مراجعة اختبار العلوم الثاني

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين	
موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 27-11-2025 17:34:26	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع					
صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	نماذج أسئلة و إجابات في الامتحانات الوزارية
2	مراجعة الفصل السابع
3	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل السادس
4	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل التاسع
5	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل الثامن

مراجعة علوم ثالث إعدادي - اختبار 2

السؤال الأول : إختاري الإجابة الصحيحة للعبارات التالية :-

1 - رتب العالم مندليف العناصر في جدوله الدوري حسب ؟

أ) التزايد في العدد الذري
ب) التزايد في العدد الكتلي
ج) التناقص في العدد الذري
د) التناقص في العدد الكتلي

2 - جميع ما يلي يحدث خلال عملية التحلل الاشعاعي ما عدا ؟

أ)يتحول العنصر إلى عنصر جديد
ب) تتحول نواة العنصر المستقر إلى نواة غير مستقرة
ج) تتحول نواة العنصر الغير مستقر إلى نواة أكثر استقرار
د) يتغير العدد الذري للعنصر

3 - عنصر ما عدده الذري 6 و عدده الكتلي 12 فما عدد النيوترونات في نواة هذا العنصر ؟

أ) 6
ب) 7
ج) 8
د) 9

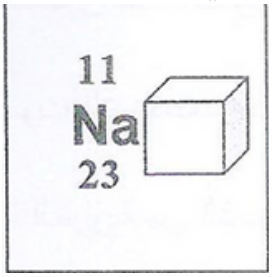
4 - أي من عناصر الجدول الدوري يضاف لماء الشرب لقتل البكتيريا؟

أ) الليثيوم
ب) الهيليوم
ج) الكلور
د) الفلور

س2: صلي اسم العناصر في العمود(أ) باستخدامها في العمود (ب)

العمود (أ)		العمود (ب)
1- الماغنيسيوم	2	عنصر يحتاجه الجسم لإنتاج الطاقة
2- الأوكسجين	3	موصل للكهرباء عند تعرضه للضوء
3- السيلينيوم	1	يوجد في كلوروفيل النباتات الخضراء
4- اليهيليوم	4	كثافته اقل من الهواء يستخدم في ملء المناطيد

س3 يوضح الشكل المجاور مفتاحا لأحد العناصر الكيميائية مأخوذا من الجدول الدوري ، مستعينة به ، حددي ما يلي بالنسبة لهذا العنصر :



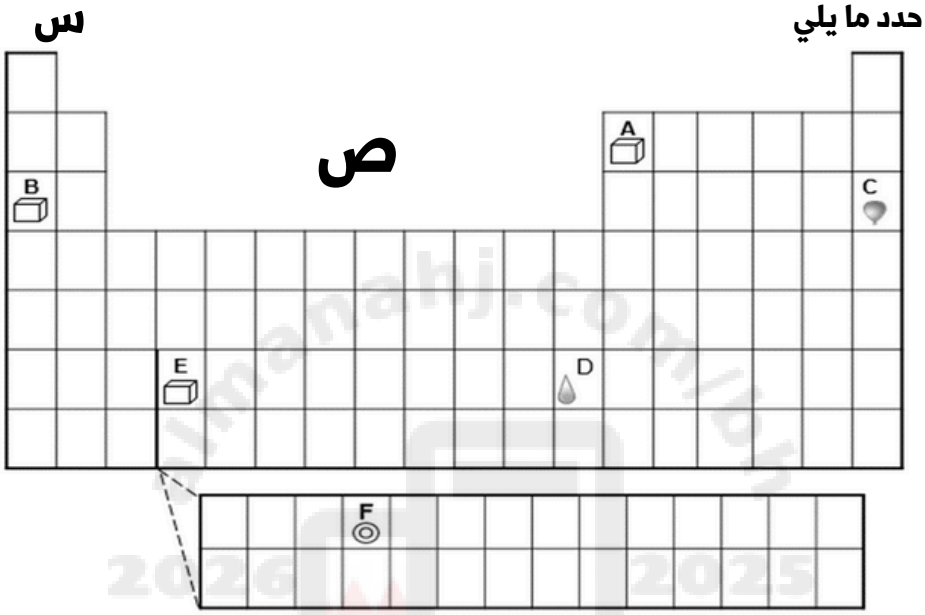
1- عدد البروتونات :---------- 11

2-عدد النيوترونات :---------- 23-11= 12

3-عدد الإلكترونات :---------- 11

4- العدد الكتلي :---------- 23

س4 : يبين الجدول التالي نموذجاً للجدول الدوري الحديث للعناصر ويتضمن بعض العناصر، تأمل الجدول الدوري ثم حدد ما يلي



1- الرمز الممثل للعنصر الذي في الحالة السائلة في درجة حرارة الغرفة	D
2- لرمز الممثل للعنصر الذي يوجد في الحالة الغازية في درجة حرارة الغرفة	C
3- العنصر الممثل للعنصر اللافلزي	C
4- رقم الدورة التي يوجد فيها العنصر الممثل بالرمز B	3
5- اسم المناطق س وص على الجدول	س/ مثالية ص / انتقالية
6- رقم المجموعة التي يوجد فيها العنصر الممثل بالرمز E	4
7- عنصران في نقس الدورة	BوC EوD
8- فلز قلوى	B
9-غاز نبيل	C

س4: إذا افترضنا أن نظير اليورانيوم -238 يحرر جسيمات الفا ، فإذا علمت أن العدد الذري لليورانيوم92 حددي ما يلي للعنصر الجديد بعد التحول :

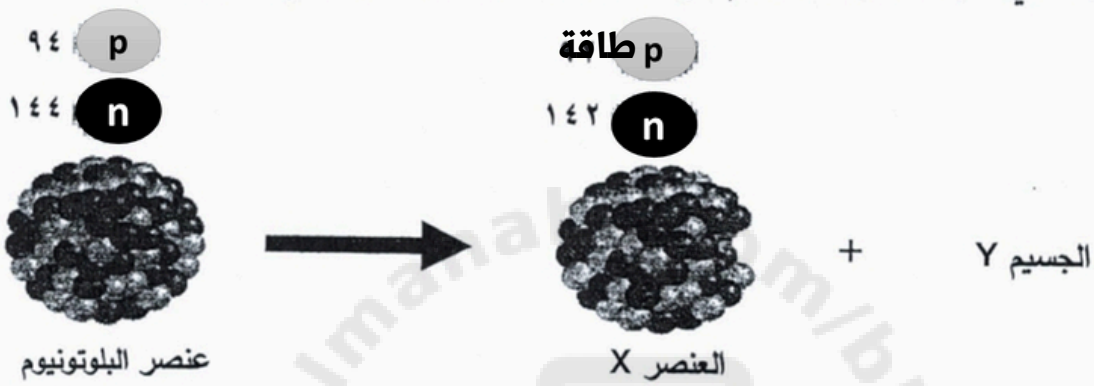
1- العدد الذري للعنصر الجديد بعد الفقد :---------- 90

2- العدد الكتلي للعنصر الجديد بعد الفقد : ---------- 234

3- عدد النيوترونات للعنصر الجديد بعد الفقد : ---------- 234-90=144

اسئلة من امتحانات نهائية

ج) يوضح الشكل التالي تحول عنصر البلوتونيوم إلى عنصر آخر يمثله الرمز الافتراضي (X) خلال عملية التحلل الإشعاعي.



مستعينًا به وبما درسته، أجب عن الأسئلة التالية:

١- ما اسم الجسيم (Y)؟ ..... الفا ..... ما الذي يتحرر بالإضافة إلى هذا الجسيم؟ ..... طاقة .....

٢- مستعينًا بالجدول المجاور، ما اسم العنصر (X)؟ ..... اليورانيوم .....

اسم العنصر	القانديوم	النيوديوم	اليورانيوم
العدد الكتلي	٥٠	١٤٢	٢٣٤

١٢	

الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	العدد الذري	عدد الإلكترونات	العدد الكتلي
س	٩٢	141	92	٩٢	٢٣٣
ص	92	١٤٣	٩٢	92	٢٣٥

مستعينًا به وبما درسته، أجب عن الأسئلة التالية:

١- أكمل الفراغات في الجدول أعلاه.

٢- ماذا تسمّى هاتين الذرتين؟ نظائر

٣- أيّ الذرتين أكثر استقرارًا؟ س

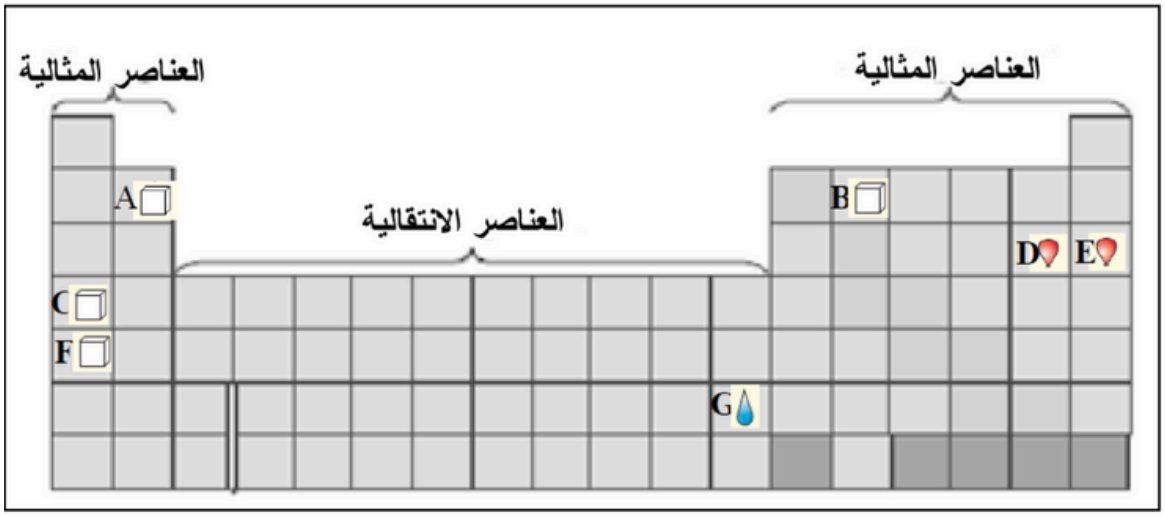
٤- خلال أيّ عملية يتحول العنصر إلى عنصر آخر لتصبح الذرة غير المستقرة أكثر استقرارًا؟ التحلل الاشعاعي

٥- سمّ نوعين من الجسيمات تفقدهما الذرة في أثناء هذه العملية.

I. الفا

II. بيتا

نموذج امتحانات نهائية(مستعينة بالجدول الدوري في الشكل أدناه حددي ما يلي .



1- الرمز الممثل للعنصر الذي يوجد في الحالة السائلة في درجة حرارة الغرفة .---------G---------

2- الرمز الممثل للعنصر الذي يوجد في الحالة الغازية في درجة حرارة الغرفة. ---------D---------

3-رقم الدورة التي يوجد بها العنصر الافتراضي B؟ ---------الثانية---------

4- الرمز الممثل للعناصر اللافلزية ----------D----------و ----------E----------

5- رقم المجموعة التي يوجد فيها العنصر الممثل بالرمز(A). ----------الثانية----------

6- العدد الذري للعنصر الافتراضي B. ----------6----------

7- الرمز الممثل للغازات النبيلة ----------E----------

8- العدد الذري للعنصر الافتراضي (A) ؟ ----------4----------

9- ايهما أكثر نشاطاً C أو A؟_____A_____

10- فلز قلوي ترابي ؟ ----------A----------

11- عنصر من مجموعات الهالوجينات ؟ _____E_____