

الوظيفة الأولى

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

عدد الالكترونات في ذرة النحاس ${}_{29}^{63}\text{Cu}$ هو:	92 (a)	34 (b)	29 (c)	63 (d)	
النظير الآخر للأكسجين ${}_{8}^{16}\text{O}$ هو:	${}_{9}^{16}\text{X}$ (a)	${}_{8}^{17}\text{X}$ (b)	${}_{7}^{17}\text{X}$ (c)	${}_{7}^{16}\text{X}$ (d)	
إذا علمت أن الشمس تشع طاقة مقدارها $(38 \times 10^{27} \text{ J})$ في كل ثانية، وسرعة انتشار الضوء في الخلاء $(C = 3 \times 10^8 \text{ m. s}^{-1})$ ، فإن مقدار النقص في كتلة الشمس خلال (3 min) مقدراً بـ (kg) يساوي:	-76×10^{12} (a)	-38×10^{13} (b)	-12.66×10^{11} (c)	-228×10^{30} (d)	2018 (د2)
نواة عنصر غير مستقرة تقع فوق حزام الاستقرار، للعودة إلى حزام الاستقرار، فإنها تُطلق جسيم:	${}_{-1}^0\text{e}$ (a)	${}_{+1}^0\text{e}$ (b)	${}_{0}^1\text{n}$ (c)	${}_{1}^1\text{H}$ (d)	
عندما تتحول نواة الكربون ${}_{6}^{14}\text{C}$ إلى نواة النتروجين ${}_{7}^{14}\text{N}$ ، فإنها تُطلق:	(a) نيوترون	(b) بوزيترون	(c) جسيم بيتا	(d) جسيم ألفا	
كي تتحول النواة ${}_{Z}^AX$ إلى النواة ${}_{Z+1}^AY$ تلقائياً فإنها تُطلق:	(a) بروتون	(b) نيوترون	(c) جسيم ألفا	(d) جسيم بيتا	2009
يطرأ تحول من نوع ألفا على نواة اليورانيوم ${}_{92}^{238}\text{U}$ فتتكون نواة:	${}_{88}^{222}\text{Ra}$ (a)	${}_{91}^{234}\text{Pa}$ (b)	${}_{89}^{228}\text{Ac}$ (c)	${}_{90}^{234}\text{Th}$ (d)	
نواة مشعة عددها الذري (92) تُطلق جسيم ألفا فتتحول إلى نواة عنصر آخر عددها الذري يساوي:	88 (a)	89 (b)	91 (c)	90 (d)	2010
إذا أطلقت النواة المشعة ${}_{90}^{232}\text{X}$ جسيم ألفا ثم أطلقت النواة الناتجة عنها جسيم بيتا تنتج النواة:	${}_{89}^{226}\text{Y}$ (a)	${}_{89}^{228}\text{Y}$ (b)	${}_{88}^{226}\text{Y}$ (c)	${}_{90}^{229}\text{Y}$ (d)	2012
لكي تتحول نواة اليورانيوم ${}_{92}^{238}\text{U}$ إلى نواة الثوريوم ${}_{90}^{234}\text{Th}$ تلقائياً فإنها:	(a) يكسب بروتوناً	(b) يخسر بروتوناً	(c) يُطلق جسيم ألفا	(d) يُطلق جسيم بيتا	2014 (د1)
11- يطرأ تحول من نوع بيتا على نواة الثوريوم ${}_{90}^{234}\text{Th}$ فتتكون نواة:	${}_{88}^{222}\text{Ra}$ (a)	${}_{91}^{234}\text{Pa}$ (b)	${}_{89}^{228}\text{Y}$ (c)	${}_{92}^{238}\text{U}$ (d)	

ثانياً: أعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتي:

يُعد النيوترون أفضل قذيفة نووية.	1	
كتلة النواة أصغر من مجموع كتل مكوناتها وهي حرّة.	2	2015 (د2)
إطلاق النواة للبيوترون.	3	
إطلاق النواة للالكترونات المؤلفة لجسيمات بيتا.	4	2011 (د1)

ثالثاً: أجب عن الأسئلة الآتية:

