

أنواع الروابط التساهمية

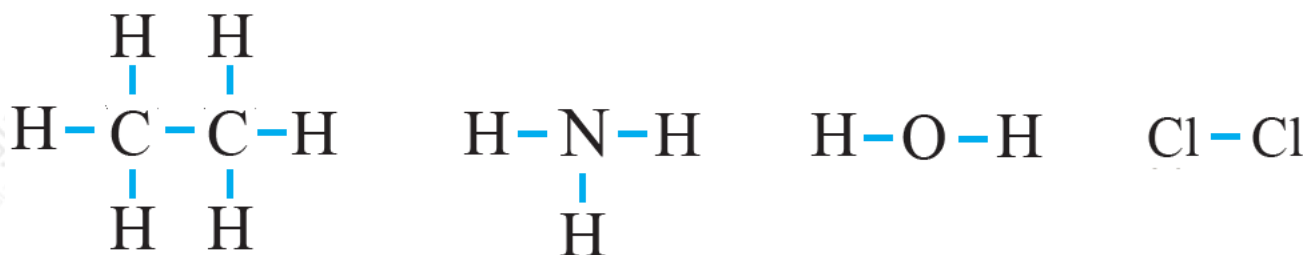
تحتوي العديد من الجزيئات على روابط تساهمية، وتقسم الرابطة التساهمية إلى ثلاثة أقسام:

1- الرابطة التساهمية الأحادية

وتنشأ هذه الرابطة عندما تتشارك ذرتان بزوج رابط من الإلكترونات.

أمثلة:

Cl_2 جزيء الكلور ، وجزيء الماء H_2O ، وجزيء الأمونيا NH_3 ، وجزيء الإيثان C_2H_6 .

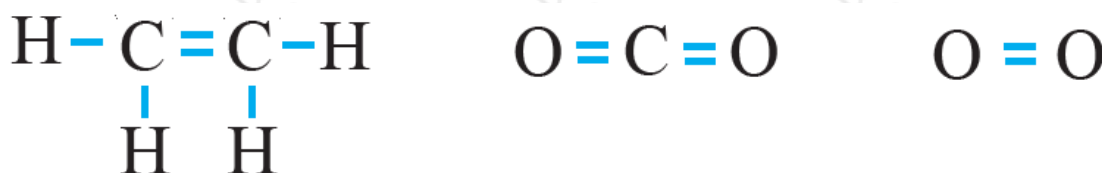


2- الرابطة التساهمية الثنائية

وتنشأ هذه الرابطة عندما تتشارك ذرتان بزوجين رابطين من الإلكترونات.

أمثلة:

O_2 جزيء الأكسجين ، وجزيء ثاني أكسيد الكربون CO_2 ، وجزيء الإيثين C_2H_4 .



3- الرابطة التساهمية الثلاثية

وتنشأ هذه الرابطة عندما تتشارك ذرتان بثلاثة أزواج رابطة من الإلكترونات.

أمثلة:

N_2 جزيء النيتروجين ، وجزيء الأستيلين C_2H_2 .



في الدروس التالية سنتعرف على تلك الأنواع من الروابط، وكيفية تمثيل الجزيئات بطريقة لويس، وكيفية تحديد عدد أزواج الإلكترونات الرابطة وغير الرابطة في جزيئاتها.