

العلامة		عناصر الإجابة																
مجموع	مجزأة																	
		<p>الموضوع الثاني</p> <p>الجزء الأول: (13 نقطة) <u>التمرين الأول: (06 نقاط)</u></p> <p>1.1. $12n = \frac{3}{2} \times 32$ ، ومنه $n = 4$ ، وبالتالي الصيغة المجملة للاستر هي: $C_4H_8O_2$</p> <p>الصيغة المفصلة $C-C-O-C-C$</p> <p>2. معادلة التفاعل: $CH_3-COOH + CH_3-CH_2-OH = CH_3-COO-C_2H_5 + H_2O$</p> <p>خصائص التفاعل: بطيئ ، غير تام ، لا حراري .</p> <p>3. كتلة الاستر الناتج $m_E = n_E \times M_E$ (1)</p> <p>حيث $n_E = n_{0(Ac)} - n_{f(Ac)}$ ، $n_E = \frac{m_{(Ac)}}{M_{(Ac)}} - C_b V_{bE} = \frac{6}{60} - 0,5 \times 32 \times 10^{-3} = 0,084 \text{ mol}$</p> <p>بالتعويض في (1) نجد: $m_E = 0,084 \times 88 = 7,4 \text{ g}$</p> <p>2. 1. يسمى التفاعل: بالتفاعل التصبن خصائصه: بطيئ ، تام .</p> <p>معادلة التفاعل: $CH_3COO-C_2H_5 + (Na^+, OH^-) = CH_3-COO-Na + C_2H_5-OH$</p> <p>2. حساب قيمة G_0: $G_0 = K \sigma_0$ (2)</p> <p>$\sigma_0 = \lambda_{Na^+} [Na^+] + \lambda_{OH^-} [OH^-]$</p> <p>$C_0 = [Na^+] = [OH^-] = \frac{m}{MV} = \frac{0,16}{40 \times 0,2} = 2 \times 10^{-2} \text{ mol/l}$</p> <p>وبالتعويض في (2) نجد: $G_0 = 0,01 \times 2 \times 10^{-2} \times 10^{-3} \times (25 \times 10^{-3}) = 5 \times 10^{-3} \text{ S} = 5 \text{ mS}$</p> <p>3. جدول التقدم:</p> <p>$n_{OH^-} = 2 \times 10^{-2} \times 0,2 = 4 \times 10^{-3} \text{ mol} = n_0$. $n_E = \frac{0,352}{88} = 4 \times 10^{-3} \text{ mol} = n_0$</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td colspan="4">$CH_3COO-C_2H_5 + OH^- = CH_3COO^- + C_2H_5-OH$</td> </tr> <tr> <td>$n_0$</td> <td>$n_0$</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>$n_0 - x$</td> <td>$n_0 - x$</td> <td>x</td> <td>x</td> </tr> <tr> <td>$n_0 - x_{\max}$</td> <td>$n_0 - x_{\max}$</td> <td>x_{\max}</td> <td>x_{\max}</td> </tr> </table> <p>نرمز لـ CH_3COO^- بالرمز A^-</p>	$CH_3COO-C_2H_5 + OH^- = CH_3COO^- + C_2H_5-OH$				n_0	n_0	0	0	$n_0 - x$	$n_0 - x$	x	x	$n_0 - x_{\max}$	$n_0 - x_{\max}$	x_{\max}	x_{\max}
$CH_3COO-C_2H_5 + OH^- = CH_3COO^- + C_2H_5-OH$																		
n_0	n_0	0	0															
$n_0 - x$	$n_0 - x$	x	x															
$n_0 - x_{\max}$	$n_0 - x_{\max}$	x_{\max}	x_{\max}															

في اللحظة t : $\sigma_t = \lambda_{Na^+} C_0 + \lambda_{OH^-} \times \frac{n_0 - x}{V} + \lambda_{A^-} \times \frac{x}{V} = \underbrace{\lambda_{Na^+} C_0 + \lambda_{OH^-} C_0}_{\sigma_0} + \frac{x}{V} (\lambda_{A^-} - \lambda_{OH^-})$

إذا $\sigma_t = \sigma_0 + \frac{x}{V} (\lambda_{A^-} - \lambda_{OH^-})$ و بالتالي $G_t = G_0 + \frac{K}{V} (\lambda_{A^-} - \lambda_{OH^-}) x$

من الشكل $G_t = ax + b$ حيث $a = \frac{K}{V} (\lambda_{A^-} - \lambda_{OH^-})$ و $b = G_0$

