

Pracovní list: Halogenidy

1. Vytvoř vzorce halogenidů

chlorid hořečnatý
fluorid draselný
bromid stříbrný
jodid olovnatý
bromid vanadičný
jodid chromitý
fluorid sírový
chlorid manganistý
chlorid vápenatý
chlorid sodný
jodid cíničitý
jodid olovičitý
fluorid hořečnatý
jodid draselný
bromid železitý
chlorid měďnatý
fluorid zinečnatý
bromid fosforečný
jodid hlinitý

2. Vytvoř názvy halogenidů

CaF_2
 PI_5
 SnCl_4
 AlBr_3
 NiCl_2
 MnBr_6
 FeF_3
 CuI_2
 KCl
 MgCl_2
 NiBr_2
 CuBr_2
 CrF_3
 MnCl_6
 MnI_7
 CCl_4
 OsBr_8
 SiF_4
 CuBr_2

3. K atomům ve sloučeninách doplň oxidační čísla a přiřaď jejich název:

K F	Ag Cl	Fe Cl ₂	Na Br	Na I	Fe Cl ₃	Al Cl ₃	
					Zn I ₂		jodid sodný
chlorid železnatý		fluorid draselný		chlorid hlinitý		bromid sodný	jodid zinečnatý
		chlorid stříbrný				chlorid železitý	

4. Již ve starém Egyptě byla sůl vyhledávaným zbožím, z něhož bohatli lidé i celá města. Zpočátku se sůl získávala odpařováním mořské vody, později se začala dobývat z ložisek v zemi. Kolem roku 1 000 př. n. l. se začala dolovat na území dnešního Rakouska, později vybudovaného města, nazvaného po soli Solnohrad. Jak se toto město nazývá nyní?

5. Do které řady prvků bys logicky zařadil značku chloru?

- a) S, P, C, I, ... b) Ca, Cu, Ag, ... c) I, Br, F, ... d) K, Li, Na,

6. Doplň oxidační čísla halogenidů, pojmenuj je a označ, který se používá jako složka pokrmů:

- a) KCl b) FeCl₃ c) NaCl d) AlCl₃ e) CaF₂

7. Vypočítej a porovnej hmotnostní zlomek soli mořské vody v Baltském a Rudém moři, když víš, že 1 kg vody z Baltského moře obsahuje 8 g soli a 10 g mořské vody z Rudého moře obsahuje 0,4 g soli.

8. Chloridy jsou prvkové sloučeniny a dalšího prvku. Bromidy jsou prvkové sloučeniny a dalšího prvku. Jodidy jsou prvkové sloučeniny a dalšího prvku. Fluoridy jsou prvkové sloučeniny a dalšího prvku. Oxidační číslo halogenu v halogenidu je vždy .

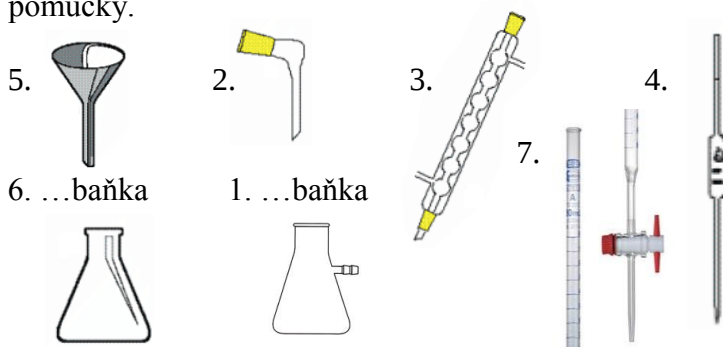
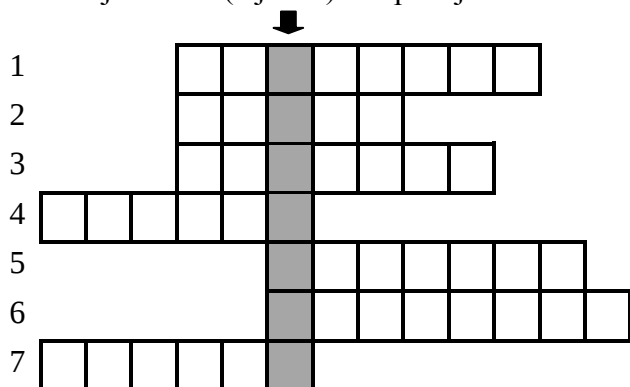
9. Definuj, co jsou to (tajenka). Napiš odpovědi a do tabulky napiš správná písmena. První číslo je číslo věty, druhé je pořadí písmena v odpovědi.

1. název oxidu, jehož vysoká koncentrace v ovzduší je příčinou skleníkového efektu _____
2. název oxidu známý pod názvem pálené vápno _____
3. nažloutlý, jedovatý plyn, nachází se v zubní sklovině a v kostech _____
4. název plynu, který byl jako první použit v první světové válce jako chemická bojová látka _____
5. prvky VII. A skupiny PSP _____
6. prudce jedovatý plyn bez barvy a zápachu, který se při vdechnutí váže na červené krevní barvivo a znemožní tak transport kyslíku, oxid _____
7. přeměna oxidu uhličitého na kyslík _____
8. schopnost jodu měnit pevné skupenství na plynné _____
9. název plynu, který se vzduchem tvoří výbušnou směs a lze ho dokázat tzv. štěknutím _____
10. název hormonu štítné žlázy, ve kterém se nachází jod _____

1/2	2/6	3/2	4/4	5/5	6/3	7/7	8/5	9/3	10/3

Definice: _____

10. Co je to (tajenka)? Zopakuj si laboratorní pomůcky.



Tajenka: _____

11. Spoj vzorce s názvy (názvy získáš přesmyčkami):

NaCl	GADMOCHALIRNISÝNT	_____
Si ₄	DEČOJIZATNIDÝN	_____
MnCl ₇	RUFOSODÍVIRÝL	_____
ZnI ₂	OSRICHLDOÝND	_____
AlBr ₃	DOJIŘITIČISTÝ	_____
SF ₆	TROMYLIHBINID	_____