

Liaisons, VSEPR & Nomenclature

Sommaire

1 Liaisons chimiques

2 VSEPR

3 Hybridation

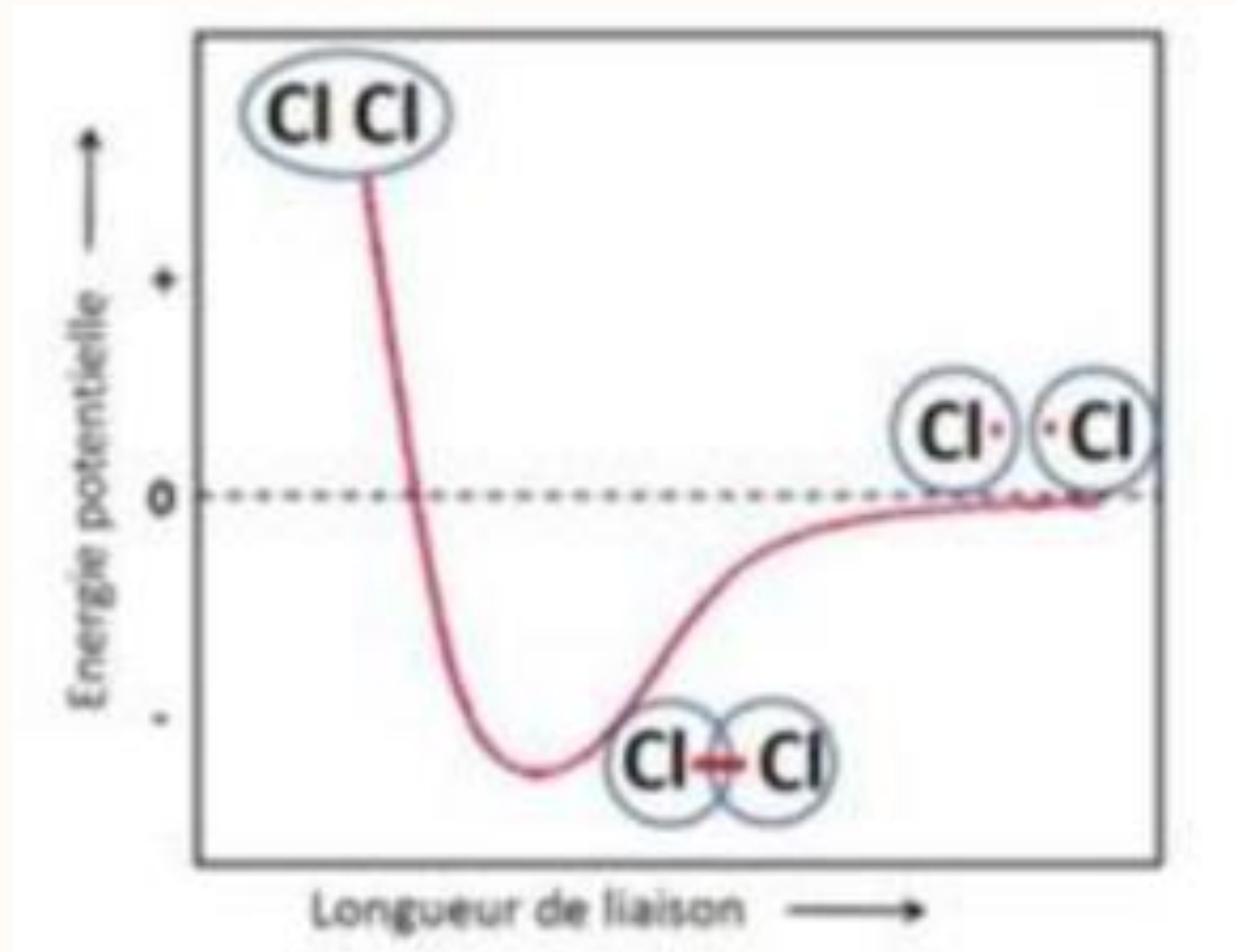
4 Nomenclature



Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

1) Liaisons chimiques

Liaison : mise en commun d'électrons qui stabilise l'ensemble de la structure



juste balance entre répulsions des électrons et
