

Equilíbrio Iônico

Fábio Lima

Sumário

1 Equilíbrio Iônico

2 Constante de Ionização

Equilíbrio Iônico



Equilíbrio Iônico

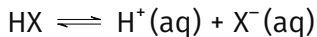
O equilíbrio iônico é o equilíbrio observado em reações onde temos íons em solução.

Constante de Ionização



Constante de ionização de um ácido (K_i ou K_a)

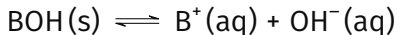
Reação de ionização de um ácido HX:



Constante de equilíbrio

$$K_i = \frac{[\text{H}^+] \cdot [\text{X}^-]}{[\text{HX}]} \quad (1)$$

Reação de dissociação de uma base (K_d ou K_b)




Constante de equilíbrio


$$K_b = [\text{B}^+] \cdot [\text{OH}^-] \quad (2)$$

Observação


~ Conforme pode ser verificado , no equilíbrio iônico, a água não aparece na expressão da constante de ionização, pois ela age apenas como **solvente** e não como reagente

 Elevados valores de constante maior força do ácido ou base




 Maior valor de K_i maior será grau de ionização (α)



 Toda constante de ionização K_i temos um grau de ionização associado



 K_i também depende da temperatura