

ZAKLADATELEM CHEMICKÉHO NÁZVOSLOVÍ JE UNIVERZITNÍ PROFESOR EMIL VOTOČEK (1872 - 1950)

OXIDY JSOU **DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY**, VE KTERÝCH MÁ ATÓM KYSLÍKU **O** OXIDAČNÍ ČÍSLO **-II** - **O^{-II}**.

OXIDAČNÍ ČÍSLO	PŘÍPONA PŘIDAVNÉHO JMÉNA	POMĚR POČTU ATOMŮ	PŘÍKLAD OXIDU	NÁZEV OXIDU
I.	- ný	2 : 1	K_2O	oxid draselný
II.	- natý	1 : 1	CuO	oxid měďnatý
III.	- itý	2 : 3	Al_2O_3	oxid hlinitý
IV.	- ičitý	1 : 2	SiO_2	oxid křemičitý
V.	- ičný, - ečný	2 : 5	P_2O_5	oxid fosforečný
VI.	- ový	1 : 3	SO_3	oxid sírový
VII.	- istý	2 : 7	Mn_2O_7	oxid manganistý
VIII.	- ičelý	1 : 4	OsO_4	oxid osmičelý

oxid draselný



oxid měďnatý



oxid hlinitý



oxid křemičitý



NÁZVOSLOVNÍ PRAVIDLA OXIDŮ:

- Názvy oxidů jsou složeny z podstatného jména a přídavného jména.
- Podstatné jméno** je **oxid**.
- Přídavné jméno je odvozeno z názvu druhého prvku, který je sloučený s kyslíkem.
Přípona přídavného jména odpovídá **oxidačnímu číslu atomu příslušného prvku I. až VIII.**
- Ve vzorci oxidu je pořadí sloučených prvků opačné k názvu oxidu.

Ve vzorci oxidu platí, že součet hodnot oxidačních čísel atomů sloučených prvků ve vzorci je roven nule.

oxid hlinitý



$$2 \cdot III + 3 \cdot (-II) = 0$$