

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

CaF₂
PI₅
SnCl₄
AlBr₃
NiCl₂
MnBr₆
FeF₃
CuI₂
KCl
MgCl₂
NiBr₂
CuBr₂
CrF₃
MnCl₆
MnI₇
CCl₄
OsBr₈
SiF₄
CuBr₂

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

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

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?

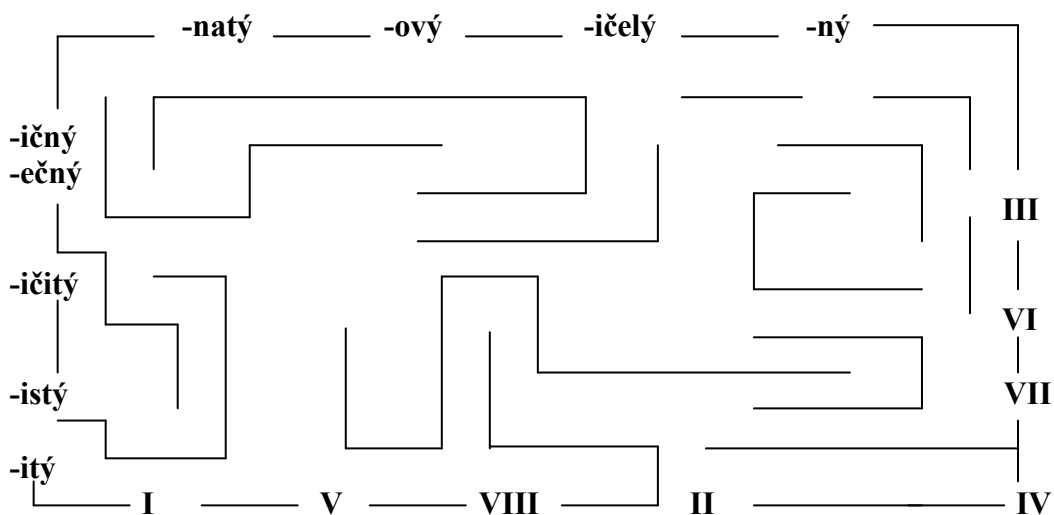
- a) S, P, C, I, ... b) Ca, Cu, Ag, ... c) I, Br, F, ... d) K, Li, Na,

6. Doplně 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. Různobarevnými pastelkami spoj, co k sobě patří:



9. 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. Chloridy jsou prvkové sloučeniny a dalšího prvku. Oxidační číslo halogenů je

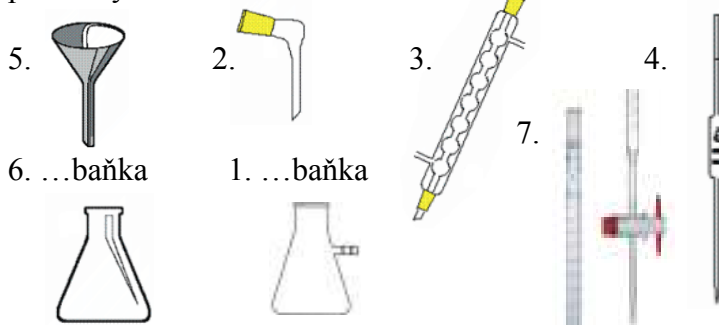
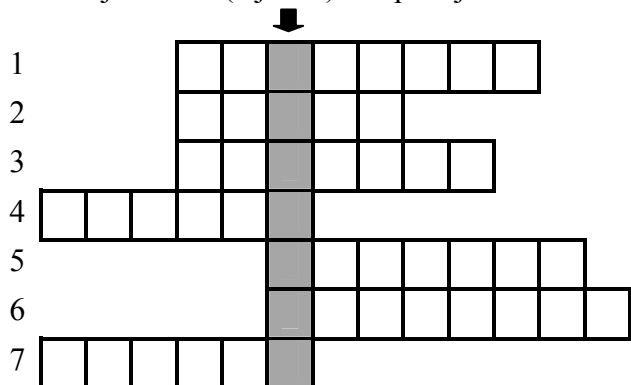
10. Definuj, co jsou to (*tajenka*). Napiš odpovědi a do tabulky napiš správná písmena. První číslo je číslo věty, druhé je pořadí písmena v odpovědi.

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: _____

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



Tajenka: _____