

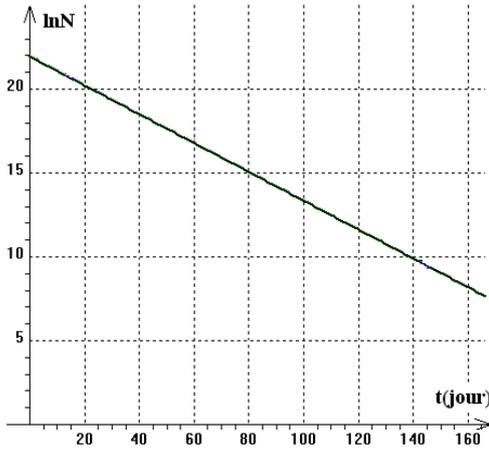
لا يوجد البلوتونيوم  $^{241}_{94}\text{Pu}$  في الطبيعة، وللحصول على عينة من نويته يتم قذف نواة اليورانيوم  $^{238}_{92}\text{U}$  في مفاعل نووي بعدد  $x$  من النيوترونات. حيث يمكن نمذجة هذا التحول النووي بتفاعل معادلته:  $^{238}_{92}\text{U} + x\text{}^1_0\text{n} \rightarrow ^{241}_{94}\text{Pu} + y\text{}^0_{-1}\text{e}$ .

1- أ- بتطبيق قانوني الانحفاظ عين قيمتي  $x$  و  $y$ .  
 ب- تصدر نواة البلوتونيوم  $^{241}_{94}\text{Pu}$  أثناء تفككتها جسيمات  $\beta^-$  ونواة الأمريكيوم  $^{141}_{54}\text{Am}$ .  
 أكتب معادلة التفكك النووي للبلوتونيوم وحدد قيمتي العددين  $Z$  و  $A$ .  
 ب- احسب قيمة طاقة الربط لنوية لكل من نواتي  $^{241}_{94}\text{Pu}$  و  $^{141}_{54}\text{Am}$  ثم استنتج أيهما أكثر استقرارا.  
 2- تحتوي عينة من البلوتونيوم 241 المشع في اللحظة  $t=0$  على  $N_0$ .  
 بدراسة نشاط هذه العينة في أزمنة مختلفة تم الحصول على النسبة  $\frac{A(t)}{A_0}$  حيث  $A(t)$  نشاط العينة في اللحظة  $t$  و  $A_0$  نشاطها في اللحظة  $t=0$  فحصلنا على النتائج التالية:

t(ans)	0	3	6	9	12
	1,00	0,85	0,73	0,62	0,53

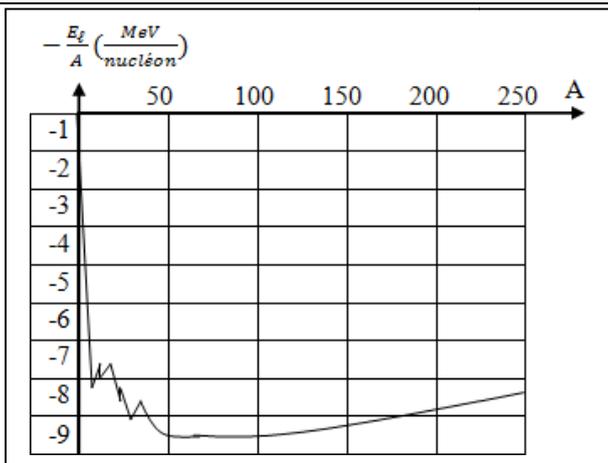
أ- ارسم على ورقة ميليمترية، المبيان:  $\ln \frac{A(t)}{A_0} = f(t)$ .  
 ب- اكتب تعبير المقدار  $\frac{A(t)}{A_0}$  بدلالة  $\lambda$  و  $t$ .

ت- عين مبيانيا قيمة ثابتة التفكك  $\lambda$  واستنتج  $t_{1/2}$  قيمة زمن نصف عمر البلوتونيوم 241.  
 المعطيات:  $M(\text{Am})=241,00457u$  ;  $m(p)=1,00728u$  ;  $m(n)=1,00866u$  ;  $m(\text{Pu})=241,0051u$  ;  $1u = 931,5 \text{ MeV}/C^2$



يستخدم اليود  $^{131}_{53}\text{I}$  أساسا في معالجة سرطان الغدة الدرقية.

1- أ- أعط تركيب نواة اليود  $^{131}_{53}\text{I}$ .  
 ب- احسب  $E_\ell$  طاقة الربط لنواة اليود  $^{131}_{53}\text{I}$ .  
 2- يصدر اليود 131 دقائق  $\beta^-$ . اكتب معادلة التفكك الحاصل لنواة اليود 131، علما أن النواة المتولدة الناتجة  $^A_Z\text{X}$  تكون واحدة من النوى التالية:  $^{127}_{51}\text{Sb}$  ،  $^{131}_{52}\text{Te}$  ،  $^{132}_{53}\text{I}$  ،  $^{131}_{54}\text{Xe}$ .  
 3- عينة من اليود 131 كتلتها  $m_0=0,696 \text{ g}$ .  
 أ- اكتب قانون التناقص الإشعاعي.  
 ب- يمثل الشكل- 1 منحنى تطور  $\ln N$  بدلالة الزمن  $t$ .  
 - استنتج منه قيمة  $\lambda$  ثابتة التفكك و  $t_{1/2}$  نصف عمر اليود 131.  
 - ما كتلة اليود 131 المتبقية بعد 16 jours؟  
 المعطيات:  $m(n)=1,00866u$  ،  $1u=131,5\text{MeV}/C^2$  ،  $m(^1_1\text{H}) = 1,00728u$  ،  $m(^{131}_{53}\text{I}) = 130,97851u$ .

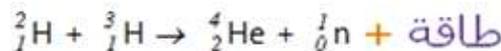


التفاعل بين الدوتريوم والترينيوم ينتج نواة  $^4_2\text{He}$  ونيوترون.

أ- ما نوع التفاعل الحادث؟ عرفه.  
 ب- اكتب معادلة التفاعل الحادث.  
 1- أ- منحنى أستون المقابل ماذا يمثل؟  
 ب- حدد من المنحنى السابق مجالات النوى القابلة للإندماج والنوى المستقرة.  
 2- أ- اكتب تعبير طاقة الربط  $E_\ell$  لنواة  $^A_Z\text{X}$ .  
 ب- الطاقة المحررة  $|\Delta E|$  بدلالة طاقات الربط تعطى بالتعبير التالية:  $|\Delta E| = |E_\ell(^4_2\text{He}) - E_\ell(^2_1\text{H}) - E_\ell(^3_1\text{H})|$   
 احسب قيمة هذه الطاقة المحررة مقدرة بـ  $\text{MeV}$ .

المعطيات:	النواة	$^2_1\text{H}$	$^3_1\text{H}$	$^4_2\text{He}$
	طاقة الربط (MeV)	2,22	8,48	28,29

سيعتمد الوقود المستقبلي على تفاعلات الاندماج النووي وفق المعادلة:



1- عرف تفاعل الاندماج النووي.  
 2- ما هي النواة الأكثر استقرار من بين النوى الثلاثة بدون حساب، مع التعليل.  
 3- احسب بـ  $\text{MeV}$  الطاقة المحررة من هذا التفاعل.  
 4- مثل الحصيلة الطاقية لهذا التفاعل: .

المعطيات	النواة	$^2_1\text{H}$	$^3_1\text{H}$	$^4_2\text{He}$
	طاقة الربط بال Mev	2.23	8.57	28.41