

1

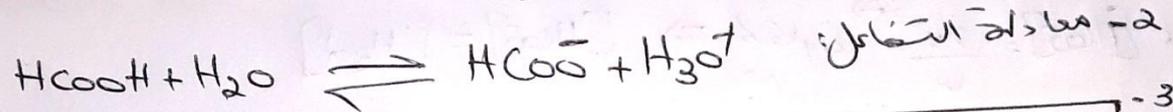
تصحيح الامتحان الوطني المرحوم
 للباكالوريا الدور الثاني العادية
 مادة PC : 2019 : مسلك ع ح أ

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

$h = \frac{x_f}{x_{max}}$

لأننا نعلم ان الماء وغيره 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

* لا نأخذ حسب جدول الوصل

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

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

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

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

نقوسه فنحصل على:

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

و نعلم أن

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

نصبح نعلم أنه التقوي

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

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

* لنسب قيمته

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

7) نستنج قيمة k لانعلم أنه في حالة توازن

3

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

الجزء II:

1) العناصر هي: 1- pH متر
2- المحلول المعاير HO^-
3- المحلول المعاير 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 السكاحور:

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

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 $\text{pH} = 8,2$ وبما أن $7,2 \leq \text{pH} \leq 8,8$
فإن الكاشف الملون الملائم لهذه المعايرة هو أصفر الكريدون

5) لحسب قيمة K_A لدينا:

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

ونظراً إلى
وبالتالي سوف نختزل الإتيقاف معاً

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

تدبرنا أنه القيمة الجديدة
pH

الأستاذ فاطن معاد

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

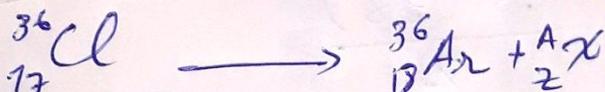
الفيزياء

الاستاذ: فاطن معاد
5

نمرتي 1:

(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 الدفيلة المقول هي إلكترون $^0_{-1}\text{e}$

- نوع الإشعاع β^-

(3) 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 الاتعالي هو مقارنة العلية

6

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

فذل اء اللوغارتمية

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

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

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

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

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

$$U_R + U_C = E$$

حسب قاطع اء 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 يوازي $U_C(t)$

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

حسابنا

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

ب

3/2/1 (3/2/1) لنستخرج 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) لتحدد 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 يستعد المكثف بطريقة أسرع يجب النقصان من τ وذلك بتقليل من قيمة R لأنها الوحد القابلة للضبط.

1/2 (1/2) نظام تذبذب يماثل تشبه دورك

2/2 (2/2) لتحدد 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 آهمي
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

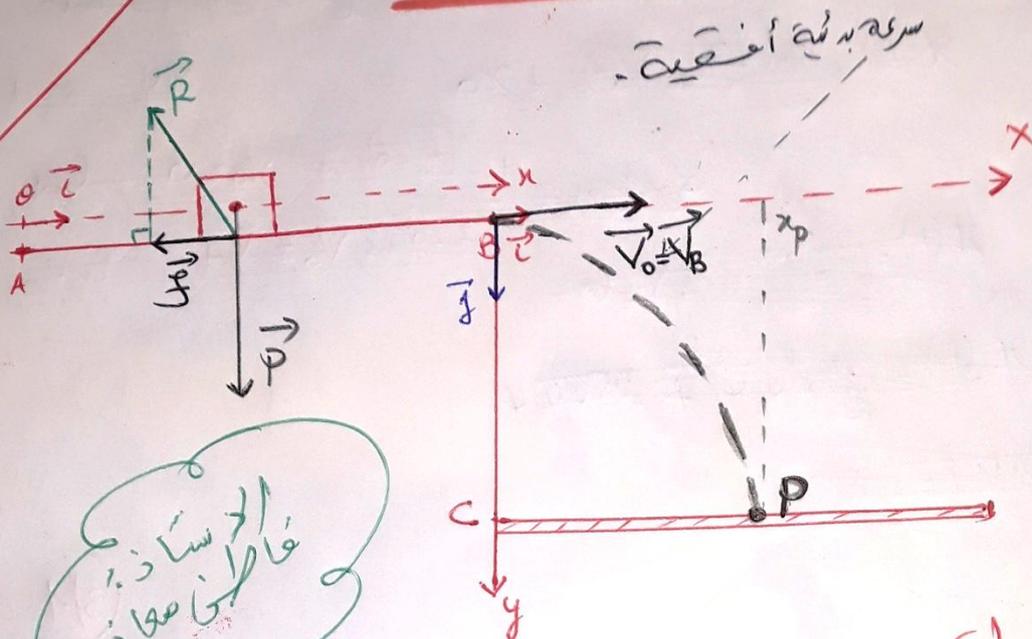
$$\Delta U_C = U_{C_1} - U_{C_0} = 6,25 \cdot 10^{-4} - 2,5 \cdot 10^{-3}$$

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

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

الميكانيك:

9



جزء الأول

11) مجرد القوتين: \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 طلبة كالاتي:

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

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

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

لنفس

10

الاستاذ فاطن معاد

3/1 المتزلج لا يمكنه تقادير السقوط إذا كانت

سرعة جاذبية B تقالفاه أي $v_B \neq 0$

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

إذن لدينا

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

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 منفرجة، إذن سوف يستمر المتزلج في لا يمكنه تقادير السقوط

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

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

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

$$x'_p = v'_B \cdot t'_p$$

2/2 لنجد v'_B : نعلم أن

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

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

$$y_p = BC = h$$

سكوني و كبح

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

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 $V(t) = -0,25 \sin(2\pi t)$

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

بأنه : لدينا

$$* \text{ تردد } T_0$$

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

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

* 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

الاستاذ
فاطن معاد

② لنصّر تعبير قوة الارتداد \vec{F} :

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

لنصّر $x(t)$ عند $t=0,15$ s

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

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

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

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

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

لنصّر قوة \vec{F}
عند $t=0,15$

منايا استاد الاستاذ: فاطن معاد

مع كامل الاحترام والتقدير

بالتواضعية لجميع التلاميذ

