



扫码查看解析

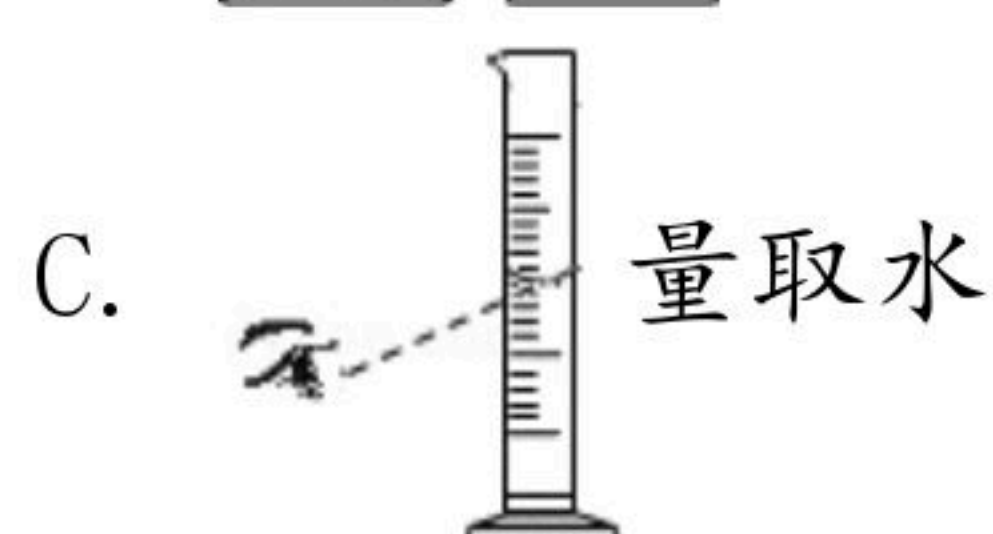
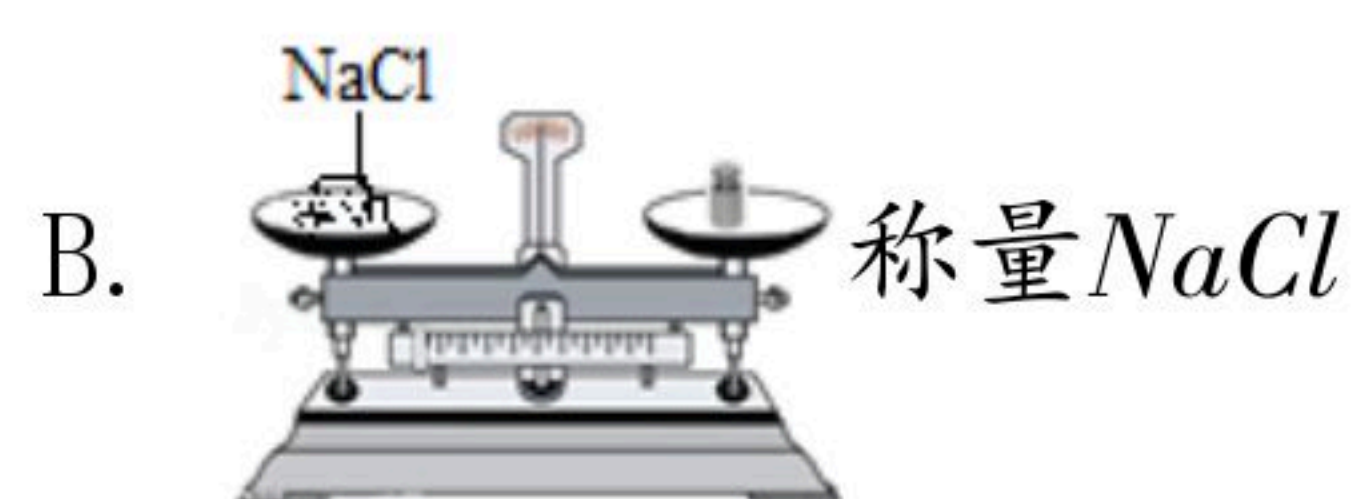
2019-2020学年四川省巴中市恩阳区九年级（上）期中 试卷

化 学

注：满分为100分。

一、单项选择题（每小题2分，共计40分）

1. 下列四个变化中，属于化学变化的是（ ）
A. 氢气燃烧 B. 食盐溶解 C. 空气液化 D. 汽车爆胎
2. 水是生命之源，以下生活中的“水”属于纯净物的是（ ）
A. 矿泉水 B. 海水 C. 硬水 D. 蒸馏水
3. 将家庭中常用的四种调味品分别放入水中，不能形成溶液的是（ ）
A. 醋 B. 蔗糖 C. 花生油 D. 食盐
4. 空气是一种宝贵的自然资源，在空气中体积分数约占78%的成分是（ ）
A. 氧气 B. 氮气 C. 二氧化碳 D. 稀有气体
5. 配制一定溶质质量分数的氯化钠溶液，下列操作中有错误的是（ ）



