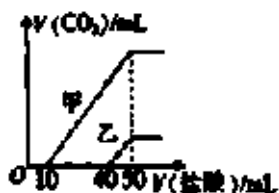


2022河北高一下学期人教版高中化学开学考试

1.

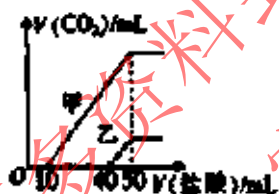
向体积均为10 mL、物质的量浓度相同的两份NaOH 溶液中分别通入一定量的CO₂，得到溶液甲和乙。向甲、乙两溶液中分别滴加0.1mol/L的盐酸，此时反应生成CO₂体积(标准状况)与所加盐酸体积的关系如图所示。则下列叙述中不正确的是



- A. 原NaOH溶液的物质的量浓度为0.5 mol/L
- B. 当0盐酸)<10 mL时，甲溶液中发生反应的离子方程式为 $\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} = \text{HCO}_3^-$
- C. 乙溶液中含有的溶质是Na₂CO₃、NaOH
- D. 向乙溶液中滴加过量盐酸后产生CO₂体积的最大值为224 mL

2.

向体积均为10 mL、物质的量浓度相同的两份NaOH 溶液中分别通入一定量的CO₂，得到溶液甲和乙。向甲、乙两溶液中分别滴加0.1mol/L的盐酸，此时反应生成CO₂体积(标准状况)与所加盐酸体积的关系如图所示。则下列叙述中不正确的是



- A. 原NaOH溶液的物质的量浓度为0.5 mol/L
- B. 当0盐酸)<10 mL时，甲溶液中发生反应的离子方程式为 $\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} = \text{HCO}_3^-$
- C. 乙溶液中含有的溶质是Na₂CO₃、NaOH
- D. 向乙溶液中滴加过量盐酸后产生CO₂体积的最大值为224 mL

3.

同温同压下,等质量的 SO₂气体和 SO₃气体相比较,正确的说法是

- A. 密度比为 4:5
- B. 物质的量之比为 4:5