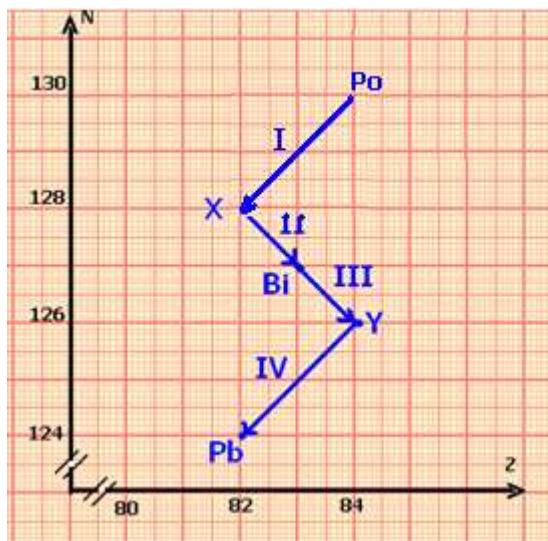


الفيزياء النووية

السلسلة 1 : التناقص الإشعاعي

الثانية بكابوريا علوم فизيائية 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 X^{A_Z} و Y^{A_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 : $X^{12}_7 \rightarrow Y^{12}_6 + Z^{a_Z}$

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 القي

نطائر عنصر الأوكسيجين .

$t(s)$	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 :

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

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

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

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

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_0 ؟ حدد قيمتها ووحدتها .

4 - 2 أرسم التمثيل المباني ل a_{th} باستعمال المبيان a المحصل عليها في السؤال 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 – أوحد 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 $t_{1/2} = 138 \text{ jours}$ هو 210

- 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 نويدات 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 .

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

أحسب r عند $t=1 \text{ jour}$ ؟

تمرين 5

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

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

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

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

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

أ – أنقل الجدول التالي وأنمه .

$t(\text{année})$	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

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

متى حدث هذا ابركان ؟