题) A~E 是初中化学常见的五种不同物质。它们的组成中都含有一种相同的元素，C 和 D 物质类别不同，B 是黑色固体，E 的浓溶液可用作干燥剂，它们之间的转化或反应均为初中化学常见的化学反应，关系如图所示(“→”表示物质间能转化，“—”表示相连的物质能发生反应；图中部分反应物、反应条件、生成物已省略) 请回答下列问题：



(1) A 的化学式为_____。

(2) C 的物质类别是_____ (选填“单质”、“氧化物”、“酸”、“碱”或“盐”)。

(3) B—E 反应的现象是_____。

(4) 写出 B→D 反应的化学方程式_____，该反应的基本反应类型是_____。

【答案】 (1) O₂

(2) 氧化物

(3) 黑色固体减少或消失，溶液由无色变为蓝色

(4) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 复分解反应

【解析】 E 的浓溶液可用作干燥剂，E 是浓硫酸，B 是黑色固体，且 B、E 之间可发生反应，B 是氧化铜。B→C，E→C，则 C 是水。C 和 D 物质类别不同，B→D、E→D，D 是硫酸铜。A→B，A⇌C，则 A 是氧气。将推出的各种物质代入转化关系中进行验证，推断正确。

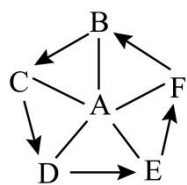
(1) A 的化学式为 O_2 。

(2) C 是 H_2O ， H_2O 的物质类别是氧化物。

(3) B、E 之间发生的反应是： $CuO+H_2SO_4=CuSO_4+H_2O$ ，该反应的现象是：黑色固体减少或消失，溶液由无色变为蓝色。

(4) $B \rightarrow D$ 反应的化学方程式为： $CuO+H_2SO_4=CuSO_4+H_2O$ ，两种化合物互相交换成分生成另外两种化合物的反应是复分解反应，则该反应的基本反应类型是复分解反应。

【变式 2-2】 (2024·河南·一模) 构建知识网络是一种重要的学习方法。如图是小亮根据所学知识绘制的物质间关系网络图。(“—”表示相连的两种物质能发生反应，“ \rightarrow ”表示某物质可以转化为另一种物质。) 已知 A 为胃酸的主要成分，B 是贝壳的主要成分，D 微溶于水，A 与 F 反应生成气体。



(1) 写出物质 C 的俗称_____；

(2) 属于盐的物质有_____ (填字母)

(3) 写出 A 与 F 反应的化学方程式_____；

(4) 这张关系网络图中没有涉及的反应类型是_____。

【答案】 (1) 生石灰

(2) B、F

(3) $Na_2CO_3+2HCl=2NaCl+H_2O+CO_2 \uparrow$

(4) 置换反应

【解析】 已知 A 为胃酸的主要成分，可推出 A 为盐酸，B 是贝壳的主要成分，可推出 B 为碳酸钙，碳酸钙能转化为 C，C 能转化为 D，D 微溶于水，且盐酸能与 C、D 反应，碳酸钙高温分解生成氧化钙和二氧化碳，氧化钙和水反应生成氢氧化钙，二氧化硅微溶于水，氧化钙和氢氧化钙均能与盐酸反应，则可推出 C 为氧化钙，D 为氢氧化钙，D (氢氧化钙) 能转化为 E，E 能转化为 F，F 能与盐酸反应生成气体，E 也能与盐酸反应，氢氧化钙和碳酸钠反应生成碳酸钙沉淀和氢氧化钠，氢氧化钠和二氧化碳反应生成碳酸钠和水，碳酸钠和盐酸反应生成氯化钠、二氧化碳和水，则可推出 E 为氢氧化钠，F 为碳酸钠，代入验证，推论合理。