<p>① أكمل كل من التحويلات النووية الآتية، ثم حدّد نوع كل منها:</p> ${}_{83}^{212}\text{Bi} \rightarrow {}_{84}^{212}\text{Po} + \dots + \dots$ ${}_{19}^{40}\text{K} + \dots \rightarrow {}_{18}^{40}\text{Ar} + \dots$ ${}_{86}^{220}\text{Rn} \rightarrow {}_{84}^{216}\text{Po} + \dots + \dots$ ${}_{92}^{\square}\text{U} \rightarrow {}_{\square}^{231}\text{Th} + {}_{\square}^4\text{He} + \dots$	
<p>② اكتب المعادلة النووية المعبرة عن التحوّل من النوع ألفا لنواة اليورانيوم ${}_{92}^{238}\text{U}$ إلى نواة الثوريوم ${}_{\square}^{\square}\text{Th}$.</p>	2015 (د2)
<p>③ تتحوّل نواة الثوريوم ${}_{90}^{234}\text{Th}$ إلى نواة البروتكتينيوم ${}_{\square}^{\square}\text{Pa}$ مُطلقةً جسيم بيتا. اكتب المعادلة النووية المعبرة عن هذا التحوّل.</p>	2001 2006 2011 (د1)
<p>④ تلتقط نواة عنصر الأرجون ${}_{18}^{37}\text{Ar}$ الكترونًا من مدار داخلي لها متحوّلةً إلى نواة عنصر الكلور ${}_{\square}^{\square}\text{Cl}$، اكتب المعادلة المعبرة عن هذا التحوّل النوويّ.</p>	

رابعاً: حل المسائل الآتية:

<p>المسألة الأولى:</p> <p>إذا علمت أنّ الشّمس تشعّ طاقة مقدارها $(38 \times 10^{27} \text{ J})$ في كل ثانية، والمطلوب حساب:</p> <p>① مقدار النّقص في كتلة الشّمس خلال (1 hour).</p> <p>② مقدار النّقص في كتلة الشّمس خلال (72 min).</p> <p>علماً أنّ: سرعة انتشار الضّوء في الخلاء $(C = 3 \times 10^8 \text{ m. s}^{-1})$.</p>	
<p>المسألة الثانية:</p> <p>تنقص كتلة نواة الأكسجين ${}_{8}^{16}\text{O}$ عن مكوّناتها وهي حرّة بمقدار $\Delta m = -0.23 \times 10^{-27} \text{ kg}$ والمطلوب حساب: طاقة الارتباط لهذه النّواة.</p> <p>علماً أنّ: سرعة انتشار الضّوء في الخلاء $(C = 3 \times 10^8 \text{ m. s}^{-1})$.</p>	

ه انتهت الوظيفة الأولى ه

الوظيفة الثانية

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

1 قدرة جسيمات بيتا على تأيّن الغازات التي تمر من خلالها: (a) أكبر من قدرة جسيمات ألفا (b) أقل من قدرة جسيمات ألفا (c) تساوي قدرة أشعة غاما (d) أقل من قدرة أشعة غاما	2015 (د1)
2 قدرة جسيمات ألفا على النفاذية: (a) أقل من نفوذية جسيمات بيتا (b) أكبر من نفوذية جسيمات بيتا (c) تساوي نفوذية أشعة غاما (d) أكبر من نفوذية أشعة غاما	2017 (د1)
3 نفوذية أشعة غاما: (a) أكبر من نفوذية جسيمات بيتا (b) أصغر من نفوذية جسيمات بيتا (c) أصغر من نفوذية جسيمات ألفا (d) تساوي نفوذية جسيمات ألفا	2017 (د2)
4 من خاصيات أشعة غاما: (a) تتأثر بالحقل الكهربائي (b) تتأثر بالحقل المغناطيسي (c) تنتشر بسرعة الضوء. (d) نفوذيتها أقل من جسيمات بيتا	
5 نفوذية جسيمات بيتا: (a) أقل من نفوذية جسيمات ألفا (b) أكبر من نفوذية جسيمات ألفا (c) تساوي نفوذية أشعة غاما (d) أكبر من نفوذية أشعة غاما	2018 (د1)
6 تتفكك نواة الثوريوم $^{228}_{90}\text{Th}$ بإطلاقها لجسيمات ألفا متحوّلة إلى نواة البولونيوم $^{216}_{84}\text{Po}$ فإن عدد جسيمات ألفا المنطلقة خلال هذا التحوّل يساوي: (a) 2 (b) 3 (c) 4 (d) 5	
7 يتحوّل النحاس ^{63}Cu وهو نظير غير مشعّ عند قذفه بنيوترون إلى نظير مشعّ ^{64}Cu في تفاعل نوويّ من نوع: (a) التقاط (b) تطاير (c) انشطار (d) اندماج	2014 (د2)
8 تحدث في الشّمس تفاعلات نووية من نوع: (a) انشطار (b) اندماج (c) التقاط (d) تطاير	
9 يتوقّف عمر النّصف للعنصر المشعّ على: (a) كتلة العنصر المشعّ (b) الروابط الكيميائية للعنصر المشعّ (c) درجة حرارة العنصر المشعّ (d) نوع العنصر المشعّ.	2011 (د2)
10 إذا كان عمر النّصف لعنصر مشعّ (6 min)، فإن نسبة ما يتبقى في عيّنة منه بعد (30 min): (a) $\frac{1}{64}$ (b) $\frac{1}{8}$ (c) $\frac{1}{16}$ (d) $\frac{1}{32}$	2015 (د2)
11 يبلغ عدد النّوى في عيّنة مشعّة (8×10^{20}) ، وبعد زمن قدره (120 s) يصبح عدد النّوى (10^{20}) فيكون عمر النّصف لهذه المادة: (a) 20 s (b) 30 s (c) 40 s (d) 60 s	

