

## NADPIS: Hydroxidy – názvosloví

Milé děti, jsou před námi hydroxidy, čímž se dotýkáme sloučenin, které mají opačné vlastnosti kyselin. Kyseliny podléhají kyselému prostředí a hydroxidy naopak zásaditému prostředí. Pro docílení neutralizace kyseliny použijeme hydroxid...v praxi tzn. polejeme se kyselinou, a abychom kyselině zabránili její práci na našem těle v doprovodu bolesti, polejeme se navrch hydroxidem (např. mýdlová voda, mléko,...). Tím dovedeme kyselinu k neutralitě, čímž nebude vykazovat kyselé prostředí a nepoleptá nás. Samozřejmě tohle je pouze obecná poučka.

Dost teorie, teď ke tvorbě vzorců a názvů!

Názvosloví je naprosto jednoduché, opět 😊. Uvidíme-li vzorec, který má koncovku OH, víme, že se jedná o hydroxid...např. NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>,...Ve sloučenině musí figurovat hydroxylová skupina OH. Hydroxylová skupina OH má jedno jediné oxidační číslo a to je -1 (-I). Čímž dochází pouze ke křížovému pravidlu, bez potřeby krácení hodnot oxidačních čísel. Tedy postupujeme naprosto stejně jako u halogenů.

NaOH – hydroxid sodný

Ca(OH)<sub>2</sub> – hydroxid vápenatý

### POKRAČUJTE:

Hg(OH)<sub>2</sub>

U(OH)<sub>4</sub>

Fe(OH)<sub>3</sub>

Zn(OH)<sub>2</sub>

Ni(OH)<sub>2</sub>

AgOH

Sn(OH)<sub>4</sub>

Mn(OH)<sub>4</sub>

Ba(OH)<sub>2</sub>

### TEĎ OPAČNĚ:

hydroxid lithný

hydroxid cínatý

hydroxid hlinitý

hydroxid vápenatý

hydroxid křemičitý

hydroxid olovnatý

hydroxid hořečnatý

hydroxid draselný

hydroxid železitý