

## السلسلة رقم 01 (التحولات النووية والتناقص الإشعاعي)

التمرين الأول :

من بين الأسباب المحتملة لعدم إستقرار النواة مايلي :

- عدد كبير من النيكليونات
- عدد كبير من الإلكترونات بالنسبة للبروتونات
- عدد كبير من الإلكترونات بالنسبة للنترونات
- عدد ضئيل من النيكليونات

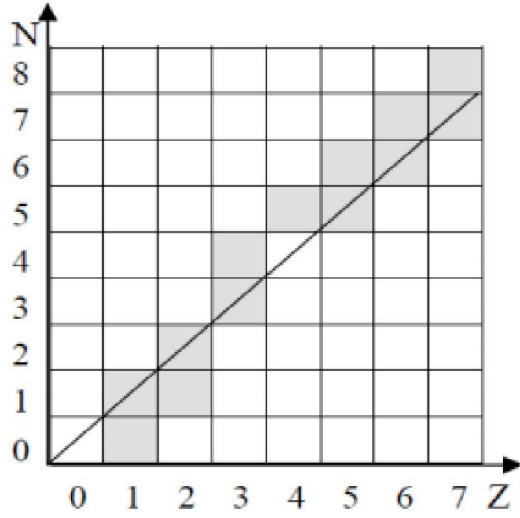
إختر العبارات المناسبة

2-المخطط المرفق يضم الأنوية المستقرة للعناصر التي رقمها الذري محصور في

المجال  $1 \leq Z \leq 7$  , كيف تتموضع هذه الأنوية في المخطط  $(N, Z)$  الشكل-3؟3- بالنسبة للأنوية التالية  ${}_{11}^{16}\text{C}$ ,  ${}_{14}^{14}\text{C}$  و  ${}_{5}^{8}\text{B}$ ,  ${}_{5}^{12}\text{B}$  و  ${}_{7}^{12}\text{N}$ ,  ${}_{7}^{13}\text{N}$ ,  ${}_{7}^{16}\text{N}$ وباستخدام المخطط بين أ-مجموعة الأنوية المشعة ذات النمط التفكك  $\beta^-$ ب-مجموعة الأنوية المشعة ذات النمط التفكك  $\beta^+$ 

ج- ما الذي يميز كل مجموعة؟

د- أكتب معادلة تفكك الكربون 14



الشكل - 3

التمرين الثاني :

النواة  ${}_{6}^{14}\text{C}$  إشعاعية النشاط ، زمن نصف عمرها  $t_{1/2} = 5580 \text{ans}$  تبقى نسبة هذه الأنوية ثابتة عند الكائنات الحية و لكن بعد وفاتها تتفكك لتتحول تلقائيا إلى أنوية الأزوت  ${}_{7}^{14}\text{N}$  و يمكن بذلك تحديد تاريخ وفاتها . اكتشف قبر الفرعون توت غنج أمون سليما بوادي الملوك بالقرب من الأقصر بمصر ، نريد تحديد الحقبة التي حكم فيها هذا الفرعون .

1 - أكتب المعادلة النووية لتفكك نواة الكربون  ${}_{6}^{14}\text{C}$  ، ما نوع النشاط الإشعاعي المميز لها ؟2 - أكتب عبارة قانون التناقص الإشعاعي ، و استنتج العلاقة بين نصف العمر  $t_{1/2}$  و الثابت الإشعاعي  $\lambda$  .

3 - قياس النشاط الإشعاعي للكربون 14 الموجود في قطعة جلدية نُزعت من جسم الفرعون أعطى 0,138 تفكك في الثانية لكل 1g بينما تلك القيمة تساوي 0,209 تفكك في الثانية بالنسبة لكائن حي .

أ / أكتب عبارة النشاط الإشعاعي  $A(t)$  بدلالة :  $\lambda$  ،  $t$  ،  $A_0$  (النشاط الابتدائي عند  $t = 0$ ) .

ب / حدّد بالسنوات عمر قطعة الجلد .

