



扫码查看解析

2019年四川省自贡市中考试卷

化 学

注：满分为60分。

一、单选题

1. 表示"禁止燃放烟花爆竹"的标志是 ()



2. 下列物质属于氧化物的是 ()

A. CaO

B. $NaOH$

C. $KMnO_4$

D. H_2SO_3

3. 目前未计入空气污染指数监测项目的是 ()

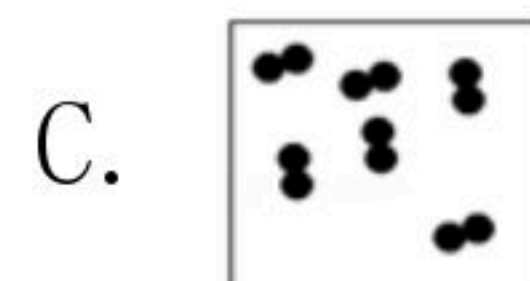
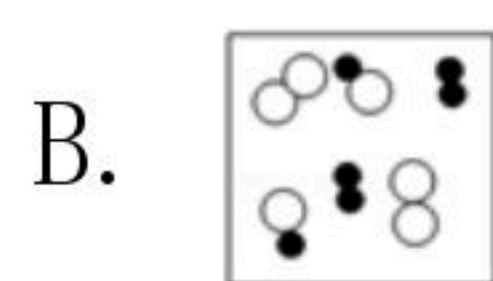
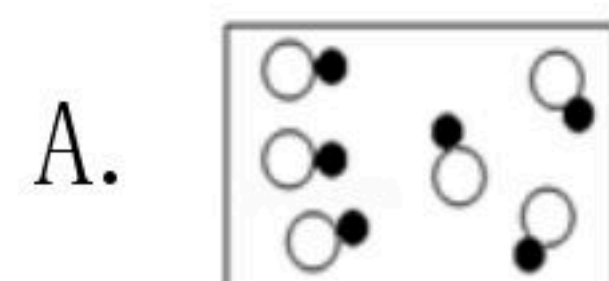
A. 一氧化碳

B. 二氧化氮

C. 稀有气体

D. 可吸入颗粒物

4. 下列各图中 ●和 ○分别表示不同元素的原子, 则表示化合物的是 ()



5. 下列说法正确的是 ()

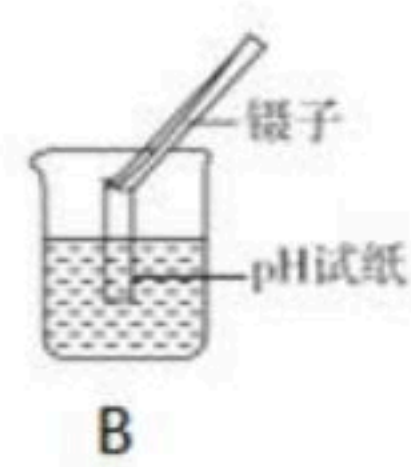
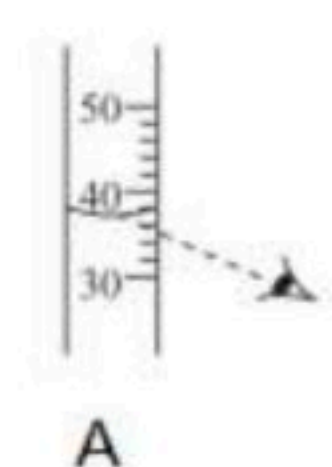
A. 水变成水蒸气说明分子可以再分

B. 八月丹桂飘香, 说明分子在不停运动

C. 保持水的化学性质的最小粒子是氢原子和氧原子

D. 4000L氧气能压缩在40L的钢瓶中, 说明分子的体积变小

6. 下列基本实验操作正确的是 ()



A. 读出液体体积

B. 测溶液的 pH

C. 加热液体

D. 稀释浓硫酸

7. 新能源的开发利用是人类社会可持续发展的重要课题。下列属于新能源的是 ()

A. 天然气

B. 石油

C. 氢气

D. 煤

8. 炒菜时油锅着火, 用锅盖盖灭, 其主要的灭火原理是 ()

A. 隔绝空气

B. 降低可燃物的着火点

C. 清除可燃物

D. 升高可燃物的着火点



扫码查看解析

9. 煤油中含有噻吩（用 x 表示），噻吩具有令人不愉快的气味，其燃烧时发生反应的化学方程式表示为： $X+6O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4CO_2+SO_2+2H_2O$ ，则噻吩的化学式为（ ）

