

## Pracovní list: Procvičování názvosloví anorganických sloučenin

### 1. Vytvoř vzorce chemických sloučenin:

oxid manganičitý

oxid chloristý

oxid chromový

hydroxid sodný

kyselina dusičná

hydroxid cíničitý

kyselina dusitá

kyselina siřičitá

hydroxid lithný

oxid uhelnatý

sulfid olovnatý

kyselina chlorovodíková

kyselina manganistá

oxid draselný

oxid chlorečný

oxid chromitý

hydroxid železitý

sulfid zinečnatý

jodid hořečnatý

sulfid sodný

kyselina chloristá

kyselina uhličitá

chlorid měďnatý

sulfid železitý

oxid sírový

chlorid fosforečný

hydroxid zinečnatý

hydroxid vápenatý

kyselina sulfanová

bromid železitý

### 2. Vytvoř názvy chemických sloučenin:

$N_2O_5$

$CaF_2$

$P_2O_3$

$H_2SO_4$

$AlI_3$

$PbCl_2$

$ZnS$

$SiO_2$

$Cu(OH)_2$

$MgBr_2$

$PbO_2$

$SiF_4$

$CaBr_2$

$SF_6$

$HBO_2$

$N_2O_3$

$H_2WO_4$

KOH

HClO

$Al(OH)_3$

HClO<sub>3</sub>

HNO

$Ca(OH)_2$

$Al_2S_3$

HIO<sub>4</sub>

$H_2SiO_3$

PO<sub>2</sub>S<sub>5</sub>

CCl<sub>4</sub>

OsO<sub>4</sub>

Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

MgO

CuCl<sub>2</sub>

HF

FeS

3. Napiš vzorce a názvy oxidů, odvozených od těchto prvků:

- a)  $V^V$  \_\_\_\_\_
- b)  $I^{VII}$  \_\_\_\_\_
- c)  $Mn^{VI}$  \_\_\_\_\_
- d)  $Na^I$  \_\_\_\_\_
- e)  $B^{III}$  \_\_\_\_\_
- f)  $Ba^{II}$  \_\_\_\_\_

4. Odvod' vzorce a názvy hydroxidů odvozených od oxidů:

- a)  $Na_2O + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- b)  $CaO + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- c)  $Fe_2O_3 + 3 H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- d)  $PbO_2 + 2 H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- e)  $Al_2O_3 + 3 H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_

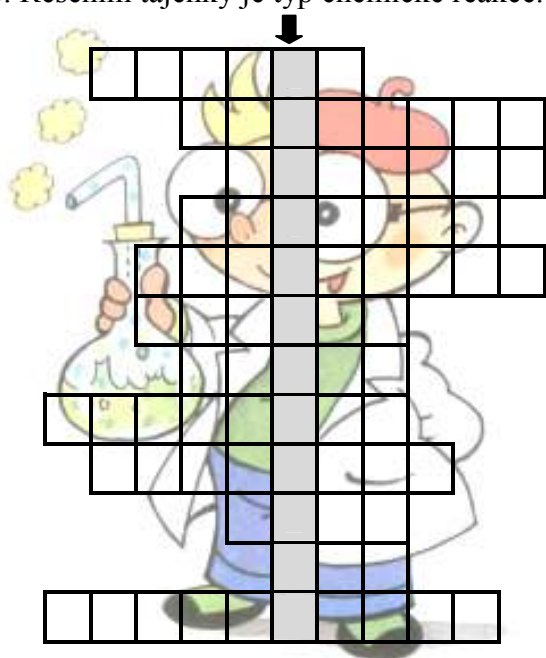
5. Odvod' vzorce a názvy kyseliny odvozených od oxidů:


- a)  $SiO_2 + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- b)  $Cl_2O_3 + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- c)  $Br_2O + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- d)  $CrO_3 + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_
- e)  $I_2O_7 + H_2O \rightarrow$  \_\_\_\_\_

5. Kde mají atomy vázané v halogenidu a v oxidu stejné kladné oxidační číslo?

- a) NaCl, CaO                      b)  $AlCl_3$ ,  $SiO_2$                       c)  $CCl_4$ ,  $SO_2$                       d)  $CaCl_2$ ,  $CO_2$

6. Řešením tajenky je typ chemické reakce. Reakci definuj.



1. hydroxid vápenatý známe pod označením ... vápno
2. jedovatý oxid, který vzniká nedokonalým spalováním uhlíku je oxid
3. dvouprvkové sloučeniny síry a dalšího prvku
4. technický název pro kyselinu sírovou
5. tříprvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidové anionty  $OH^-$  vázané zpravidla na kationy kovu ...
6. některé kyseliny a hydroxidy mají  $\rightarrow$   účinky
7. technický název pro kyselinu chlorovodíkovou
8. reakcí oxidu nekovu s vodou vzniká
9. pro výrobu železa je důležitou surovinou oxid ...
10. zakončení přídatného jména pro oxidační číslo II je .....
11. oxid vápenatý (pálené vápno) má chemický vzorec
12. dvouprvkové sloučeniny halogenu s dalším prvkem

Tajenka: \_\_\_\_\_