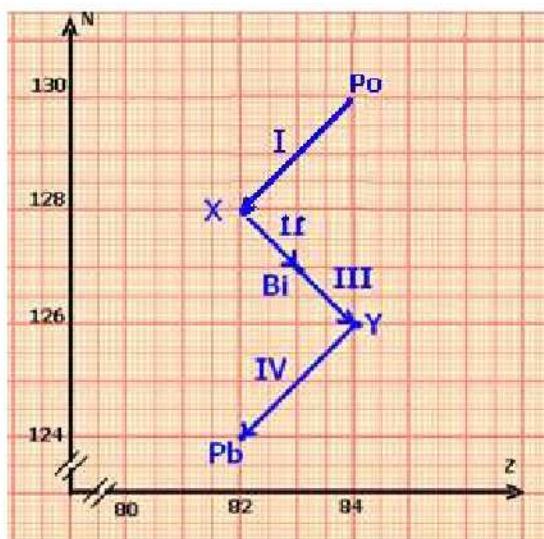


الغريزاء النووية
السلسلة 1 : التناقص الإشعاعي
الثانية بكافوريا علوم فزيائية وعلوم رياضية

**تمرين 1**

يعطي المخطط الممثل في الشكل جانبي النوى الأخيرة من الفصيلة المشعة للأورانيوم 238 .

1 - حدد اعتمادا على المخطط الرموز التامين للنواتين $\text{X}^{\text{A}}_{\text{Z}}$ و $\text{Y}^{\text{A}}_{\text{Z}}$.

2 - أكتب معادلتي التفتين III و IV ، واستنتج نوع النشاط الإشعاعي بالنسبة لكل تفت .

تمرين 2

1 - ذكر بقانون صودي .

2 - نعتبر التفاعل النووي التالي : $\text{X}^{12}_{\text{N}} + \text{C}^{12}_{\text{6}} \rightarrow \text{X}^{\text{A}}_{\text{Z}} + \text{Y}^{\text{A}}_{\text{Z}}$

أ - ما طبيعة الدقيقة X المنبعثة ؟

ب - ما طبيعة النشاط الإشعاعي للنواة N^{12}_{7} ؟

ج - ماذا يحدث إذا كانت نواة الكربون المتولدة في حالة إثارة ؟ واكتب معادلة التفاعل النووي في هذه الحالة .

تمرين 3

يمثل الجدول التالي نتائج سلسلة من القوى

نظائر عنصر الأوكسجين .

t(s)	0	5	10	15	20	25	30	35	40
a(Bq)	1489	1231	1018	843	695	570	475	395	330

1 - باستعمال حاسبة أو مجدول ، أحسب عند كل لحظة t تغير النشاط بالنسبة لوحدة الزمن :

$$\left(\frac{\Delta a}{\Delta t} \right)_t = \frac{a(t_{i+1}) - a(t_{i-1})}{t_{i+1} - t_{i-1}}$$

2 - 2 مثل مبيانيا $\left(\frac{\Delta a}{\Delta t} \right)_t$ - بدالة a .

2 - 2 بين أن معادلة المنحنى المحصل عليه تكتب على الشكل التالي :

$$\left(\frac{\Delta a}{\Delta t} \right)_t = -\lambda a$$

أعط القيمة العددية ل λ ووحدتها .

3 - تعرف الدالة المشتقة بالنسبة للزمن $\frac{da}{dt}$ للنشاط a بالعلاقة التالية :

ما العلاقة بين a ودالته المشتقة $\frac{da}{dt}$ ؟

4

عن دالة أسيّة وبالتالي فإن التعبير النظري للنشاط a يكتب : $a_{th} = a_0 e^{-\lambda t}$.

4 - 1 ما مدلول الثابتة a ؟ حدد قيمتها ووحدتها .

4 - 2 أرسم التمثيل المباني ل a_{th} باستعمال قيم a و λ المحصل عليها في السؤال 2 - 2 .

