

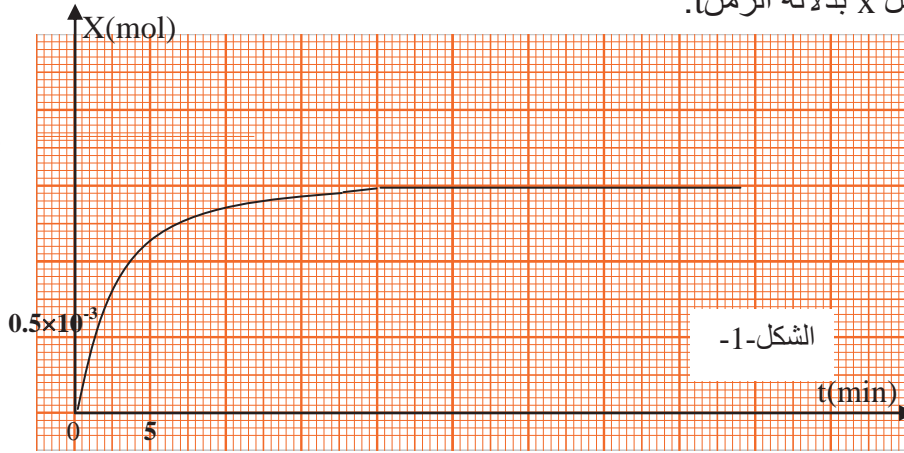
اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

الوقت: 2 سا
الأقسام: 3 ع.ت

التمرين الأول:

ندرس تطور التفاعل الحاصل بين محلول يود البوتاسيوم $(K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)})$ حجمه $V_1=100ml$ وتركيزه C_1 ومحلول بيروكسودي كبريتات البوتاسيوم $(2K^+_{(aq)} + S_2O_8^{2-}_{(aq)})$ حجمه $V_2=100ml$ وتركيزه بشوارد $(S_2O_8^{2-})$ $C_2 = 2,0 \times 10^{-2} mol/l$.

تكتب المعادلة المعبرة عن التفاعل المنمذج للتحويل الحاصل: $S_2O_8^{2-}_{(aq)} + 2I^-_{(aq)} = I_2_{(aq)} + 2SO_4^{2-}_{(aq)}$ يمثل البيان الشكل-1- تغيرات تقدم التفاعل x بدلالة الزمن t :



- 1- ماهو النوع الكيميائي المرجع؟ علل
- وماهو النوع الكيميائي المؤكسد؟ علل.
- 2- أوجد كمية المادة الابتدائية لبيروكسودي كبريتات.
- 3- أنجز جدولاً لتقدم التفاعل .
- 4- أستنتج بيانياً قيمة التقدم الأعظمي X_{max} .
- 5- أحسب التركيز المولي C_1

- 6- اكتب عبارة السرعة الحجمية للتفاعل وأحسب قيمتها العددية في اللحظة $t = 5min$. أستنتج السرعة الحجمية لتشكل شوارد كبريتات $SO_4^{2-}_{(aq)}$ في نفس اللحظة السابقة.
- 7- عرف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ واحسب قيمته العددية .

التمرين الثاني:

يستوجب استعمال الأنيديوم 192 أو السيزيوم 137 في الطب، وضعهما في أنابيب بلاستيكية قبل أن توضع على ورم المريض قصد العلاج.

- 1- نواة السيزيوم $^{137}_{55}Cs$ مشعة تصدر جسيمات β^- .
أ - ما هو تركيب نواة السيزيوم 137؟
ب - ما معنى نواة مشعة؟

ج- أكتب المعادلة المعبرة عن التفاعل المنمذج لتفكك نواة السيزيوم 137 لتتحول إلى نواة مستقرة X . أوجد ضمن قائمة الانوية المدونة في الجدول أدناه:

النواة	138 La 57	137 Ba 56	138 Ba 56	131 Xe 54
--------	--------------	--------------	--------------	--------------

د- أحسب بالميجا إلكترون فولط وبالجول:

طاقة الربط للنواة $^{137}_{55}Cs$ ثم طاقة الربط لكل نوية.

2- يحتوي أنبوب على عينة كتلتها $m_0 = 1.0 \times 10^{-6} g$ من السيزيوم $^{137}_{55}Cs$ في اللحظة $t = 0$.

