

2021-2022学年高中化学反应专题练习试题含解析

1.

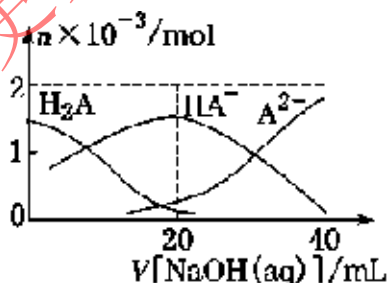
甲、乙、丙三个体积为 $V\text{L}$ 的容器，在甲、乙、丙中分别加入不同量的 A 和 B，发生反应 $A(g)+2B(g) \rightleftharpoons C(s)+Q(Q>0)$ ， $T_1^\circ\text{C}$ 时，该反应的 $K=0.25$ ，下表是 $T_1^\circ\text{C}$ 时， t_1 时刻的 A 和 B 的浓度，下列说法正确的是

	A	B
甲	4mol/L	1mol/L
乙	3mol/L	6mol/L
丙	1mol/L	2mol/L

- A. 此时，甲中 $V_{\text{正}} > V_{\text{逆}}$
- B. 平衡时，乙和丙容器内气体的密度不相等
- C. 平衡时，降低温度，可使乙中 $c(A)=3\text{mol/L}$
- D. 连通甲和丙，达到平衡后， $c(A)<2.5\text{mol/L}$

2.

25°C 下，向 $20\text{mL} 0.1\text{mol/L H}_2\text{A}$ 溶液中滴加 0.1mol/L NaOH 溶液，有关粒子物质的量的变化如图所示。下列有关说法正确的是



- A. H_2A 属于强酸
- B. $c(\text{HA}^-)/c(\text{H}_2\text{A})$ 随着 V_{NaOH} 的增大而减小
- C. $V_{\text{NaOH}}=20\text{mL}$ 时，溶液中存在关系： $c(\text{HA}^-)+c(\text{A}^{2-})+c(\text{H}_2\text{A})=0.1\text{mol/L}$