

Halogenidy

1. Napište vzorce halogenidů a vyznačte jejich oxidační čísla:

- a, chlorid vápenatý
- b, jodid stříbrný
- c, fluorid zlatitý
- d, bromid sodný
- e, jodid měďnatý

2. Napište názvy halogenidů a označte zakončení přídatného jména:

- CaF₂
- Os Br₈
- Na Cl
- FeCl₃
- SF₆

3. Halogenidy jsou dvouprvkové sloučeniny.....:

- a, fluoru, chloru, bromu, uhlíku
- b, fluoru, chloru, bromu, jodu
- c, fluoru, chloru, arzenu, jodu

4. Potravinářský chlorid sodný označujeme názvem:

- a, sůl kamenná
- b, pyrit
- c, kuchyňská sůl

5. Halogenidy mají oxidační číslo:

- a, - I
- b, -II
- c, -III

Do tabulky doplň podle značek prvků s oxidačními čísly název prvku s příslušnou koncovkou, k názvu prvků s koncovkou přiřaď odpovídající oxidační číslo.

Př. Be^{II} - berylnatý arsenitý - As^{III}

K ^I		vápenatý	
Al ^{III}		osmičelý	
Si ^{IV}		chromitý	
Ba ^{II}		manganitý	
Cl ^{VII}		sodný	
Br ^{VI}		platiničný	
P ^V		wolframový	

2. K názvům napiš odpovídající vzorce

- chlorid měďný:
- chlorid měďnatý:
- bromid železitý:
- bromid železnatý:
- jodid stříbrný:
- jodid zlatitý:
- fluorid barnatý:

3. Doplň údaje

jodid litný			ZnBr ₂
	FeCl ₃	chlorid zlatitý	
bromid vápenatý			SnI ₄
chlorid olovičitý			CrCl ₆
	VBr ₅	fluorid sodný	
chlorid manganitý		jodid antimonitý	
	OsI ₈		MnI ₇