

Liaisons Covalentes.

* Dans la nature la plupart des atomes n'existent pas seuls, ils ont tendance à s'associer pour former des édifices polyatomiques.

- Dans le cas où ils forment des liaisons covalentes \Rightarrow molécules

* Les atomes s'associent entre eux car la forme associée a une énergie inférieure à celle des atomes isolés

↳ cf "Méthode Hückel" ou "Méthode des fragments"

* Pour s'associer les atomes mettent en commun des électrons pour former une liaison (cf "Liaisons covalentes")

* Une première explication par cette stabilité est que les atomes ont une énergie minimale quand ils ont la même structure électronique qu'un gaz noble

↳ Cela explique la valence des atomes

↳ Par le Bore etc, on a une lacune en électrons

↳ possibilité d'accepter $2e^-$: liaison dative. (cf "Liaison dative")

\Rightarrow Les gaz nobles sont présents seuls dans la nature (He, Ar...)

* Une liaison est définie par plusieurs propriétés

- Sa longueur

- Son énergie

- Sa polarité \Leftrightarrow son caractère ionique

- Sa polarisabilité

} cf "Énergie et longueur liaison"

} cf "Liaisons ionique"