

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

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

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 مندليف:

نقاط القوة	نقاط الضعف

4- أ- ما المصطلح العلمي الدالّ 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 العنصر النيتروجين-15

5- أ- اكتب التوزيع الالكتروني للعناصر الآتية:

 ${}^3\text{Li:}$ ${}^{20}\text{Ca:}$ ${}^{11}\text{Na:}$ ${}^{19}\text{K:}$

.....

6 - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

أ- ما عدد مستويات الطاقة لعناصر الدورة 4:

1	A
2	B
3	C
4	D

.....

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

1	A
2	B
17	C
18	D