

اختبار الثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية

المستوى : 3 علوم تجريبية

المدة : ساعتان

✓ التمارين الأول : (07 نقاط)

نسكب حجم $V_1 = 50 \text{ ml}$ من محلول ثاني كرومات البوتاسيوم $(2K^+ + Cr_2O_7^{2-})$ تركيزه $C_1 = 2.10^{-2} \text{ mol/l}$ في كأس بيشر يحتوي على $V_2 = 30 \text{ ml}$ من محلول حمض الأكساليك $C_2H_2O_4$ تركيزه المولي C_2 .

تعطى: الثنائيات (ox/red) المشاركة في التفاعل : $(Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+})$ و $(CO_2/C_2H_2O_4)$

- 1 / علماً أن هذا التحول تام ، أكتب المعادلتين النصفيتين للأكسدة والإرجاع ثم معادلة الأكسدة الإرجاعية .
- 2 / أنجز جدولًا لتقدم التفاعل .

3/ يسمح تجهيز مناسب بقياس حجم غاز ثاني أكسيد الكربون V_{CO_2} المنطلق عند لحظات زمنية مختلفة ، تمت معالجة النتائج المحصل عليها بواسطة برمجية خاصة ، فأعطت المنحنى الموضح في الشكل -1 -

* اعتماداً على البيان أوجد مايلي :

أ- التقدم الأعظمي x_{max}

ب- زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$

4 / بين أن السرعة الحجمية للتفاعل تكتب بالعبارة :

$$v_{vol} = \frac{1}{6 \cdot V \cdot V_M} \cdot \frac{dV_{CO_2}}{dt}$$

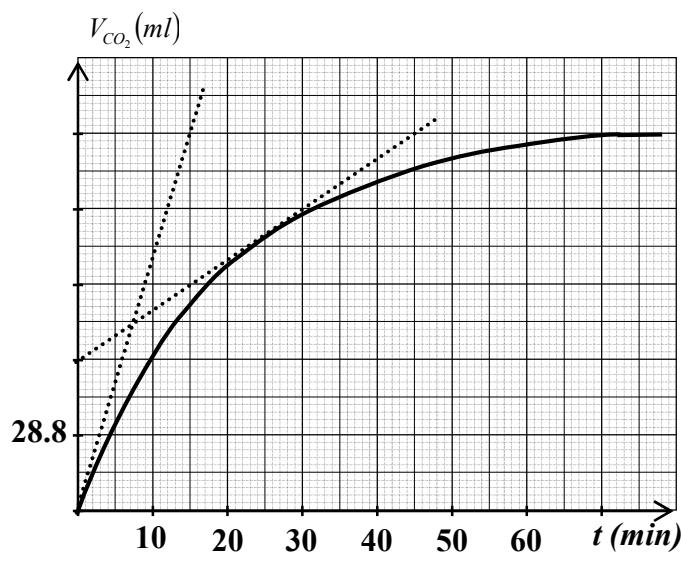
حيث: V حجم المزيج التفاعلي ثابت.

$(V_M = 24 \text{ l/mol})$ الحجم المولي للغازات

أ- أحسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند

اللحظتين: $t=25\text{min}$ ، $t=0\text{min}$

* كيف تفسر تناقص السرعة مع مرور الزمن ؟



الشكل(01)

✓ التمارين الثاني : (07 نقاط)

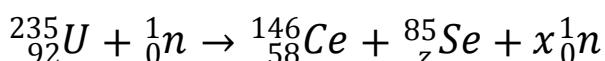
يرتكز انتاج الطاقة في المفاعلات النووية على الانشطار النووي لليورانيوم 235، الا انه خلال تفاعل الانشطار تتولد بعض النوى الاشعاعية التي قد تضر بالبيئة ، تجري حالياً ابحاث حول كيفية تطوير انتاج الطاقة النووية باعتماد الاندماج النووي لنظائر عنصر الهيدروجين المعطيات :

