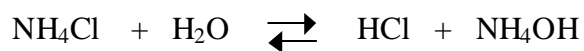


Constante de hidrólise (K_h): é a constante de equilíbrio das reações de hidrólise.

Exemplo:



$$K_h = \frac{[\text{H}^+] \cdot [\text{NH}_4\text{OH}]}{[\text{NH}_4^+]}$$

Nota-se que a água não entra na expressão de K_h e que foi considerada a reação iônica.

Relação entre as constantes:

$$K_h = \frac{K_w}{K_a \cdot K_b}$$

K_a e K_b são as constantes de ionização do ácido e da base, respectivamente.