

الهدف	كيف نستخدم الجدول الدوري لمعرفة إلكترونات التكافؤ للعنصر؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

أولا باستخدام الجدول الدوري الذي امامك أجب عن الأسئلة التالية :

												18																													
1												13					14					15					16					17					2				
1	2									3		4		5		6		7		8		3		4		5		6		7		8									
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	3		4		5		6		7		8		3		4		5		6		7		8							
1	2											3		4		5		6		7		8		3		4		5		6		7		8							
1	2											3		4		5		6		7		8		3		4		5		6		7		8							
1	2											3		4		5		6		7		8		3		4		5		6		7		8							
1	2											3		4		5		6						3		4		5		6											

1. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 1؟
2. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 2؟
3. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 13؟
4. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 14؟
5. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 15؟
6. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 16؟
7. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 17؟
8. ما عدد الكثرونات التكافؤ في عناصر المجموعة رقم 18؟

باستثناء الهيليوم 2

ماذا تستنتج؟ عدد إلكترونات التكافؤ = رقم من رقم المجموعة.

