



扫码查看解析

2020年青海省中考试卷

化 学

注：满分为60分。

一、单项选择题（本题共14小题，1-8题每题1分，9-14题每题2分，共20分。）

1. 下列过程中，只发生物理变化的是（ ）
A. 青稞酿酒 B. 滴水成冰 C. 铁钉生锈 D. 红磷燃烧
2. 空气中含量最多且化学性质不活泼的气体是（ ）
A. O_2 B. CO_2 C. N_2 D. Ne
3. 下列属于复合肥料的是（ ）
A. KNO_3 B. NH_4HCO_3 C. $Ca(H_2PO_4)_2$ D. K_2SO_4
4. 下列生活用品中属于有机合成材料的是（ ）
A. 纯棉毛巾 B. 塑料袋 C. 蚕丝被 D. 不锈钢餐具
5. 2020年6月，袁隆平科研团队首次在青藏高原柴达木盆地试种海水稻。稻谷中富含的淀粉属于哪种营养素？（ ）
A. 油脂 B. 维生素 C. 糖类 D. 蛋白质
6. 下列实验操作不正确的是（ ）
7. 下列对河水的净化操作中，净化程度最高的是（ ）
A. 蒸馏 B. 过滤 C. 加入活性炭 D. 静置沉淀
8. 葡萄糖 $[C_6H_{12}O_6]$ 是为人体组织提供营养的重要物质。下列相应的计算方法不正确的是（ ）
A. 葡萄糖分子中碳、氢、氧原子的个数比：6:12:6
B. 葡萄糖的相对分子质量： $12 \times 6 + 1 \times 12 + 16 \times 6$
C. 葡萄糖中碳、氢、氧元素的质量比： $(12 \times 6) : (1 \times 12) : (16 \times 6)$



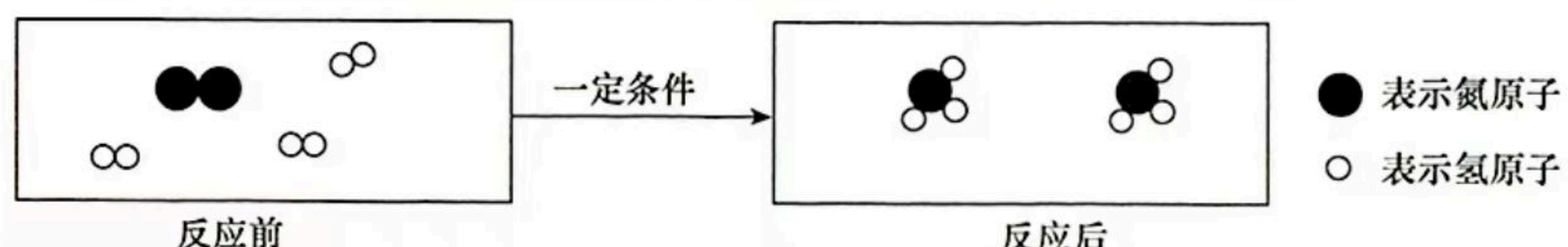
扫码查看解析

D. 葡萄糖中氧元素的质量分数： $\frac{16}{12 \times 6 + 1 \times 12 + 16 \times 6} \times 100\%$

9. 氢气与四氯化硅反应制取硅的化学方程式为： $2H_2 + SiCl_4 \xrightarrow{\text{高温}} Si + 4X$ ，其中X的化学式是（ ）

- A. Cl_2 B. H_2O C. HCl D. SiH_4

10. 在一定条件下，某反应的微观示意图如图，下列说法正确的是（ ）



- A. 该反应属于分解反应
B. 反应前后各元素的化合价都未发生改变
C. 反应前后分子的种类和个数没变
D. 该反应的化学方程式为： $N_2 + 3H_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} 2NH_3$

11. 下表中对部分知识的归纳有错误的一组是（ ）

A. 化学与生活	B. 安全常识
①人体缺乏维生素C容易患坏血病 ②高钙牛奶中的“钙”指钙元素	①油锅着火，用锅盖盖灭 ②家用电器着火，立即用水浇灭
C. 化学与环境	D. 物质的分类
①垃圾分类有利于环境保护和资源再利用 ②生活污水任意排放导致环境污染	①纯碱不是碱 ②生铁不是纯净物

