



☆☆☆☆☆☆☆☆  
Matière : Sciences Physiques  
☆☆☆☆☆☆☆☆

النوى - الطاقة - الكتلة -

prof : ELBADAOUTI.

علوم فيزيائية

علوم رياضية

## النوى - الكتلة والطاقة

### 1 - التكافؤ كتلة - طاقة

1-1 - علاقة أينشتاين: تمتلك كل مجموعة كتلتها  $m$  في حالة سكون طاقة  $E$  تنبئ طاقة الكتلة تعبيرها هو:

$$E = m c^2$$

$(J)$                        $(Kg)$                        $m \cdot s^{-2}$

$c$ : سرعة انتشار الضوء  
في الفراغ:

$$c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

### 1-2 - وحدات الكتلة والطاقة:

وحدة الكتلة الذرية: منذ 1960 تتلوي وحدة الكتلة الذرية (1u)  $\frac{1}{12}$  من كتلة ذرة الكربون  $^{12}C$ .

$$(u.m.a) \quad 1u = \frac{\frac{M(^{12}C)}{N_A}}{12} = \frac{M(^{12}C)}{12 \cdot N_A} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

الكتلة المولية للكربون:  $M(C) = 12 \text{ g mol}^{-2}$

ثابت أفوكادور:  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-2}$

### 1-3 - وحدة الطاقة الالكترونية - فولط

$$1 \text{ eV} = 1,602177 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

$$1 \text{ MeV} = 10^6 \text{ eV} = 1,602177 \cdot 10^{-13} \text{ J}$$

## \* الطاقة المكافئة للكتلة 1U

$$E = m c^2 \quad \text{لدينا .}$$

$$\cdot m = 1U = 1,660 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$\cdot c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

$$\Rightarrow E = 1,660 \cdot 10^{-27} \cdot (3 \cdot 10^8)^2$$

$$\Rightarrow E = 1,49242 \cdot 10^{-10} \text{ J}$$

نحولها الى MeV

$$E = \frac{1,49242 \cdot 10^{-10}}{1,602 \cdot 10^{-13}} = 931,5 \text{ MeV}$$

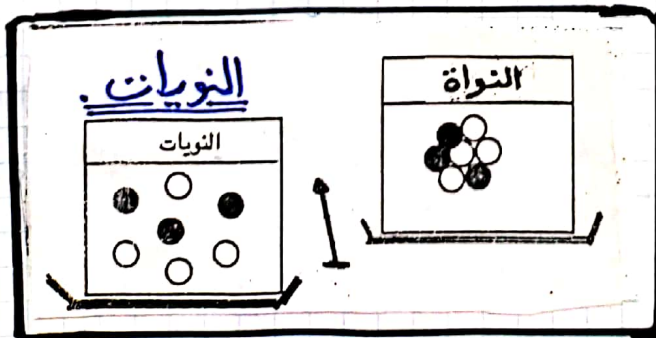
$$\Rightarrow 1U \cdot c^2 = 931,5 \text{ MeV}$$

$$1U = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2}$$

## 2- طاقة الربط

### 1- 2- النقص الكتلي

كتلة النواة  $\neq$  مجموع كتل النويات .



النقص الكتلي  $\Delta m$  هو:

$$\Delta m = \frac{\text{مجموع كتل النويات}}{\text{كتلة النواة}}$$

ملاحظة: سمي النقص الكتلي  $\Delta m$  لنواة  ${}^A_Z X$  الفرق بين مجموع كتل النويات وكتل النواة.

$$\Delta m = \underbrace{Z m_p + (A - Z) m_n}_{\text{كتل النويات}} - \underbrace{m({}^A_Z X)}_{\text{كتلة النواة}}$$

↑  
مقدار موجب

2-2 - طاقة الربط:

طاقة الربط  $E_b$  لنواة  ${}^A_Z X$  هي الطاقة التي يجب التي لإطوارها لنواة في حالة سكون لقطع نوياتها وتبقى في حالة سكون.

$$E_b = \Delta m c^2 = [Z m_p + (A - Z) m_n - m({}^A_Z X)] c^2$$

2-3 - طاقة الربط بالنسبة لنوية:

تعرف طاقة الربط بالنسبة لنوية بالعلاقة:

$$\epsilon = \frac{E_b}{A}$$

وتمثل كذلك طاقة الربط المتوسطة لنوية.

