

# Liaisons, VSEPR & Nomenclature

# Sommaire

1 Liaisons chimiques

2 VSEPR

3 Hybridation

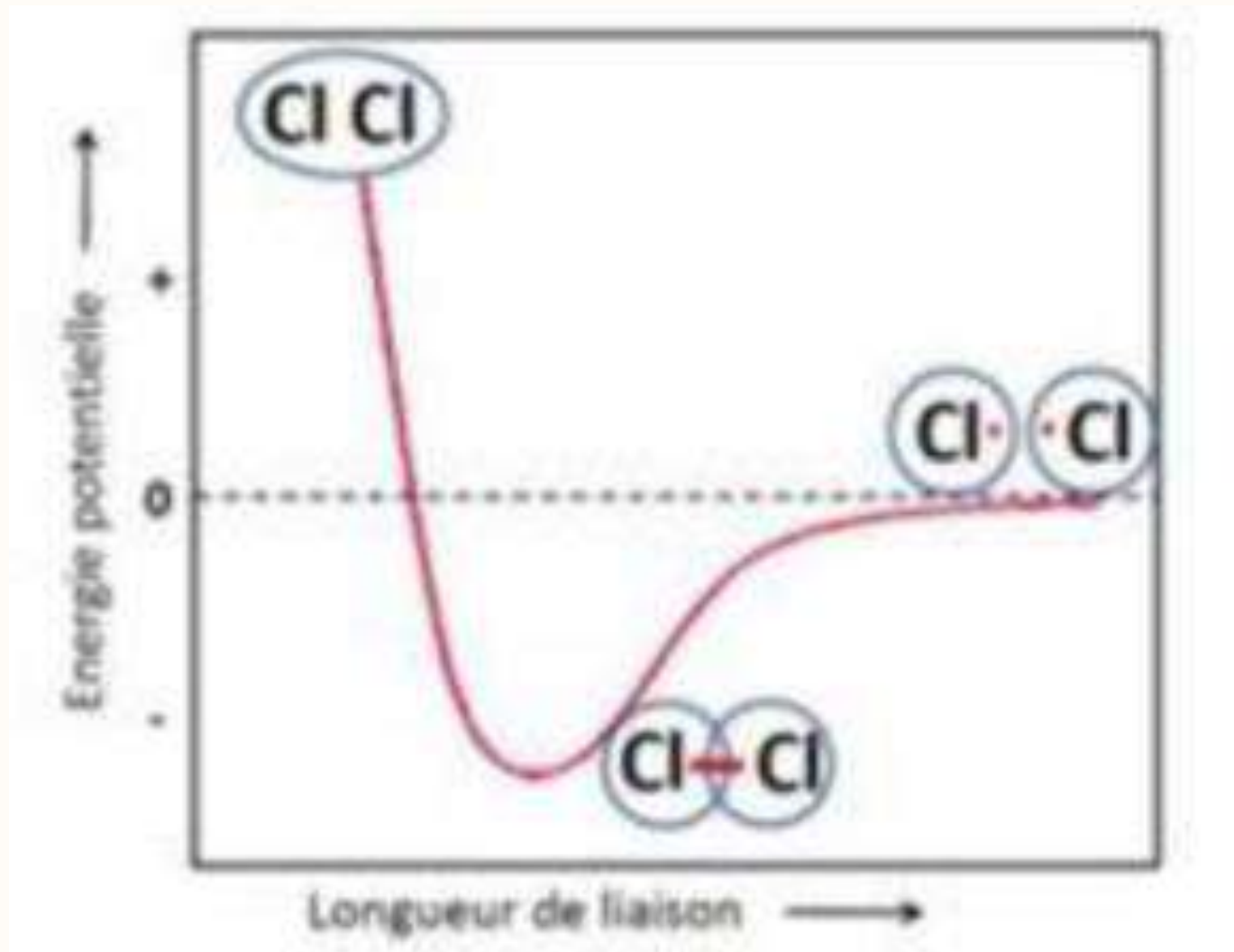
4 Nomenclature



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.

