



Unit 1 الدورية في خصائص العناصر	الجدول الدوري للعناصر	ورقة عمل 5
اسم الطالب: .....		التاريخ:

1- قارن بين جدول منديليف والجدول الدوري الحديث من حيث الأساس المعتمد في ترتيب العناصر:

جدول منديليف:

الجدول الدوري الحديث:

2 - املأ جدول المقارنة التالي بين مجموعات العناصر التالية

المجموعة 18	المجموعة 17	المجموعة 2	المجموعة 1	الاسم الذي يطلق عليها
				اكتب 3 عناصر من هذه المجموعة
				قيمة الشحنة التي تحملها

3- اكتب اثنين من نقاط القوة ونقاط الضعف لجدول منديليف:

نقاط الضعف	نقاط القوة

4- أ- ما المصطلح العلمي الدال على العبارة التالية

"ذرات للعنصر نفسه لها العدد نفسه من البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات"

ب- ذرة النيتروجين لها عدد ذري = 7 ، ما عدد النيوترونات في ذرة عنصر النيتروجين-15



**5- أ- اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر الآتية:**

**<sup>3</sup> Li:**

**<sup>20</sup> Ca:**

**<sup>11</sup> Na:**

**<sup>19</sup> K:**

**6 - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:**

**أ- ما عدد مستويات الطاقة لعناصر الدورة 4:**

<b>1</b>	<b>A</b>
<b>2</b>	<b>B</b>
<b>3</b>	<b>C</b>
<b>4</b>	<b>D</b>

**ب- بناء على التوزيع الإلكتروني الآتي 2,8,1 في أي مجموعة يقع العنصر:**

<b>1</b>	<b>A</b>
<b>2</b>	<b>B</b>
<b>17</b>	<b>C</b>
<b>18</b>	<b>D</b>