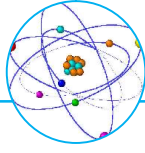
ج / علما أن القياسات تمت سنة 1995 ، في أية حقبة عاش الفرعون توت غنج أمون ؟

التمرين الثالث :

منطقة وادي ريغ منطقة عريقة موعلة في التاريخ ويعد قصر تمرنة القديمة الواقع على بعد حوالي 7km جنوب مدينة جامعة احد المعالم التاريخية

الشاهدة على ذلك , اجريت ابحاث هذه السنة 2010 لمعرفة الفترة التاريخية التي يعود اليها هذا القصر فاخذت قطعة خشب من جذع نخلة

بني بها سقف احد منازل القصر ثم قيس نشاطها الإشعاعي بواسطة عداد جيغر فكان نشاطها  $A = 95Bq$  ثم اخذت قطعة مماثلة لها منجذع نخلة حديثة وقيس نشاطها الإشعاعي فكان مقداره  $A_0 = 102Bq$  باعتبار ان هذا النشاط ناتج عن تفكك انويه الكربون 14 ( ${}_{6}^{14}\text{C}$ )المشح الى ازوت 14 ( ${}_{7}^{14}\text{N}$ ) وأن زمن نصف عمر الكربون 14 هو  $t_{1/2} = 5570 \text{ans}$



- 1- أكتب معادلة تفكك الكربون 14 وما طبيعة الإشعاع المنبعث
- 2- عرّف زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  وثابت النشاط الإشعاعي  $\lambda$
- 3- أكتب العلاقة بين نصف العمر  $t_{1/2}$  وثابت النشاط الإشعاعي  $\lambda$
- 4- احسب قيمة الثابت  $\lambda$
- 5- عبّر عن الزمن  $t$  تاريخ بناء المنزل بدلالة المقادير  $A$  و  $A_0$  و  $\lambda$
- 6- أوجد تاريخ بناء القصر وفي أي قرن ميلادي حدث ذلك

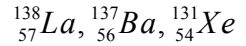
التمرين الرابع :

يستوجب استعمال الأنديموم 192 أو السيزيوم 137 في الطب، ووضعا في أنابيب بلاستيكية قبل أن توضع على ورم المريض قصد العلاج

1- نواة السيزيوم  $^{137}_{55}\text{Cs}$  مشعة، تصدر حسيمات  $\beta^-$  وإشعاعات  $\gamma$

أ- ما المقصود بالعبارة : (تصدر حسيمات  $\beta^-$  وإشعاعات  $\gamma$ )، ما سبب إصدار النواة لإشعاعات  $\gamma$

ب- أكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحول النووي الذي يحدث للنواة "الأب" مستنتجا النواة "الإبن"  $^A_Z\text{Y}$  من بين الأنوية التالية :



2- يحتوي أنبوب على عينة من السيزيوم  $^{137}_{55}\text{Cs}$  كتلتها  $m = 10^{-6} \text{g}$  عند اللحظة  $t = 0 \text{s}$

أحسب : أ- عدد الأنوية  $N_0$  الموجودة في العينة

ب- قيمة النشاط الإشعاعي لهذه العينة

3- تستعمل هذه العينة بعد 06 أشهر من تحضيرها :

أ- ما مقدار النشاط الإشعاعي للعينة حينئذ؟.

ب- ماهي النسبة المئوية لأنوية السيزيوم المتفككة؟

4- نعتبر نشاط هذه العينة معدوما عندما يصبح مساويا ل 1% من قيمته الابتدائية

أحسب بدلالة ثابت الزمن  $\tau$  المدة اللازمة لإنعدام النشاط الإشعاعي للعينة، وهل يمكن تعميم هذه النتيجة على أي نواة مشعة؟

يعطى : عدد أفوغادرو  $N_A = 6,023 \times 10^{23}$ ، ثابت الزمن للسيزيوم  $^{137}\text{Cs}$   $\tau = 43,3 \text{ans}$  ،  $M(^{137}\text{Cs}) = 137 \text{g/mol}$

التمرين الخامس :

1- لعنصر البولونيوم  $Po$  عدة نظائر مشعة، أحدها فقط طبيعي

أ- ما المقصود بكل من : النظير والنواة المشعة؟

ب- نعتبر أحد النظائر المشعة، نواته  $(^A_Z\text{Po})$  والتي تتفكك إلى نواة الرصاص  $(^{206}_{82}\text{Pb})$  وتصدر جسيما  $\alpha$

