

1

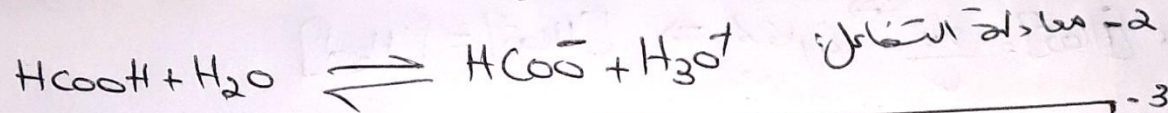
تصحيح الامتحان الوطني المرحوم  
 للباكالوريا الدور الثاني العادية  
 مادة PC : 2019 : مسلك ع ح أ

الاستاذ: فاطن معاد

الكيمياء

الجزء الأول

1- الحمض سبب بروكسنت: هو كل نوع كيميائي قادر على فقدان بروتون  $H^+$  خلال تفاعل كيميائي



معادلة التفاعل		$HCOOH + H_2O \rightleftharpoons HCOO^- + H_3O^+$			
نوع	تقدم				
ب	0	$C_A V$	}	0	0
و	x	$C_A V - x$		x	x
ج	$x_f$	$C_A V - x_f$		$x_f$	$x_f$

$[H_3O^+] = \frac{x_f}{V}$

4 قيمة نسبة التقدم التفاعلي هو

$x_f = [H_3O^+] \cdot V \Rightarrow x_f = 10^{-pH} \cdot V = 10^{-2,4} \cdot 1$

$x_f = 3,98 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$  \* وبالتالي

5 لنسب نسبة التقدم التفاعلي ح

$ح = \frac{x_f}{x_{max}}$  نعلم ان

لها ان الماء وغير فان  $HCOOH$  هو المتفاعل الاكبر وبالتالي  $C_A V - x_{max} = 0$

$x_{max} = C_A \cdot V$

$x_m = 0,1 \times 1 = 0,1 \text{ mol}$  \* كما يتضح  $\sqrt{x_m}$

9

$$\alpha = \frac{3,98 \cdot 10^{-3}}{0,1} = 0,0398$$

نقوسه:

$$\alpha = 3,98\% \approx 4\% \quad *$$

بما أن  $\alpha < 1$  فإننا استغنا عن علم كيميائي (محمود)

$$Q_{réq} = \frac{[HCOO^-] \times [H_3O^+]}{[HCOOH]}$$

نقوسه: نعلم أن

الاستاذ: فاطن معاد

$$* [H_3O^+] = \frac{\alpha}{\sqrt{C_A}}$$

\* لا نأخذ حسب جدول الوصل

$$* [HCOO^-] = \frac{\alpha}{\sqrt{C_A}} \Rightarrow \text{المقارنة} \Rightarrow [HCOO^-] = [H_3O^+]$$

$$* [HCOOH] = \frac{C_A - \alpha}{\sqrt{C_A}} = \frac{C_A}{\sqrt{C_A}} - \frac{\alpha}{\sqrt{C_A}} = \frac{C_A - [H_3O^+]^2}{[H_3O^+]}$$

$$Q_{réq} = \frac{[H_3O^+]^2}{C_A - [H_3O^+]^2}$$

نقوسه فنحصل على:

$$[H_3O^+] = 10^{-pH}$$

و نعلم أن

$$Q_{réq} = \frac{(10^{-pH})^2}{C_A - 10^{-2pH}}$$

تصبح  $Q_{réq}$  بعد التقوسه

$$Q_{réq} = \frac{10^{-2pH}}{C_A - 10^{-2pH}} \quad *$$

$$Q_{réq} = \frac{10^{-2 \times 2,4}}{0,1 - 10^{-2,4}}$$

\* لنأخذ قيمته

$$Q_{réq} = 1,65 \cdot 10^{-4} \quad *$$

7) نستنج قيمة  $K_A$  نعلم أنه في حالة توازن

3

$C_{\text{Prég}} = K = 1,65 \cdot 10^{-4}$

المجرد II:

