



扫码查看解析

2019年四川省德阳市中考试卷

化 学

注：满分为60分。

一、选择题（本题包括8小题，每小题3分，共24分。每小题只有一个选项符合题意）

1. 化学与生产、生活息息相关，下列叙述中错误的是（ ）
- A. 港珠澳大桥使用我国自主研发的超高分子量聚乙烯纤维是化学家对人类的又一大贡献
 - B. 香水中含有乙醇等可燃性物质，在狭小空间喷洒遇火星易发生爆炸的危险
 - C. 酸雨对建筑物、金属材料、大理石雕像、水泥路面等的腐蚀均属于物理变化
 - D. 维生素对人体有调节新陈代谢、预防疾病和维持身体健康的主要作用
2. 磷酸亚铁锂 ($LiFePO_4$) 是手机锂电池的一种电极材料，下列叙述中正确的是（ ）
- A. 磷酸亚铁锂是金属氧化物和非金属氧化物组成的混合物
 - B. 磷酸亚铁锂分子是由7个原子构成的化合物
 - C. 磷酸亚铁锂是由四种元素组成的化合物
 - D. 磷酸亚铁锂中铁元素和氧元素的质量比为1: 4
3. 下列实验基本操作正确的是（ ）
- A. 用口尝药品味道
 - B. 胶头滴管用后平放在桌上
 - C. 在量筒中配制溶液
 - D. 一般用药匙或镊子取用固体药品
4. 下列实验方案的设计不合理的是（ ）

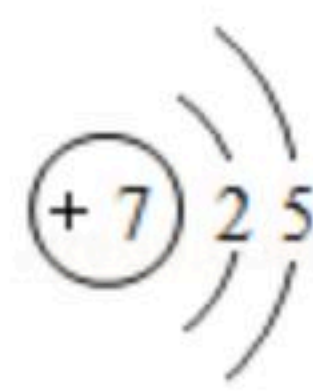
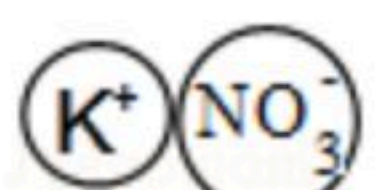
选项	目的	方案
A	分离 Na_2SO_4 和 KCl 的固体混合物	溶解后过滤
B	检验食物中是否存在淀粉	取样，滴加少量碘水
C	除去 N_2 中混有的少量 O_2	通过灼热的铜网
D	区别 $NaCl$ 溶液与 Na_2CO_3 溶液	用 pH 试纸

