

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر في مادة علوم وبيئة ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12environment>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر في مادة علوم وبيئة الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12environment2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade12>

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

ملخص ودليل مُراجعة

الفصل الثامن: مصادر الطاقة غير الشمسية

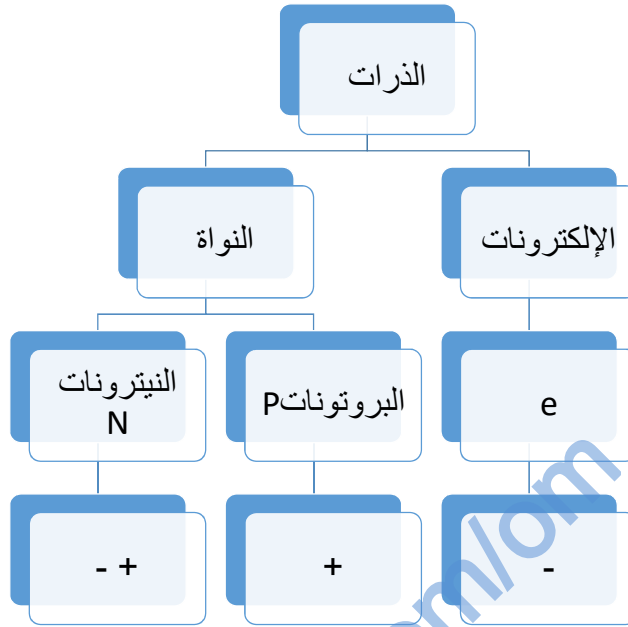
أهداف الفيزياء النووية :-

١- معرفة وفهم التركيب الداخلي للنواة

٢- معرفة تماسك النواة مع بعضها

* من أجل تحقيق هذه الأهداف فقد قام الفيزيائيون في مجال الفيزياء النووية بإجراء بحوث ودراسات عديدة :

م	العالم	في عام	أهم الإكتشافات
١	هنري بكريل	١٨٩٦	ظاهرة النشاط الإشعاعي
٢	مدام كوري	بعد ذلك	الراديوم والبولونيوم
٣	رذرفورد	١٩١١	ألفا وبيتا وجاما
٤	كوك روفت و ولتن	١٩٣٠	جسيمات معدلة صناعياً
٥	شادويك	١٩٣٢	إكتشاف النيوترون
٦	جوليو وايرين كوري	١٩٣٣	النشاط الإشعاعي الصناعي
٧	هان وستراسمان	١٩٣٨	إكتشاف الإنشطار النووي
٨	فارمي ومجموعته المختبرية	١٩٤٢	تطوير أول مفاعل نووي إنشطاري



١- خصائص النواة :-

- ١- مم تتكون نواة الذرة وكيف يرمز لها؟
- ٢- مالمقصود بالنظائر؟
- ٣- قارن بين البروتون والإلكترون والنيوترون من حيث الكتلة والشحنة؟
- ٤- مالعلاقة بين حجم النواة والعدد الكتلي A ؟

أ - مكونات النواة :

تتكون النواة من بروتونات ويرمز لعددها ب (Z) ونيوترونات ويرمز لعددها ب (Z - A) . وتسمى

كذلك النيكليونات ويرمز لعددها ب (A) ويرمز للنواة ب : ${}^A_Z X$

مفهوم العدد الذري ؟ مفهوم العدد الكتلي ؟

ب- النظائر :

هي عناصر لها نفس العدد الذري (Z) وتختلف في العدد الكتلي (A) مثال :

- نظائر الكربون : ${}^{11}_6 C$ ${}^{12}_6 C$ ${}^{13}_6 C$

- نظائر اليورانيوم : ${}^{235}_{92} U$ ${}^{234}_{92} U$

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣١/١٤٣٢ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الثاني

١١- من خصائص التفاعلات الكيميائية أنها:

- (أ) تكون مواد كيميائية جديدة.
(ب) تنتج عناصر جديدة.
(ج) فتحدث تغيراً في مكونات النواة.
(د) تنتج طاقة هائلة مقارنة بالطاقة النووية.

للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١ هـ — ٢٠٠٩ / ٢٠١٠ م
الدور الثاني

١٢- عدد نيوترونات ذرة العنصر $(^{35}_{17}X)$ تساوي:

- (أ) 52 (ب) 35 (ج) 18 (د) 17

(٥) فسر: شحنة نواة الذرة موجبة على الرغم من احتوائها على نوعين من الجسيمات.

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣١/١٤٣٢ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الأول

٢- شحنة نواة الذرة موجبة على الرغم من احتوائها على نوعين من الجسيمات.

٨

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

(١٢) أي من العبارات الآتية صحيحة بالنسبة للعنصر $^{226}_{88}Ra$ ؟

العدد الذري (Z)	العدد الكتلي (A)	عدد النيوترونات (N)
226	138	88
138	88	226
88	226	138
88	138	262

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٣ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

١٤) يوجد الكربون (^{12}C) في الطبيعة بعدة نظائر (^{11}C ، ^{13}C ، ^{14}C). أي البدائل الآتية صحيح لإحدى هذه النظائر؟

عدد النيوترونات	عدد البروتونات
8	4
6	5
4	6
7	6

-
-
-
-

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٣ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٣١) احسب عدد البروتونات وعدد النيوترونات للعنصر ($^{30}_{14}\text{Si}$).

