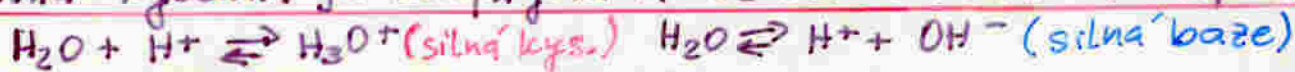


Silná kyselina je konjugována se slabou bází a naopak



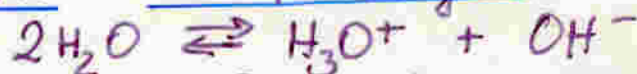
Rozpouštědla: - amfiprotní (H_2O , MeOH , EtOH , HAc , $\text{NH}_3(\text{l})$)

- protofilní (základitá, zvětš. silu kyseliny; ether ~
 $(\text{Et})_2\text{O}$, dioxan $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$, $\text{DMF} \sim \text{HCON}(\text{CH}_3)_2$
 $\text{DMSO} (\text{CH}_3)_2\text{SO}$)

- protogenní (kyselá, snižují silu kyseliny, HCl , HF)

- aprotická (benzen, tetrachlormetan)

Amfiprotní r.: \Rightarrow autoprotolýza



autoprotolytická konstanta: $K_{\text{HR}} = a(\text{H}_2\text{R}^+) \cdot a(\text{R}^-)$

DISOCIACE KYSELIN A ZÁŠAD

disociace slabé kyseliny



$$K_a = \frac{a(\text{B}^-) \cdot a(\text{H}_3\text{O}^+)}{a(\text{HB}) \cdot a(\text{H}_2\text{O})} \Rightarrow K_a(\text{HB}) = \frac{a(\text{B}^-) \cdot a(\text{H}_3\text{O}^+)}{a(\text{HB})}$$

termodynamická disociační
konstanta kyselosti

$c \ll 10^{-4} \text{ M} \Rightarrow a_{\text{B}} \rightarrow [\text{B}] \Rightarrow$ koncentrační konstanta

$$K_{\text{HB}} = \frac{[\text{B}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HB}]} \sim \frac{[\text{B}^-] \cdot [\text{H}^+]}{[\text{HB}]}$$

kyselá disociační konstanta kyseliny