







扫码查看解析

2020年甘肃省平凉市（白银市、庆阳市、武威市、酒泉市、陇南市、张掖市、临夏州）中考试卷

化学

注：满分为70分。

一、选择题（本题包括10小题，每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题意）

- 下列发生在身边的变化，不属于化学变化的是（ ）
A. 纸张燃烧 B. 粮食酿酒 C. 酒精挥发 D. 钢铁生锈
- 2019年7月，习近平总书记提出“垃圾分类处理，回收可利用资源，减少环境污染”。垃圾分类，从我做起。下列可回收垃圾属于有机合成材料的是（ ）
A. 旧报纸 B. 塑料瓶 C. 玻璃瓶 D. 铝制易拉罐
- 2020年1月14日，C919大型客机第二架机迎来了进入2020年后的第一次飞行。C919部分机身采用了新型的铝锂合金。铝锂合金中铝（Al）元素与锂（Li）元素的本质区别是（ ）
A. 相对原子质量不同 B. 原子的中子数不同
C. 原子的电子数不同 D. 原子的质子数不同
- 下列说法不正确的是（ ）
A. 为减少“白色污染”，提倡自带购物布袋
B. 煤、石油、天然气属于化石能源，取之不尽，用之不竭
C. 对铁制品进行防锈处理，可以有效减少金属资源的浪费
D. 开发新能源汽车可减少汽油、柴油的使用，从而减少环境污染
- 下列操作不正确的是（ ）
A.  加热固体
B.  取固体粉末
C.  稀释浓硫酸
D.  检查气密性
- 下列区别物质的方法不正确的是（ ）
A. 用燃着的木条区别 O_2 和 N_2
B. 用澄清的石灰水区别 CO 和 CO_2
C. 用燃烧法区别羊毛织物和棉织物
D. 用酚酞溶液区别氯化钠溶液和稀硫酸

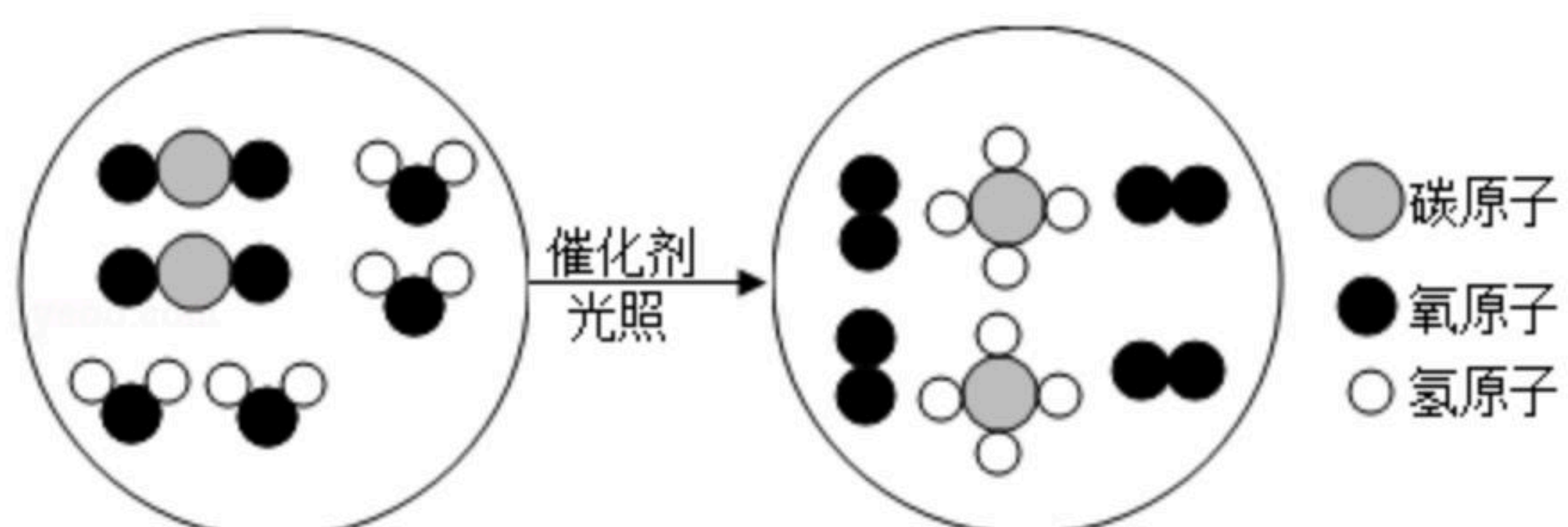


扫码查看解析

7. 在X、Y、Z三种金属，如果把X和Y分别放入稀硫酸中，X溶解并产生气泡，Y不反应；如果把Y和Z分别放入硝酸银溶液中，在Y表面有固体物质析出，而Z没有变化。根据以上实验事实，判断这三种金属的活动性由强到弱的顺序为（ ）