الجدول الدوري للعناصر

الجدول الدوري للعناصر

العدد الذري: 1
رمز العنصر: H
اسم العنصر: هيدروجين
الكتلة الذرية: 1.008

العدد الذري	الرمز	الاسم	الكتلة الذرية
1	H	هيدروجين	1.008
2	He	هيليوم	4.003
3	Li	ليثيوم	6.941
4	Be	بريليوم	9.012
5	B	بورون	10.811
6	C	كربون	12.011
7	N	نيتروجين	14.007
8	O	أكسجين	15.999
9	F	فلورين	18.998
10	Ne	نيون	20.180
11	Na	صوديوم	22.990
12	Mg	مغنسيوم	24.305
13	Al	ألومنيوم	26.982
14	Si	سيلينيوم	28.086
15	P	فسفور	30.974
16	S	كبريت	32.06
17	Cl	كلور	35.45
18	Ar	أرجون	39.948
19	K	بوتاسيوم	39.098
20	Ca	كالسيوم	40.078
21	Sc	سكانديوم	44.956
22	Ti	تيتانيوم	47.88
23	V	فاناديوم	50.942
24	Cr	كروم	51.996
25	Mn	منغنيز	54.938
26	Fe	حديد	55.845
27	Co	كوبالت	58.933
28	Ni	نكل	58.69
29	Cu	نحاس	63.546
30	Zn	زنك	65.38
31	Ga	جاليوم	69.723
32	Ge	جرمانيوم	72.63
33	As	أنتيمون	74.922
34	Se	سيلينيوم	78.96
35	Br	برومين	79.904
36	Kr	كربون	83.80
37	Rb	روبيديوم	85.468
38	Sr	سترونشيوم	87.62
39	Y	يتريميوم	88.906
40	Zr	زركونيوم	91.224
41	Nb	نيوبيوم	92.906
42	Mo	موليبدنوم	95.94
43	Tc	تكنيشيوم	(98)
44	Ru	روثينيوم	101.07
45	Rh	ريذينيوم	102.905
46	Pd	بلاديوم	106.42
47	Ag	فضة	107.868
48	Cd	كاديوم	112.411
49	In	إنديوم	114.818
50	Sn	قصدير	118.710
51	Sb	ستيب	121.757
52	Te	تيلوريوم	127.6
53	I	يود	126.905
54	Xe	زينون	131.29
55	Cs	سيزيوم	132.905
56	Ba	باريوم	137.327
57	La	لانثانوم	138.905
58	Ce	سيريوم	140.12
59	Pr	بروميثيوم	140.908
60	Nd	نيوديميوم	144.24
61	Pm	بروميثيوم	(145)
62	Sm	سamarium	150.36
63	Eu	يوروبيوم	151.964
64	Gd	جادولينيوم	157.25
65	Tb	تيربيوم	158.925
66	Dy	ديسبريوميوم	162.50
67	Ho	هولميوم	164.930
68	Er	إربيوم	167.254
69	Tm	تولميوم	168.934
70	Yb	يوروبيوم	173.054
71	Lu	لوثرشيوم	174.967
72	Hf	هافنيوم	178.49
73	Ta	تانتالوم	180.948
74	W	ولفرام	183.84
75	Re	رينيوم	186.207
76	Os	أوسميوم	190.23
77	Ir	إيريديوم	192.22
78	Pt	بلاتين	195.08
79	Au	ذهب	196.967
80	Hg	زئبق	200.59
81	Tl	ثاليوم	204.38
82	Pb	رصاص	207.2
83	Bi	بزموت	208.980
84	Po	بولونيوم	(209)
85	At	أستاتين	(210)
86	Rn	رادون	(222)
87	Fr	فرانسيوم	(223)
88	Ra	راديوم	(226)
89	Ac	أكتينيوم	(227)
90	Th	ثوريوم	232.038
91	Pa	بروتكتينيوم	231.036
92	U	يورانيوم	238.029
93	Np	نبتونيوم	237.048
94	Pu	بلوتونيوم	(244)
95	Am	أميريكيوم	(243)
96	Cm	كوريوم	(247)
97	Bk	بريكيوم	(247)
98	Cf	كالفورنيوم	(251)
99	Es	إيشليوم	(252)
100	Fm	فرميوم	(257)
101	Mn	منغنيز	(288)
102	No	نوبليوم	(289)
103	Lr	لوثرشيوم	(260)

1												18						
1	H 1.008											2	He 4.003					
2	Li 6.941	Be 9.012											10	Ne 20.18				
3	Na 22.99	Mg 24.31											18	Ar 39.95				
4	K 39.10	Ca 40.08	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94	Cr 52.00	Mn 54.94	Fe 55.85	Co 58.93	Ni 58.69	Cu 63.55	Zn 65.39	Ga 69.72	Ge 72.61	As 74.92	Se 78.96	Br 79.90	Kr 83.80
5	Rb 85.47	Sr 87.62	Y 88.91	Zr 91.22	Nb 92.91	Mo 95.94	Tc 98.91	Ru 101.1	Rh 102.9	Pd 106.4	Ag 107.9	Cd 112.4	In 114.8	Sn 118.7	Sb 121.8	Te 127.6	I 126.9	Xe 131.3
6	Cs 132.9	Ba 137.3	Lu 175.0	Hf 178.5	Ta 180.9	W 183.8	Re 186.2	Os 190.2	Ir 192.2	Pt 195.1	Au 197.0	Hg 200.6	Tl 204.4	Pb 207.2	Bi 209.0	Po 209.0	At 210.0	Rn 222.0
7	Fr 223.0	Ra 226.0	Lr 262.1	Rf 261.1	Db 262.1	Sg 263.1	Bh 264.1	Hs 268	Mt 269	Uun 272	Uuu 277	Uub 289	Uut 289	Uuq 289	Uup 289	Uuh 289	Uus 289	Uuo 293
6	La 138.9	Ce 140.1	Pr 140.9	Nd 144.2	Pm 146.9	Sm 150.4	Eu 152.0	Gd 157.3	Tb 158.9	Dy 162.5	Ho 164.9	Er 167.3	Tm 168.9	Yb 173.0				
7	Ac 227.0	Th 232.0	Pa 231.0	U 238.0	Np 237.0	Pu 244.1	Am 243.1	Cm 247.1	Bk 247.1	Cf 251.1	Es 252.0	Fm 257.1	Md 258.1	No 259.1				

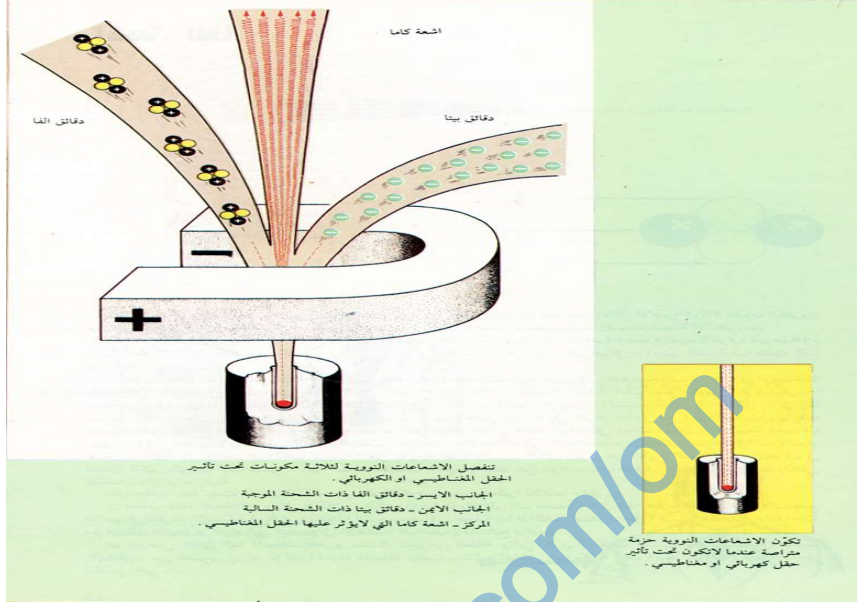
عرف النواة المستقرة ؟

طاقة النواة
غير المستقرة

الانشطار
النووي

الانحلال
الإشعاعي

الانحلال الإشعاعي

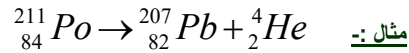
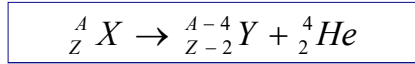