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

12. 除去下列物质中的杂质，所选方法正确的是（ ）

- A. 除去 CO_2 气体中混有少量的 CO ，让气体通过氢氧化钠溶液
B. 除去 $FeCl_2$ 溶液中混有少量的 $CuCl_2$ ，加入过量的铁粉、过滤
C. 除去 $NaCl$ 溶液中混有少量的 Na_2CO_3 ，加入适量稀硫酸、蒸发结晶
D. 除去 $BaCl_2$ 固体中混有少量的 KCl ，加水溶解、过滤

13. 在 $pH=3$ 的溶液中，下列离子可以大量共存的是（ ）

- A. Cu^{2+} K^+ NO_3^- B. Ag^+ Na^+ Cl^-
C. Na^+ Ba^{2+} OH^- D. K^+ Ba^{2+} SO_4^{2-}

14. 下列各组物质的鉴别方法与结论均正确的是（ ）



扫码查看解析

选项	物质	方法与结论
A	黄铜片与铜片	相互刻画，面上留下痕迹的是黄铜
B	硬水与软水	加入肥皂水振荡，产生大量泡沫的是硬水
C	固态的氯化钠与氢氧化钠	取样加水溶解，测量溶解前后的温度，温度不变的是氢氧化钠
D	化肥 KCl 与 NH_4Cl	取样与熟石灰混合研磨，放出有刺激性气味气体的是 NH_4Cl

