

2024 年江苏省苏州市吴中区、吴江区、相城区中考化学二模试卷

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

1.（2 分）下列国家重器所列举的材料属于金属材料的是（ ）



A. “北斗卫星”氮化镓芯片



B. “奋斗者”钢化玻璃观察镜



C. “中国天眼”合成树脂镜面



D. “山东舰”特种合金钢甲板

2.（2 分）下列气体中，能供给动植物呼吸的是（ ）

A. 氮气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 稀有气体

3.（2 分）下列变化属于化学变化的是（ ）

A. 冰雪融化 B. 汽油挥发 C. 铁钉生锈 D. 玻璃破碎

4.（2 分）春节期间苏州湾的烟花秀为节日增添了欢乐氛围。以下制作焰火的物质中属于氧化物的（ ）

A. C B. Al_2O_3 C. KClO_3 D. KNO_3

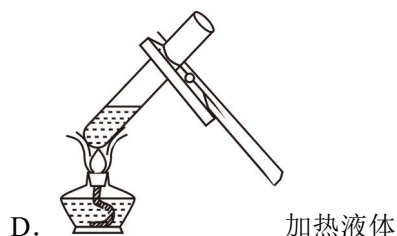
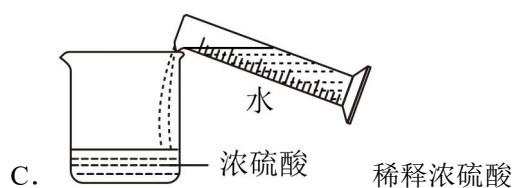
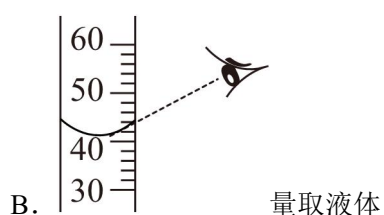
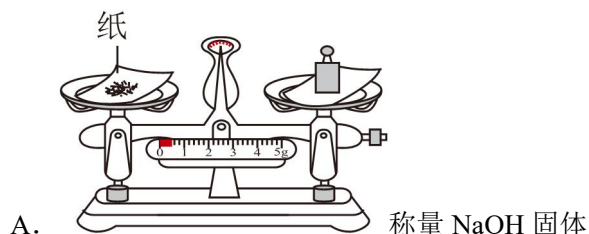
5.（2 分）下列化学符号与含义表述对应不正确的是（ ）

A. O_3 : 可表示 1 个臭氧分子中含 3 个氧原子
B. 2N_2 : 2 个氮分子
C. 2Al^{3+} : 2 个铝离子
D. H_2O : 仅能表示 1 个水分子

6.（2 分）下列反应属于置换反应的是（ ）

- A. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$
- B. $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
- C. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
- D. $2\text{NaOH} + \text{SO}_3 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

7. (2分) 下列装置和实验操作正确的是 ()



阅读下列材料，完成第 8~10 题：

碳酸钠有着广泛的应用。海水晒盐后精制得到氯化钠，电解饱和氯化钠溶液可得到氯气 (Cl_2) 和氢氧化钠。以氯化钠、氨气、二氧化碳等为原料可制得碳酸氢钠，碳酸氢钠固体受热分解生成碳酸钠（侯氏制碱法）。

8. 下列有关碳酸钠制备的说法正确的是 ()

- A. 海水晒盐主要发生化学变化
- B. 电解氯化钠溶液时，化学能转化为电能
- C. 所得副产物氯化铵可作氮肥
- D. 碳酸钠固体受热易分解

9. 氯在元素周期表中的信息及原子结构示意图如图，下列关于氯的说法正确的是 ()