

Milí chemici,

naučte se prosím pravidla a koncovky oxidačních čísel v názvosloví.

Nové učivo HALOGENIDY – názvosloví (možnost videochatu opět v úterý ☺).

Na [www.youtube](https://www.youtube.com/results?sp=mAEB&search_query=n%C3%A1zvoslov%C3%AD+halogenid%C5%A) najdete videa s vysvětlením názvosloví halogenidů a dalších učiv, co budeme probírat (viz. adresa např.).

https://www.youtube.com/results?sp=mAEB&search_query=n%C3%A1zvoslov%C3%AD+halogenid%C5%A
[E](#)

Přeji příjemný zbytek týdne ☺.

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
přídatné 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 Na_1
ox.číslo nad Na^I jde za Cl_1) $Na_1\ Cl_1$

1 dole nepíšeme

Na Cl

bromid hlinitý

1. $Al\ Br$
2. $Al^{III}\ Br^{-I}$
3. kříž.pravidlo **$Al\ Br_3$**

fluorid hořečnatý

1. $Mg\ F$
2. $Mg^{II}\ F^{-I}$
3. kříž.prav. **$Mg\ F_2$**

II. tvoření názvu ze vzorce

$C Cl_4$ můžeme zapsat jako C_1Cl_4 (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

řešení

I. tvoř vzorce:

jodid křemičitý	Si I ₄
bromid osmičelý	Os Br ₈
chlorid antimoničný	Sb Cl ₅
fluorid olovnatý	Pb F ₂
jodid manganistý	Mn I ₇
fluorid rubidný	Rb F
chlorid selenový	Se Cl ₆
bromid vápenatý	Ca Br ₂
jodid zlatý	Au I ₃
fluorid křemičitý	Si F ₄

II. tvoř názvy:

Bi Br ₅	bromid bismutečný
K F	fluorid draselný
Be Cl ₂	chlorid beryllnatý
Ti I ₃	jodid titanitý
Pd F ₄	fluorid palladičitý
Te F ₆	fluorid tellurový