



MAPA MENTAL EQUILÍBRIO IÔNICO

EQUILÍBRIO IÔNICO

Estuda o

Comportamento dos íons em solução

Ocorre nas

Espécies que se dissociam parcialmente

ÁCIDOS FRACOS



Constante de Equilíbrio

$$K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

Espécie não-participante: água como solvente

Um valor baixo indica um ácido fraco

K_a

BASES FRACAS



Constante de Equilíbrio

$$K_b = \frac{[\text{BH}^+][\text{OH}^-]}{[\text{B}]}$$

Espécie não-participante: água como solvente

Um valor baixo indica um ácido fraco

K_b

SAIS POUCO SOLÚVEIS



Constante de Equilíbrio

$$K_{ps} = [\text{A}^{d+}]^c \cdot [\text{B}^{e-}]^d$$

Espécie não-participante: sólidos

Um valor baixo indica um sal pouquíssimo solúvel

K_{ps} ou K_s

São todas constantes de ionização

K_i