النوترون	البروتون	$^{85}_zSe$	$^{146}_{58}Ce$	$^{238}_{92}U$	$^{235}_{92}U$	النواة او الجسيم
1.00866	1.00728	84.9033	145.8782	238.0003	234.9934	الكتلة بـ: u.m.a

$$1u = 931.5 \text{ MeV}/C^2 \quad N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

1- يؤدي تفاعل الانشطار النووي الذي يحدث في قلب مفاعل نووي اثر تصادم نواة اليورانيوم 235 بنوترون الى

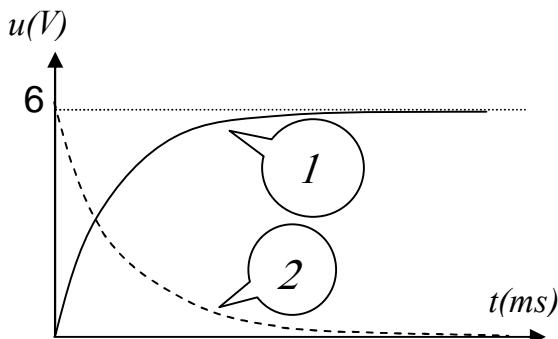
تكون نواة السيريوم $^{146}_{58}Ce$ ونواة السيلانيوم $^{85}_zSe$ وعدد من النوترونات وفق المعادلة التالية :



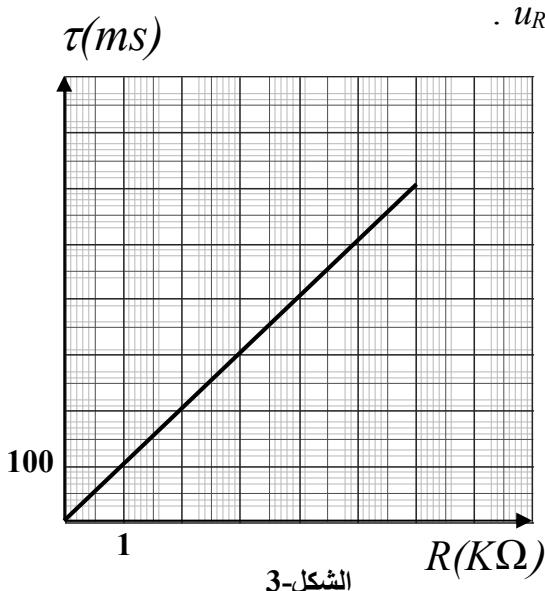
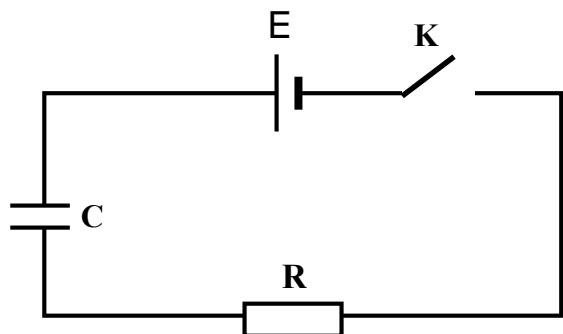
- أ- عرف المصطلحات التالية : - نواة مشعة . - اندماج نووي - الانشطار النووي
- ب- حدد العدددين x و Z .
- ج- احسب بالميغا الكترون فولط الطاقة الناتجة عن انشطار نواة واحدة من اليورانيوم 235 ثم استنتج الطاقة المحررة عن 1g منه .
- 2 - عينة من اليورانيوم 235 كتلتها عند اللحظة $t = 0$ هي $m_0 = 1g$ علماً أن في اللحظة $t = 9 \cdot 10^9 ans$ يكون قد تضاعف من هذه العينة 75%
- احسب زمن نصف عمر اليورانيوم 235

✓ التمرين الثالث: (06 نقاط)

- I)- من أجل تعين السعة C لمكثفة غير مشحونة نحقق الدارة الكهربائية الموضحة بـ (الشكل-1-) عند غلق القاطع في اللحظة $t=0$ ، نشاهد على شاشة راسم الإهتزاز المهبطي المنحنيان (1) و (2) (الشكل-2-) .



