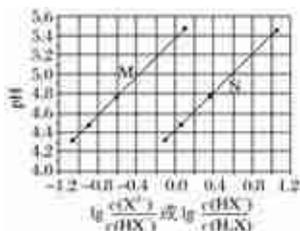


2022河南高二下学期人教版高中化学开学考试

1.

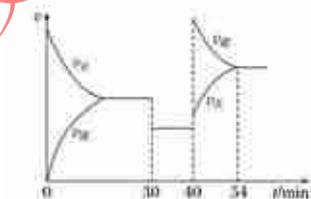
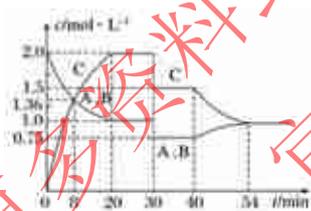
常温下将NaOH溶液滴加到己二酸(H_2X)溶液中，混合溶液的pH与离子浓度变化的关系如图所示。下列叙述错误的是()



- A. $K_{a2}(H_2X)$ 的数量级为 10^{-6}
- B. 曲线N表示pH与 $\lg \frac{c(HX^-)}{c(H_2X)}$ 的变化关系
- C. NaHX溶液中 $c(H^+) > c(OH^-)$
- D. 当混合溶液呈中性时, $c(Na^+) > c(HX^-) > c(X^{2-}) > c(OH^-) = c(H^+)$

2.

某密闭容器中充入等物质的量的A和B，一定温度下发生反应 $A(g) + x B(g) \rightleftharpoons 2C(g)$ ，达到平衡后，在不同的时间段，分别改变反应的一个条件，测得容器中物质的物质的量浓度、反应速率分别随时间的变化如图所示：



下列说法中正确的是()

- A. 30~40 min 间该反应使用了催化剂
- B. 反应方程式中的 $x = 1$ ，正反应为吸热反应
- C. 30 min 时降低温度，40 min 时升高温度