

الفصل الثامن : الفيزياء النووية

المواضيع الرئيسية للفصل

بنية النواة وخصائصها النووية طاقة الربط النووية واستقرار النواة النشاط الإشعاعي الإشعاع النووي الاصطناعي وتصنيعاته

ملخص المهارات النووية

١. الكتلة : $N = \frac{A}{Z} X$ العدد الكتلي (النيوترونات) $Z =$ البروتونات $A = N + Z$ النوية

٢. الكتلة التقريبية : $[A \times K = \text{نواة}]$ عددهم في كتلة إجماع إذا طلب السؤال الكتلة التقريبية

٣. نصف قطر النواة : $[R = R_0 A^{1/3}]$ حيث $R_0 = 1.2 \times 10^{-15} \text{ م}$ ثابت رذرفورد

٤. حجم النواة : $[V = \frac{4}{3} \pi R^3]$ يعتمد على عدد النيوترونات

٥. كثافة النواة : $[\rho = \frac{A}{V}]$ مقدار ثابت لجميع النوية العناصر

٦. الطاقة النووية : $[E = mc^2]$ صورة عامة $E = \text{كغ} \times \text{م}^2/\text{ث}^2$

$[E = 931 \times \Delta m]$ صورة خاصة $E = \text{كغ} \times \text{م}^2/\text{ث}^2$

٧. طاقة الربط النووية (أو الطاقة اللازمة لفصل مكونات النواة) $E_b = (Z m_p + N m_n - m_{\text{نواة}}) c^2$ Δm إذا موجودة في السؤال بشكل منفرد $E_b = (Z m_p + N m_n - m_{\text{نواة}}) c^2$ إذا لم تعط في السؤال بفرضها بالتقريب $E_b = (Z m_p + N m_n - m_{\text{نواة}}) c^2$ إذا لم تعط في السؤال بفرضها بالتقريب

٨. أينشتاين : $[E = mc^2]$ $E = \text{كغ} \times \text{م}^2/\text{ث}^2$ $m = \text{كغ}$ $c = 3 \times 10^8 \text{ م/ث}$

٩. كثافة دلفيب : $[E_b = \frac{A}{Z} \times \text{كغ} \times \text{م}^2/\text{ث}^2]$ $E_b = \text{كغ} \times \text{م}^2/\text{ث}^2$ $A = \text{نوية}$

معادلات

اكتب معادلة تعبر عنها عن التفاعل النووي ذاكرة دلالة كل رمز
 (X) : النواة اطلاق ، (Y) : النواة الناتجة ، (b) : النواة المركبة
 (a) : النواة المركبة ، (b) : النواة المركبة ، (C.N) : النواة المركبة

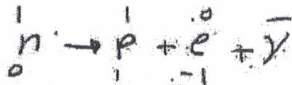
اكتب معادلة تعبر عنها عن اضمحلال نواة (جسيم ألفا) (معادلة اضمحلال ألفا)
 He أو α نقتل الاسم

$$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X \rightarrow \begin{matrix} A-4 \\ Z-2 \end{matrix} Y + \begin{matrix} 4 \\ 2 \end{matrix} \alpha$$

اكتب معادلة تعبر عنها عن اضمحلال جسيم بيتا السالب (β^-)

$$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X \rightarrow \begin{matrix} A \\ Z+1 \end{matrix} Y + \begin{matrix} 0 \\ -1 \end{matrix} \beta + \bar{\nu}$$

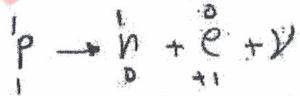
اكتب معادلة اضمحلال النيوترون " اضمحلال نيوترون " $n \rightarrow p + e + \bar{\nu}$



اكتب معادلة تعبر عنها عن اضمحلال جسيم بيتا الموجب (β^+)

$$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X \rightarrow \begin{matrix} A \\ Z-1 \end{matrix} Y + \begin{matrix} 0 \\ +1 \end{matrix} \beta + \nu$$