الشكل-2



الشكل-3

- II)- نغير في كل مرة قيمة R ونتابع تطور التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة ثم نعين ثابت الزمان τ .
النتائج التجريبية تسمح برسم المنحنى الموضح بالشكل-3-

1- أكتب معادلة البيان.

2- استنتاج من البيان قيمة السعة C للمكثفة.

3- أحسب الشحنة الأعظمية المخزنة في المكثفة .

أستاذ المادة : زبدة مهوفي

اساتذة المادة

بالتوفيق والنجاح

العلامة	عناصر الإجابة	العلامة	عناصر الإجابة																
0,25	5. أ- حساب السرعة الحجمية للتفاعل عند $t=0$ و $t=25\text{min}$ $V_{Vol} = \frac{1}{6 \times 80.10^{-3} \times 24} \left(\frac{5 \times 28,8.10^{-3} - 0}{1,5 \times 10^{-0}} \right)$ <p style="text-align: center;">✓ عند اللحظة 0 : $t=0$</p>	0,5	التجربتين الأولي																
0,25	$V_{Vol} = 8,33.10^{-4} \text{mol/l.min}$ <p style="text-align: center;">و منه نجد القيمة : ✓ عند اللحظة $t=25\text{min}$</p>	0,5	1. المعادلتين النصفيتين و المعادلة الإجمالية : $H_2C_2O_4 = 2CO_2 + 2H^+ + 2e^-$ $Cr_2O_7^{2-} + 6e^- + 14H^+ = 2Cr^{3+} + 7H_2O$ م من للأكسدة : من للإرجاع : المعادلة الإجمالية :																
0,25	$V_{Vol} = \frac{1}{6 \times 80.10^{-3} \times 24} \left(\frac{5 \times 28,8.10^{-3} - 2 \times 28,8.10^{-3}}{4,5 \times 10^{-0}} \right)$ $\Rightarrow V_{Vol} = 1,66.10^{-4} \text{mol/l.min}$	0,5	2. جدول تقدم التفاعل :																
0,25	تقسيم تناقص السرعة : تناقص السرعة راجع لتناقص التراكيز المولية للمتفاعلات مما يؤدي لتناقص التصادمات الفعالة بينها .	1	$Cr_2O_7^{2-} + 3H_2C_2O_4 + 8H^+ = 6CO_2 + 2Cr^{3+} + 7H_2O$ <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="padding: 2px;">ح !</td> <td style="padding: 2px;">n_{01}</td> <td style="padding: 2px;">n_{02}</td> <td style="padding: 2px;">0</td> <td style="padding: 2px;">0</td> <td rowspan="3" style="vertical-align: middle; width: 20px;"></td> </tr> <tr> <td style="padding: 2px;">ح و</td> <td style="padding: 2px;">$n_{01}-x$</td> <td style="padding: 2px;">$n_{02}-3x$</td> <td style="padding: 2px;">6x</td> <td style="padding: 2px;">2x</td> </tr> <tr> <td style="padding: 2px;">ح ن</td> <td style="padding: 2px;">$n_{01}-x_f$</td> <td style="padding: 2px;">$n_{02}-3x_f$</td> <td style="padding: 2px;">6x_f</td> <td style="padding: 2px;">2x_f</td> </tr> </table>	ح !	n_{01}	n_{02}	0	0		ح و	$n_{01}-x$	$n_{02}-3x$	6x	2x	ح ن	$n_{01}-x_f$	$n_{02}-3x_f$	6x_f	2x_f
