

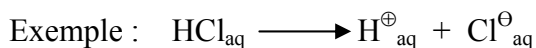
EFFETS ÉLECTRONIQUES ET RÉACTIVITÉ

LES RÉACTIFS

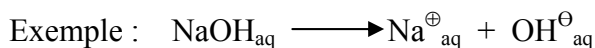
Acides et Bases (Rappels des définitions)

A- Théorie d'Arrhénius

Un **acide** est une substance capable de se dissocier dans l'eau pour donner des protons H^{\oplus}



Une **base** est une substance pouvant se dissocier dans l'eau pour donner OH^{\ominus}



B- Théorie de Bronsted

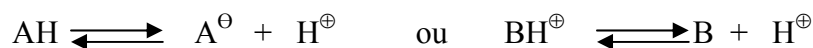
Pour généraliser la définition précédente à des milieux non aqueux, Bronsted propose d'appeler :

Acide : tout corps capable de libérer un ion H^{\oplus}

Base : tout corps capable de capter un ion H^{\oplus}



De la définition de Brønsted, il en résulte : *que tout corps acide AH (ou BH^{\oplus}) est associé une base conjuguée A^{\ominus} (ou B) et réciproquement*

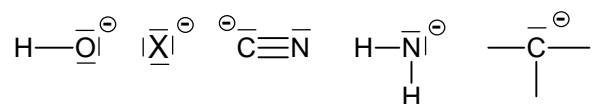


On aura alors un couple acide/base noté : AH/A^{\ominus} ou BH^{\oplus}/B

B- Théorie de Lewis

Les **acides** sont des corps comportant un atome capable de capter un doublet électronique pour former une liaison: H^{\oplus} , AlCl_3 , BF_3 , MgCl_2 , ZnCl_2 et **en général tous les électrophiles**.

Les **bases** de Lewis sont des corps portant un doublet électronique libre, donc tous les anions :



Mais aussi les alcools R-OH, les amines R-NH₂, les cétones R-CO-R et **en général tous les nucléophiles**.