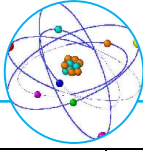
أكتب معادلة التفاعل المنمذج لتفكك نواة النظير  $(^A_Z\text{Po})$  ثم إستنتج قيمتي  $A$  و  $Z$

2- ليكن  $N_0$  عدد الأنوية المشعة الموجودة في عينة من النظير  $(^A_Z\text{Po})$  في اللحظة  $t = 0$  ،  $N(t)$  عدد الأنوية المشعة غير المتفككة

الموجودة فيها في اللحظة  $t$ ، بإستخدام كاشف للإشعاعات  $\alpha$  مجهز بعدد رقمي تم الحصول على جدول القياسات التالي :

أ- إملأ الجدول السابق

ب- أرسم على ورق ميلمتري البيان  $-Ln\left(\frac{N(t)}{N_0}\right) = f(t)$



$t (jours)$	0	20	50	80	100	120
$\frac{N(t)}{N_0}$	1,00	0,9	0,78	0,67	0,61	0,55
$-Ln\left(\frac{N(t)}{N_0}\right)$						

يعطى سلم الرسم : - على محور الفواصل :  $1cm \rightarrow 20\text{ jours}$

- على محور الترتيب :  $1cm \rightarrow 0,10$

ج- أكتب قانون التناقص الإشعاعي وهل يتوافق مع البيان السابق؟ برر إجابتك.

د- إنطلاقا من البيان، إستنتج قيمة  $\lambda$  ثابت التفكك (ثابت الإشعاع) المميز للنظير ( ${}^A_ZPo$ )

ه- أعط عبارة زمن نصف عمر ( ${}^A_ZPo$ ) وأحسب قيمته

التمرين السادس :

إن إكتشاف النشاط الإشعاعي أعطى دفعا قويا لمجالات عدة كالعلوم والطب والصناعة وغيرها فهو يستعمل في المجال الطبي لمعالجة الأورام الخبيثة السرطانية وهو ما يسمى بالمعالجة بالإشعاع (*Radiothérapie*), حيث يتم أحيانا قذف الخلايا السرطانية بجسيمات  $\beta^-$  الصادرة عن

أنوية الكوبالت  ${}^{60}_{27}Co$ , وفي مرات أخرى يستدعي الأمر إستعمال منابع مشعة أكثر تأينا فتستعمل إشعاعات من نوع  $\alpha$

1- عرّف الإشعاع  $\alpha$  و  $\beta^-$

2- أعط مكونات نواة الكوبالت  ${}^{60}_{27}Co$

3- أكتب معادلة التفكك الإشعاعي لنواة وحدد النواة الإبن من بين الأنوية التالية :

${}^{25}_{Mn}$	${}^{26}_{Fe}$	${}^{27}_{Co}$	${}^{28}_{Ni}$	${}^{29}_{Cu}$
----------------	----------------	----------------	----------------	----------------

تستقبل مؤسسة إستشفائية جرعة من كوبالت 60 كتلتها  $m = 1\mu g$ , حيث يكلف أحد التقنيين مراقبة العينات التي إلى المستشفى، وبواسطة

برمجية مناسبة أمكن تمثيل تغيرات  $Ln(A)$  بدلالة الزمن  $t$  في الشكل الموالي حيث  $A$  يمثل قيمة النشاط الإشعاعي للجرعة

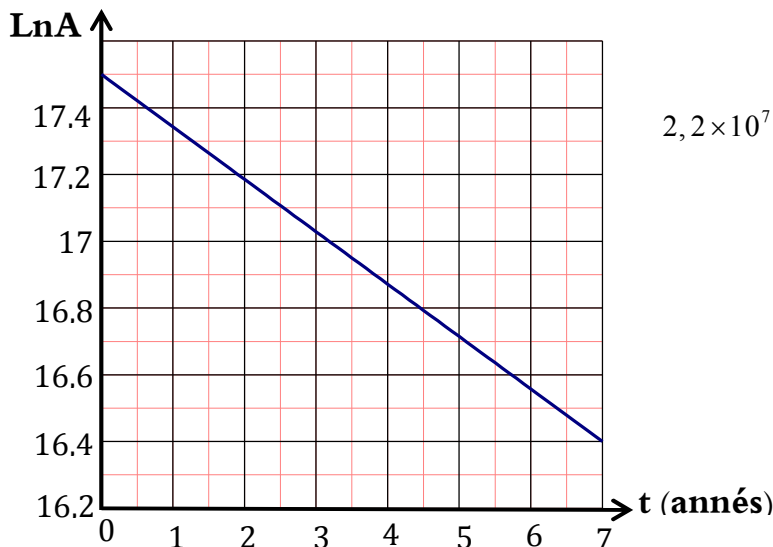
أ- أكتب عبارة النشاط الإشعاعي  $A$  بدلالة  $A_0$  (قيمة النشاط في اللحظة  $t = 0$ ) وثابت التفكك الإشعاعي  $\lambda$  والزمن  $t$

