



扫码查看解析

2021年海南省东方市中考一模试卷

化学

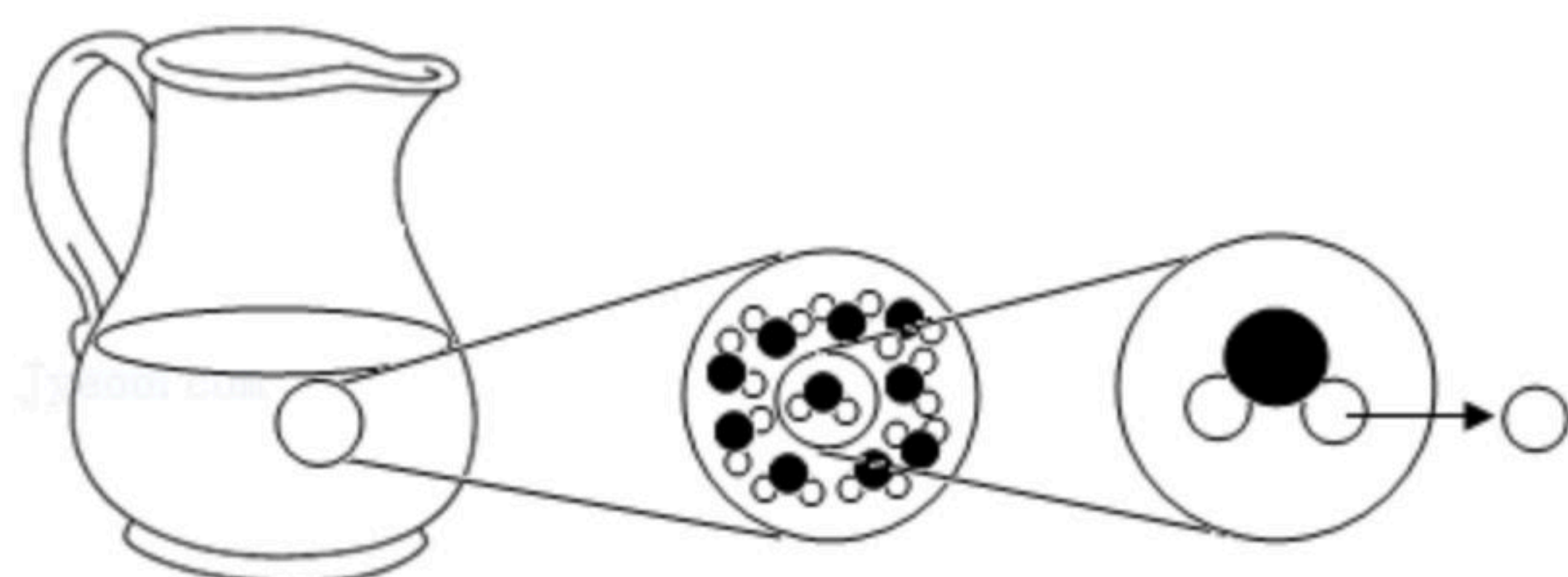
注：满分为100分。

一、选择题（本大题共14小题，每小题只有一个选项符合题意。每小题3分，共42分）

1. 新型冠状病毒是由分子构成的，病毒可通过感染者的喷嚏、飞沫进行传播，说明（ ）

- A. 分子是由原子构成的
- B. 分子在不断运动
- C. 分子很小
- D. 分子间有间隙

2. 如图，是水的微观层次结构，图中右侧“O”表示（ ）

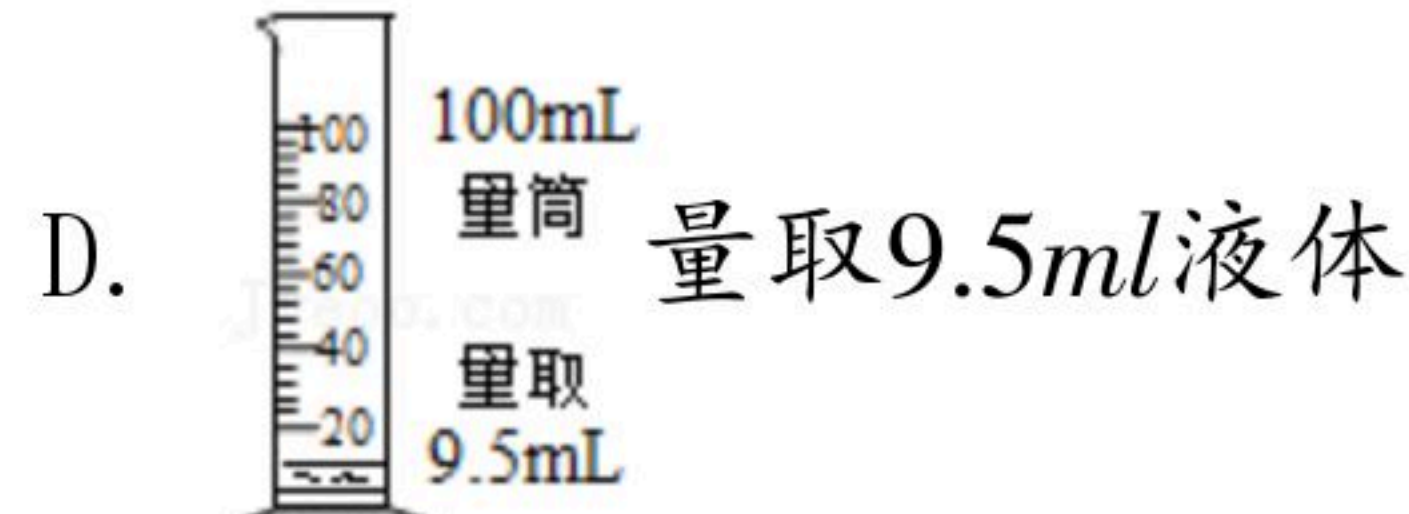


- A. 氢元素
- B. 氢原子
- C. 氧元素
- D. 氧原子

