

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



# موقع المناهج المنهاج السعودي

\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثالث المتوسط اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/9>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الثالث المتوسط في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/9science>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثالث المتوسط في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/9science1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثالث المتوسط اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade9>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

الفصل الدراسي / النول

المادة / علوم

الصف / ثالث وتوسط

اليوم / .....

التاريخ / / / ١٤هـ



رؤية  
2030  
وزارة التعليم  
Ministry of Education  
المملكة العربية السعودية  
KINGDOM OF SAUDI ARABIA

المملكة العربية السعودية

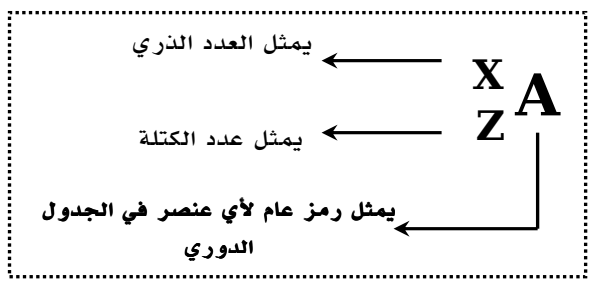
وزارة التعليم ( ٢٨٠ )

الإدارة العامة للتعليم بـ .....

المدرسة /

اسم المجموعة ( )

س١ / مستفيدا من العلاقات التالية للإجابة على الفقرات ( أ ، ب ، ج ، د ) :



١. العدد الذري = عدد البروتونات

٢. عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

٣. عدد الكتلة = عدد البروتونات + عدد النيوترونات

وضع المقصود بما يلي :

( أ )

١- العدد الذري :

٢- عدد الكتلة :

مستفيدا من القوانين السابقة - أكمل الجدول التالي :

( ب )

نظائر الكربون	العدد الذري	عدد النيوترونات	عدد الكتلة	عدد الإلكترونات
${}^6_{12}\text{C}$				
${}^6_{13}\text{C}$				
${}^6_{14}\text{C}$				

مستفيدا مما توصلت إليه في الجدول أعلاه أعط تعريفًا يصف معنى ( النظائر ) ؟

( ج )

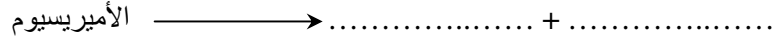
توقع : ما الذي يمنع البروتونات موجبة الشحنة من التناثر فيما بينها رغم تواجد لها في مكان واحد وهو النواة ؟

( د )

٥ ا - راجع شكل ( ١٨ ) وأكمل الجدول التالي :

وجه المقارنة	عنصر الأميريسيوم	عنصر النبتونيوم	جسيم ألفا
عدد البروتونات			
عدد النيوترونات			

٥ ب - أكمل المعادلة التالية :



٥ ج - مع أفراد مجموعتك ضع وصفاً كافياً تصف فيه ما تلاحظه في شكل ( ١٨ ) صفحة ( ٩٧ ) !

.....

.....

.....

٥ د - راجع شكل ( ١٩ ) وأكمل الجدول التالي :

وجه المقارنة	الهيدروجين - ٣	الهيليوم - ٣
عدد البروتونات		
عدد النيوترونات		

٥ هـ - أكمل المعادلة التالية :



٥ و - مع أفراد مجموعتك ضع وصفاً كافياً تصف فيه ما تلاحظه في شكل ( ١٩ ) صفحة ( ٩٨ ) !

.....

.....

.....

س ٣ / ماذا نسي ما يحدث في شكل ( ١٨ ) و ( ١٩ )

توقع

.....

.....

.....

س ٤ / ما الذي يجعل بعض العناصر تميل إلى فقد بعض من جسيماتها على هيئة جسيمات مثل جسيمات ألفا أو بيتا !

السبب

.....

.....

.....

التحول	التحلل الإشعاعي
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....

تعريف جسيم بيتا	تعريف جسيم ألفا
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....

س ٦ / أقرأ الموضوع من صفحة ( ١٠٠ ) إلى ( ١٠٢ ) بحيث يجرأ الموضوع بين أعضاء المجموعة ثم أجب على ما يلي :

٥ أ- ضع علامة ( ✓ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( X ) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

- ١- يستخدم نظير الكربون - ١٤ لتحديد العمر التقريبي للصخور ( )
- ٢- يستخدم العلماء تحليل نظير اليورانيوم - ٢٣٨ إلى الرصاص - ٢٠٦ في تحديد أعمار الكائنات الحية ( )
- ٣- يتم التخلص من النفايات عن طريق طمرها تحت الأرض بعمق يصل إلى ( ٦٥٥ م ) ( )

٥ ب- لخص بعض من استخدامات النظائر المشعة في مجال الطب :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

٥ ج- لخص بعض من استخدامات النظائر المشعة في مجال البيئة :

.....

.....

.....

.....

.....

.....