

تتوفر في لحظة $t=0$ ، على عينة من الصوديوم ${}^{24}_{11}\text{Na}$ (إشعاعية النشاط β^-) كتلتها m_0 . يبين المنحنى جانبه تغير عدد النوى ${}^{24}_{11}\text{Na}$ المتبقية في العينة بدلالة الزمن.

1. أحسب m_0 .
2. عرف عمر النصف لنويدة مشعة، وحدد قيمته.
3. أوجد كتلة النوى المتبقية عند اللحظة $t = 35h$.
4. أوجد عدد نوى المتفتتة عند اللحظة $t = 13h$.

نعطي: $M({}^{24}_{11}\text{Na}) = 24 \text{ g.mol}^{-1}$ ، ثابتة أفوكادرو $N_A = 6.10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ؛

نعرض عينة من ذرات الفضة (Ag) 107 إلى حزمة من النوترونات البطيئة فتلقت كل نواة نوترون وتتحول إلى نواة فضة 108 و التي تعتبر من النوى المشعة التي تصدر الإشعاع: β^- .

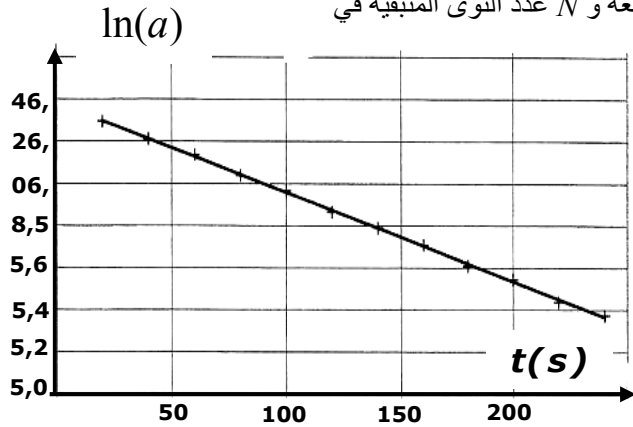
النواة	Rh	Pd	Ag	Cd	In
Z	45	46	47	48	49

- I - 1- أذكر قانوني الإنحفاظ اللذان يسمحان بكتابة معادلة التحول النووي.
- 2- أكتب معادلة التقاط النوترون من طرف الفضة 107.

II - 1- ما هي طبيعة الإشعاع β^- ؟

2- أكتب معادلة تفتت نواة الفضة 108 محدد النواة الناتجة من بين النوى المعطاة في الجدول.

III - نعتبر في اللحظة $t = 0$ s عينة من الفضة 108 تحتوي على N_0 نواة المشعة و N عدد النوى المتبقية في اللحظة t



- 1- أكتب قانون التناقص الإشعاعي.
- 2- عرف زمن عمر النصف $t_{1/2}$.
- 3 أوجد العلاقة التي تربط بين زمن عمر النصف $t_{1/2}$ و ثابتة النشاط الإشعاعي λ ، استنتج وحدة λ .

4 يعرف النشاط الإشعاعي في اللحظة t بالعلاقة $a = - \frac{dN}{dt}$

و التي تعبر عن عدد التفتتات التي تحدث في الثانية الواحدة.

بين أن النشاط الإشعاعي يمكن كتابته بالشكل: $a = \lambda.N$.

5 نعطي منحنى تغيرات $\ln(a)$ بدلالة الزمن t . $\ln(a) = f(t)$.

أ - أوجد المعادلة الرياضية للمستقيم.

ب - هل تتوافق مع قانون التناقص الإشعاعي؟ علل إجابتك.

ج - استنتج من المبيان كل من ثابتة النشاط الإشعاعي و كذا قيمة النشاط الإشعاعي البدئي a_0 .

النواة ${}^{227}_{90}\text{Th}$ نظير مشيع لعنصر الثوريوم. تفتت مصدر الإشعاع α .

1 - أ- ما معنى نظير مشع.

ب - ماهو تركيب نواة الثوريوم المشع.

ج - اكتب معادلة التفتت الإشعاعي لنواة الثوريوم المشع مستعينا بالجدول أسفله.

2- أحسب عدد النوى N_0 المتواجدة في عينة من الثوريوم كتلتها $m_0 = 1,0.10^{-3} \text{ mg}$.

نعطي: $m_n = m_p = 1,66.10^{-27} \text{ kg}$.

3 - عند اللحظة $t = 0$ تتوفر على عينة N_0 من نوى

الثوريوم المشعة يمثل المبيان في الشكل جانبه. تغيرات $-\ln \frac{N}{N_0}$ بدلالة الزمن t حيث N عدد

نوى الثوريوم المشع عن اللحظة t .

أ- أكتب قانون التناقص الإشعاعي.

ب- عرف زمن عمر النصف.

ج - من المبيان أوجد ثابتة التفتت الإشعاعي وزمن نصف العمر لنواة الثوريوم.

في اللحظة $t=0$ لدينا عينة من الصوديوم المشع ${}^{24}_{11}\text{Na}$ كتلتها $m_0=64 \text{ mg}$

1 - ماهو عدد النوى الموجودة في هذه العينة عند هذه اللحظة $t=0$

2- علما أنه عند اللحظة $t=74h$ أصبحت كتلة العينة $m=2 \text{ mg}$

1-2 ماهو عدد النوى الموجودة في العينة عند اللحظة $t=74h$

2-2 احسب عمر النصف للصوديوم المشع ${}^{24}_{11}\text{Na}$

2-3 أوجد ثابتة النشاط الإشعاعي λ للصوديوم ${}^{24}_{11}\text{Na}$

عدد أفوكادرو $N_A=6,67.10^{23} \text{ mol}^{-1}$