

## TEORIE KYSELIN A ZÁSAD

- kyselina lze může v roztoku odštěpit kation  $H^+$ , čím víc jich může odštěpit, tím je silnější
- anorganické jsou silnější ( $HCl$ ,  $HBr$ ,  $HI$ ,  $HNO_3$ ,  $H_2SO_4$ ), ne vždy:  $H_3BO_3$  – málo silná,  $HF$  – velmi slabá, protože fluor je nejelektronegativnější ze všech, vytváří vodíkové můstky
- čím je větší rozdíl mezi počtem vodíků a kyslíků, tím je kyselina silnější
- $CH_3COOH$  – kyselina octová (ethanová),  $HCOOH$  (kys. mravenčí), jsou daleko slabší
- zásady jsou látky, které v roztocích poskytují  $OH^-$
- neutralizace = reakce, při níž reaguje kys. a zásada za vzniku soli

### Br přehl. o střed-Lowryho teorie

- definice kyselin je stejná, zásada = látka, která je schopna vodíkový atom vázat = přijmout
- podle této teorie vznikají konjugované báze
- autoprotolýza vody

### síla kyselin a zásad

- čím blíže 0, tím slabší
- čím blíže 14, tím silnější