MeV/nucleon

⚠ ملاحظة هامة: كلما كانت طاقة الربط بالنسبة لنوية كبيرة كلما كانت النواة أكثر استقرارا. عندئذ يمكن

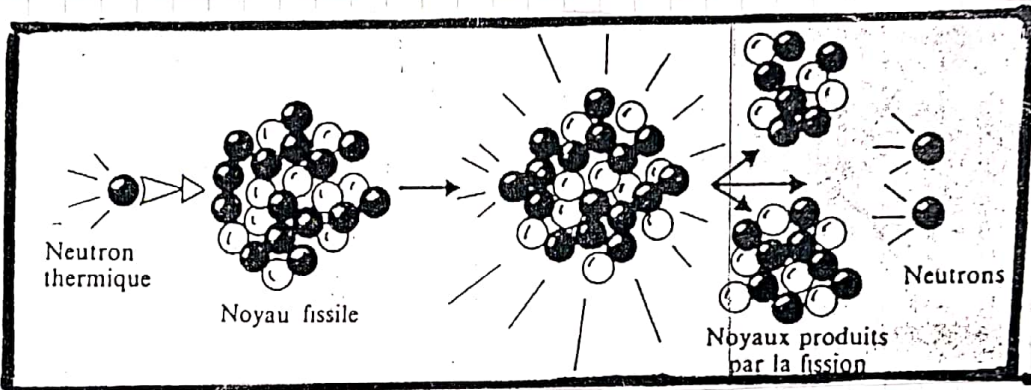
$$\epsilon({}^A_1 X_1) > \epsilon({}^A_2 X_2)$$

تكون  ${}^A_1 X_1$  أكثر استقرارا من  ${}^A_2 X_2$ .

### 3- الانشطار النووي fission. 1938 من طرف Hahn ألمانيا.

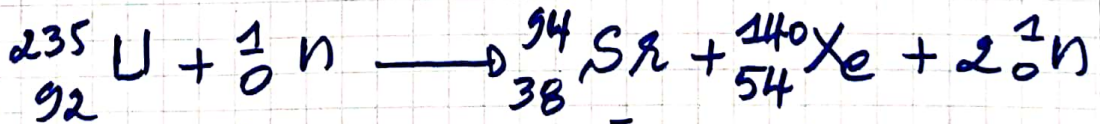
#### مبدأ القنبلة الذرية

نعرف الانشطار للنواة تشظية هذه النواة عند اصطدامها بقذيفة نووية غالباً ما تكون نوترون في غالب الأحيان  
تدعى ظاهرة الانشطار عند النوى الثقيلة ( $A > 200$ )  
ويصاحبها إنتاج نوترونين أو ثلاث نوترونات



neutron thermique : نوترون حراري.  
noyau fissile : نواة شظور  
noyaux produits par la fission : نوى ناتجة عن الانشطار.

#### أمثلة:

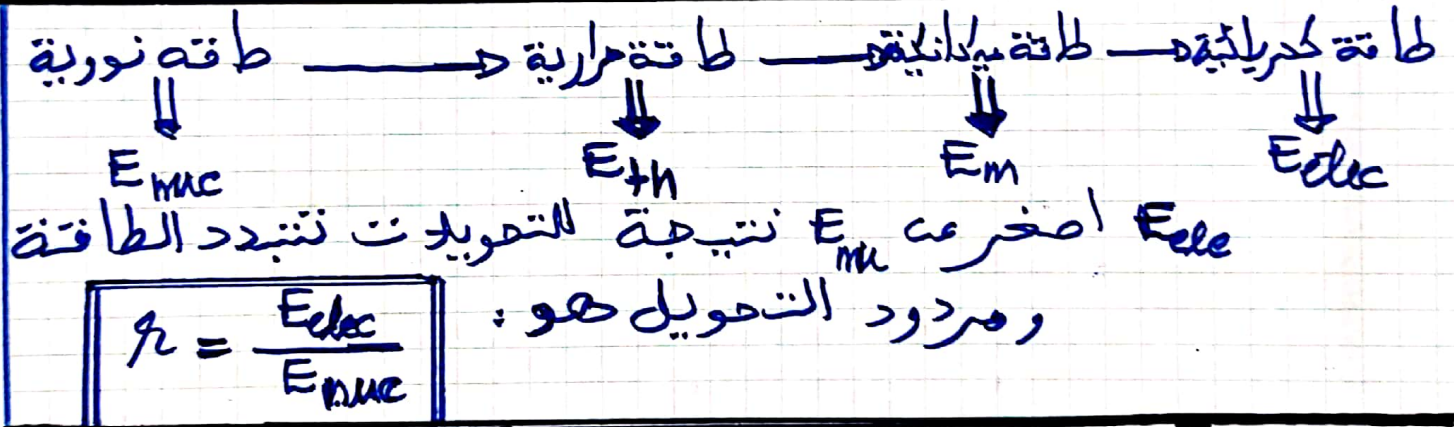


تفاعل محرّض وليس بتلقائي لأنه ناتج  
عن اصطدام نوترون بالنواة  ${}_{92}^{235}\text{U}$ .