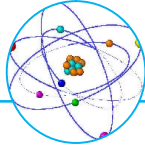
ب- أثبت أن  $LnA = -\lambda t + LnA_0$

ج- أوجد من البيان قيمة ثابت التفكك الإشعاعي  $\lambda$

د- عرّف زمن نصف العمر وإستنتج قيمته

ه- أوجد المدة الزمنية اللازمة حتى يصبح نشاط الجرعة  $2,2 \times 10^7 Bq$





## التمرين السابع :

يعتبر الطب أحد المجالات الرئيسية التي عرفت تطبيقات على النشاط الإشعاعي ، يستعمل في هذا المجال عدد من العناصر المشعة لتشخيص الأمراض و معالجتها و من بين هذه العناصر الصوديوم المشع  $^{24}_{11}Na$  الذي يمكن من تتبع مجرى الدم في الجسم .

1 - أنوية الصوديوم 24 إشعاعية النشاط و ينتج عن تفككها أنوية المغنيزيوم  $^{24}_{12}Mg$   
أ / أكتب معادلة التفكك النووي الحادث ، مع تحديد طبيعة هذا النشاط .

ب / أوجد عبارة الثابت الإشعاعي  $\lambda$  بدلالة زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  ، و أحسب قيمته  $t_{1/2} = 15h$  .

2 - فقد شخص إثر حادث مرور كمية من الدم لتحديد حجم الدم المفقود يحقن الشخص المصاب عند اللحظة  $t = 0$  بحجم من محلول الصوديوم 24 حجمه  $V_0 = 5ml$  و الذي تركيزه المولي  $C_0 = 10^{-3} mol / l$  .

أ / حدد كمية المادة  $n_1$  للصوديوم 24 المتبقية في دم الشخص عند اللحظة  $t_1 = 3h$  .

ب / أحسب نشاط هذه العينة عند اللحظة  $t_1$  .

3 - عند اللحظة  $t_1 = 3h$  أعطى تحليل الحجم  $V_2 = 2ml$  من الدم المأخوذ من جسم الشخص المصاب كمية مادة قدرها  $n_2 = 2,1 \times 10^{-9} mol$  من الصوديوم 24 .

استنتج الحجم  $V_{Perdu}$  للدم المفقود باعتبار أن جسم الانسان يحتوي في المتوسط على  $5L$  من الدم .

نعتبر أن الصوديوم يتوزع في جسم الانسان بكيفية منتظمة ، عدد أفوقادرو:  $N_A = 6,023 \times 10^{23} mol^{-1}$

## التمرين الثامن :

اصبح الطب النووي من بين اهم الأختصاصات في عصرنا الحالي. فهو يستعمل في تشخيص الأمراض وفي العلاج. من بين التقنيات المعتمدة العلاج بالإشعاع النووي (*Radiothérapie*) حيث يستعمل الإشعاع النووي في تدمير الأورام السرطانية حيث يقذف الورم او النسيج المصاب بالإشعاع المنبعث من الكوبالت  $^{60}Co$ . تصبح عينة الكوبالت غير فعالة عندما تتحقق النسبة التالية :  $\frac{A_t}{A_0} = 0,25$  حيث  $A_t$  نشاط العينة

عند اللحظة  $t$  و  $A_0$  نشاط العينة عند اللحظة الابتدائية. يفسر النشاط الإشعاعي لـ  $^{60}_{27}Co$

بتحول  $^1_0n$  الى بروتون  $^1_1p$  .