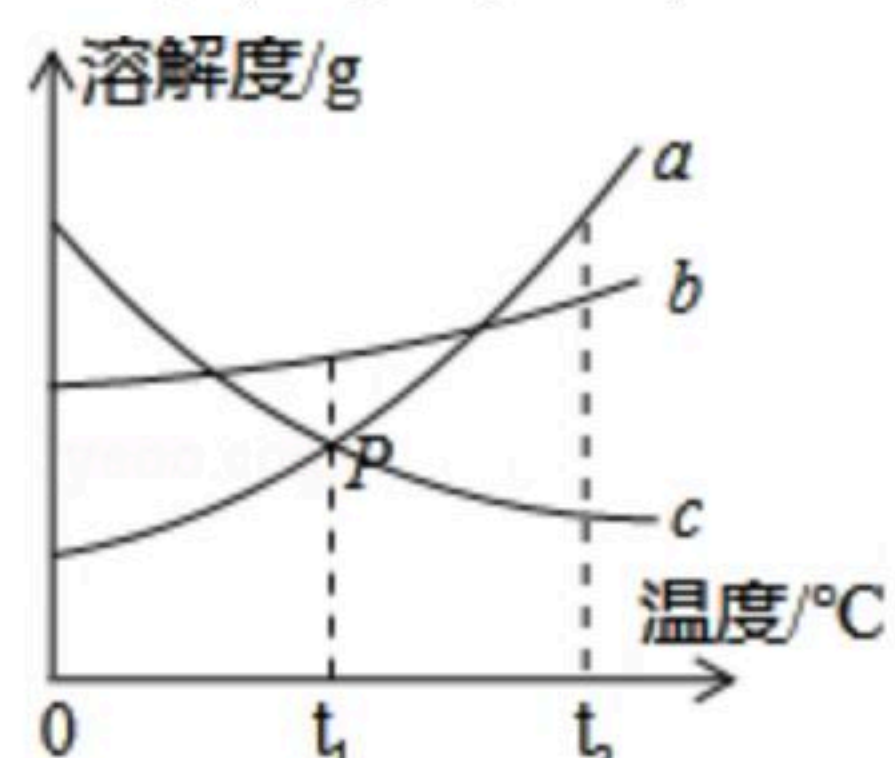
- A. X、Y、Z B. Z、Y、X C. Y、X、Z D. X、Z、Y

8. “宏观-微观-符号”三重表征是化学独特的表示物质及其变化的方法。某化学反应的微观示意图如图所示。下列说法不正确的是（ ）



- A. 从反应类型看：该反应属于置换反应
 B. 从微观构成看：四种物质均由分子构成
 C. 从反应价值看：该反应能获得清洁能源，延缓温室效应
 D. 从表示方法看：该反应的化学方程式为 $CO_2 + 2H_2O \xrightarrow[\text{光照}]{\text{催化剂}} CH_4 + 2O_2$

9. 如图是a、b、c三种固体物质（不含结晶水）的溶解度曲线，下列说法正确的是（ ）



- A. a的溶解度大于b的溶解度
 B. P点表示 $t_1^\circ\text{C}$ 时a、c两物质溶解度相等
 C. 将 $t_1^\circ\text{C}$ 饱和的c溶液升温到 $t_2^\circ\text{C}$ ，得到的是不饱和溶液
 D. 将 $t_2^\circ\text{C}$ ，a、b、c三种物质的饱和溶液降温到 $t_1^\circ\text{C}$ 时，所得溶液中溶质质量分数由大到小的顺序为： $b > a = c$

10. 除去下列物质中杂质，选用试剂和操作方法不正确的是（ ）

物质	所含杂质	除去杂质的试剂或方法
CaO固体	CaCO ₃ 固体	加热
Cu	Fe	加过量的稀盐酸后过滤、洗涤、干燥
NaCl	KNO ₃	硝酸银溶液
CO ₂	CO	通过灼热的氧化铜

