

# Kyseliny a zásady

(učebnice str.95-106)

**V chemii označujeme roztoky jako kyselé a zásadité.**

K měření kyselosti a zásaditosti roztoků se používá stupnice pH ( rozsah 1 až 14)

Neutrální má hodnotu  $\text{pH} = 7$

Kyselý roztok hodnotu  $\text{pH} < 7$

Zásaditý roztok:  $\text{pH} > 7$

**Kyselé jsou především roztoky kyselin.**

**Zásadité jsou především roztoky hydroxidů.**

Přidáním hydroxidu do kyseliny a naopak se roztok **neutralizuje.**

Čím **menší je pH**, tím je roztok **kyselejší** a naopak, čím **větší je pH**, tím je roztok **zásaditější.**

Učebnice str. 96      cv. 1, 2, 7