

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Oxidy

Oxid uhličitý a oxid siřičitý – vyzkoušejte si doplňování do textu charakterizujícího oba oxidy a vyberte z nabídnutých možností vždy tu správnou (náповědou jsou i obrázky). Nezapomeňte na zobrazení řešení a možnost opakování náviku správných odpovědí:

<https://www.skolasnadhledem.cz/game/1808>

Oxidy jsou **dvoupřvkové sloučeniny kyslíku** s jiným chemickým prvkem.

- Známe už **oxid uhličitý** CO_2 a **oxid siřičitý** SO_2
- Název tvoří podstatné jméno oxid a přídavné jméno složené ze základu názvu prvku a zakončení jeho oxidačního čísla.

Tabulka zakončení názvů oxidů podle oxidačního čísla:

oxidační číslo	koncovka přídavného jména
I	-ný
II	-natý
III	-itý
IV	-ičitý
V	-ičný/-ečný
VI	-ový
VII	-istý
VIII	-ičelý

Tyto koncovky je třeba se naučit zpaměti.

Než je budete umět, zkuste zatím roztrdit tyto vzorce oxidů do 4 skupin (drobná nápověda = poměr prvků v chemickém vzorci):

SiO_2 Al_2O_3 CO SO_2 N_2O_5 NO P_2O_5 NO_2 Fe_2O_3 CO_2 CaO

_____	_____	_____	_____
_____	_____	_____	_____
		_____	_____

Vypracovala: Stanislava Urubková
