

2022高三上学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1. _____

下列有关物质的工业用途不正确的是

- A. 铝单质：制导线：用作冶炼锰、钨的原料
- B. 钠单质：制备过氧化钠、氯化钠等
- C. 碳酸氢钠：制发酵粉、治疗胃酸过多
- D. 碳酸钠：制玻璃、制肥皂、制烧碱、造纸

2. _____

在探究新制饱和氯水成分的实验中，下列根据实验现象得出的结论不正确的是

- A. 氯水的颜色呈浅黄绿色，说明氯水中含有 Cl_2
- B. 向氯水中滴加硝酸酸化的 AgNO_3 溶液，产生白色沉淀，说明氯水中含有 Cl^-
- C. 向氯水中加入 NaHCO_3 粉末，有气泡产生，说明氯水中含有 H^+
- D. 向 FeCl_2 溶液中滴加氯水，溶液颜色变成棕黄色，说明氯水中含有 HClO

3. _____

下列实验操作能达到实验目的的是

- A. 将饱和 FeCl_3 溶液逐滴加到沸水中继续煮沸至液体呈红褐色，可制备 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体
- B. 电解熔融的氯化铝，可制备铝单质
- C. 加热使 I_2 升华，可除去铁粉中的 I_2
- D. 加入足量氨水，充分振荡、过滤，可除去硫酸铜溶液中的硫酸铝杂质

4. _____

N_A 是阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 16.25 g FeCl_3 水解形成的 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体粒子数为 $0.1 N_A$
- B. 92.0 g甘油（丙三醇）中含有羟基数为 $1.0 N_A$
- C. 22.4 L（标准状况）氩气含有的质子数为 $18 N_A$