

CHEMIE 8. ROČNÍK

Podívej se na video s názvoslovím hydroxidů (pro opakování je možné shlédnout od Nezkreslené vědy i videa s Názvoslovím halogenidů + oxidů): <https://www.youtube.com/watch?v=kC8bm9sIV-U>

Zápis do sešitu:

Hydroxidy

Hydroxidy jsou tříprvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidovou skupinu **OH**.

Mají malou kyselost, jsou "zásadité".

Ve všech hydroxidech má hydroxidový aniont oxidační číslo minus jedna (OH^{-1}).

Název hydroxidu se skládá ze dvou slov, podstatného jména hydroxid a přídavného jména utvořeného z názvu druhého prvku přidáním koncovky podle oxidačního čísla tohoto prvku.

Koncovky hydroxidů podle oxidačních čísel

Oxidační číslo	Koncovka
I	- ný
II	- natý
III	- itý
IV	- ičitý
V	- ičný, - ečný
VI	- ový
VII	- istý
VIII	- ičelý

Hydroxid sodný



Hydroxid vápenatý

