

أجب عن الأسئلة الآتية:

1 عند قذف نواة الزئبق ${}_{80}^{200}Hg$ بروتون تتحول إلى نواة الذهب مطلقة جسيم ألفا، المطلوب:

(a) اكتب المعادلة المعبرة عن التفاعل النووي الحاصل .



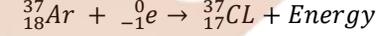
(b) حدد نوعه.

تفاعل تطافر

2 تلتقط نواة عنصر الأرجون Ar إلكترونًا من مدار داخلي متحولة إلى نواة عنصر الكلور ${}_{17}^{37}Cl$

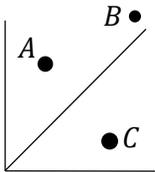
المطلوب:

(a) اكتب المعادلة المعبرة عن هذا التحول النووي.



(b) حدد موقع نواة عنصر الأرجون بالنسبة إلى حزام الاستقرار.

تقع تحت حزام الاستقرار

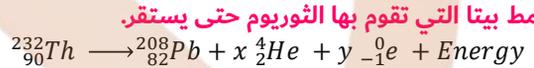
3 كيف يمكن للنوى A, B, C العودة لحزام الاستقرار تلقائيًا؟

A: ينطلق جسيم بيتا. B: ينطلق جسيم ألفا. C: ينطلق بوزيترون.

4 يتحول الثوريوم المشع ${}_{90}^{232}Th$ إلى الرصاص المستقر ${}_{82}^{208}Pb$ وفق سلسلة نشاط إشعاعي

والمطلوب:

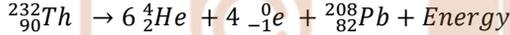
(a) احسب عدد التحولات من النمط ألفا وعدد التحولات من النمط بيتا التي تقوم بها الثوريوم حتى يستقر.



$$232 = 208 + 4x + y(0) \Rightarrow x = 6$$

$$90 = 82 + 2x - y \Rightarrow y = 4$$

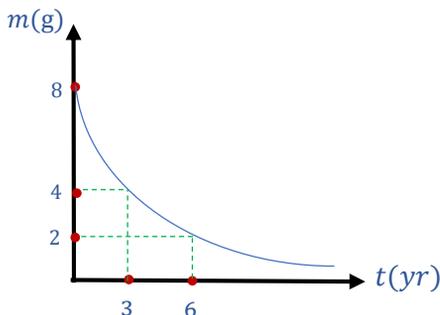
(b) اكتب المعادلة النووية الكلية المعبرة عن التحول السابق.



5 قارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا من حيث: (الشحنة - الطبيعة - التأثير بالحقل الكهربائي - السرعة - النفوذية - التأين)

جسيمات ألفا α	جسيمات بيتا β	الشحنة الطبيعية
تحمّل شحنتين موجبتين	تحمّل شحنة سالبة	الشحنة الطبيعية
تطابق نواة الهيليوم ${}_{2}^4He$	إلكترونات عالية السرعة	التأثير بالحقل الكهربائي
تنحرف نحو اللبوس السالب لمكثفة مشحونة	تنحرف نحو اللبوس الموجب لمكثفة مشحونة	السرعة بالنسبة لسرعة الضوء
0.05 c	0.9c	النفوذية
نفوذيتها ضعيفة	نفوذيتها أكبر من نفوذية جسيمات ألفا	تأين الغازات
لها قدرة على تأيين الغازات التي تمر من خلالها	أقل قدرة من تأيين الغازات من جسيمات ألفا	

6 من الشكل البياني الآتي:



1- ما هو عمر النصف.

عمر النصف 3 سنوات.

2- الكتلة المتبقية بعد 6 سنوات.

الكتلة المتبقية 2 والمتفاعلة 6.

3- نسبة ما تبقى.

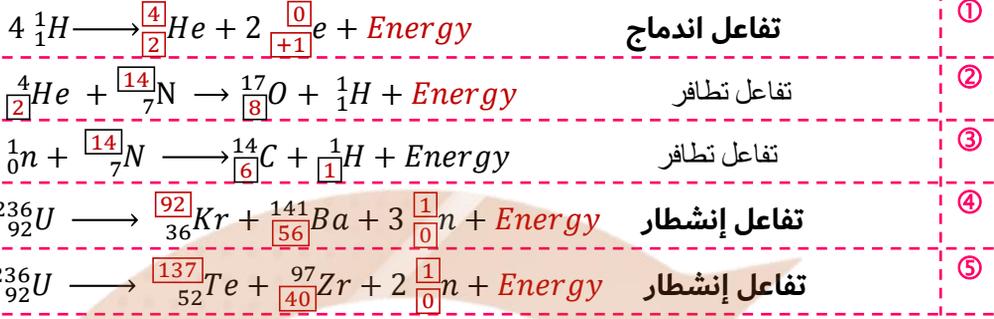
نسبة ما تبقى:

$$1 \xrightarrow{\frac{t_1}{2}} \frac{1}{2} \xrightarrow{\frac{t_1}{2}} \frac{1}{4}$$

عدد المرات يساوي 2 ←

النسبة ربع ما كانت عليه.

7 أكمل ووزان المعادلات النووية الآتية، ثم حدد نوع التفاعل لكل منها:



8 عندما تكون النوى غير مستقرة واقعة تحت حزام الاستقرار فما الجسيم الذي تطلعه النواة للعودة إلى داخل الحزام؟ وضح ذلك بكتابة معادلة العملية الحاصلة:



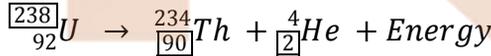
9 عند قذف النتروجين ${}^{14}_7N$ بجسيم ألفا ينتج نظير الأكسجين المشع وبروتون والمطلوب:



10 أكمل ووزان المعادلات النووية الآتية ثم اكتب نوع التحول النووي لكل منها:



11 اكتب المعادلة النووية المعبرة عن التحول من النمط ألفا لنواة اليورانيوم ${}^{238}_{92}U$ إلى Th :



12 تندمج نواتا نظيري الهيدروجين: الديتريوم 2_1H والتريتيوم 3_1H لينتج نواة الهليوم ، ونيوترون . اكتب المعادلة النووية المعبرة عن هذا التفاعل ، ثم فسر انطلاق الطاقة في هذا التفاعل.



13 أعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتي:

- (a) يرافق تفاعلات الاندماج النووي انطلاق طاقة هائلة.
نتيجة نقصان في الكتلة أو نتيجة تحول جزء من الكتلة إلى طاقة.
- (b) مجموع كتل مكونات النواة وهي حرّة أكبر من كتلة النواة.
بسبب نقص الكتلة الذي يتحول إلى طاقة ارتباط.
- (c) انحراف جسيمات بيتا نحو اللبوس الموجب لمكثفة مشحونة لأنها تحمل شحنة سالبة.