

1. Doplňte tabulku a vzájemně si ji zkontrolujte.

Název	Značka prvku, který má záporné oxidační číslo	Hodnota záporného oxidačního čísla	Značka prvku, který má kladné oxidační číslo	Zakončení přídatného jména v halogenidu	Hodnota kladného oxidačního čísla	Správné pořadí značek prvků s vyznačenými oxidačními čísly	Vzorec
jodid draselný	I	-I	K	-ný	I	K^+I^-	KI
	F		Os		VIII		
						P^+Cl^-	
	I		Al	-itý			
							SF ₆
	Cl		Mg		II		
bromid stříbrný	Br	-I			I	Ag^+Br^-	

2. Na internetu nebo v odborné literatuře vyhledejte další halogenidy, které jsou běžně využívané v praxi nebo jsou pro člověka důležité.

3. Doplňte názvy uvedených halogenidů a spojte je s příslušným vzorcem.

NiBr₂

IF₇

SiF₄

chlorid

..... draselný

KCl

AgI

CaCl₂

jodid

fluorid

bromid

..... jodistý

4. Spojte čarou odpovídající vzorce a názvy uvedených halogenidů.

jodid sodný	NaBr	PCl ₅	chlorid uhličitý
bromid draselný	AgI	MnCl ₇	chlorid hlinitý
bromid sodný	NaI	CCl ₄	chlorid rtuťnatý
jodid stříbrný	AgF	HgCl ₂	chlorid manganistý
fluorid stříbrný	KBr	AlCl ₃	chlorid fosforečný