٣- خصائص إشعاعات النواة :-

أ - إشعاعات ألفا: (α) :

هي دقائق مادية موجبة الشحنة عبارة عن نواة الهيليوم (${}^4_2\text{He}$)

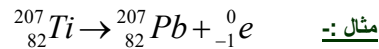
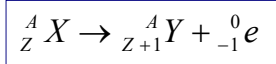
وينتج عن إشعاعها نقص في العدد الكتلي للعنصر المشع بمقدار 4 والعدد الذري بمقدار 2 : وذلك حسب المعادلة :



ب - إشعاعات بيتا : (β) :

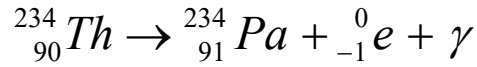
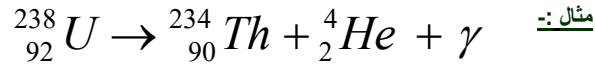
هي دقائق مادية سالبة الشحنة وهي عبارة عن إلكترونات (${}^0_{-1}e$)

وينتج عن إشعاعها زيادة في العدد الذري ب 1 وبقاء العدد الكتلي ثابت : وذلك حسب المعادلة :



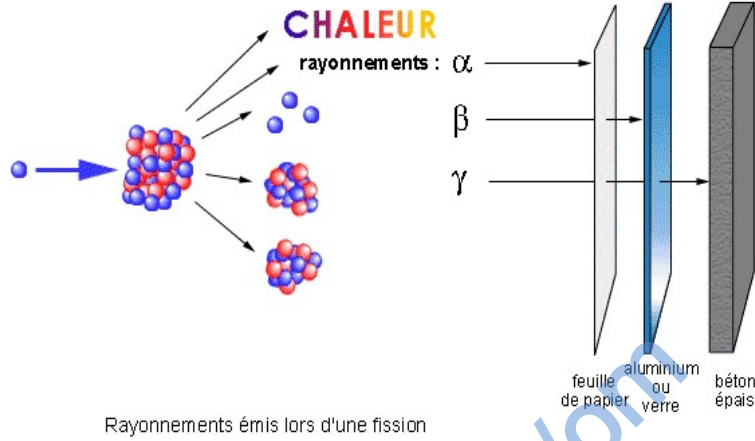
ج- إشعاعات جاما (γ):

هي أكثر الإشعاعات قدرة على إختراق المادة. وتكون مصاحبة لإنبعاث الدقائق (α) و (β) والإشعاع (γ) هو عبارة عن فوتونات بدون شحنة وبدون كتلة



الخصائص	جسيمات ألفا (α)	جسيمات بيتا (β)	أشعة جاما (γ)
طبيعتها	جسيمات ثقيلة نسبيا عبارة عن نواة ذرة هليوم (4_2He)	إلكترونات (e)	أمواج كهرومغناطيسية ذات أطوال موجية قصيرة جدا
تأثرها في المجال الكهربائي	تنحرف عن مسارها	تنحرف بسهولة عن مسارها	لا تتأثر
تأثرها في المجال المغناطيسي	تحتاج لمجال مغناطيسي قوي	تنحرف بسهولة عن مسارها	لا تتأثر
النفاذية	تتمكن صفيحة رقيقة من الألمنيوم لا يتجاوز سمها من إيقافها (0.01mm)	يمكنها اختراق صفيحة من الألمنيوم سمها (3 mm)	يمكنها اختراق كتلة من الألمنيوم سمها (30 cm)
تأين جزيئات الوسط الذي تمر فيه	قدرتها على التأيين كبيرة	تسبب تأيينا للوسط الذي تمر فيه بدرجة أقل بكثير من ألفا	أقل الإشعاعات النووية قدره على تأين الوسط الذي تمر فيه
سرعتها	10% بحدود من سرعة الضوء	تقترب من سرعة الضوء	سرعة الضوء

مقارنة بين خصائص إشعاعات النواة



للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١ هـ - ٢٠٠٩ / ٢٠١٠ م
الدور الثاني

ج-

- ١- قارن بين إشعاعات ألفا (α) وإشعاعات بيتا (β) من حيث:
أ- نوع الشحنة ب- قدرتها على اختراق خلايا الجلد

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

١٢) أي الخصائص الآتية صحيحة بالنسبة لشحنة إشعاعات كل من ألفا، وبيتا، وجاما؟

ألفا	بيتا	جاما
موجبة	سالبة	متعادلة
موجبة	متعادلة	سالبة
سالبة	موجبة	متعادلة
متعادلة	سالبة	موجبة

-
-
-
-

١٢) يوضح الشكل الآتي قدرة الإشعاعات النووية (A, B, C) على اختراق ثلاثة أجسام.

مصدر مشع

A ورقة

B شريحة رقيقة من الألمنيوم

C طبقة سميكة من الرصاص

أي البدائل الآتية صحيحة بالنسبة إلى نوع الإشعاع؟

A	B	C
α	γ	β
γ	α	β
β	α	γ
α	β	γ

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٣١/١٤٣٢ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الأول

١١- أي الخصائص الآتية تعتبر من خصائص أشعة جاما؟

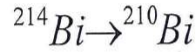
- (أ) تحمل شحنة موجبة. (ب) تحمل شحنة سالبة.
(ج) قدرتها العالية على الاختراق. (د) يمكن إيقافها بقطعة رقيقة من الخشب.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٣٢) لا يتأثر العدد الذري للعنصر عند انبعاث إشعاع (جاما) منه. فسّر ذلك .