(1) 物质 C 为氧化钙，俗称生石灰；

(2) B (碳酸钙) 和 F (碳酸钠) 均是由金属离子和酸根离子构成的化合物，属于盐；

(3) A 与 F 反应即为碳酸钠和盐酸反应生成氯化钠、二氧化碳和水，化学方程式为：

$Na_2CO_3+2HCl=2NaCl+H_2O+CO_2 \uparrow$ ；

(4) 碳酸钙高温分解生成氧化钙和二氧化碳，该反应符合“一变多”的特点，属于分解反应；

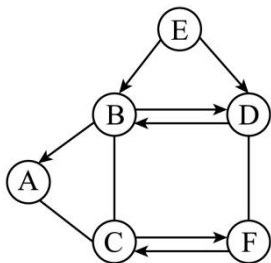
氧化钙和水反应生成氢氧化钙，该反应符合“多变一”的特点，属于化合反应；

氢氧化钙和碳酸钠反应生成碳酸钙沉淀和氢氧化钠，碳酸钠和盐酸反应生成氯化钠、二氧化碳和水，这两

个反应均是两种化合物相互交换成分生成另外两种化合物，属于复分解反应；

这张关系网络图中没有涉及的反应类型是置换反应。

【变式 2-3】 (2024·江苏宿迁·一模) A-F 是初中化学常见物质。已知 A 可以用来改良酸性土壤碱，B、E 是两种组成元素相同的液体，C、F 是两种组成元素相同的气体，C 可以用作气体肥料。它们的转化关系如图所示(其中部分反应条件、反应物及生成物已略去)。



(1) A 物质是_____(填化学式)。

(2) B → D 的化学反应方程式为_____。

(3) F 的化学性质有_____。

【答案】 (1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

(2) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

(3) 可燃性、还原性、毒性

【解析】 A 可以用来改良酸性土壤，推出 A 为氢氧化钙，B、E 是两种组成元素相同的液体，E 能生成 B、D，且 B、D 能相互转化，推出 B 为水，D 为氧气，E 为过氧化氢；C、F 是两种组成元素相同的气体，C 可以用作气体肥料，F 能与氧气反应，C 与 F 能相互转化，F 为一氧化碳，C 为二氧化碳，将推出物质带回框图验证符合。

(1) 由分析可知，A 物质是 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ；

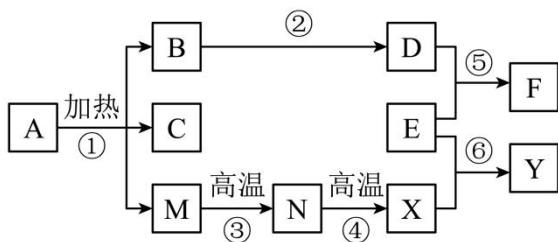
(2) 通过以上分析可知，B 为水，D 为氧气，则 B → D 的化学方程式为： $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$ ；

(3) F 是一氧化碳，一氧化碳具有可燃性，可作气体燃料，一氧化碳具有还原性，可用于冶炼金属，一氧化碳还具有毒性。

► 题型三 物质的推断——流程图型

真题探究

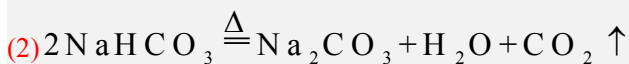
【真题 3】 (2023·四川德阳·中考真题) 初中化学常见 10 种物质有如图所示的转化关系，部分反应物、生成物未标出。由 4 种元素组成的固体 A 受热分解生成三种物质，B、D 的水溶液的 $\text{pH} > 7$ ；通常状况下，C 呈液态，M、N 为气体，M 的相对分子质量比 N 大 16；X、Y 为两种常见金属，X 的相对原子质量比 Y 小 8；F 为蓝色沉淀。



回答下列问题：

- (1) 物质 Y 的化学式为_____。
- (2) 反应①的化学方程式为_____。
- (3) 反应④在工业上用于_____。
- (4) 反应②~⑥的五个反应中，属于复分解反应的有_____（填编号）。

【答案】 (1) Cu



(3) 工业炼铁

(4) ②⑤

【解析】 (1) 初中化学常见 10 种物质有如图所示的转化关系，由 4 种元素组成的固体 A 受热分解生成三种物质，B、D 的水溶液的 pH>7，B 会转化成 D，所以 B 是碳酸钠，D 是氢氧化钠，通常状况下，C 呈液态，M、N 为气体，M 的相对分子质量比 N 大 16；X、Y 为两种常见金属，X 的相对原子质量比 Y 小 8，F 为蓝色沉淀，所以 F 是氢氧化铜沉淀，碳酸氢钠在加热的条件下生成碳酸钠、水和二氧化碳，所以 A 是碳酸氢钠，C 是水，M 是二氧化碳，二氧化碳和碳在高温的条件下生成一氧化碳，所以 N 是一氧化碳，一氧化碳和氧化铁在高温的条件下生成铁和二氧化碳，所以 X 是铁，铁和硫酸铜反应生成硫酸亚铁和铜，所以 E 可以是硫酸铜，经过验证，推导正确，所以物质 Y 的化学式为 Cu；

(2) 反应①是碳酸氢钠在加热的条件下生成碳酸钠、水和二氧化碳，化学方程式为：



(3) 反应④是一氧化碳和氧化铁在高温的条件下生成铁和二氧化碳，在工业上用于工业炼铁；

(4)

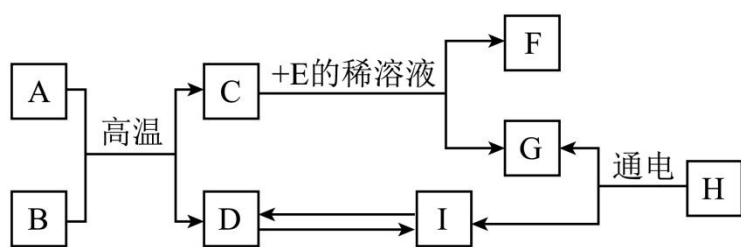
复分解反应是两种化合物相互交换成分生成另外两种化合物的反应；

反应②~⑥的五个反应中，②是碳酸钠和氢氧化钙反应生成碳酸钙沉淀和氢氧化钠，③是二氧化碳和碳在高温的条件下生成一氧化碳，④是一氧化碳和氧化铁在高温的条件下生成铁和二氧化碳，⑤是氢氧化钠和硫酸铜反应生成硫酸钠和氢氧化铜沉淀，⑥是铁和硫酸铜反应生成硫酸亚铁和铜，所以属于复分解反应的有②⑤。

变式演练

【变式 3-1】 (2023·江苏宿迁·中考真题) A~I 是初中化学常见的物质，其中 A 是赤铁矿的主要成分，B、D

是组成元素相同的两种气体，E 的浓溶液稀释时会放出大量的热，H 是最常用的溶剂，它们之间的关系如图所示（其中“—”代表物质间能发生反应，“→”代表物质间能够转化，部分反应物、生成物和反应条件已略去）。



- (1) A 与 B 反应的实验现象为_____。
- (2) 列举 G 物质的一条用途：_____。
- (3) 物质 I 由_____构成（填化学用语）。
- (4) 写出 C 与 E 的稀溶液反应的化学方程式：_____，其基本类型为_____。

【答案】 (1) 红色粉末变为黑色

(2) 作燃料等

(3) O₂

(4) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ 置换反应

【解析】 A 是赤铁矿的主要成分，则 A 是氧化铁。B、D 是组成元素相同的两种气体且 B 和氧化铁高温反应生成 C 和 D，则 B 是一氧化碳，C 是铁，D 是二氧化碳。H 是最常用的溶剂，H 通电分解生成 G 和 I，I 可以和二氧化碳相互转化，则 H 是水，I 是氧气，G 是氢气。E 的浓溶液稀释时会放出大量的热，且 E 的稀溶液和铁反应生成 F 和氢气，所以 E 是硫酸，F 是硫酸亚铁。代入验证无误。