l'attraction

++++

Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

- La règle de l'octet -

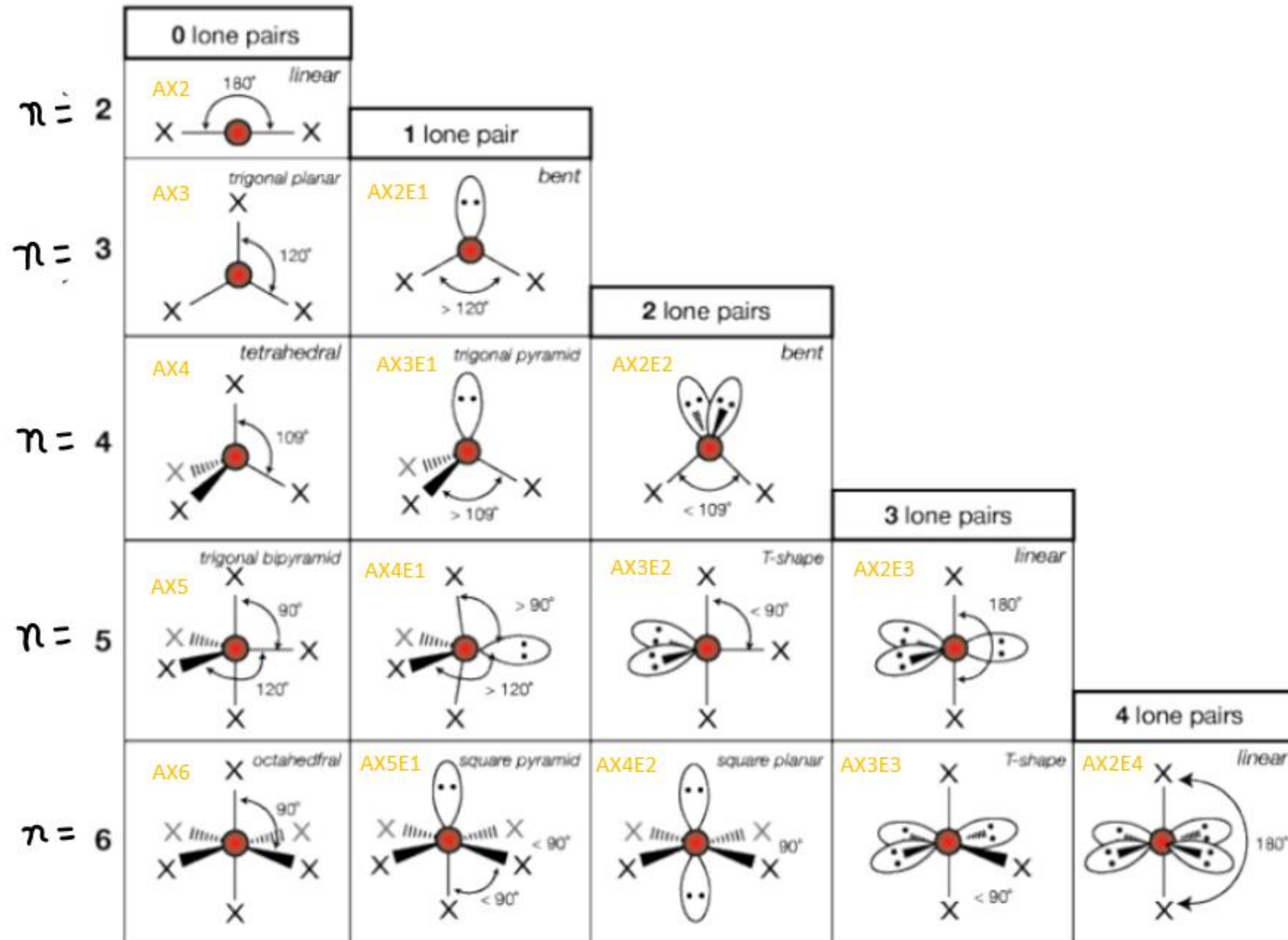
La règle de l'octet stipule que les atomes tendent à avoir huit électrons dans leur couche de valence pour atteindre une configuration électronique stable similaire à celle des gaz nobles.



