

( الكيمياء 8 نقط )

1) جدول تقم تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء

معادلة التفاعل					
كميات المادة				التقدم	حالة المجموعة
c.V	بوفرة	0	0	0	الحالة البدئية
c.V - x <sub>eq</sub>	بوفرة	x <sub>eq</sub>	x <sub>eq</sub>	x <sub>eq</sub>	الحالة النهائية

2) تعبير الموصلية σ :

$$\sigma = \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-} \cdot [\text{CH}_3\text{COO}^-] + \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{CH}_3\text{COO}^-] = \frac{x_{eq}}{V}$$

$$\sigma = \frac{x_{eq}}{V} (\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-})$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{CH}_3\text{COO}^-] = \frac{x_{eq}}{V} \quad (3)$$

$$= \frac{\sigma}{\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-}}$$

$$= \frac{1,53 \cdot 10^{-2}}{(35 + 3,6) \cdot 10^{-3}}$$

$$= 0,396 \text{ mol/m}^3$$

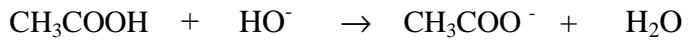
$$= 0,396 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = c - [\text{H}_3\text{O}^+] = 0,01 - 0,396 \cdot 10^{-3} = 9,6 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L} \quad (4)$$

$$K_A = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$$

$$K_A = \frac{(3,96 \cdot 10^{-4})^2}{9,6 \cdot 10^{-3}} = 1,63 \cdot 10^{-5}$$

5-1 معادلة تفاعل المعايرة:

5-2 يتحقق التكافؤ خلال معايرة حمض-قاعدة، عند اختفاء المتقاعلين (CH<sub>3</sub>COOH) و (HO<sup>-</sup>) حسب المعاملات استوكيومترية.

$$n(\text{CH}_3\text{COOH}) = n(\text{HO}^-) \quad 3-5$$

$$cV = c'V'$$

$$V' = \frac{cV}{c'} = \frac{0,01 \cdot 20}{0,02} = 10 \text{ mL}$$

4-5 عند إضافة الحجم  $\frac{V'}{2}$  يكون

$$pH = pK_A + \log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} \quad \text{ولدينا}$$

$$pH = pK_A \quad \text{نستنتج}$$

$$pH = -\log K_A = -\log 1,63 \cdot 10^{-5} \approx 4,8$$

الفيزياء (12 نقطة)

$$i = \frac{dq}{dt} = \frac{d(C.u_C)}{dt} = \frac{C.du_C}{dt} \quad (1)$$

$$u_R + u_C = E \quad (2)$$

$$R_1.i + u_C = E$$

$$R_1 C \frac{du_C}{dt} + u_C = E$$

$$u_C = K(1 - e^{-mt}) \quad (3)$$

$$\frac{du_C}{dt} = mKe^{-mt}$$

$$R_1 C.mKe^{-mt} + K(1 - e^{-mt}) = E$$

$$K(R_1 C.m - 1)e^{-mt} + K - E = 0$$

$$m = \frac{1}{R_1 C} = \frac{1}{\tau} \quad \text{و} \quad K = E \iff$$

$$u_C = E(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) \iff$$

$$E = 8 \text{ V} : \text{نجد مبيانيا} \quad (4)$$

$$\tau = 1 \text{ ms} \iff u_C = 0,63.8 = 5,04 \text{ V} \quad (5)$$

$$[\text{R.C}] = [\text{R}].[\text{C}]$$

$$[\text{R}] = \frac{[U]}{[I]} \iff R = U.I$$

$$[\text{C}] = \frac{[I] \times [T]}{[U]} \iff C = \frac{Q}{U} = \frac{I.\Delta t}{U}$$

$$[\text{RC}] = \frac{[I] \times [T]}{[U]} \times \frac{[U]}{[I]} = [\text{T}] \iff$$

سعة المكثف:

$$C = \frac{\tau}{R_1} = \frac{10^{-3}}{10} = 10^{-4} F \iff \tau = R_1 C$$

$$E_e = \frac{1}{2} \cdot 10^{-4} \cdot 8^2 = 3,2 \cdot 10^{-3} J \quad \text{تعتبر} \quad E_e = \frac{1}{2} C \cdot E^2 \quad (7)$$

II

$$I = \frac{8}{10+10} = 0,4 A \quad \text{تعتبر} \quad I = \frac{E}{R_1 + r} \iff E = (R_1 + r).I \quad (1)$$

$$E_m = \frac{1}{2} \cdot 0,2 \cdot 0,4^2 = 1,6 \cdot 10^2 J \quad \text{تعتبر} \quad E_m = \frac{1}{2} L \cdot I^2 \quad (2)$$