A. CH_4 B. C_4H_4S C. C_4H_6S D. C_4H_8S

10. 人体中一些体液或排泄物的 pH 范围如下，其中酸性最强的是（ ）

A. 胃液0.9~1.5 B. 唾液6.6~7.1 C. 尿液4.7~8.4 D. 胰液7.5~8.0

11. 下列鉴别物质所用的方法，错误的是（ ）

A. 硬水与软水-加入肥皂水
B. 氢氧化钠和硝酸铵-加水溶解
C. 氯化钾与氯化铵-加熟石灰研磨
D. 羊毛纤维和合成纤维直接气味

12. 下列实验现象的描述中，错误的是（ ）

A. 铁丝在氧气中剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体
B. 硫在氧气中燃烧，发出蓝紫色火焰
C. 电解水时正极和负极产生气体的体积比为1:2
D. 向石蕊溶液中滴加稀硫酸后，溶液由紫色变成蓝色

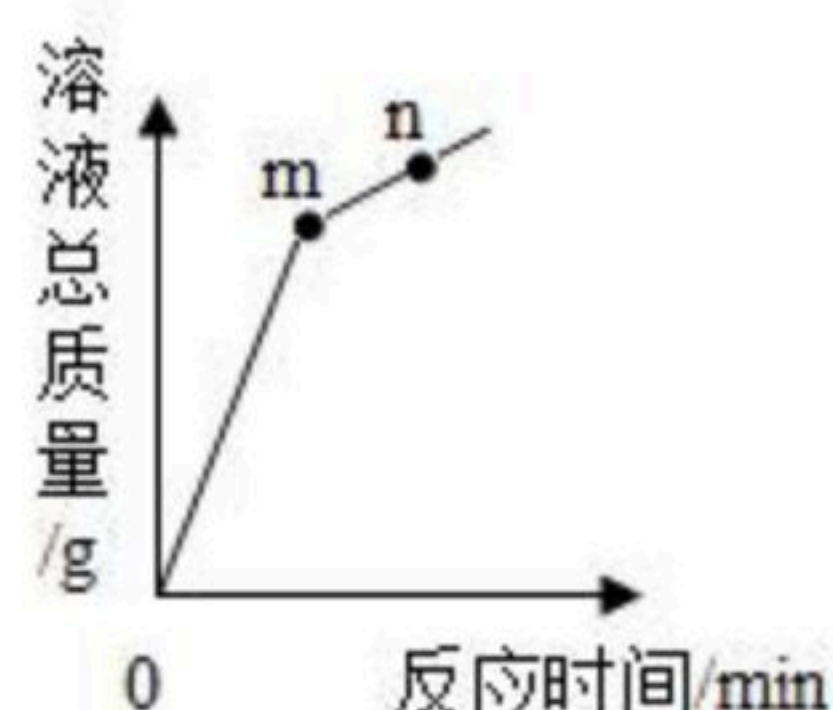
13. 实验室用氯化钠固体配制100g溶质质量分数为8%的氯化钠溶液，下列说法中错误的是（ ）

A. 实验的步骤为计算、称量、量取、溶解
B. 量取水时，用规格为100mL的量筒
C. 若用量筒量取水时俯视凹液面的最低处，则配制溶液的质量分数小于8%
D. 溶解过程中玻璃棒搅拌的作用是加快氯化钠的溶解

14. 下列化学方程式书写正确的是（ ）

A. Fe 与稀 HCl : $2Fe+6HCl=2FeCl_3+3H_2\uparrow$
B. $Ba(NO_3)_2$ 溶液与稀 HCl : $Ba(NO_3)_2+2HCl=BaCl_2+2HNO_3$
C. $NaOH$ 溶液通入 CO_2 : $2NaOH+CO_2=Na_2CO_3+H_2O$
D. 乙醇燃烧: $C_2H_5OH+3O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO_2+3H_2O$

