



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdelávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Názvosloví hydroxidů

Hydroxidy = chemické látky, které mají v molekule jednu nebo více hydroxidových OH skupin a atom kovu

Tvorba názvu

- název je tvořen podstatným a přídavným jménem
- podstatné jméno – určuje typ sloučeniny – **HYDROXID**
- přídavné jméno – je odvozeno od názvu kovu a jeho oxidačního čísla
- počet OH skupin je stejný s oxidačním číslem kovu

Odvozování vzorců hydroxidů:

Napište vzorec hydroxidu hlinitého

- napíšeme vedle sebe značky prvků



- zapíšeme oxidační čísla



- oxidační číslo kovu je shodné s počtem OH skupin
- číslo jedna se nepřepisuje



Odvozování názvů hydroxidů:

Pojmenujte sloučeninu $\text{Ca}(\text{OH})_2$

- jedná se o hydroxid
- doplníme oxidační číslo kovu **II**
- koncovka přídatného jména bude **-natý**

Název sloučeniny je hydroxid vápenatý.

Příklady k procvičení:

KOH

Be(OH)₂

LiOH

Zn(OH)₂

Fe(OH)₃

hydroxid měďnatý

hydroxid barnatý

hydroxid cesný

hydroxid strontnatý

hydroxid thalný

Výsledky:

hydroxid draselný
hydroxid beryllnatý
hydroxid lithný
hydroxid zinečnatý
hydroxid železitý



Zdroje:

MAREČEK, Aleš, HONZA, Jaroslav. *Chemie pro čtyřletá gymnázia 1. díl.*
3. opravené vydání. Olomouc, 2005. 240 s. ISBN 80-7182-055-5