يمثل المنحني أسفله تغيرات كتلة الكوبالت  $^{60}_{27}Co$  المتبقية خلال الزمن.

1/ حدد نمط النشاط الإشعاعي للكوبالت مع التعليل

2/ أكتب معادلة هذا النشاط الإشعاعي وتعرف على النواة المتولدة من بين النواتين  $^{28}_{26}Fe$  و  $^{28}_{28}Ni$

3/ بين أن قانون التناقص الإشعاعي للكوبالت يكتب على الشكل :  $m(t) = m_0 e^{-\lambda t}$  حيث  $m(t)$  كتلة عينة الكوبالت المتبقية عند

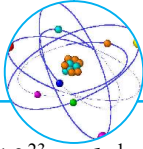
اللحظة  $t$  ،  $m_0$  : كتلة عينة الكوبالت الابتدائية  $t = 0$  ،  $\lambda$  : ثابت النشاط الإشعاعي.

4/ حدد  $m_0$  قيمة كتلة عينة الكوبالت الابتدائية .

5/ عرف زمن نصف العمر  $t_{1/2}$ . وبين انه عند اللحظة  $t = nt_{1/2}$  يكون لدينا :  $m(nt_{1/2}) = \frac{m_0}{2^n}$  .

6/ من أجل  $n = 1$  حدد قيمة  $m(1 \times t_{1/2})$  ثم أستنتج  $t_{1/2}$

7/ بين أن عبارة  $\lambda$  تعطى بالشكل :  $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$  . وأحسب قيمته



8/ أوجد عبارة  $A_0$  بدلالة :  $(m_0, M_{Co}, N_A, \tau)$  . وأحسب قيمته . علما أن عدد أفقادرو:  $N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

$\tau$  : ثابت الزمن ,  $M(\text{Co}) = 60 \text{ g/mol}$

9/ استنتج قيمة  $N_0$  عدد أنوية عينة الكوبالت عند اللحظة

10/ حدد المدة الزمنية التي يجب فيها تزويد المستشفى بعينة جديدة من الكوبالت .



التمرين التاسع :

إن نواة اليورانيوم  $^{238}\text{U}$  نشيطة إشعاعيا، و تتحول إلى نواة الرصاص  $^{206}\text{Pb}$  المستقرة بواسطة سلسلة من التفككات المتتالية . نريد دراسة هذا التطور دون الأخذ بعين الاعتبار الانبعاث  $\gamma$  .

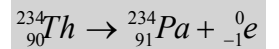
أولاً - دراسة العائلة يورانيوم - رصاص  $^{206}\text{Pb}$  .

1- في مرحلة أولى ، تخضع نواة اليورانيوم  $^{238}\text{U}$  للتفكك الإشعاعي  $\alpha$  وتنتج النواة البنت التوريوم  $^{234}\text{Th}$  .

أ - ما هي النواة المشعة ؟

ب - أكتب معادلة التفاعل النووي الحادث مع ذكر القواعد المتبعة في كتابتها .

2 - في مرحلة ثانية ، تتحول نواة التوريوم  $^{234}\text{Th}$  إلى نواة البروتكتينيوم  $^{234}\text{Pa}$  ، و معادلة التفاعل النووي الحادث من الشكل :



- ما نوع النشاط الإشعاعي في هذا التحول ؟ برر إجابتك .

3- إن المعادلة الإجمالية لتحول اليورانيوم  $^{238}\text{U}$  إلى نواة الرصاص  $^{206}\text{Pb}$  من الشكل:  $^{238}_{92}\text{U} \rightarrow ^{206}_{82}\text{Pb} + x\alpha + y\beta^-$

- عين مع التبرير العددين  $x$  و  $y$  للتفككات الإشعاعية الحاصلة .

ثانياً - تحديد عمر الأرض  $t_{\text{Terre}}$  .

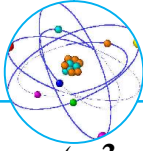
1- أعطت دراسة عينة من صخور قديمة منحني التناقص الإشعاعي للعدد  $N_U(t)$  لأنوية اليورانيوم  $^{238}\text{U}$  المتواجدة فيها (البيان التالي)

أ - حدد الكمية الابتدائية  $N_U(0)$  لأنوية اليورانيوم .

