

Structures à 2 liaisons covalentes (digonales)

Si l'atome central n'a aucun doublet non liant



Si l'atome central possède deux doublets non liants



Géométrie linéaire

Géométrie coudée

Exemples : CO_2 , HCN

Exemples : H_2O

Structures à 3 liaisons covalentes (trigonales)

Si l'atome central n'a aucun doublet non liant



Si l'atome central possède un seul doublet non liant



Géométrie triangulaire

Géométrie pyramidale

Exemples : BF_3 , AlCl_3

Exemples : NH_3 , H_3O^+

Structures à 4 liaisons covalentes (tétraogonales)

Si l'atome central n'a aucun doublet non liant



Géométrie tétraédrique

Exemples : CH_4 , NH_4^+ , SiCl_4