1) العناصر هي: 1- pH متر  
2- المحلول المعاير  $\text{HO}^-$   
3- المحلول المعاير  $\text{HCOOH}$

2) معادلة تفاعل المعاير:  $\text{HCOOH} + \text{HO}^- \rightarrow \text{HCOO}^- + \text{H}_2\text{O}$

3) نتحقق من قيمة  $C_A$ :  
حسب علاقة السحاحة:

$C_A = \frac{C_B \cdot V_{BE}}{V_A}$

ت.ع:  $C_A = \frac{0,25 \times 8}{20} = 0,1 \text{ mol}$

إذن قيمة  $C_A$  هي نفس القيمة في المعايرات

4) لدينا حسب المعايرة  $pH = 8,2$  وبما أن  $7,2 \leq pH \leq 8,8$  فإن الكاشف الملون الملائم لهذه المعايرة هو أصفر الكرومات

5) لحسب قيمة  $K_A$  لدينا:

$$K_A \left( \frac{[\text{HCOO}^-]}{[\text{HCOOH}]} \right) = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HCOOH}]}$$

ونظراً إلى  $[\text{HCOOH}] = [\text{HCOO}^-]$  حسب المعايرة

وبالتالي سوف نحصل على:

$K_A = [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$

تدبرنا أنه القيمة الجديدة  $\text{pH}$

4

$$K_A = 10^{-3,8} = 1,58 \cdot 10^{-4}$$



الجزء III

① الحمض الذي يتفكك أكثر هو الحمض الذي يتفاعل أكثر مع الماء أي هو الذي يكون له أكبر نسبة تقدم تعاني بمقارنة كل مناح و ح نجد أن:  $\alpha > \alpha'$   
 $0,04 > 4,16 \cdot 10^{-3}$

وبالتالي حمض الخليق هو الأكثر تفكك في المحلول.

② لمقارنة الثابتين الحمضيتين يجب حساب  $K_A(\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}/\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-)$

$$K_A(\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}/\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-) = \frac{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}]}$$

$$\Rightarrow \left[ K_A = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]^2}{C_A' - [\text{H}_3\text{O}^+]} \right] \Rightarrow \alpha' = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{C_A'} \quad \text{لفرض } [\text{H}_3\text{O}^+] = \alpha' \cdot C_A'$$

$$K_A = \frac{\alpha'^2 \cdot C_A'^2}{C_A' - \alpha' C_A'} = \frac{\alpha'^2 \cdot C_A'^2}{C_A'(1 - \alpha')}$$

لغرض قنبه أن الاستاذ: فاطن معاد

$$K_A = \frac{\alpha'^2 \cdot C_A'}{1 - \alpha'} = \frac{(1,16 \cdot 10^{-3})^2 \cdot 0,1}{1 - 1,16 \cdot 10^{-3}}$$

$$K_A(\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}/\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-) = 1,35 \cdot 10^{-7}$$

وبالتالي نجد أن  $K_A(\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-) > K_A(\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}/\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-)$

لأن هذا الحمض هو الأكثر تفكك في الماء

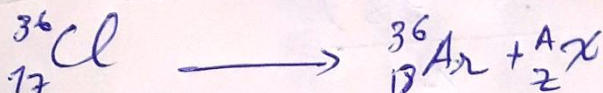
الفيزياء

نمرتي 1:

الاستاذ: فاطن معاد  
5

① الجواب الصحيح هو C.

② يشار إلى  $^{37}_{17}\text{Cl}$  هو الذي لديه أكبر طاقة ارتباط بالنسبة لنوية  $^{39}_{17}\text{Cl}$  فإنه الأكثر استقراراً من بين هذه النظائر  $8,5680 \text{ MeV/nuc}$



