

## تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



## نشاط كيف تختلف الذرات

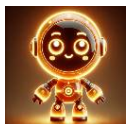
موقع المناهج ← المناهج البحرينية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-20 14:34:59

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  
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

مسائل حفظ الكتلة

1

ملخص وشرح درس مكونات الذرة

2

ملخص درس كيف تختلف الذرات

3

مذكرة كيم 102

4

ملخص درس ترتيب العناصر

5

### الرسالة

نحن في مدرسة سار الثانوية للبنات نسعى لبناء الشخصية المتكاملة وتوفير تعلم مبدع، وسط بيئة تعليمية جذابة وأمنة بما يرسخ الارتقاء

### الرؤية

سلوك متميز.. تعليم مبدع.. سمو بالوطن

## كيم102: كيف تختلف الذرات: نشاط تدريبي تراكمي.

الهدف من النشاط: أن تتقن الطالبة كفايات درس كيف تختلف الذرات.

- أكمل الجدول أدناه:

رمز العنصر	اسم العنصر	العدد الذري	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات	العدد الكتلي	اسم النظير	رمز النظير
Na	صوديوم	11	11	12	23 = 12+11	23	صوديوم - 23	<sup>23</sup> <sub>11</sub> Na
P	فوسفور	15	15	7	27	27		
N	نيتروجين	7	7	7	7	7		
Cl	كلور	17	17	35	35	35		

- للبورون نظيران، أكمل الجدول التالي بما يناسبه:

النظير	العدد الذري	عدد P <sup>+</sup>	عدد e <sup>-</sup>	عدد n <sup>0</sup>	الكتلة (amu)	نسبة وجوده في الطبيعة
<sup>10</sup> B	5				10.013	19.8%
<sup>11</sup> B	5				11.009	.....

- احسبي الكتلة الذرية المتوسطة:

وصف السلوك	تعزيز	التطوير والمساندة	درجة الطالبة
إجابة نموذجية	دام تميزك وعطائك	ارجعي للكتاب المدرسي	<input type="checkbox"/>
إجابة واقعية	أشكرك على جهدك المبذول	ارجعي لتصويب المعلمة	<input type="checkbox"/>
إجابة جيدة	أحسن	استخدمي محركات البحث لمزيد من المعلومات	<input type="checkbox"/>