2) VSEPR

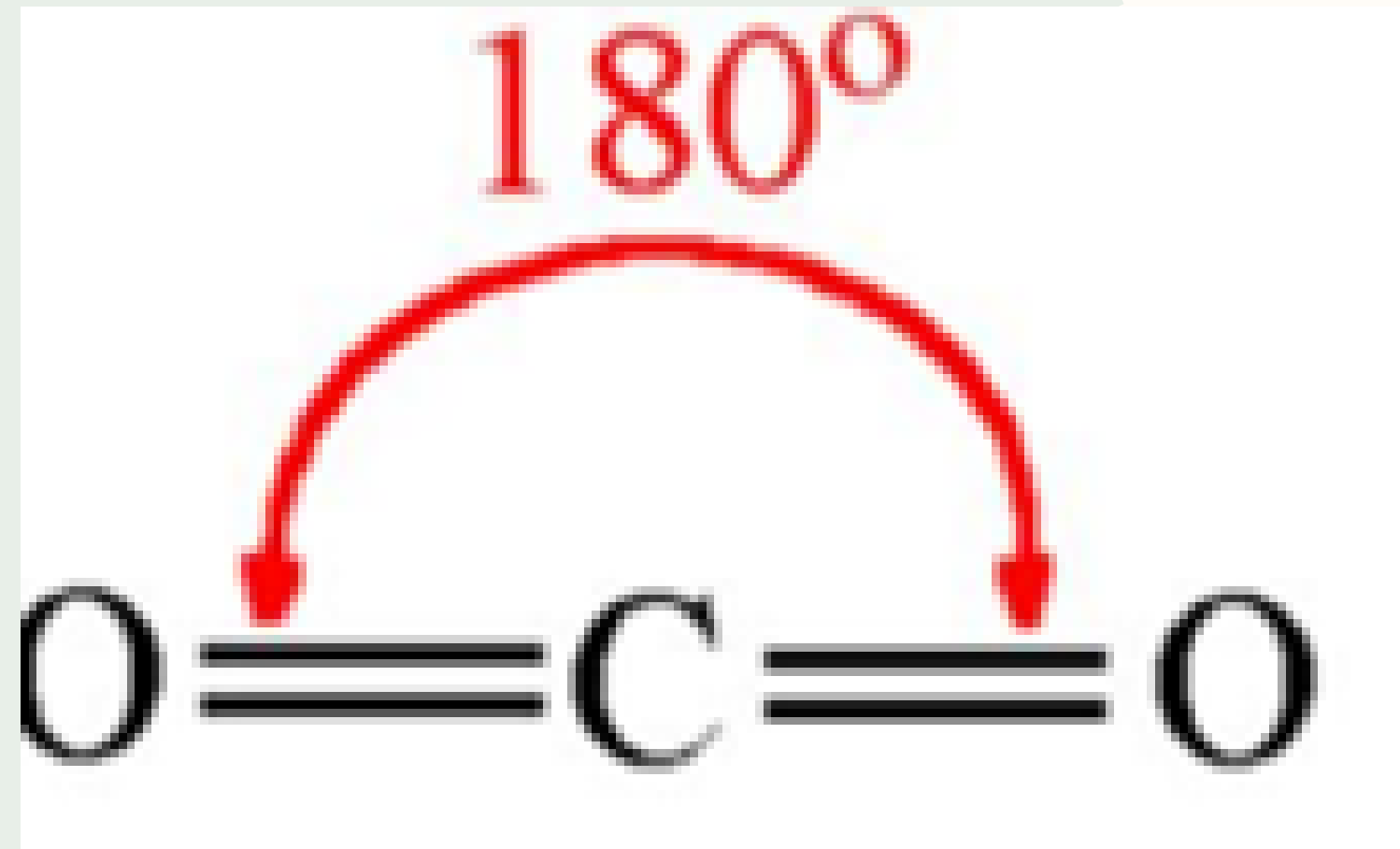
- modèle utilisé en chimie pour prédire la forme des molécules
- positionnent en 3D de la façon la + éloignée les uns des autres

