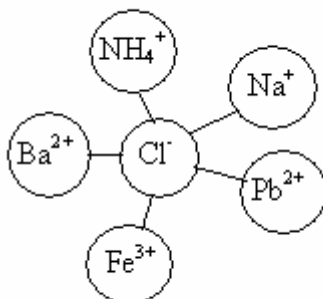


Názvosloví anorganických sloučenin – pracovní list – řešení:

1) Vytvořte název solí:



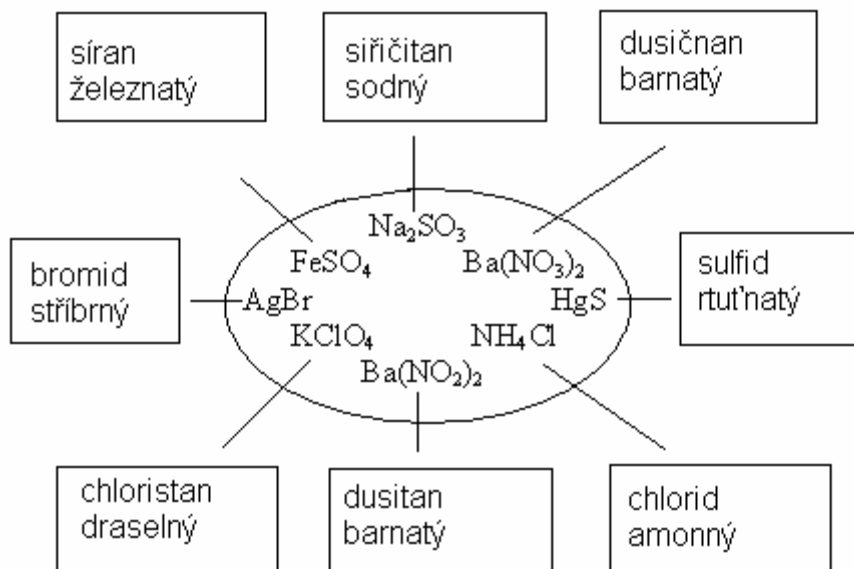
NH_4Cl - chlorid amonný
 NaCl - chlorid sodný
 PbCl_2 - chlorid olovnatý
 FeCl_3 - chlorid železitý
 BaCl_2 -chlorid barnatý

2) Přiřaďte k sobě kyselinu a její anion:

- | | |
|----------------------------|-----------------------|
| A. HNO_3 | I. NO_3^- |
| B. HNO_2 | II. HSO_4^- |
| C. H_2SO_4 | III. NO_2^- |
| D. H_2SO_3 | IV. Br^- |
| E. HBr | V. SO_3^{2-} |

odpověď: A I, B III, C II, D V, E IV

3) Do volných políček vepište názvy jednotlivých solí:



4) Rozdělte do tabulky tyto sloučeniny a určete jejich názvy: CO_2 , KOH , HCl , Al_2O_3 , H_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2CO_3 , NaOH , CaO , $\text{Al}(\text{OH})_3$, HNO_3 , HBr , NO_2 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, SO_3

| OXIDY | | KYSELINY | | HYDROXIDY | |
|-------------------------|---------------|-------------------------|-------------------|--------------------------|--------------------|
| CO_2 | oxid uhličitý | HCl | k. chlorovodíková | KOH | hydroxid draselný |
| Al_2O_3 | oxid hlinitý | H_2SO_4 | k. sírová | $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | hydroxid vápenatý |
| CaO | oxid vápenatý | H_2CO_3 | k. uhličitá | NaOH | hydroxid sodný |
| NO_2 | oxid dusičitý | HNO_3 | k. dusičná | $\text{Al}(\text{OH})_3$ | hydroxid hlinitý |
| SO_3 | oxid siřičitý | HBr | k. bromovodíková | $\text{Mg}(\text{OH})_2$ | hydroxid hořečnatý |

5) Do tabulky doplňte vzorce kyselin a hydroxidů, ze kterých vznikají uvedené soli:

| KYSELINA | HYDROXID | SŮL |
|-------------------------|--------------------------|------------------------------|
| H_2SO_4 | $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | CuSO_4 |
| H_3PO_4 | NH_4OH | $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ |
| HCl | $\text{Al}(\text{OH})_3$ | AlCl_3 |
| HNO_2 | NaOH | NaNO_2 |

6) Do volných políček vepište názvy jednotlivých kyslíkatých kyselin:

