

kys. zásady
ACIDOBAZICKÝ = PROTOLYTICKÝ DEJ

- přenos protonu (u^0) H^+
- klasická ARRHENIOVA TEORIE: kys. \rightarrow odštěpuje H^+
 zás. \rightarrow -H OH^-

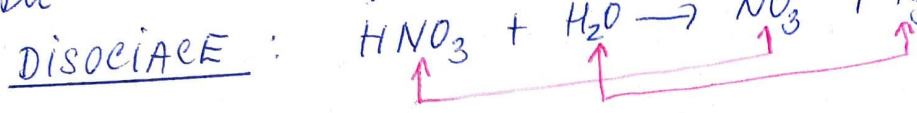
- BRÖNSTEDOVA TEORIE - Dan. fyzik

kys. \rightarrow odštěpuje H^+
 zás. \rightarrow přijímají H^+

LEWISOVA TEORIE - Lewis - Am. fyzik

kys. \rightarrow látky s elektron. deficitem ($AlCl_3, BCl_3 \dots$)
 zás. \rightarrow -H volnými e.

Při acidobaz. ději vznikají konjugované páry



DISOCIATIONÍ KONSTANTA K_{HA}

[] molární koncentrace.

$$K_r = \frac{[NO_3^-] \cdot [H_3O^+]}{[HNO_3] \cdot [H_2O]}$$

$$\frac{K_r \cdot [H_2O]}{K_{HNO_3}} = \frac{[NO_3^-] \cdot [H_3O^+]}{[HNO_3]}$$

K_{HA} vyjadřuje sílu kys. Čím je K_{HA} větší \Rightarrow tím kys. silnější.
 Totéž platí i pro zásady.

Když $K_{HA} > 10^{-2} \Rightarrow$ silné kys.: $HCl, H_2SO_4, HNO_3, HClO_4, HI, HBr \dots$
 $K_{HA} 10^{-2} - 10^{-4} \Rightarrow$ středně silné: $HF, HBrO_3, MnO_4 \dots$
 $K_{HA} < 10^{-4} \Rightarrow$ slabé: $H_2CO_3, H_3BO_3, H_4SiO_4, \alpha$ -kysel. citronová \dots

VÍCESYTNÉ KYS. (mohou odštěpit více H^+)