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

二、填空与简答（本题包括4小题，共24分。）



扫码查看解析

11. 现有①水；②酒精；③氧气；④一氧化碳；⑤小苏打；⑥金刚石等物质，请选用以上物合适的代号填空。

- (1) 可用于急救病人的气体是_____。
- (2) 被誉为“生命之源”的物质是_____。
- (3) 有毒且易于血红蛋白结合的物质是_____。
- (4) 治疗胃酸过多症的一种药剂是_____。

12. 化学用语是学习化学的基本工具。请用合适的化学用语填空。

- (1) 镁的元素符号_____。
- (2) 表示两个氢原子_____。
- (3) 保持二氧化硫化学性质的最小微粒_____。
- (4) 由氧和铝两种元素组成的化合物的化学式_____。

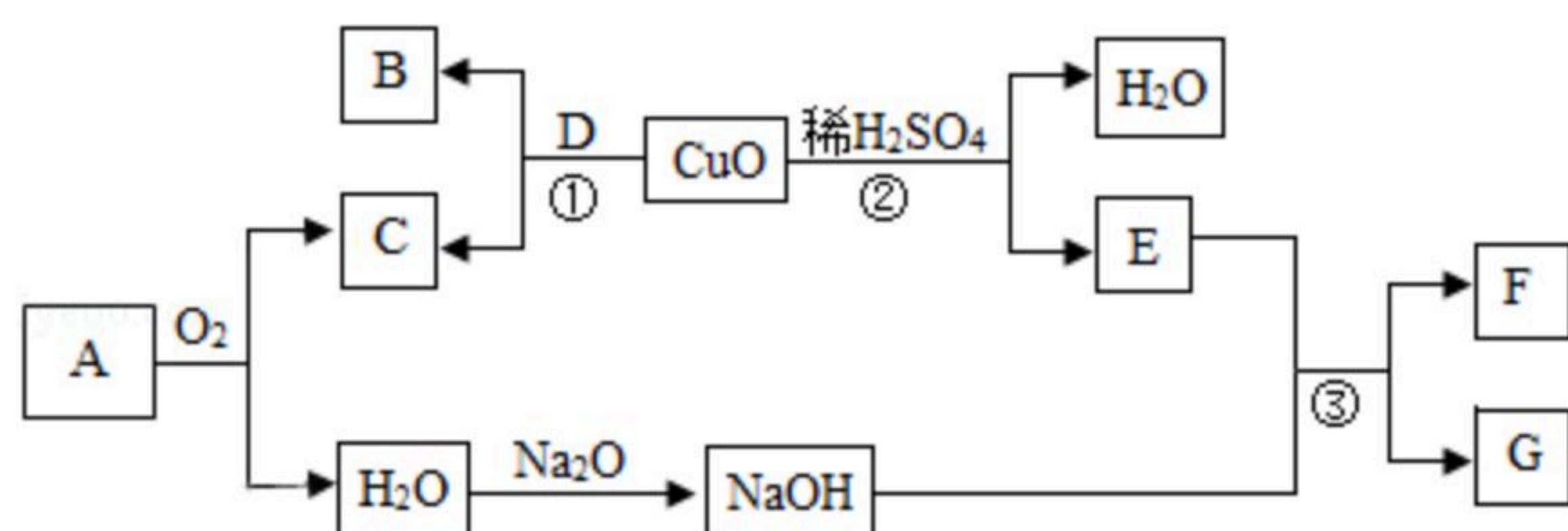
13. 2019年12月以来，我国部分地区突发新冠肺炎疫情。严重威胁着人们的生命安全。科学防疫，从我做起。

(1) 饮食：合理膳食，保证营养均衡，可以提高人体对新冠肺炎的抵抗力。下表是小明家里今年某天午餐的食谱。

主食	米饭
副食	红烧牛肉、炒鸡蛋、咸味花生
饮品	酸奶

- ①红烧牛肉中富含的营养物质是_____。
 - ②从营养均衡的角度分析，该食谱中还缺少的有机营养物质是_____。
- (2) 消毒：84消毒液是一种以次氯酸钠[NaClO]为主要有效成分的高效消毒剂。
- ①次氯酸钠属于_____（选填“氧化物”或“盐”）。
 - ②次氯酸钠中氯元素的化合价为_____。
 - ③次氯酸钠的相对分子质量为_____。
 - ④欲用溶质质量分数为5%的次氯酸钠溶液配制1000g溶质质量分数为0.5%的次氯酸钠溶液，需加水_____克。
- (3) 救治：为救治病人，需要提供氧气。氧烛能持续放出高效氧气，其主要化学成分发生如下反应： $2NaClO_3=2X+3O_2\uparrow$ ，则X的化学式为_____。

