

Quelques précisions...

Lors de la **formation** d'une liaison covalente, les électrons vont du site donneur vers le site accepteur. Ce mouvement se représente à l'aide d'une flèche courbe allant du site donneur vers le site accepteur.

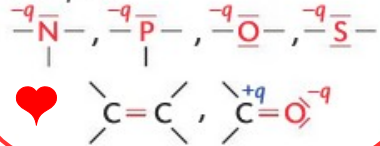
Lors de la **rupture** d'une liaison covalente, les électrons de la liaison rompue vont vers l'atome le plus électronégatif. Ce mouvement se représente à l'aide d'une flèche courbe allant de la liaison à rompre vers l'atome le plus électronégatif.



Site donneur d'e⁻ = site en excès d'e⁻

- Atome porteur de **doublet(s) non liant(s)**.
- Liaison polarisée.
- Liaison multiple.

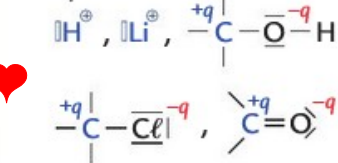
Exemples :



Site accepteur d'e⁻ = site en défaut e⁻

Atome porteur d'une **lacune** et/ou d'une **charge électrique positive**, partielle ou non.

Exemples :



Comment expliquer la réorganisation des atomes lors d'un acte élémentaire ?

Elle est due à la redistribution de doublets d'électrons et représentée par une flèche courbe d'un site donneur d'électrons vers un site accepteur.



Evolution microscopique



<https://youtu.be/s7ffeIH8JYs>



Un catalyseur modifie le mécanisme réactionnel : il augmente le nombre d'actes élémentaires en étant consommé puis régénéré

A l'échelle microscopique, que se passe-t-il lors d'une réaction ?

Réaction = chocs efficaces entre réactifs

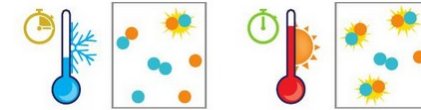


A l'échelle microscopique que se passe-t-il quand la vitesse augmente ?

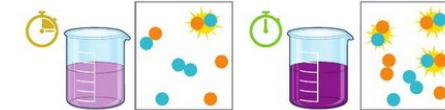
Si vitesse ↑ alors nb de chocs efficaces ↑

Exemples :

Température ↑ → agitation ↑ → chocs efficaces ↑



Concentration ↑ → nb de molécules ↑ → chocs efficaces ↑



Qu'est-ce qu'un mécanisme réactionnel ?

C'est une suite d'actes élémentaires.

Entité créée au cours d'un acte élémentaire et consommée dans un autre