3. 下列物质在空气中敞口放置一段时间后，因发生化学变化而使质量增加的是（ ）

- A. 浓盐酸
- B. 浓硫酸
- C. 氯化钠
- D. 生石灰

4. 下列实验操作正确的是（ ）



5. 下列描述与事实相符合的是（ ）

- A. 细铁丝伸入盛有氧气的集气瓶中剧烈燃烧
- B. 铜丝插入稀硫酸中，溶液由无色变为蓝色
- C. 镁带在空气中燃烧，发出耀眼的白光，生成白色固体
- D. 电解水实验，电源正极产生的气体燃烧时会发出淡蓝色火焰

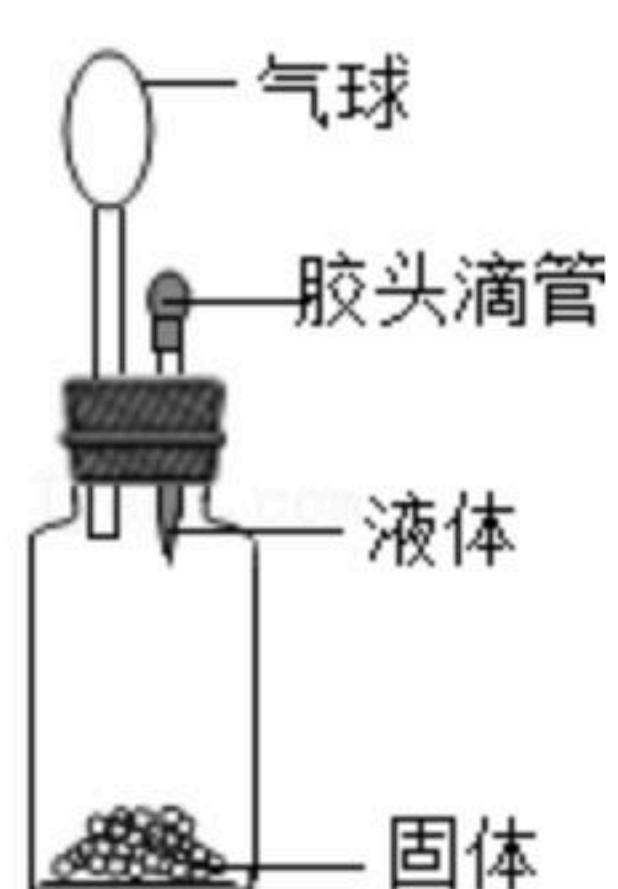
6. 2008年9月27日我国航天员成功完成了太空漫步。为解决航天员的呼吸问题，舱外航天服应能提供的物质是（ ）

