

Méthode :

Polarisation d'une molécule ou d'une liaison

1) On détermine si la molécule possède des liaisons polarisées.

Pour déterminer si une liaison est polarisée :

1. On détermine l'électronégativité des atomes de part et d'autre de la liaison avec les [données](#).
2. On calcule la différence d'électronégativité des atomes.
3. Si elle est faible (<0.4) la liaison est **apolaire** sinon elle est **polaire**.



2) S'il n'existe pas de liaisons polarisées alors la molécule est **apolaire**. Très **apolaire** même si elle est grande.

3) S'il en existe :

a) on regarde si des symétries peuvent annuler la polarisation

i. Si oui (exemple CO_2) [cas assez rare] alors molécule **apolaire**.

ii. Si non alors on regarde la taille.

1. Si la molécule est petite alors elle est bien **polaire**.

2. Si elle est grande alors elle est sûrement à la fois les deux, avec une partie **polaire** et une partie **apolaire** (**amphiphile**).

Exemple : *tensio-actif qu'on trouve dans la mayonnaise ou les détergents.*

Méthode sous forme d'organigramme

