

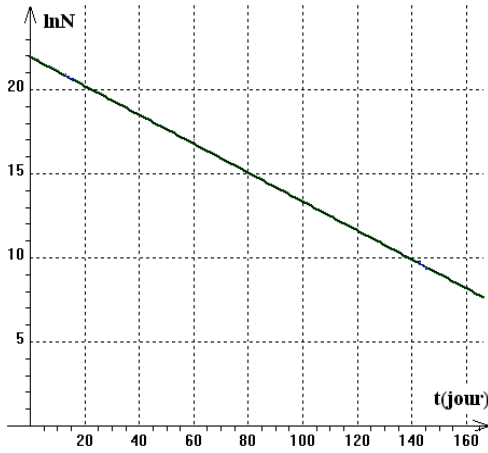
لا يوجد البلوتونيوم $^{241}_{94}\text{Pu}$ في الطبيعة، وللحصول على عينة من نويته يتم قذف نواة اليورانيوم $^{238}_{92}\text{U}$ في مفاعل نووي بعدد x من النيوترونات. حيث يمكن نمذجة هذا التحول النووي بتفاعل معادلته: $^{238}_{92}\text{U} + x\text{}^1_0\text{n} \rightarrow ^{241}_{94}\text{Pu} + y\text{}^0_{-1}\text{e}$.

1- أ- بتطبيق قانوني الانحفاظ عين قيمتي x و y .
 ب- تصدر نواة البلوتونيوم $^{241}_{94}\text{Pu}$ أثناء تفككتها جسيمات β^- 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 $t=0$ فحللنا على النتائج التالية:

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

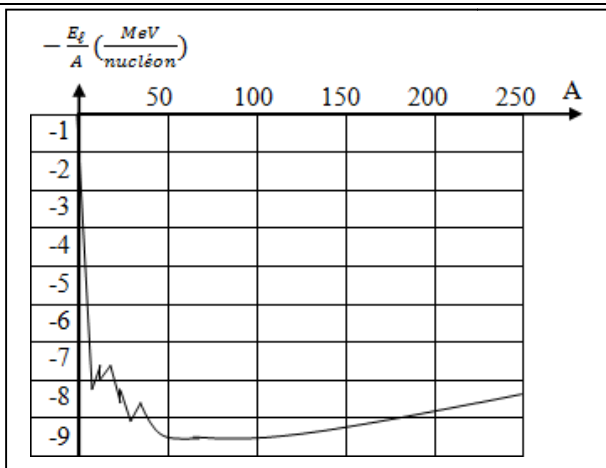
أ- ارسم على ورقة ميليمترية، المبيان: $\ln \frac{A(t)}{A_0} = f(t)$.
 ب- اكتب تعبير المقدار $\frac{A(t)}{A_0}$ بدلالة λ و t .

ت- عين مبيانيا قيمة ثابتة التفكك λ 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_ℓ طاقة الربط لنواة اليود $^{131}_{53}\text{I}$.
 2- يصدر اليود 131 دقائق β^- . اكتب معادلة التفكك الحاصل لنواة اليود 131، علما أن النواة المتولدة الناتجة ^A_ZX 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 λ ثابتة التفكك و $t_{1/2}$ نصف عمر اليود 131.
 - ما كتلة اليود 131 المتبقية بعد 16 jours؟
 المعطيات: $m(n)=1,00866u$ ، $1u=131,5\text{MeV}/C^2$ ، $m(^1_1\text{H}) = 1,00728u$ ، $m(^{131}_{53}\text{I}) = 130,97851u$.

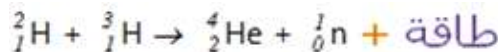


التفاعل بين الدوتريوم والترينيوم ينتج نواة ^4_2He ونيوترون.

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_ℓ لنواة ^A_ZX .
 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 MeV .

المعطيات:	النواة	^2_1H	^3_1H	^4_2He
	طاقة الربط (MeV)	2,22	8,48	28,29

سيتمد 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 MeV الطاقة المحررة من هذا التفاعل.
 4- مثل الحصيلة الطاقية لهذا التفاعل:.

المعطيات	النواة	^2_1H	^3_1H	^4_2He
	طاقة الربط بال Mev	2.23	8.57	28.41