

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade8>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

مراجعة درس الكتلونات ومستويات الطاقة

الاسم:

الصفحة []

السؤال الأول:-

اولا: أكمل العبارات التالية بالمصطلح المناسب:

- 1 - عناصر في الجدول الدوري مرتبة على شكل صفوف
- 2- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري وفق
- 3- عناصر في الجدول الدوري مرتبة على شكل أعمدة ولها خصائص كيميائية متشابهة
- 4- ذرة تتساوى فيها عدد البروتونات مع عدد الالكترونات
- 6 - عنصر موجود في يسار الجدول الدوري ولا يعتبر من الفلزات
- 7- عنصر موجود في مجموعة الغازات النبيلة ويحتوي على الكتروني تكافؤ فقط
- 8- كلما ابتعدنا عن نواة الذرة فإن طاقة الالكترون

ثانيا: أكمل الجدول التالي الذي يبين مقارنة بين الجسيمات المكونة للذرة:

اسم الجسيم	الشحنة	مكان التواجد
البروتون
الالكترون
النيوترون

ثالثا : اكمل الجدول التالي الذي يبين مقارنة بين الفلزات واللافلزات واشبه الفلزات:

الخصائص	موقعها في الجدول الدوري	
.....	الفلزات
.....	اشباه الفلزات
.....	اللافلزات

