

# Transformation

## Acides/Bases :

### Définition :

- Un **acide** est une espèce chimique capable de céder au moins un ion hydrogène H+
- Une **base** est une espèce chimique capable de capter au moins un ion hydrogène H+
- Un acide AH et une base A- conjuguées** forment un couple acide/base de demi-équation  $AH = A^- + H^+$  par convention le couple s'écrit AH / A-
- Une **espèce amphotère** est à la fois la base d'un couple et l'acide d'un autre couple

### Couples Acides/bases à connaître :

<u>Acide carboxylique/ion carboxylate</u>	<u><math>RCO_2H_{(aq)}/RCO_2^-</math></u>
<u>Ion ammonium/ammoniac</u>	<u><math>NH_4^+_{(aq)}/NH_3_{(aq)}</math></u>
<u>Acide carbonique/Ion hydrogеноalcane</u>	<u><math>CO_2, H_2O_{(aq)}/HCO_3^-</math></u>
<u>Ion oxonium/Eau</u>	<u><math>H_3O^+/H_2O_{(L)}</math></u>
<u>Eau/Ion Hydroxyde</u>	<u><math>H_2O_{(L)}/HO^-</math></u>

### La reaction acido-basique :

Une réaction **acido-basique** est un transfert de proton (s) entre l'acide d'un couple et la base d'un autre couple pour former les espèces conjuguées

### Écrire une équation :

- 1) Identifier les 2 couples acides/bases
- 2) Identifier les réactifs (un acide et une base)
- 3) Écrire les demi-équations
- 4) Écrire l'équation entre l'acide d'un couple et la base d'un autre en faisant la « somme » des demis-équations