**Názvosloví halogenidů**

Na str. 61 - 63 si pročtěte teorii a prohlédněte obrázky.

Kdo má hotovou prezentaci, může mi jí poslat. Ohodnotím ji a známku dostanete po návratu do školy.

Tentokrát se dostáváme k těžší látce z chemie. Po projití látky v učebnici se podívejte na tato videa. Je zde pěkně vysvětleno, jak se skládají halogenidy a oxidy. Bohužel nestačí pouze jedno, protože to mají proti nám prohozené a mě přijde lepší začít halogenidy, protože jsou jednoduší.

<https://www.youtube.com/watch?v=bNnghkGvXVg>

<https://www.youtube.com/watch?v=-8ZGetmB39Y&t=133s>

Video o oxidech si prohlédněte, ale zajímá nás hlavně tabulka s koncovkami a pak skládání. Bez číselného dopočítávání. To je lepší u halogenidů, s kterými začneme.

Protože je tato látka těžká a video není úplně dokonalé, budeme mít **v úterý 21.4.2020** od **10 hodin hodinu na teams**. Stačí mít v určený čas zapnutý teams – vyskočí hláška, kde dáte připojit.

Příklady a další procvičení najdete v etaktik, Chemie 8 strana 33 cv. 5 a 6

<https://interaktivita.etaktik.cz/novy-student/60282/6313c4d8d1c4b46b10035b136d53841d>

Zápis si zapište do sešitu a sloučeniny na konci tohoto zápisu vyřešte a zašlete na mail do pátku 24.4.2020

Do sešitu si pište, jak zadání, tak výsledek, ideálně dle vzoru.

**Stále postrádám minulý domácí úkol od pár z Vás. Máte zprávu na teams a žádám o doposlání.**

# Anorganické sloučeniny

* chem. sloučeniny mohou být složeny ze dvou nebo více prvků

## DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY

* patří sem:
1. halogenidy - sloučeniny halogenu s dalším prvkem
2. oxidy – sloučeniny O s dalším prvkem
3. sulfidy - sloučeniny S s dalším prvkem

## Chemické názvosloví

* chem. látky mají jednoslovné (triviální) názvy př. voda, amoniak, většina dvouslovný název – podstatné jméno + přídavné jméno (oxid uhličitý)
* atomy ve sloučenině mají oxidační číslo – kladné, záporné -> určuje náboj
* ox. čísla = římské číslice Ca+IIO-II
* součet ox. čísel ve sloučenině = O (Ca+IIO-II -> +II+(-II) = 0)
* sloučené i nesloučené atomy téhož prvku (Na, Cl2, H2, …) -> oxidační číslo = O

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| kladné oxidační číslo | zakončení příd. jména | příklady halogenidůnázev | vzorec |
| +I | -ný | chlorid sodný | NaCl |
| +II | -natý | fluorid vápenatý | CaF2 |
| +III | -itý | chlorid železitý | FeCl3 |
| +IV | -ičitý | chlorid křemičitý | SiCl4 |
| +V | -ičný | fluorid dusičný | NF5 |
| -ečný | bromid fosforečný | PBr5 |
| +VI | -ový | fluorid sírový | SF6 |
| +VII | -istý | fluorid jodistý | IF7 |
| +VIII | -ičelý | fluorid osmičelý | OsF8 |

1. **Halogenidy**
* dvouprvkové sloučeniny halogenu (F, CL, Br, I) a dalšího prvku
* halogen -> ox. číslo –I (F-I, Cl-I, Br-I, I-I)
	+ chlor -> chlorid Cl-I
	+ fluor -> fluorid F-I
	+ brom -> bromid Br-I
	+ jod -> jodid I-I

chlorid sod|ný $Na\_{1}^{+I} Cl\_{1}^{-I}$ -> NaCl

* sůl kamenná
* z mořské vody
* potravinářství, výroba chloru

jodid hlin|itý $Al\_{1}^{+III} I\_{3}^{-I}$ -> AlI3

bromid dus|ičný $N\_{1}^{+V} Br\_{5}^{-I}$ -> NBr5

fluorid sír|ový

jodid uhl|ičitý

bromid vápenatý

fluorid vápenatý

chlorid olovnatý

jodid zlatitý

bromid hořečnatý

chlorid jodistý

HgBr2 → Hg+IIBr-I bromid rtuťnatý

FeCl3

PF5