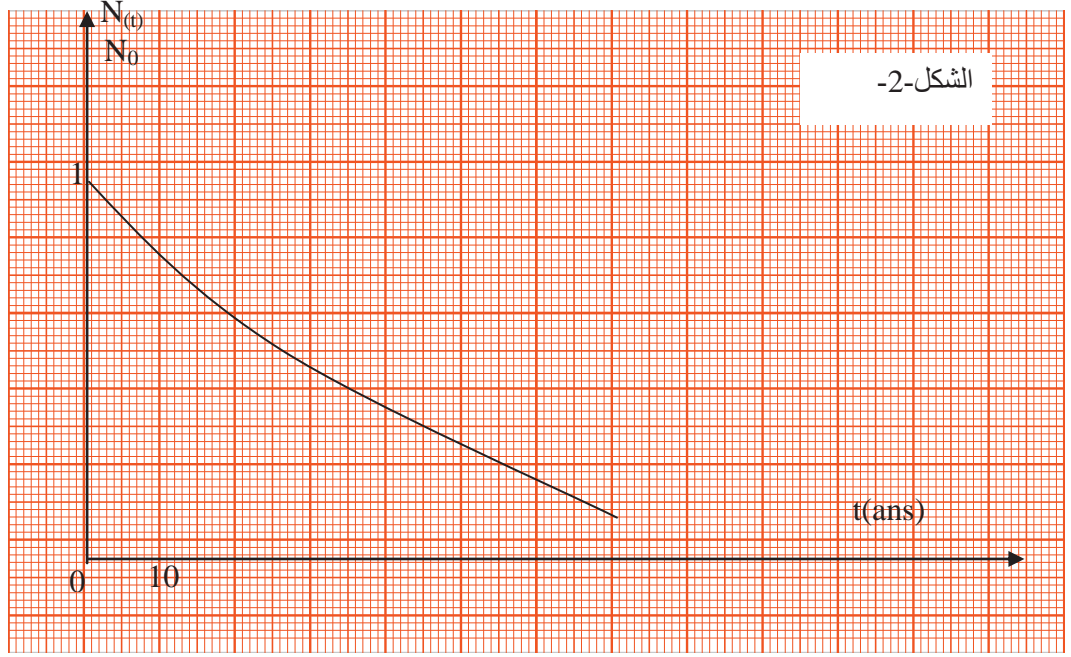
أحسب عدد الأنوية N_0 الموجودة في العينة .

3/ سمحت متابعة النشاط الإشعاعي لعينة من السيزيوم 137 برسم المنحنى $f(t) = \frac{N(t)}{N_0}$ ، الشكل-2-
أ- عرف زمن نصف العمر $(t_{1/2})$

ب- عين قيمة زمن نصف العمر للنواة $^{137}_{55}Cs$ بيانياً.

ج- أوجد العبارة الحرفية التي تربط بين $(t_{1/2})$ وثابت التفكك λ .
 د- أحسب قيمة λ لنواة السيزيوم 137.

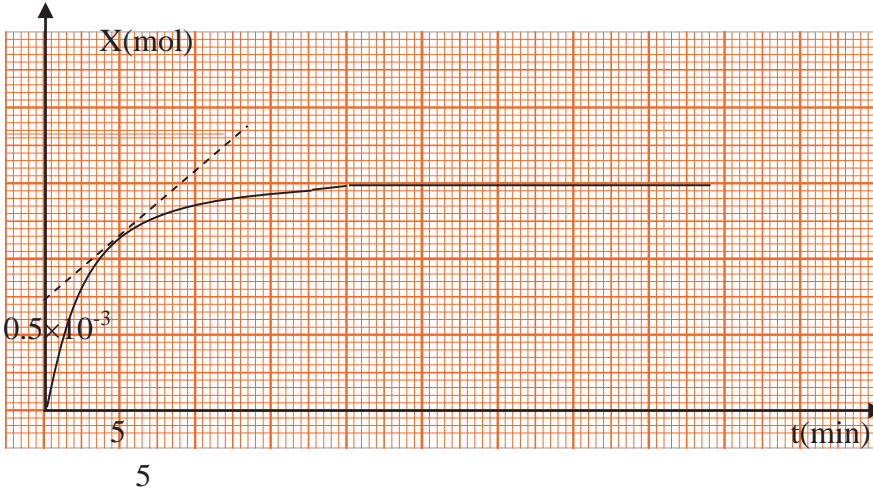
هـ- أحسب قيمة النشاط الإشعاعي الابتدائي A_0 لهذه العينة.



و- تستعمل هذه العينة بعد خمسة (05) أشهر من تحضيرها:
 - ما هو مقدار النشاط الإشعاعي للعينة حينئذ؟ وما هي النسبة المئوية لأنوية السيزيوم المتفككة؟

يعطى: $m_p = 1.00728 \text{ u}$, $m_n = 1.00866 \text{ u}$, $m_{Cs} = 136.90581 \text{ u}$, $1 \text{ u} = 1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$,
 $1 \text{ Mev} = 1.6 \times 10^{-13} \text{ J}$, $1 \text{ u} = 931.5 \text{ Mev}/C^2$, $m(X) = 136.905812 \text{ u}$
 ثابت أفوقادرو $N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

بالتوفيق



التصحيح النموذجي :

التمرين الأول:

1- النوع الكيميائي المرجع: $2I^- \rightarrow I_2 + 2e^-$ (إشارة)

لأن: $2I^- \rightarrow I_2 + 2e^-$
النوع الكيميائي المؤكسد: $S_2O_8^{2-}$ (إشارة)

لأن: $2e^- + S_2O_8^{2-} \rightarrow 2SO_4^{2-}$

2- كمية المادة الابتدائية للمتفاعلات:

$n_{S_2O_8^{2-}} = C_2 \times V_2 = 2,0 \times 10^{-3} \text{ mol}$

$n_{I^-} = 10^{-1} C_1$

3- جدول تقدم التفاعل:

التفاعل الكيميائي	$S_2O_8^{2-}(aq)$	$+ 2I^-(aq)$	$= I_2(aq) + 2SO_4^{2-}(aq)$
الحالة الابتدائية	2×10^{-2}	$10^{-1} \times C_1$	0
الحالة الإنتقالية	$2 \times 10^{-3} - x(t)$	$10^{-1} \times C_1 - 2x(t)$	$x(t)$
الحالة النهائية	$2 \times 10^{-3} - x_{max}$	$10^{-1} \times C_1 - 2x_{max}$	x_{max}

4- قيمة التقدم الأعظمي بيانيا: $x_{max} = 3 \times 0.5 \times 10^{-3} = 1,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$

5- التركيز المولي C_1 لمحلول يود البوتاسيوم:

نبحث عن المتفاعل المحد:

$n_{S_2O_8^{2-}} = 2.10^{-3} - x_{max} = 2 \times 10^{-3} - 1.5 \times 10^{-3} = 5 \times 10^{-4} \text{ mol}$

ومنه يكون المتفاعل المحد هي شوارد I^- وعليه يمكن كتابة: $10^{-1} \times C_1 - 2x_{max} = 0$

$C_1 = \frac{2x_{max}}{10^{-1}}$

$C_1 = 3 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

6- عبارة السرعة الحجمية للتفاعل:

$V = \frac{1}{V(s)} \frac{dx}{dt}$

$v = \frac{a}{V_s}$ ومنه $a \approx \frac{\text{المقابل}}{\text{المجاو}} \approx 8 \times 10^{-5}$

ومنه $v = 4 \times 10^{-4} \text{ mol/Lmin}$

سرعة الحجمية لتشكّل شوارد كبريتات $SO_4^{2-}(aq)$:

$V_2 = \frac{d[SO_4^{2-}]}{dt} \dots \dots 1$

من جدول التقدم لدينا: $[SO_4^{2-}] = \frac{2x(t)}{V_s}$ نعوّض في ... 1. نجد $V_2 = 8 \times 10^{-4} \text{ mol/Lmin}$ ومنه

7- تعريف: زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ هو المدة الزمنية اللازمة لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي

من البيان: $x(t_{1/2}) = x_f/2$ نجد $t_{1/2} \approx 2.5 \text{ min}$

التمرين الثاني:

1- أ- تركيب نواة السيزيوم:

55 بروتون

1

ب- نواة المشعة: هي نواة غير مستقرة ، باعثة للجسيمات α, β^+, β^-

ج- معادلة التحول النووي: ${}^{137}_{55}\text{Cs} \rightarrow {}^A_Z\text{X} + {}^0_{-1}\text{e}$

قانون إنحفاظ الكتلي: $A=137$

قانون إنحفاظ الشحنة: $Z=56$

د- أحسب MeV و بالجول:

1- طاقة الربط للنواة X : $E_L = (Z.m_p + N.m_n - m_X)C^2$ ومنه $E_L = 1120.9\text{MeV}$
 $E_L = 1.793 \times 10^{-10}\text{j}$

2- طاقة الربط لكل نوية: $\xi \frac{E_L}{A}$ ومنه $\xi \frac{E_L}{A} = 8.18\text{MeV}$

2- أ- عدد النوى N_0 : $N_0 = 4.4 \times 10^{15}$

3- أ- عرف زمن نصف العمر: هو المدة الزمنية اللازمة لتفكك نصف عدد الأنوية الابتدائية .

ب- عين قيمته من البيان. $t_{1/2} = 30\text{ans}$

ج- العبارة الحرفية: $t_{1/2} = \frac{\text{Ln}2}{\lambda}$

د- أحسب $\lambda = \frac{\text{Ln} 2}{t_{1/2}}$

هـ - النشاط الإشعاعي A_0 :

$A_0 = \lambda N_0$

$A_0 = 3.252 \times 10^6 \text{Bq}$

و- النشاط الإشعاعي A : $A = A_0 e^{-\lambda t}$ ومنه $A = 3.220 \times 10^6 \text{Bq}$

النسبة المئوية للأنوية المتفككة للسيزيوم:

عدد الأنوية المتبقية: $N \frac{A}{\lambda} = 4.35 \times 10^{15} \text{noyaux}$

عدد الأنوية المتفككة: n_1

$n_1 = N_0 - N$

$n_1 = 5 \times 10^{13} \text{noyaux}$

$x = 1.136\%$