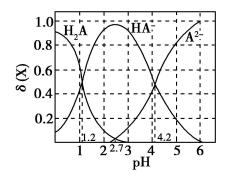
## 【选必一 离子平衡】【考点精华】分布分数图像分析(拔高+重要)

1. (2017 全国 II ) 改变  $0.1 \, \text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$  二元弱酸  $H_2A$  溶液的 pH,溶液中  $H_2A$ 、 $HA^-$ 、 $A^{2-}$ 的物质的量分数  $\delta(X)$  随 pH 的变化如图所示。[已知  $\delta(X) = \frac{c(X)}{c(H_2A) + c(HA^-) + c(A^{2-})}$ ]。



下列叙述错误的是()

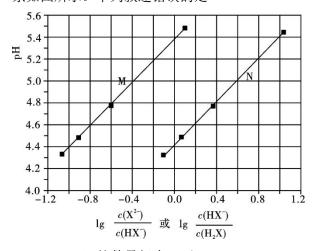
A.pH=1.2 时, 
$$c(H_2A) = c(HA^-)$$

B. 
$$\lg[K_2(H_2A)] = -4.2$$

C.pH=2.7 时, 
$$c(HA^{-}) > c(H_{2}A) = c(A^{2-})$$

D.pH=4.2 时,
$$c(HA^{-}) = c(A^{2-}) = c(H^{+})$$

2. (2017 全国 I )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<sub>a2</sub> (H<sub>2</sub>X) 的数量级为 10<sup>-6</sup>

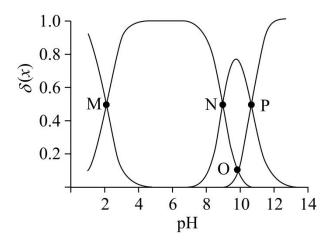
B.曲线 N 表示 pH 与  $\lg \frac{c(HX^-)}{c(H_2X)}$ 的变化关系

C.NaHX 溶液中 c(H<sup>+</sup>)>c(OH<sup>-</sup>)

D. 当混合溶液呈中性时, $c(Na^+)>c(HX^-)>c(X^2^-)>c(OH^-)=c(H^+)$ 

3. (2021 山东)(双选)赖氨酸[H<sub>3</sub>N<sup>+</sup>(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH(NH<sub>2</sub>)COO<sup>-</sup>,用 HR 表示]是人体必需氨基酸,其盐酸盐(H<sub>3</sub>RCl<sub>2</sub>) 在水溶液中存在如下平衡: $H_3R^{2+}$   $\stackrel{K_1}{\longleftarrow}$   $H_2R^+$   $\stackrel{K_2}{\longleftarrow}$  HR  $\stackrel{K_3}{\longleftarrow}$  R<sup>-</sup>。向一定浓度的 H<sub>3</sub>RCl<sub>2</sub>溶液中滴加 NaOH 溶液,溶液中 H<sub>3</sub>R<sup>2+</sup>、H<sub>2</sub>R<sup>+</sup>、HR 和 R<sup>-</sup>的分布系数 $\delta(x)$ 随 pH 变化如图所示。已知

$$\delta(x) = \frac{c(x)}{c(H_3R^{2+}) + c(H_2R^+) + c(HR) + c(R^-)}$$
,下列表述正确的是



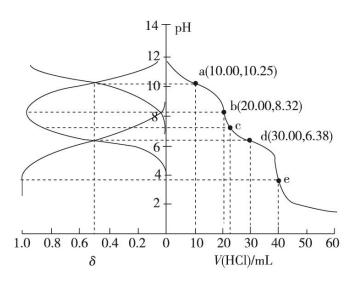
A. 
$$\frac{K_2}{K_1} > \frac{K_3}{K_2}$$

B. M 点,
$$c(Cl^-)+c(OH^-)+c(R^-)=2c(H_2R^+)+c(Na^+)+c(H^+)$$

C. O 
$$\stackrel{\leftarrow}{\mathbb{H}}$$
, pH=  $\frac{-lgK_2-lgK_3}{2}$ 

D. P 点, 
$$c(Na^+)>c(Cl^-)>c(OH^-)>c(H^+)$$

4. (2021 辽宁)用 0.1000 mol·L<sup>-1</sup>盐酸滴定 20.00 mL Na<sub>2</sub>A 溶液,溶液中H<sub>2</sub>A、HA<sup>-</sup>、A<sup>2-</sup>的分布分数δ随 pH 变化曲线及滴定曲线如图。下列说法正确的是[如A<sup>2-</sup>分布分数:  $\delta$ (A<sup>2-</sup>)= $\frac{c(A^{2-})}{c(H_2A)+c(HA^-)+c(A^{2-})}$ ]



A.H<sub>2</sub>A 的 K<sub>a1</sub>为10<sup>-10.25</sup>

B.c 点:  $c(HA^{-}) > c(A^{2-}) > c(H_2A)$ 

C.第一次突变,可选酚酞作指示剂

 $D.c(Na_2A) = 0.2000 \text{ mol} \cdot L^{-1}$