

KYSELOST A ZÁSADITOST

Kyselost a zásaditost roztoků

- kyselost roztoků je způsobena přítomností H^+ (H_3O^+)
- zásaditost roztoků je způsobena přítomností OH^-

stupnice pH

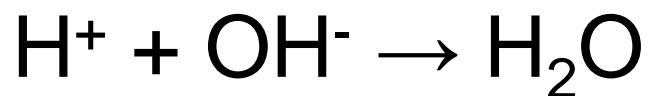
$\text{pH} < 7$ – kyselý roztok

$\text{pH} = 7$ – neutrální roztok

$\text{pH} > 7$ – zásaditý roztok

Neutralizace

- reakce kyseliny s hydroxidem, při které vzniká voda a sůl
- podstatou je reakce:



kys. chlorovodíková + hydroxid sodný →
voda + chlorid sodný

