

Espèce chimique ayant le rôle d'acide dans un couple et de base dans un autre.

💡 Dans l'eau, les protons H^+ sont sous la forme H_3O^+ et on a :

$$pH = -\log [H_3O^+]$$
$$\text{et } [H_3O^+] = 10^{-pH}$$

Amphotère

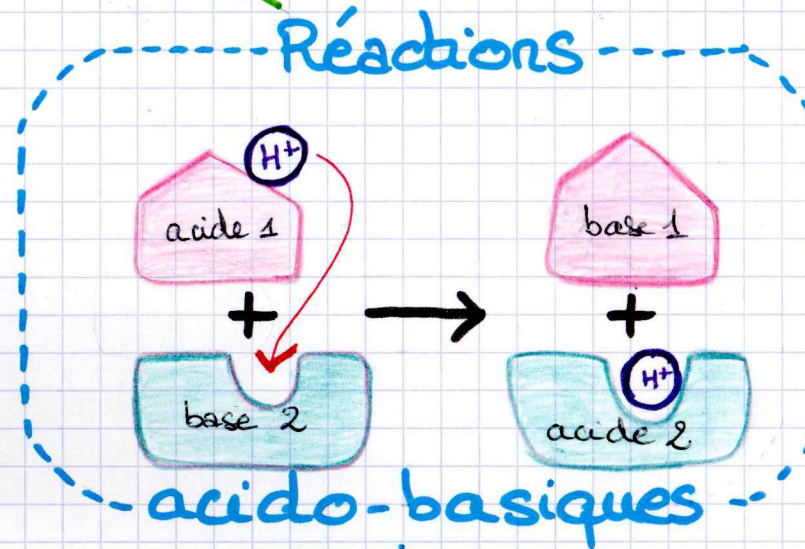
Definitions

Acide : espèce chimique susceptible de céder un H^+

Base : espèce chimique susceptible de capter un H^+

Réaction acidobasique :

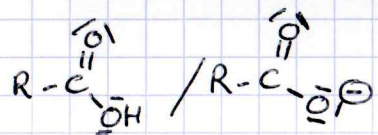
Réaction de transfert de proton H^+ entre l'acide d'un couple et la base d'un autre.



@lapommedisac

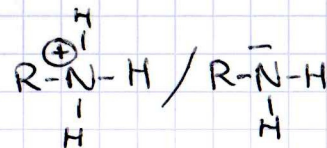
Couples célèbres

Avec un acide carboxylique



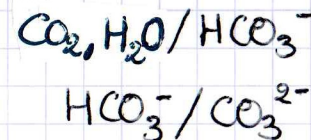
base conjuguée :
ion carboxylate

Avec une amine

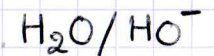
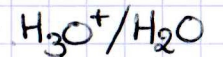


acide conjugué :
ion ammonium

Couples de l'acide carbonique



Couples de l'eau



→ H_3O^+ : oxonium

→ HO^- : hydroxyde