

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

La réaction 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 demi-équations