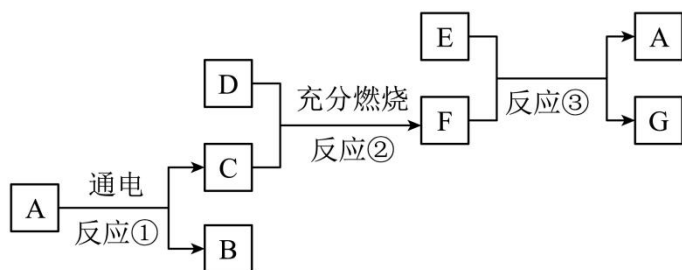
(1) A 氧化铁和 B 一氧化碳高温反应生成铁和二氧化碳，实验现象为红色粉末变为黑色。

(2) G 是氢气，可用作燃料。

(3) 物质 I 是氧气，是有氧分子构成的，可用氧气的化学式表示氧分子，符号为 O₂；

(4) C 铁和 E 硫酸的稀溶液反应生成硫酸亚铁和氢气，化学方程式为 $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ 。置换反应是单质和化合物反应生成单质和化合物的反应，该反应是置换反应。

【变式 3-2】 (2023·山东滨州·中考真题) 已知 A~G 七种物质均由元素周期表中前 18 号元素组成，其相互间的转化关系如下图所示。A 是一种最常用的溶剂；D 是一种单质；F 是干燥洁净空气的组成成分，且能使澄清石灰水变浑浊；E 物质俗称苛性钠。请根据信息和图示回答下列问题：



- (1) 写出下列物质的化学式：C. _____；D. _____；

(2)气体 B 的用途是_____ (任写一种即可);

(3)写出反应③的化学方程式_____。

【答案】 (1)O₂ C

(2)作燃料 (合理即可)

(3) $CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$

【解析】 A~G 七种物质均由元素周期表中前 18 号元素组成, A 是一种最常用的溶剂, A 为水, 水在通电条件下能生成氢气和氧气, 则 B、C 为氢气、氧气其中一种; F 是干燥洁净空气的组成成分, 且能使澄清石灰水变浑浊, 则 F 为二氧化碳; D 为一种单质, 能在 C 中充分燃烧生成二氧化碳, 则 C 为氧气, D 为碳, B 为氢气; E 物质俗称苛性钠, E 为氢氧化钠, 二氧化碳和氢氧化钠反应生成碳酸钠和水, 则 G 为碳酸钠; 代入检验, 推导正确。

(1) 由分析可知, C 为氧气, 化学式为 O₂; D 为碳, 化学式为 C;

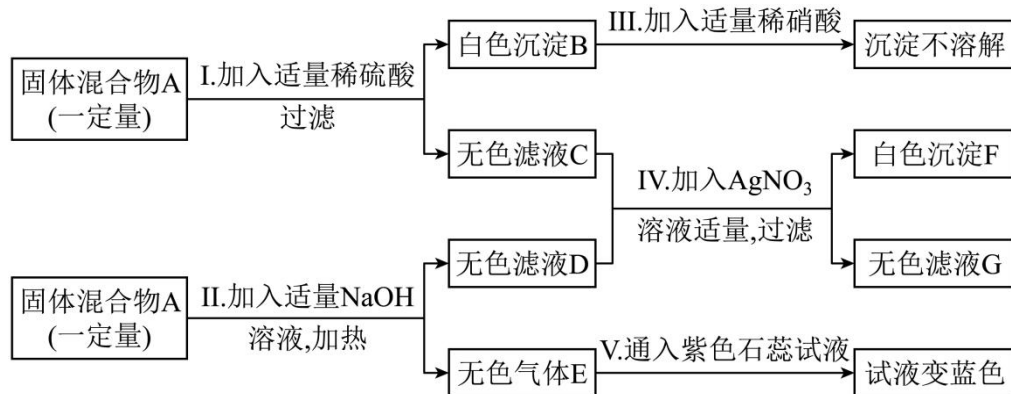
(2) 气体 B 为氢气, 氢气具有可燃性, 可用作燃料 (合理即可);

(3) 反应③为二氧化碳和氢氧化钠反应生成碳酸钠和水, 反应的化学方程式为:

$CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$ 。

【变式 3-2】 (2023·山东济南·中考真题) 实验室中有两瓶没有贴标签的白色固体, 已知是氯化钠固体和氢氧化钠固体中的各一种, 小明和小红为确定各是哪种物质, 进行了实验探究。

(4) 已知某固体混合物 A 中可能含有 Na₂CO₃、Ba(NO₃)₂、NH₄Cl、(NH₄)₂SO₄ 四种物质中的两种或多种。小明和小红共同探究 A 的成分, 他们分别取一定量固体混合物 A, 按下图所示进行探究实验, 出现的现象如图中所述。(设过程中所有发生的反应都恰好完全反应)



请根据实验过程和图示提供的信息, 进行分析推理, 回答下列问题:

①无色气体 E 为_____ (填化学式); 白色沉淀 F 为_____ (填化学式)。

②写出步骤 I 中发生反应的一个化学方程式: _____。

③在无色滤液 G 中, 一定大量存在的阳离子是_____ (填离子符号)。

④根据上述实验现象推断, 在固体混合物 A 中, (NH₄)₂SO₄_____ (选填“一定存在”“一定不存在”“无法确定”之一), 得出此结论的理由是_____。

【答案】(4) NH₃ AgCl Ba(NO₃)₂ + H₂SO₄ = BaSO₄ ↓ + 2HNO₃ H⁺、Na⁺、Ba²⁺、NH₄⁺ —

定不存在 固体混合物 A 中 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 一定存在, 若 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 存在, 在步骤 II 中会生成白色沉淀, 与实验现象不符, 所以 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 一定不存在 (合理即可)

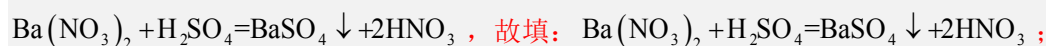
【解析】(4) 一定量的固体混合物 A, 加入适量稀硫酸, 产生白色沉淀, 得到无色滤液: 硝酸钡与稀硫酸反应生成硫酸钡白色沉淀和硝酸, 硝酸钡与碳酸钠反应生成碳酸钡白色沉淀和硝酸钠, 硝酸钡与硫酸铵反应生成硫酸钡白色沉淀和硝酸铵, 加入适量稀硝酸, 硫酸钡不溶解, 碳酸钡溶解, 确定 A 中一定含有硝酸钡, 一定不含碳酸钠, 可能含有硫酸铵;

一定量的固体混合物 A, 加入适量氢氧化钠溶液, 加热, 产生无色气体 E, 通入紫色石蕊溶液, 溶液变蓝: 铵根离子与氢氧化钠、加热可以产生氨气, 确定 A 中物质含有铵根, 结合实验 I 中含有硝酸钡, 硫酸铵与硝酸钡反应可生成硫酸钡白色沉淀, 可知物质 A 中一定不含硫酸铵, 则一定含有氯化铵, 加入硝酸银能产生氯化银白色沉淀。

由以上分析可知: 固体 A 中含有硝酸钡和氯化铵两种物质。

①无色气体 E 为 NH_3 , 白色沉淀为 AgCl , 故填: NH_3 ; AgCl ;

②步骤 I 中硝酸钡与稀硫酸反应生成硫酸钡和硝酸, 反应的化学方程式为



③固体 A 中含有硝酸钡和氯化铵:

步骤 I: 硝酸钡与稀硫酸反应生成硫酸钡和硝酸, 得到的无色溶液 C 中含有硝酸和氯化铵, 加入硝酸银溶液, 氯化铵与硝酸银反应生成硝酸铵和氯化银白色沉淀;

步骤 II: 氢氧化钠与氯化铵反应生成氯化钠、氨气和水, 得到的无色溶液 D 中含有氯化钠和硝酸钡, 加入硝酸银溶液, 硝酸银与氯化钠反应生成硝酸钠和氯化银白色沉淀;

由以上分析可知: 无色滤液 G 中, 一定含有硝酸、硝酸铵、硝酸钠, 硝酸钡, 则一定大量存在的阳离子是 H^+ 、 Na^+ 、 Ba^{2+} 、 NH_4^+ , 故填: H^+ 、 Na^+ 、 Ba^{2+} 、 NH_4^+ ;

