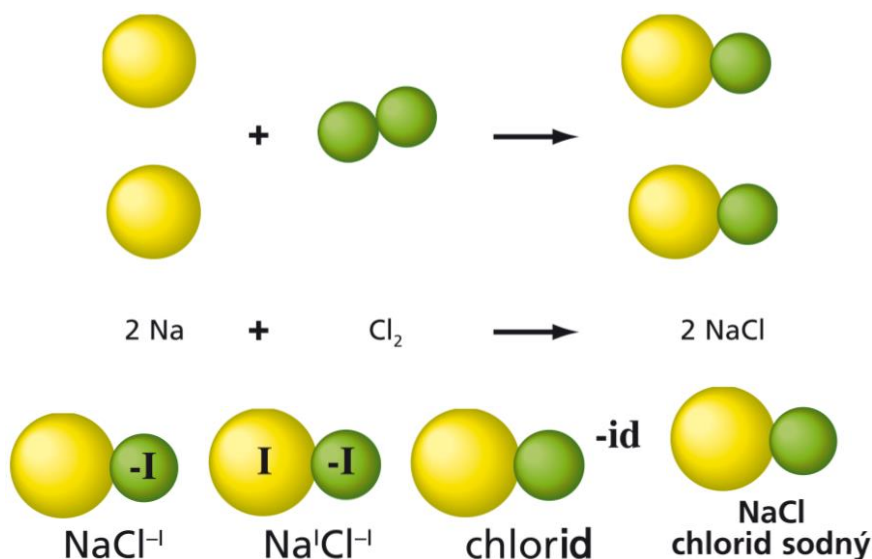


1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.76-79)

Halogenidy

Halogenidy jsou dvouprvkové sloučeniny halogenů (F; Cl; Br; I) s jinými prvky. Jejich název je **dvouslovný**. Podstatné jméno je tvořeno názvem halogenu, k němuž se přidává přípona **-id**. Přídavné jméno je tvořeno názvem druhého prvku s příponou podle příslušného oxidačního čísla. **Oxidační číslo** halogenů v halogenidech je obvykle -1.



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



Mezi významné halogenidy patří halogenidy stříbrné, zejména **bromid stříbrný** (AgBr). Účinkem světla se rozkládá a černá. Díky své citlivosti na světlo se využívá při výrobě filmů pro černobílou fotografii, rentgenové a radioaktivní snímkování. **Chlorid kobaltnatý** (CoCl₂) je halogenid, který se používá jako indikátor vlhkosti. V závislosti na množství vázané vody mění svoji barvu z modré na červenou.

2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:

str.39/ 1,2,3,4,5 + slovníček

str.40/ 5 + slovníček