

La formule de Lewis d'un atome représente la couche externe de celui-ci, elle permet d'expliquer la formation des liaisons entre atomes.

Exemple : ${}_{16}^{32}\text{S}$

$(K)^2(L)^8(M)^6$ ← Couche externe

On a 6 électrons à disposer autour de l'atome



Représentation de Lewis de l'atome

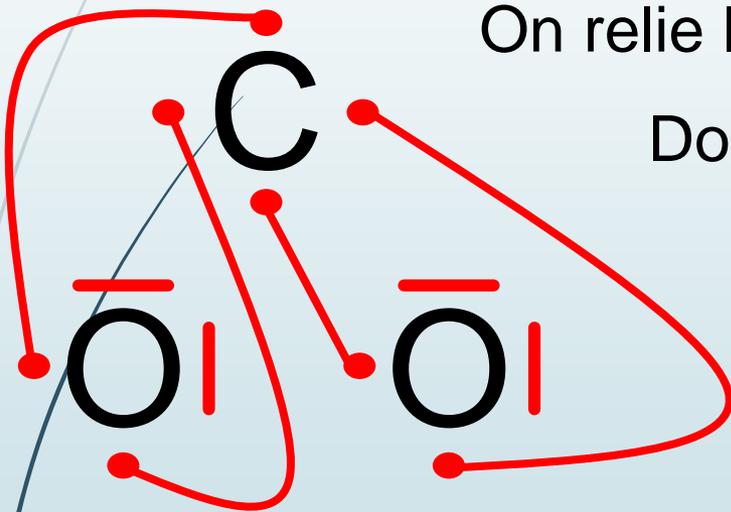
Électron célibataire

Doublet non-liant

II. Géométrie des molécules:

Les électrons célibataires de différents atomes s'associent pour former les liaisons de covalence entre atomes.

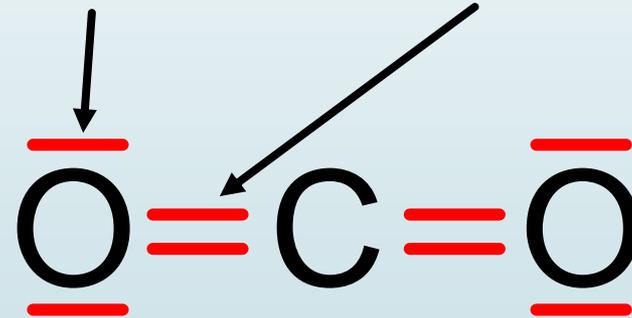
Exemple : le dioxyde de carbone CO_2



On relie les électrons célibataires entre eux

Doublet non-liant

Doublet liant



Représentation de Lewis de la molécule