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

5. 硝酸钾 (KNO_3) 是一种复合肥料，下列叙述中错误的是（ ）



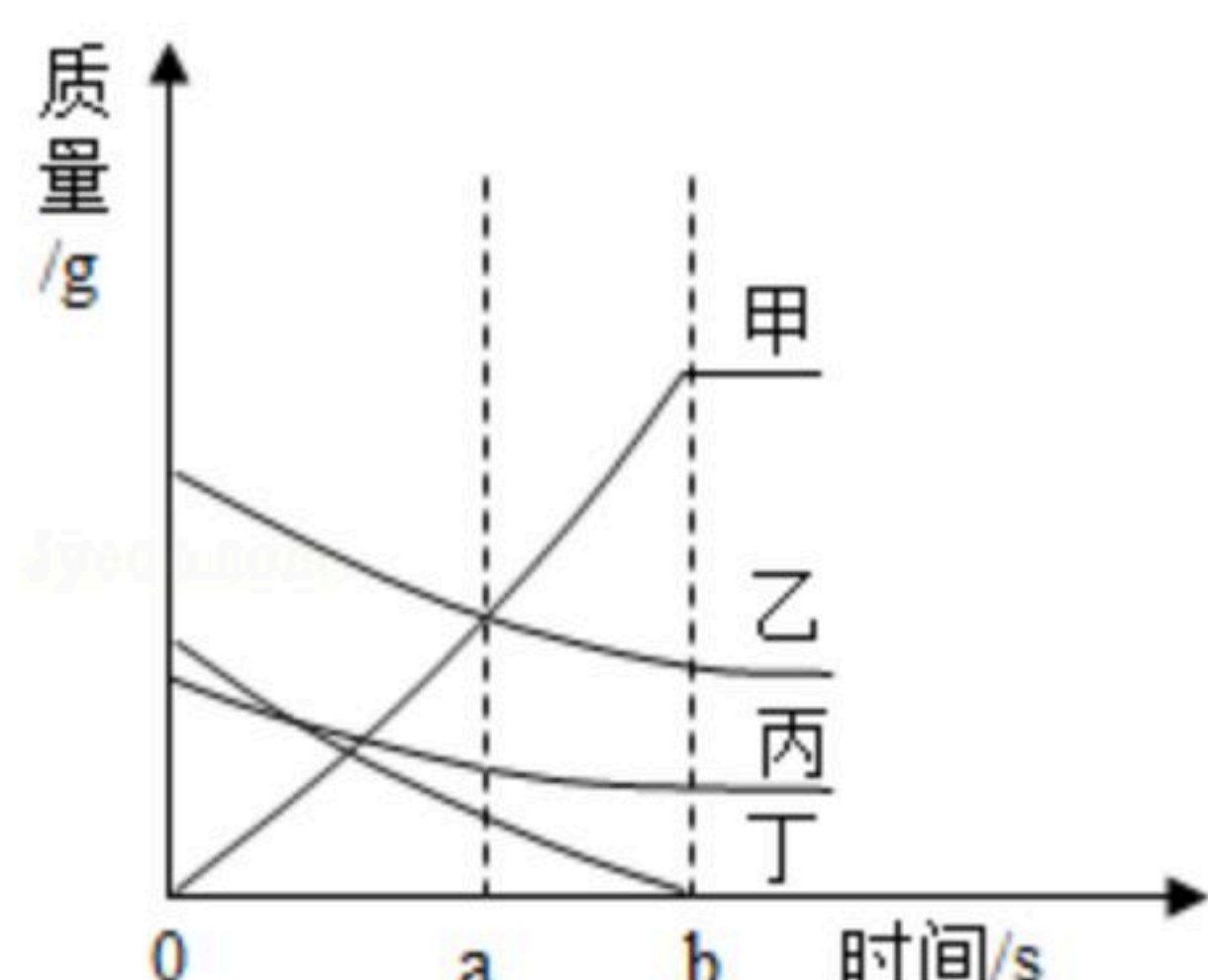
扫码查看解析

- A. 构成硝酸钾的氮原子的原子结构示意图为 
- B. 硝酸钾的微观模型可表示为 
- C. 硝酸钾在20℃时的溶解度为 S_1 ，60℃时的溶解度为 S_2 ，则 $S_1 > S_2$
- D. 采用降低温度、增加溶质、蒸发等方法，可将不饱和硝酸钾溶液变成饱和溶液

6. 请你根据所学知识判断下列说法中正确的是 ()

- A. Ag^+ 、 Na^+ 、 K^+ 、 Cl^- 、 NO_3^- 可在同一溶液中大量共存
- B. 镁条在空气中剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体
- C. 铁在干燥的空气中容易生锈
- D. 配制溶质质量分数为20%的NaCl溶液的操作步骤有计算、称量、溶解等

7. 如图是某化学反应中各物质质量与时间的变化关系。下列叙述中正确的是 ()