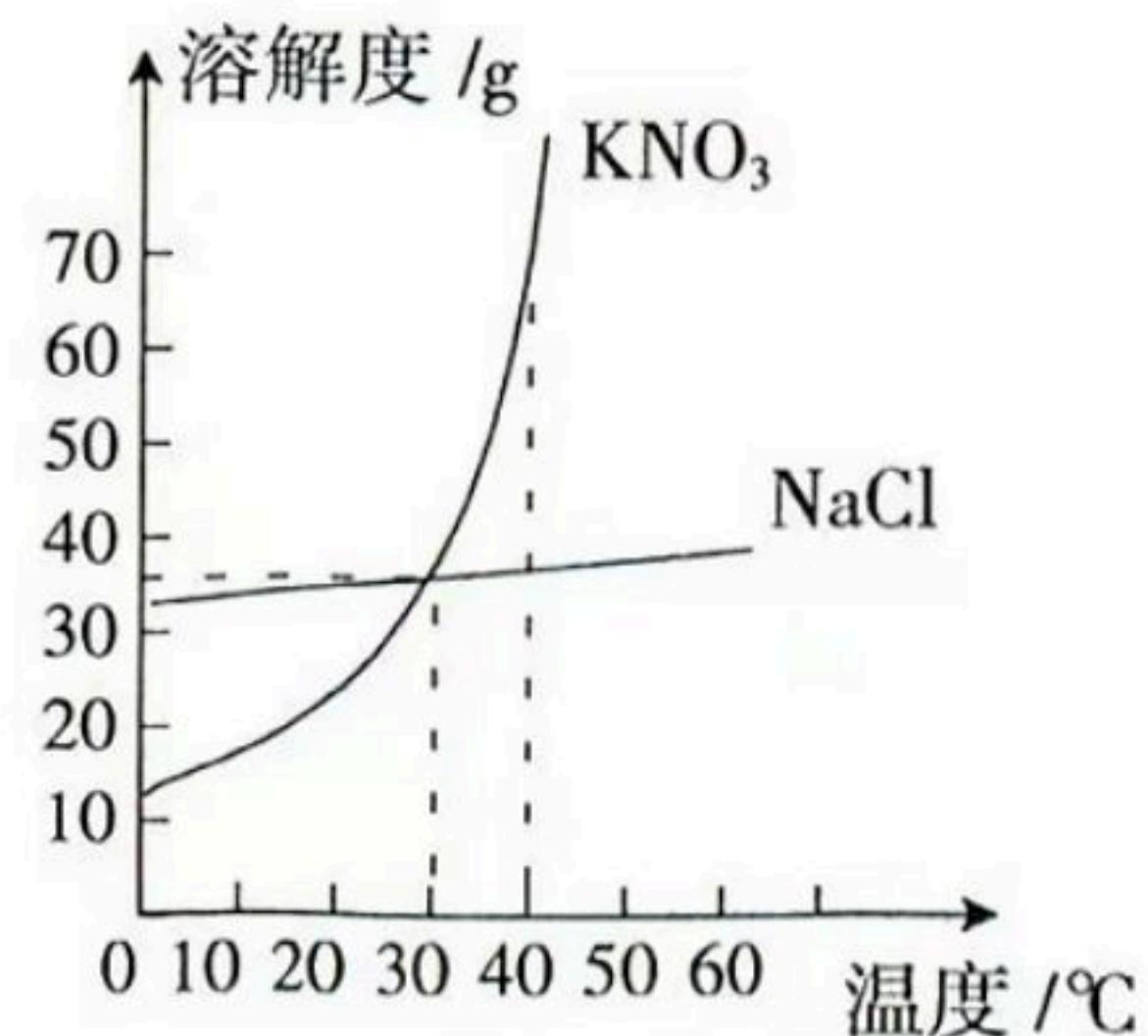
- A. A B. B C. C D. D

二、填空题（本题共5小题，化学方程式2分，其余每空1分，共17分）

15. 化学与我们的生活、生产密切相关。选择下列物质的序号填空：

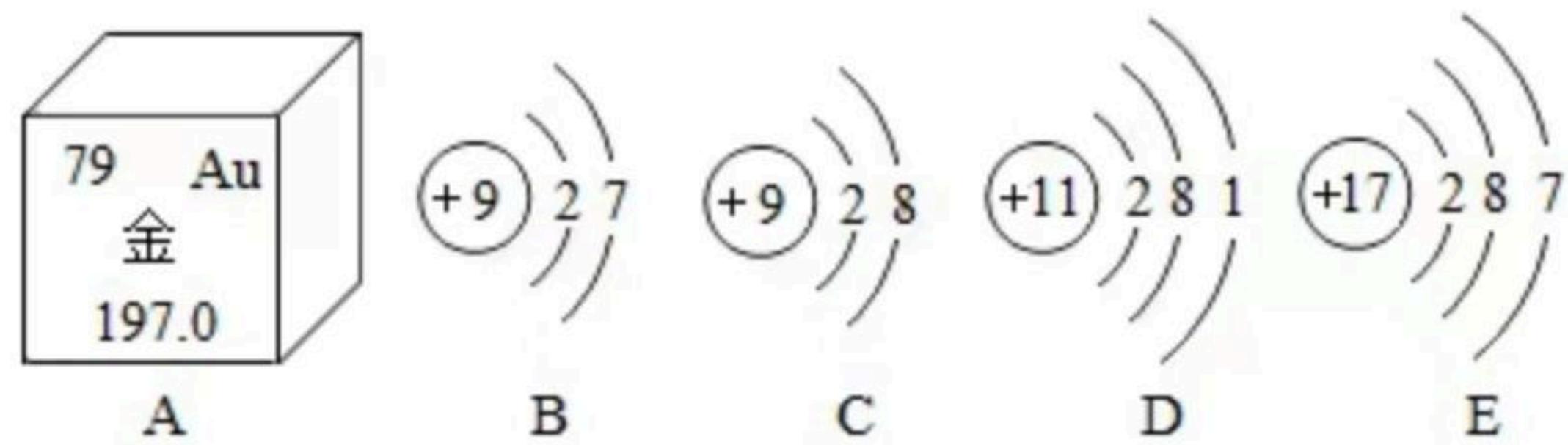
- a. 氢气 b. 金刚石 c. 稀有气体 d. 小苏打
- (1) 可用来裁玻璃的是_____；
 - (2) 用于填充霓虹灯灯管的是_____；
 - (3) 最理想的清洁燃料是_____；
 - (4) 可用于治疗胃酸过多症的是_____。

