

Chemie 8. třída

Pátek 23. 4. 2021

Zdravím žáky 8. třídy v čase nekončících vln pandemie.

Budeme pokračovat v názvosloví oxidů. Tentokrát budeme tvořit **Z názvu vzorec**. Vysvětlíme si **křížové pravidlo**, které se používá při tvorbě vzorců. Je jednoduché, snadno pochopitelné a používá se nejen u oxidů, ale také u dalších dvouprvkových sloučenin (sulfidů, halogenidů).

Kdo chce, může se podívat na video, tentokrát od času 3:55.

<https://www.youtube.com/watch?v=bNnghkGvXVg>

V učebnici **Základy chemie 1** je učivo o **názvosloví oxidů** na stranách **84** a **85**. Prezentační i s obrázky a pracovní list najdete v MS Teams.

Uvidíme se v pátek na on-line hodině ☺.

-----Zápis do sešitu-----

Názvosloví oxidů (pokračování)

Z názvu vzorec

oxid hlinitý



- 1) Značky prvků zapíšeme **v opačném pořadí** než v názvu.
- 2) Určíme oxidační čísla:
kyslík má vždy **-II**
koncovka přídatného jména prvku sloučeného s kyslíkem **-itý** znamená **III**
- 3) Použijeme **křížové pravidlo** – hodnoty oxidačních čísel se zapíší do kříže jako indexy arabskou číslicí, číslo 1 se nepíše. Jsou-li obě čísla sudá, krátíme dvěma.

oxid sodný



1) Značky prvků zapíšeme
v opačném pořadí než v názvu.

2) Určíme oxidační čísla:
kyslík má vždy $-\text{II}$
koncovka přídavného jména prvku
sloučeného s kyslíkem $-\text{ný}$
znamená I



3) Použijeme křížové pravidlo –
hodnoty oxidačních čísel se zapíší do
kříže jako indexy arabskou číslicí.
Číslo 1 se nepíše.
Jsou-li obě čísla sudá, krátíme dvěma.

oxid sírový



1) Značky prvků zapíšeme
v opačném pořadí než v názvu.

2) Určíme oxidační čísla:
kyslík má vždy $-\text{II}$
koncovka přídavného jména prvku
sloučeného s kyslíkem $-\text{ový}$
znamená VI



3) Použijeme křížové pravidlo –
hodnoty oxidačních čísel se zapíší do
kříže jako indexy arabskou číslicí.
Obě čísla jsou sudá, krátíme dvěma.
Číslo 1 se nepíše.

