

LES ACIDES ET LES BASES

THÉORIE DE BRÖNSTED

Acide $-H^+$ Base
cède $+H^+$ accepte

couple AH / A^-
 $HA_1 + A_2^- \rightleftharpoons A_1^- + HA_2$

⚠ transformation
limitée (cf. 1^{ère})

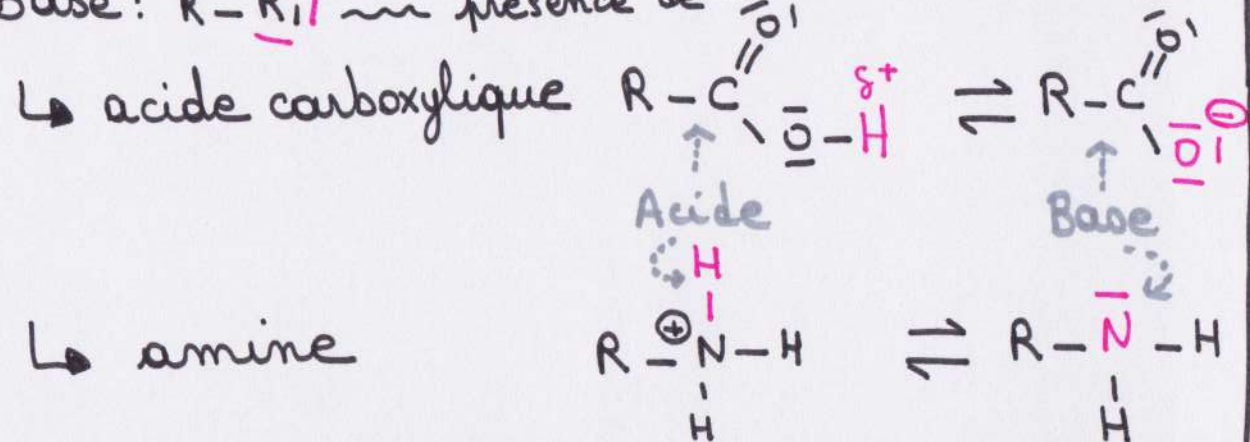
💧 eau = amphotère
 $H_3O^+ / H_2O \quad H_2O / OH^-$

☁ autoprolyse de l'eau
 $2H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + OH^-$

STRUCTURE DE LEWIS

Acide: $R-\overset{\delta+}{H}$ ~ liaison polarisée et $H \delta^+$

Base: $R-\overset{\cdot\cdot}{R}$ ~ présence de doublets non liants



LE PH

évalue la quantité de H_3O^+

$$pH = -\log\left(\frac{[H_3O^+]}{c^0}\right)$$

$$[H_3O^+] = c^0 \times 10^{-pH}$$

↑ concentration
standard $c^0 = 1 \text{ mol/L}$

