

تصحيح الفرض المحسوس رقم 3

الدورة الأولى أولى باك 1

فيزياء:

-1 حساب طاقة الوضع الثقالية عند النقطة A :

$$\text{Epp} = mgz + C$$

نحدد C باستعمال الشروط البدئية :

$$C=0 \text{ أي } z=0 \text{ : } Epp=0$$

عند الموضع A نكتب :

$$\text{Epp}_A = mgz_A = mgAB\sin\alpha$$

$$\text{Epp}_A = 0,2 \times 10 \times 1,42 \times \sin(45^\circ) = 2J \text{ ت.ع. :}$$

-2 نعلم أن : $W(\vec{P})_{A \rightarrow B} = mg(z_A - z_B)$

$$\Delta Epp = \text{Epp}_B - \text{Epp}_A = mgz_B - mgz_A = mg(z_B - z_A)$$

وبالتالي :

$$W(\vec{P}) = -\Delta Epp$$

-3- حساب Em_A

$$\text{Em}_A = \text{Ec}_A + \text{Epp}_A = \frac{1}{2}mV_A^2 + \text{Epp}_A$$

$$\text{Em}_A = 0 + 2 = 2J \text{ ت.ع. :}$$

حساب Em_B

$$\text{Em}_B = \text{Ec}_B + \text{Epp}_B = \frac{1}{2}mV_B^2 + mgz_B$$

$$\text{Em}_B = \frac{1}{2} \times 2 \times 1,2^2 + 0 = 1,44 J \text{ ت.ع. :}$$

بما أن $\text{Em}_A \neq \text{Em}_B$ فإن الطاقة الميكانيكية لا تتحفظ .

$$\Delta Em = \text{Em}_B - \text{Em}_A = W(\vec{R}) \text{ لدينا :}$$

ان التماس يتم باحتكاك .

-4 نعلم أن $\Delta Em = \text{Em}_B - \text{Em}_A = -Q$

$$Q = -(\text{Em}_B - \text{Em}_A) = \text{Em}_A - \text{Em}_B = 2 - 1,44 = 0,56 J \text{ أي :}$$

-5- حساب شدة قوة الاحتكاك :

لدينا :

$$W(\vec{R}) = W(\vec{f}) + W(\vec{R_N}) = -f \cdot AB$$

$$W(\vec{R}) = \Delta Em = -f \cdot AB$$

$$f = \frac{-W(\vec{R})}{AB} = -\frac{\Delta Em}{AB} \text{ ت.ع. :}$$

$$f = -\frac{0,56}{1,42} = 0,39 N$$

كيمياء :

-1 حساب ثابتة الخلية K :

$$K = \frac{2.10^{-4}}{1.10^{-2}} = 2.10^{-2} m \text{ ت.ع. : } K = \frac{S}{L}$$

-2-1- حساب موصليية محلول :

لدينا :

$$\sigma = \frac{G}{K} \text{ أي } G = \sigma \cdot k$$

ت.ع. :

$$\sigma = \frac{0,86 \cdot 10^{-3}}{2 \cdot 10^{-2}} = 4,3 \cdot 10^{-2} S \cdot m^{-1}$$

2-2- تعبير الموصلية :

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

بما أن :

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{Cl}^-] = C$$

$$(1) \quad \sigma = C(\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{Cl}^-})$$

نستنتج :

$$C = \frac{\sigma}{\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{Cl}^-}}$$

ت.ع:

$$C = \frac{4,3 \cdot 10^{-2}}{35 \cdot 10^{-3} + 7,63 \cdot 10^{-3}} = 1 \text{ mol/l}$$

$$C = 10^{-3} \text{ mol/m}^3$$

2-3- أ تتعلق σ الموصلية بالتركيز .
حسب تعبير σ تتعلق الموصلية بالتركيز وبالتالي ستتغير عند اضافة الماء حيث تنخفض قيمة σ مع التخفيف .

أ- حساب σ

نعلم أن معامل التخفيف يكتب : $C' = \frac{C}{2}$ أي $\gamma = \frac{C'}{C} = \frac{V'}{V} = 2$

تعبير σ'

$$\sigma' = C'(\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{Cl}^-})$$

$$\sigma' = \frac{C}{2}(\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{Cl}^-})$$

$$\sigma' = \frac{\sigma}{2} = \frac{4,3 \cdot 10^{-2}}{2} = 2,15 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$$