

➤ مقدمة

➤ الانشطار النووي

➤ التفاعل المتسلسل

➤ الاندماج النووي

مقدمة

- بالفصل السابق تم تعريف طاقة الربط النووية (القوة) النووية وخصائصها ومعرفة كيفية حسابها، حيث انها القوة التي تربط مكونات النواة وتحافظ على تماسك واستقرار النواة.

- تعتبر القوة النووية اكبر القوى

الطبيعية،

- يتم تحرير جزء من الطاقة النووية اما بواسطة الانشطار أو الاندماج النووي ويتم انتاج طاقة هائلة بواسطة هذين التفاعلين النوويين

مدى التأثير	الشدة النسبية	القوة
قصير	١	النووية
ما لا نهاية	0.01	الكهرومغناطيسية
ما لا نهاية	1×10^{-39}	الجاذبية

Nuclear Energy

الطاقة النووية

الانشطار النووي Nuclear fission

- هو تفاعل نووي حيث تنتشر نواة ثقيلة مثل نواة نظير اليورانيوم-235 لينتج نواتين أخف وطاقة؛



©2004 Thomson - Brooks/Cole

تتجه للاستقرار

7.6 MeV

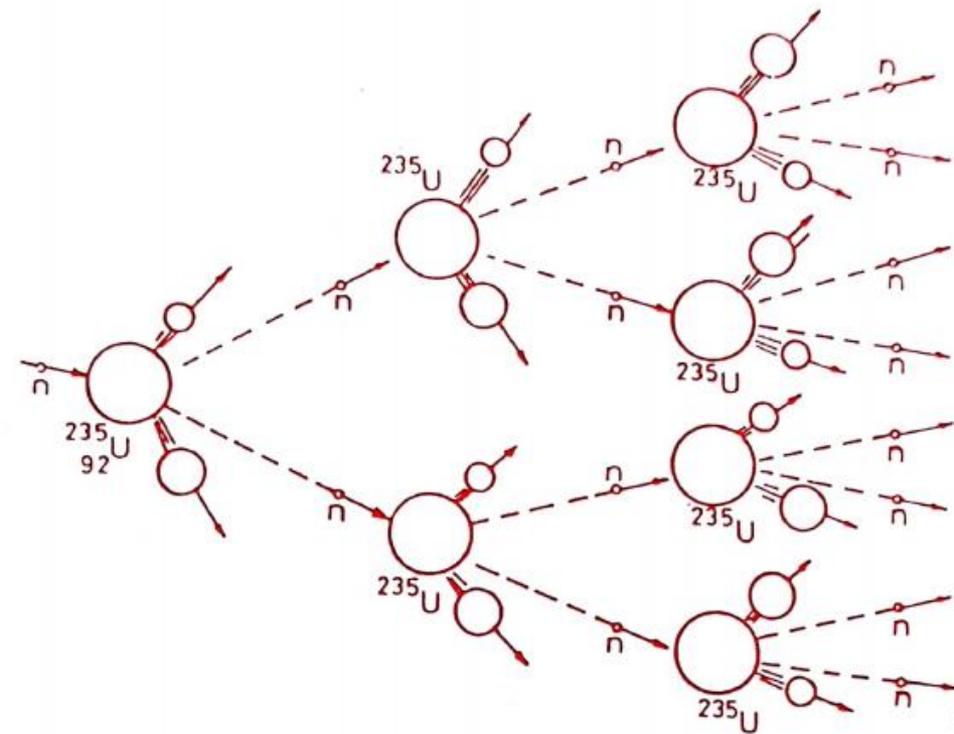
$$Q = 235 \times (8.5 - 7.6) = 200 \text{ MeV}$$

طاقة الربط لكل نيوكلون = 8.5 MeV

-الطاقة المحررة لكل نواة منشطرة:

التفاعل المتسلسل Chain reaction

النيوترونات الناتجة من الانشطار النووي يمكن ان تتفاعل مع نواة اليورانيوم 235 إن وجدت وتنتج مزيد من النيوترونات التي تتفاعل حتى تنفذ ذرات اليورانيوم ويسمى ذلك بالتفاعل المتسلسل.



التفاعل المتسلسل نتيجة قذف نواة اليورانيوم-235
بنيوترون واحد والذي يعقبه بعد ذلك انشطارات
أخرى لنوى اليورانيوم بواسطة النيوترونات التي
نتجت من الانشطار السابق.