6. 泉城济南，山清水秀，保护环境，人人有责，下列做法中，不利于环境保护的是（ ）
A. 工业废水处理达标后排放
B. 严禁麦收后焚烧小麦秸秆
C. 生活垃圾分类处理
D. 欢度春节时大量燃放烟花爆竹
7. 下列符号既能表示一种元素，又能表示一个原子，还能表示一种物质的是（ ）
A. N B. 2O C. H₂ D. Al



扫码查看解析

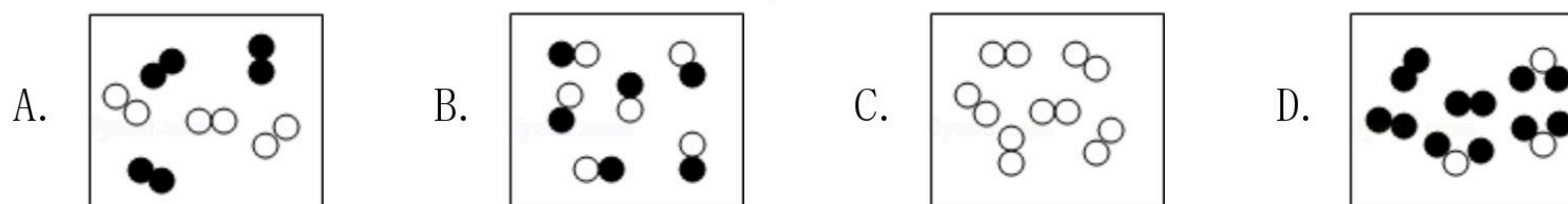
8. 在下列结构示意图中与 (+8)_2^6 化学性质相似的是 ()
- A. $\text{(+11)}_2^8^1$ B. (+11)_2^8 C. (+10)_2^8 D. $\text{(+16)}_2^8^6$
9. “乐百氏”矿泉水标签上印有水质成分如下 (mg/L)：硒：0.013；锶：0.0596；锌：0.00162；钠：18.4；钙：4.69。这里的硒、锶、锌、钠、钙是指 ()
- A. 元素 B. 原子 C. 单质 D. 分子
10. 下列气体中，不会造成空气污染的是 ()
- A. CO_2 B. SO_2 C. NO_2 D. CO
11. 某同学过滤含有泥沙的水，滤液仍然浑浊，其原因可能是 ()
- A. 滤纸与漏斗内壁未紧贴
B. 漏斗的下端未靠在烧杯内壁上
C. 倾倒液体时液面高于滤纸边缘
D. 过滤时玻璃棒靠在三层滤纸一边
12. 某物质经分析含有氢、氧两种元素，则下列对该物质的说法中正确的是 ()
- A. 一定是纯净物 B. 一定是化合物
C. 一定是混合物 D. 一定不是单质
13. 用分子的相关知识解释生活中的现象，下列说法正确的是 ()
- A. “酒香不怕巷子深”说明分子在不断运动
B. 压瘪的乒乓球放入热水中重新鼓起是因为分子体积增大
C. 分离液态空气制氧气说明分子可以再分
D. 冰融化成水，说明分子种类发生改变
14. 如图是元素周期表中的一种元素，下列有关该元素的信息正确的是 ()
- | | |
|----|-------|
| 13 | Al |
| | 铝 |
| | 26.98 |
- A. 原子序数是13 B. 它是非金属元素
C. 原子结构示意图为 (+13)_2^8 D. 相对原子质量是13g
15. 下列有关溶液的说法正确的是 ()
- A. 具有均一性、稳定性的液体一定是溶液
B. 配制溶液时，搅拌可以增大固体溶质的溶解能力
C. 对于同一溶质的溶液，相同温度下，饱和溶液的一定比不饱和溶液浓
D. 溶液中溶质只能是一种



