

Dobrý den,

dnes se podíváme na sloučeniny, které nejsou kyselé, ale zásadité. Zásaditost je opačná vlastnost ke kyselosti.

Vzorce hydroxidů se naučíme psát v příští lekci.

ODKAZ – Kyselost, zásaditost https://www.youtube.com/watch?v=N5aKA3t_u2M

ZÁSADY

- zásaditost roztoku způsobuje **hydroxidový anion** $(OH)^{-1}$

Mezi zásady patří hydroxidy.

HYDROXIDY

- tříprvkové sloučeniny vodíku H, kyslíku O a třetího prvku

- skupina **(OH)** je hydroxidová skupina

- oxidační číslo $(OH)^{-1}$

HYDROXID SODNÝ NaOH

HYDROXID DRASELNÝ KOH

- bílé pevné látky, tvar peciček

- jsou hygroskopické = pohlcují vlhkost

- vodný roztok = **ŽÍRAVINA**

- poleptání není zpočátku bolestivé, což způsobuje hluboké rány



Použití:

- k výrobě mýdel a pracích prostředků

- k čištění odpadního

potrubí (KRTEK)

HYDROXID VÁPENATÝ $Ca(OH)_2$

- bílá pevná látka (prášek)

- ve vodě méně rozpustný

- **ŽÍRAVINA**



Použití:

- bělení místností (dezinfekce)

- hnojivo pro kyselé půdy

- ve stavebnictví do malty

- $Ca(OH)_2$ se vyrábí z vápence ve vápenkách

Další zásaditá sloučenina je čpavek

AMONIAK NH_3 (**ČPAVEK**)

- pronikavě zapáchající toxický plyn

- **ŽÍRAVINA**

- vzniká rozkladem zbytků rostlin a živočichů, exkrementů a moči



POUŽITÍ:

- v chladičích zařízeních na zimních stadionech a hokejových halách

- k výrobě HNO_3 , hnojiv, výbušnin

- ve velkém množství je obsažen v atmosférách velkých planet Sluneční soustavy (Jupiteru, Saturnu, Uranu a Neptunu)

