

# Pracovní list: Soli bezkyslíkatých a kyslíkatých kyselin 3

## 1. Zopakuj si názvosloví halogenidů a sulfidů:

KCl ..... jodid draselný .....  
CaBr<sub>2</sub> ..... chlorid železitý .....  
AlI<sub>3</sub> ..... bromid zinečnatý .....  
CuCl<sub>2</sub> ..... sulfid lithný .....  
Na<sub>2</sub>S ..... fluorid sodný .....  
FeS ..... sulfid hlinitý .....

2. **Chlorid sodný**, neboli ..... V přírodě se vyskytuje jako .....  
Je odvozen od kyseliny ..... Napiš vlastnosti NaCl a jeho význam v lidském těle  
.....  
.....

3. Pokus se zdůvodnit, proč není vhodné konzumovat velké množství uzenin, solených oříšků, chipsů.  
.....

## 4. Doplň tabulku:

| název soli           | vzorec soli | kyselina, od které je sůl odvozena | význam soli |
|----------------------|-------------|------------------------------------|-------------|
| uhličitan sodný      |             |                                    |             |
| síran měďnatý        |             |                                    |             |
| chlornan sodný       |             |                                    |             |
| dusitan draselný     |             |                                    |             |
| uhličitan vápenatý   |             |                                    |             |
| chlorečnan draselný  |             |                                    |             |
| manganistan draselný |             |                                    |             |

5. Jak se projevila reakce vydechovaného oxidu uhličitého do roztoku hydroxidu vápenatého (vápenné vody)? .....

**Doplň chemickou rovnici a pojmenuj reaktanty a produkty:**



6. Napiš název a vzorec plynu, který se uvolňuje při reakci uhličitanu vápenatého (lastura, vaječná skořápka) s kyselinou chlorovodíkovou: .....

7. Co je to **vodní sklo** a jaké je jeho použití? .....

### 8. Názvy skupin sloučenin spoj šipkami s jejich charakteristikami:

|           |   |
|-----------|---|
| oxidy     | sloučeniny, ve kterých jsou vázány anionty OH <sup>-</sup>  |
| hydroxidy | sloučeniny, ve kterých jsou vázány kationty kovů a anionty kyselin  |
| kyseliny  | dvouprvkové sloučeniny síry   |
| soli      | sloučeniny, které ve vodě uvolňují kationty vodíku H <sup>+</sup><br>dvouprvkové sloučeniny kyslíku<br>sloučeniny, ve kterých jsou vázány anionty kovů a kationty kyselin |

9. Jak se mohou dusíkaté látky dostat do povrchových a podzemních vod?  
.....

10. Sklo je látka vyrobená roztavením nerostných surovin na hustou kapalinu, která ochlazením utvoří bezbarvou stejnorodou průhlednou látku. Tu lze zahříváním roztavit. Napiš suroviny pro výrobu skla.  
.....  
.....

11. Které látky způsobují eutrofizaci vod? Čeho je eutrofizace příčinou? .....  
.....

12. Některé průmyslově významné soli mají vedle svých chemických názvů i názvy technické. Doplň údaje.

| technický název      | chemický název                    | chemický vzorec          |
|----------------------|-----------------------------------|--------------------------|
| <b>potaš</b>         |                                   |                          |
| <b>vápenec</b>       |                                   |                          |
| <b>chilský ledek</b> |                                   |                          |
| <b>hypermangan</b>   |                                   |                          |
| <b>sanytr</b>        |                                   |                          |
|                      | <b>uhličitan sodný</b>            |                          |
|                      | <b>dihydrát síranu vápenatého</b> |                          |
|                      |                                   | <b>NaHCO<sub>3</sub></b> |

13. Napiš vzorce iontů:

- |                               |                         |
|-------------------------------|-------------------------|
| a) sulfidový anion            | f) chloridový anion     |
| b) bromidový anion            | g) uhličitanový anion   |
| c) siřičitanový anion         | h) síranový anion       |
| d) hydrogenuhličitanový anion | i) chromanový anion     |
| e) dusičnanový anion          | j) manganistanový anion |

14. Do volných políček doplň pojmy: prvek, oxid, hydroxid, kyselina, halogenid, sůl kyslíkaté kyseliny

**kuchyňská sůl**

**diamant**

**pálené vápno**

**vitriol**

**hašené vápno**

**vápenec**