ووحدة قياس b هي السيمنس (S) و a هي $S.mol^{-1}$

.4

أ / لدينا $x = V.C_0 \times \frac{(\sigma_t - \sigma_0)}{\sigma_f - \sigma_0}$ ومن جدول التقدم $CV_0 = n_0 = x_{max}$ وبالتالي

$$(3) \quad x = x_{max} \frac{(\sigma_t - \sigma_0)}{\sigma_f - \sigma_0}$$

نعوض في العلاقة (3) ب $x = \frac{x_{max}}{2}$ فنجد :

$$\sigma_t = \frac{(\sigma_f + \sigma_0)}{2} \quad \text{وبعد التبسيط نجد} \quad \frac{1}{2} = \frac{(\sigma_t - \sigma_0)}{\sigma_f - \sigma_0} \quad \text{ومنه} \quad \frac{x_{max}}{2} = x_{max} \frac{(\sigma_t - \sigma_0)}{\sigma_f - \sigma_0}$$

من البيان : $t_{1/2} = 20 mn$

ب / السرعة الحجمية للتفاعل : $V_{vol} = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$ (4)

لدينا : $G_t = G_0 + \frac{K}{V} (\lambda_{A^-} - \lambda_{OH^-}) x$ وباشتقاق الطرفين بالنسبة للزمن نجد

$$\text{اي} \quad \frac{dG_t}{dt} = \frac{0,01}{200 \times 10^{-6}} \times (4,1 - 20) \times 10^{-3} \times \frac{dx}{dt} \quad \text{ومنه} \quad \frac{dG_t}{dt} = \frac{K}{V} (\lambda_{A^-} - \lambda_{OH^-}) \frac{dx}{dt}$$

$$\frac{dG_t}{dt} = -\frac{5 \times 10^{-3}}{2,4 \times 20} = -1,04 \times 10^{-4} \quad \text{يمثل ميل المماس ويساوي} \quad \frac{dG_t}{dt} \quad \text{حيث} \quad \frac{dx}{dt} = -\frac{1}{0,8} \times \frac{dG_t}{dt}$$

بالتعويض في (4) نجد :

$$V_{vol} = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} = -\frac{1}{V} \times \frac{1}{0,8} \times \frac{dG_t}{dt} = -\frac{1}{0,2 \times 0,8} (-1,04 \times 10^{-4}) = 6,5 \times 10^{-4} mol.l^{-1}.mn^{-1}$$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

.1

1. اسم المنحنى : منحنى أستون و هو يمثل سالب طاقة الربط لكل نوية $-\frac{E_l}{A}$ بدلالة العدد

الكتلي A .

- الفائدة منه يمكن من معرفة الأنوية الأكثر استقرار كما يمكننا من معرفة الأنوية التي يحدث لها الانشطار النووي والأنوية التي يحدث لها الاندماج النووي (اي يوضح الية استقرار الأنوية).

2. الأنوية الأكثر استقرار هي الأنوية التي تقع في المجال (2) اي $20 < A < 190$

- 3.- الأنوية القابلة للانشطار هي التي تقع في المجال (3) حيث $A > 190$
التعليل : لأنها أنوية ثقيلة عند قذفها ببترون تنشط الى نواتين أقل ثقلا و أكثر استقرار
- الأنوية القابلة للاندماج هي التي تقع في المجال (1) حيث $A < 20$
التعليل : لأنها أنوية خفيفة تتحد فيما بينها لتنتج نواة أكثر ثقلا و أكثر استقرارا.
4. أ / تعريف التفاعل: هو تفاعل الاندماج النووي و هو عبارة عن تحول نووي يحدث عند التحام نواتين خفيفتين لتكون نواة أكثر ثقلا و أكثر استقرارا وانبعثت نترونات .
ب / رمز النواة هي : حسب قانون صودي $\begin{cases} 3+2 = x+1 \\ 1+1 = z \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 4 \\ z = 2 \end{cases} \Rightarrow {}^4_2X$
اي هي 4_2He وتسمى نواة الهيليوم .
ج / تعريف طاقة تماسك النواة : هي الطاقة التي نقدمها للنواة الساكنة فنتفك لمكوناتها و تبقى هذه الأخيرة ساكنة .

