

## ANORGANICKÉ LÁTKY

Mgr. Olga Poláčková

Únor 2012

Chemie 8. ročník

Základní škola, Chrudim, Dr. Peška 768

### PRACOVNÍ LIST

1) Doplň do následujícího textu chybějící slova:

Mezi halogeny řadíme, fluor, ..., brom a .... Jako volné prvky tvoří... molekuly. Mezi polokovy zařadíme např. .... Křemík se v přírodě vyskytuje pouze vázaný ve .... K uměle vyrobeným formám uhlíku patří saze, ... a ... .. Mezi nejznámější sloučeniny síry patří např. ...

2) Uveď 3 látky ve skupenství a) pevném  
b) kapalném  
c) plynném

3) Jmenuj jednu látku s barvou a) bílou  
b) žlutozelenou  
c) stříbrolesklou  
d) černou  
e) hnědou  
f) červenou  
g) fialovou

4) Vytvoř z následujících slov souvislý text

Látka, vytváří, využití, skupenství, získává, rozpustná.

5) Vyber z následujících látek ty, které jsou jedovaté či zdraví škodlivé.

Oxid uhelnatý, oxid dusičitý, oxid křemičitý, oxid siřičitý, oxid hlinitý, chlorid sodný, bílý fosfor, chlor, železo, rtuť.

6) Pospoj z obou sloupců, co k sobě významově patří.

- |                  |                      |
|------------------|----------------------|
| 1. pálené vápno  | a) oxid křemičitý    |
| 2. modrá skalice | b) chlorid sodný     |
| 3. křišťál       | c) síran měďnatý     |
| 4. kuchyňská sůl | d) oxid vápenatý     |
| 5. hašené vápno  | e) hydroxid vápenatý |

7) Které sloučeniny mají oxidační číslo -II a které -I (zde uveď 2 druhy).

8) Napiš 3 chemické látky, které máte doma.

9) Napiš která sloučenina tvoří následující látku.

- a) sádrovec
- b) vápenec
- c) louh sodný
- d) fluorit
- e) soda

10) Napiš vzorce k následujícím sloučeninám.

Hydroxid sodný, kyselina fluorovodíková, oxid dusnatý, sulfid zinečnatý, bromid draselný, dusičnan stříbrný.

## Řešení:

1) Mezi halogeny řadíme, fluor, chlor, brom a jod. Jako volné prvky tvoří dvouatomové molekuly. Mezi polokovy zařadíme např. křemík. Křemík se v přírodě vyskytuje pouze vázaný ve sloučeninách. K uměle vyrobeným formám uhlíku patří saze, koks a aktivní uhlí. Mezi nejznámější sloučeniny síry patří např. kyselina sírová.

2) pevné- chlorid sodný, síra, oxid vápenatý  
kapalné- kyselina sírová, rtuť, kyselina chlorovodíková  
plynné- oxid uhličitý, oxid siřičitý, vodík

3) a) oxid vápenatý, b) chlor, c) stříbro, d) grafit, e) brom, f) rubín, g) ametyst

4) Např. : Chlorid sodný je látka rozpustná ve vodě. Vyskytuje se ve skupenství pevném a její využití lze nalézt v potravinářském průmyslu. Získává se např. odpařováním mořské vody. V přírodě vytváří krystaly tvaru krychle.

5) Oxid uhelnatý, dusičitý, oxid siřičitý, bílý fosfor, chlor, rtuť

6) 1d, 2c, 3a, 4b, 5e

7) -II mají např. oxidy, -I mají např. halogenidy, hydroxidy

8) Např. chlorid sodný, soda, sádra

9) a) síran vápenatý, b) uhličitan vápenatý, c) hydroxid sodný, d) fluorid vápenatý, e) uhličitan sodný

10) NaOH, HF, NO, ZnS, KBr, AgNO<sub>3</sub>