④固体混合物 A 中 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 一定存在, 若 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 存在, 在步骤 II 中会生成白色沉淀, 与实验现象不符, 所以 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 一定不存在, 故填: 一定不存在; 固体混合物 A 中 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 一定存在, 若 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 存在, 在步骤 II 中会生成白色沉淀 (合理即可)。

► 题型四 物质的推断——文字叙述型

真题探究

【真题 4】(2023·内蒙古通辽·中考真题) 有 A、B、C、D 四种溶液, 分别是硫酸铜溶液、氢氧化钠溶液、稀硫酸和氯化钡溶液中的一种。小明为鉴别以上溶液, 进行如下实验:

I、观察颜色, 发现只有 A 呈蓝色, 其余为无色。

II、将 A 分别与 B、C 混合, 观察到: $\text{A}+\text{C} \rightarrow$ 蓝色沉淀, $\text{A}+\text{B} \rightarrow$ 无明显现象。

回答下列问题。

(1)A 为_____。

(2)铁与 A 反应的化学方程式为_____。

(3) B 与 D 反应的化学方程式为_____，现象为_____。

【答案】(1)硫酸铜溶液

(2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

(3) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$ 产生白色沉淀

【解析】有 A、B、C、D 四种溶液，分别是硫酸铜溶液、氢氧化钠溶液、稀硫酸和氯化钡溶液中的一种。

I、观察颜色，发现只有 A 呈蓝色，其余为无色，故 A 为硫酸铜溶液；

II、将 A 分别与 B、C 混合，观察到：A+C→蓝色沉淀，硫酸铜与氢氧化钠反应生成氢氧化铜沉淀（蓝色沉淀）和硫酸钠，故 C 为氢氧化钠溶液；根据硫酸铜与稀硫酸不反应，无明显现象，稀硫酸与氯化钡反应生成硫酸钡沉淀和盐酸，可观察到产生白色沉淀，所以 A+B→无明显现象，故 B 为稀硫酸，则 D 为氯化钡溶液。

(1) A 为硫酸铜溶液；

(2) A 为硫酸铜溶液，铁与硫酸铜反应生成硫酸亚铁和铜，该反应的化学方程式为： $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ ；

(3) B 为稀硫酸，D 为氯化钡溶液，稀硫酸与氯化钡反应生成硫酸钡沉淀和盐酸，该反应的化学方程式为： $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$ ，现象为产生白色沉淀。

变式演练

【变式 4-1】(2023·黑龙江绥化·中考真题) A-I 是初中化学常见的九种物质，相互之间发生如下反应：

① $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C} + \text{D}$

② $\text{B} + \text{E} \rightarrow \text{F} + \text{H}$

③ $\text{C} + \text{E} \rightarrow \text{F} + \text{G}$

④ $\text{G} + \text{I} \xrightarrow{\Delta} \text{A}$

其中 E、G、H、I 为单质，通常状况下，H、I 为气体，C 溶液呈蓝色，A 是一种黑色固体，B 是铅酸蓄电池中的酸，反应③是湿法冶金的原理。请回答问题。

(1) 物质 H 的化学式是_____。

(2) 反应②除了有气体生成外，还能观察到_____。

(3) 将 E 加入到 C 的溶液中充分反应，反应后与反应前相比，溶液质量_____（选填“增大”“减小”或“不变”）。

【答案】(1) H_2

(2) 固体逐渐溶解，溶液由无色变为浅绿色

(3) 减小

【解析】B 是铅酸蓄电池中的酸，则 B 是硫酸，反应③是湿法冶金的原理：铁和硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁和铜，其中 E、G、H、I 为单质，则 E 是铁，G 是铜，C 是硫酸铜，F 是硫酸亚铁， $\text{G} + \text{I} \xrightarrow{\Delta} \text{A}$ ，I 是单质且是气体，A 是黑色固体，G 是铜，则 I 是氧气，A 是氧化铜， $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C} + \text{D}$ 可知：氧化铜和稀硫酸反应生成硫酸铜和水，则 D 是水， $\text{B} + \text{E} \rightarrow \text{F} + \text{H}$ 可知：铁和稀硫酸反应生成硫酸亚铁和氢气，则 H 是氢气，综上所述：A：氧化铜；B：硫酸；C：硫酸铜；D：水；E：铁；F：硫酸亚铁；G：铜；H：氢气；I：氧气。

