

التمرين الأول:

أجب بـ: «نعم» أو «لا» مع التعليل.

العنصر	الرمز	العدد الشحني (Z)
الرادون	Rn	86
الفرانسيوم	Fr	87
الراديوم	Ra	88
الأكتيونيوم	Ac	89
التوريوم	Th	90

1/ نواة البولونيوم ($^{208}_{84}Po$) تتكون من 84 نيترون و 124 بروتون.2/ كتلة نواة الراديوم ($^{226}_{88}Ra$) تساوي مجموع كتل نوياتها.3/ معادلة تفكك الراديوم هي: $^{226}_{88}Ra \rightarrow ^4_2He + ^{222}_{86}Rn$.4/ الراديوم ($^{226}_{88}Ra$) و الرادون ($^{226}_{86}Rn$) نظيرين.5/ تصدر نواة الراديوم إشعاع β^- . النواة الإبن هي: Fr. (الفرانسيوم)6/ زمن نصف العمر للرادون ($^{226}_{86}Rn$) هو $t_{1/2} = 3.8$ joursخلال $t = 11.4$ jours نسبة أنوية الرادون ($^{226}_{86}Rn$) المتبقية بالنسبة لعدد

الأنوية الابتدائية هو: 12.5%.

7/ نواة الراديوم ($^{226}_{88}Ra$) تتشكل انطلاقا من تفككات متتالية لجسيمات α , β^- , لنواة اليورانيوم ($^{238}_{92}U$).خلال هذه التفككات المتتالية ينتج 2 جسيمات α و 3 إلكترونات.8/ في عينة الراديوم (Ra) الذي يملك نشاطا إشعاعيا $A = 6.0 \times 10^5$ Bqعدد أنوية Ra المنشطرة خلال دقيقة (1min) هو: 2×10^4 .9/ الطاقة المحررة خلال التفاعل: $^{226}_{88}Ra \rightarrow ^4_2He + ^{222}_{86}Rn$ تساوي: 8 MeV.

التمرين الثاني: (BAC 2009):

إن نواة الراديوم ($^{226}_{88}Ra$) مشعة وتصدر جسيما α .1/ ماذا تمثل الأرقام 226 و 88 بالنسبة للنواة ($^{226}_{88}Ra$)؟2/ أكتب معادلة التفاعل المنذج لتفكك النواة ($^{226}_{88}Ra$)، مستنتجا النواة الإبن (A_ZX) من بين الأنوية التالية:.eg $^{89}_{Ac}$, $^{86}_{Rn}$, $^{82}_{Pb}$, $^{83}_{Bi}$ 3/ علما أن ثابت تفكك الراديوم المشع: $\lambda = 1.36 \times 10^{-11} s^{-1}$ ، استنتج زمن نصف حياة الراديوم ($^{226}_{88}Ra$).4/ نعتبر عينة كتلتها: $m_0 = 1$ mg من أنوية الراديوم ($^{226}_{88}Ra$) عند اللحظة: $t_0 = 0$ ، ولتكن m كتلة العينة عند: t .أ/ عرف زمن نصف الحياة: $t_{1/2}$ ، أو جد العلاقة بين عدد الأنوية n وكتلة العينة في اللحظة t ثم اكمل الجدول التالي:

t	t_0	$t_{1/2}$	$2 t_{1/2}$	$3 t_{1/2}$	$4 t_{1/2}$	$5 t_{1/2}$
$m(mg)$

ب/ ما هي كتلة العينة المتفككة عند اللحظة: $t = 5t$ (حيث τ ثابت الزمن)؟ ماذا تستنتج؟ج/ ارسم البيان $m = f(t)$.

التمرين الثالث:

ننمذج أحد التفاعلات النووية لليورانيوم ($^{238}_{92}\text{U}$) وفق المعادلة: $^{235}_{92}\text{U} + ^1_0\text{n} \rightarrow ^{139}_{53}\text{X} + ^{94}_{a}\text{Y} + b\ ^1_0\text{n}$.

1/ ماهو نوع التفاعل؟

2/ عين قيمة كل من: a , b ثم تعرف على: X , Y (استعن بالجدول الدوري).

3/ احسب طاقة الإرتباط النووي في أنوية: Y , X , U .

4/ احسب مقدار النقص في الكتلة لهذا التفاعل.

5/ احسب الطاقة المتحررة من كل ذرة يورانيوم، قارن هذه النتيجة بنتيجة السؤال (3).

6/ احسب الطاقة المتحررة من: 1g من ^{235}U .

يعطى:

$$m(^{235}\text{U}) = 235.0044\text{u}, m(^{139}\text{X}) = 138.905\text{u}, m(^{94}\text{Y}) = 93.906\text{u}, m(\text{n}) = 1.0087\text{u}$$

التمرين الرابع (BAC 2009):

المعطيات:

$$m_n = 1.0087\text{u}, m_p = 1.0073\text{u}, \\ c = 3 \times 10^8 \text{ms}^{-1}, m_e = 0.00055\text{u}, 1\text{u} = 931\text{MeV}/c^2$$

1 إليك جدول لمعطيات عن بعض أنوية الذرات:

أنوية العناصر	^2_1H	^3_1H	^4_2He	$^{14}_6\text{C}$	$^{14}_7\text{N}$	$^{94}_{38}\text{Sr}$	$^{140}_{54}\text{Xe}$	$^{235}_{92}\text{U}$
كتلة النواة $M(\text{u})$	2.0136	3.0155	4.0015	14.0065	14.0031	93.8945	139.892	234.9935
طاقة ربط النواة: $E(\text{MeV})$	2.23	8.57	28.41	99.54	101.44	810.50	1164.75
طاقة الربط لكل نيوكليون $E/A(\text{MeV})$	1.11	7.10	7.25	8.62

1/ ما المقصود بالعبارات التالية: أ/ طاقة ربط النواة، ب/ وحدة الكتلة: (u) ؟

2/ اكتب عبارة طاقة ربط النواة لنواة عنصر بدلالة كل من (m_x) كتلة النواة و Z و A و m_p و m_n وسرعة الضوء في الفراغ (c) .

3/ احسب طاقة ربط النواة لليورانيوم 235 بالوحدة (MeV) .

4/ أكمل فراغات الجدول السابق.

5/ ما اسم النواة (من بين المذكورة في الجدول السابق) الأكثر استقرارا؟ علل.

2 إليك التحولات النووية لبعض العناصر من الجدول السابق:

أ/ يتحول $^{14}_6\text{C}$ إلى $^{14}_7\text{N}$.

ب/ ينتج ^4_2He ونيوترون من نظير ي الهيدروجين.

ج/ قذف $^{235}_{92}\text{U}$ بـ نيوترون يعطي: $^{140}_{54}\text{Xe}$, $^{94}_{38}\text{Sr}$ ونيوترونين.

1/ عبر عن كل تحول نووي بمعادلة نووية كاملة وموزونة.

2/ صنف التحولات النووية السابقة إلى: انشطارية إشعاعية، أو تفككية اندماجية.

3/ احسب الطاقة المحررة من تفاعل الإنشطار ومن تفاعل الإندماج بالوحدة (MeV) .

