

2022吉林高一下学期人教版(2022)高中化学开学考试

1.

设 N_A 表示阿伏伽德罗常数，下列叙述中正确的是（ ）

- A. 标准状况下，2.24L CCl_4 所含的原子数为 $0.5N_A$
- B. 100mL 0.1mol/L NaCl 溶液中，所含微粒总数为 $0.02N_A$
- C. 1.7g 的 OH^- 中含有的电子数为 N_A
- D. 78g Na_2O_2 与足量水反应转移电子数为 $2N_A$

2.

配置100mL 1.0mol/L 的NaOH 溶液，下列情况会导致溶液浓度偏高的是（ ）

- A. 容量瓶使用前有少量蒸馏水
- B. 配置过程中，未用蒸馏水洗涤烧杯和玻璃棒
- C. 在转移过程中有溶液撒在外面
- D. 俯视确定凹液面与刻度线相切

3.

已知15g A物质和10.5g B物质恰好完全反应生成7.2g C、1.8g D和0.3mol E，则E物质的摩尔质量是（ ）

- A. 110g
- B. 110g/mol
- C. 55g/mol
- D. 55

4.

设 N_A 表示阿伏伽德罗常数，下列叙述中正确的是（ ）

- A. 常温常压下， N_A 个 CO_2 分子占有的体积为22.4L
- B. 物质的量浓度为1mol/L的 $MgCl_2$ 溶液中含有 Cl^- 个数为 $2N_A$
- C. 常温常压下，1.06g Na_2CO_3 含有的 Na^+ 个数为 $0.02N_A$