(1) 物质 H 是氢气，化学式： H_2 ；

(2) 反应② $B+E \rightarrow F+H$ ，铁和稀硫酸反应生成硫酸亚铁和氢气，除了有气体生成外，还能观察到固体逐渐溶解，溶液由无色变为浅绿色；

(3) 将 E 加入到 C 的溶液中充分反应，即铁与硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁和铜，铁的相对原子质量小于铜的相对原子质量，反应后与反应前相比，溶液质量减小。

【变式 4-2】(2023·山东济宁·中考真题) 有一包固体粉末，可能含有 $FeCl_3$ 、 $CaCO_3$ 、 $NaOH$ 、 $Ba(OH)_2$ 、 $BaCl_2$ 、 Na_2SO_4 中的几种，为确定其组成，取适量试样进行下列实验。请根据实验现象推断：

①取试样溶于水，搅拌、过滤，得到无色澄清溶液 A 和白色沉淀 B；

②取上述无色澄清溶液 A，通入适量的 CO_2 ，生成白色沉淀 C；

③取上述白色沉淀 B，加入过量的稀硝酸，沉淀全部消失。

综合上述实验现象，回答下列问题：

(1)由①得原固体粉末中一定不含____(写化学式)；

(2)由②③得原固体粉末中一定不含____(写化学式)；

(3)由实验现象综合判断，固体粉末的混合组成中，最多是含有 4 种物质的混合，最少是含有____种物质的混合。

【答案】 (1) $FeCl_3$

(2) Na_2SO_4

(3)2/两

【解析】 有一包固体粉末，可能含有 $FeCl_3$ 、 $CaCO_3$ 、 $NaOH$ 、 $Ba(OH)_2$ 、 $BaCl_2$ 、 Na_2SO_4 中的几种， $FeCl_3$ 在溶液中呈黄色，形成的氢氧化铁沉淀为红褐色沉淀，碳酸钙难溶于水，可溶于硝酸，钡离子与硫酸根离子会结合生成不溶于硝酸的硫酸钡沉淀。

(1) ①取试样溶于水，搅拌、过滤，得到无色澄清溶液 A 和白色沉淀 B，由于氯化铁在溶液中呈黄色，铁离子形成的氢氧化铁沉淀为红褐色沉淀，所以该固体粉末中一定不含有氯化铁 ($FeCl_3$)，白色沉淀 B 中可能含有碳酸钙、硫酸钡中的一种或两种；

(2) ②取上述无色澄清溶液 A，通入适量的 CO_2 ，生成白色沉淀 C，由于二氧化碳与氢氧化钡反应生成碳酸钡沉淀和水，二氧化碳与氢氧化钠反应生成碳酸钠和水，碳酸钠再与氯化钡反应也会生成碳酸钡沉淀，所以无色澄清溶液 A 中一定含有钡离子和氢氧根离子，则白色粉末中含有氢氧化钡、或氢氧化钠和氯化钡、或氢氧化钡、氢氧化钠、氯化钡；

③取上述白色沉淀 B，加入过量的稀硝酸，沉淀全部消失，可判断白色沉淀一定含有碳酸钙，一定不含有硫酸钡，故可判断白色粉末中一定不含硫酸钠 (Na_2SO_4)；

(3) 由上可知，白色粉末中一定不含有氯化铁和硫酸钠，则固体粉末的混合组成中，最多是含有 4 种物质 ($CaCO_3$ 、 $NaOH$ 、 $Ba(OH)_2$ 、 $BaCl_2$) 的混合，最少是含有碳酸钙和氢氧化钡两种物质的混合。

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/628117013121007004>