



الاسم:
العلامة: 200
المدة: ساعة واحدة

((الكيمياء))

الوحدة الأولى

نموذج A

بكالوريا

1- النظائر هي ذرات من العنصر نفسه تتماثل بعدد:					
A البروتونات	B النيوترونات	C العدد الكتلي	D الحالة الفيزيائية		
2- التوى التي تقع فوق منطقة حزام الاستقرار تكون فيها:					
A $N < Z$	B $N > Z$	C $N = Z$	D $\frac{N}{Z} < 1$		
3- من خواص جسيمات ألفا:					
A تحمل شحنتين سالبتين	B ليس لها كتلة سكونية	C نفوذيتها ضعيفة	D سرعتها تساوي $0.9 C$		
4- من خواص أشعة غاما:					
A تؤين الغازات التي تمر من خلالها	B تحمل شحنة موجبة	C تنحرف نحو اللبوس السالب لمكثفة مشحونة	D ليس لها كتلة		
5- إذا علمت أن الشمس تشع طاقة مقدارها $38 \times 10^{27} J$ في كل ثانية وسرعة انتشار الضوء في الخلاء $C = 3 \times 10^8 m.s^{-1}$ ، فإن مقدار النقص في كتلة الشمس خلال $9 min$:					
A $+238 \times 10^{12} Kg$	B $+228 \times 10^{12} Kg$	C $-23.8 \times 10^{13} Kg$	D $-22.8 \times 10^{13} Kg$		
6- تنقص كتلة نواة الأوكسجين ^{16}O عن مكوناتها وهي حرة بمقدار $\Delta m = -0.23 \times 10^{-27} Kg$ علماً أن $C = 3 \times 10^8 m.s^{-1}$ فإن قيمة الطاقة المنتشرة عندئذ:					
A $+2.07 \times 10^{12} J$	B $-2.07 \times 10^{12} J$	C $-20.7 \times 10^{10} J$	D $20.7 \times 10^{11} J$		
7- إن عمر النصف لعنصر مشع في عينة إذا علمت أن الزمن الكتلي $160 year$ حتى يصبح النشاط الإشعاعي $\frac{1}{16}$ ما كان عليه:					
A 40 years	B 50 years	C 60 years	D 160 years		
8- يبلغ عدد النوى في عنصر مشع 160000 وبعد زمن قدره $200 s$ يصبح العدد 100000 نواة فيكون عمر النصف:					
A $\frac{1}{50} s$	B 50 s	C 3 s	D $\frac{1}{3} s$		
9- إذا علمت أن عمر النصف لمادة مشعة $15 min$ ، احسب نسبة ما تبقى منه بعد ساعة واحدة:					
A $\frac{1}{4}$	B $\frac{1}{8}$	C $\frac{1}{16}$	D $\frac{1}{32}$		
10- في التحول من نوع بيتا يحدث في النوى الواقعة فوق منطقة حزام الاستقرار وفق المعادلة:					
A ${}^1_1P \rightarrow {}^1_0n + {}^0_{+1}\beta$	B ${}^1_1P \rightarrow {}^1_0n + {}^0_{-1}\beta$	C ${}^1_0n \rightarrow {}^1_1P + {}^0_{-1}\beta$	D ${}^1_0n \rightarrow {}^1_1P + {}^0_{+1}\beta$		
11- تكتب المعادلة العامة للمتحوّل من النمط بيتا وفق:					
A ${}^A_ZX \rightarrow {}^A_{Z-1}Y + {}^0_{-1}e + Energy$	B ${}^A_ZX \rightarrow {}^A_{Z-1}Y + {}^0_{+1}e + Energy$	C ${}^A_ZX \rightarrow {}^A_{Z+1}Y + {}^0_{-1}e + Energy$	D ${}^A_ZX \rightarrow {}^A_{Z+1}Y + {}^0_{+1}e + Energy$		
12- تتحول نواة الكربون المشع ${}^{11}_6C$ إلى نواة النروجين ${}^{14}_7N$ بإطلاقها جسيم:					
A ${}^0_{+1}e$	B ${}^0_{-1}e$	C 1_1H	D 1_0H		
13- تتحول نواة الكربون المشع ${}^{11}_6C$ إلى نواة البور المستقر بإطلاقها بوزيترون وفق المعادلة:					
A ${}^{11}_6C \rightarrow {}^{11}_5B + {}^0_{-1}e + Energy$	B ${}^{11}_6C \rightarrow {}^{11}_5B + {}^0_{+1}e + Energy$	C ${}^{11}_6C \rightarrow {}^{11}_7N + {}^0_{+1}e + Energy$	D ${}^{11}_6C \rightarrow {}^{11}_7N + {}^0_{-1}e + Energy$		
14- تتحول نواة الروبيديوم Rb إلى نواة الكريبتون ${}^{81}_{36}Kr$ عندما تأسر أحد إلكترونات السحابة الإلكترونية وفق المعادلة:					
A ${}^{81}_{37}Rb \rightarrow {}^{81}_{36}Kr + {}^0_{-1}e + Energy$	B ${}^{81}_{37}Rb \rightarrow {}^{81}_{36}Kr + {}^0_{+1}e + Energy$	C ${}^{81}_{37}Rb + {}^0_{-1}e \rightarrow {}^{81}_{36}Kr + Energy$	D ${}^{81}_{37}Rb + {}^0_{+1}e \rightarrow {}^{81}_{36}Kr + Energy$		
15- نواة غير مستقرة تقع تحت حزام الاستقرار النووي والعودة إلى حزام الاستقرار تصدر جسيم:					
A ألفا	B بيتا	C نيوترون	D بوزيترون		
16- لكي يتحول عنصر اليورانيوم ${}^{238}_{92}U$ إلى عنصر الثوريوم ${}^{234}_{90}Th$ تلقائياً فإنه:					
A تكسب بروتوناً	B تخسر نيوتروناً	C تطلق جسيم ألفا	D تطلق جسيم بيتا		
17- تتحول نواة اليورانيوم المشع ${}^{235}_{92}U$ إلى نواة الرصاص المستقر ${}^{207}_{82}Pb$ فتكون عدد التحولات من نوع بيتا يساوي:					
A $4 - {}^0_{-1}\beta$	B $5 - {}^0_{-1}\beta$	C $6 - {}^0_{-1}\beta$	D $7 - {}^0_{-1}\beta$		
18- تحدث في النجوم تفاعلات نووية من نوع:					
A انشطار	B اندماج	C التقاط	D تطافر		
19- يتوقف عمر النصف للعنصر المشع على:					
A كتلة العنصر المشع	B الروابط الكيميائية للعنصر المشع	C درجة حرارة العنصر المشع	D نوع العنصر المشع		
20- تطلق نواة عنصر مشع A_ZX جسيم ألفا، ثم تطلق النواة الناتجة جسيم بيتا فتنتج نواة:					
A ${}^{A-4}_{Z-3}Y$	B ${}^{A-4}_{Z-2}Y$	C ${}^{A-4}_{Z+3}Y$	D ${}^{A-4}_{Z-1}Y$		

