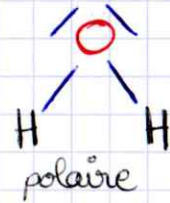


Une molécule est polaire si elle comporte au moins une liaison polarisée et que les polarisations ne s'annulent pas entre elles.

On doit donc connaître la géométrie d'une molécule pour trouver sa polarité.



Géométrie et polarité d'une molécule

Electronégativité (X)

↳ traduit la capacité d'un atome à attirer à lui les électrons.

Atome le $\oplus$ électronégatif: F

Polarisation d'une liaison

Lorsque la différence d'électronégativité entre deux atomes est supérieure à 0,4, la liaison est polarisée.



@lapommedisaac

Géométrie VSEPR

On note n le nombre d'atomes liés à l'atome central et p le nombre de doublets non liant qu'il porte. La géométrie autour de l'atome central est donnée par:

n+p	Modèle de repulsion	Géométrie	Exemple
2	linéaire	linéaire	<chem>O=C=O</chem>
3	trigonal plan	trigonal plane	<chem>CH3</chem>
PAS de dblet non-liant	4	tétraédrique	tétraédrique
1 doublet non-liant	4	tétraédrique	pyramidale
2 doublets non-liants	4	tétraédrique	coudée