ملاحظة 1: يتعمل نووترون كقد بفة لانه منعدم الشحنة ولا يدخل في تاتيرات بينية كهربائية (تجارب وتناظر) وبالتالي لا يتم ضياع الطاقة

ملاحظة 2: القنبلة الذرية،  $Bombe\ A$  تنبني عن انتظار نويدة الازراليوم 295 عند قدفه بالنووترونات حرارية. هذا التفاعل ينتج طاقة عالية جدا تفوق بكثير الطاقة الناتجة عن متفجرات (T.N.T) وقد انتعملت رلاول مرة في المكسيك الجديدة وانتعملت سنة 1945 في اليابان هيروشيما وناكازاكي.

ملاحظة 3: الطاقة النووية في قلب المفاعل النووية تتحول الى طاقة كهربائية عبر عدة مراحل.



الاندماج: fusion

4

سعي الاندماج النووي لانظام نواتين خفيفتين لتكوين نواة اكثر ثقلا. نتيجة، يتولد عن اندماج نواتين خفيفتين طاقة هائلة الا انه لا يتمقق هذا الاندماج الا اذا كانت للنواتين طاقة مركبة تمكنهما من التغلب على قوى التاتيرات البينية ويمكننا توفير هذه الطاقة باحداث ررج حراري

5

تتجزئ تفاعلات الاندماج النووية بالاساس إلى ثلاث فئات  
 نظائر الثلاثة للهيدروجين  $^1_1\text{H}$  و  $^2_1\text{H}$  و  $^3_1\text{H}$  غير أن  
 تفاعلات الاندماج لازالت في مرحلة التجربة ولم يتم  
 إتعمالها بعد على نطاق واسع، لازالت الأبحاث جارية  
 في الوقت الراهن.

معادلة الاندماج في الشكل الثانية

$$^1_1\text{H} + ^3_1\text{H} \rightarrow ^4_2\text{He} + ^1_0\text{n}$$

الدوتريوم:  $^2_1\text{H}$   
 التريتيوم:  $^3_1\text{H}$   
 الهيليوم:  $^4_2\text{He}$