- 4 – أرسم على نفس المبيان السابق المنحنى (t) اعتماداً على النتائج المدونة في الجدول
استنتاج مدى صلاحية النموذج المستعمل لتقرير قانون التناقص الإشعاعي : $a_{th} = a_0 e^{-\lambda t}$
5 – أوجد مبيانياً $t_{1/2}$ عمر النصف لنويدة الأوكسيجين 19.

$$6 – \text{أثبت العلاقة } \frac{\ln 2}{\lambda} = t_{1/2}, \text{ ثم احسب من جديد } t_{1/2} \text{ قارن واستنتج.}$$

تمرين 4

البولونيوم 210 ($^{210}_{84}Po$) إشعاعي النشاط α ينتج عن تفتقته نظير الرصاص $^{206}_{82}Pb$. عمر النصف للبولونيوم 210 هو $t_{1/2} = 138 \text{ jours}$.

- 1 – أكتب معادلة النشاط الإشعاعي ، ثم حدد A و Z للنوءة المتولدة .
- 2 – أحسب الثابتة الإشعاعية λ .
- 3 – نشاط عينة من البولونيوم 210 ، عند اللحظة $t=0$ هو : $a_0 = 10^{10} \text{ Bq}$.
أحسب N_0 عدد نويات البولونيوم 210 الموجودة في العينة .

$$4 – \text{ما المدة الزمنية اللازمة ليصبح نشاط العينة } \frac{a_0}{4} ?$$

5 – أعط العلاقة بين a_0 و $a(t)$ النشاط الإشعاعي عند اللحظة t .

$$\text{عبر عن التناقص النسبي للنشاط } r = \frac{a_0 - a(t)}{a_0} \text{ بدلالة } t \text{ و } t_{1/2},$$

أحسب r عند $t=1 \text{ jour}$

تمرين 5

الكربون $^{14}_6C$ نظير إشعاعي النشاط β^- ،

- 1 – أكتب معادلة التحول النووي لنويدة الكربون .
- 2 – تبقى نسبة الكربون 14 في الفضاء ثابتة مع مرور الزمن (ذرة واحدة من الكربون 14 في 10^6 ذرة كربون طبيعي) .

توجد هذه النسبة في كل الكائنات الحية ، في حين أن هذه النسبة تتناقص في جسم تفتت النوى $^{14}_6C$.

عمر النصف للكربون 14 هو $t_{1/2} = 5600 \text{ ans}$ هو

$$\text{نسمى } \frac{a(t)}{a_0} \text{ نسبة الكربون 14 المتبقية عند تاريخ كائن " ميت " في اللحظة } t.$$

أ – أنقل الجدول التالي وأتممه .

$t(\text{année})$	0	2800	5600	8400	11200	14000	16800
$\frac{a(t)}{a_0}$		0,71		0,35		0,81	

ب – خط المنحنى الممثل ل $\frac{a(t)}{a_0}$ بدلالة t .

السلم : محور الأفاصيل : $100 \text{ ans} \leftrightarrow 1 \text{ cm}$

محور الأراتيب : $1 \leftrightarrow 1 \text{ cm}$

- 3 – أثناء ثوران بركان ، اختفت غابة مجاورة له تحت الأنقاض . تمكّن الجيولوجيون من إيجاد قيمة نسبة

$$\text{الكربون 14 في كربون خشب الأحفوري } \frac{a(t)}{a_0} = 0,49$$

متى حدث هذا ابركان ؟

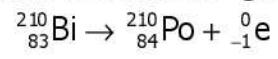
**الفيزاء النووية
التناقص الإشعاعي
تصحيح تمارين السلسلة 1**

تمرين 1

- بما أن X و Pb لهم نفس Z إذن X نظير ل Pb وبالتالي رمز X هو Pb
- بما أن Y و Po لهم نفس Z إذن Y نظير ل Po وبالتالي رمز Y هو Po .

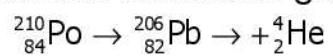
معادلة التفتت واستنتاج نوع النشاط الإشعاعي :

من خلال المخطط نستنتج أن :



نوع النشاط β^- .

من خلال المخطط كذلك نستنتج أن :



نوع النشاط الإشعاعي α .

