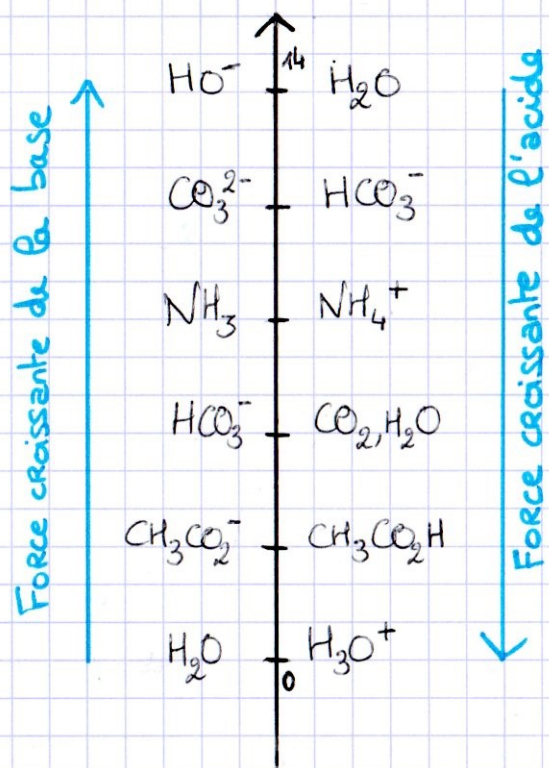


pKa à 25°C



@lapommedisaac

Constante d'acidité d'un couple AH/A⁻

= cste de l'équilibre :

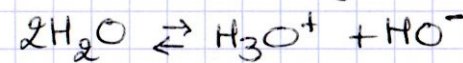


$$K_a = \frac{[H_3O^+]_{eq} [A^-]_{eq}}{[AH]_{eq}}$$

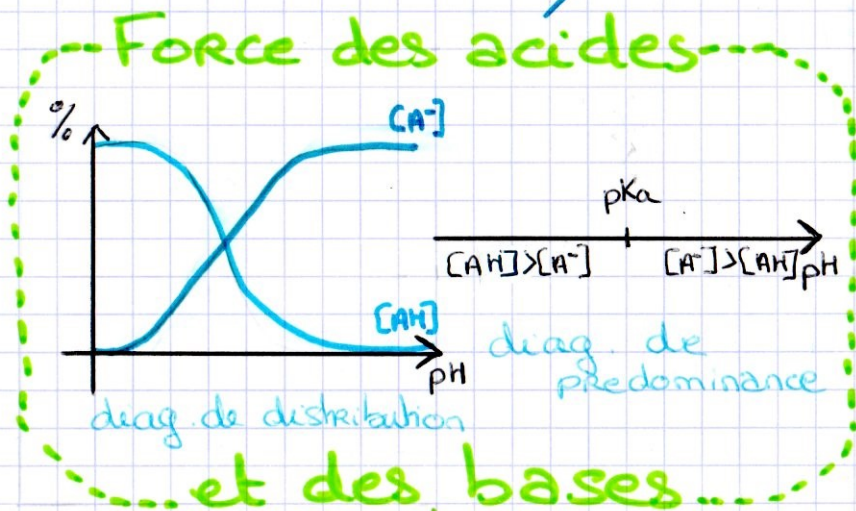
Constantes d'équilibres

Produit ionique de l'eau

= cste de l'autoprotolyse de l'eau



$$K_e = [H_3O^+]_{eq} [HO^-]_{eq} = 10^{-14} \text{ à } 25^\circ C.$$



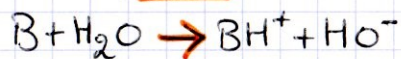
Quand on connaît l'une ou l'autre des concentrations on peut en déduire l'autre !!

Force

Bases

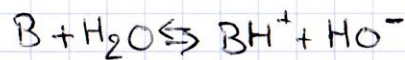
Acides

Bases fortes



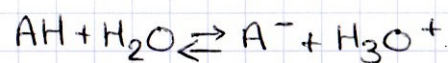
$$pH = 14 + \log c$$

Bases faibles



$$\approx < 1$$

Acides faibles



$$\approx < 1$$

Acides forts



$$pH = -\log c$$