

## تصحيح الفرض المحسوس رقم 3

الدورة الأولى أولى باك 1

**فيزياء:**

-1 حساب طاقة الوضع الثقالية عند النقطة A :

$$E_{pp} = mgz + C$$

نحدد C باستعمال الشروط البدئية :

$$C=0 \text{ أي } z=0 \Rightarrow E_{pp}=0$$

عند الموضع A نكتب :

$$E_{pp_A} = mgz_A = mgAB\sin\alpha$$

$$E_{pp_A} = 0,2 \times 10 \times 1,42 \times \sin(45^\circ) = 2J \quad \text{ت.ع.}$$

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

$$\Delta E_{pp} = E_{pp_B} - E_{pp_A} = mgz_B - mgz_A = mg(z_B - z_A)$$

وبالتالي :

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

-3- حساب  $E_{m_A}$

$$E_{m_A} = E_{c_A} + E_{pp_A} = \frac{1}{2}mV_A^2 + E_{pp_A}$$

$$E_{m_A} = 0 + 2 = 2J \quad \text{ت.ع.}$$

حساب  $E_{m_B}$

$$E_{m_B} = E_{c_B} + E_{pp_B} = \frac{1}{2}mV_B^2 + mgz_B$$

$$E_{m_B} = \frac{1}{2} \times 2 \times 1,2^2 + 0 = 1,44 J \quad \text{ت.ع.}$$

بما أن  $E_{m_A} \neq E_{m_B}$  فإن الطاقة الميكانيكية لا تتحفظ.

$$\Delta E_m = E_{m_B} - E_{m_A} = W(\vec{R})$$

لدينا  $\vec{R}$  اذن التماس يتم باحتكاك.

-4 نعلم أن  $\Delta E_m = E_{m_B} - E_{m_A} = -Q$

$$Q = -(E_{m_B} - E_{m_A}) = E_{m_A} - E_{m_B} = 2 - 1,44 = 0,56 J \quad \text{أي :}$$

-5 حساب شدة قوة الاحتكاك :

لدينا :

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

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

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

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

**كيمياء :**

-1 حساب ثابتة الخلية K :

$$K = \frac{2 \cdot 10^{-4}}{1 \cdot 10^{-2}} = 2 \cdot 10^{-2} m \quad \text{ت.ع.} \quad K = \frac{S}{L}$$

-2-1- حساب موصليّة محلول :

لدينا :

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

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 :

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

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

$$\text{نستنتج :}$$

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

ت.ع:

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

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

3- أ تتعلق  $\sigma$  الموصلية بالتركيز .

حسب تعبير  $\sigma$  تتعلق الموصلية بالتركيز وبالتالي ستتغير عند اضافة الماء حيث تنخفض قيمة  $\sigma$  مع التخفيف .

أ- حساب  $\sigma$

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

تعبير  $\sigma'$

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

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

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

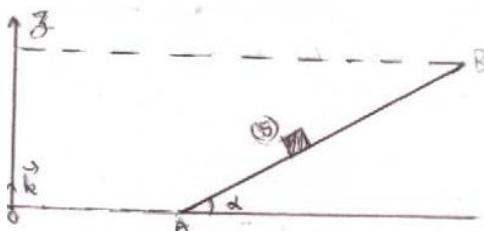
### فيزياء : (5ن)

جسم صلبا (S) كثنته  $m = 200\text{g}$  موضع فوق مستوى مائل بزاوية  $\alpha = 45^\circ$  بالنسبة الأفقي (انظر الشكل).

نطاق الجسم (S) من النقطة A ذات الأنسوب  $z_A$  بدون سرعة بدئية ، فيصل الى النقطة B ذات الأنسوب  $z_B$  بسرعة  $V_B = 1,2 \text{m.s}^{-1}$  .  
نعتبر المستوى الأفقي المار من النقطة B مرجعا لطاقة الوضع التقليدية والمحور Oz موجها نحو الأعلى حيث 0 تنتمي الى سطح الأرض .

-1 عرف طاقة الوضع التقليدية واحسب قيمتها في النقطة A علما أن  $AB = 1,42 \text{ m}$  (1ن)

-2 بين أن شغل الوزن يساوى مقابل تغير طاقة الوضع التقليدية :  $W(\vec{P}) = -\Delta Epp$  (1ن).



-3 أحسب  $E_{\text{mech}}^A$  الطاقة الميكانيكية في النقطة A و  $E_{\text{mech}}^B$  الطاقة الميكانيكية في النقطة B. بين

أن التماس بين الجسم (S) والمستوى AB يتم باحتكاك . (1,5ن)

-4 استنتج Q الطاقة المفقودة على شكل حرارة أثناء الانتقال AB. (0,5 ن)

-5 استنتاج قيمة شدة قوة الاحتكاك f . (1ن)

$$g = 10 \text{N/kg}$$

### كيمياء: (5ن)

ت تكون خلية لقياس المواصلة من الكترودين مساحة كل منهما  $S=2\text{cm}^2$  ، تفصل بينهما المسافة  $L=1\text{cm}$  .

-1 احسب ثابتة الخلية :  $k = \frac{S}{L}$  في النظام العالمي للوحدات . (1ن)

-2 نستعمل الخلية السابقة لقياس مواصلة محلول كلورور الهيدروجين ( $\text{H}_3\text{O}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$ ) فنجد G=0,86mS .

-2-1 احسب موصالية محلول كلورور الهيدروجين . (1ن)

-2-2 اعط تعبير موصالية محلول بدالة التراكيز المولية للأيونات المتواجدة في محلول الموصالية المولية الأيونية . احسب C بالوحدة  $\text{mol}/\text{m}^3$  ثم

-3-2 نضيف الماء الى محلول كلورور الهيدروجين حيث يتضاعف حجمه V'=2V . (1,5ن)

أ- ما المقدار الذي تغير المواصلة ام الموصالية عل جوابك؟ (0,5 ن)

ب- اعط القيمة الجديدة للمقدار المتغير . (1ن)

نعطي:

$$\lambda_{\text{Cl}^-} = 7,63 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1} , \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 35 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$$