

CHE IV.	Anorganické zlúčeniny a základy ich názvoslovia, chemická väzba
CHE IV	Názvoslovie II- binárne zlúčeniny

Binárne zlúčeniny- zlúčeniny zložené z dvoch odlišných prvkov

A.halogenidy	B.hydridy	C.oxidy	D.sulfidy
--------------	-----------	---------	-----------

Názov aniónu	Názov katiónu
Podstatné meno	Prídavné meno
Názov prvku/základ názvu prvku+ prípona - id	Názov prvku +prípona podľa oxidačného čísla

A. Halogenidy

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

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

B.Hydridy

- dvojprvkové zlúčeniny vodíka
- oxidačné číslo: vodík **-I** alebo **+I** (ak druhý prvok $x \geq 2,1$...oxidačné číslo vodíka I, ak $x < 2,1$...oxidačné číslo vodíka -I)- **platí pre hodnotu elektronegativity vodíka 2,1 (výnimky tvoria atómy s veľmi blízkou alebo rovnou hodnotou elektronegativity ako vodík)!!!!!!**

druhý prvok	ox.číslo vodíka	názov
B=VII.A	${}^I\text{HB}^{-I}$	Názov prvku + prípona – ovodík
B=VI.A-III.A	${}^I\text{H}_2\text{B}^{-II}$	Latinský názov prvku + prípona -án <i>Výnimka: metán, voda, amoniak(azán)</i>
p^1 - p^4 prvky	${}^{-III}\text{BH}_3^I$	
	${}^{-IV}\text{BH}_4^I$	
B=kovy	${}^x\text{BH}^{-I}$	hydrid + názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla

C.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

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