15. 氧化铜与稀盐酸发生反应时，容器中溶液总质量随时间的变化曲线如图所示。下列说法错误的是（ ）



A. 该实验是将稀盐酸逐渐加入到盛有氧化铜的容器中
B. m 点表示氧化铜与稀盐酸恰好完全反应



扫码查看解析

- C. m 点和 n 点对应溶液中铜元素的质量不相等
D. m 点和 n 点对应溶液蒸发结晶后得到的固体成分相同

二、填空题

16. 化学用语是最简明、信息丰富、国际通用的语言。请按要求写出化学符号或符号表示的意义。

- (1) 2个氢分子_____；
(2) 硝酸根离子_____；
(3) 氨水中氮元素的化合价_____；
(4) $2P$ _____。

17. 材料有着广泛的应用，根据下列信息回答问题。

应用	"蛟龙号"深潜器	"神舟"五号宇航员航天服	新型水处理剂
用到的材料	特种钢	高强度涤纶	纳米铁粉

(1) 上述材料中属于有机合成材料的是_____；属于合金的是_____。

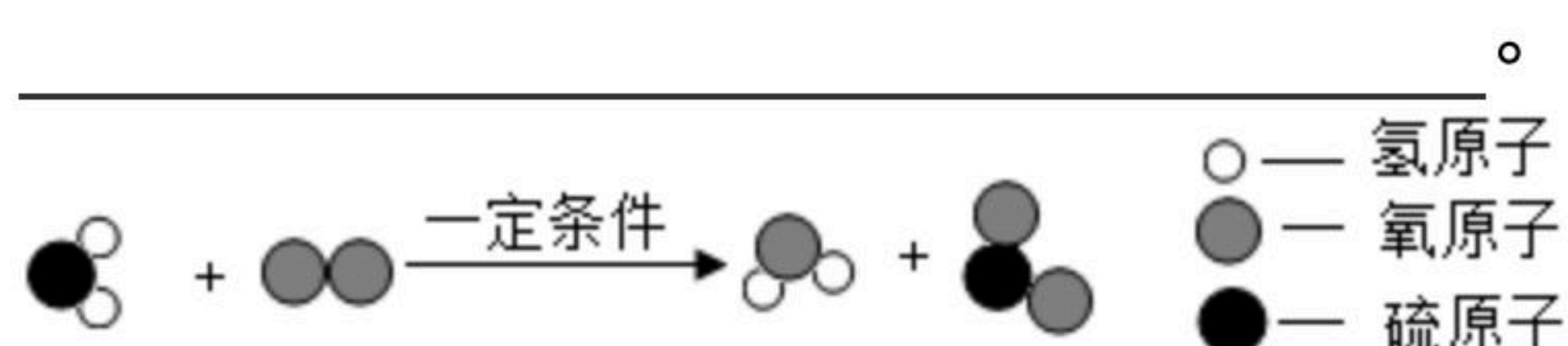
(2) 纳米铁粉能吸附水中的某些污染物，吸附后经沉降、_____（填操作名称）可除去污染物。下列物质也能因吸附而具有净水作用的是_____（填字母序号）。

a. 生石灰 b. 活性炭 c. 小苏打

18. 元素周期表是学习化学的重要工具。下表中列出了部分元素的原子序数，回答下列问题：

	I A	II A	III A	IV A	V A	VI A	VII A	0
第一周期	1							2
第二周期	3	4	5	6	7	8	9	10
第三周期	11	12	13	14	15	16	17	Ar

- (1) 表中铝元素原子的核内质子数为_____。
(2) 18号元素的原子结构示意图为_____。
(3) 9号和12号元素形成的化合物的化学式为_____。
(4) 下图是某化学反应的微观示意图，该反应的化学方程式为_____。

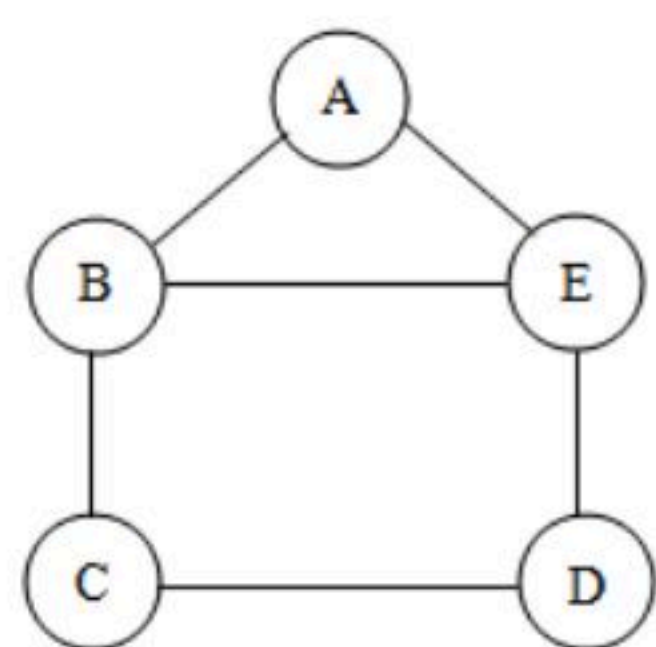


三、推断题



扫码查看解析

19. 下图A-E分别是铁、硫酸、氢氧化钡、硫酸铜和碳酸钠五种物质之一，横线相连的物质之间能发生化学反应，其中C物质的溶液呈蓝色，A与E作用产生的气体是光合作用的原料之一。