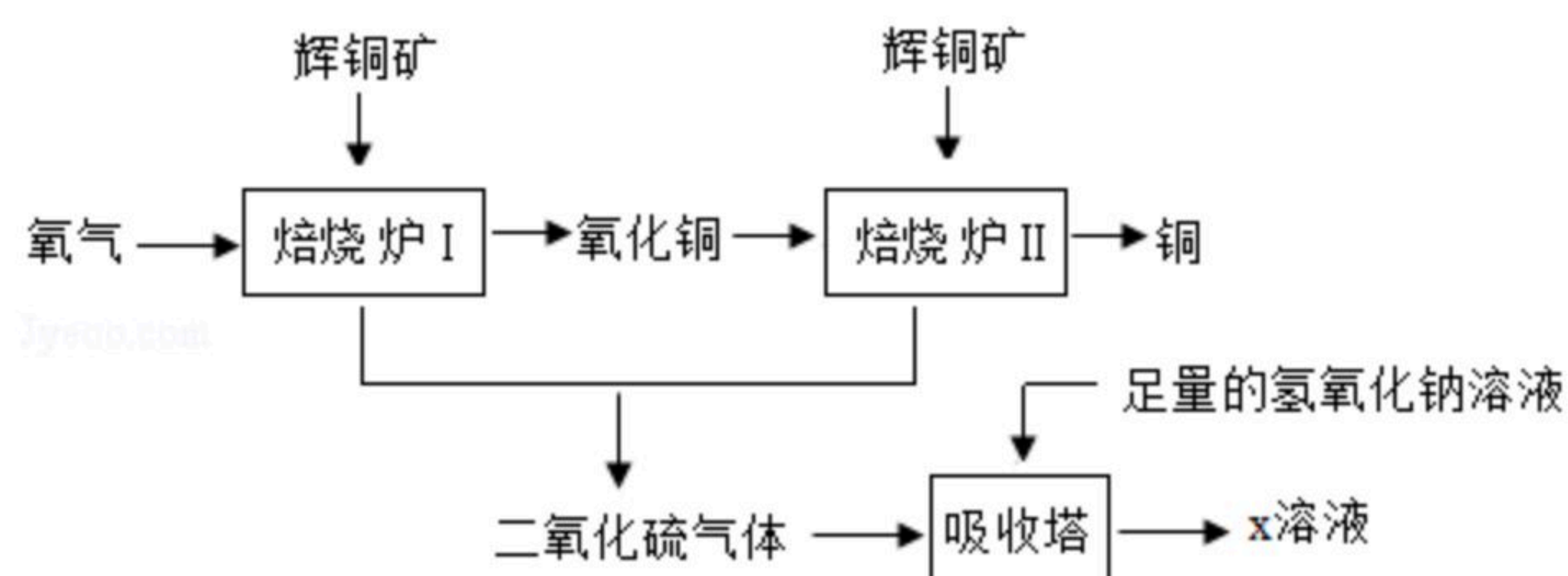
- A. a 时刻时，各物质的质量关系一定是甲=乙+丙+丁
- B. 该反应在 b 时刻时结束
- C. 相对分子质量甲 $>$ 乙 $>$ 丙 $>$ 丁
- D. 该反应所属的基本反应类型为分解反应

8. 80g Fe_2O_3 和CuO的固体混合物，在高温条件下与足量的CO充分反应后，得到金属的质量可能是 ()

- A. 50g B. 60g C. 70g D. 80g

二、解答题 (共5小题, 满分36分)