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

١٢- في إحدى سلاسل الانحلال الإشعاعي إذا انحلت نواة عنصر البزموت (^{214}Bi) إلى نظيره (^{210}Bi)



فإن الدقائق المنبعثة من الانحلال هي:

- أ- دقيقتا ألفا
ب- دقيقتا بيتا
ج- دقيقة بيتا ودقيقتا ألفا
د- دقيقة ألفا و دقيقتا بيتا

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

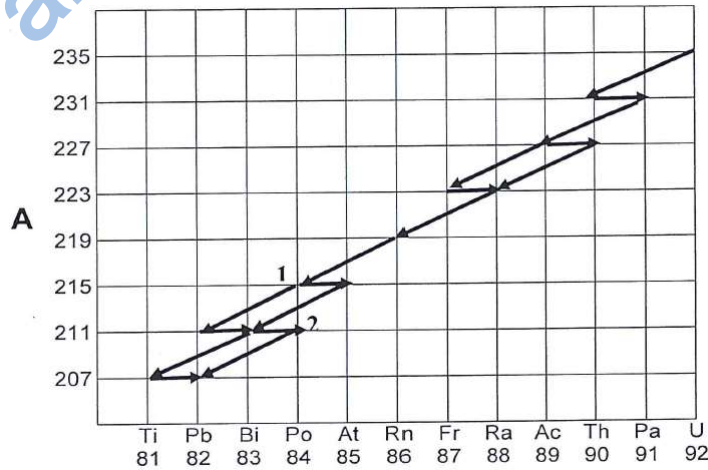
السؤال الرابع:

١- ما المقصود بالانحلال الإشعاعي؟

٢- في إحدى سلاسل الانحلال الإشعاعي انحلت ذرة عنصر اليورانيوم $^{234}\text{U}_{92}$ إلى عنصر

الراديوم ^{88}Ra ، اكتب معادلة الانحلال موزونة (موضحا العدد الكتلي للراديوم).

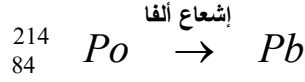
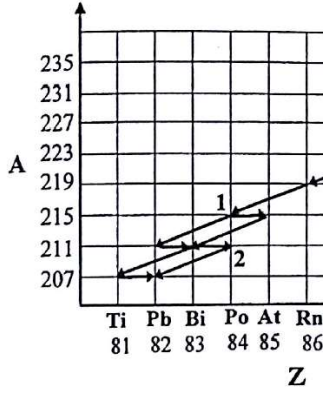
١٤- الشكل الآتي يمثل إحدى سلاسل الانحلال الإشعاعي.



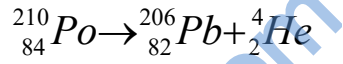
فإن سلوك النظيرين (1) و (2) يكون:

- أ - متشابه في التفاعلات الكيميائية والنوية
ب - متشابه في التفاعلات الكيميائية
ج - متشابه في التفاعلات النووية
د - مختلف في التفاعلات الكيميائية والنوية

س٢ - المخطط التالي هو جزء من سلسلة انحلال اليورانيوم



* احسب العدد الكتلي والذري ل Pb .

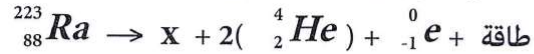


الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٣١/١٤٣٢ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م

الدور الأول

١٢- المعادلة الآتية تعبر عن انحلال عنصر ${}_{88}^{223}Ra$



العدد الكتلي والذري للعنصر (X):

العدد الكتلي	العدد الذري	
215	85	(أ)
215	88	(ب)
223	85	(ج)
223	89	(د)

(٥) قارن بين إشعاعات ألفا (α) وإشعاعات بيتا (β) من حيث:

أ. نوع الشحنة. ب. قدرتها على اختراق خلايا الجلد.

(٦) ما المقصود بالإنحلال الإشعاعي؟

(٧) اكتب معادلة موازنة لانحلال العنصر $^{238}_{92}\text{U}$ حتى يصل للعنصر $^{230}_{90}\text{Th}$.

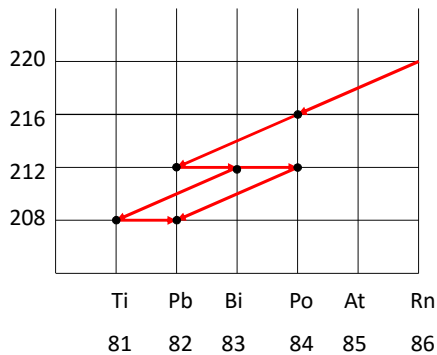
(٣) في إحدى سلاسل الانحلال الإشعاعي انحلت ذرة عنصر اليورانيوم $^{234}_{92}\text{U}$ إلى عنصر الراديوم ^{88}Ra ، اكتب معادلة الانحلال موازنة (موضحاً العدد الكتلي للراديوم).

(٤) في إحدى سلاسل الانحلال إذا انحلت ذرة عنصر اليورانيوم $^{234}_{92}\text{U}$ إلى عنصر الأستاتين $^{218}_{85}\text{At}$ اكتب معادلة موازنة لهذا الانحلال.

٥- سلاسل الانحلال الإشعاعي :-

هي مجموعة من العناصر المشعة التي ينحل أحدها ليعطي العنصر الآخر بحيث تنتهي بعنصر مستقر.

س١- الرسم المقابل يمثل جزء من سلسلة إشعاعية عدد ذراته α و β^- التي يشعها Rn ليصل إلى $^{208}_{82}\text{Pb}$.



β^-	α	
3	4	أ
4	3	ب
2	3	ج
3	2	د

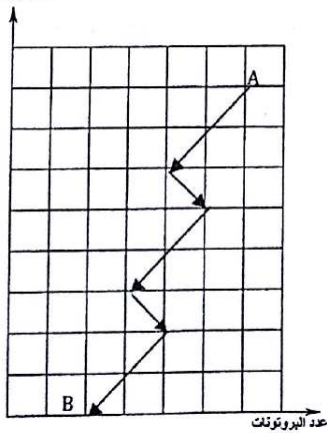
للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨ / ٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

السؤال الرابع:

أ-

- ١- ما المقصود بالانحلال الإشعاعي.
٢- في إحدى سلاسل الانحلال إذا انحلت ذرة عنصر اليورانيوم $^{234}_{92}U$ إلى عنصر الأستاتين $^{218}_{85}At$ اكتب معادلة موزونة لهذا الانحلال.

