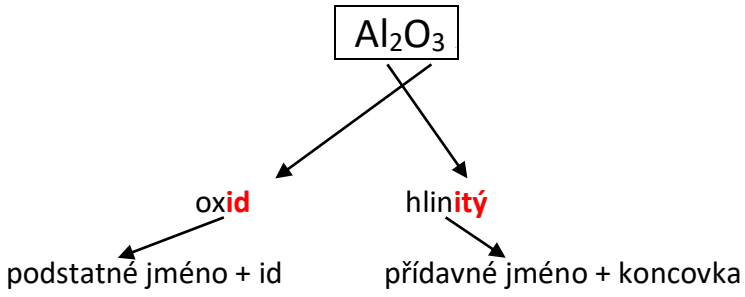
Oxidy

Jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku s dalším prvkem.

Názvosloví oxidů – základní pravidla

- Oxidační číslo kyslíku v oxidech je vždy **– II**
- Koncovka názvu se mění s oxidačním číslem podle tabulky

oxidační číslo	přípona	poměr atomů
I	**- ný**	2:1
II	**- natý**	1:1
III	**- itý**	2:3
IV	**- ičitý**	1:2
V	**- ečný** **- ičný**	2:5
VI	**- ový**	1:3
VII	**- istý**	2:7
VIII	**- ičelý**	1:4

Příklad: