

HYDROXIDY

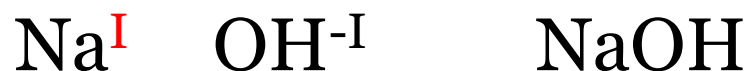
Doporučuji nejdříve přečíst učebnici na str. 68 – 69.

- ❖ Hydroxidy jsou tříprvkové sloučeniny hydroxidového anionu a kovového kationtu, popřípadě amonného kationtu NH_4^+ .
- ❖ Oxidační číslo hydroxidové skupiny je vždy -1
- ❖ Hydroxidy jsou silné žíraviny.

Názvosloví hydroxidů

Např.: Hydroxid sodný

- a) Hydroxidová skupina **OH**, píšeme odzadu, ox.č. celé skupiny je **-I**
- b) Sodík je **Na**: s oxidačním číslem **I (-ný)**
- c) Použijeme křížové pravidlo, jedničky se nepíše.



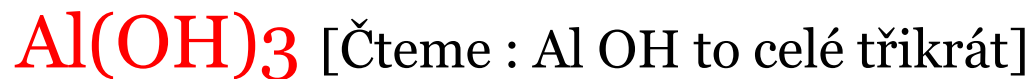
Názvosloví hydroxidů

Dále.: Hydroxid vápenatý

- a) Hydroxidová skupina **OH**, píšeme odzadu, ox.č. celé skupiny je **-I**
- b) Vápník je **Ca**: s oxidačním číslem **II (-natý)**
- c) Použijeme křížové pravidlo, **OH** skupinu musíme dát **do závorky** a **dvojku** napsat **za celou závorku !!!**

POZOR! Pokud je za OH skupinou č.2 – č.8.....musí být OH skupina v závorce.





- Dosadíme oxidační čísla: OH skupina $-I$ a aby byl součet nula, musí mít hliník ox.č. III.
- Název: čteme odzadu: hydroxid hlinitý

Udělejte si úkoly v učebnici na str. 69/2,3 tak poznáte, jestli jste zvládli.

Kontrolu proved' dle uč. str. 106