AXmEn



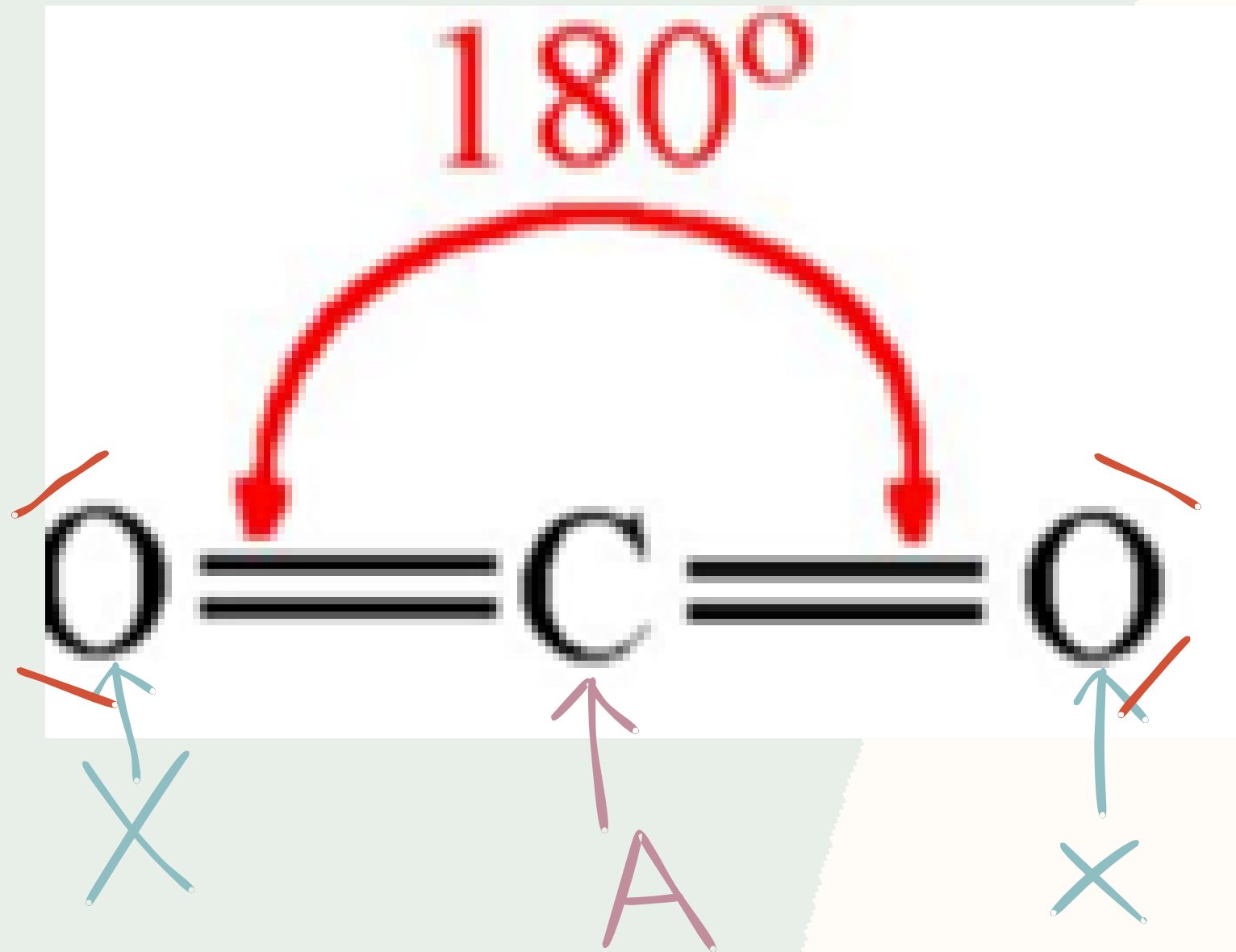
Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

