

CHE IV.	Anorganické zlúčeniny a základy ich názvoslovía, chemická väzba
CHE IV.2	Názvoslovie - binárne zlúčeniny

Binárne zlúčeniny- zlúčeniny zložené z dvoch odlišných prvkov

Typy binárnych zlúčení

A. Halogenidy	B. Oxidy	C. Peroxidy	D. Sulfidy
E. Hydridy	F. Iné: Karbidy, Hyperoxidy, Ozonidy, Nitridy, Azidy.....		

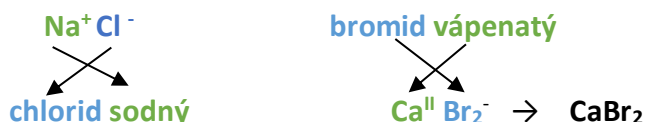
Názov aniónu	Názov kationu
Podstatné meno	Prídavné meno
Názov prvku/základ názvu prvku + prípona -id	Názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla
Prvok s vyššou hodnotou elektronegativity	Prvok s nižšou hodnotou elektronegativity

A. Halogenidy

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov s halogénmi
- s halogenidovým aniónom X^- ($X = F^-, Cl^-, Br^-, I^-$)
- oxidačné číslo: halogén **-I**

Podstatné meno	Prídavné meno
Názov halogénu + prípona -id	Názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla

Príklad: **NaCl**

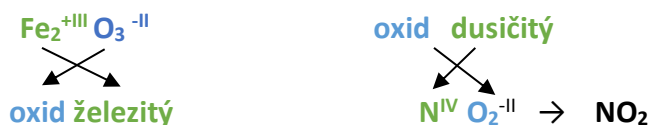


B. Oxidy

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov s atómom kyslíka
- s oxidovým aniónom O^{2-}
- oxidačné číslo: kyslík **-II**

Podstatné meno	Prídavné meno
oxid	Názov oxidotvorného prvku + prípona podľa oxidačného čísla

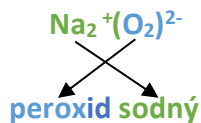
Príklad: **Fe₂O₃**



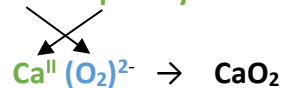
C. Peroxidy

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov I. A a II.A skupiny s atómom kyslíka
- s peroxidovým aniónom $(O_2)^{2-}$
- oxidačné číslo: kyslík **-I**
- všeobecný vzorec X_2O_2 ($X =$ prvky I.A), XO_2 ($X =$ prvky II.A)

Podstatné meno	Prídavné meno
peroxid	Názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla

Príklad: Na_2O_2 

peroxid vápenatý

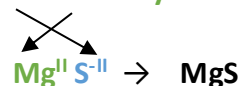
**D. Sulfidy**

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov s atómom síry
- so sulfidovým aniónom S^{2-}
- oxidačné číslo: síra $-II$

Podstatné meno	Prídavné meno
sulfid	Názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla

Príklad: K_2S 

sulfid horečnatý

**E. Hydridy**

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov s atómom vodíka
- s hydridovým aniónom H^{-I} alebo protónom vodíka H^{+I}
- oxidačné číslo: vodík $-I$ alebo $+I$ (závisí od elektronegativity druhého prvku)

druhý prvok	ox.číslo vodíka		názov				
B= III.A- VI.A p ¹ -p ⁴ prvky	p ¹	BH ₃	Latinský názov prvku + prípona -án				
	p ²	BH ₄	Výnimka: metán, voda, amoniak (azán)				
	p ³	BH ₃	Oxidačné číslo vodíka závisí od elektronegativity				
	p ⁴	H ₂ B	druhého prvku				
B= kovy	^x BH ⁻¹		<table><tr><th>Podstatné meno</th><th>Prídavné meno</th></tr><tr><td>hydrid + názov prvku</td><td>prípona podľa oxidačného čísla</td></tr></table>	Podstatné meno	Prídavné meno	hydrid + názov prvku	prípona podľa oxidačného čísla
Podstatné meno	Prídavné meno						
hydrid + názov prvku	prípona podľa oxidačného čísla						

CH₄NH₃H₂OH₂S

NaH

hydrid vápenatý

Iné binárne zlúčeniny