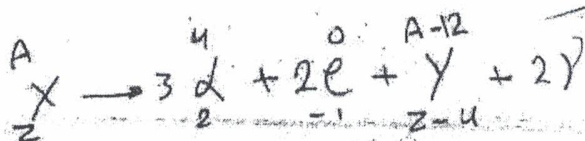
اكتب معادلة اضمحلال البروتون " اضمحلال بروتون " $p \rightarrow n + e + \nu$



اكتب معادلة تعبر عنها عن اضمحلال اشعة غاما من نواة لديها طاقة زائدة



اكتب معادلة تعبر عنها عن اضمحلال نواة و اضمحلال جسيمات ألفا و جسيمين بيتا



⑤

٤٨- في المعادلة النووية الآتية ($^{137}_{56}\text{Ba}^* \rightarrow ^{137}_{56}\text{Ba} + b$) الرمز (b) يمثل أشعة:

(أ) ألفا (ب) غاما (ج) بيتا الموجبة (د) بيتا السالبة

⑥

٥٠- إذا علمت أن طاقة الربط النووية لنواة الهيليوم (^4_2He) تساوي (٢٨) مليون إلكترون فولت، فإن طاقة الربط النووية لكل نيوكليون فيها بالمليون إلكترون فولت/ نيوكليون تساوي:

(أ) ٧ (ب) ٨ (ج) ٩ (د) ١٤

⑦

٤٩- إذا علمت أن كتلة نواة النيكل ($^{60}_{28}\text{Ni}$) تساوي (٥٩,٩) و.ك.ذ، ومجموع كتل مكوناتها (٦٠,٤٤) و.ك.ذ، فإن الطاقة اللازمة لفصل مكوناتها بالمليون إلكترون فولت تساوي:

(أ) ٥٠٣,٠١ (ب) ٥١٢,٠٥ (ج) ٥٥٨,٦٢ (د) ٥٩٥,٨٤



٤٦- إذا اضمحلت نواة باعثة دقيقة بيتا الموجبة (β^+)، فإن ما يحدث لكل من العدد الذري والعدد الكتلي على الترتيب هو:

- (أ) (يقل، لا يتغير) (ب) (يزداد، لا يتغير) (ج) (يقل، يزداد) (د) (لا يتغير، لا يتغير)



٤٧- في المعادلة النووية الآتية: (${}_{33}^{76}As \rightarrow {}_{34}^{76}As + X + Y$)، الرمزان (X،Y) يمثلان جسيما:

- (أ) (بيتا السالب، ضدديد النيوتريو) (ب) (بيتا الموجب، ضدديد النيوتريو)
(ج) (بيتا السالب، النيوتريو) (د) (بيتا الموجب، النيوتريو)

٥

٤٦- إذا اضمحلت نواة باعثة إشعاع غاما، فإن ما يحدث لكل من عددها الكتلي وعددها الذري على الترتيب:
(أ) يتغير، لا يتغير (ب) لا يتغير، يتغير (ج) يتغير، يتغير (د) لا يتغير، لا يتغير

٦

٤٤- (س، ص) نواتان لنظيري عنصر ما، إذا كان العدد الكتلي للنظير (س) يساوي مثلي العدد الكتلي للنظير (ص)، فإن نسبة العدد الذري للنظير (س) إلى العدد الذري للنظير (ص) هو:
(أ) ١:٢ (ب) ١:١ (ج) ٢:١ (د) ٤:١

٧

٤٥- الطاقة المكافئة لكتلة (١) غ من المادة بالجول تساوي:
(أ) 9×10^8 (ب) 3×10^{13} (ج) 9×10^{13} (د) 3×10^{10}

٩

٩-٤ في التفاعل النووي الذي تمثله المعادلة $({}_1^1H + {}_3^7Li \rightarrow {}_4^7Be + x)$ الجسيم (x) هو:

