

2022河南高三上学期人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

化学与生产、生活密切相关。下列说法正确的是

- A. 硒霜的主要成分是三硫化二砷
- B. 氢氧化铝和碳酸钠均可用于治疗胃酸过多
- C. 过量服用阿司匹林引起酸中毒后，可用静脉注射NaHCO₃溶液的方法解毒
- D. 铜单质制成的“纳米铜”在空气中能燃烧，说明“纳米铜”的金属性比铜片强

2.

N_A是阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 36g由³⁵Cl和³⁷Cl组成的氯气中所含质子数一定为17N_A
- B. 7.8 g Na₂O₂与足量酸性KMnO₄溶液反应，转移的电子数为0.2N_A
- C. 密闭容器中1mol PCl₃与1mol Cl₂反应制备PCl₅(g)，增加了2N_A个P-Cl键
- D. 5.6g铁片投入足量浓硝酸中，转移的电子数为0.3N_A

3.

下列解释事实的离子方程式正确的是

- A. 铜丝溶于浓硝酸生成绿色溶液：3Cu+8H⁺+2NO₃⁻==3Cu²⁺+2NO↑+4H₂O
- B. 稀硫酸与Ba(OH)₂溶液混合出现浑浊：H⁺+OH⁻+Ba²⁺+SO₄²⁻=BaSO₄↓+H₂O
- C. 澄清石灰水中加入过量小苏打溶液出现浑浊：Ca²⁺+2HCO₃⁻+2OH⁻=CaCO₃↓+CO₃²⁻+2H₂O
- D. 在AlCl₃溶液中加入过量氨水出现浑浊：Al³⁺+3OH⁻=Al(OH)₃↓

4.

无色的混合气体甲，可能含NO、CO₂、NO₂、NH₃、N₂中的几种，将100mL甲气体经过如图所示实验的处理，结果得到酸性溶液，而几乎无气体剩余，则甲气体的组成为



- A. NH₃、NO₂、N₂
- B. NH₃、NO、CO₂