

2022吉林高一下学期人教版高中化学月考试卷

1.

下列措施一定能使化学反应速率增大的是

- A. 增大反应物的量 B. 增大压强
C. 升高温度 D. 使用催化剂

2.

某温度下，反应 $2\text{N}_2\text{O}_5(\text{g}) \rightleftharpoons 4\text{NO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ 开始时， $c(\text{N}_2\text{O}_5) = 0.0408 \text{ mol/L}$ ，经1 min后， $c(\text{N}_2\text{O}_5) = 0.0300 \text{ mol/L}$ 。则该反应的反应速率为

- A. $v(\text{N}_2\text{O}_5) = 5.4 \times 10^{-3} \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$
B. $v(\text{N}_2\text{O}_5) = 1.08 \times 10^{-2} \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$
C. $v(\text{NO}_2) = 1.08 \times 10^{-2} \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$
D. $v(\text{O}_2) = 1.08 \times 10^{-2} \text{ mol/(L} \cdot \text{min)}$

3.

已知 CaCO_3 和盐酸反应的化学方程式为 $\text{CaCO}_3(\text{s}) + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ ，下列措施中，可使生成 CO_2 的速率加快的是(不考虑 CaCO_3 与盐酸接触面积改变的影响)

- A. 加大 CaCO_3 的量 B. 加大盐酸的浓度
C. 加大盐酸的量 D. 减小 CaCl_2 的浓度

4.

用铁片和稀硫酸反应制取 H_2 时，下列措施不能使氢气的生成速率增大的是

- A. 加热
B. 不用稀硫酸，而改用98%的浓硫酸
C. 滴加少量浓盐酸
D. 不用铁片，改用铁粉

5.

某温度下，浓度都是 1 mol/L 的两种气体 X_2 和 Y_2 ，在密闭容器中反应生成气体Z。反应2min后，