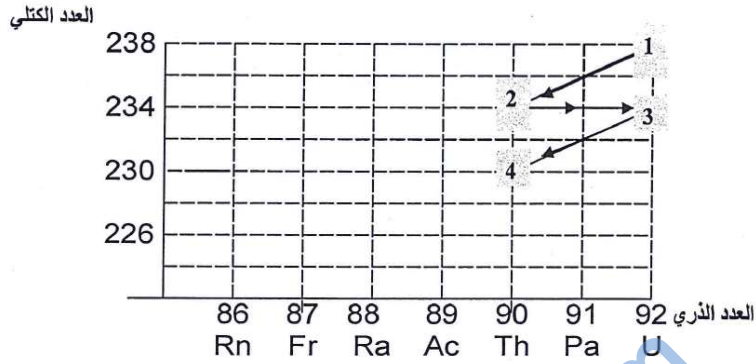
عدد النيوترونات



♦ (١١) الشكل المقابل يوضح سلسلة الانحلال الإشعاعي لعنصر (A) حيث ينحل العنصر في مراحل متتابعة ليصل إلى العنصر (B) فأى العبارات الآتية صحيحة على اعتبار أن كل مربع في الشكل يمثل وحدة واحدة؟

عدد دقائق ألف	عدد دقائق بيتا	
2	3	(أ)
3	2	(ب)
2	2	(ج)
3	3	(د)

ج- يوضح الشكل التالي سلسلة إنحلال إشعاعي. حيث تمثل الأرقام (1, 2, 3, 4) عناصر إشعاعية.



- ١- ما الرقم الدال على نظير العنصر $^{234}_{90}\text{Th}$ في هذه السلسلة ؟
- ٢- حدد نوع الإشعاعات الناتجة من تحول العنصر (2) إلى العنصر (3) ؟
- ٣- اكتب معادلة نهية تمثل تحول العنصر (3) إلى العنصر (4) ؟

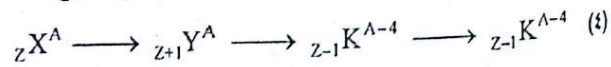
للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨ / ٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

١٣- إذا انحل عنصر مشع مطلقاً دقيقتي ألفا، فإن عدد دقائق بيتا التي يلزم أن يطلقها ليعود إلى احد نظائره يساوي:

- أ- ٢ ب- ٤ ج- ٦ د- ٨

(٢) مرتفاعل نووي بمرحلتين، في المرحلة الأولى كانت الطاقة الناتجة (ΔE) ، وفي المرحلة الثانية كانت الطاقة الناتجة ضعف الطاقة الأولى $(2\Delta E)$ ، نستنتج من ذلك أن الفرق في الكتلة (Δm) بين المواد المتفاعلة والناتجة في المرحلة الثانية مقارنة بالفرق في الكتلة في المرحلة الأولى:

- أ) الضعف ب) النصف ج) الربع د) متساوية



ما الإشعاعات النووية الناتجة من التفاعل أعلاه؟

- أ) α, β, γ ب) α, β, γ ج) α, β, γ د) α, β, γ

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٢٧) يوضح الشكل الآتي جزءاً من إحدى سلاسل الانحلال الإشعاعي لعنصر ما.

حدد نوع الجسيم المنحل ومعادلة انحلاله في الجدول.



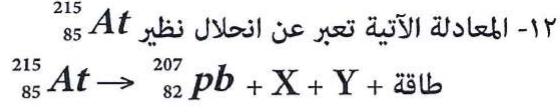
الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣١ هـ - ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الأول

٣- اكتب معادلة موزونة لانحلال العنصر ${}_{92}^{238}U$ حتى يصل للعنصر ${}_{90}^{230}Th$.

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣١ هـ - ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الثاني

٢- كم عدد دقائق الفا التي يشعها العنصر ${}_{92}^{238}U$ ليصل إلى ${}_{90}^{234}Th$.

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣١ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الثاني

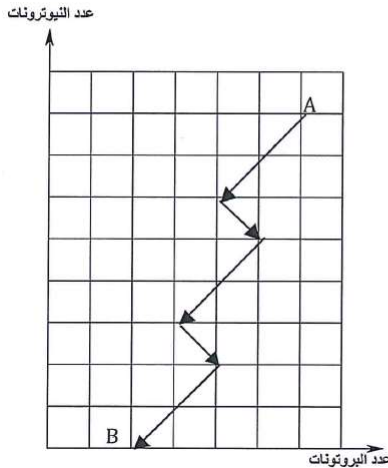


أي البدائل الآتية صحيحة:

X	Y	
(^4_2He)	$(^0_{-1}e)$	(أ)
$2(^4_2He)$	$(^0_{-1}e)$	(ب)
$2(^4_2He)$	$2(^0_{-1}e)$	(ج)
(^4_2He)	$2(^0_{-1}e)$	(د)

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

١٤) الشكل المقابل يوضح سلسلة الانحلال الإشعاعي لعنصر (A) حيث ينحل العنصر في مراحل متتابعة ليصل إلى العنصر (B) فأأي العبارات الآتية صحيحة على اعتبار أن كل مربع في الشكل يمثل وحدة واحدة؟



عدد دقائق ألفا	عدد دقائق بيتا	
2	3	<input type="checkbox"/>
3	2	<input type="checkbox"/>
2	2	<input type="checkbox"/>
3	3	<input type="checkbox"/>

٢- طاقة الربط النووي :-

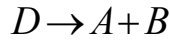
هي الطاقة التي تعمل على ترابط مكونات النواة (النكليونات). وتحسب بإستعمال القانون :

$$E = \Delta mc^2$$

E : النقص في الكتلة والتي تتحول الى طاقة Δm

مربع سرعة الضوء \times (كتلة المواد المتفاعلة - كتلة المواد الناتجة) = الطاقة

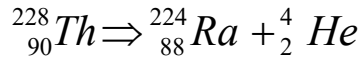
ولحساب قيمة الطاقة نفترض المعادلة التالية



$$\Delta m = (mA + mB) - mD$$

$$E = [(mA + mB) - mD] \times c^2$$

س- نتحل نواة الثوريوم باشعاع جسيم ألفا طبقاً للمعادلة التالية :



إذا علمت إن كتلة نواة الثوريوم

$$227.97929 = {}_{90}^{228}Th$$

$$223.97189 = {}_{88}^{224}Ra$$

$$4.00151 = {}_2^4He$$

أ- احسب الطاقة المتحررة من الانحلال نواة عنصر الثوريوم.

