**Chemie 8. ročník**

Zápis:

Halogenidy

* jsou dvouprvkové sloučeniny halogenu (fluor, chlor, brom, jod) a dalšího prvku

**Názvosloví halogenidů**

* skládá se z podstatného a přídavného jména
* podstatné jméno je tvořeno z názvu halogenu a zakončení –id
* halogen má ve vzorci vždy záporné oxidační číslo –I
* prvek sloučený s halogenem má vždy kladné číslo, které odpovídá zakončení přídavného jména názvu halogenidu
* součet oxidačních čísel všech atomů v molekule sloučeniny je roven nule

**Podle knihy str. 63 dopiš**

Nejznámější halogenid je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Výskyt - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Vlastnosti - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Využití - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Po vypracování shlédni video: https://www.youtube.com/watch?v=U19ILYq0mI8