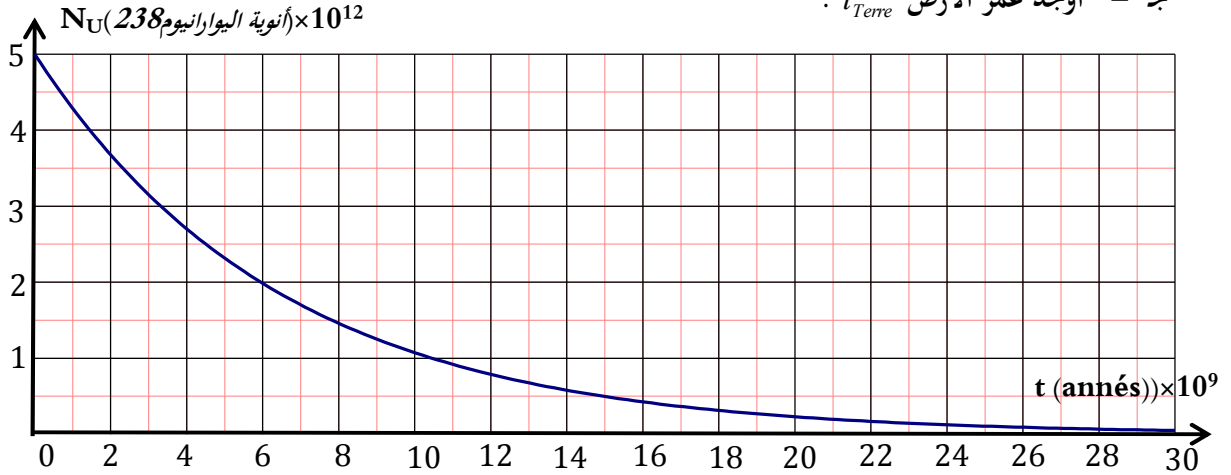
ب - أوجد بيانيا قيمة ثابت الزمن  $(\tau)$  لليورانيوم  $^{238}\text{U}$  مثل ذلك على (البيان التالي) ، واستنتج قيمة ثابت النشاط الإشعاعي  $\lambda$  .

ج - أعط عبارة  $N_U(t)$  ( عدد الأنوية النشيطة إشعاعيا عند اللحظة  $t$  ) بدلالة  $N_U(0)$  ، وأحسب عدد أنوية اليورانيوم  $^{238}\text{U}$

المتبقية عند اللحظة  $t_1 = 1,5 \times 10^9 \text{ années}$  ، ثم تحقق من ذلك بيانيا .