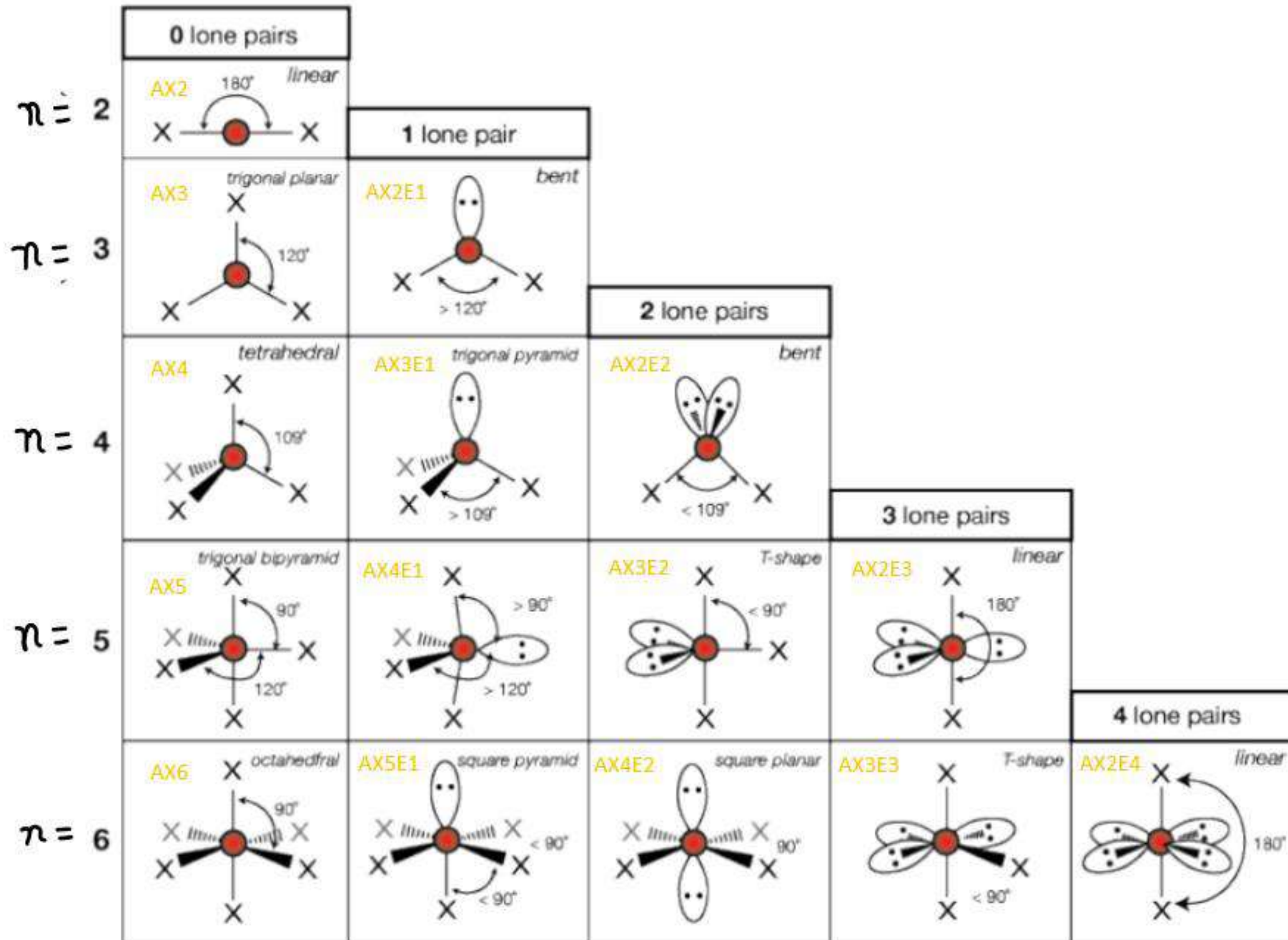


## 2) VSEPR

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

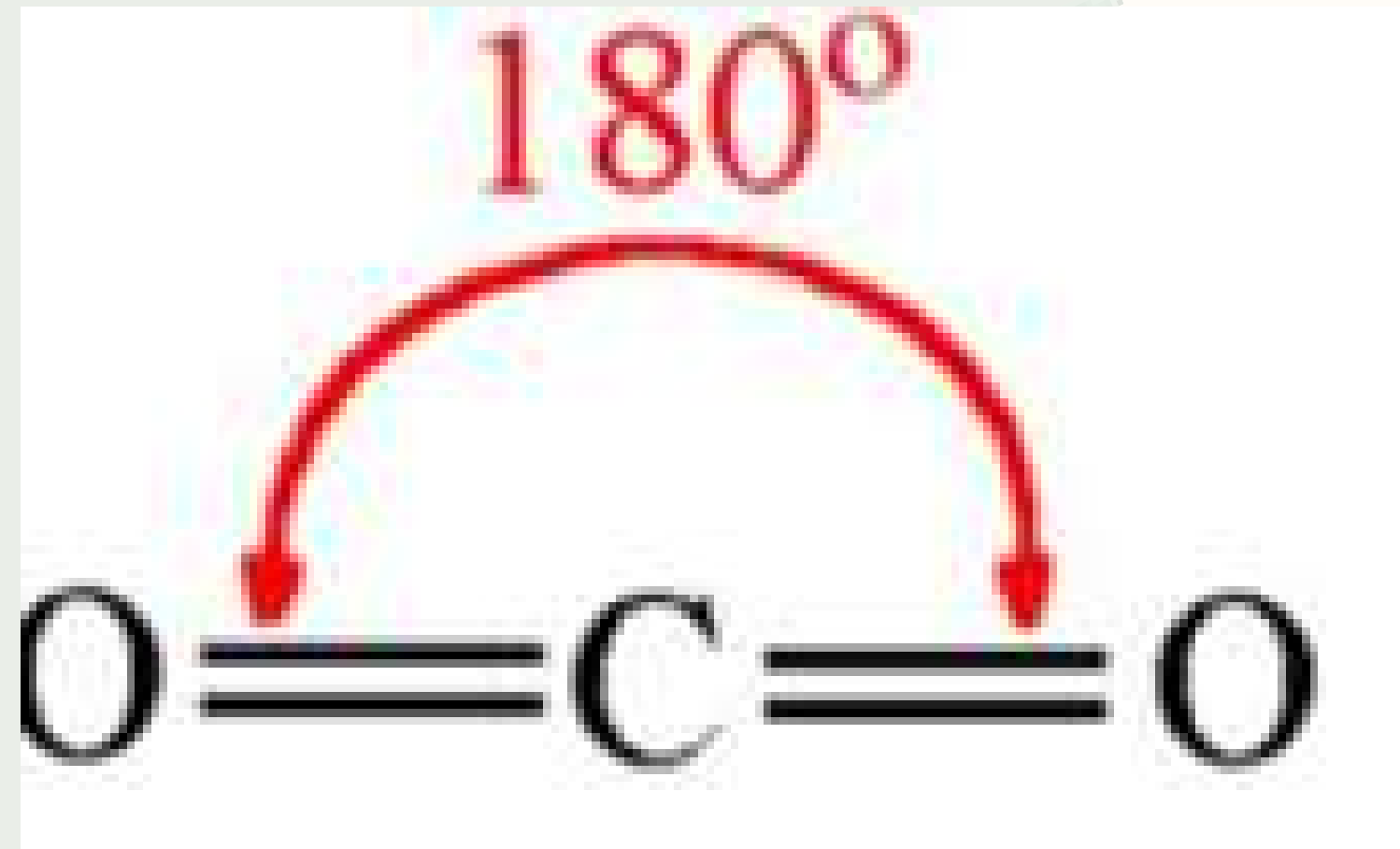
# AXmEn

Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite



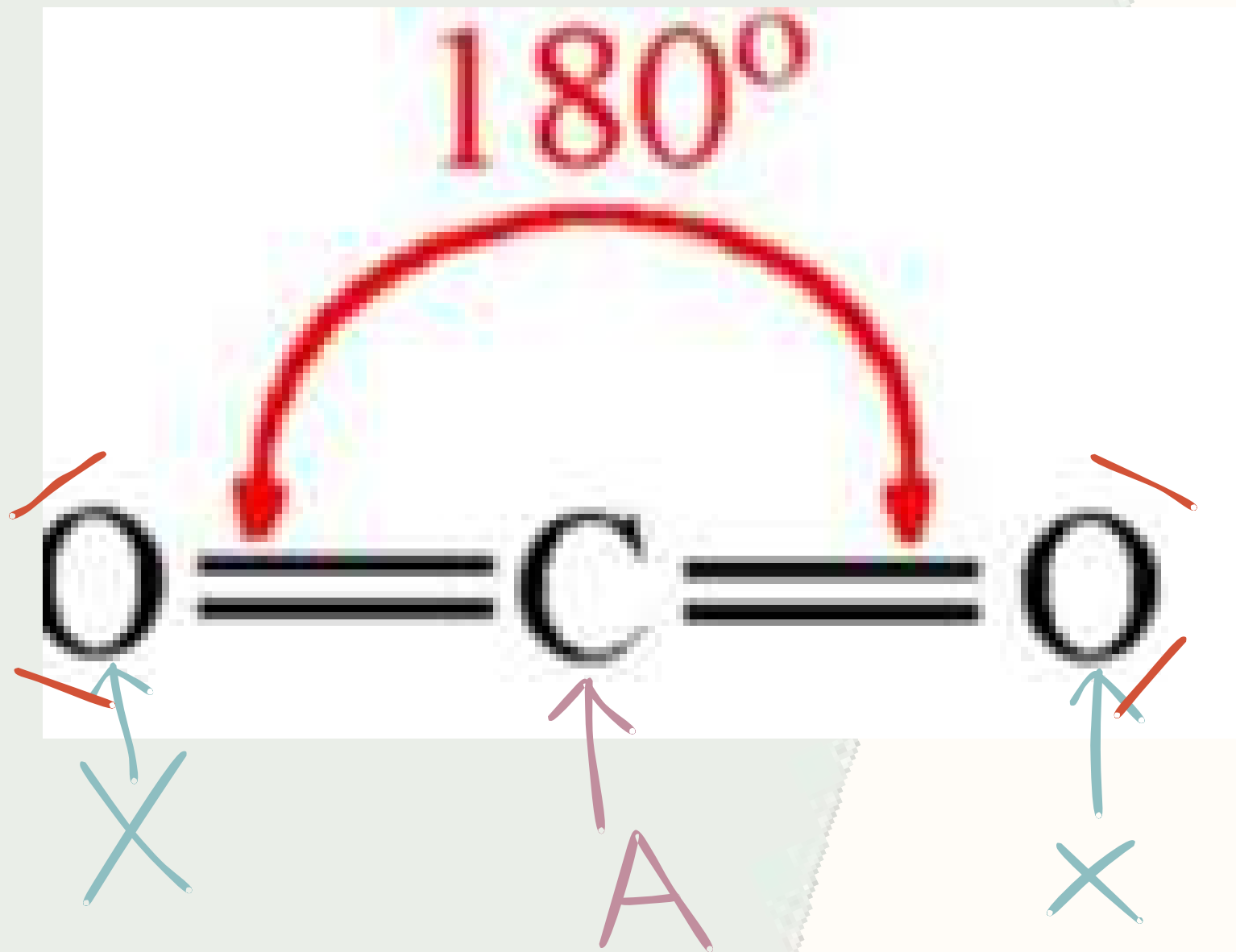
Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

