

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف تقرير عن الجدول الدوري

[موقع المناهج](#) ⇐ [المناهج الكويتية](#) ⇐ [الصف الثامن](#) ⇐ [علوم](#) ⇐ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

<a href="#">مسودة كتاب الطالب لعام 2018</a>	1
<a href="#">النسخة المعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018</a>	2
<a href="#">تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد</a>	3
<a href="#">بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم</a>	4
<a href="#">نموذج احابة بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم</a>	5

تقرير عن: .....

اسم الطالب: .....

الصف: .....

- رتبت عناصر الجدول الدوري حسب تزايد العدد الذري للعنصر من اليسار إلى اليمين؛ بحيث تزايد كل ذرة بروتوناً واحداً عن الذرة التي تسبقها في الترتيب. وكل عنصر له مربع منفصل عن بقية العناصر، ويحوي بيانات مهمة، مثل العدد الذري واسم العنصر ورمزه والكتلة الذرية.

- يخرج من الدورة السادسة صف من العناصر يسمى اللانثانيدات، ويخرج من الدورة السابعة صف من العناصر يسمى الأكتينيدات. وهذه العناصر توضع بصورة منفصلة للحفاظ على الجدول من الاتساع الزائد.

الدورات	المجموعات
<ul style="list-style-type: none"> <li>عددتها 7 صفوف، بالإضافة إلى دورتين فرعيتين.</li> <li>تنخفض الخاصية الفلزية من اليسار إلى اليمين.</li> <li>يبدل عدد مستويات الطاقة في ذرة العنصر على رقم الدورة.</li> <li>تتدرج عناصر الدورة وفق خواصها.</li> <li>تشابه عناصر الدورة الواحدة من حيث عدد مستويات الطاقة الرئيسة.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>عددتها 18 عموداً (A, B).</li> <li>تشابه عناصر المجموعة الواحدة من حيث خواصها.</li> <li>تشابه عناصر المجموعة الواحدة من حيث عدد إلكترونات المستوى الخارجي.</li> <li>يبدل عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي في ذرة العنصر على رقم المجموعة في عناصر المجموعة (A).</li> </ul>