扫码查看解析

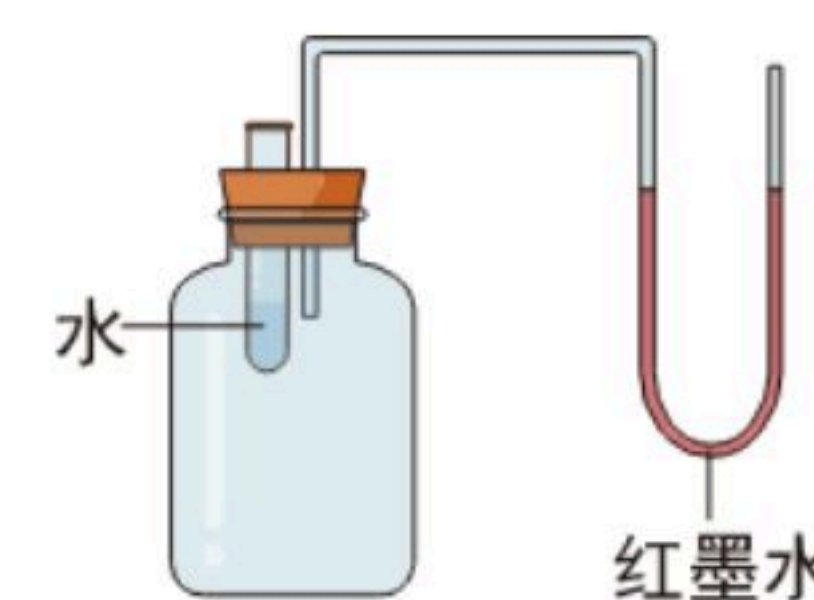
16. 一定温度下, 若将一定质量的硝酸钾不饱和溶液变为饱和溶液。则 ()
- A. 溶液的质量一定变小
B. 溶液中溶质质量分数一定变大
C. 溶液的质量一定变大
D. 溶液中溶质质量分数可能不变

17. “○”和“●”表示不同元素的原子, 以下图示表示单质的是 ()



18. 某同学量取液体, 视线与液体凹液面最低处保持水平, 读数为 20 mL , 倒出部分液体后, 俯视凹液面最低处, 读数为 12 mL , 则该同学实际倒出来液体体积是 ()
- A. 一定大于 8 mL
B. 一定等于 8 mL
C. 一定小于 8 mL
D. 可能大于也可能小于 8 mL

19. 向右图所示的试管里的水中加入下述某种物质后, 原来U型管内同一水平上的红墨水, 右边液面降低左边液面上升, 则加入的物质是 ()



- A. 硝酸铵 B. 食盐 C. 活性炭 D. 氢氧化钠

20. 将 80 g 质量分数为 35% 的浓盐酸稀释成 10% 的稀盐酸需加水的质量为 ()
- A. 80 g B. 100 g C. 200 g D. 280 g

二、填空题 (21小题每空1分, 其余每空2分, 共计28分)

21. 请你各举一个实例, 证明下列有关溶液的叙述是错误的。

(1) 溶液一定是无色的。实例: _____ 溶液不是无色的。

(2) 均一、稳定的液体都是溶液。实例: _____ 是均一、稳定的液体, 但不是溶液。

(3) 溶液中的溶质一定是固体。实例: _____ 可作溶质, 但不是固体。

是均一、稳定的液体, 但不是溶液。

22. 按要求写出下列符号或写出符号表示的意义。

(1) 核电荷数为6的元素 _____。

(2) 地壳中含量最多的非金属元素 _____。

(3) 两个镁离子 _____。

(4) $2N$ 表示 _____。

(5) Cl 表示① _____, ② _____。

23. 用下列选项填空:



扫码查看解析

A.反应 B.溶解 C.乳化 D.过滤

- (1) 洗涤剂对油污有_____作用(填字母,下同)。
 (2) 小刚认为,汽油也能除去油污,但去污原理不同,汽油可以_____油污。

24. 空气是一种宝贵的自然资源,要保护空气,防止污染空气,请回答:

