

Thème 1 : Constitution et transformation de la matière

Partie 1A. Méthodes physiques et chimiques d'analyse

CHAP 01-ESSENTIEL Réactions ACIDE/BASE - pH

THÉORIE DE BRÖNSTED DES ACIDES ET DES BASES

Acide

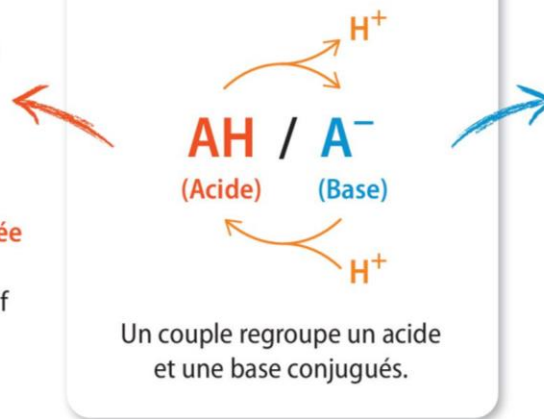
Espèce chimique susceptible de céder un ion hydrogène H^+ :



→ Présence d'une **liaison polarisée** entre un atome d'hydrogène et un atome plus électronégatif tel que O ou N :



COUPLE ACIDE-BASE



Base

Espèce chimique susceptible de capter un ion hydrogène H^+ :

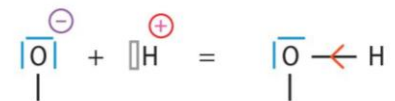


→ Présence d'un atome tel que O et N possédant des **doublets non liants** :



Espèce amphotère

Espèce constituant la forme acide dans un couple et la forme basique dans un autre.



RÉACTIONS ACIDE-BASE

Réaction impliquant un **transfert d'ion hydrogène H^+** de l'acide d'un couple vers la base d'un autre.