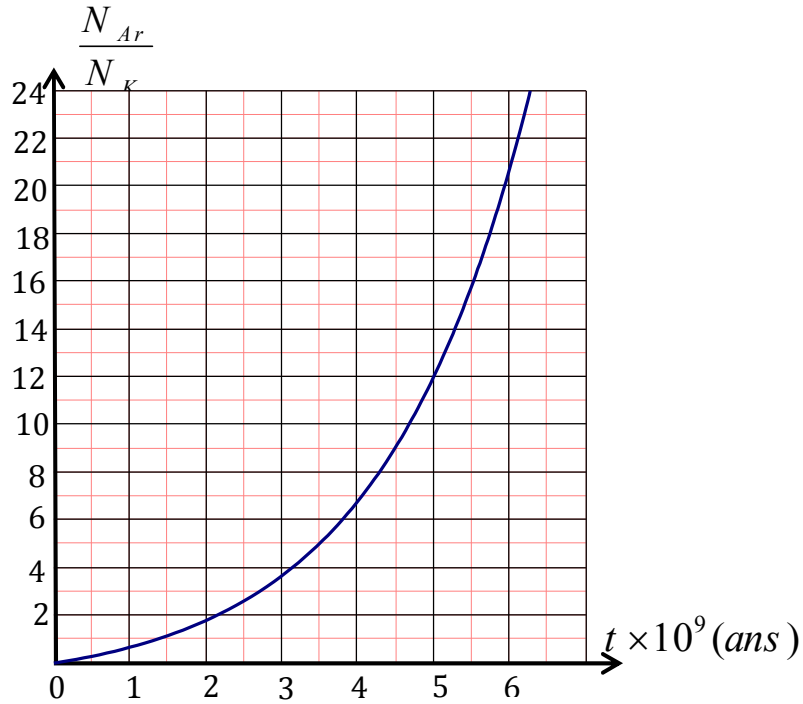


- د - عرّف و أوجد زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  لليورانيوم 238 و حدده على المنحنى (الوثيقة - 3).
- 2 - إن كمية الرصاص المقاسة في الصخرة عند اللحظة الحالية هي  $N_{Pb}(t_{Terre}) = 2,5 \times 10^{12}$  ذرة.
- أ - أكتب العلاقة التي تربط بين كل من :  $N_U(t_{Terre})$  و  $N_U(0)$  و  $N_{Pb}(t_{Terre})$ .
- ب - أحسب الكمية  $N_U(t_{Terre})$  لأنوية اليورانيوم .
- ج - أوجد عمر الأرض  $t_{Terre}$ .

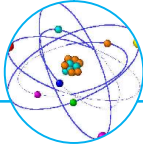


التمرين العاشر :

- أخذت عينة من صخرة وجدت في بركان قديم، نعلم أن البوتاسيوم  $^{40}K$  الموجود في الصخور يتفكك إلى غاز الأرجون  $^{40}Ar$  حسب النمط  $\beta^+$ ، والذي يبقى محجوزاً داخل الصخرة ( $^{40}Ar$  لا يتفكك).
- مثلنا في الشكل التالي النسبة بين عدد أنوية البوتاسيوم وعدد أنوية الأرجون الموجودات في العينة بدلالة الزمن



- 1- أكتب معادلة التفكك علماً أن عدد النوترونات في نواة الأرجون هو 22



2- أوجد النسبة  $\frac{N_{Ar}}{N_K}$  بدلالة  $\lambda$  و  $t$  حيث  $\lambda$  هو ثابت النشاط الإشعاعي ل  $^{40}K$

3- بالإستعانة بالرسم البياني أوجد زمن نصف العمر  $^{40}K$

4- نريد الآن أن نحدد عمر الصخرة البركانية في عينة من هذه الصخرة علما أن :  $\frac{N_{Ar}}{N_K} = 10$

- بيّن أن عمر الصخرة يعطى بالعلاقة التالية :  $t = \frac{1}{\lambda} \times \ln \left( 1 + \frac{N_{Ar}}{N_K} \right)$

- أحسب عمرة هذه الصخرة.

التمرين الحادي عشر :

توجد عدة طرق لتشخيص مرض السرطان، منها طريقة التصوير الطبي التي تعتمد على تتبع جزيئات سكر الغلوكوز التي تستبدل فيها المجموعة (-OH) بذرة الفلور 18 المشع، يتمركز سكر الغلوكوز في الخلايا السرطانية التي تستهلك كمية كبيرة منه. تتميز نواة الفلور  $^{18}F$  بزمن نصف

العمر  $(t_{1/2} = 110 \text{ min})$ ، لذا تحضر الجرعة في وقت مناسب قبل حقن المريض بها، حيث يكون نشاط العينة لحظة الحقن  $2,6 \times 10^8 \text{ Bq}$

- تفكك نواة الفلور 18 إلى نواة الأكسجين  $^{18}O$

1- أكتب معادلة التفكك وحدد طبيعة الإشعاع الصادر

2- بيّن أن ثابت التفكك  $\lambda$  يعطى بالعلاقة التالية  $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$  ثم أحسب قيمته

3- حضر تقنيو التصوير الطبي جرعة (عينة) تحتوي على  $^{18}F$  على الساعة الثامنة صباحا لحقن المريض على الساعة التاسعة صباحا.

أ- أحسب عدد أنوية الفلور  $^{18}F$  لحظة تحضير الجرعة

ب- ماهو الزمن المستغرق حتى يصبح نشاط العينة مساويا ل 1% من النشاط الذي كان عليه على الساعة التاسعة؟

التمرين الثاني عشر :

قدمت على جريدة إخبارية المعلومة التالية : "تم إرسال طردا *colis* يحتوي على عينة من اليود 131 المشع إلى مركز إستشفائي يوم 02 أوت 2012، لكن إلى غاية 2012/10/01، لم يتم إستقبال هذا الطرد، أي بعد 60 يوما كاملا". النشاط الإشعاعي لهذا الطرد، في يوم