Nuclear Energy

الطاقة النووية

لو بدأ كيلو جرام من اليورانيوم 235 بالتفاعل مع نيوترون، فإنه بعد زمن قصير جدا سيكون عدد النوى التي انشطرت هو $\frac{N_A \times 1000g}{235}$ ، حيث N_A هو عدد أفوجادرو، وتكون الطاقة الكلية نتيجة التفاعل المتسلسل:

(E) الطاقة الكلية = الطاقة المحررة نتيجة انشطار النواة الواحدة (200 MeV) * عدد النوى لكل kg

$$E = 200MeV \times \frac{N_A (Nuclei / mole) \times 1000g}{235(g / mole)}$$

$$= 200 \times \frac{6.02 \times 10^{23} \times 1000}{235} = 5.1 \times 10^{26} MeV$$

$$= 5.1 \times 10^{26} \times 10^6 \times 1.6 \times 10^{-19} = 8.16 \times 10^{13} J$$

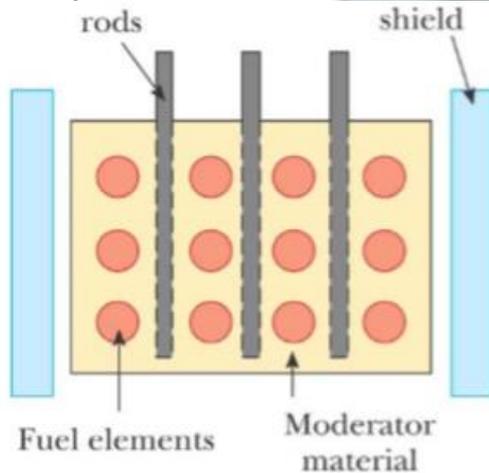
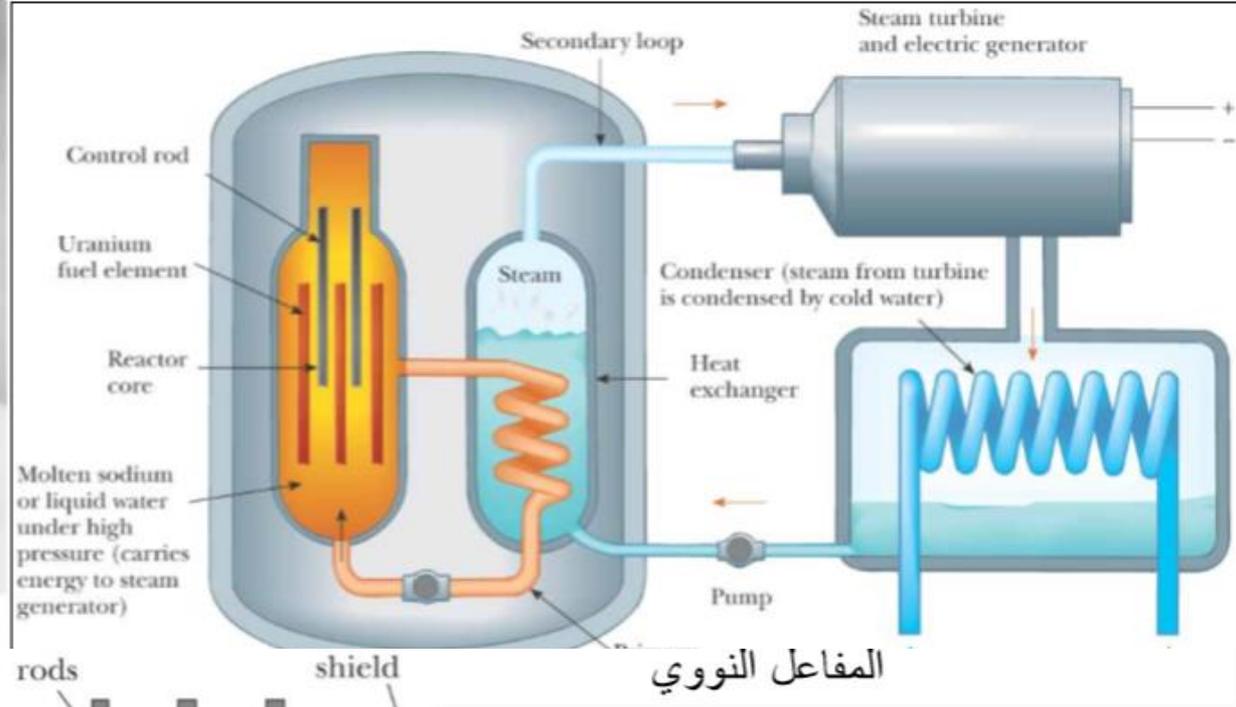
وإذا لم يتم السيطرة على التفاعل فإن انفجارا هائلا سيحدث نتيجة الحرارة العالية جدا وهذا هو مبدأ القنبلة النووية. ويمكن أن تتم عملية الانشطار بطريقة مسيطر عليها بحيث تتم عملية الانشطار المتسلسل ببطء وهذا ما يتم في المفاعلات النووية.

