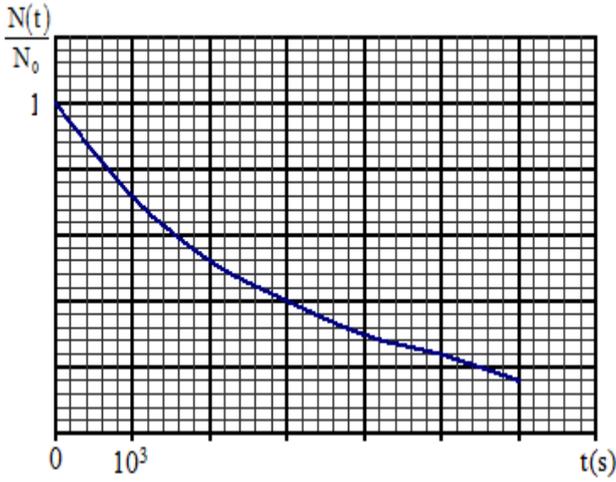


تذف عينة من نظير الكلور  $^{35}_{17}\text{Cl}$  المستقر بالنوترونات. تلتقف النواة  $^{35}_{17}\text{Cl}$  نوترونات لتتحول إلى نواة مشعة  $^A_Z\text{X}$ .

ممكن تتبع النشاط الإشعاعي لعينة من  $^A_Z\text{X}$  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  $^A_Z\text{X}$  مبيانيا.

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

(4) أحسب قيمة  $\lambda$  ثابتة التفتت للنواة  $^A_Z\text{X}$ .

(3) بالاعتماد على النتائج المحصل عليها حدد النواة  $^A_Z\text{X}$

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

(5) عرف طاقة الربط للنواة

(6) أحسب طاقة الربط للنواة  $^A_Z\text{X}$  و طاقة الربط لنوية نواة  $^A_Z\text{X}$ .

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

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

$$m_x = 37,96011 \text{ (u)} \quad C = 3.10 \cdot 10^8 \text{ m/s} \quad 1 \text{ eV} = 1,6.10^{-19} \text{ j}$$

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  $(\lambda)$  وزمن نصف عمر البولونيوم  $^{210}_{84}\text{Po}$

ت- ماهو الزمن اللازم لتتخفص 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:  $N_A = 6.023 \times 10^{23} / \text{mol}$ ,  $M(\text{Po}) : 210 \text{ g/mol}$

نواة الكزنيون  $^{135}_{54}\text{Xe}$  اشعاعية النشاط  $\beta^-$  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:  $m(^{135}_{54}\text{Xe}) = 2,24 \cdot 10^{-25} \text{ Kg}$