

2024 年江苏省镇江市润州区中考化学二模试卷

一、单项选择题：共 20 小题，每小题 2 分，共 40 分。每小题只有一个选项最符合题意。

1. (2 分) 下列属于纯净物的是 ()

- A. 葡萄糖 B. 稀盐酸 C. 不锈钢 D. 食用醋

2. (2 分) 下列现象主要是由化学变化引起的是 ()

- A. 花香四溢 B. 空气液化 C. 盐酸除锈 D. 海水晒盐

3. (2 分) 下列物质的用途主要与其化学性质有关的是 ()

- A. 活性炭用作除味剂 B. 干冰可用于人工降雨
C. 液氮用于医疗手术 D. 小苏打用于焙制糕点

4. (2 分) 下列常见物质，其中属于碱的是 ()

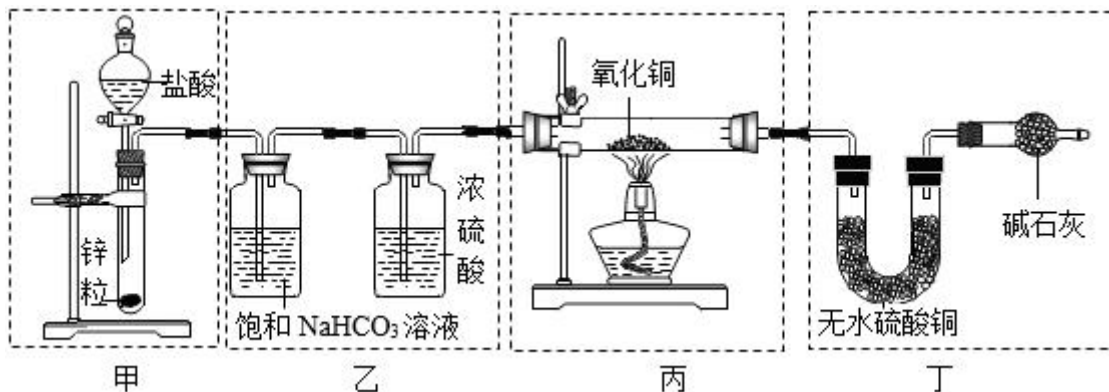
- A. $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ B. $\text{Mg}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
C. Na_2CO_3 D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

5. (2 分) 下列归类错误的是 ()

选项	归类	内容
A	化石燃料	煤炭、石油、天然气
B	常见溶液	碘酒、食盐水、澄清石灰水
C	合成材料	涤纶、有机玻璃、合成橡胶
D	常用干燥剂	碱石灰、浓硫酸、熟石灰

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

6. (2 分) 实验室得到并验证 H_2 的部分性质。下列实验装置和原理不能达到实验目的的是 ()



- A. 装置甲制取 H_2
B. 装置乙得到纯净干燥 H_2

C. 装置丙证明 H_2 的还原性

D. 装置丁证明丙中反应生成 H_2O

7. (2 分) 下列实验方法正确的是 ()

A. 用加碘盐检验淀粉

B. 用明矾对自来水杀菌消毒

C. 用加热方法区别蒸馏水和鸡蛋清溶液

D. 用湿润的 pH 试纸测某溶液的 pH

8. (2 分) 下列排序正确的是 ()

A. 利用金属的年代: $\xrightarrow{\text{Al Cu Fe}}$
由先到后

B. 铁元素质量分数: $\xrightarrow{\text{FeO Fe}_2\text{O}_3 \text{ Fe}_3\text{O}_4}$
由高到低

C. 氢元素的化合价: $\xrightarrow{\text{NaH H}_2 \text{ NH}_3}$
由高到低

D. 物质在水中的溶解性: $\xrightarrow{\text{CaCl}_2 \text{ CaSO}_4 \text{ CaCO}_3}$
由大到小

9. (2 分) 下列指定反应的化学方程式正确的是 ()

A. 铝在空气中加热: $2\text{Al} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Al}_2\text{O}_3$

B. 碳酸氢镁受热分解: $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{\Delta} \text{MgO} + 2\text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

C. 用氢氧化铝中和过多胃酸: $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$

D. 用食盐水生产氯气和烧碱: $2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow + \text{Cl}_2 \uparrow$

10. (2 分) 我国科学家将金属钠在一定条件下与 CO_2 反应获得金刚石。该反应的化学方程式为:

$4\text{Na} + 3\text{CO}_2 \xrightarrow[\text{高温高压}]{\text{催化剂}} 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}$ 。下列说法不正确的是 ()

A. 金刚石和石墨都是碳的单质, 属于同种物质

B. 二氧化碳转化成金刚石是化学变化

C. CO_2 和 C 在一定条件下可以相互转化

D. 反应后固体质量增加

11. (2 分) 镉元素在元素周期表中的信息及原子结构示意图如图所示, 下列说法不正确的是 ()