**Halogenidy – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně základních škol a jeho cílem je zopakovat názvosloví halogenidů.

* [**Pokus: Sůl**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5560-pokus-sul)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Napište alespoň dva další názvy pro halit.**

Halit můžeme nazvat systematicky chlorid sodný nebo triviálně sůl kamenná či kuchyňská sůl.

1. **Spojte oxidační čísla s koncovkou.**

+I -ný

 +II -natý

 +III -itý

 +IV -ičitý

 +V -ičný, -ečný

 +VI -ový

 +VII -istý

 +VIII -ičelý

1. **Ke vzorcům doplňte jejich systematické názvy.**

TiF4 fluorid titaničitý LiBr bromid lithný

 ClBr5 bromid chlorečnýIrF6 fluorid iridový

 NiI2 jodid nikelnatýAsCl5 chlorid arseničný

AlCl3 chlorid hlinitýPI3 jodid fosforitý

OsF8 fluorid osmičelýMnI7 jodid manganistý

1. **Proč mají halogeny v halogenidech oxidační číslo −I?**

Halogeny jsou prvky VII. A skupiny, mají tedy sedm valenčních elektronů a chybí jim pouze jeden elektron do zaplněné valenční vrstvy.

1. **Napište vzorce.**

chlorid křemičitý SiCl4 fluorid antimoničný SbF5

bromid zinečnatý ZnBr2 jodid gallitý GaI3

fluorid xenoničelý XeF8 bromid rubidný RbBr

chlorid sírový SCl6 jodid hořečnatý MgI2

bromid fosforečný PBr5 chlorid wolframový WCl6

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Autor: Tomandlová Markéta

Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].