تمرين 2

- 1 - قانون صودي : خلال تحول نووي ينحفظ عدد النويات وعدد البرتونات Z .
- 2 - نطبق قانون صودي نحصل على النتيجة التالية : $a=0$ و $z=1$ أي أن الدقيقة عبارة عن بوزترون.

وتسمى أيضا الدقيقة β^+ .

3 - طبيعة النشاط الإشعاعي لنواة الأزوت 12 هو : النشاط الإشعاعي β^+ .

ج - إذا كانت النواة المتولدة في حالة إثارة فإنها تتنقل إلى حالتها الأساسية بانبعاث إشعاع γ حيث طاقة هذا الإشعاع هي الفرق بين مستوى الإثارة والمستوى الأساسي.

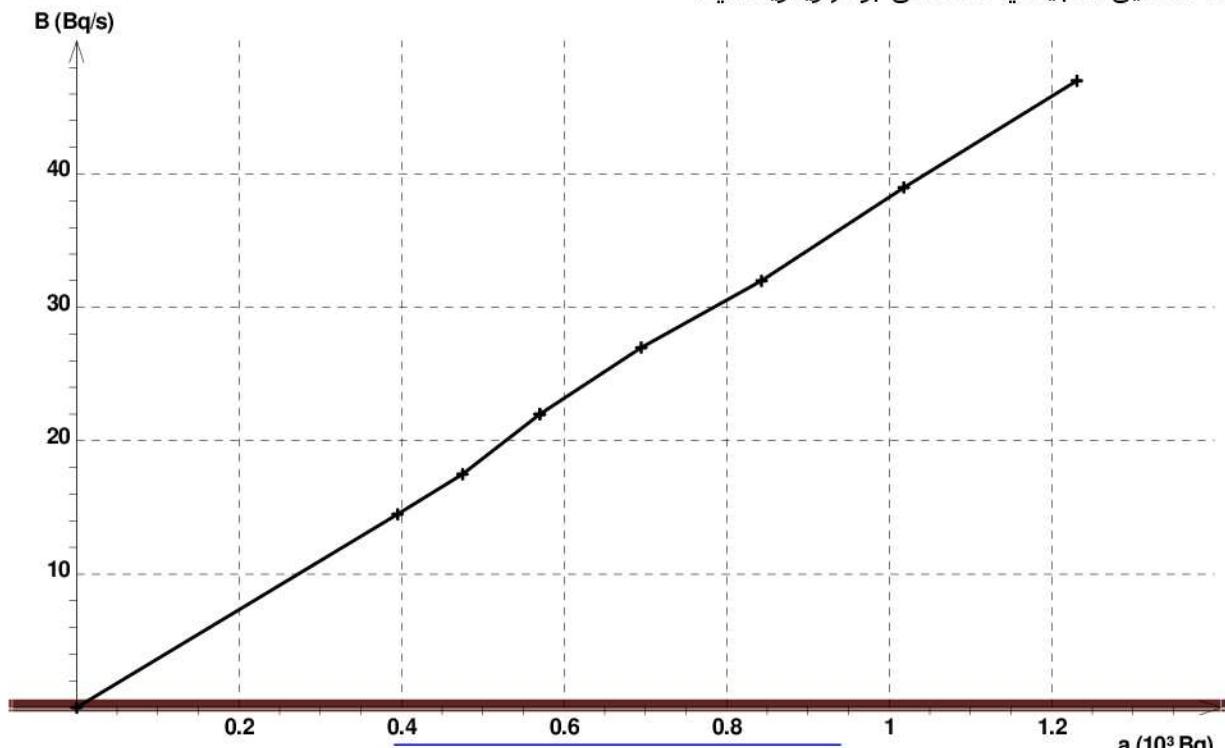
معادلة هذا التفتت هي : $\gamma \rightarrow {}^{12}_6\text{C}^* \rightarrow {}^{12}_6\text{C}$

تمرين 3

- 1 - نملأ الجدول باستعمال آلة حاسبة :

