

HYDROXIDY

Jsou to tříprvkové sloučeniny, které obsahují **hydroxidovou skupinu** – **OH⁻**

POZOR!

Hydroxidy a kyseliny patří mezi **žiraviny**, proto při práci s nimi je nutné dodržovat zásady bezpečnosti. Hrozí nebezpečí poleptání pokožky, sliznic (úst, nosu, očí), oděvů a jiných materiálů.

Podle postižení je třeba vyhledat lékaře. Při zasažení očí, vyplachovat a **vždy** vyhledat lékaře.

Název hydroxidů se skládá z podst.jm. – **HYDROXID** a příd.jm. je odvozeno od kationu (druhého prvku) s koncovkou, která odpovídá jeho oxidačnímu číslu.

Příklad:

HYDROXID SODNÝ a DRASELNÝ

(NaOH a KOH)

- Bílé pevné látky, dobře rozpustné ve vodě
- Použití: výroby papíru, mýdel, hliníku, plastů, odstraňování starých nátěrů, čištění láhví atd.

HYDROXID VÁPENATÝ Ca(OH)₂

- Bílá pevná látka, ve vodě rozpustná
- Použití: zemědělství (hnojivo), při výrobě cukru, ve stavebnictví (tzv. hašené vápno a vápenná malta)

