

## أنواع الروابط التساهمية

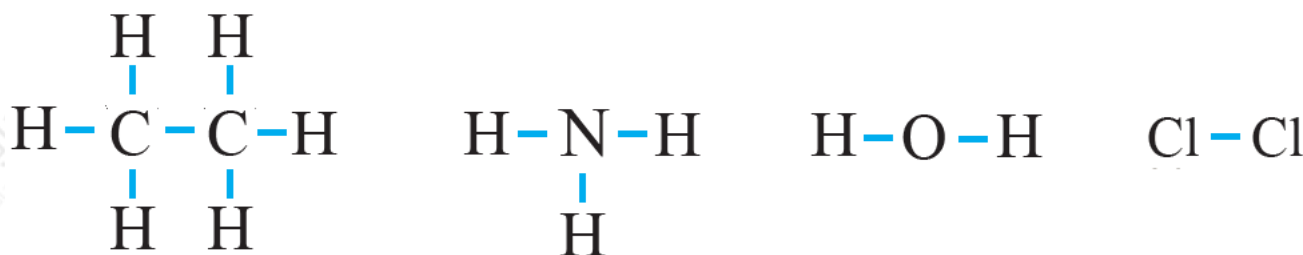
تحتوي العديد من الجزيئات على روابط تساهمية، وتقسم الرابطة التساهمية إلى ثلاثة أقسام:

### 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  $C_2H_6$  .

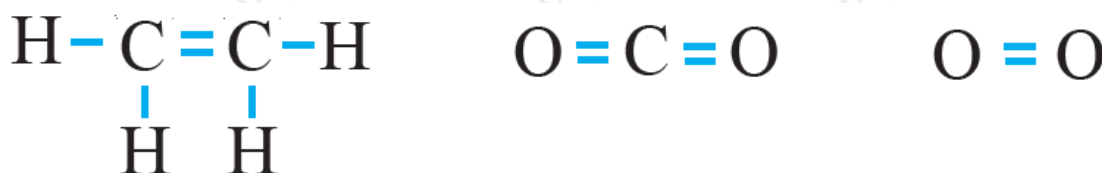


### 2- الرابطة التساهمية الثنائية

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.