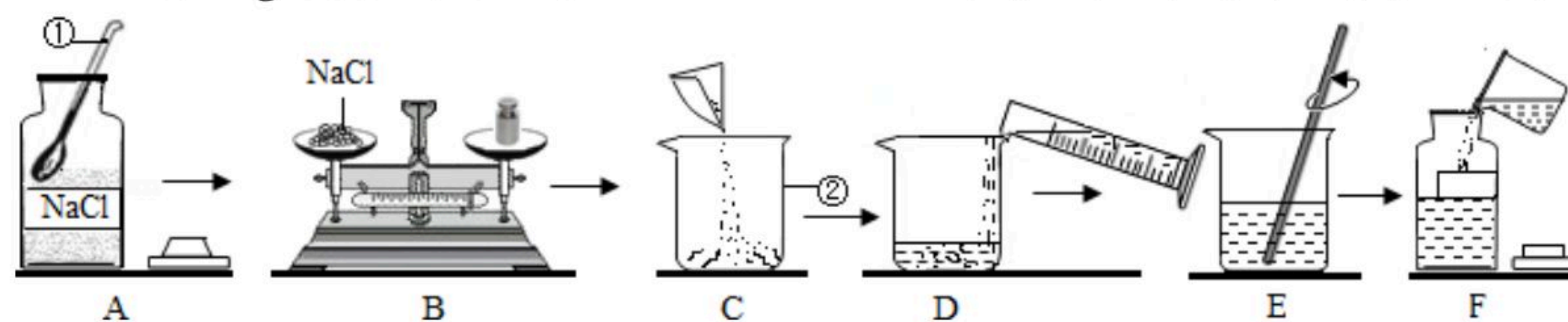
- (1) 在物质分类中空气属于_____ (填“纯净物”或“混合物”)。
 (2) 利用膜分离技术,在一定压力下让空气通过具有富集氧气功能的薄膜,能得到含氧量较高的富氧空气。该过程发生_____变化(填“化学”或“物理”)。
 (3) 下列物质中属于空气污染物的有_____ (填选项字母)。

A. 二氧化碳 B. 可吸入颗粒物 C. 一氧化碳 D. 稀有气体

- (4) 鱼虾能在水中生存是因为氧气易溶于水,这种说法_____ (填“正确”或“不正确”)。

三、实验题(每空2分,共计26分)

25. 欲配制50g质量分数为15%的NaCl溶液,下图是某同学配制溶液的操作过程。

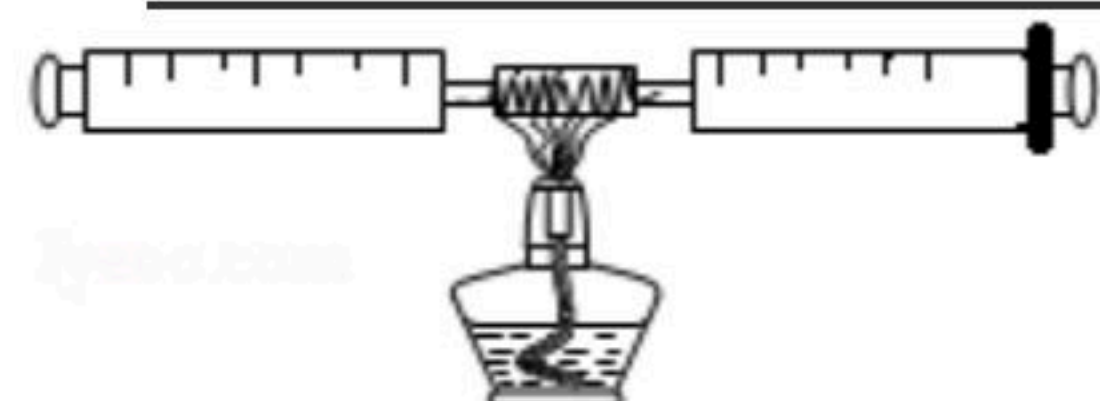


- (1) 写出标号仪器的名称: ①_____, ②_____。
 (2) B操作中应称量NaCl的质量是_____g; 若称量时错把氯化钠放到了右盘(1g以下用游码), 其他过程没有误差, 则实际称取的NaCl的质量是_____。
 (3) 所需量取水的体积为_____ (水的密度为 1g/cm^3), 量筒的规格应为_____ (填“10mL”或“50mL”)。
 (4) E操作中玻璃棒的作用是_____。
 (5) D操作时有少量水溅出可能导致溶质质量分数_____ (填“偏高”“偏低”或“无影响”,下同), F操作中溶液洒落可能导致溶质质量分数_____。

26. 如图所示是某同学测定空气中氧气含量的装置。玻璃管中装的是细铜丝。(已知:铜+氧气 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 氧化铜;氧化铜是固体)

- (1) 若加热前,两注射器组成的密闭系统中有30mL空气,停止加热冷却到室温后,理论上密闭容器中剩余的气体的体积为_____mL,由此证明空气中氧气约占空气总体积的_____。
 (2) 不同的同学在做上述实验时结果差别较大,甲同学最后剩余气体26mL,你认为可能的原因有哪些?

①_____, ②_____。





扫码查看解析

四、计算题（共计6分）

27. 兴趣小组的同学在实验室中蒸干了50g某氯化钠溶液，得到氯化钠固体4g，求该溶液中溶质的质量分数。
28. 小明从试剂商店购得一瓶溶质质量分数为30%的双氧水，若要配置600g5%的双氧水，需30%的双氧水的质量为多少克？



扫码查看解析