- حساب الطاقة: $E_l = (Zm_p + (A-Z)m_n - m_x) \times 931,5$
- النواة 2H : $E_l = (1,00727 + (1,00866 - 2,0135) \times 931,5 = 2,26 \text{ MeV}$
- النواة 3H : $E_l = (1,00727 + (2 \times 1,00866 - 3,0155) \times 931,5 = 8,46 \text{ MeV}$
- النواة 4_2He : $E_l = (2 \times 1,00727 + (2 \times 1,00866 - 4,0015) \times 931,5 = 28,28 \text{ MeV}$
- استنتاج الطاقة المحررة $E_{lib} = E_{if} - E_{ii} = 28,28 - (8,46 + 2,26) = 17,6 \text{ MeV}$
د / حساب الطاقة المتحررة من مزيج متساوي الأنوية $m = 1 \text{ Kg}$.

$$(1) \quad E_{lib(T)} = N \times E_{lib}$$

N هو عدد أنوية 2H وكذلك عدد أنوية 3H , حيث $N \times m({}^2H) + N \times m({}^3H) = 1 \text{ Kg}$

$$N = \frac{1}{(2,0135 + 3,0155) \times 1,66 \times 10^{-27}} = 1,2 \times 10^{26}$$

بالتعويض في (1) نجد: $E_{lib(T)} = N \times E_{lib} = 1,2 \times 10^{26} \times 17,6 = 2,11 \times 10^{27} \text{ MeV}$

2.

1. تعريف تفاعل الانشطار: هو تفاعل نووي مفتعل يتم فيه قذف نواة ثقيلة قابلة للانشطار ببترون بطيئ فتتقسم الى نواتين خفيفتين أكثر استقرار وتتبعث نترونات وطاقة .
نقول أن هذا التفاعل مغذي ذاتيا لأنه يستعمل النترونات المنبعثة (الناجمة من الانشطار الأول) في احداث انشطارات أخرى اي يمكن الاستغناء عن المنبع الأول .

2. من مخطط الحصيلة الطاقوية : $E_l(Br) + E_l(La) = 221618,6 - 219668,2 = 1950,4 \text{ MeV}$

$$\frac{E_l}{A}(La) = \frac{1202,2}{146} = 8,23 \text{ MeV / nucl} \quad \text{وبالتالي} \quad E_l(La) = 1950,4 - 8,6 \times 87 = 1202,2 \text{ MeV}$$

ومنه نواة ${}^{87}Br$ أكثر استقرار من نواة ${}^{146}La$. $\frac{E_l}{A}(La) < \frac{E_l}{A}(Br)$

3. الطاقة المحررة من انشطار 1kg من اليورانيوم 235

$$(2) \quad E'_{lib(T)} = N' \times E'_{lib}$$

$$N' = 6,02 \times 10^{23} \times \frac{1000}{235} = 2,56 \times 10^{24}$$

$$E_{lib} = 219836,0 - 219668,2 = 167,8 \text{ MeV}$$

وبالتعويض في (2) نجد: $E'_{lib(T)} = N' \times E'_{lib} = 167,8 \times 2,56 \times 10^{24} = 4,30 \times 10^{24} \text{ MeV}$

$$4. - \text{ الطريقة الأولى: } \frac{E_l}{A}(U) = \frac{221618,6 - 219836}{235} = 7,58 \text{ MeV / nucl}$$

- الطريقة الثانية :

$$E_l(U) = [E_l(\text{Br}) + E_l(\text{La})] - E'_{lib} = 1202,2 + 8,6 \times 87 - 167,8 = 1782,4 \text{ MeV}$$

$$\frac{E_l}{A}(U) = \frac{1782,4}{235} = 7,58 \text{ MeV}$$

$$5. \text{ المقارنة: } \frac{E_{lib}(T)}{E'_{lib}} = \frac{2,11 \times 10^{27}}{4,3 \times 10^{26}} \approx 5$$

6. الطاقة التي يحررها 1Kg من البترول هي :

$$E_p = 42 \times 10^6 \text{ J} = \frac{42 \times 10^6}{1,6 \times 10^{-13}} = 2,62 \times 10^{20} \text{ MeV}$$

$$m_p = \frac{2,11 \times 10^{27}}{2,62 \times 10^{20}} = 8 \times 10^6 \text{ Kg} = 8000 \text{ tonnes}$$

الجزء الثاني: (07 نقاط)

التمرين التجريبي: (07 نقاط)

1. الدارة المهترزة هي الدارة التي تحتوي على مكثفة مشحونة و ناقل أومي و وشيعة تحريضية ، حيث يتم فيها تبادل الطاقة بين المكثفة و الوشيعة.

$$2. \quad u_C + u_b + u_R = 0$$

$$\frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{R}{L} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{LC} u_C = 0 \quad , \quad u_C + LC \frac{d^2 u_C}{dt^2} + RC \frac{du_C}{dt} = 0 \quad , \quad u_C + L \frac{di}{dt} + Ri = 0$$

3.

$$\text{البيان (A)} \leftarrow R_2 = 20 \Omega$$

$$\text{البيان (B)} \leftarrow R_3 = 0$$

$$\text{البيان (C)} \leftarrow R_1 = 200 \Omega$$

يزداد التخامد إذا كانت مقاومة الدارة أكبر (ضياع الطاقة بفعل جول في النواقل الأومية).