ثانياً: أعط تفسيرا علميا لكل مما يأتي:

1 لا تتأثر أشعة غاما بالحقل الكهربائي.	
2 تأثر كل من جسيمات ألفا وجسيمات بيتا بالحقل الكهربائي.	
3 يرافق تفاعلات الاندماج النووي انطلاق طاقة هائلة.	2015 (د1)

ثالثاً: أجب عن الأسئلة الآتية:

1 أكمل كل من التفاعلات النووية الآتية، ثم حدّد نوع كل منها: ${}_{30}^{64}\text{Zn} + {}_0^1\text{n} \rightarrow {}_{30}^{64}\text{Zn} + \dots$ ${}_5^9\text{B} + {}_0^1\text{n} \rightarrow {}_3^7\text{Li} + {}_2^4\text{He} + \dots$ ${}_{92}^{236}\text{U} \rightarrow {}_{51}^{101}\text{Sb} + {}_{41}^{101}\text{Nb} + 3{}_0^1\text{n} + \dots$ ${}_1^1\text{H} + {}_1^2\text{H} \rightarrow {}_2^3\text{He} + \dots + \dots$	
2 قارن بين جسيم بيتا والبوزيترون من حيث: (a) موقع النواة التي تُطلق كل منها بالنسبة لحزام الاستقرار. (b) التأثير بالحقل الكهربائي.	
3 يتحوّل نظير الثوريوم المشعّ (${}_{90}^{232}\text{Th}$) إلى نظير الرصاص غير المشعّ (${}_{82}^{208}\text{Pb}$)، والمطلوب حساب: (a) عدد التحوّلات من النوع ألفا (α)، وعدد التحوّلات من النوع بيتا (β) التي يقوم بها الثوريوم لكي يستقر. (b) اكتب المعادلة النووية الكلية.	
4 تُطلق بعض نوى العناصر المشعة جسيمات ألفا (α) والمطلوب: (a) اكتب رمز جسيم ألفا بالطريقة (${}^A_Z\text{X}$). (b) اكتب ثلاثاً من خواص جسيم ألفا.	2013 (د2)
5 من التفاعلات التي تجري في الشَّمس دمج نواتين من الهيدروجين العادي (بروتونين) لتوليد نواة ديتيريوم وبوزيترون. اكتب المعادلة النووية المعبرة عن هذا التفاعل.	
6 عند قذف نواة الزئبق ${}_{80}^{200}\text{Hg}$ ببروتون تتحوّل إلى نواة الذهب ${}_{79}^{199}\text{Au}$ مُطلقة جسيم ألفا. اكتب المعادلة النووية المعبرة عن التفاعل النووي الحاصل، ثم حدّد نوعه.	

رابعاً: حل المسائل الآتية:

المسألة الأولى: إذا علمت أن عمر النصف لعنصر مشعّ (24 days)، احسب الزمن اللازم كي يصبح النشاط الإشعاعي لعينة منه ربع ما كان عليه.	
المسألة الثانية: عينة لعنصر مشعّ، إذا علمت أن الزمن اللازم ليصبح عدد النوى المشعة في تلك العينة $(\frac{1}{16})$ ممّا كان عليه يساوي (480 years). والمطلوب حساب: عمر النصف لهذا العنصر المشعّ.	

ه انتهت الوظيفة الثانية ه