16. 如图为硝酸钾、氯化钠两种物质的溶解度曲线，据图回答下列问题。



- (1) 在_____°C时，硝酸钾和氯化钠的溶解度相等。
- (2) 将40°C时接近饱和的硝酸钾溶液变为饱和溶液，可采用_____（填“升高”或“降低”）温度的方法。
- (3) 比较在40°C时硝酸钾和氯化钠饱和溶液的溶质质量分数，硝酸钾_____氯化钠（填“>”“=”“<”）。

17. 学习化学要建立元素观、粒子观、变化观和分类观，请用所学化学知识回答下列问题：



- (1) 从图A中可知，金的相对原子质量为_____。
- (2) B、C、D、E所示粒子共表示_____种元素，其中_____（填序号）与E化学性质相似。



扫码查看解析

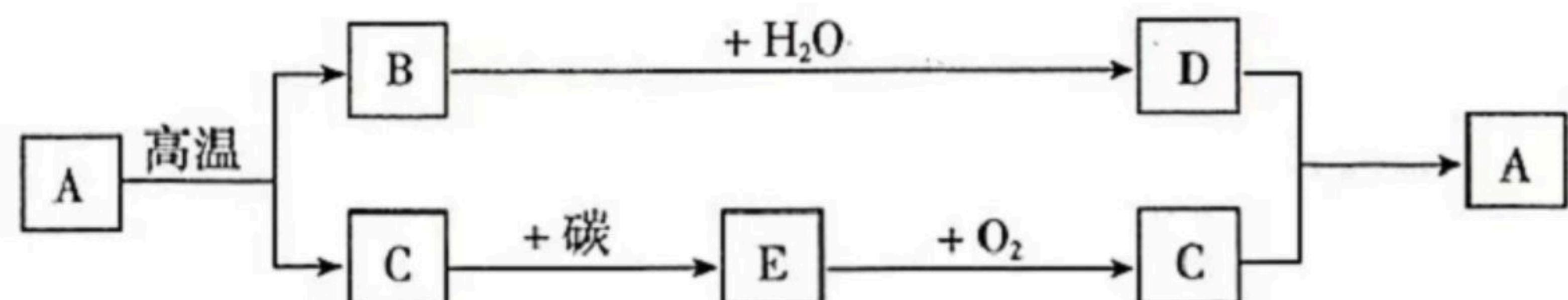
18. 2020年，新冠病毒肺炎疫情在全球爆发，一定浓度的乙醇、过氧化氢和次氯酸钠溶液能有效杀灭病毒。

(1) 在这三种物质中，属于有机物的是_____。

(2) 若将50mL质量分数为30% (密度为 1.1g/cm^3) 的过氧化氢溶液稀释成质量分数为3% (该溶液的密度和水的密度均为 1.0g/cm^3) 的医用溶液，需要加水_____mL。