الحل :

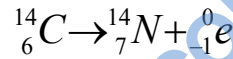
$$\Delta m = \{M[Ra + He] - M(Th)\} \times 10^{-3} \text{ ا.}$$

$$= -5.89 \times 10^{-6}$$

$$E = \Delta mc^2$$

$$E = 5.89 \times 10^{-6} \times (3 \times 10^8)^2$$

$$= -5.301 \times 10^{11} \text{ J / mol}$$



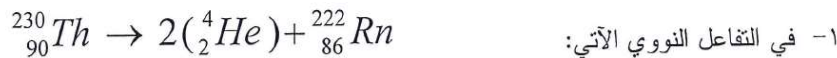
للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

١٣- مر تفاعل نووي بمرحلتين، في المرحلة الأولى كانت الطاقة الناتجة (ΔE)، وفي المرحلة الثانية كانت الطاقة الناتجة ضعف الطاقة الأولى ($2 \Delta E$)، نستنتج من ذلك أن الفرق في الكتلة (Δm) بين المواد المتفاعلة والناتجة في المرحلة الثانية مقارنة بالفرق في الكتلة في المرحلة الأولى:

- أ- الضعف
ب- النصف
ج- الربع
د- متساوية

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

ب-



إذا كان الفرق بين كتلة المواد المتفاعلة والمواد الناتجة يساوي ($-10.4 \times 10^{-6} \text{ kg/mol}$)، احسب الطاقة المتحررة من التفاعل بالجول/مول (J/mol).

٢- فسر في ضوء معادلة آينشتاين: " في التفاعلات النووية أي تغير بسيط بين كتلة المواد المتفاعلة والمواد الناتجة يكون مصحوباً بإطلاق طاقة هائلة".

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

١٤- إذا كانت الطاقة المتحررة من إحدى التفاعلات النووية $\Delta E = -14.76 \times 10^{11} \text{ J/mol}$ ،

فإن التغير بين كتلة المواد المتفاعلة والمواد الناتجة (Δm) بوحدة kg/mol هي:

أ- -0.0492×10^{-3}

ب- -0.0164×10^{-3}

ج- -1.64×10^{11}

د- 9×10^{16}

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١/٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

١٣) في أحد التفاعلات النووية إذا كانت الطاقة المتحررة من التفاعل تساوي ($2.619 \times 10^{-10} \text{ J}$)

فإن النقص في الكتلة في هذا التفاعل يساوي:

$2.91 \times 10^{-27} \text{ kg}$

$1.57 \times 10^{-28} \text{ kg}$

$6.38 \times 10^{27} \text{ kg}$

$4.15 \times 10^{26} \text{ kg}$

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١/٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

١٣) في أحد التفاعلات النووية إذا كانت الطاقة المتحررة من التفاعل تساوي ($3.619 \times 10^{-10} \text{ J}$) فإن

النقص في الكتلة في هذا التفاعل يساوي:

$4.37 \times 10^{-28} \text{ kg}$

$4.02 \times 10^{-27} \text{ kg}$

$6.87 \times 10^{26} \text{ kg}$

$2.49 \times 10^{26} \text{ kg}$

٤) فسّر في ضوء معادلة أينشتاين: "في التفاعلات النووية أي تغير بسيط بين كتلة المواد المتفاعلة والمواد الناتجة يكون مصحوباً بإطلاق طاقة هائلة".

(٥) إذا كانت الطاقة المتحررة من إحدى التفاعلات النووية $\Delta E = -14.76 \times 10^{11} \text{ J/mol}$ ، فإن

التغير بين كتلة المواد المتفاعلة والمواد الناتجة (Δm) بوحدة kg/mol هي:

(أ) -0.0492×10^{-3} (ب) -0.0164×10^{-3} (ج) -1.64×10^{11} (د) 9×10^{16}

(٦) لامتصاص النيوترونات وإيقاف التفاعل داخل المفاعل النووي يستخدم:

(أ) الماء الثقيل (ب) المبادل الحراري

(ج) قضبان الكادميوم (د) المحركات الكهربائية

* (١) في أحد التفاعلات النووية إذا كانت الطاقة المتحررة من التفاعل تساوي $(2.619 \times 10^{-10} \text{ J})$

فإن النقص في الكتلة في هذا التفاعل يساوي؟

(أ) $1.57 \times 10^{-28} \text{ kg}$ (ب) $2.91 \times 10^{-27} \text{ kg}$ (ج) $4.15 \times 10^{26} \text{ kg}$ (د) $6.38 \times 10^{27} \text{ kg}$

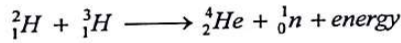
◆ (٢) في أحد التفاعلات النووية إذا كانت الطاقة المتحررة من التفاعل تساوي $(3.619 \times 10^{-10} \text{ J})$

فإن النقص في الكتلة في هذا التفاعل يساوي؟

(أ) $4.02 \times 10^{-27} \text{ kg}$ (ب) $4.37 \times 10^{-28} \text{ kg}$ (ج) $2.49 \times 10^{26} \text{ kg}$ (د) $6.87 \times 10^{26} \text{ kg}$

* (١) بعض التفاعلات النووية تحدث داخل المفاعلات النووية، وبعضها الآخر خارج هذه المفاعلات

والمعادلة الآتية تعبر عن تفاعل نووي يحدث داخل الشمس:



حيث:

$${}^2_1\text{H} : 2.01355 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$$

$${}^3_1\text{H} : 3.01550 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$$

$${}^1_0\text{n} : 1.00867 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$$

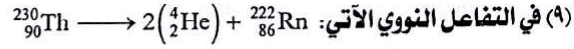
$${}^4_2\text{He} : 4.00150 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$$

أ - ما نوع التفاعل النووي؟ اختر الإجابة الصحيحة.

ب - اندماجي - انشطاري

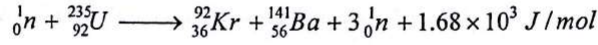
ج - عرف المفاعل النووي.

د - احسب: (أ) النقص في الكتلة. (ب) الطاقة الناتجة.



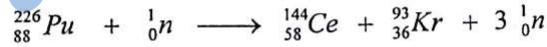
إذا كان الفرق بين كتلة المواد المتفاعلة والمواد الناتجة يساوي $(-10.4 \times 10^{-6} \text{ kg/mol})$ ، احسب الطاقة المتحررة من التفاعل بالجول / مول (J/mol).

(١٠) المعادلة الآتية توضح انشطار اليورانيوم:



احسب الكتلة التي تتحول إلى طاقة بوحدة (kg).