تبيان مبسط لاندماج  $^2_1\text{H}$  و  $^3_1\text{H}$

● نوترون  
 ○ بروتون

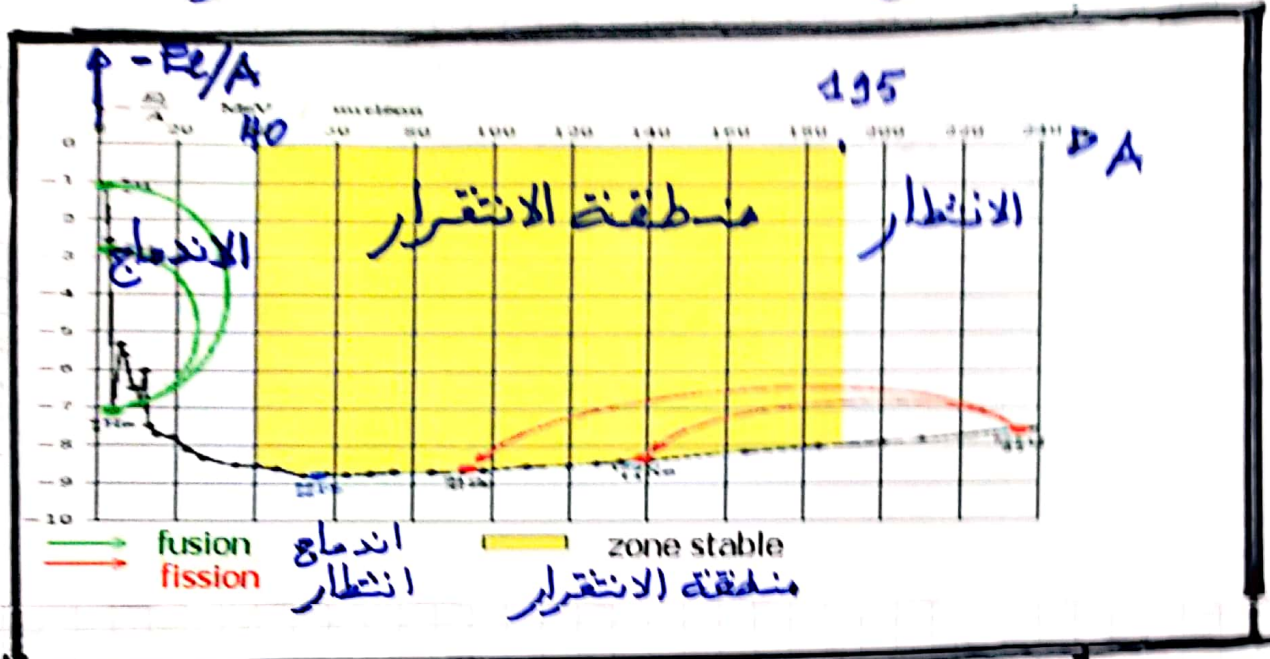
ملاحظة: تتكون الشمس من نظائر الهيدروجين فقط  
 لتفاعلات الاندماج لتحويل الشمس كل ثانية  
 أربعة ملايين طن من كتلتها إلى طاقة ومنذ  
 تكونها فقدت ما يقارب 93%  $\frac{3}{1000}$  من كتلتها الكلية.

### ⑤ منحنى أسترون

هو منحنى يبرز تموضع النوى الأكثر استقرارا والنواة  
 القابلة للاندماج والنوى القابلة للانتظار  
 هيئت:

$195 < A < 40$  تموضع النوى الأكثر استقرارا.  
 $A < 40$ : تموضع النوى الخفيفة القابلة للاندماج

# موضع النوى الثقيلة القابلة للانفجار $A > 195$



## العميلة الطاقية:

نعتبر تفاعل نووي في الحالة العامة نعبّر عنه بالمعادلة:



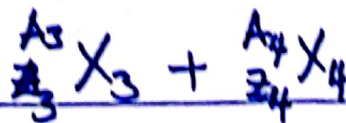
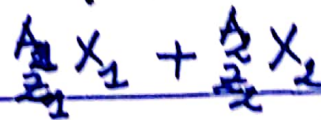
a  
التي تكتبها الجوة  
لتفكيك  $X_1$  و  $X_2$ .

$$E_i = b$$

$$E_f = c$$

$$A_1 + A_2 = A_3 + A_4$$

$$Z_1 + Z_2 = Z_3 + Z_4$$



$\Delta E$

$$- [E_f(X_3) + E_f(X_4)]$$

الطاقة التي  
تحررها  
الجوة عند  
تكون  $X_3$  و  $X_4$

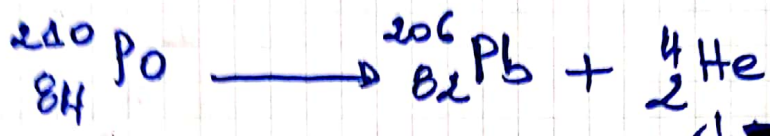
لا مضافات :

$$E_e(x_1) + E_e(x_2) = a - b$$

$$E_e(x_3) + E_e(x_4) = a - c$$

$$(\Delta E < 0) \Delta E = c - b \quad \underline{\underline{\text{طاقة التفتت}}}$$

مثال : انشعاف مخطط الطاقة للتفاعل :



