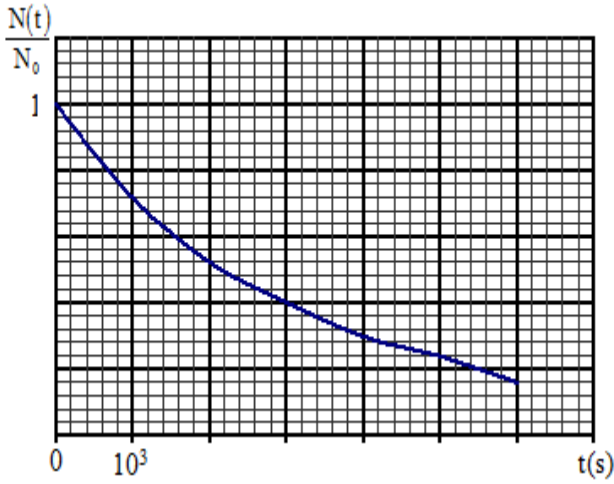


تذفد عينة من نظير الكلور $^{35}_{17}\text{Cl}$ المستقر بالنوترونات. تلتقف النواة $^{35}_{17}\text{Cl}$ نوترونات لتتحول إلى نواة مشعة ^A_ZX .

ممكن تتبع النشاط الإشعاعي لعينة من ^A_ZX برسم المنحنى $\frac{N(t)}{N_0} = f(t)$



الموضح بالشكل أسفله.

حيث: N_0 : عدد النوى المشعة الموجودة في العينة في اللحظة $t = 0$ و $N(t)$

عدد النوى المشعة الموجودة في العينة في اللحظة t .

(1) عرف زمن نصف العمر $(t_{1/2})$

(2) عين قيمة زمن نصف العمر للنواة ^A_ZX مبيانيا.

(3) أوجد التعبير الحرفي التي تربط $t_{1/2}$ بتابثة التفتت λ

(4) أحسب قيمة λ ثابتة التفتت للنواة ^A_ZX .

(3) بالاعتماد على النتائج المحصل عليها حدد النواة ^A_ZX

(4) أكتب معادلة التحول الممنذج لتحول النواة $^{35}_{17}\text{Cl}$ إلى النواة ^A_ZX .

(5) عرف طاقة الربط للنواة

(6) أحسب طاقة الربط للنواة ^A_ZX و طاقة الربط لنوية نواة ^A_ZX .

معطيات

النواة	$^{38}_{17}\text{Cl}$	$^{39}_{17}\text{Cl}$	$^{31}_{14}\text{Si}$	$^{18}_9\text{F}$	$^{13}_7\text{N}$
زمن نصف العمر $t_{1/2}$ (s)	2200	3300	9430	6740	594

$$1u = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ (kg)} \quad m_p = 1,00728 \text{ (u)} \quad m_n = 1,00866 \text{ (u)}$$

$$m_x = 37,96011 \text{ (u)} \quad C = 3.10^8 \text{ m/s} \quad 1 \text{ eV} = 1,6.10^{-19} \text{ j}$$

تنتج نواة الرصاص $^{206}_{82}\text{Pb}$ عن تفتت نواة البولونيوم $^{210}_{84}\text{Po}$

1- أكتب معادلة التحول الممنذج لتفتت نواة البولونيوم, وحدد طبيعة النشاط الإشعاعي للنواة.

2- عين عدد النوى N_0 المتواجدة في عينة من البولونيوم كتلتها $m_0 = 10^{-5} \text{ g}$

3- ممكن قياس النشاط الإشعاعي في لحظات مختلفة (t) من تحديد عدد النوى المتبقية (N) في العينة والمدونة في الجدول التالي

t(Jours)	0	40	80	120	160	200	240
N/N_0	1.00	0.82	0.67	0.55	0.45	0.35	0.30
$-\ln(N/N_0)$							

أ- أرسم المبيان $(-\ln \frac{N}{N_0}) = f(t)$

ب- أوجد ثابتة التفتت الإشعاعي (λ) وزمن نصف عمر البولونيوم $^{210}_{84}\text{Po}$

ت- ماهو الزمن اللازم لتتخفف كتلة العينة الى النسبة 10% من قيمتها البدئية

ث- ماهو نشاط العينة في تلك اللحظة

ج- أرسم كيفيا تغيرات $m=f(t)$ وبين اللحظات $t_{1/2}$; $2t_{1/2}$; $3t_{1/2}$

معطيات: $M(\text{Po}) : 210 \text{ g/mol}$, $N_A = 6.023 \times 10^{23} / \text{mol}$

نواة الكزنيون $^{135}_{54}\text{Xe}$ اشعاعية النشاط β^- يتولد عن تفتتها نواة السيزيوم $^{135}_{54}\text{Cs}$ عمر نصف نواة الكزنيون هو $t_{1/2} = 9,2 \text{ h}$

1 اكتب معادلة التفتت و حدد Z و A

2 علما أن كتلة عينة الكزنيون $^{135}_{54}\text{Xe}$ عند اللحظة $t=0$ هي m_0 نشاطها هو a_0 و عند اللحظة $t=9 \text{ h}$ يصبح النشاط الإشعاعي للعينة $a=284 \text{ Bq}$

1-2 أعط تعبير a النشاط الإشعاعي بدلالة a_0 و $t_{1/2}$ و الزمن t

2-2 احسب قيمة a_0 واستنتج m_0

3-2 حدد اللحظة التي يتفتت عندها 75% من الكتلة البدئية

نعطي: $m(^{135}_{54}\text{Xe}) = 2,24 \cdot 10^{-25} \text{ Kg}$