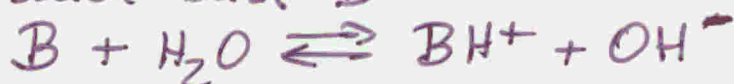


Disociace slabé báze B



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

bazická disociační konstanta základy

Charakterizace kyselin i zářad kyselou disoc. konstantou.
 Báze - kyselá disociační konstanta její konjug. kyseliny.



$$K_{BH^+} = \frac{[B][H^+]}{[BH^+]}$$

$$K_B \cdot K_{BH^+} = \frac{[BH^+][OH^-][B][H^+]}{[B] \cdot [BH^+]} =$$

$$= [H^+][OH^-] = K_{H_2O} \text{ nebo } K_V \text{ iontový součin (produkt) vody}$$

$$pK_B + pK_{BH^+} = pK_V = pH + pOH = 14$$

Příklady: $K_{NH_3} = 10^{-4,76}$, $K_{NH_4^+} = 10^{-9,24}$

TLUMIVÉ ROZTOKY

Směsi slabých kyselin a jejich konjugovaných zářad nebo
 směsi slabých zářad a jejich konjugovaných kyselin

Přídavek H^+ nebo OH^- se spotřebuje na málo významný
 posun rovnovážného stavu systému slabé kys. a její soli
 $[HA] + [A^-]$ nebo slabé zářady a její soli $[B] + [BH^+]$
 \Rightarrow malá změna poměru $\frac{[A^-]}{[HA]}$ nebo $\frac{[B]}{[BH^+]}$