14. 如图为A - G（初中常见的物质）的转化关系。其中A天然气的主要成分，D为单质。



根据以上信息回答下列问题。

- (1) A的化学式是_____，其常见用途为_____（写一条）。



扫码查看解析

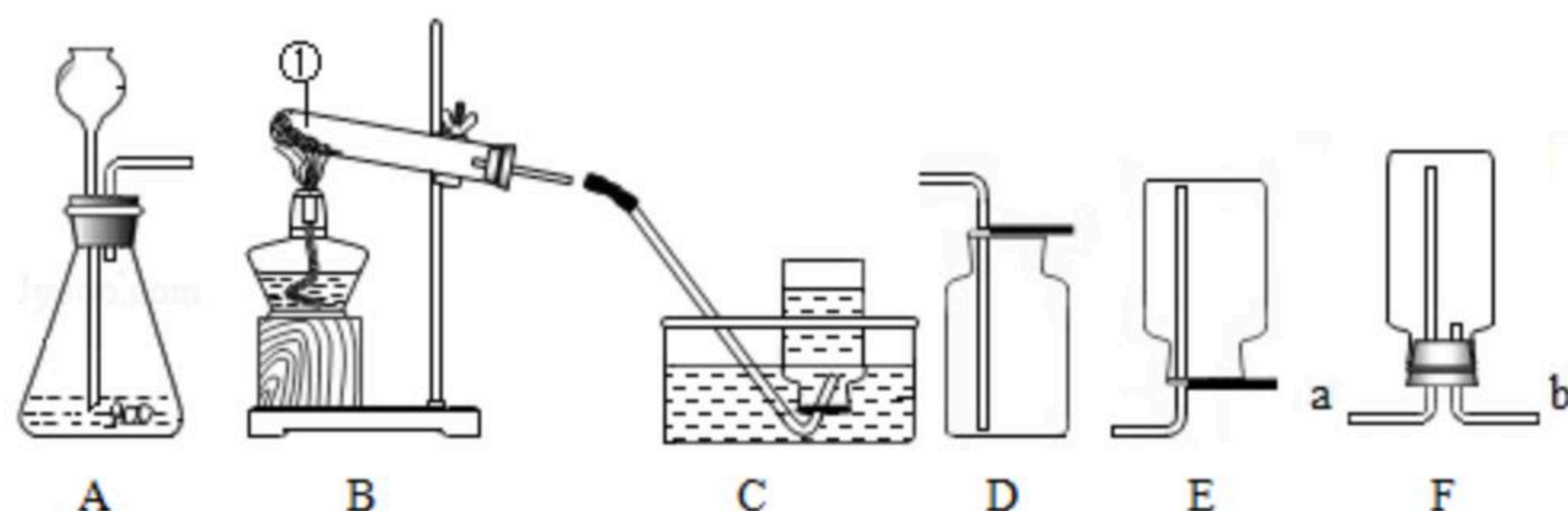
(2) 写出反应①化学方程式_____，该反应属于_____
_____反应（填基本反应类型）。

(3) 反应②的现象为_____。

(4) 写出反应③的化学方程式_____。
_____。

三、实验与探究本题（包括两个小题，共20分。）

15. 通过一年的化学学习，你已经掌握了实验室制取气体的有关知识，请结合如图回答相关问题。



(1) 写出图中标有序号的仪器名称：①_____。

(2) 实验室欲使用高锰酸钾制取氧气，反应原理用化学方程式表示为_____，应选择的发生装置和收集装置是_____，若选择F装置收集氧气，气体应从（填端口字母）_____端进入。

(3) 实验室欲制取二氧化碳，反应原理用化学方程式表示为_____，用D装置收集CO₂，验满的方法是_____，欲干燥CO₂，还需将气体通过盛有_____的洗气瓶。

16. 某班同学用氢氧化钠溶液和稀硫酸进行中和反应实验。

(1) 甲同学在烧杯中加入约5mL氢氧化钠溶液，滴入几滴无色酚酞溶液，此时溶液呈_____色，接着用滴管滴入一定量的稀硫酸，再用玻璃棒搅拌，发现溶液变为无色，该反应的化学方程式为_____。

