**HYDROXIDY**

**Názov je dvojslovný** :

Podstatné meno – hydroxid

Prídavné meno – odvodené od hydroxidotvorného prvku + prípona prislúchajúca jeho

 kladnému oxidačnému prvku

súčet oxidačných čísel (nábojov) v hydroxide sa rovná nule

  +1 -1 = 0

Li+I  OH –I hydroxid lítny LiOH ----------- Li+ + OH -

  +3 -3 = 0

Fe+III (OH)3–I hydroxid železitý Fe (OH)3 ----------- Fe3+ + 3 OH -

 +2 -2 = 0

Ca+II (OH)2–I hydroxid vápenatý Ca (OH)2 ----------- Ca2+ + 2 OH -

Ako tvoríme vzorce :

* Oxidačné číslo skupiny OH je –I
* Najskôr zapíšeme značku kovového prvku a potom vzorec hydroxidového aniónu
* Upravíme počet iónov tak, aby súčet kladných a záporných nábojov =0
* Použijeme krížové pravidlo

hydroxid strieborný Ag+I OH-I AgOH ------------- Li+ + OH -

 8 -8 = 0

hydroxid osmičelý Os+VIII (OH)8-I Os(OH)8  ------------ Os8+ + 8 OH –

|  |
| --- |
| **Napíš názvy hydroxidov** |
| AgOH |
| Cu(OH)2 |
| Al(OH)3 |
|  |
| **Napíš vzorce hydroxidov**hydroxid draselný |
| hydroxid železnatý |
| hydroxid osmičelý |
|  |
| **Napíš štiepenie 2 hydroxidov**  |

Cvičenie :