③

حسب قانونا صوريين لإتفاظ الكتلة والكمية

$$* 36 = 36 + A \Rightarrow A = 0$$

$$* 17 = 18 + Z \Rightarrow Z = -1$$

وبالتالي الدقيلة المقولدة هي إلكترون  $^0_{-1}\text{e}$

- نوع الإشعاع  $\beta^-$

③ ② الطاقة المحررة هي  $E_{\text{lib}} = (m(\text{Ar}) + m(e^-) - m(\text{Cl})) c^2$

$$E_{\text{lib}} = (35,967545 + 0,000549 - 35,968312) c^2$$

$$E_{\text{lib}} = -2,18 \cdot 10^{-4} \times 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2} \cdot c^2$$

$$E_{\text{lib}} = -0,2 \text{ MeV}$$

وبالتالي الطاقة المحررة هي

$$E_{\text{lib}} = |\Delta E| = 0,2 \text{ MeV}$$

$$N = \frac{38}{100} N_0$$

④ لدينا

$$N = N_0 e^{-\lambda t}$$

و نعلم ان قانون التناقص الأسي هو مقارنة التلحقين

6

$$\frac{38}{100} N_0 = N_0 e^{-\lambda t}$$

فذل اء اللوغارتمية

$$\ln\left(\frac{38}{100}\right) = -\lambda t$$

$$-\ln\left(\frac{100}{38}\right) = \lambda t$$

$$t = \frac{\ln\left(\frac{100}{38}\right)}{\lambda}$$

الاستاذ: فاطن معاد

~~$$\lambda = \frac{\ln(2)}{T_{1/2}}$$~~

ونعلم ان

$$\frac{\ln\left(\frac{100}{38}\right)}{\frac{\ln(2)}{T_{1/2}}} = \frac{\ln\left(\frac{100}{38}\right) \cdot T_{1/2}}{\ln(2)}$$

$$t = \frac{\ln\left(\frac{100}{38}\right)}{2,30 \cdot 10^{-6}}$$

تبع

$$t = 420,69 \text{ ns} \quad (*)$$

## تمرين باء

(I) عند تعلق قاطع السار  $k_1$  و  $k_2$  عققع فان اءارة هي تارة RC (سحن المكنة)

$$U_R + U_C = E$$

سب قاطع ا ضافية التوراج

$$Ri + U_C = E$$

ونعلم ان

$$i = \frac{C dU_C}{dt}$$

$$RC \frac{dU_C}{dt} + U_C = E$$

معادلات  
معادلات  
معادلات

7

4/2/1 (2/1) بجازي عند غلقنا مفتاح التيار كما أصبح لدينا سعة  
المكثف أحياء عند  $(t=0)$  المكثف كان فارغاً تماماً  
عند  $(t=0)$   $U_C(t=0) = 0$  لأنه كان فارغاً تماماً

فاطمة فاطمة  
الاستاذة

وبالتالي العنصر (1) هو الذي يوافق  $U_C(t)$

$$\tau = 5 \text{ ms}$$

حسابنا

$$E = U_{Cmax} = 10 \text{ V}$$

ب

3/2/1 (3/2/1) لتتقوى من قيمة C : نعلم أن  $\tau = RC$

$$C = \frac{\tau}{R} = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{100} = 5 \cdot 10^{-5} \text{ F}$$

$$C = 50 \cdot 10^{-6} \text{ F} = 50 \mu\text{F}$$

$$I_0 = \frac{E}{R} = \frac{10}{100}$$

4/2/1 (4/2/1) لتتقوى من قيمة  $I_0$

$$I_0 = 0,1 \text{ A}$$

$$i(t) = 0,1 \cdot e^{-200t}$$

5/2/1 (5/2/1) الجواب الصحيح هو (A)

6/2/1 (6/2/1) للإجابة على سرعة شحن المكثف أي لكي يتشحن المكثف بطريقة  
أسرع يجب النقصان من  $\tau$  وذلك بتفادي من قيمة R لأنها  
الوحدة القابلة للضبط.

