

2024年江苏省镇江市新区中考化学二模试卷

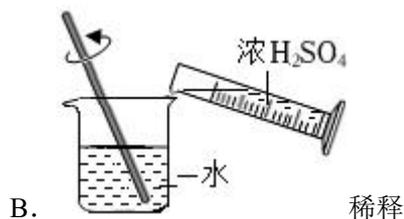
一、单项选择题（本题包括20小题，每小题2分，共40分。每小题只有一个选项符合题意）

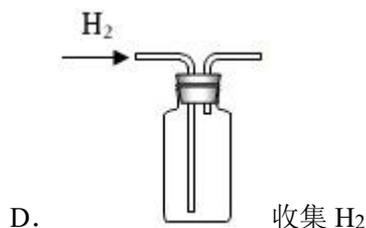
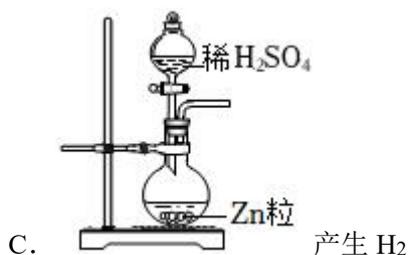
1. (2分) 下列属于纯净物的是 ()
- A. 不锈钢 B. 稀盐酸 C. 葡萄酒 D. 金刚石
2. (2分) 《天工开物》是我国古代人民的智慧结晶。下列造物过程中涉及化学变化的是 ()
- A. 棉线织布 B. 楠木制舟 C. 粮食酿酒 D. 沙里淘金
3. (2分) 下列物质的用途主要与其化学性质有关的是 ()
- A. 氮气用于灯泡填充气
- B. 汽油洗涤零件上的油脂
- C. 活性炭用于制糖脱色
- D. 武德合金制电路保险丝
4. (2分) 自然界中的物质大多数是化合物。下列化合物属于盐的是 ()
- A. C_2H_5OH B. NH_4HCO_3 C. $NaOH$ D. MnO_2
5. (2分) 下列归类正确的是 ()

选项	归类	内容
A	常见的碱	火碱、氨水、生石灰
B	常见氮肥	碳铵、尿素、碳酸钾
C	营养物质	淀粉、油脂、维生素
D	合成材料	涤纶、塑料、棉纱线

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

6. (2分) 用浓硫酸配制一定浓度的稀硫酸并制取氢气，下列实验操作不正确的是 ()





7. (2分) 下列实验设计合理的是 ()

- A. 用灼烧法区别羊毛线和尼龙线
- B. 用湿润的 pH 试纸测某溶液的 pH
- C. 用淀粉溶液检验是否为加碘盐
- D. 用升温的方法将饱和石灰水转化为不饱和

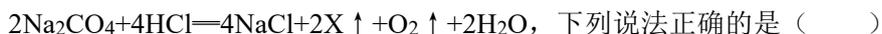
8. (2分) 下列排列顺序正确的是 ()

- | | |
|---|--|
| <p>A. 氯元素的化合价: $\xrightarrow{\text{HCl Cl}_2 \text{ClO}_2}$
由低到高</p> <p>C. 地壳中元素含量: $\xrightarrow{\text{O Fe Si}}$
由低到高</p> | <p>B. 使用合金的年代: $\xrightarrow{\text{硬铝 生铁 青铜}}$
由先到后</p> <p>D. 钠元素质量分数: $\xrightarrow{\text{Na}_2\text{O}_2 \text{NaOH NaCl}}$
由低到高</p> |
|---|--|

9. (2分) 下列指定反应的化学方程式正确的是 ()

- A. 小苏打受热分解: $\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{NaOH} + \text{CO}_2 \uparrow$
- B. 铜在潮湿的空气中生锈: $2\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = 2\text{Cu}(\text{OH})_2$
- C. 铁粉溶于适量稀盐酸: $2\text{Fe} + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
- D. 用石灰浆对燃煤烟气脱硫处理: $2\text{SO}_2 + 2\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 = 2\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

10. (2分) 过碳酸钠 (Na₂CO₄) 是一种常见的漂白剂, 其水溶液显碱性, 能和盐酸发生下列反应:



- A. 农业上常用 NaCl 溶液来选种
- B. X 为 CO, 可作燃料
- C. Na₂CO₄ 中 C 的化合价为+4 价
- D. 过碳酸钠水溶液能使石蕊试液变红

11. (2分) 钙的原子结构示意图及其在元素周期表中的信息如图所示, 下列说法正确的是 ()

