

Réactions Acides-Bases

Réactions Acides



Ici, le site pauvre en électrons est le H
lié au Cl car Cl est très électronégatif
donc il attire beaucoup les électrons
de l'hydrogène

L'azote est lui le site nucléophile, riche en électrons

Alors, et c'est très important de le savoir, il y aura réaction du plus riche
avec le plus pauvre, la flèche ira TOUJOURS du nucléophile vers
l'électrophile.

**Hyper important de le
comprendre !!**

Acides-base de Bronsted	Acides-base de Lewis
Acide = donneur de H^+	Acide = accepteur de doublet d' e^-
Base = accepteur de H^+	Base = donneur de doublet d' e^-



En fait, plus l'H est pauvre en e⁻, plus il est acide = liaison fragile = pKa petit
et plus l'H est riche en e⁻, plus il est basique = liaison solide = pKa élevé

Dans des plus grosses molécules, certains groupements pourtant identiques entre eux sont pourtant plus ou moins acides selon les effets inductifs, ils peuvent être plus enrichis selon les groupements autour.

Aussi, l'acidité augmente selon l'hybridation : $sp > sp^2 > sp^3$

Réactions Basiques

Une base est un donneur de doublet, plus l'atome est enrichi en e⁻, plus son DNL sera disponible et donc il est + basique.

La basicité va dépendre des effets inductifs :

- + électroattracteur = + basique car il pourra partager son DNL

Dépend des effets de la mésomérie :

- mésomère attracteur = pKa qui diminue
- mésomère donneur = enrichit l'atome en e⁻ → pKa qui augmente

Comme pour l'acidité, la basicité va dépendre de l'hybridation, plus le caractère s de l'orbitale diminue, plus la basicité augmente.

