

# Zapiš do sešitu a nastuduj!

Cvičení I a cvičení II vypracuj a zašli do 17. 4.  
na: [tomanjirii@seznam.cz](mailto:tomanjirii@seznam.cz)

# pH látek (kyselost a zásaditost)

roztok může být:

- 1) KYSELÝ – kyseliny, šťáva citrusů, ocet
- 2) NEUTRÁLNÍ – čistá voda
- 3) ZÁSADITÝ – hydroxidy, louhy, mýdlo

# indikátor

— látka, která mění zabarvení podle toho, zda je roztok kyselý, nebo zásaditý  
příklady: fenolftalein, lakmus, univerzální indikátor

- množství (koncentrace) iontů  $H^+$  v roztoku vyjadřuje kyselost – zásaditost

- pH je jednotka kyselosti

- hodnoty od 0 do 14

pH 7 – neutrální roztok

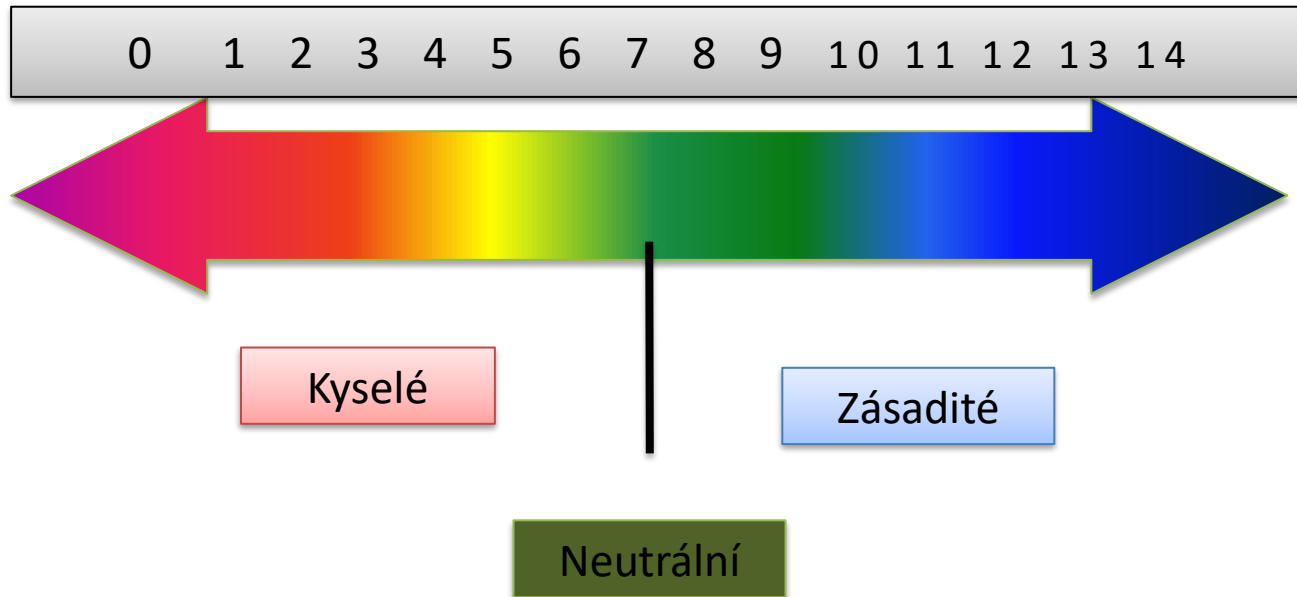
pH  $0 < 7$  – kyselý roztok

pH  $7 < 14$  - zásaditý

# Stupnice a barevné vyjádření pH látek pomocí indikačního papíru

Prohlédni tabulku na str. 74

Nezapisuj



# Cvičení I.

**Rozděl látky na kyselé a zásadité**

**Citronová šťáva má pH 2,4**

**Ocet má pH 2,8**

**Sliny člověka mají pH asi 7,4**

**Mořská voda má pH asi 8,0**

**Víno má pH asi 3,1**

**Hašené vápno má pH asi 12,5**

**Čaj má pH asi 5,5**

# Cvičení II.

## Piš vzorce sloučenin:

kyselina siřičitá

hydroxid měďnatý

hydroxid hořečnatý

kyselina chlorovodíková

kyselina dusná

## Piš názvy sloučenin:

$\text{H}_2\text{SO}_4$

KOH

LiOH

$\text{Fe}(\text{OH})_3$

$\text{HClO}_4$