1/2 (1/2) نظام تذبذب يذبح تشبه دورتي

2/2 (2/2) لتتقوى من قيمة L : نعلم أن

$$T = T_0$$

$$T = 2\pi \sqrt{LC}$$

$$T^2 = 4\pi^2 LC$$

$$\Rightarrow L = \frac{T^2}{4\pi^2 C}$$

8

$$T = 20 \text{ ms}$$

$$L = \frac{(20 \cdot 10^{-3})^2}{4\pi^2 \times 50 \cdot 10^6}$$

$$L = 0,2 \text{ H}$$

مبدأ بقية آهي  
المنصب L (ت ع) :

(3/2) لنصر  $U_{C_0}$  ,  $U_{C_1}$

$$* U_{C_0} = \frac{1}{2} C U_c^2(t=0) = \frac{1}{2} \cdot 50 \cdot 10^{-6} \times (10)^2$$

$$U_{C_0} = 2,5 \cdot 10^{-3} \text{ J}$$

$$* U_{C_1} = \frac{1}{2} \cdot C U_c^2(t=T) = \frac{1}{2} \times 50 \cdot 10^{-6} \times (5)^2$$

$$U_{C_1} = 6,25 \cdot 10^{-4} \text{ J}$$

الاستاذ: فاطن معاد

$$\Delta U_C = U_{C_1} - U_{C_0} = 6,25 \cdot 10^{-4} - 2,5 \cdot 10^{-3}$$

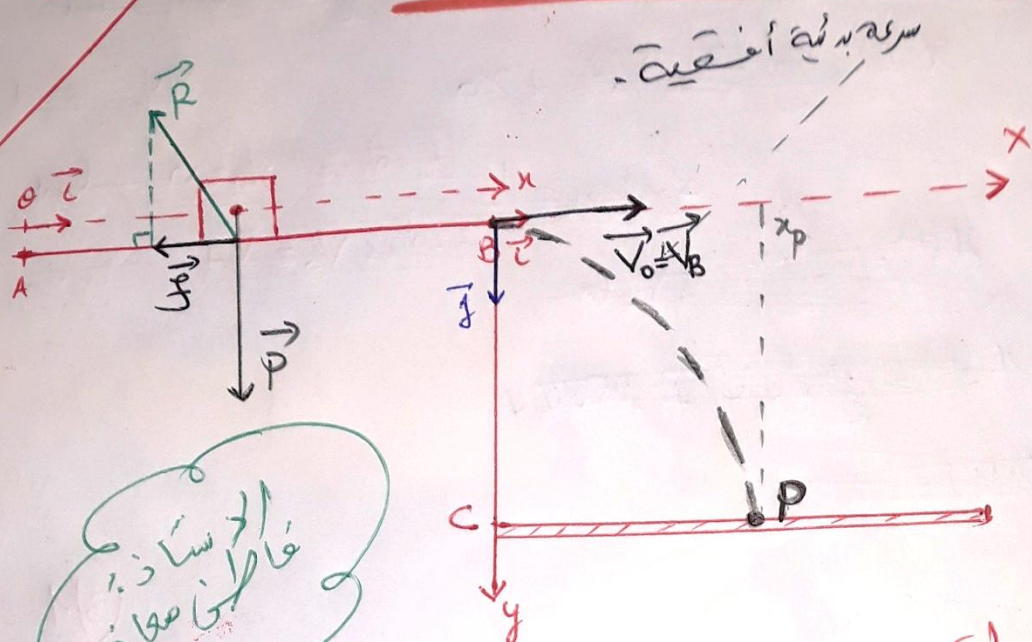
$$\Delta U_C = -1,875 \cdot 10^{-3} \text{ J}$$

نفس النتيجة بصياغ الطاقة بمفهوم جوه وذلك بتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية ضائعة.



# الميكانيك:

9



فاطن معاد الاستاذ

## جزء الأول

11) مجرد القوتان:  $\vec{P}$ : وزن الجسم و  $\vec{R}$ : تآثير السطح.

$$\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a}_g$$

$$\vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}_g$$

$$P_x + R_x = m a_x$$

لأننا نعلم أن  
تآثير السطح

$$-f = m a_x$$

$$\Rightarrow a_x = \frac{-f}{m}$$

احداثيات متجهة السكّار

لتحدد المعادلة استفا طبقاً لافضل:

$$a_x = \frac{d^2x}{dt^2} = \frac{-f}{m} \quad (*)$$

12) بما أن  $a_n = -\frac{f}{m} = cte < 0$  فإن الحركة مستقيمة متغيراً بانتظام (متبا طئفة).