- A. 氮气
- B. 氧气
- C. 二氧化碳
- D. 水



扫码查看解析

7. 下列物质能与稀盐酸发生中和反应的是 ()
- A. 硝酸银 B. 氧化铜 C. 石灰水 D. 锌
8. 2020年我国在抗击新冠肺炎战役中取得了阶段性重大成果, 为防控疫情, 通常在公共场所使用84消毒液 (主要成分是 $NaClO$) 进行消毒。 $NaClO$ 中氯元素的化合价是 ()
- A. -1 B. 0 C. +1 D. +5
9. 下列各组物质中, 化学性质不相似的是 ()
- A. 金刚石、石墨 B. 稀盐酸、稀硫酸
- C. 氢氧化钙、氢氧化钠 D. 一氧化碳、二氧化碳
10. 环境问题已经成为制约社会发展和进步的严重问题, 下列说法中正确的是 ()
- ①温室效应导致全球气候变暖
②绿色植物的光合作用是大气的一种自净过程
③汽车排放的尾气是造成城市空气污染的主要因素之一
④酸雨、臭氧层破坏等与空气污染有关。
- A. ②③ B. ③④ C. ①②③ D. ①②③④
11. 2019年诺贝尔化学奖用于表彰锂离子电池的研发。碳酸二甲酯 ($C_3H_6O_3$) 是锂电池电解液的一种成分, 下列关于碳酸二甲酯说法正确的是 ()
- A. 碳元素的质量分数最大
B. 由C、H、O三种元素组成
C. 相对分子质量是90克
D. 分子中C、H、O三种元素质量比为1: 2: 1
12. 绿色植物体主要由C、H、O等元素组成, 在戈壁沙漠中绿色植物无法生长的原因主要是环境中缺少 ()
- A. O_2 B. H_2O C. CO_2 D. N_2
13. 下列物质的用途主要由化学性质决定的是 ()
- A. 镁粉用于制作照明弹 B. 钨用于制作白炽灯丝
- C. 生铁用于铸造铁锅 D. 液氮可用作制冷剂
14. 要使如图装置中的小气球鼓起来, 则使用的固体和液体可以是 ()
- ①硝酸铵和水; ②铁和稀硫酸; ③固体氢氧化钠和水; ④生石灰和水; ⑤石灰石和稀盐酸。





扫码查看解析

- A. ①②③④⑤ B. ②③④⑤ C. ②③⑤ D. ②④⑤

二、填空题（每空2分，共28分）

15. 小强在厨房里发现一瓶没有标签的无色液体。

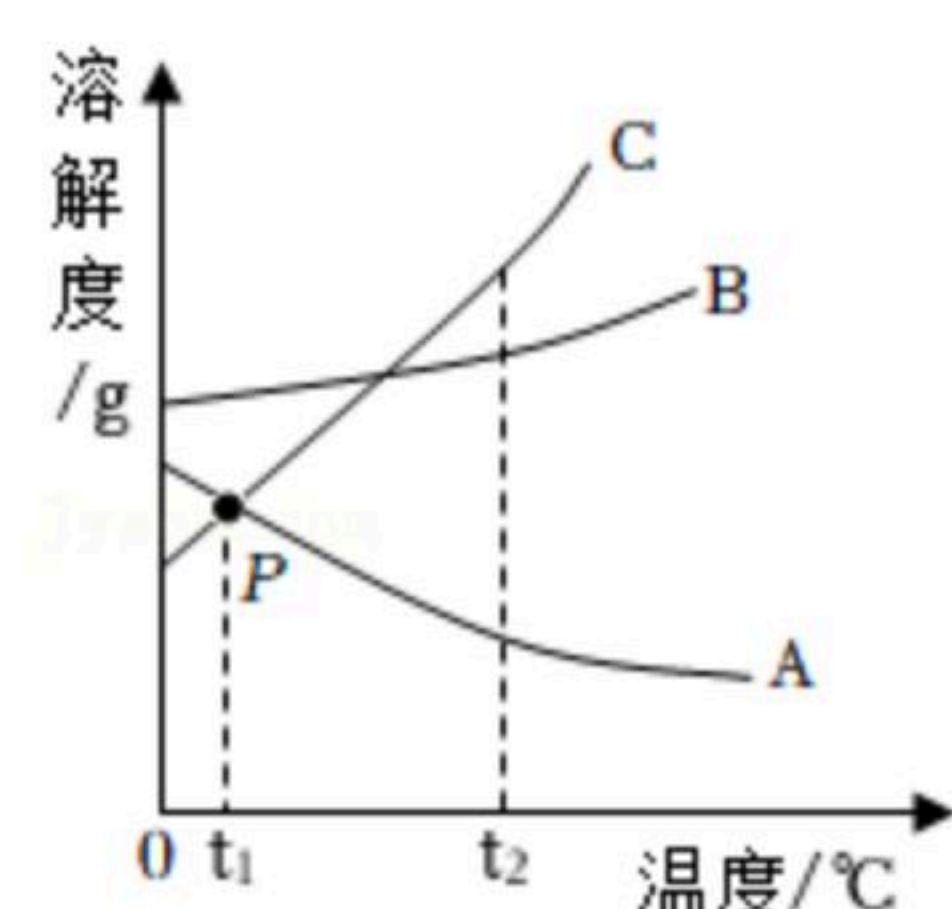
(1) 他闻了闻，初步判断为白醋，小强是利用白醋的 _____（填“物理”或“化学”）性质作出的判断。