$t(s)$	0	5	10	15	20	25	30	35	40
$a(\text{Bq})$	1489	1231	1018	843	695	570	475	395	330
$\frac{\Delta a}{\Delta t}$		-47	-39	-32	-27	-22	-17.5	-14.5	

2 التمثيل المباني نستعمل برنم ريفريسي :



المبيان عبارة عن مستقيم يمر من أصل المعلم إذن فالدالة $f(a) = -\frac{\Delta a}{\Delta t}$ - دالة خطية تكتب على

$$\text{الشكل التالي : } -\frac{\Delta a}{\Delta t} = \lambda a$$

حيث λ قيمتها هي : $\lambda = 3,8 \cdot 10^{-2} \text{ s}^{-1}$ وهي تمثل الثابتة الإشعاعية

3 - رياضيا نعلم أن :

$$\frac{da}{dt} = -\lambda a \text{ أي أن } \frac{da}{dt} = \lim_{\Delta t \rightarrow 0} \frac{\Delta a}{\Delta t} = -\lambda a$$

4 - 1 تمثل a_0 في التعبير $a_{th} = a_0 e^{-\lambda t}$ قيمة النشاط الإشعاعي في اللحظة $t=0$.
من الجدول نستنتج أن $a_0 = 1489 \text{ Bq}$.

4 - 2 باستعمال قيمة λ وقيمة a_0 نحصل على :

$$a_{th} = 1489 \times e^{-3,8 \cdot 10^{-2} t} \Rightarrow \frac{da_{th}}{dt} = -56,58 e^{-3,8 \cdot 10^{-2} t}$$

تطبيق هذه العلاقة نملأ الجدول ونمثل $-\frac{\Delta a_{th}}{\Delta t} = f(a_{th})$

3 - 4

$a_{th} = a_0 e^{-\lambda t}$ يتلاءم مع النتائج التجريبية .

5 - مبيانيا $t_{1/2} = a_0 / 2 = 744 \text{ Bq}$ يوافقها

6 - نطبق العلاقة النظرية للتناقص الإشعاعي :

$$a_{th} = a_0 e^{-\lambda t_{1/2}}$$

$$a_{th}(t_{1/2}) = a_0 / 2 = a_0 e^{-\lambda t_{1/2}}$$

$$\ln 2 = \lambda t_{1/2} \Rightarrow t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} \approx 18 \text{ s}$$

تمرين 4

1 - معادلة النشاط الإشعاعي للبولونيوم : $^{210}_{84}\text{Po} \rightarrow ^{206}_{82}\text{Pb} \rightarrow +^4_2\text{He}$

أنظر التمرين 1

2 - حساب الثابتة الإشعاعية :

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} = 5,81 \cdot 10^{-8} \text{ s}^{-1}$$

3 - حساب نشاط العينة : a_0

$$a_0 = \lambda N_0 \Rightarrow N_0 = \frac{a_0}{\lambda} = 1,72 \cdot 10^{18} \quad \text{نعلم أن :}$$

4 - حسب العلاقة : $a = a_0 e^{-\lambda t}$ لدينا

$$\frac{a_0}{4} = a_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow \ln 4 = \lambda t$$

$$t = 2t_{1/2} = 276 \text{ jours}$$

- 5

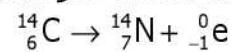
$$r = \frac{a_0 - a}{a_0} \Rightarrow r = \frac{a_0 - a_0 e^{-\lambda t}}{a_0} \Rightarrow r = 1 - e^{-\frac{\lambda t}{t_{1/2}}}$$

$$r = 1 - 2^{-\frac{t}{t_{1/2}}}$$

. $r = 0,5\%$ لدينا $t = 1$ jours

تمرين 5

1 - معادلة تحول النووي لنوبيدة الكربون :



أ - 2

$t(\text{année})$	0	2800	5600	8400	11200	14000	16800
$\frac{a(t)}{a_0}$	1	0,71	0,50	0,35	0,25	0,18	0,12

ب - خط المنحنى الممثل ل $\frac{a(t)}{a_0}$ بدلالة t

