

www.sites.google.com/site/faresfergani
Fares_Fergani@yahoo.fr

تمارين مقترحة

1AS U04 - Exercice 009

المحتوى المعرفي : هندسة أفراد بعض الأنواع الكيميائية .

تاريخ آخر تحديث : 2014/09/01

نص التمرين : (***)

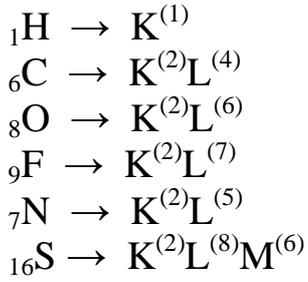
1- أكتب التوزيع الإلكتروني للذرات التالية : الكربون C ، الهيدروجين H ، الأكسجين O ، الفلور F ، الأزوت N ، الكبريت S مع تحديد الأزواج الرابطة في كل ذرة :

$$Z(S) = 16 ، Z(N) = 7 ، Z(F) = 9 ، Z(O) = 8 ، Z(H) = 1 ، Z(C) = 6$$

2- مثل حسب نموذج لويس لخمسة جزيئات تحتوي على هذه الذرات .

حل التمرين

1- التوزيع الإلكتروني للذرات و عدد الأزواج الرابطة في كل ذرة :



- عدد الأزواج الرابطة في ذرة الهيدروجين H :

$$N = 2 - N_e = 2 - 1 = 1$$

- عدد الأزواج الرابطة في ذرة الكربون C :

$$N = 8 - N_e = 8 - 4 = 4$$

- عدد الأزواج الرابطة في ذرة الأكسجين O :

$$N = 8 - N_e = 8 - 6 = 2$$

- عدد الأزواج الرابطة في ذرة الفلور F :

$$N = 8 - N_e = 8 - 7 = 1$$

- عدد الأزواج الرابطة في ذرة الكبريت S :

$$N = 8 - N_e = 8 - 6 = 2$$

2- تمثيل لويس لخمسة جزيئات تحتوي على الذرات المذكورة :

