مجمـــوعة هنـــدسة الجزيئـــات و بنيتهــــا الإلكتـــرونيـــة

البنية الإلكترونية :

تحتوي هذه المركبات على رابطة ثلاثية أو أكثر ما بين ذرتي كربون ، يميز فيها :

* رابطة سيجما قوية .
* رابطتان باي ضعيفتان وهما اللتان تتيحان لهذه المركبات أن تدخل في تفاعلات الضم .

البنية الفراغية :

تكون الزاوية ما بين ذرتي الكربون المرتبطتان برابطة ثلاثية 180 أي أنها تكون على إستقامة واحدة .

الصيغة العامة :

CnH2n-2  ويمكن أن نمثلها بالشكل R – C C – R/