Exemple : CO₂



Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

Exemple : CO₂



AX₂

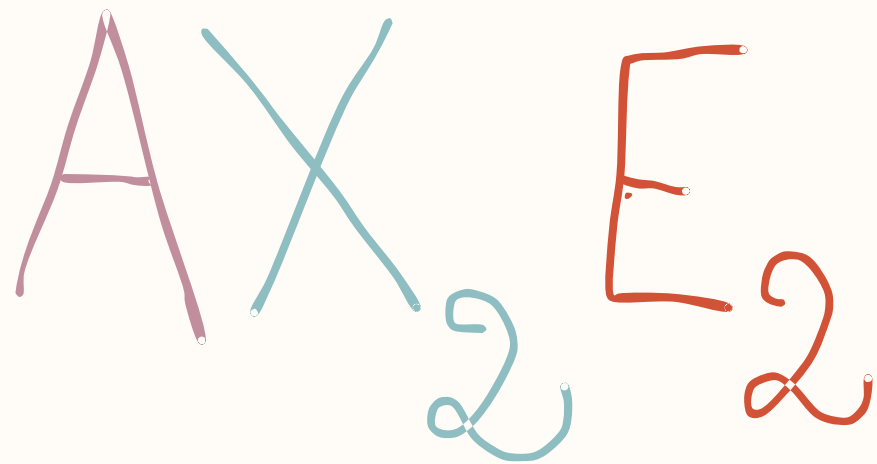
donc c'est LINEAIRE

Exemple : H₂O

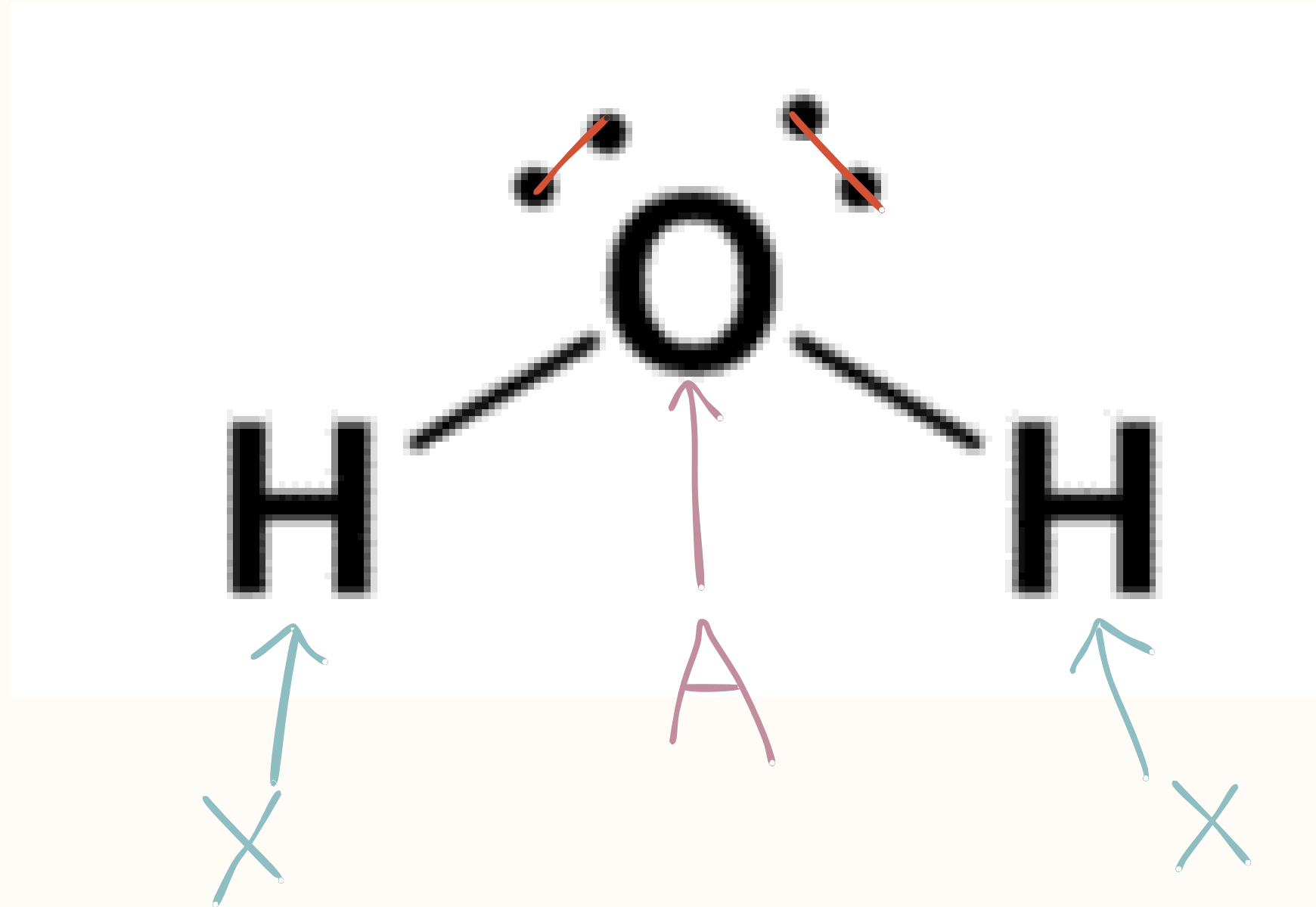


Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