(3) 将氯气(Cl_2)通入氢氧化钠溶液中可得到次氯酸钠(NaClO)，同时生成氯化钠和水。写出反应的化学方程式_____。

19. A 、 B 、 C 、 D 、 E 是初中化学常见的五种物质， A 是石灰石的主要成分， E 是能与血红蛋白结合的有毒气体，“ \rightarrow ”表示转化关系，部分反应条件未注明。回答下列问题：

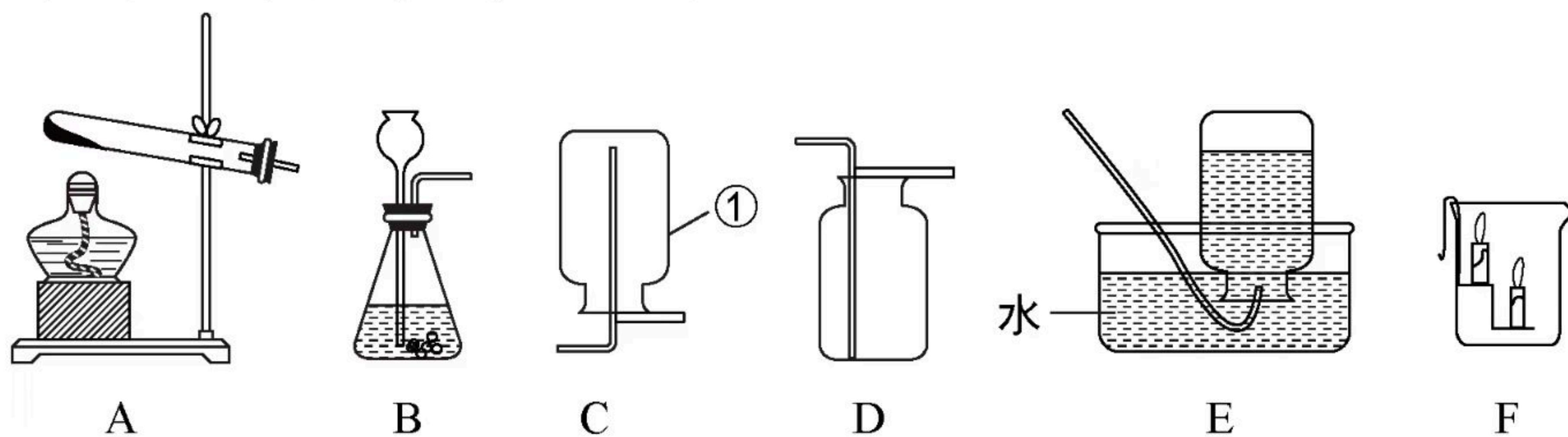


①写出物质B的化学式_____；

②写出C与D反应转化为A的化学方程式_____。

三、实验题 (本题共2小题，化学方程式2分，其余每空1分，共19分)

20. 请结合如图实验装置，回答问题：



(1) 写出标号①仪器的名称_____。

(2) 写出实验室用高锰酸钾制取氧气的化学方程式_____，可选择装置_____ (填序号) 作为气

体发生装置，但在该装置中还需要补充的是_____。

(3) 实验室常用大理石和稀盐酸制取二氧化碳气体，写出反应的化学方程式_____，收集气体应选用装置

_____ (填序号)；若将收集到的二氧化碳气体，沿烧杯内壁慢慢倒入装置F中，可以观察到的现象是_____，说明二氧化碳具有_____的物理性质。

21. 陈东同学在做“盐酸中和氢氧化钠”的实验时，实验前忘记向氢氧化钠溶液中滴加酚酞



扫码查看解析

溶液，导致无法判断中和反应进行的程度，于是他对反应后溶液的酸碱性进行了探究。

【探究目的】确定反应后溶液的酸碱性

(1) 【猜想与假设】反应后溶液可能呈碱性，也可能呈_____，也可能呈_____。

(2) 【实验验证】

实验操作	实验现象	实验结论
取反应后溶液少许，滴加几滴酚酞溶液	_____	溶液呈酸性或中性

(3) 【继续验证】可以设计多种方案进行验证

实验操作	实验现象	实验结论
方案1：取反应后溶液少许，加入少量氧化铜粉末	若粉末部分或全部溶解，溶液变为蓝色	①溶液呈_____
	若粉末不溶解，溶液不变色	②溶液呈_____
③方案2：取反应后溶液少许，加入少量_____	若有气体放出，溶液变为浅绿色	⑤溶液呈酸性，反应的化学方程式是_____
	④若_____	溶液呈中性

①溶液呈_____；

②溶液呈_____；

③方案2：取反应后溶液少许，加入少量_____；

④若_____；

⑤溶液呈酸性，反应的化学方程式是_____。

四、计算题（本题共1小题，共4分）

22. 某 NaCl 样品中只含有杂质 CaCl_2 ，为测定样品中 CaCl_2 质量分数，取样品20g完全溶解于水中，并向其中加入过量的 Na_2CO_3 溶液，生成沉淀的质量是2g。计算样品中 CaCl_2 的质量分数。



扫码查看解析