9. 辉铜矿的主要成分为硫化亚铜 (Cu_2S)，工业上用辉铜矿冶铜的一种工艺流程图如下：



请你回答下列有关问题：

(1) 硫化亚铜中铜元素的化合价为_____。

(2) 焙烧炉 II 中发生反应的化学方程式为_____。

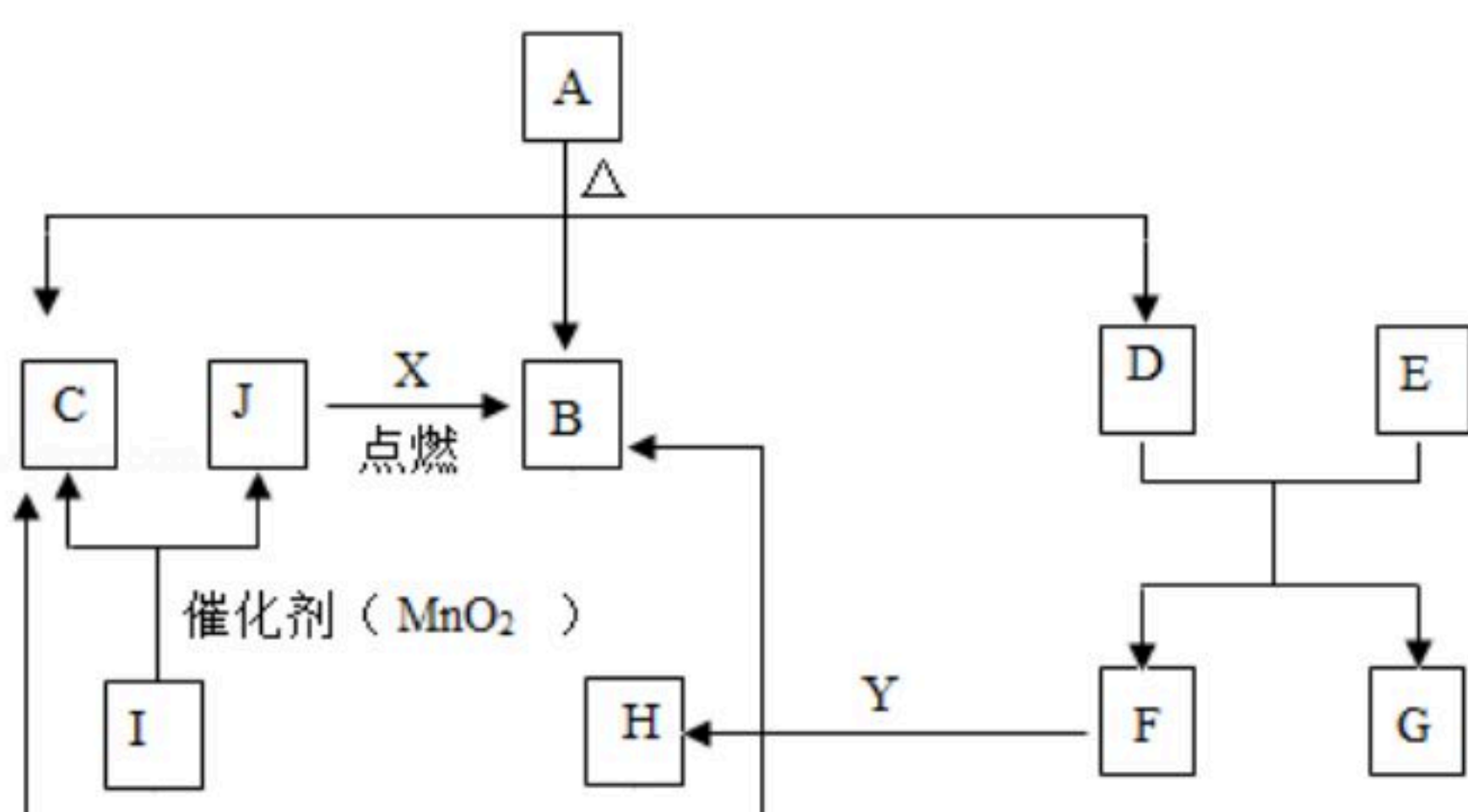
_____。



扫码查看解析

(3) 二氧化硫与二氧化碳具有相似的化学性质, 则 x 溶液中盐的化学式是_____。

10. A 、 B 、 C 、 D 、 E 、 F 、 G 、 H 、 I 、 J 、 X 、 Y 都是初中化学中的常见物质, 已知 A 是小苏打的主要成分, F 是大理石的主要成分, J 、 X 是单质, 通常情况下 C 为液体。它们之间有如下图的关系。



请你回答下列有关问题:

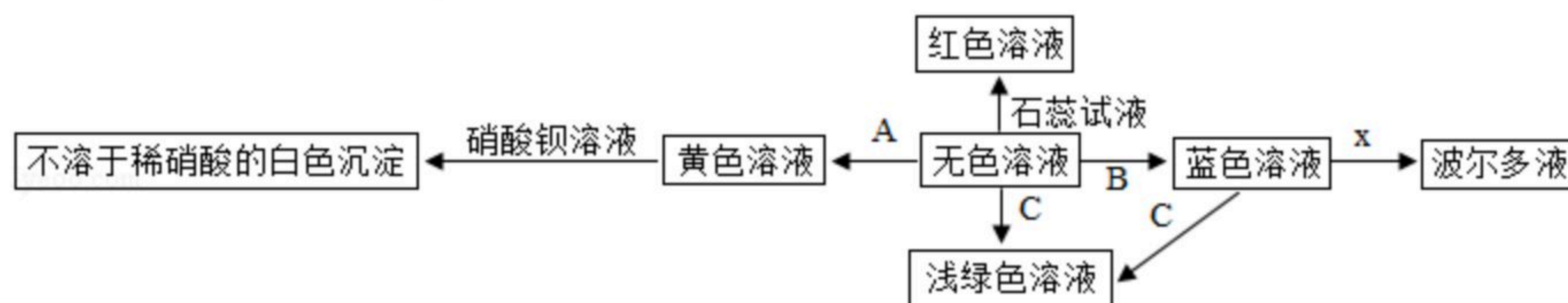
(1) 有关物质的化学式: A 为 _____, E 为 _____。

(2) 有关反应的化学方程式:

I 分解的反应 _____。

F 与 Y 的反应 _____。

11. 如图是初中化学中常见物质间的转化关系, 其中 A 是氧化物, B 是碱、 C 是单质, 无色溶液中只含一种溶质, 各物质间恰好完全反应(部分产物已略去)。



