

PŘEPIS SI DO SEŠITU!

08.03.2021

Úkol z 9. 3. 2021

Oxidační číslo

(učebnice str. 84)

Vyjadřuje stav (náboj) prvku ve sloučenině.

- **kladné oxidační číslo** mají ty prvky ve sloučenině, které mají menší elektronegativitu (např. Na^+ , Ca^{2+} , K^+).
- **záporné oxidační číslo** mají naopak prvky s větší elektronegativitou (např. Cl^- , O^{2-}).

Součet hodnot oxidačních čísel atomů prvků ve sloučenině musí být nula.

Názvosloví oxidů

(učebnice str. 84-85)

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku a dalšího prvku.

Ve všech oxidech mají atomy kyslíku oxidační číslo 2-. Značíme O^{2-} .

Název oxidu je složen z podstatného jména oxid a přídavného jména druhého prvku.

Přídavné jméno má koncovku podle oxidačního čísla:

Koncovek je osm:

1+	N ⁺	- ný	oxid dusný	N ₂ ⁺ O ²⁻
2+	Ca ²⁺	- natý	oxid vápenatý	Ca ²⁺ O ²⁻
3+	Al ³⁺	- itý	oxid hlinitý	Al ₂ ³⁺ O ₃ ²⁻
4+	C ⁴⁺	- ičitý	oxid uhličitý	C ⁴⁺ O ₂ ²⁻
5+	P ⁵⁺	- ečný	oxid fosforečný	P ₂ ⁵⁺ O ₅ ²⁻
	N ⁵⁺	- ičný	oxid dusičný	N ₂ ⁵⁺ O ₅ ²⁻
6+	S ⁶⁺	- ový	oxid sírový	S ⁶⁺ O ₃ ²⁻
7+	Mn ⁷⁺	- istý	oxid manganistý	Mn ₂ ⁷⁺ O ₇ ²⁻
8+	Os ⁸⁺	- ičelý	oxid osmičelý	Os ⁸⁺ O ₄ ²⁻

Učebnice str. 84-85: cv. 1, 3, 4, 6,