

2022福建九年级下学期人教版初中化学期中考试

1.

N_A 为阿伏加德罗常数的数值，下列说法中正确的是（ ）

- ①0.5mol O_3 与11.2L O_2 所含的分子数一定相等
- ②标准状况下，22.4L氯气与足量铁粉充分反应，转移的电子数为 $3N_A$
- ③2L $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的盐酸中所含氯化氢分子数约为 $2N_A$
- ④常温常压下，92g的 NO_2 和 N_2O_4 混合气体含有的原子数为 $6N_A$
- ⑤在2L $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 碳酸钠溶液中，阴离子总数大于 $0.2N_A$
- ⑥在反应 $KIO_3 + 6HI = KI + 3I_2 + 3H_2O$ 中，每生成 $3\text{mol } I_2$ 转移的电子数为 $5N_A$
- ⑦1mol羟基中电子数为 $10N_A$
- ⑧20g D_2O 含有的电子数为 $10N_A$
- ⑨7.8g Na_2O_2 中含有的阴离子数为 $0.2N_A$
- ⑩8.7 g MnO_2 与40 mL $10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的浓盐酸充分反应，生成的氯气分子数为 $0.1N_A$

A. ①②④⑧ B. ③⑥⑨⑩ C. ④⑤⑧⑨ D. ④⑤⑥⑧

2.

下列有关物质分类或归类正确的是（ ）

- ①混合物：漂白粉、水玻璃、 $Fe(OH)_3$ 胶体、冰水混合物
- ②化合物： $CaCl_2$ 、 $NaOH$ 、 HCl 、 HT
- ③同素异形体： C_{60} 、碳纳米管、金刚石、石墨
- ④电解质：胆矾、苛性钠、冰醋酸、氧化钾
- ⑤煤的干馏、煤的汽化和液化都属于化学变化
- ⑥硅酸盐：光导纤维、水晶、玻璃、水玻璃

A. ①②④⑤ B. ③④⑤ C. ③④⑥ D. ①②③④⑤⑥

3.