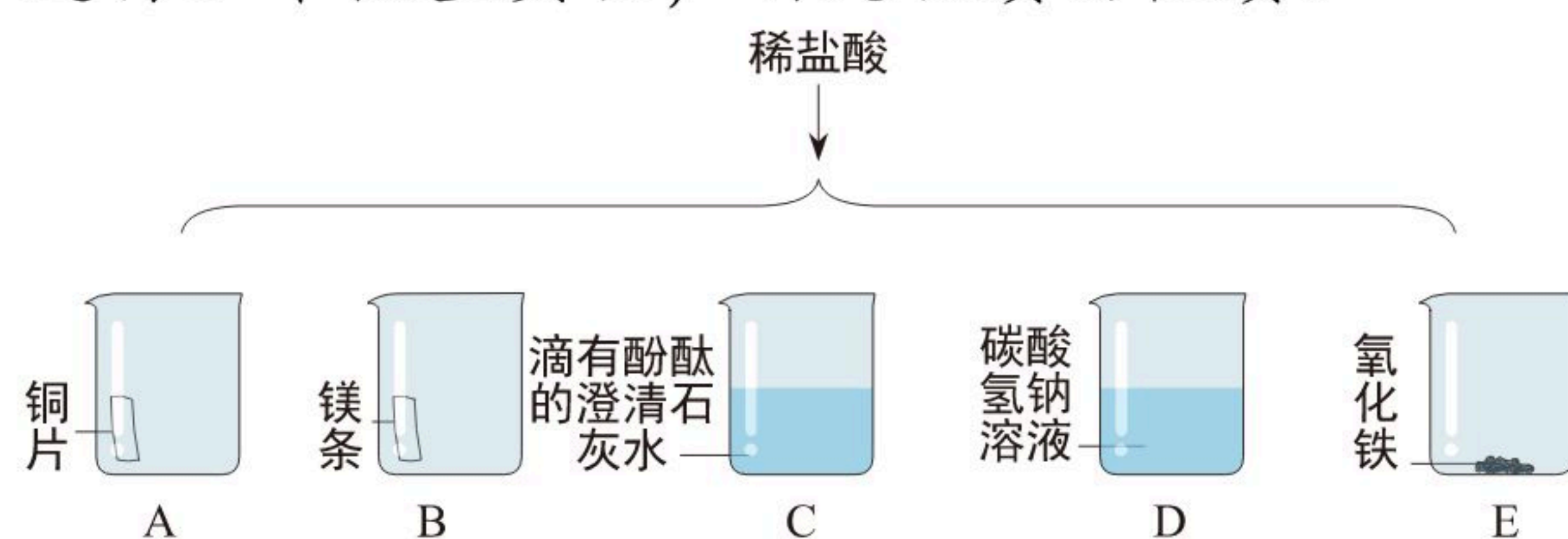


(1) A物质的俗称是_____，E物质的用途是_____。

(2) E与D作用的基本类型是_____，B与C作用的化学方程式为_____。

四、实验题

20. 进行如下微型实验，研究物质的性质。

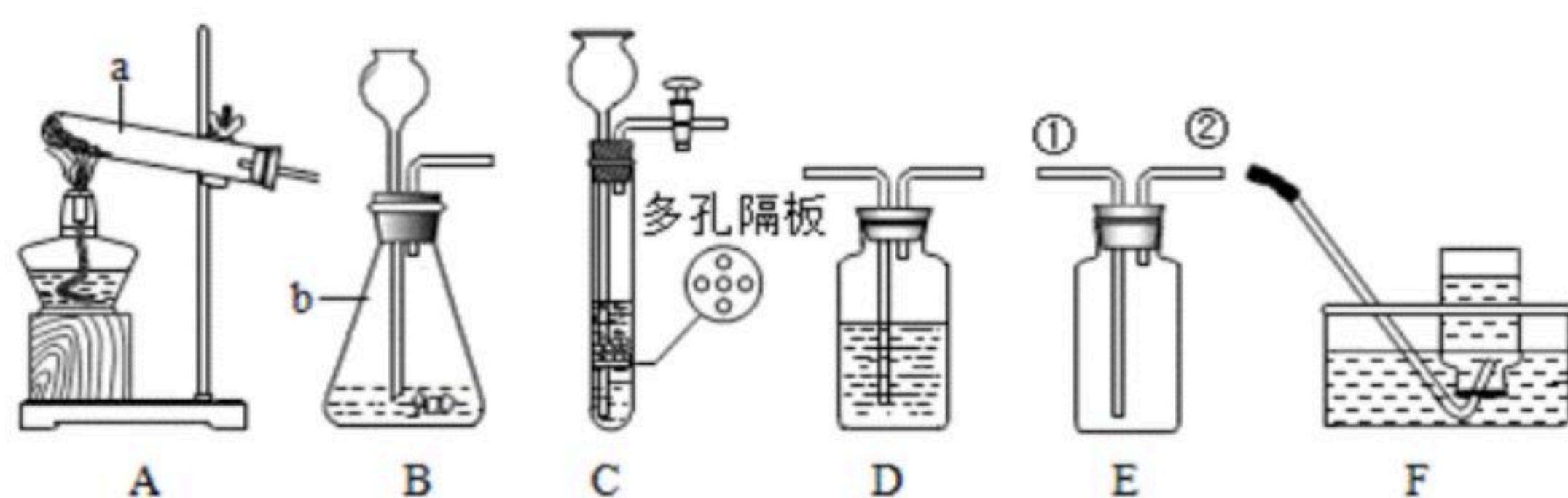


(1) 能产生气泡的是_____ (填序号)。

(2) 能证明C中发生反应的现象是_____。

(3) 有一只烧杯中的物质不与稀盐酸反应，原因是_____。

21. 结合下列化学实验装置，回答有关问题。



(1) 写出图中标有字母的仪器的名称：a _____，b _____。