(أ) بوزيترون (ب) إلكترون (ج) نيوترون (د) بروتون

١٠

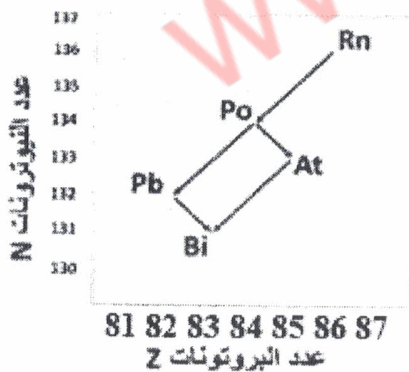
٥- أي النوى الآتية تنتج عندما تضمحل نواة البولونيوم (${}_{84}^{210}Po$) باعثة جسيم ألفا؟

(أ) ${}_{82}^{206}Pb$ (ب) ${}_{82}^{208}Pb$ (ج) ${}_{82}^{210}Pb$ (د) ${}_{82}^{212}Pb$

١١

- ٤٧- إذا علمت أن طاقة الربط النووية لنواة الكربون ($^{12}_6C$) تساوي (٩٤) مليون إلكترون فولت، وطاقة الربط النووية لنواة النتروجين ($^{14}_7N$) تساوي (١٠٥) مليون إلكترون فولت، فإن النواة الأكثر استقرارًا هي نواة:
- (أ) الكربون، لأن طاقة الربط النووية لكل نيوكليون فيها أكبر.
- (ب) الكربون، لأنها الأصغر حجمًا.
- (ج) النتروجين، لأن عدد النيوترونات لها أكبر.
- (د) النتروجين، لأن طاقة الربط النووية لها أكبر.

١٢



- ٤٨- اعتمادًا على الشكل المجاور، والذي يبين اضمحلال (Rn) إلى (Bi) في سلسلة الاضمحلال الإشعاعي لليورانيوم (٢٣٨)، عدد جسيمات ألفا (α) وعدد جسيمات بيتا (β) المنبعثة من هذا الاضمحلال على الترتيب هما:

- (أ) (١)، (١) (ب) (٢)، (٢)
- (ج) (١)، (٢) (د) (٢)، (١)

صفحة



الفيزياء مع
أمجد دودين

حصص تفاعلية مع دودين

” الفصل الفصل الدراسي الثاني ”

دو دين لديكم لا خوف عليكم

مجموعة



فيلق الفيزياء

٢٨

٢٨- ينتج عن تحلل النيوترون في النواة المشعة:

- (أ) بروتون وإلكترون ونيوترينو
(ب) بروتون وبوزيترون ونيوترينو
(ج) بروتون وإلكترون وضديد النيوترينو
(د) بروتون وبوزيترون وضديد النيوترينو

٣٠

٣٠- يمكن أن تتبعث النيوترونات من أنوية الذرات في حالة:

- (أ) اضمحلال ألفا (ب) اضمحلال بيتا (ج) الإشعاع النووي الطبيعي (د) الإشعاع النووي الصناعي



٢٩

- ٢٩- إذا علمت أن طاقة الربط النووية لنواة الهيليوم (${}^4_2\text{He}$) تساوي (٢٨) مليون إلكترون فولت، ولنواة الليثيوم (${}^6_3\text{Li}$) تساوي (٣٢) مليون إلكترون فولت، فإن النواة الأكثر استقرارًا هي نواة:
- (أ) الهيليوم، لأن طاقة الربط النووية لكل نيوكليون لها أكبر
- (ب) الهيليوم، لأنها أصغر حجمًا
- (ج) الليثيوم، لأنها تحتوي على عدد أكبر من النيوترونات
- (د) الليثيوم، لأن طاقة الربط النووية لها أكبر

٥٥

- ٢٧- إذا علمت أن العدد الكتلي للنواة (س) يساوي مثلي العدد الكتلي للنواة (ص)، فإن:
- (أ) نصف قطر النواة (س) يساوي مثلي نصف قطر النواة (ص) (ب) كثافة النواة (س) تساوي مثلي كثافة النواة (ص)
- (ج) نصف قطر النواة (س) يساوي نصف قطر النواة (ص) (د) كثافة النواة (س) تساوي كثافة النواة (ص)

