

# Chemie 8 24. část 2021

učebnice: str.

Online hodina 27. 4. nebo pro samostatnou práci (nelze se připojit na online hodinu)

Zadání:

1. Opakování – koncovky, sestavení vzorce halogenidy
2. nová látka – Názvosloví sloučeniny – Oxidy
3. DÚ z online hodiny

1. Opakování – halogenidy - vzorce

2. Nová látka – Názvosloví oxidy

Prezentace: [CH8 – Názvosloví oxidy - 28042021.ppt](#)

Zápis do sešitu – DÚ

## Názvosloví oxidů (zápis)

- potřebujeme znát oxidační čísla, koncovky, značky prvků
- Oxidační číslo= zdánlivý náboj prvku ve sloučenině, píšeme vpravo nahoru ke značce
- SOUČET OXIDAČNÍCH ČÍSEL VE SLOUČENINĚ = 0

### Oxidy

- = dvouprvkové sloučeniny složené z atomů kyslíku a atomů jiného prvku S + O

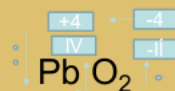
- Oxidační číslo: -II  $\text{O}^{-II}$   
oxid

Název oxid draselný  $\text{K}^I \text{O}^{-II}$  křížové pravidlo  $\text{K}_2\text{O}$

+10 -10

Vzorec:  $\text{P}_2\text{O}_5$  na druhé místě je O .....oxid, na prvním místě je P ....fosfor  
oxid fosfor...ečný

## Ze vzorce název



- Na druhé místě – vzadu je O.....slovo oxid
- Na prvním místě – vpředu je Pb – slovo olovo  
oxid olovo.....
- Hledáme koncovku
- Doplníme oxidační číslo -II
- Směrem nahoru násobíme 2 . (-II) = - 4
- Kladných potřebujeme +4
- Směrem dolů dělíme 4: 1 = 4....IV....koncovka -ičitý
- Olovo + ičitý ..... Olovičitý

oxid olovičitý

3. DÚ z online hodiny

# DÚ z online hodiny

- Sestav vzorec
  - Oxid manganistý
  - Oxid sodný
  - Oxid dusičitý

doplnit všechna oxidační čísla!!

DÚ zaslat do pátku 30. 4. na [dagmar.hegrova@zspilnikov.cz](mailto:dagmar.hegrova@zspilnikov.cz) nebo do Teams.

4.

- Ten, kdo se zúčastnil i nezúčastnil (27. 4.) online hodiny:
  - Zapiše zápis z hodiny
  - Projde si prezentaci, učebnici
  - Vypracuje DÚ sa zašle do pátku!!

Zadání si můžete po telefonické dohodě vyzvednout ve škole, tel 733 199 440.