

١- لنواة العنصر  ${}_{12}^{27}\text{Mg}$  (المغنسيوم) ، اكتب ما يلي :

- ١- عدد النيوكليونات
- ٢- عدد النيوترونات
- ٣- عدد البروتونات
- ٤- نصف قطر النواة
- ٥- الكتلة التقريبية للنواة (علماً بأن كتلة البروتون = ١,٠٧٣ و.ل.ذ.)
- ٦- أليها كثافته أكبر نواة  ${}_{12}^{27}\text{Mg}$  أم نواة  ${}_{92}^{232}\text{U}$  ؟

٢- إذا علمت أن كتلة البروتون = ١,٠٧٣ و.ل.ذ. وكتلة النيوترون = ١,٠٨٧ و.ل.ذ. اكتب :

- أ- طاقة الربط النووية بوحدة الإلكترون فولت لنواة  ${}_{4}^{9}\text{Be}$  (كتلة نواة  ${}_{4}^{9}\text{Be}$  = ٩,٠١٢٣ و.ل.ذ.)
- ب- طاقة الربط النووية بوحدة الجول لنواة  ${}_{3}^{7}\text{Li}$  (كتلة نواة  ${}_{3}^{7}\text{Li}$  = ٧,٠١٦٠ و.ل.ذ.)
- ج- طاقة الربط النووية بوحدة و.ل.ذ. لنواة  ${}_{7}^{14}\text{N}$  (كتلة نواة  ${}_{7}^{14}\text{N}$  = ١٤,٠٠٣١ و.ل.ذ.)
- د- طاقة الربط النووية لكل نيوكليون بوحدة مليون eV/نيوكليون لنواة  ${}_{1}^{2}\text{H}$  (كتلة نواة  ${}_{1}^{2}\text{H}$  = ٢,٠١٤١ و.ل.ذ.) ؟

٣- اكتب المعادلات النووية التالية :

- ١)  ${}_{7}^{14}\text{N} \rightarrow {}_{6}^{14}\text{C} + \text{---} + \text{---}$
- ٢)  ${}_{86}^{222}\text{Rn}^* \rightarrow \text{---} + \gamma$
- ٣)  ${}_{7}^{14}\text{N} + {}_{2}^{4}\text{He} \rightarrow {}_{8}^{17}\text{O} + \text{---}$
- ٤)  ${}_{1}^{3}\text{H} + {}_{1}^{2}\text{H} \rightarrow {}_{2}^{4}\text{He} + \text{---}$
- ٥)  ${}_{86}^{222}\text{Rn} \rightarrow {}_{84}^{218}\text{Po} + \text{---}$
- ٦)  ${}_{0}^{1}\text{n} + {}_{45}^{107}\text{Ag} \rightarrow \text{---}$
- ٧)  ${}_{0}^{1}\text{n} \rightarrow {}_{1}^{1}\text{p} + \text{---} + \text{---}$
- ٨)  $4 ({}_{1}^{1}\text{H}) \rightarrow {}_{2}^{4}\text{He} + \text{---} + \text{---}$

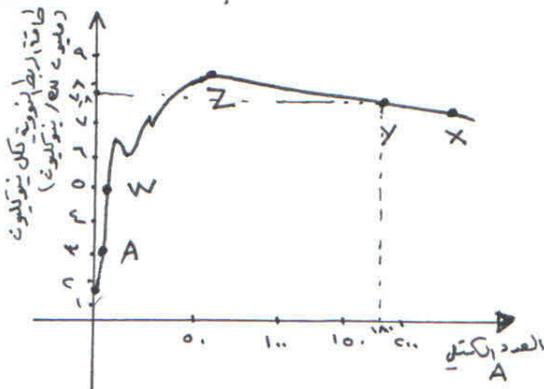
٤- اضمحلت نواة اليورانيوم  $^{238}_{92}\text{U}$  باعثة ثمانية دقائق ألفا وستة دقائق بيتا، ما هو العدد الذري والعدد الكتلي للنواة الناتجة؟

ب- اضمحلت نواة الثوريوم  $^{232}_{90}\text{Th}$  وتحولت إلى نواة X بجية ابعثة ٣ جسيمات ألفا وبعين بيتا، احسب العدد الذري والعدد الكتلي لنواة X؟

٤- احسب عدد جسيمات ألفا وجسيمات بيتا الناتجة من اضمحلال نواة  $^{238}_{92}\text{U}$  إلى نواة  $^{218}_{84}\text{Po}$ ؟

ب- احسب عدد جسيمات ألفا وجسيمات بيتا الناتجة من اضمحلال نواة  $^{234}_{90}\text{Th}$  إلى نواة  $^{218}_{85}\text{At}$ ؟

