## 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 $2N_2O_5(g)$ ===4 $NO_2(g)$ + $O_2(g)$ 开始时,c  $(N_2O_5)$ =0.040 8 mol/L,经1 min后,c  $(N_2O_5)$ =0.030 0 mol/L。则该反应的反应速率为

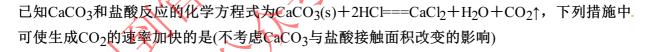
A. v 
$$(N_2O_5)=5.4\times10^{-3} \text{ mol/(L·min)}$$

B. v 
$$(N_2O_5)=1.08\times10^{-2} \text{ mol/(L·min)}$$

C. v 
$$(NO_2) = 1.08 \times 10^{-2} \text{ mol/}(L \cdot \text{min})$$

D. v 
$$(O_2) = 1.08 \times 10^{-2} \text{ mol/(L·min)}$$

3.



A. 加大CaCO3的量

B. 加大盐酸的浓度

C. 加大盐酸的量

D. 减小CaCla的浓度

用铁片和稀硫酸反应制取H2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1mol/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,