◆ (١١) المعادلة الآتية تعبر عن تفاعل نووي يحدث داخل المفاعل النووي.



حيث أن:

$^{239}_{94}\text{Pu} = 239.0006 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$	$^1_0n = 1.00867 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$
$^{92}_{36}\text{Kr} = 91.90601 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$	$^{144}_{58}\text{Ce} = 143.8816 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$

أ. ما نوع التفاعل المعبر عنه بالمعادلة السابقة؟

ب. في المفاعل النووي يتم استخدام مواد مختلفة لتقوم بعمل المهدئ للنيوترونات السريعة

الناشئة عن التفاعل اذكر اثنتين منها.

ج. احسب النقص في الكتلة.

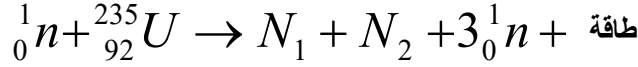
د. احسب الطاقة الناتجة.

الانشطار النووي

٧- التفاعلات النووية الإصطناعية :

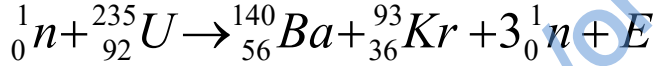
هي تفاعلات يتحكم فيها الإنسان وهي نوعان :

أ - الانشطار النووي :



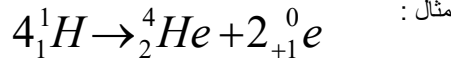
وهو يحدث بحيث يتم انشطار النواة الأم إلى نواتين وذلك بسبب قذيفة نووية وهي النيوترونات 1_0n وينتج نيوترونات وطاقة هائلة وذلك حسب المعادلة .

ويمكن أن ينتج أكثر من نواتين ومن 2 إلى 4 نيوترونات وتصل احتمالات النواتج إلى 200 نظير لخمسة وثلاثين عنصراً .



$$E = 1.68 \times 10^{13} \text{ J / mol}$$

ب- الاندماج النووي : هو اندماج أنوية للحصول على نواة أم أثقل



ويعتبر تفاعل الاندماج النووي هو أساس عمل القنبلة الهيدروجينية

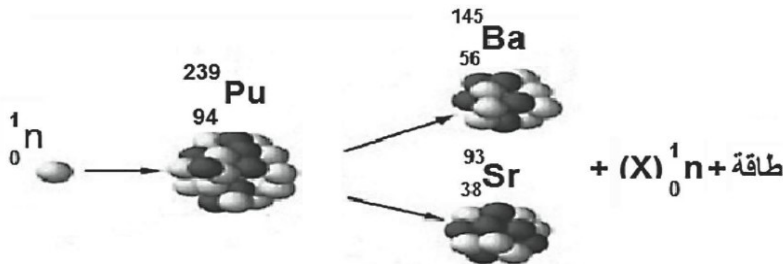
الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣١ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الأول

المادة: العلوم والبيئة

تابع السؤال الرابع:

(ج) ١- عرف الانشطار النووي.

٣٠) يوضح الشكل الآتي أحد أنواع التفاعلات النووية التي ينتج عنها عدد من النيوترونات يساوي (X).
يساوي (X).



امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

أ. ما نوع التفاعل النووي ؟

ب. حدد قيمة (X) في التفاعل.

ج. في التفاعل السابق إذا علمت أن مجموع الكتل قبل التفاعل يساوي $(3.985 \times 10^{-25} \text{ kg})$ ، ومجموع الكتل بعد التفاعل يساوي $(3.982 \times 10^{-25} \text{ kg})$.
فاحسب مقدار الطاقة المنبعثة بوحدة الجول.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

ج) ١- علل : يتطلب الاندماج النووي طاقة عالية لحدوثه.

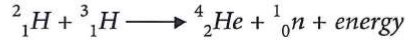
للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨ / ٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

ب-

١- ما المقصود بالمفاعلات النووية؟

تابع: السؤال الرابع:

(ج) بعض التفاعلات النووية تحدث داخل المفاعلات النووية، وبعضها الآخر خارج هذه المفاعلات، والمعادلة الآتية تعبر عن تفاعل نووي يحدث داخل الشمس:



حيث:

$${}^2_1H: 2.01355 \times 10^{-3} kg/mol$$

$${}^3_1H: 3.01550 \times 10^{-3} kg/mol$$

$${}^1_0n: 1.00867 \times 10^{-3} kg/mol$$

$${}^4_2He: 4.00150 \times 10^{-3} kg/mol$$

١- ما نوع التفاعل النووي؟ اختر الإجابة الصحيحة. ٣- احسب:

- اندماجي انشطاري النقص في الكتلة. (أ)
 (ب) الطاقة الناتجة.

(١) علل: لكي يحدث الاندماج النووي يلزم طاقة حرارية عالية.

(٦) ما المقصود بالمفاعلات النووية؟

◆ (٢) علل: يتطلب الاندماج النووي طاقة عالية لحدوثه.

٨- المفاعل النووي :

أ - مكونات قلب المفاعل النووي ومبدأ عمله :

يتكون قلب المفاعل النووي من خزان يحتوي على الوقود النووي (^{235}U القابل للإنشطار) والمغمورة في الماء الثقيل الذي يمتص الحرارة الناتجة عن الإنشطار النووي والتي تنقل إلى المبدل الحراري الذي يحتوي على ماء والذي يتحول إلى بخار ينقل مباشرة إلى توربين بخاري لتوليد الطاقة الكهربائية.

ب - استخدامات المفاعل النووي :

من أبرز استخدامات المفاعل النووي:

- أ - توليد الطاقة الكهربائية.
- ب - الأبحاث العلمية.
- ج - تحلية ماء البحر.
- د - إنتاج النظائر المشعة.

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

١٢- لامتناس النيترونات وإيقاف التفاعل داخل المفاعل النووي يستخدم:

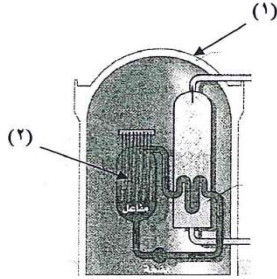
- أ- الماء الثقيل
- ب- المبادل الحراري
- ج- قضبان الكادميوم
- د- المحركات الكهربائية

١٢- في المفاعل النووي، أي الخيارات التالية صحيحة بالنسبة للمواد المستخدمة لكل من: (الوقود النووي- المهدئ - قضبان التحكم)؟

للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١ هـ — ٢٠٠٩/٢٠١٠ م
الدور الأول

الوقود النووي	المهدئ	قضبان التحكم
أ) يورانيوم	كادميوم	جرافيت
ب) جرافيت	كادميوم	يورانيوم
ج) كادميوم	جرافيت	يورانيوم
د) يورانيوم	جرافيت	كادميوم

للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١ هـ — ٢٠٠٩ / ٢٠١٠ م
الدور الثاني



- ب- يمثل الشكل المقابل جزء من تركيب المفاعل النووي.
١- اكتب أسماء أجزاء المفاعل المشار إليهما بالأرقام (١)، (٢)؟
٢- للجزء المشار إليه برقم (١) أهمية كبيرة في حماية البيئة المحيطة بالمفاعل . فسر ذلك.

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣١/١٤٣٢ هـ — ٢٠١٠ / ٢٠١١ م
الدور الثاني

٢- عرف المفاعلات النووية.

٣- اذكر وظيفة قضبان الكادميوم في المفاعل النووي.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

١٤) لديك التفاعلات الآتية:

$A+B \longrightarrow C + (1.0 \times 10^{10} \text{ kJ/mol})$	التفاعل الأول
$D+K \longrightarrow M + (1.0 \times 10^3 \text{ kJ/mol})$	التفاعل الثاني
$L \longrightarrow X+ Z + (1.0 \times 10^9 \text{ kJ/mol})$	التفاعل الثالث

أي من الصفات الآتية تنطبق على التفاعلات السابقة؟

التفاعل الأول	التفاعل الثاني	التفاعل الثالث	
نووي انشطاري	نووي اندماجي	كيميائي	<input type="checkbox"/>
نووي انشطاري	كيميائي	نووي اندماجي	<input type="checkbox"/>
كيميائي	نووي انشطاري	نووي اندماجي	<input type="checkbox"/>
نووي اندماجي	كيميائي	نووي انشطاري	<input type="checkbox"/>

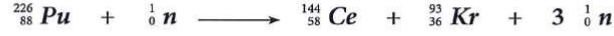
١٣) في المفاعل النووي المادة التي تعمل كمهدئ للنيوترونات السريعة الناتجة من الانشطار هي:

- البيورانيوم. الكادميوم.
البيورون. الجرافيت.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

تابع: السؤال الرابع:

(ب) المعادلة الآتية تعبر عن تفاعل نووي يحدث داخل المفاعل النووي.



حيث أن:

${}_{94}^{239}Pu = 239.0006 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$	${}_0^1n = 1.00867 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$
${}_{36}^{92}Kr = 91.90601 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$	${}_{58}^{144}Ce = 143.8816 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$

- ١- ما نوع التفاعل المعبر عنه بالمعادلة السابقة؟
- ٢- في المفاعل النووي يتم استخدام مواد مختلفة لتقوم بعمل المهدئ للنيوترونات السريعة الناشئة عن التفاعل اذكر اثنتين منها.
- ٣- احسب النقص في الكتلة. ٤- احسب الطاقة الناتجة.

الاستخدام الصناعي

* (٢) علل: يفضل علاج بعض مرضى السرطان باستخدام دقائق بيتا بدلاً من العلاج الكيميائي.

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٣- علل: لكي يحدث الاندماج النووي يلزم طاقة حرارية عالية.

الطاقة الحرارية الأرضية

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٣ - اذكر اثنين من مميزات الطاقة الحرارية الأرضية .

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

٢- لا يمكن استغلال الطاقة الحرارية الأرضية بشكل فعال في جميع مناطق الكرة الأرضية.
فسر ذلك .

يتبع/ ٨

للعام الدراسي ١٤٢٩/١٤٣٠ هـ — ٢٠٠٨/٢٠٠٩ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

٣- قارن بين إنتاج الطاقة الكهربائية والطاقة الحرارية الأرضية في حالة:

- إذا كان البخار الجاف يخرج إلى السطح
- إذا كان البخار منحسباً على مسافة بعيدة من سطح الأرض

للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١ هـ — ٢٠٠٩/٢٠١٠ م
الدور الثاني

ج-

- ١- قارن بين إشعاعات ألفا (α) وإشعاعات بيتا (β) من حيث:
أ- نوع الشحنة ب- قدرتها على اختراق خلايا الجلد
- ٢- وضح كيف يمكن الاستفادة من الطاقة الحرارية الأرضية في إنتاج الطاقة الكهربائية
إذا كان البخار :
أ- يخرج تلقائياً إلى سطح الأرض
ب- محتبساً بعيداً من سطح الأرض

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٢٩) اذكر ميزتين للطاقة الحرارية الأرضية.

١- _____

٢- _____

٦) وضح كيف يمكن الاستفادة من الطاقة الحرارية الأرضية في إنتاج الطاقة الكهربائية إذا كان البخار:

أ. يخرج تلقائياً إلى سطح الأرض.

ب. محتبساً بعيداً من سطح الأرض.

٧) توجد الكثير من العيون المائية الموجودة في محافظة ظفار كعين جريز وعين ارزات .
وضح لماذا لا يتم استغلال مياه هذه العيون في إنتاج الطاقة الكهربائية؟

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٢- توجد عين الكسفة في ولاية الرستاق وتعتبر من أشكال الطاقة الحرارية الأرضية. لماذا لا يتم استغلال مائها الساخن في إنتاج الطاقة الكهربائية؟

الامتحان النهائي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١ هـ — ٢٠٠٩ / ٢٠١٠ م
الدور الأول
المادة: العلوم والبيئة

تابع السؤال الرابع :

ب- علل مايلي:

١- لا يفضل استخدام الوقود الأحفوري في إنتاج الطاقة.

٢- تستخدم أشعة جاما(٦) في تعقيم الأدوات الطبية.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

(ب)

١- علّل: يفضل علاج بعض مرضى السرطان باستخدام دقائق بيتا بدلاً من العلاج الكيميائي.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

٣- توجد محطات لإنتاج الطاقة الكهربائية باستخدام ظاهرة المد والجزر. اذكر تحولات الطاقة التي تحدث أثناء عملية الجزر.

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

٢- توجد الكثير من العيون المائية الموجودة في محافظة ظفار، كعين جرزيز وعين ارزات. وضح لماذا لا يتم استغلال مياه هذه العيون في إنتاج الطاقة الكهربائية؟

امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٤/١٤٣٣ هـ - ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

تابع السؤال الرابع

٢٨) ما المقصود بظاهرة المد الربيعي؟