Exemple : H₂O

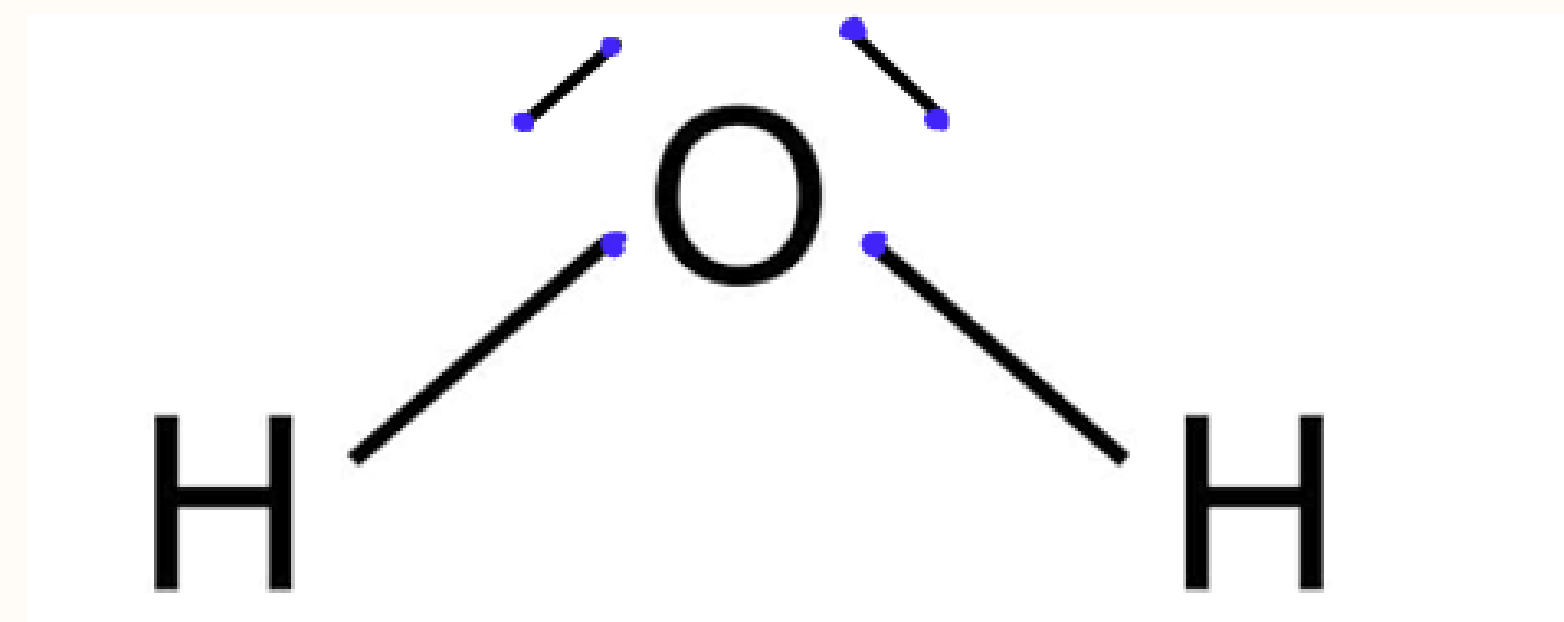


donc c'est
coudée



3) L'hybridation

O ($Z=8$) : $1s^2 2s^2 2p^4$



$\eta=1$ ↑↓

$\pi=2$ ↑↓ ↑ ↑

AXmEn

4) Nomenclature

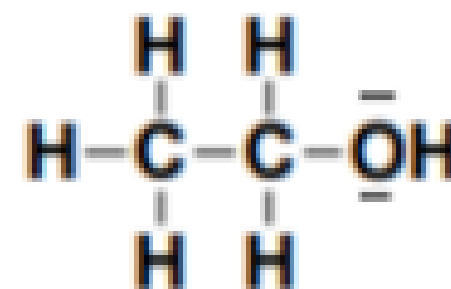
- **formule brute**



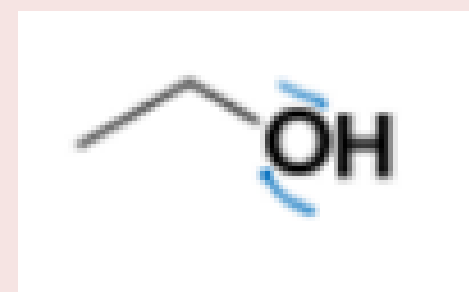