Nuclear Energy

الطاقة النووية



Enrico Fermi
It

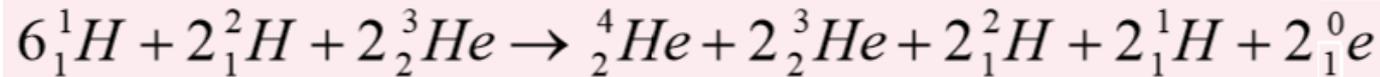
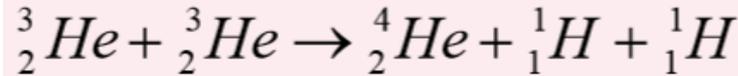


©2004 Thomson - Brooks/Cole

- التحكم بالتفاعل الانشطاري المتسلسل بواسطة قضبان من الكادميوم التي تمتص النيوترونات وتعتمد درجة الامتصاص على مدى انغماس القضبان، عندما تمتص النيوترونات بالكامل ويتوقف التفاعل تماما، والعكس صحيح.

الاندماج النووي Nuclear Fusion ➤

هو الطاقة المنبعثة نتيجة اندماج نوى خفيفة (الطاقة الرابطة لكل نيوكلون قليلة) لتكوين نواة ذرة ثقيلة (لها طاقة رابطة لكل نيوكلون كبيرة).



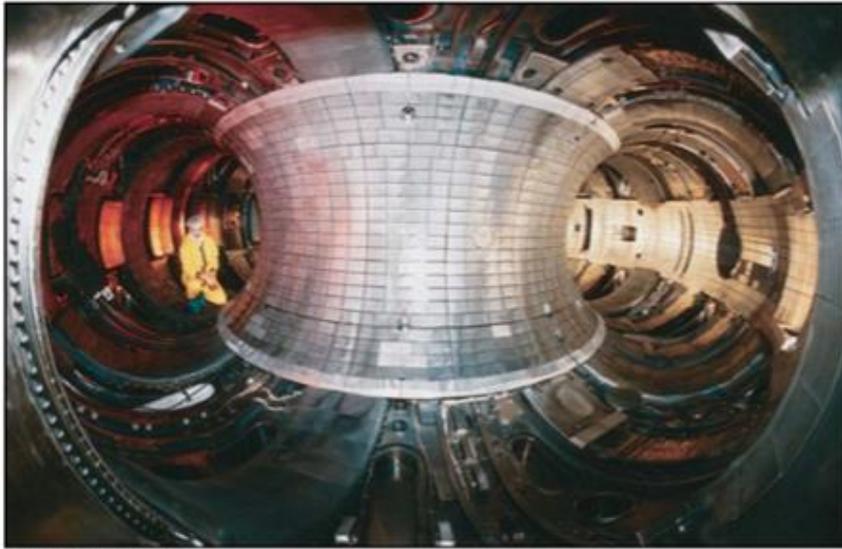
$$4.0313u \rightarrow 4.0376u$$

$$\Delta m = 0.0276u \quad \& \quad Q = \Delta m * 931.5 = 25.7 MeV$$

أي ان اندماج اربع نوى من الهيدروجين ينتج طاقة مقدارها 25.7 MeV.