ح !	n_{01}	n_{02}	0	0															
ح و	$n_{01}-x$	$n_{02}-3x$	6x	2x															
ح ن	$n_{01}-x_f$	$n_{02}-3x_f$	6x_f	2x_f															
0,5	التجربتين الثاني	0,25	3. أ- التقدم الأعظمي ببيانها : من البيان (ح ن) : $V_{CO_2} = 28,8 \times 5 \text{ml} = 144 \text{ml}$ ومن جدول التقدم (ح ن) و التفاعل تام :																
0,5	نواة مشعة : نواة غير مستقرة تتفكك تلقائياً إلى نواة أكثر استقراراً مع إصدار أحد الأشعة α ، β ، γ .	0,5	$n_f(CO_2) = 6x_{max} \Rightarrow x_{max} = \frac{n_f(CO_2)}{6} = \frac{V_{CO_2}}{6V_M} = \frac{144.10^{-3}}{6 \times 24}$																
0,5	اندماج نووي : تحول نووي مفتعل يتم فيه دمج نواتين خفيقتين و ينتج نواة أثقل وأكثر استقراراً و تحرير طاقة .	0,25	$\Rightarrow x_{max} = 0,001 \text{mol}$																
0,5	الانشطار النووي : تحول نووي مفتعل يتم فيه قذف نواة ثقيلة بنترون و ينتج نواتين أخف وأكثر استقراراً و تحرير طاقة .	0,5	3/ب- زمن نصف التفاعل : من جدول التقدم (ح و) : $n(CO_2) = 6x \Rightarrow \frac{V_{CO_2}}{V_M} = 6x$																
0,5	1/ب- تحديد العدددين x و z : من قانوني الانحفاظ :	0,5	$\Rightarrow V_{CO_2} = 6xV_M \Rightarrow V_{CO_2}(t_{1/2}) = 6 \frac{x_{max}}{2} V_M$																
0,5	$235+1=146+85+x \Rightarrow x=5$	0,25	$\Rightarrow V_{CO_2}(t_{1/2}) = 6 \times \frac{0,001}{2} \times 24 = 0,072l$																
0,5	$92+0=58+z+0 \Rightarrow z=34$	0,25	بالإسقاط على البيان نجد : $t_{1/2} = 1,3 \times 10 = 13 \text{min}$																
0,25	1/ج- حساب الطاقة المحررة من تفاعل انشطار نواة اليورانيوم 235 : $E_{lib} = \Delta m \cdot c^2$: من علاقه انشطابين :	0,25	4. إثبات علاقه السرعة الحجمية المعطاه : نعلم أن السرعة الحجمية للتفاعل تكتب بالشكل : $. V_{Vol} = \frac{1}{v} \frac{dx}{dt}$																
0,5	$\Delta m = m_U + m_n - m_{Ce} - m_{Se} - 5m_n$ $= 234,9934 - 145,8782 - 84,9033 - 4 \times 1,00866$ $= 0,17726u$	0,25	$n(CO_2) = 6x \Rightarrow \frac{V_{CO_2}}{V_M} = 6x$																
0,25	و منه الطاقة المحررة من انشطار واحد هي : $E_{lib} = 0,17726 \frac{931,5 \text{Mev}}{\cancel{u}} \times \cancel{u} \Rightarrow E_{lib} = 165,11 \text{Mev}$	0,5	$\Rightarrow x = \frac{V_{CO_2}}{6V_M} \Rightarrow \frac{dx}{dt} = \frac{1}{6V_M} \frac{dV_{CO_2}}{dt}$																
0,25		0,25	$V_{Vol} = \frac{1}{6 \cdot V_M} \frac{dV_{CO_2}}{dt}$ بالتعويض في عباره التعريف نجد																