٢٧-٣. في المعادلة النووية الآتية ($^{26}_{13}Al \rightarrow ^{26}_{12}Mg + ^0_1e + \nu$) يعد البوزيترون المنبعث أحد نواتج تحلل:

- (أ) بروتون في نواة الألمنيوم
(ب) نيوترون في نواة الألمنيوم
(ج) بروتون في نواة المغنيسيوم
(د) نيوترون في نواة المغنيسيوم

٢٩- من نواتج تحلل أحد نيوترونات النواة الإلكترونية، ووفق فرضية دي بروي يكون الطول الموجي المصاحب للإلكترون مقارنة بأبعاد النواة:

- (أ) كبيراً، فتبعته النواة خارجها
(ب) صغيراً، فتبعته النواة خارجها
(ج) كبيراً، فتحتفظ به النواة داخلها
(د) صغيراً، فتحتفظ به النواة داخلها

(A)

٢٨- إذا علمت أن العدد الكتلي للنواة (س) يساوي (٢٠٠)، وطاقة الربط النووية لكل نيوكليون فيها يساوي (٨) مليون إلكترون فولت/نيوكليون، فإن طاقة الربط النووية للنواة (س) بوحدة (مليون إلكترون فولت) تساوي:

(أ) ٢٥ (ب) ٢٥٠ (ج) ١٦٠ (د) ١٦٠٠

(C)

٢٧- إذا علمت أن العدد الذري لعنصر ما يساوي (٣١) ونصف قطر نواته (4.8×10^{-15}) م، فإن عدد النيوترونات في نواته يساوي:

(أ) ٣١ (ب) ٣٢ (ج) ٣٣ (د) ٣٤

س١:- إذا كان النقص في كتلة نواة اطيبيوم (${}^4_2\text{H}$) عن كتلة مكوناتها متفردة يساوي (٣.٣ ز) و.ك.ز ، فإن كتلة نواة اطيبيوم بوحدة (و.ك.ز) تساوي:
 $\text{ك.ب} = ١٠٠٧ \text{ و.ك.ز}$ $\text{ك.ن} = ١٠٠٩ \text{ و.ك.ز}$

(أ) ٤,٦٤ (ب) ٢ (ج) ٤,٣٢ (د) ٤

س٢:- تهر نواة الأديوم (${}^{226}_{88}\text{Ra}$) بسلسلة اضمحلالات راسمائية باعثة (٤) دقائق ألفا و (٤) دقائق بيتا . العدد الذري و العدد الكتلي على الترتيب للنواة الناتجة يساويان:
 (أ) ٢١٢, ٨٦ (ب) ٢١٢, ٨٤ (ج) ٢١٠, ٨٤ (د) ٢١٠, ٨٦



- س٣ :- طاقة الربط النووية هي تلك الطاقة التي
(أ) تنطلق من النواة حين تنشط.
(ب) تلزم لفصل الإلكترونات فضلاً تاصلاً.
(ج) تلزم لفصل مكونات النواة.
(د) تحفظ الإلكترون حول النواة.

- س٤ :- كتلة نواة الغر تكون :
(أ) مساوية لمجموع الأعداد الذرية لمكوناتها.
(ب) أكبر من مجموع كتل مكوناتها.
(ج) أصغر من مجموع كتل مكوناتها.
(د) مساوية لمجموع كتلة مكوناتها.

- س٥ :- حتمًا دقائقة ألفا بقدرتها العالية على تأيين ذرات المادة التي دهمطعها
وذلك بسبب :
(أ) كبر كتلتها وكبر شحنتها.
(ب) كبر كتلتها وكبر عمرها.
(ج) قدرتها العالية على التفاعل.
(د) كبر شحنتها وكبر سرعتها.