(2) 甲、乙、丙同学对反应后溶液中的溶质成分进行探究。

【猜想与假设】反应后溶液中的溶质是什么？

猜想一：只有Na₂SO₄

猜想二：_____

猜想三：有Na₂SO₄和NaOH

以上猜想中，可以直接排除的是_____，理由_____。

【实验探究】

为了验证另外两种猜想，甲、乙、丙同学设计如下实验方案：



扫码查看解析

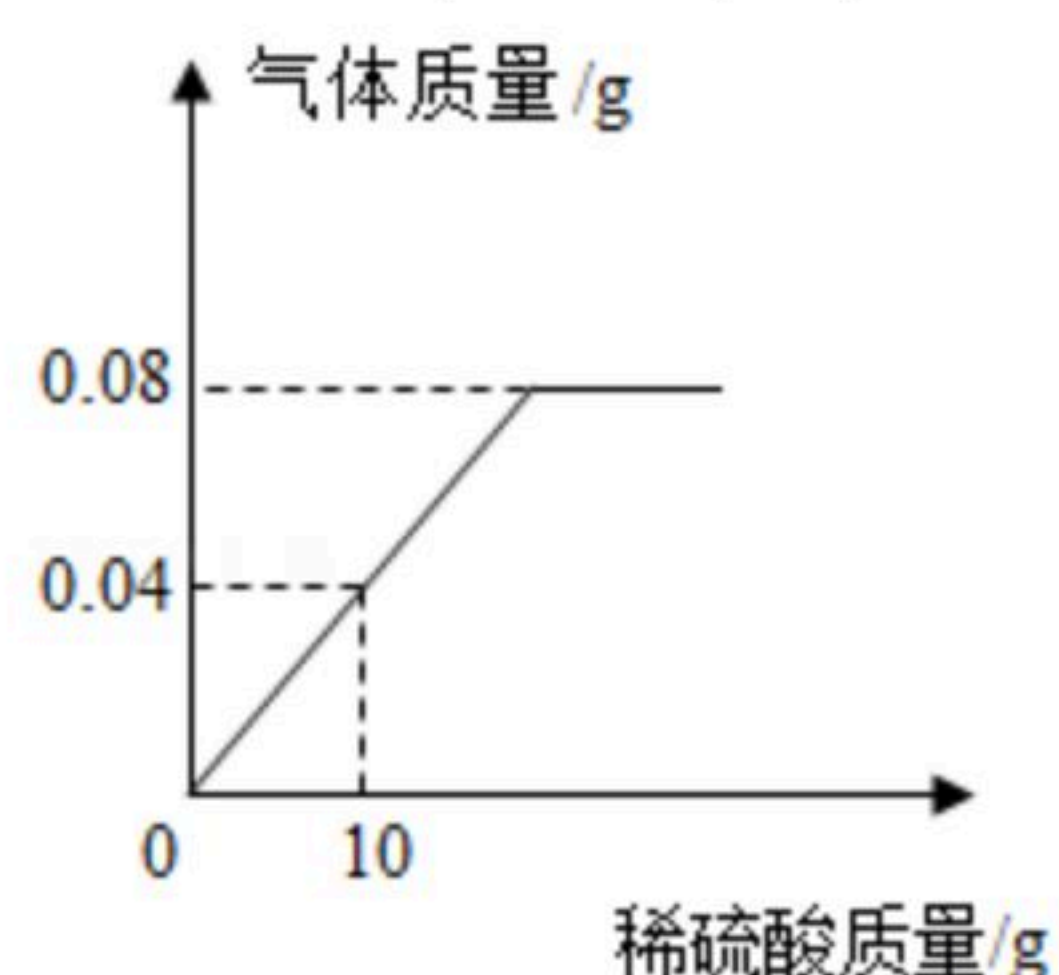
	实验操作	实验现象	实验结论
甲同学方案	取少量反应后的溶液于试管中，向试管中滴加BaCl ₂ 溶液	有白色沉淀产生	猜想二成立
乙同学方案	取少量反应后的溶液于试管中，向试管中加入_____	有气泡产生	猜想二成立
丙同学方案	取少量反应后的溶液于试管中，向试管中加入生锈的铁钉	_____	猜想二成立

老师认为甲同学方案不合理，你认为理由是_____。

【反思交流】实验结束后，废液处理方法正确的是_____（填序号）。
A. 倒入下水道 B. 倒入废液缸 C. 带出实验室

四、计算题（本题包括一个小题，共6分）

17. 向盛有一定质量铁粉的烧杯中逐滴加入稀硫酸充分反应，产生气体质量与所加稀硫酸质量的关系如图所示。请根据该图信息计算：



- (1) 铁粉反应完时，产生氢气的质量为_____g。
(2) 原稀硫酸中溶质的质量分数（写出计算过程）。



扫码查看解析