# Exemple : CO<sub>2</sub>



Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

# Exemple : CO<sub>2</sub>



AX<sub>2</sub>

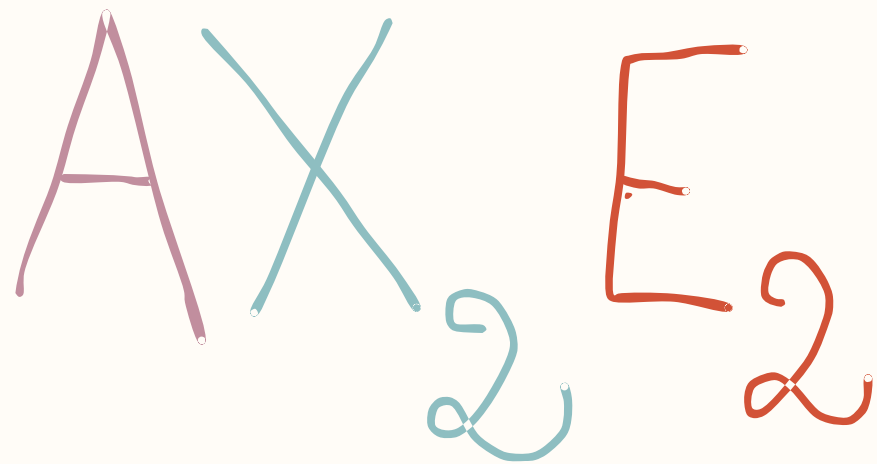
donc c'est LINEAIRE

# Exemple : H<sub>2</sub>O

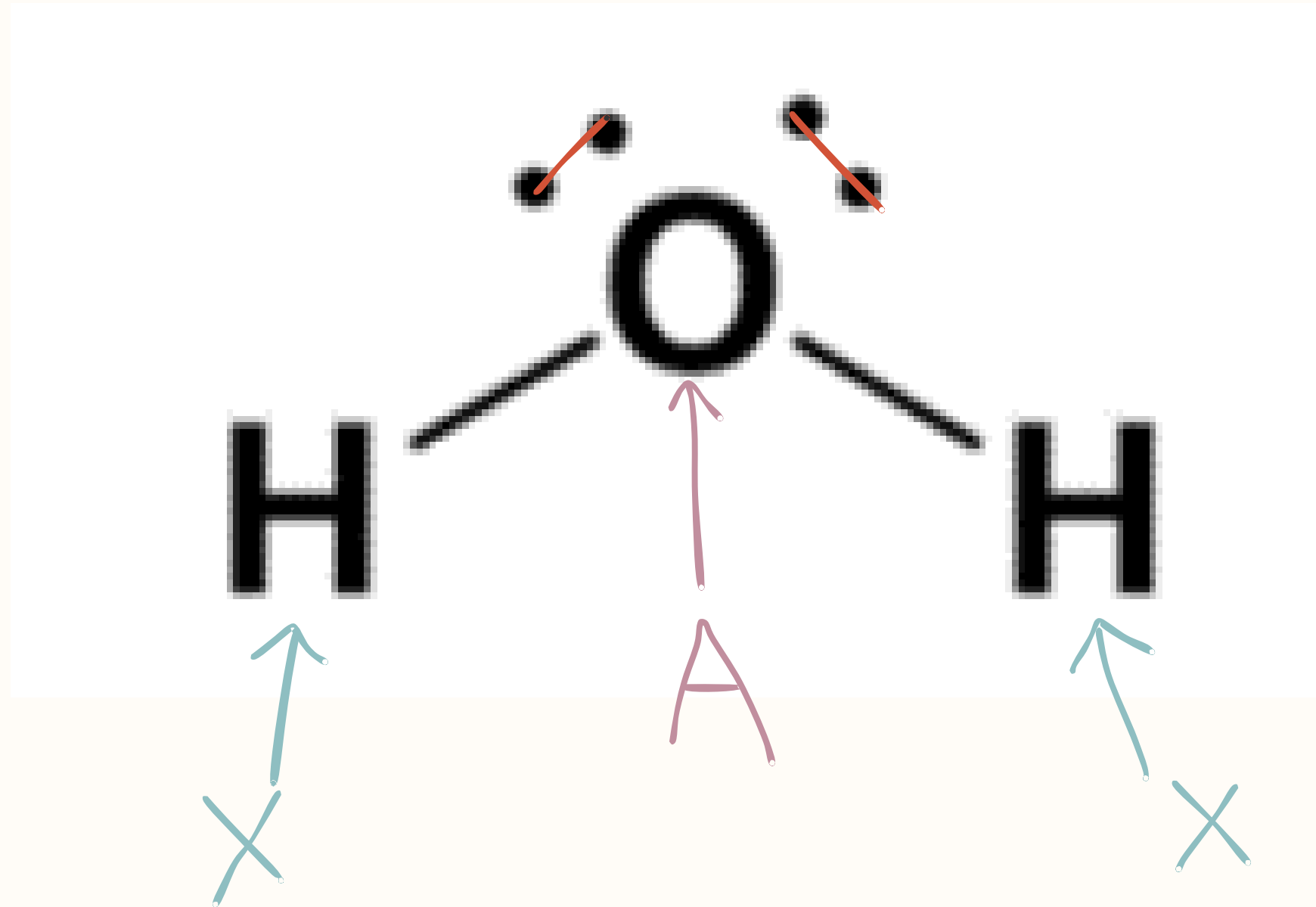


Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

