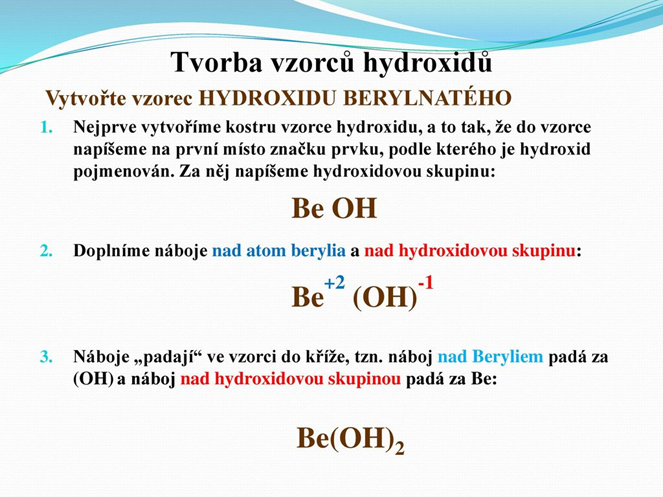
**Hydroxidy**

* **Charakteristika hydroxidů**
* Jsou tříprvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidové anionty OH- vázané na kationty kovu, např. NaOH
* Většinou se jedná o žíravé látky
* Nutné je dodržování bezpečnosti práce – používat brýle, rukavice, ochranný oděv
* Oxidační číslo je vždy –I
* Významné suroviny v chemickém průmyslu, ve stavebnictví
* **Využití hydroxidů**
* Hydroxid sodný – výroba mýdel, papíru, při zpracování kůží
* Hydroxid vápenatý – ve stavebnictví jako hašené vápno, k přípravě omítek, v zemědělství – proti překyselení půd
* Hydroxid amonný – výroba průmyslových hnojiv
* **Názvosloví hydroxidů**

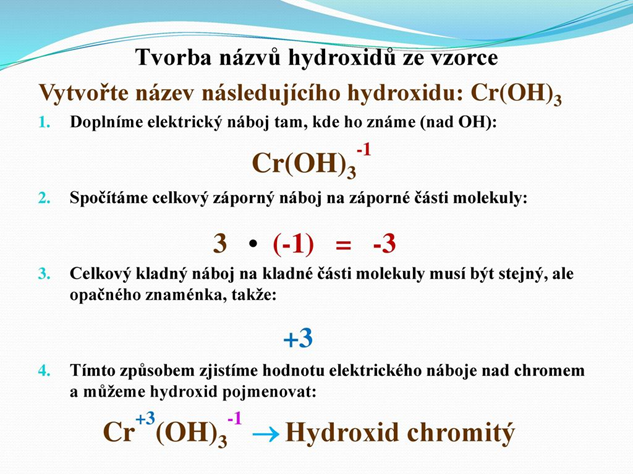


**Příklad:**

Hydroxid vápenatý:………………

Hydroxid draselný ……………….

Hydroxid hlinitý …………………



**Příklad:**

Fe(OH)2 ……………………

KOH ……………………….

Mn(OH)4……………………