(A): نمط شبه دوري ، (B): نمط دوري ، (C): نمط لا دوري.

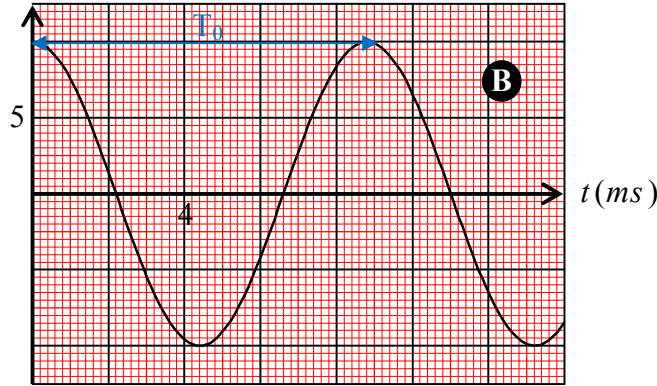
$$4. \text{ نضع } R = 0 \text{ في المعادلة (1): } \frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{1}{LC} u_C = 0 \dots (2)$$

5.

أ/ عند $t = 0$ يكون $u_C = E$ ، وبالتالي $E = E \cos \varphi$ ، و منه $\varphi = 0$.

ب/ لدينا $u_C = E \cos \omega_0 t$ ، نشتق مرتين بالنسبة للزمن: $\frac{du_C}{dt} = -\omega_0 E \sin \omega_0 t$

$u(V)$



$$\frac{d^2 u_C}{dt^2} = -\omega_0^2 E \cos \omega_0 t$$

$$\frac{d^2 u_C}{dt^2} + \omega_0^2 u_C = 0 \dots (3)$$

بمطابقة (2) و (3) نجد

$$\omega_0^2 = \frac{1}{LC} \text{ ، ومنه}$$

$$L = \frac{1}{\omega_0^2 C} \dots (4)$$

تحديد ω_0 : $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$ حيث T_0 هو

$$T_0 = 8,8 \text{ ms}$$

أو نحسب شبه الدور (T) من البيان ، حيث $T \approx T_0$

$$\omega_0 = \frac{2\pi}{8,8 \times 10^{-3}} \approx 714 \text{ rd/s}$$

$$C = \frac{\tau}{R_c} \text{ : تحديد قيمة } C$$

من البيان (الشكل 2) : τ يوافق

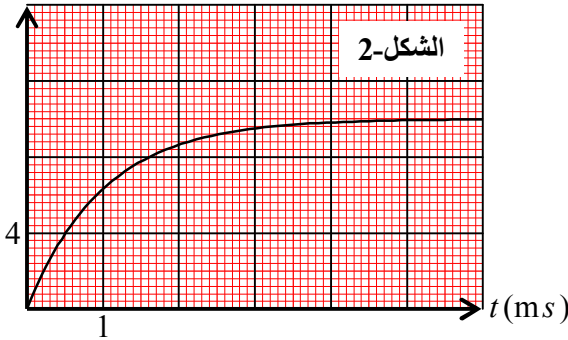
$$u_C = 0,63 \times 10 = 6,3 \text{ V}$$

و بالتالي $\tau = 1 \text{ ms}$ ، ومنه

$$C = \frac{1 \times 10^{-3}}{100} = 10^{-5} \text{ F}$$

$$L = \frac{1}{10^{-5} (714)^2} \text{ : (4) بالتعويض في}$$

$u(V)$



$$i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt} = -C \omega_0 E \sin \omega_0 t \text{ / ج}$$

$$i = -10^{-5} \times 714 \times 10 \times \sin 714t = -0,0714 \sin 714t$$

$$[K] = [C][E][\omega_0] = \frac{[I][T]}{[U]} \times [U] \times \frac{1}{[T]} = [I] \text{ ، } K = CE\omega_0$$

$$6. \text{ عند اللحظة } t = 0 \text{ يكون } E_C = E_{C(\max)} = \frac{1}{2} CE^2 = 0,5 \times 10^{-5} \times 100 = 5 \times 10^{-4} \text{ j}$$

عند اللحظة $t = 8,8 \text{ ms}$ كل الطاقة تكون في المكثفة (الطاقة في الوشيجة $E_b = 0$) ، و

$$\text{يكون } u_C = 6,5 \text{ V ، وبالتالي } E_C = 0,5 \times 10^{-5} \times (6,5)^2 = 2,1 \times 10^{-4} \text{ j}$$

$$\text{الطاقة الضائعة : } E_{C(d)} = (5 - 2,1) \times 10^{-4} = 2,9 \times 10^{-4} \text{ j}$$

0,25

0,25