٦- يُمثل الشكل التالي العلاقة بين طاقة الربط النووية لكل نيوكليون وعدد النيوكليونات لمجموعة من العناصر، اعتمد على الشكلين بالاجابة عما يلي:



١- أي هذه العناصر أكثر استقراراً ولماذا؟

٢- أي هذه العناصر أكثر قابلية للانحطاط وأنها أكثر قابلية للانفجار؟

٣- لماذا يتطلب تفكيك النوى المتوسطة طاقة كبيرة؟

٤- احسب طاقة الربط لنواة عنصر Y؟

٧- إذا علمت أن الطاقة اللازمة لفض ملونات نواة  $^{14}_7\text{N}$  تساوي ٩٧,٧٤ مليون eV احسب كتلة نواة  $^{14}_7\text{N}$ ؟ [ كتلة p = ١.٠٠٧٣ وكتلة n = ١.٠٠٨٧ ]

٨- المعادلة التالية تمثل تفاعل الاندماج النووي لنووي الهيدروجين وبعين:



إذا علمت أن كتلة  $^2_1\text{H} = 2.014$  وكتلة  $^3_1\text{H} = 3.016$  وكتلة  $^4_2\text{He} = 4.002$  وكتلة  $^1_0\text{n} = 1.008$ ، احسب:

أ- ما هي الجباري الذرية التي تتحقق بالمعادلة؟

ب- لماذا سمى هذا التفاعل بالتفاعل النووي الحراري؟

ج- احسب مقدار الطاقة المتصاحبة لهذا التفاعل بوحدة eV، جول؟

د- اكتب خاصيتين من خصائص قوة الجذب النووية الموجودة في نواة  $^4_2\text{He}$ ؟

س٩

فسر ما يلي :

- أ- ظهور جسيم النيوتريون في اضمحلال بيتا ؟
- ب- تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من قضبان الكاديوم ؟
- ج- انبعاث الكترونات من أنوية العناصر بالرغم من أن ج ليس ما علوناح أنواة ؟
- د- استخدم الماء في المفاعل النووي ؟
- هـ- عند تحلل نيوترون إلى بروتون و الكترون ينبعث الاكترونات من داخل أنواة ؟

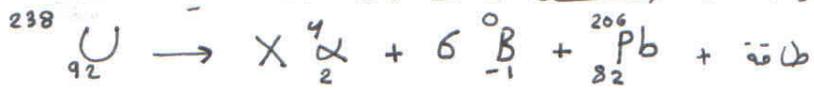
س١٠

وضح المقصود بما يلي :

- أ- الكفاءة الحرارية ب- تحصيل اليورانيوم ج- الهندسة د- طاقة الربط النووية

س١١

تمثل المعادلة النووية التالية سلسلة من الاضمحلال الإشعاعي :



- أجب عليه : أ- ما اسم هذه السلسلة ؟
- ب- ما اسم النظير المتقر في هذه السلسلة ؟
- ج- احب عدد دقائق ألفا المنبعثة ؟
- د- ما اسم الجهاز المستخدم للكشف عن الانشعاع النووي ؟
- هـ- أي من الانشعاعات النووية لها قدرة أكبر على التأين واسبب ذلك ؟

س١٢

قارن بين أربعة ألفا وبيتا وغاما من حيث : طبيعتها ، القدرة على التأين

القدرة على الاختراق ، إشعاعها ، جرعتها ؟

س١٣

احب عدد جسيمات ألفا وبيتا المنبعثة من نواة قلع عددها الكتلي بمقدار أربعة

وعددها ذري بقي ثابت ؟

س١٤

التفاعل النووي التالي يوضح اضمحلال نواة اليورانيوم  ${}_{92}^{232}\text{U}$  إلى نواة  ${}_{90}^{228}\text{Th}$

باعتة جسيم ألفا إذا علمت أن كتلة نواة  ${}_{92}^{232}\text{U} = 232.037156$  وكتلة نواة  ${}_{90}^{228}\text{Th} = 228.028714$

وكتلة نواة  $\text{He} = 4.002603$  وكتلة نواة  ${}_{92}^{232}\text{U} = 232.037156$  وكتلة نواة  ${}_{90}^{228}\text{Th} = 228.028714$  وكتلة نواة  $\text{He} = 4.002603$  وكتلة نواة  ${}_{92}^{232}\text{U} = 232.037156$  وكتلة نواة  ${}_{90}^{228}\text{Th} = 228.028714$  وكتلة نواة  $\text{He} = 4.002603$

أكتب معادلة نووية موزونة تمثل التفاعل .

احب الطاقة الحركية الناتجة من التفاعل بوحدة eV ، جول ، ؟

احب كفاءة نواة الثوريوم ؟

احب الكتلة التقريبية لنواة الثوريوم ؟

احب النسبة بين جرعة جسيم ألفا وجرعة نواة الثوريوم ؟

Ahmad Assa