نقطي

$$m({}_{84}^{210}\text{Po}) = 210,0362 \text{ u}$$

$$m({}_{82}^{206}\text{Pb}) = 206,0295 \text{ u}$$

$$m({}_2^4\text{He}) = 4,0015 \text{ u}$$

$$m_p = 1,00728 \text{ u} \quad , \quad m_n = 1,00866$$

$$1 \text{ u} = 931,5 \text{ MeV}/c^2$$

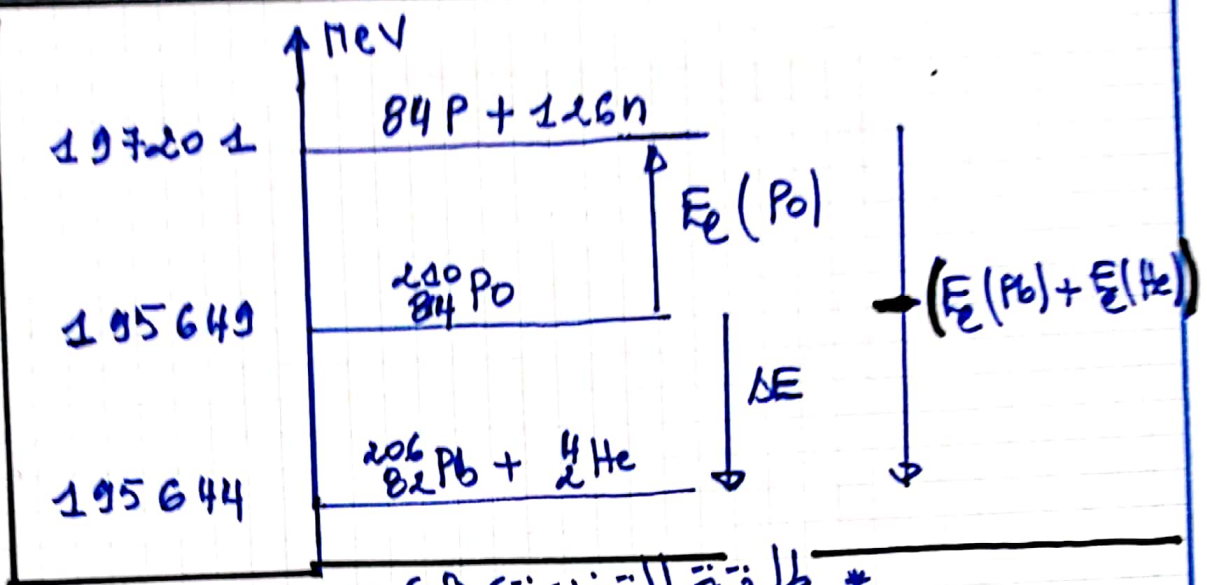
$$\begin{aligned} * (84m_p + (210 - 84)m_n) c^2 &= [84 \times 1,00728 + (126) \times \\ & \quad 1,00866] \times 931,5 \\ &= 197201 \text{ MeV} \end{aligned}$$

$$* m({}_{84}^{210}\text{Po}) \cdot c^2 = 210,0362 \times 931,5 = 195649 \text{ MeV}$$

$$\begin{aligned} * (m({}_{82}^{206}\text{Pb}) + m({}_2^4\text{He})) c^2 &= (206,0295 + 4,0015) \times 931,5 \\ &= 195644 \text{ MeV} \end{aligned}$$

(8)





\* طاقة التفتت كى د

طاقة تفتت  
نواة واحدة.  
من  $^{240}_{84}\text{Po}$

$\Delta E = 195644 - 195649 \approx -5 \text{ MeV}$

$E_e(^{240}_{84}\text{Po}) = 1552 \text{ MeV}$

$\Delta E < 0$ : الطاقة التفتت تمنع الربط الخارجي، وتأفلاها  
الناتج على شكل طاقة حركية.

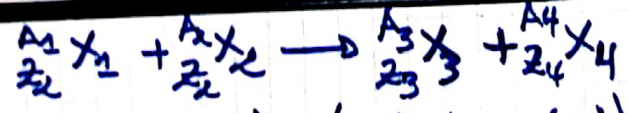
$E_{lib} = |\Delta E| = E_e(\text{Pb}) + E_e(\alpha)$

الطاقة  
الحرة  
مدل التفتت

ملاحظة: تبين التجربة ان الدقيفة  $\alpha$   
تستحوذ على 98% من طاقة التفتت  
لذا نكتب ان:

(libérée : حرة)  $E_{lib} \approx E_{\alpha} = \frac{1}{2} m_{\alpha} v_{\alpha}^2$   
kg  $\uparrow$   $\text{m} \cdot \text{s}^{-2}$

ELBADAOUI.A



ملاحظة

$\Delta E = [m(X_3) + m(X_4) - (m(X_1) + m(X_2))] c^2$

$\Delta E = (E_e(X_3) + E_e(X_4)) - (E_e(X_1) + E_e(X_2))$

$\Delta E < 0$ : طاقة التفتت سالبة لان التفاعل النووي ناتج للطاقة تعرف  
الطاقة للربط الخارجي والطاقة الحرة:  $E_{lib} = |\Delta E|$