العلامة	عناصر الإجابة	العلامة	عناصر الإجابة
0,5	2. أ- تحديد المحنى الموافق لكل توتر كهربائي : بما أن الطاولة المدروسة هي ظاهرة الشحن فإن التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة $u_c(t)$ يزداد حتى يأخذ قيمة أعظمية له ((اعتمادا على التفسير المجهري)) يكون عنده : المحنى(1) : يوافق تطور التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة $u_c(t)$. المحنى (2) : يوافق تطور التوتر الكهربائي بين طرفي المقاومة $u_R(t)$. <u>ملاحظة** يمكن الاعتماد في التعليل على الشروط الابتدائية</u>	0,5	حساب الطاقة المحررة من انشطار 1 g يورانيوم : بما أن تفاعل انشطار واحد يتوافق مع انشطار نواة واحدة لليورانيوم 235 يمكن الاعتماد على العلاقة : $E'_{lib} = NE_{lib}$ و منه :
0,5		0,5	$E'_{lib} = \frac{m}{M} \cdot N_A \cdot E_{lib} = \frac{1}{235} \times 6,02 \cdot 10^{23} \times 165,11$ $\Rightarrow E'_{lib} = 4,229 \cdot 10^{23} \text{ Mev}$
0,5		0,5	2. حساب زمن نصف عمر اليورانيوم 235 : تفكك 75% من عينة اليورانيوم المشع يعني تبقى 25% و منه : بالاعتماد على قانون التناقص الإشعاعي : $N = N_0 e^{-\lambda t}$
0,5	2/ بـ عبارة التوترين السابقين بدالة t ، τ ، E ، $u_c(t) = E(1 - e^{t/\tau})$: عبارة $u_c + u_R = E$: من قانون جمع التوترات : $u_R(t) = E - u_c(t) = E - E(1 - e^{t/\tau}) = E - E + Ee^{t/\tau}$ $\Rightarrow u_R(t) = Ee^{t/\tau}$	0,5	$0,25 \mathcal{N}_0 = \mathcal{N}_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow \frac{1}{4} = e^{-\lambda t} \Rightarrow -\ln 4 = -\lambda t$ $\Rightarrow \ln 4 = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} t \Rightarrow t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\ln 4} t = \frac{\ln 2}{\ln 4} 9 \cdot 10^9$ $\Rightarrow t_{1/2} = 4,5 \cdot 10^9 \text{ ans}$
0,5	(II) 1. عبارة البيان : البيان عبارة عن خط مستقيم يمر من المبدأ معادلته : $\tau = a \cdot R = (\frac{3 \times 100 \cdot 10^{-3} - 0}{3 \times 1 \cdot 10^3 - 0})R \Rightarrow \tau = 10^{-4} \cdot R$	1	التمرین الثالث
0,5	2. استنتاج السعة C بيانيا : لدينا : $RC = \tau$ بمطابقتها بالمعادلة البيانية نجد : 3. حساب الشحنة الأعظمية : من العلاقة : $q_0 = 10^{-4} \times 6$ نجد : $q_0 = C \cdot E$ ومنه الشحنة الأعظمية هي : $q_0 = 6 \cdot 10^{-4} C$	0,25	1. المعادلة التفاضلية بدالة الشحنة : بتطبيق قانون جمع التوترات : $u_c + u_R = E$
0,5		0,5	$u_c + u_R = E \Rightarrow q + RC \frac{dq}{dt} = CE$
0,5		0,25	1/ بـ عبارة α و β : لدينا : بالإشتاقاق بتعميض (1) و (2) في المعادلة التفاضلية نجد :
0,5		0,25	$CE + \alpha e^{\beta t} + RC(\beta \alpha e^{\beta t}) = CE$ $\Rightarrow (1 + RC\beta)\alpha e^{\beta t} = 0 \Rightarrow 1 + RC\beta = 0$ $\Rightarrow RC\beta = -1 \Rightarrow \beta = \frac{-1}{RC}$
0,25		0,25	من الشروط الابتدائية : $(t = 0) \Rightarrow (q(0) = 0)$ انطلاقا من المعادلة (1) نجد :
0,25		0,25	$0 = CE + \alpha \Rightarrow \alpha = -CE$