# Exemple : H2O

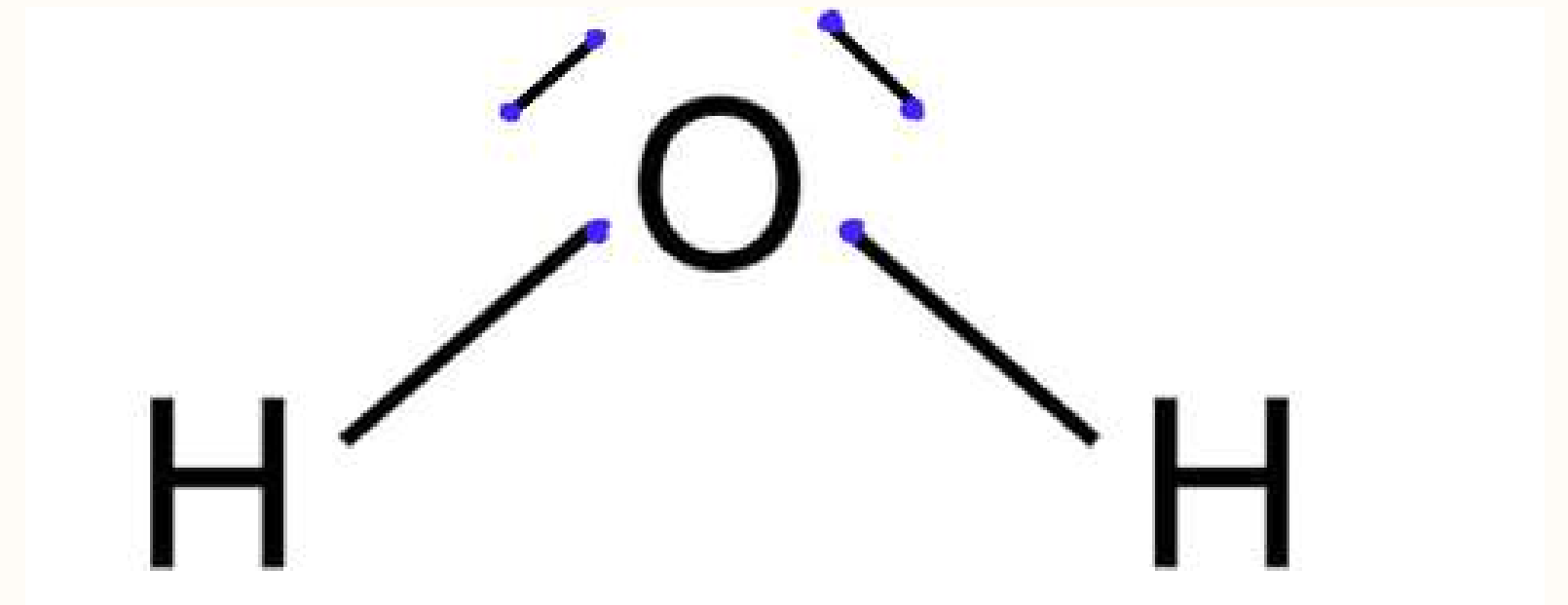


**donc c'est  
coudée**



### 3) L'hybridation

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



$n=1$   $\boxed{1\downarrow}$

$n=2$   $\boxed{1\downarrow}$   $\boxed{1\downarrow}$   $\boxed{1}$

$AX_2E_2$

# 4) Nomenclature

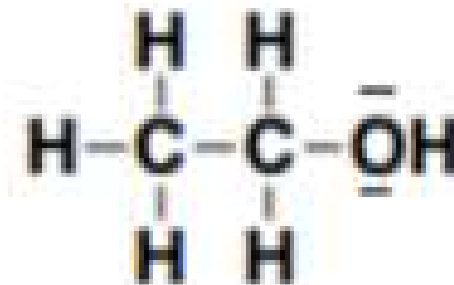
