

HYDROXYDY



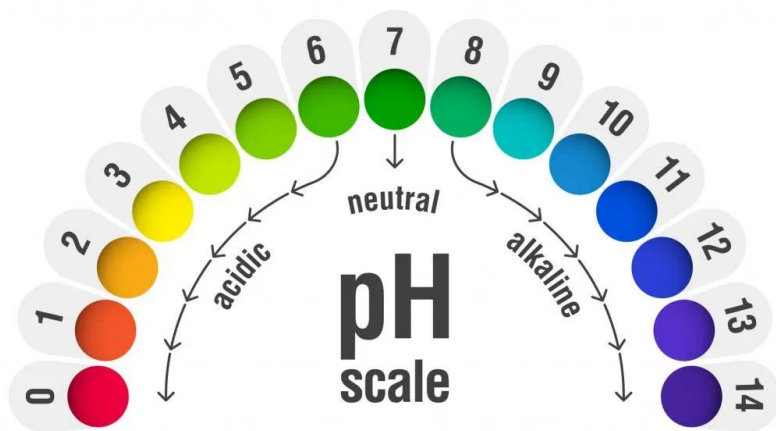
VLASTNOSTI

- ▶ sú trojprvkové zlúčeniny kovového prvku, kyslíka a vodíka.
- ▶ **Hydroxidy** vo vodnom roztoku **ionizujú**, pričom vznikajú **hydroxidové anióny** OH^- a príslušné **katióny kovov**:



VLASTNOSTI

- ▶ Zásaditosť roztokov hydroxidov spôsobujú hydroxidové anióny.
- ▶ Zásaditosť roztokov možno vyjadrovať pomocou pH, ktoré je vyššie ako 7.



VLASTNOSTI

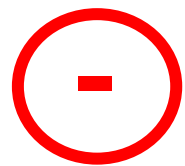
- ▶ Pri rozpúšťaní hydroxidov vo vode sa **uvolňuje teplo**.
- ▶ **Hydroxidy sú žieraviny**, preto sa pri práci s nimi musia dodržiavať bezpečnostné opatrenia.



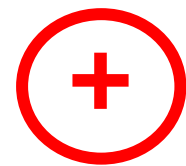
NÁZOV

▶ je dvojslovný:

podstatné meno + prídavné meno



anión



katión

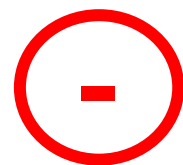
Podstatné meno = hydroxid

Prídavné meno = názov katiónu + oxidačná prípona

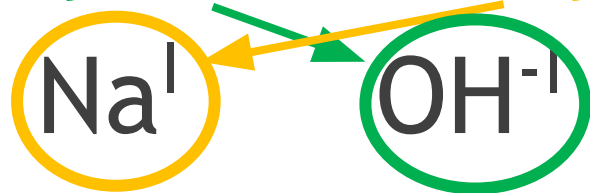
VZOREC

- ▶ má dve časti, ktoré sú uložené v opačnom poradí ako v názve:

prídavné meno + podstatné meno



napr. hydroxid sodný



hydroxid hlinitý

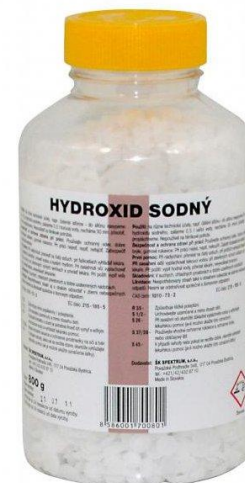


VÝZNAMNÉ HYDROXIDY

Hydroxid sodný (NaOH)

Hydroxid draselný (KOH)

- ❖ Používajú sa na výrobu mydla, papiera, plastov, textilných vlákien z celulózy.
- ❖ VYUŽITIE: čistenie nádob a odtokov



sodné mydlo
TUHÉ



draselné mydlo
TEKUTÉ



VÝZNAMNÉ HYDROXIDY

Hydroxid vápenatý ($\text{Ca}(\text{OH})_2$)

- ❖ Nazývame ho aj **hasené vápno**.
- ❖ Jeho zmiešaním s pieskom a vodou vzniká **malta** (omietanie stien).
- ❖ **VYUŽITIE:** v stavebníctve (malta), hasené vápno+voda=dezinfekcia a bielenie stien, využíva sa aj v poľnohospodárstve (vápnenie kyslej pôdy), potravinárstve (výroba cukru)

