

SEC III.	Základy názvoslovia anorganických látok
SEC III. 1	Názvoslovie IV

I. BINÁRNE ZLÚČENINY

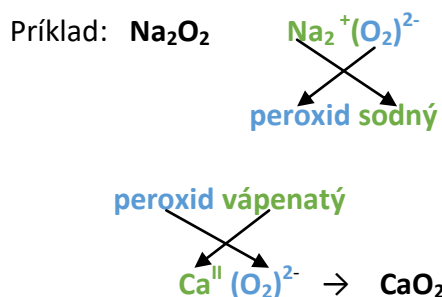
A. halogenidy	B. hydridy	C. oxidy	D. sulfidy
E. peroxidy	F. hyperoxidy	G. ozonidy	H. nitridy
I. karbidy			

*ABCD v prvom ročníku

E. Peroxidy

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov I.A a II. A skupiny s atómom kyslíka
- kyslík tvorí dvojatómový peroxidový anión $(\text{O}_2)^{2-}$ (nábojové číslo 2-)
- oxidačné číslo: kyslík -1
- všeobecný vzorec pre I.A skupinu X_2O_2 , pre II.A skupinu XO_2

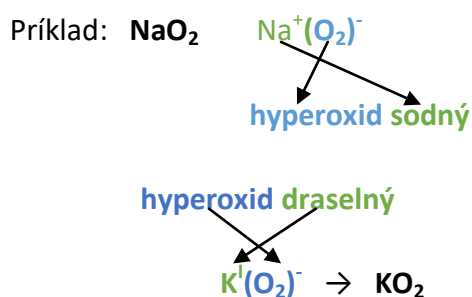
Podstatné meno	Prídavné
peroxid	Názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla



F. Hyperoxidy (superoxidy)

- dvojprvkové zlúčeniny s atómom kyslíka
- s hyperoxidovým aniónom $(\text{O}_2)^{\cdot -}$ (nábojové číslo 1-)

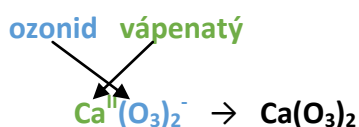
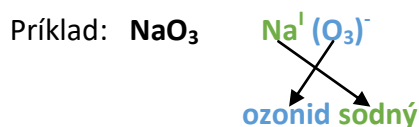
Podstatné meno	Prídavné meno
hyperoxid	Názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla



G.Ozonidy

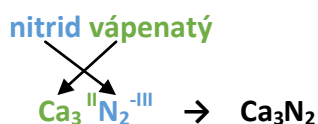
- dvojprvkové zlúčeniny s atómom kyslíka
- ozonidovým aniónom (O_3^-) (nábojové číslo 1-)
- všeobecný vzorec XO_3

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

**H.Nitridy**

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov s atómom dusíka
- s nitridovým aniónom $\text{N}^{\text{-III}}$
- oxidačné číslo: dusík -III

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

**I.Karbidy**

- dvojprvkové zlúčeniny prvkov s atómom uhlíka
- s karbidovým aniónom $\text{C}^{\text{-IV}}$
- oxidačné číslo: uhlík -IV

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



II. SOLI

A.soli	B.hydráty soli	C.hydrogénsoli
D.podvojný soli	E.zmiešaný soli	

*ABC- v prvom ročníku

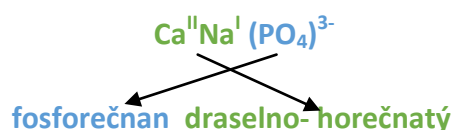
D.Podvojný soli

- Soli s dvoma odlišnými kationmi

Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
Názov aniónu (prípona <i>an</i> alebo <i>id</i>)	Názvy kationov + prípona podľa oxidačného čísla <ul style="list-style-type: none"> názvy kationov usporiadané podľa abecedného poradia názvy kationov oddelené spojovníkom (prvý kation koncovka o)

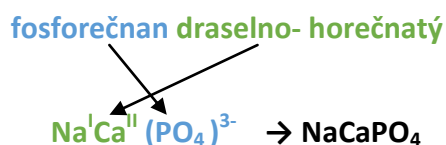
Príklad: CaNaPO_4



Vzorec:

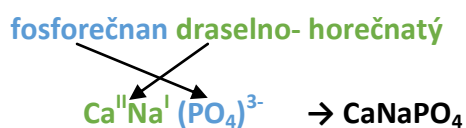
Chemický aspekt

- Kationy usporiadané podľa narastajúcich oxidačných čísel (zľava doprava)
- Pri rovnakom oxidačnom čísle kationy v abecednom poradí symbolov prvkov
- viacatómové kationy ako posledné v skupine kationov s rovnakým mocenstvom
- viacatómové kationy v zátvorke



Formálny aspekt

- Kationy usporiadané podľa abecedného poradia symbolov prvkov



Možno použiť aj starší spôsob (adičné oxidačné vzorce)
 KMgCl_3 ako $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2$

E.Zmiešané soli

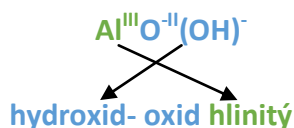
- Soli s dvoma odlišnými aniónmi

Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
Názvy aniónov (prípona <i>an</i> alebo <i>id</i>) v abecednom poradí názvov aniónov oddelených spojovníkom	Názov katiónu + prípona podľa oxidačného čísla

- chlór v názve v abecednom poradí ako *ch*, vo vzorci ako *c*
- násobiace predpony (*bis*, *tris*, *tetrakis*) sa používajú v prípade nejednoznačnosti

príklad: $AlO(OH)$

**Vzorec:**

- Anióny v abecednom poradí symbolov prvkov (zľava doprava)
- V prípade nejednoznačnosti sa uvádza anión v zátvorke

Príklad: difluorid- bis(uhličitan) trimeďnatý

