

وحدة: التركيب الذري والصنع والروابط الكيميائية

نشاط: ما الرابط بين التوزيع الإلكتروني للذرة والجدول الدوري

1- أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية:

العنصر	التوزيع الإلكتروني
1 ¹⁷ Cl	, ,
2 ¹² Mg	, ,
3 ⁷ N	, ,
4 ¹⁸ Ar	, ,
5 ²⁰ Ca	, , ,
6 ¹⁰ Ne	, ,

2- أي من العناصر السابقة تعتبر غازات نبيلة؟ _____ و _____

3- ما رقم مجموعة العنصر Mg؟ _____

4- ما رقم دورة العنصر Mg؟ _____

5- ما رقم دورة العنصر N؟ _____

6- إذا علمت أن الإلكترونات التكافؤ هي الإلكترونات المستوى الأخير، فكم عدد الإلكترونات التكافؤ لعنصر Cl؟ _____

7- حل أسئلة المتابعة في الكتاب ص 14 و 15.