$$a_g = \frac{-f}{m} = \frac{-70}{70} = -1 \text{ m/s}^2 \quad (*)$$

10

الاستاذ فاطن معاد

3/1 المتزلج لا يمكنه تقادير السقوط إذا كانت

سرعة جاذبية B تقالفاه أي  $v_B \neq 0$

إذن لدينا  $a_n = -4 \text{ m/s}^2 = \text{cte}$

$v_n = a_n t + \text{cte}$

باستعمال التكامل نجد

$v_{0n} = \text{cte} = v_A$

عند  $(t=0)$

$v_n = a_n t + v_A$

لنجد سرعة المتزلج عند النقطة B

$v_B = a_n t + v_A = -1 \times (4.4) + 25 =$

$v_B = 20.6 \text{ m/s}$

و بالتالي

كما نرى أن سرعة جاذبية B غير متساوية، إذن سقوطه ليس بالمتزلج بل هو تقادير السقوط

1/2 لنجد  $t_p$  عند وصول المتزلج إلى النقطة P لدينا

$x_p = v_B t_p \Rightarrow t_p = \frac{x_p}{v_B}$

$t_p = \frac{16.48}{20.6} = 0.8 \text{ s}$

2/2 لنجد  $v'_B$ ؟ نعلم أن  $x'_p = v'_B \cdot t'_p$

$v'_B = \frac{x'_p}{t'_p}$

لنجد  $t'_p$  عند وصول المتزلج إلى النقطة P أي  $y_p = h$

$y_p = h = \frac{1}{2} g t_p'^2$

نسكون  $y_p = h$

11

$$t_p' = \frac{2h}{g} \Rightarrow t_p' = \sqrt{\frac{2h}{g}}$$

$$V_B' = \frac{x_p'}{\sqrt{\frac{2h}{g}}}$$

نوعى في المعادلة: ~~السرعة~~

الاستاذ:  
فاطن معاد

$$V_B' = \frac{18}{\sqrt{\frac{2 \times 3,2}{10}}} = 22,5 \text{ m/s} *$$

الجزء II

1-1 : عن خلال معادلة السرعة  $V(t) = -0,25 \sin(2\pi t)$

$$2\pi t = \frac{2\pi}{T_0} t$$

بإذن : لدينا  
\* تردد  $\frac{1}{T_0}$

$$1 = \frac{1}{T_0} \Rightarrow T_0 = 1 \text{ s} *$$

$$+0,25 = \left(\frac{2\pi}{T_0}\right) \cdot x_{\max}$$

\* تردد  $\frac{1}{T_0}$   $x_{\max}$  لدينا

$$x_{\max} = \frac{0,25 \cdot T_0}{2\pi} = 0,039 \approx 0,04 \text{ m} *$$

والطور عند أصل الزمن  $\phi = 0^\circ$  \*

2/1 : لتدقيق علاقة صلابة نابض  $K$  :

$$T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{K}} \quad \text{لدينا}$$

$$T_0^2 = \frac{4\pi^2 m}{K} \Rightarrow K = \frac{4\pi^2 m}{T_0^2} *$$

$$K = \frac{4\pi^2 \times 225 \cdot 10^3}{12} = 10 \text{ N/m} *$$

تعد

12

شروط الاستاذ  
شروطي معاد

② لنصّر تعبير قوة الارتداد  $\vec{F}$  :

$$\vec{F} = -kx\vec{L}$$

لنصّر  $x(t)$  عند  $t=0,15$

$$x(t=0,15) = x_{max} \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot 0,15\right)$$

$$x(t=0,15) = 0,04 \cos\left(\frac{2\pi}{1} \times 0,15\right)$$

$$x(t=0,15) = -0,04 \text{ m} = -x_{max}$$

$$\vec{F} = -k \cdot (-x_{max})\vec{L}$$

$$\boxed{\vec{F} = k \cdot x_{max}\vec{L}}$$

لنصّر قوة  $\vec{F}$   
عند  $t=0,15$

معايا استاد الاستاذ: فاطن معاد

مع كامل الاحترام والتقدير

بالتواضعا لجميع التلاميذ