(2) 他取少量此液体放入玻璃杯中，加入纯碱，产生气体，说明该液体是显 _____（填“酸性”“碱性”或“中性”）物质，进一步判断为白醋。

(3) 他另取少量此液体滴入石蕊试液，溶液变为 _____ 色，要使其变为蓝色，可向其中加入 _____（填编号）。

a. 食盐 b. 熟石灰 c. 稀硫酸 d. 水。

16. 如图是A、B、C三种物质的溶解度曲线，据图回答：



(1) $t_2^\circ\text{C}$ 时，三种物质的溶解度由大到小的顺序是 _____。

(2) P点表示： $t_1^\circ\text{C}$ 时， _____ 物质的溶解度相等。

(3) 溶解度随温度升高而减少的物质是 _____。

(4) $t_1^\circ\text{C}$ 时，A的溶解度 _____ $t_2^\circ\text{C}$ 时A的溶解度； $t_2^\circ\text{C}$ 时，B的饱和溶液中溶质的质量分数 _____ A的饱和溶液中溶质的质量分数。（填“大于”、“小于”或“等于”）

17. 化学就在我身边，现有A. CaCO_3 ；B.浓盐酸；C.火碱；D. NH_4NO_3 ；E. KNO_3 ；F.活性炭，从中选择适当的物质按下列要求填空（填序号）：

(1) 可用作补钙剂的是 _____。

(2) 可用作复合肥，增强农作物生长的是 _____。

(3) 溶于水后，溶液的温度明显降低的是 _____。

(4) 敞口放在空气中，因变质而使本身质量增加的是 _____。

(5) 作冰箱的除臭剂的是 _____。

三、简答题（有2小题，18小题6分，19小题4分，共10分）

18. 抗疫期间，口罩和乙醇都是稀缺物，乙醇俗称酒精，由高粱、玉米和薯类等经发酵、蒸馏制得，是一种无色透明、易挥发的液体，易燃烧，有特殊气味，沸点 78.2°C ，能与水以任意比混溶，75%的酒精具有很强的杀菌能力，常用作抗疫消毒剂；酒精还可以代替汽油作燃料，是一种新能源。

阅读以上短文并填空（各写一点）。



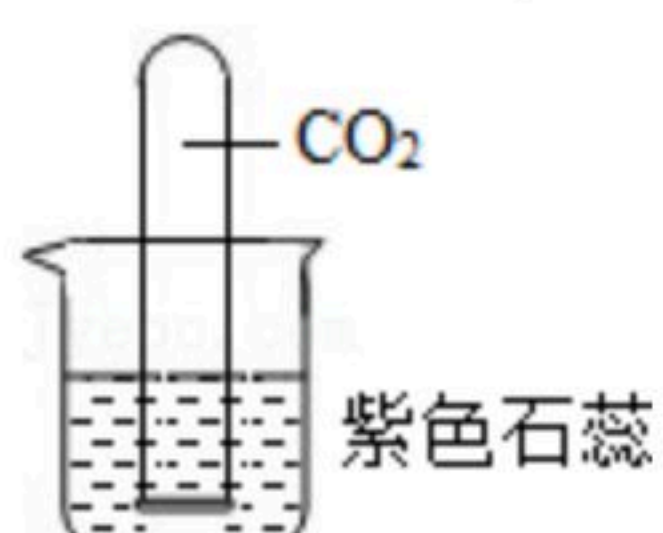
扫码查看解析

(1) 描述酒精物理性质的是：_____。

(2) 描述酒精化学性质的是：_____。

(3) 描述酒精用途的是：_____。

19. 如图实验，将装有二氧化碳的试管倒放装石蕊的烧杯中。

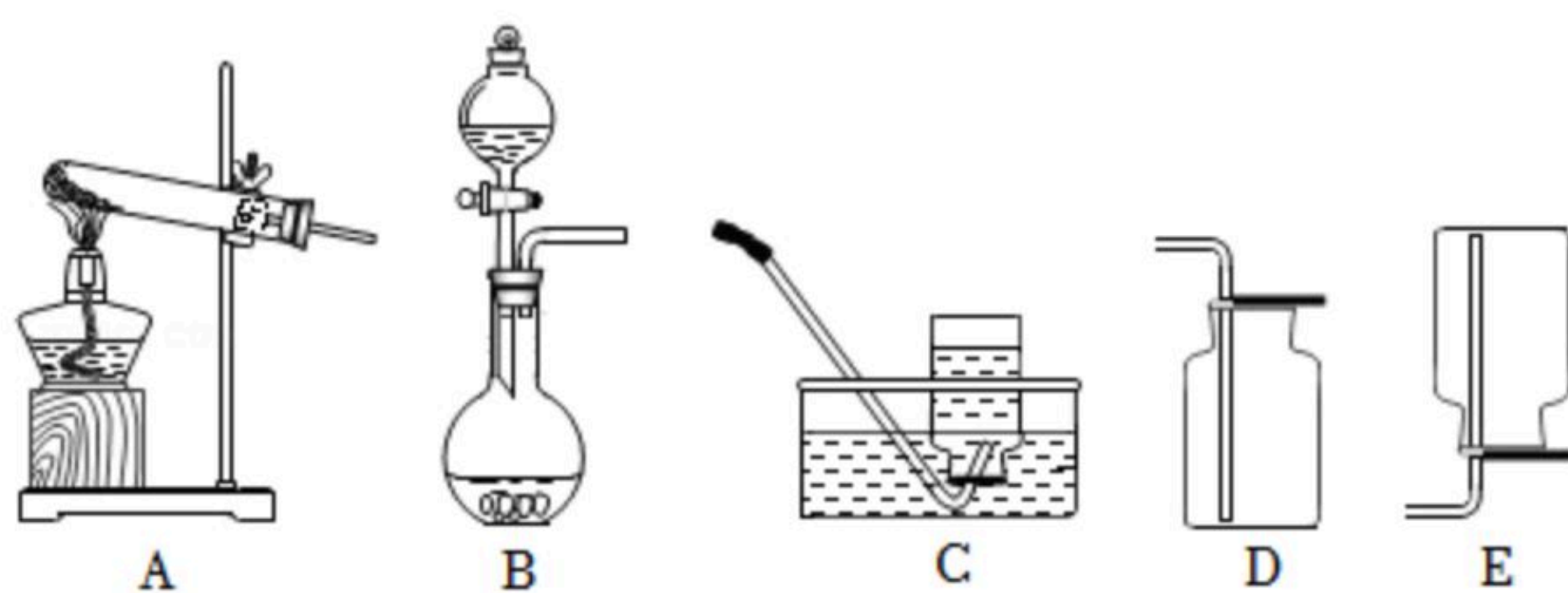


(1) 可观察到的现象有：_____；

(2) 反应方程式是：_____。

四、实验题 (共10分)

20. 现有下列A、B、C、D、E五种实验装置：



(1) 写出上面实验装置中你喜欢的两种仪器的名称 _____、_____。

(2) 加热高锰酸钾制取氧气时，可选用的发生装置是 _____ (填序号)，可选用的收集装置是 _____ (填序号)。写出加热高锰酸钾制取氧气的化学方程式 _____。

五、计算题 (共10分)

21. 在含有氢氧化钙7.4克的石灰水里，通入足量的二氧化碳，可得到多少克碳酸钙沉淀？
(化学方程式： $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$)