- **formule semi développée**

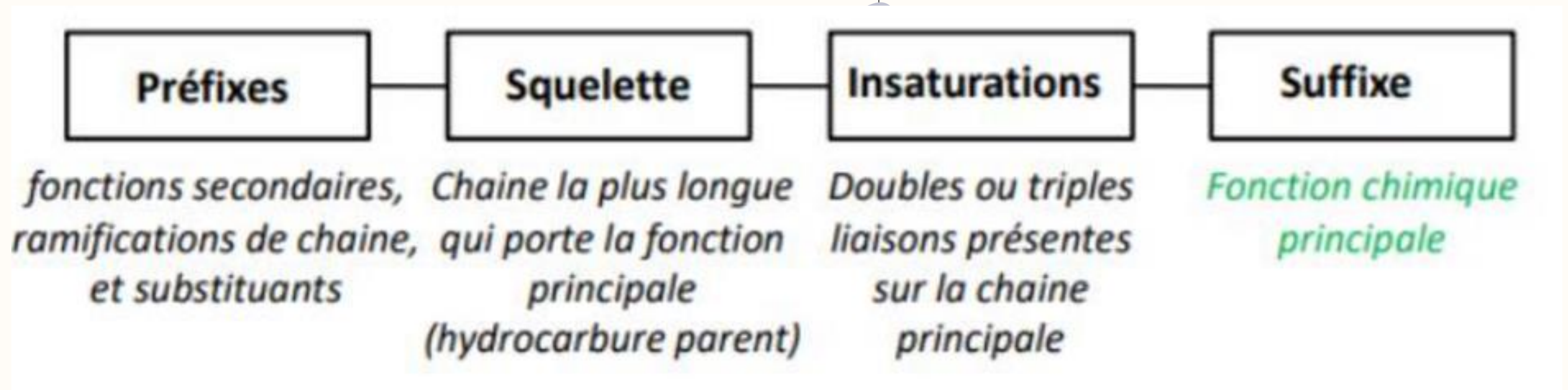


- **formule développée**



- **formule topologique**





Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite



des questions ??

Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite