

1. opakovat chemická vazba, druhy a rozmezí
2. opakovat ionty (vznik kationtů, aniontů)
3. chemické názvosloví – **pravidla a koncovky oxidačních čísel – NAUČIT!!!!**
4. halogenidy - názvosloví

CHEMICKÉ NÁZVOSLOVÍ

prof. **EMIL VOTOČEK** – české názvosloví, učebnice

Dvouprvkové sloučeniny:

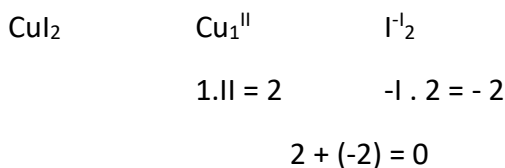
oxydy = sloučeniny	O	s dalším prvkem		oxid
sulfidy = sl.	S	-// -	koncovka id	sulfid
halogenidy . sl.	halogenů	-// -		fluorid, chlorid, bromid, jodid

oxidační číslo

- vyjadřuje slučivost prvků
- značí se římskou číslicí u značky prvku vpravo nahoře
- může být kladné i záporné

pravidla

1) součet ox.čísel atomů prvků sloučeniny je roven nula



2) atomy H ve sloučeninách s nekovy mají ox.číslo I (H^{I})

3) atomy O mají většinou ox.číslo – II ($\text{O}^{-\text{II}}$)

4) prvky v základním stavu mají ox.číslo 0 (př. Zn^0 , Cl_2^0 , ...)

Každému oxidačnímu číslu je přiřazena koncovka přídavného jména:

I	ný
II	natý
III	itý
IV	ičitý
V	ičný, ečný
VI	ový
VII	istý
VIII	ičelý

HALOGENIDY

- dvouprvkové sloučeniny halogenů s jiným prvkem
- ox.číslo **-I** (**fluorid** F^{-I}, **chlorid** Cl^{-I}, **bromid** Br^{-I}, **jodid** I^{-I})
- název: podst.jméno - halogen s koncovkou – **id** fluorid, chlorid, bromid, jodid
přídavné jméno – prvek s příslušnou koncovkou (- ný, - natý,...)

I. tvoření vzorce z názvu

chlorid sodný

1. napiš prvky od konce Na Cl
 2. zapiš oxidační čísla (chlorid **-I** viz.nahoře, sodný koncovka **-ný= I**) Na^I Cl^{-I}
 3. křížové pravidlo (ox.číslo nad Cl^{-I} jde za Na znamínko mínus dole nepíšeme Na₁
ox.číslo nad Na^I jde za Cl₁) Na₁ Cl₁
- 1 dole nepíšeme
- Na Cl**

bromid hlinitý

1. Al Br
2. Al^{III} Br^{-I}
3. kříž.pravidlo **Al Br₃**

fluorid hořečnatý

1. Mg F
2. Mg^{II}F^{-I}
3. kříž.prav. Mg F₂

II. tvoření názvu ze vzorce

C Cl₄ můžeme zapsat jako C₁Cl₄ (ale víme, že 1 dole nepíšeme)

1. název píšeme zase odzadu CHLORID UHL.....?
2. zpětné křížové pravidlo
- 3.



chlorid uhličitý

4. piš název, začínám odzadu: chlorid (chlor s koncovkou – id) uhličitý (uhlík, upravím mírně název – čeština, uhl s koncovkou **ičitý = IV**, tj. uhličitý) **chlorid uhličitý**

I. tvoř vzorce:

jodid křemičitý

bromid osmičelý

chlorid antimoničný

fluorid olovnatý

jodid manganistý

fluorid rubidný

chlorid selenový

bromid vápenatý

jodid zlatitý

fluorid křemičitý

II. tvoř názvy:

Bi Br₅

K F

Be Cl₂

Ti I₃

Pd F₄

Te F₆