2012/08/02، يساوي  $2,6 \times 10^9 \text{ Bq}$

1- أعط عبارة قانون التناقص الإشعاعي  $N(t)$  لعدد الأنوية غير المتفككة لعينة تحتوي ابتدائيا على  $N_0$  أنوية الإبتدائية المشعة

2- عرّف زمن نصف العمر  $t_{1/2}$

- عبّر عن عدد الأنويات المتبقية في العينة من أجل  $t = nt_{1/2}$  (حين  $n$  عدد طبيعي غير معدوم)

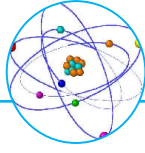
- بيّن أن :  $N(nt_{1/2}) = \frac{N_0}{2^n}$

3- تعطى عبارة النشاط الإشعاعي  $A(t)$ ، في لحظة  $t$ ، لعينة مشعة بالعلاقة التالية :  $A(t) = -\frac{dN(t)}{dt}$

- أعط عبارة هذا النشاط من أجل  $t = nt_{1/2}$

4- إن زمن نصف العمر لليود  $t_{1/2} = 8,1 \text{ jours}$ ، فما هو نشاط العينة في الطرد السابق يوم 2012/10/01، أي بعد 60 يوما

5- إذا لعمت أن المريض يحتاج كمية تقارب  $4 \times 10^6 \text{ Bq}$  خلال عملياته الطبية، فهل تبقى العينة المشعة المتواجدة في الطرد أعلاه صالحة يوم 2012/10/01 لهذا المريض؟



6- ماهي كتلة اليود 131 المشع المتواجدة في العينة في الطرد يوم 2012/08/02 ؟

يعطى : علما أن عدد أفوقادرو:  $N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$   $M(I) = 131 \text{ g / mol}$

التمرين الثالث عشر :

إن نواة الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  مشعة وتصدر جسيما  $\alpha$

1- أكتب معادلة التفاعل الممنهج لتفكك النواة  $^{226}_{88}\text{Ra}$  مستنتجا النواة البنت  $^A_Z\text{X}$  من بين الأنوية التالية :

$^{83}_{83}\text{Bi}$ ,  $^{82}_{82}\text{Pb}$ ,  $^{86}_{86}\text{Rn}$ ,  $^{89}_{89}\text{Ac}$

2- علما أن ثابت تفكك الراديوم المشع  $\lambda = 1,36 \times 10^{-11} \text{ S}^{-1}$ ، إستنتج زمن نصف عمر الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$ .

3- نعتبر عينة كتلتها  $m_0 = 1 \text{ mg}$  من أنوية الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  عند اللحظة  $t = 0$  ولتكن  $m$  كتلة العينة عند اللحظة  $t$

أ- عرّف زمن نصف العمر  $t_{1/2}$ ، ثم أوجد العلاقة بين عدد الأنوية  $N$  وكتلة العينة في اللحظة  $t$  ثم أكمل الجدول التالي :

$t$	0	$t_{1/2}$	$2t_{1/2}$	$3t_{1/2}$	$4t_{1/2}$	$5t_{1/2}$
$m(\text{mg})$						

ب- ماهي كتلة العينة المتفككة عند اللحظة  $t = 5\tau$  (حيث  $\tau$  ثابت الزمن)؟ ماذا تستنتج؟

ج- أرسم البيان  $m = f(t)$

يجب أن تعرف عن التحولات النووية والتناقص الإشعاعي



1- يعرف ويوظف الرمز  $^A_Z\text{X}$

2- يعرف يميز بين النشاطات الإشعاعية  $\alpha, \beta^+, \beta^-, \gamma$

3- يعرف أنواع ومميزات التفكك الإشعاعي

4- دراسة المخطط  $(N - Z)$  مخطط (Ségre) للتعرف بيانيا على إستقرارية وعدم إستقرارية النواة

5- يفسر مخططات تناقص النشاط الإشعاعي بإستعمال الجدول للتعرف على زمن نصف العمر

6- يتعرف على قانون التناقص الإشعاعي

7- يتعرف على ثابت الزمن ونصف العمر ويميز بينهما

8- يتعرف على نشاط عينة مشعة

9- يطبق مبدأ التناقص الإشعاعي في مجال التأريخ