

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



نموذج أول للاختبار

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 00:39:01 2025-01-09

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

تعزيز نواتج التعلم (3و5) في الكيمياء

1

تعزيز نواتج التعلم (4و7) في الكيمياء

2

اختبار الفترة الأولى

3

ملخص درس العناصر الانتقالية

4

ورقة عمل حول عناصر الجدول الدوري

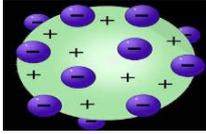
5

أختبار مادة العلوم النموذج الأول الصف الثالث متوسط للفصل الدراسي الثاني عام ١٤٤٦هـ

اسم الطالبة فصل ()

أ- أختاري الأجابة الصحيحة

١- العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد							
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	جسيمات النواة	د	مستويات الطاقة
٢- جسيم متعادل الشحنة في النواة							
أ	الذرة	ب	الالكترونات	ج	الأنود	د	النيوترون
٣- ماهو عمر النصف لأحد النظائر هي نتان فكم يتبقى منه بعد مرور ٤ سنوات ؟							
أ	النصف	ب	الربع	ج	الثث	د	لاشي
٤- عنصر الكلور الذي عدده الذري ١٧ وعدد كتلي ٣٥ فأن عدد النيوترونات يساوي							
أ	١٤	ب	١٦	ج	١٨	د	٨١
٥- هذا النموذج الذي أمامك وصفه العالم..... بأنها ذرة متعادلة الشحنة الكهربائية							
أ	دالتون	ب	طومسون	ج	ديموفريطس	د	نيلز بور
٦- اذا كان عمر النصف لنظير الكربون -١٤ هو ٥٧٣٠ سنة اذا بدأ ١٠٠ جم منه في التحلل فكم يتبقى منه بعد ١٧١٩٠ سنة؟							
أ	١٢.٥ جم	ب	٢.٥ جم	ج	٣	د	٢٥ جم



السؤال الثاني : أربطي بين العمود [أ] بما يناسبه في العمود [ب] بوضع الرقم المناسب في مربع الإجابة :

م	العمود [أ]	العمود [ب]	الإجابة
١	النظائر	تغير عنصر الى عنصر آخر بواسطة التحلل الإشعاعي	
٢	الاشعة المهبطية	ذرات العنصر نفسه ولكنها تختلف في اعداد النيوترونات	
٣	السحابة الالكترونية	سيل من الجسيمات الصغيرة اكتشفها العالم وليام كروكس	
٤	التحول	جسيمات موجبة سريعة تحتوي على بروتونين ونيوترونين	
٥	جسيمات ألفا	منطقة تحيط بنواة الذرة وتحتوي على الكترونات	

السؤال الثاني : اجبني عن المطلوب بالجدول التالي ...

<p>من نظرية دالتون للذرة</p> <p>١.....</p> <p>٢.....</p>	
<p>التفكير الناقد) اكتشف رذرفورد وجود النواة الموجبة التي بسببها ارتدت اشعة ألفا. لكن لماذا لم تؤثر إلكترونات صفيحة الذهب في مسار جسيمات ألفا؟</p> <p>.....</p>	<p>-٢</p> 
<p>١- ما أسم نوع هذا التحلل الإشعاعي</p> <p>.....</p> <p>٢- صفي ما يحدث في هذا التحلل؟</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>-٣</p> 

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق يا جميلات معلمة المادة / وفاء المنسي