

أنواع الروابط التساهمية

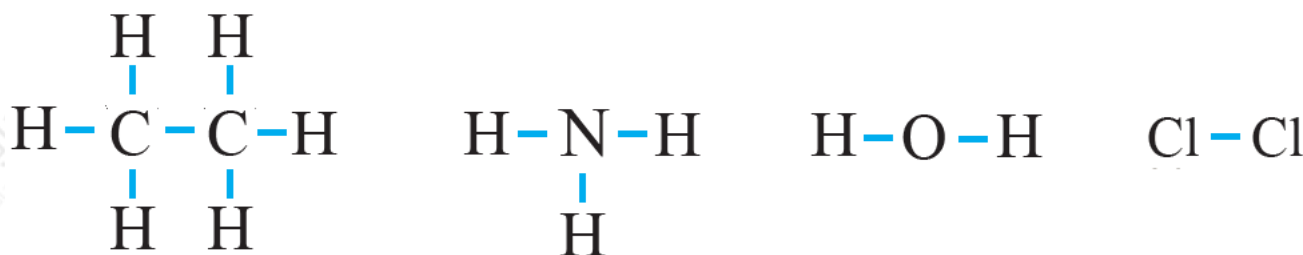
تحتوي العديد من الجزيئات على روابط تساهمية، وتقسم الرابطة التساهمية إلى ثلاثة أقسام:

1- الرابطة التساهمية الأحادية

وتنشأ هذه الرابطة عندما تتشارك ذرتان بزوج رابط من الإلكترونات.

أمثلة:

. C_2H_6 الإيثان ، وجزء الماء H_2O ، وجزء الأمونيا NH_3 ، وجزء الإيثان C_2H_6 .

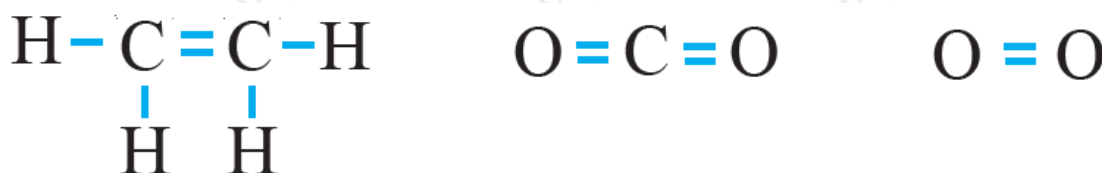


2- الرابطة التساهمية الثنائية

وتنشأ هذه الرابطة عندما تتشارك ذرتان بزوجين رابطين من الإلكترونات.

أمثلة:

. O_2 جزء الأكسجين ، وجزء ثاني أكسيد الكربون CO_2 ، وجزء الإيثين C_2H_4 .



3- الرابطة التساهمية الثلاثية

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

أمثلة:

. N_2 جزء النيتروجين ، وجزء 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.