(2) 实验室用氯酸钾制取氧气时应选择_____ (填代号) 作为发生装置。常温下，下列收集氧气的方法不可行的是_____ (填字母序号a、向上排空气法b、向下排空气法c、排水法)

(3) 用装置E收集实验室制取的二氧化碳，气体应从_____ (填"①"或"②") 端进入。

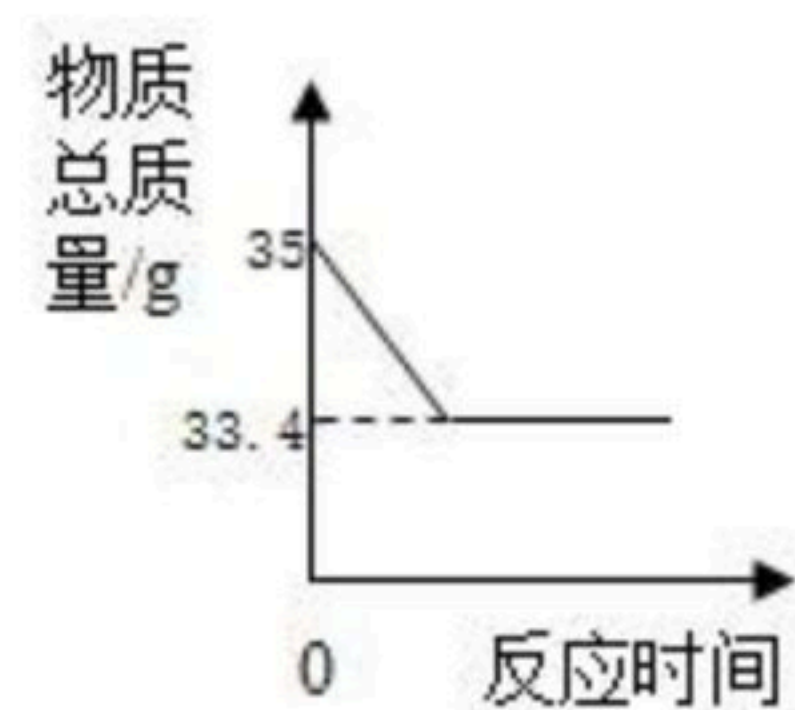
(4) 实验室常用装置C代替装置B制取气体，装置C的优点是_____。

五、计算题

22. 实验室用34克过氧化氢溶液和1克二氧化锰制取氧气，实验的相关数据如图。请回答：



扫码查看解析



- (1) 二氧化锰作为催化剂在化学反应前后本身的_____都没有发生变化。
- (2) 反应生成氧气的质量为_____g。
- (3) 计算过氧化氢溶液中溶质的质量分数。(此问必须要有计算过程)



扫码查看解析



扫码查看解析