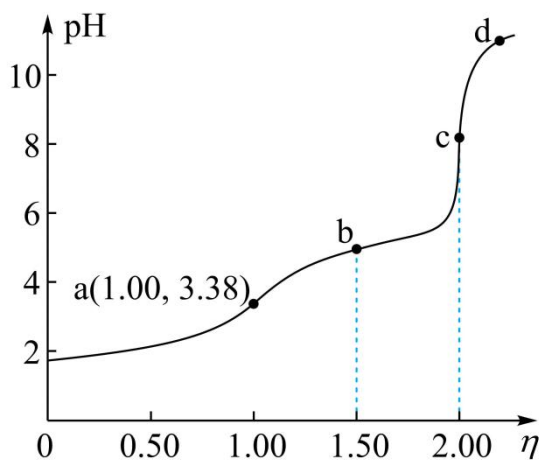


12. 常温下，用浓度为  $0.0200\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$  的  $\text{NaOH}$  标准溶液滴定浓度均为  $0.0200\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$  的  $\text{HCl}$  和

$\text{CH}_3\text{COOH}$  的混合溶液，滴定过程中溶液的  $\text{pH}$  随  $\eta$  ( $\eta = \frac{V(\text{标准溶液})}{V(\text{待测溶液})}$ ) 的变化曲线如图所示。下列说法

错误的是



A.  $K_a(\text{CH}_3\text{COOH})$  约为  $10^{-4.76}$

B. 点 a:  $c(\text{Na}^+) = c(\text{Cl}^-) = c(\text{CH}_3\text{COO}^-) + c(\text{CH}_3\text{COOH})$

C. 点 b:  $c(\text{CH}_3\text{COOH}) < c(\text{CH}_3\text{COO}^-)$

D. 水的电离程度:  $a < b < c < d$