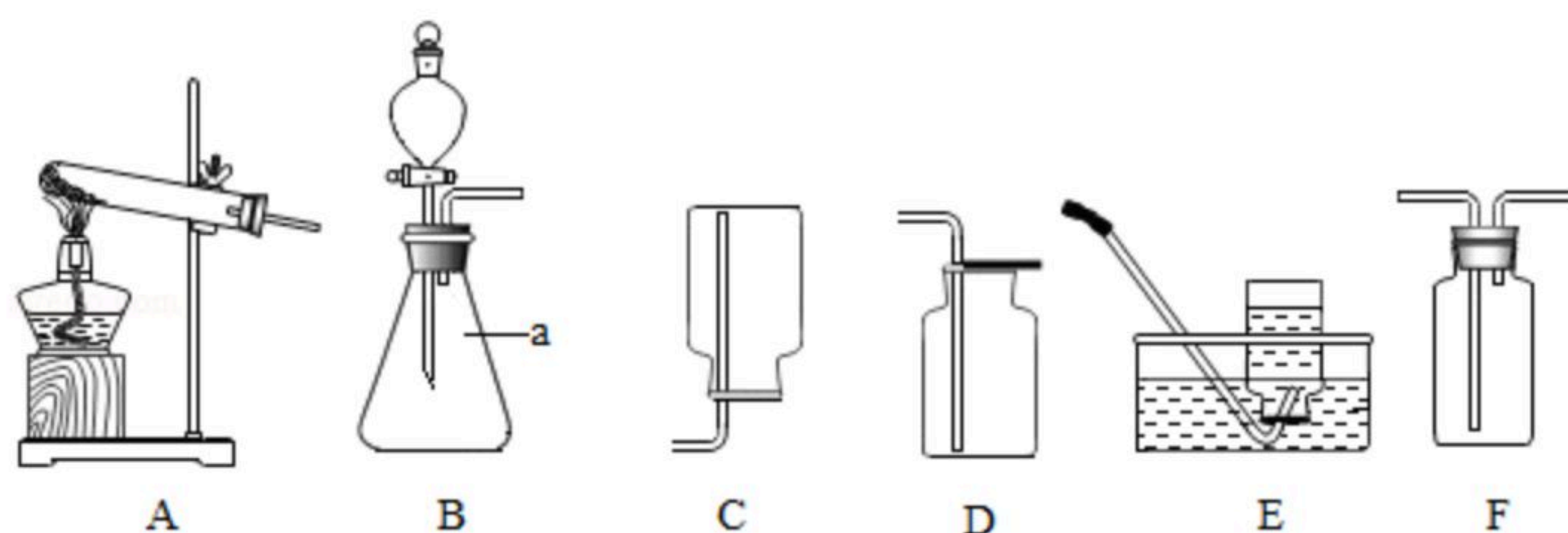
请你根据以上信息回答下列有关问题:

(1) 无色溶液中初中的离子是(填离子符号) _____。

(2) 有关反应的化学方程式: 黄色溶液与硝酸钡溶液的反应 _____。
蓝色溶液与 C 的反应 _____。

(3) X 的化学式为 _____。

12. 如图是实验室制取气体的发生装置和气体收集装置。



请你回答下列有关问题:

(1) 仪器 a 的名称是 _____。

(2) 下列对各装置的叙述中错误的是(填数字编号) _____。

①用 B 装置进行实验时不需要检查装置的气密性



扫码查看解析

②装置C可用来收集密度比空气小的气体

③用D装置收集 CO_2 时，可用燃着的木条放在集气瓶口检验 CO_2 收集满

④用E装置收集气体时，必须在气泡连续均匀冒出时才能收集

(3) 氨气(NH_3)是无色有刺激性气味的气体，极易溶于水，密度比空气小，实验室可用固体氯化铵和固体氢氧化钙混合加热制得氨气，则实验室制取氨气时应选择的发生装置是(填编号) _____，不能用D、E装置收集氨气的原因是_____。

(4) F装置可用于气体的收集和气体的净化，若用F装置干燥 H_2 ，则F中应盛装的物质是(填物质的名称)_____。

13. 向54.5g某物质质量分数的盐酸溶液中加入4g氢氧化钠固体恰好完全反应，求所得溶液中溶质的质量分数。