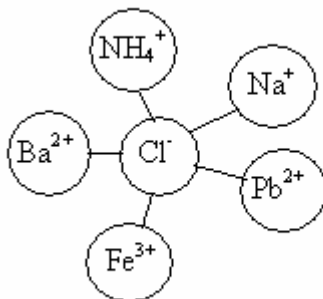


# Názvosloví anorganických sloučenin – pracovní list:

1) Vytvořte název solí:

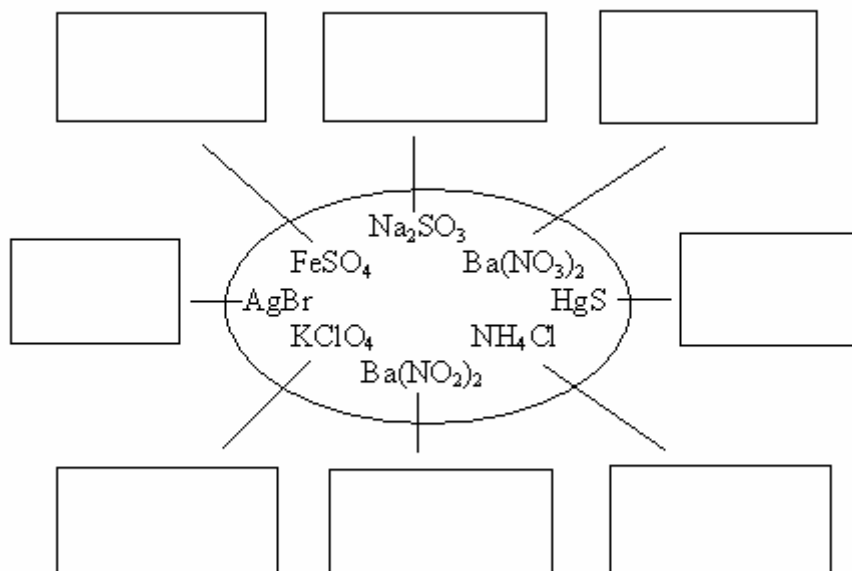


2) Přiřaďte k sobě kyselinu a její anion:

- A.  $\text{HNO}_3$
- B.  $\text{HNO}_2$
- C.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- D.  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- E.  $\text{HBr}$

- I.  $\text{NO}_3^-$
- II.  $\text{HSO}_4^-$
- III.  $\text{NO}_2^-$
- IV.  $\text{Br}^-$
- V.  $\text{SO}_3^{2-}$

3) Do volných políček vepište názvy jednotlivých solí:



4) Rozdělte do tabulky tyto sloučeniny a určete jejich názvy:  $\text{CO}_2$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{SO}_3$

OXIDY		Kyseliny		HYDROXIDY	

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

Kyselina	Hydroxid	Sůl
		$\text{CuSO}_4$
		$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
		$\text{AlCl}_3$
		$\text{NaNO}_2$

6) Do volných políček vepište názvy jednotlivých kyslíkatých kyselin:

