تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

ورقة عمل درس النواة

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ أوراق عمل ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-09 00:49:20

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 الثالث المتوسط

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

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

1	ملخص درس (مقدمة في الجدول الدوري)
2	ملف يحوي الجدول الدوري بدقة ممتازة
3	جدول المواصفات المحاكية للاختبارات المركزية 1446هـ
4	ورقة عمل مقدمة في الجدول الدوري
5	نموذج أول للاختبار

بسم الله الرحمن الرحيم

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة الرياض

وزارة التعليم
Ministry of Education

مركز الإشراف التربوي بالروابي
متوسطة بشر بن البراء

المادة	علوم ثالث متوسط الفصل الأول	الموضوع	واجب درس النواة _ رقم (٨) .

السؤال الأول : أجب عن الاسئلة التالية :

أ – إذا كان العدد الذري لعنصر (الثوريوم – ٢٣٤) هو ٩٠ ، بينما كان العدد الذري لعنصر (اليورانيوم – ٢٣٤) هو ٩٢ ، فما عدد النيوترونات في كل منها ؟

.....

.....

ب– إذا كان عمر النصف لنظير الكربون –١٤ هو ٥٧٣٠ سنة ، فإذا بدأ ١٠٠ جم منه في التحلل فكم يتبقى منه بعد ١٧١٩٠ سنة ؟

.....

.....

ج – إذا علمت أن فترة عمر النصف لأحد النظائر هي سنتان ، فكم يتبقى منه بعد مرور ٤ سنوات ؟

.....

د – إذا افترضنا أن نظير راديوم ٢٢٦ يحرر جسيمات ألفا ، فما العدد الكتلي لنظير العنصر المتكون ؟

.....

هـ – كيف يمكن لذرتين من العنصر نفسه أن يكون لهما كتلتين مختلفتين ؟

.....

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي باعتبار أن ذرة النيتروجين والحديد ذرات متعادلة الشحنة

العنصر	الرمز	العدد الذري	p	n	e	العدد الكتلي
نيتروجين	N	٧		٧		
حديد	Fe		٢٦			٥٥

السؤال الثالث : أكمل الفراغات التالية :

- عند تحرر جسيمات ألفا من النواة فإنه ..... العدد الذري و ..... العدد الكتلي ، وعندما تتحرر جسيمات بيتا ..... العدد الذري أما العدد الكتلي فإنه ..... .
- بعض الذرات لا تتحلل إشعاعيًا لأنها ..... .
- يُستخدم نظير الكربون–١٤ لتحديد عمر ..... ويستخدم نظير اليورانيوم–٢٣٨ لتحديد عمر ..... .
- ..... إلكترون طاقته عالية ، صادر من النواة .
- يعتبر جهاز كاشف الدخان تطبيقاً عمليًا على ظاهرة ..... .