- **formule brute**



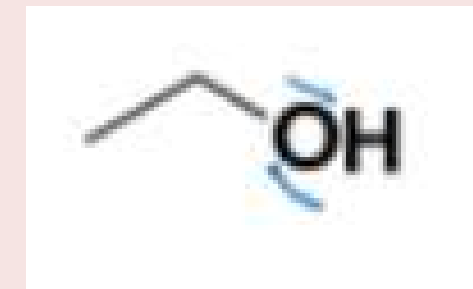
- **formule semi développée**

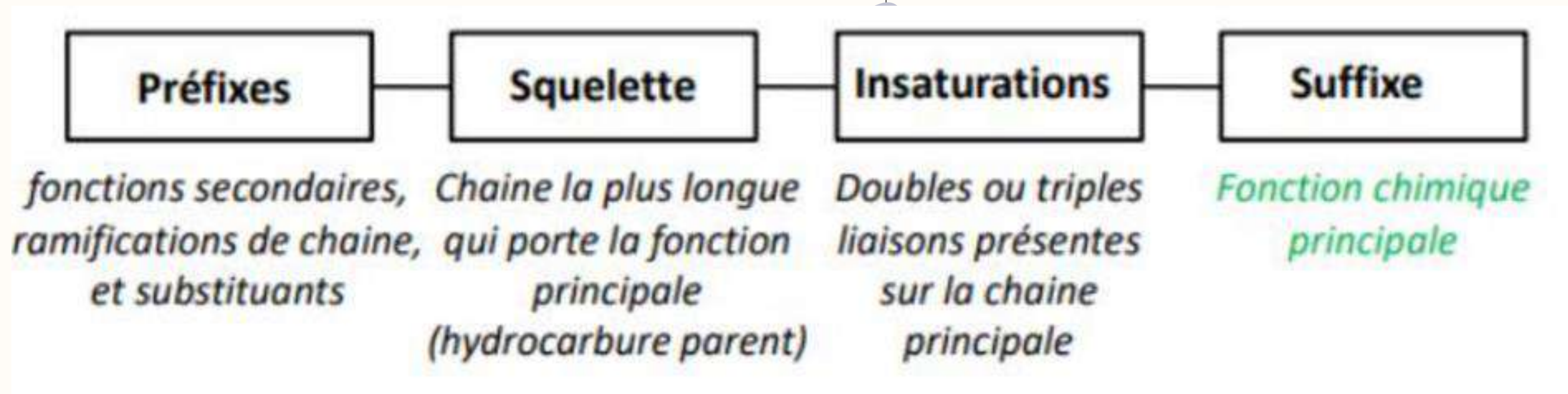


- **formule développée**



- **formule topologique**





Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite

des questions ??

Le tutorat est gratuit, toute reproduction ou vente est interdite