

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



نشاط اختلاف الذرات

موقع المناهج ⇨ المناهج البحرينية ⇨ الصف الأول الثانوي ⇨ كيمياء ⇨ الفصل الأول ⇨ ملفات متنوعة ⇨ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-20 14:38:18

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

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج
البحرينية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

نشاط كيف تختلف الذرات	1
مسائل حفظ الكتلة	2
ملخص وشرح درس مكونات الذرة	3
ملخص درس كيف تختلف الذرات	4
مذكرة كيم 102	5

بطاقة تعليمية (2)

س1: أكمل الجدول الآتي بالاستعانة بالشكلين التاليين

الذرة B	الذرة A	
<p>6 بروتونات 8 نيوترونات</p>	<p>6 بروتونات 6 نيوترونات</p>	عدد البروتونات (P+)
		عدد الالكترونات (e-)
		العدد الذري
		عدد النيوترونات (n O)
		العدد الكتلي

مستعينة بالشكلين السابقين للذرة A والذرة B هل هما لنفس العنصر؟ فسري إجابتك

.....

س2: تأمل الذرات المبينة في الشكل التالي ثم أجب عما يلي

هل الذرات المبينة في الشكل تمثل نظائر؟ ولماذا؟

.....

.....

س3: عنصر X يوجد في الطبيعة على هيئة خليط من X^{28} (كتلته 28.021 amu ونسبة وجوده

92.9%)، ومن X^{29} (كتلته 29.321 amu ونسبة وجوده 7.1%) احسبي الكتلة الذرية المتوسطة

للعنصر X

س 4 : للمغنيسيوم ثلاث نظائر وكتلهم ونسب وجودهم كالتالي :

النظير	كتلته amu	نسبة وجوده %
$^{24}_{12}\text{Mg}$	23.985	79.99
$^{25}_{12}\text{Mg}$	24.986	10
$^{26}_{12}\text{Mg}$	25.982	11.01

أحسبي الكتلة الذرية المتوسطة لعنصر المغنيسيوم.

س 5 : للفضة Ag نظيران، تأمل الجدول التالي ثم أجب عما يليه من أسئلة:
1- أكمل الجدول التالي.

العنصر	العدد الذري	عدد P^+	عدد e^-	عدد n^0	اسم النظير	رمز النظير	الكتلة amu	نسبة النظير %
^{107}Ag	47						106.905	52
^{109}Ag	47						108.905

2- احسب الكتلة الذرية المتوسطة للفضة.