- س٦ :- إذا كانت كتلة نواة التريتيوم (${}^3_1\text{H}$) تساوي (٣,١٥) و.ك.ز ، فإن طاقة الربط النووية لكل نيوكليون بالمليون إلكترون فولت تساوي (ب) ٣,١ (أ) ٤,١
(ج) ٤,٢ (د) ٣,٨
لأن $١٠٠٧ = ١٠٠٩ - ٢$ و.ك.ز ، $١٠٠٩ = ١٠٠٧ + ٢$ و.ك.ز



س٧:- عند تحليل أحد نيوترونات النواة يُسجَّل الإلكترون منها بسبب :
(أ) كبر كتلته .
(ب) صغر كتلته .
(ج) نوع شحنته .
(د) صغر شحنته .

س٨:- مقدار الطاقة المكافئة لكتلة الإلكترون بواسطة اطلينوم ، إلكترون فولت مساوي :
(أ) ٤٧ .
(ب) ٠.٥١٠٩٠٨ .
(ج) ٠.٥١٠٩٠٨ .
(د) ٠.٥١٠٩٠٨ .

س٩:- النواة التي قد تكون مستقرة هي :
(أ) $^{40}_{18}\text{O}$
(ب) $^{40}_{18}\text{O}$
(ج) $^{180}_{90}\text{Th}$
(د) $^{180}_{90}\text{Th}$

س١٠:- تكون قوة التآثر الكهربائي بين البروتونين في النواة أكبر من القوة النووية ، إذا كان البعد بينهما أكبر من :
(أ) $1.6 \times 10^{-15} \text{ م}$
(ب) $1.6 \times 10^{-15} \text{ م}$
(ج) $1.6 \times 10^{-15} \text{ م}$
(د) $1.6 \times 10^{-15} \text{ م}$

- نسبة كثافة نواة $({}^4_2\text{H})$ إلى كثافة نواة $({}^{16}_8\text{O})$:

١:١ •

١٦:٢ •

٨:٤ •

١٦:٤ •

- كتلة نواة العنصر تكون:

(ب) مساوية لمجموع الأعداد الذرية لمكوناتها
(د) أصغر من مجموع كتل مكوناتها

(أ) مساوية لمجموع كتل مكوناتها

(ج) أكبر من مجموع كتل مكوناتها

- تتشابه نظائر العنصر الواحد في:

(أ) عدد البروتونات (ب) عدد النيوترونات (ج) عدد النيوكليونات (د) العدد الكتلي

- سلسلة الاضمحلال الإشعاعي الطبيعي التي تبدأ بنظير اليورانيوم $({}^{235}_{92}\text{U})$ تسمى سلسلة:

(أ) اليورانيوم (ب) الثوريوم (ج) الأكتينيوم (د) الرصاص

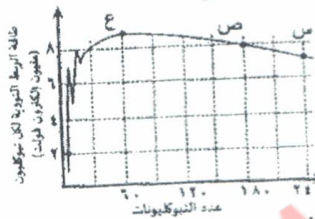
- في التفاعل النووي الذي تمثله المعادلة: $({}^4_2\text{He} + {}^{14}_7\text{N} \rightarrow {}^{17}_8\text{O} + {}^1_1\text{H})$ ، فإن النواة الناتجة التي تمتلك أكبر طاقة حركية:

(د) ${}^1_1\text{H}$

(ج) ${}^{17}_8\text{O}$

(ب) ${}^{14}_7\text{N}$

(أ) ${}^4_2\text{He}$



- اعتمادًا على منحنى طاقة الربط النووية لكل نوكليون في الشكل المجاور، فإن الترتيب الصحيح للنوى (س، ص، ع) تنازليًا وفق استقرارها هو:

(ب) (ص، ع، س)

(د) (ع، ص، س)

(أ) (س، ص، ع)

(ج) (ع، س، ص)

- تمتاز دقائق ألفا بقدرتها العالية على تأيين ذرات المادة التي تصطدم بها بسبب:

(ب) كبر كتلتها، وصغر شحنتها

(د) صغر كتلتها، وصغر شحنتها

(ج) صغر كتلتها، وكبر شحنتها

- يحدث تفاعل الاندماج النووي في باطن الشمس بسبب توافر:

(ب) ضغط منخفض، ودرجة حرارة منخفضة

(د) ضغط منخفض، ودرجة حرارة مرتفعة

(أ) ضغط مرتفع، ودرجة حرارة منخفضة

(ج) ضغط مرتفع، ودرجة حرارة مرتفعة

- واحدة مما يأتي تُعد من أفضل القذائف في التفاعلات النووية:

${}^4_2\text{He}$

${}^2_1\text{H}$

${}^1_1\text{H}$

${}^1_0\text{n}$

- العملية التي يصاحبها انبعاث نيوتريно هي:

• الاندماج النووي

• تحلل النيوترون

• الانشطار النووي

• تحلل البروتون

- تزيد نواة البولونيوم ${}^{218}_{84}\text{Po}$ عن نواة الرصاص ${}^{210}_{82}\text{Pb}$ بمقدار:

(د) $(8p, 2n)$

(ج) $(6p, 2n)$

(ب) $(2p, 6n)$

(أ) $(2p, 8n)$



امتحان
تجربي
أسئلة وزارية

مسائل الاختيار المتعدد



(1) النيوتريزمو جسيم نووي ينتج عن عملية :

- أ - تحلل البروتون إلى نيوترون وپوزترون.
ب - تحلل النيوترون إلى بروتون وإلكترون.
ج - خروج إلكترون من النواة.
د - خروج پوزترون من النواة.



- ٢- لكي تصبح النوى غير المستقرة أكثر استقراراً فإنها تتحول إلى نوى ذات :
أ - كتلة أقل وطاقة ربط أعلى
ب - كتلة أكبر وطاقة ربط أقل
ج - كتلة أكبر وطاقة ربط أعلى
د - كتلة أقل وطاقة ربط أقل



(3) نواة عنصر غير مستقر، أطلقت أربع جسيمات بيتا وجسيم ألفا واحد، فإن النواة الناتجة تكون :

- أ - $\begin{matrix} A \\ X \\ Z \end{matrix}$ (1)
ب - $\begin{matrix} A-2 \\ Y \\ Z-4 \end{matrix}$ (2)
ج - $\begin{matrix} A+2 \\ Y \\ Z+4 \end{matrix}$ (3)
د - $\begin{matrix} A+4 \\ Y \\ Z-2 \end{matrix}$ (4)



(4) في استقرار النواة البروتونات تتجانب بفعل القوى النووية كما أنها :

- أ (1) تتنافر بفعل القوى المغناطيسية.
ب (2) تتجانب بفعل القوى المغناطيسية.
ج (3) تتجانب بفعل القوى الكهربائية.
د (4) تتنافر بفعل القوى الكهربائية.



- ٥) عند تحلل نيوترون إلى بروتون وإلكترون، ينبعث الإلكترون من داخل النواة بسبب :
 أ) شحنته السالبة ب) كتلته الصغيرة ج) طاقته العالية د) جذب نواة مجاورة له



- ٦) تمتاز معظم نوى العناصر بأن :
 أ) كتلتها ثابتة تقريباً ب) كثافتها ثابتة تقريباً ج) حجمها ثابت تقريباً د) كثافتها متغيرة



- ٧) القوة التي تتشأ بين بروتون ونيوترون داخل النواة هي :
 أ) تجاذب نووي فقط ب) تجاذب كهربائي فقط
 ج) تجاذب نووي و تجاذب كهربائي د) تنافر نووي و تجاذب كهربائي



- ٨) عدد جسيمات ألفا وبيتا المنبعثة من سلسلة تحولات تضمحل خلالها نواة $^{234}_{90}\text{Th}$ إلى نواة $^{222}_{86}\text{Rn}$ هي :
 أ) ٢ ألفا ، ٣ بيتا ب) ٣ ألفا ، ٤ بيتا ج) ٢ ألفا ، ٢ بيتا د) ٣ ألفا ، ٢ بيتا

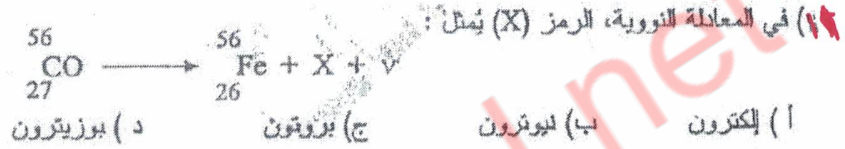


- ٩) عدد النيوترونات في النوى المستقرة يكون :
 أ) أكبر من عدد البروتونات للنوى الخفيفة
 ب) أقل من عدد البروتونات للنوى الخفيفة
 ج) أكبر من عدد البروتونات للنوى الثقيلة
 د) أقل من عدد البروتونات للنوى الثقيلة
- صياغة مناهج قديم (الجدية) كؤوبه منى



١١. عند اندماج نواتين معاً تتكون نواة جديدة، إن النواة الجديدة المتكونة بالنسبة لأي من النواتين المندمجتين تكون ذات :

- (أ) كتلة أكبر وطاقة ربط أقل لكل نيوكلليون
(ب) كتلة أكبر وطاقة ربط أكبر لكل نيوكلليون
(ج) كتلة أقل وطاقة ربط أقل لكل نيوكلليون
(د) كتلة أقل وطاقة ربط أكبر لكل نيوكلليون



١٣. ملخص



١٣. تمر نواة غير مستقرة بسلسلة اضمحلات إشعاعية، فنجد أن العدد الكتلي للنواة الناتجة يقل بثماني وحدات عن النواة الأصلية بينما يبقى العدد الذري كما هو. نستنتج أن عدد جسيمات ألفا وبيتا المنبعثة:

• (٢ ألفا، ٢ بيتا) • (٢ ألفا، ٤ بيتا) • (١ ألفا، ٢ بيتا) • (١ ألفا، ١ بيتا)



١٤. أحد الرموز الآتية يعد نظيراً للعنصر $({}_{92}^{234}\text{X})$:

${}_{91}^{192}\text{D}$

${}_{90}^{192}\text{C}$

${}_{92}^{235}\text{B}$

${}_{90}^{234}\text{A}$



١٥) تمتاز القوة النووية التي تربط بين نيوكلينيين متجاورين في النواة:

- بـكـبـر مـقـدارها وطول مداها
- بـصـغـر مـقـدارها وقصر مداها
- بـكـبـر مـقـدارها وقصر مداها
- بـصـغـر مـقـدارها وطول مداها



١٦) أحد العناصر الآتية نُعد نواته غير مستقرة:



١٧) تختلف نواة الراديوم ^{226}Ra عن نواة ^{228}Ra في:

- العدد الذري
- عدد البروتونات
- عدد النيوترونات
- عدد الإلكترونات



١٨) الإشعاع النووي الذي له قدرة عالية على التأيين بسبب كبر شحنته مقارنة مع باقي الإشعاعات النووية يكون:

- مدى اختراقه كبير
- مدى اختراقه صغير
- سرعته تساوي سرعة الضوء
- كتلته صغيرة

ملف ١٩



٢٠. النوى التي عددها الذري يساوي (٨٣) أو أكثر تُعد نوى غير مستقرة بسبب:
- صغر حجم النواة وتباعد النيوكليونات
 - صغر حجم النواة وتباعد النيوكليونات
 - كبر حجم النواة وتباعد النيوكليونات
 - كبر حجم النواة وتباعد النيوكليونات

مسائل الاختيار المتعدد

			2x	2x1
			7	
			٢	
١٧	١٦	رقم السؤال	كما فيها	الصفحة
٢٣٤		الاجابة	تالية تقريباً	
٩٥				