

NÁZVOSLOVÍ, OXIDAČNÍ ČÍSLA

Oxidační číslo	Zakončení příd.jména
I	ný
II	natý
III	itý
IV	ičitý
V	ičný, ečný
VI	ový
VII	istý
VIII	ičelý

NÁZVOSLOVÍ OXIDŮ

- Pro každý vzorec oxidu musí platit, že součet hodnot oxidačních čísel atomů všech prvků ve vzorci sloučeniny se rovná nule.
- Atom kyslíku má ve všech oxidech oxidační číslo **-II**.

Vytvoření vzorce z názvu

Oxid vápenatý

1. Napíšeme prvky, které daný oxid tvoří



2. Napíšeme známá oxidační čísla, víme, že oxidační číslo kyslíku ve všech oxidech je $-II$ a podle přídavného jména druhého prvku – vápenatý – víme, že oxidační číslo vápníku je II



3. Použijeme křížové pravidlo a doplníme čísla u jednotlivých prvků.



Oxid vápenatý - CaO

Vytvoř vzorce těchto oxidů

- oxid draselný
- oxid chromitý
- oxid hořečnatý
- oxid tellurový
- oxid boritý
- oxid křemičitý
- oxid lithný
- oxid barnatý

Řešení