Nuclear Energy

الطاقة النووية

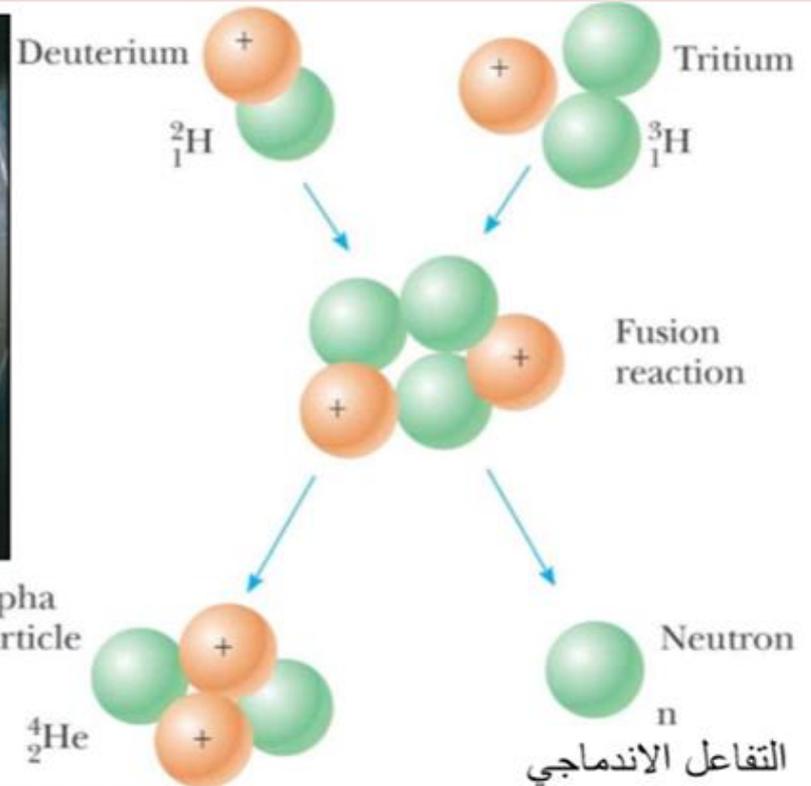


© 2004 Thomson - Brooks/Cole

مفاعل اندماجي تجريبي



© 2004 Thomson - Brooks/Cole



©2004 Thomson - Brooks/Cole

Nuclear Energy

الطاقة النووية

الطاقة الناتجة عن اندماج كيلو جرام من الهيدروجين = الطاقة الناتجة من اندماج 4 نوى هيدروجين (25.7 MeV) * عدد النوى لكل kg

$$E = 25.7 \text{ MeV} \times \frac{N_A (\text{Nuclei} / \text{mole}) \times 1000 \text{ g}}{4 (\text{g} / \text{mole})}$$

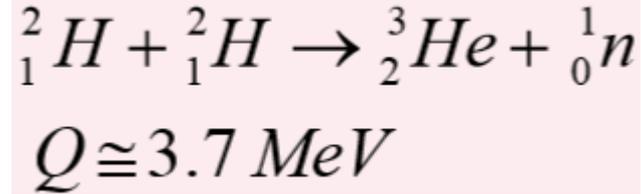
$$= 25.7 \times \frac{6.02 \times 10^{23} \times 1000}{4} = 3.868 \times 10^{27} \text{ MeV}$$

- بالمقارنة مع الطاقة الناتجة عن انشطار كيلو جرام من اليورانيوم ($5.1 \times 10^{26} \text{ MeV}$) نجد ان الطاقة الناتجة عن اندماج كيلو جرام هيدروجين أكبر من الناتجة عن انشطار كيلو جرام يورانيوم بحوالي 8 مرات .

Nuclear Energy

الطاقة النووية

- هناك عملية التهام أخرى ينتج عنها تحرر الطاقة منها اندماج نواتين من الديوتريوم:



وهذا التفاعل ينتج طاقة نظيفة لأن الهيليوم-3 نظير غير مشع.

- تعرف الطاقة الناتجة بواسطة الاندماج بالطاقة النظيفة حيث وقودها هو الهيدروجين الموجود بوفرة في الطبيعة ولا ينتج عنها أي نفايات خطيرة كما هو الحال بالنسبة للطاقة الناتجة بواسطة الإنشطار.
- التفاعل الاندماجي يحتاج إلى طاقة لحدوثه (لكي تتغلب على طاقة التنافر الكهربائية بين النوى المندمجة).

Nuclear Energy

الطاقة النووية

- لكي يبدأ التهام نواتي ديوتريوم فإنه يجب أن تكون المسافة بينهما تساوي تقريبا مجموع قطري النواتين ($r=4*10^{-15}m$). عند هذه المسافة تكون الطاقة الكهربائية :

$$u = k_e \frac{e^2}{r} = \frac{9 \times 10^9 \times (1.6 \times 10^{-19})^2}{4 \times 10^{-15}} \\ = 360 \text{ keV}$$

- وهذه الطاقة تعادل تسخين الغاز إلى درجة $2.8 \times 10^9 \text{ K}$ (حيث $u = 3/2 \text{ KT}$) وهذه الحرارة العالية لا يمكن لأي محتوى عادي أن يتحملها في المختبرات، ولكن هذه الحرارة موجودة في الشمس والنجوم الأخرى.

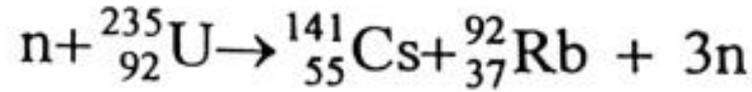
$$360 \times 1000 \times 1.6 \times 10^{-19} = \frac{3}{2} \times 1.38 \times 10^{-23} T$$

$$\Rightarrow T \approx 2.8 \times 10^9 \text{ K}$$

- وحاليا وجود مفاعلات اندماجية لإنتاج الطاقة أمر مستبعد ويعكف العلماء في معامل الدول المتقدمة لتذليل الصعوبات.
- لو وضعت كمية من اليورانيوم-235 وحولها كمية من نظائر الهيدروجين فإنه عند انشطار اليورانيوم بواسطة نيوترون تنبعث حرارة عالية جدا تكفي لإندماج نوى نظائر الهيدروجين لتكوين الهيليوم وتكرر طاقة عالية جدا. ولكن هذا التفاعل غير مسيطر عليه ويحدث في زمن قصير جدا.
- هذا التركيب من اليورانيوم والهيدروجين هو ما يسمى بالقنبلة الهيدروجينية، فهي انشطارية أولا ثم اندماجية ثانيا.

Nuclear Energy الطاقة النووية

١- يحتمل انشطار نواة اليورانيوم $^{235}_{92}\text{U}$ بواسطة النيوترون البطيء كما في معادلة التفاعل التالية :



احسب الطاقة المحررة من هذا التفاعل .

$$M({}^{141}_{55}\text{Cs}) = 140.920006 \text{ u} \quad , \quad M({}^{235}_{92}\text{U}) = 235.043915 \text{ u}$$

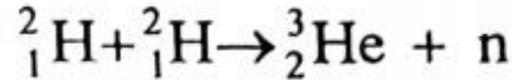
$$M(n) = 1.008665 \text{ u} \quad , \quad M({}^{92}_{37}\text{Rb}) = 91.919140 \text{ u}$$

الطاقة النووية Nuclear Energy

- ٢- مفاعل نووي لإنتاج الطاقة الكهربائية قدرته 11200 MW يستعمل به 8×10^4 kg من اليورانيوم الطبيعي الذي نسبة اليورانيوم ٢٣٥ فيه تساوي 0.7% ، وبما أن انشطار كل نواة يورانيوم ٢٣٥ ينتج عنه طاقة مقدارها 200 MeV تقريبا ، احسب:
- أ- معدل انشطار نوى اليورانيوم ٢٣٥ في هذا المفاعل . (أي كم انشطارا في الثانية الواحدة) .
- ب- ما هي المدة التي يستمر فيها إنتاج الطاقة من هذه الكمية من اليورانيوم (بالأيام) .
-

Nuclear Energy الطاقة النووية

٤- عند التحام نواتين من الديوتريوم كما في التفاعل التالي :



فإنه تتحرر طاقة مقدارها 3.27 MeV لكل التحام . إذا التحمت

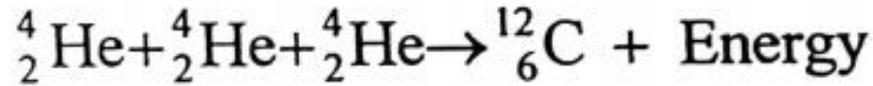
كتلة مقدارها ١ كجم من الديوتريوم واستغلت كطاقة لإضاءة

مصباح قدرته 100 W ، كم من الزمن يستمر هذا المصباح مضاء .

Nuclear Energy

الطاقة النووية

٥- احسب الطاقة المتحررة عند التحام ٣ ذرات هيليوم لتكوين ذرة الكربون ١٢ حسب المعادلة التالية :



$$M({}^{12}_6\text{C}) = 12.000000 \text{ u} \quad , \quad M({}^4_2\text{He}) = 4.002603 \text{ u}$$

Nuclear Energy

الطاقة النووية

٧- احسب الطاقة الحركية لبروتونين لكي يلتحما ، وما هي درجة

الحرارة اللازمة لذلك .

(اعتبر المسافة بين مركزي البروتونين تساوي 2.5×10^{-15} m) .