

2/4 Vznik solí

Jakými reakcemi a z jakých látek mohou vznikat soli?

- kyselina + hydroxid \rightarrow sůl + voda
 - $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- kyselina + kov \rightarrow sůl + vodík
 - $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn} \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- kov + nekov \rightarrow sůl
 - $2\text{Cu} + \text{S} \longrightarrow \text{Cu}_2\text{S}$
- oxid kovu + oxid nekovu \rightarrow sůl
 - $\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3$
- kyselinotvorný oxid + hydroxid \rightarrow sůl + voda
 - $\text{CO}_2 + 2\text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- zásadotvorný oxid + kyselina \rightarrow sůl + voda
 - $\text{CaO} + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- sůl + sůl (ve sraženinách) \rightarrow sůl + sůl
 - $\text{AgNO}_3 + \text{KBr} \longrightarrow \text{AgBr} + \text{KNO}_3$

Úkol

- 1) Vypište a pojmenujte všechny soli uvedené v reakcích, do závorky napište název a vzorec kyseliny, od které je sůl odvozena.
- 2) Napište vzorce solí
 - a) síran berylnatý
 - b) uhličitan stříbrný
 - c) dusitan olovnatý
 - d) křemičitan rubidný
 - e) sulfid lithný
 - f) jodnan skanditý
 - g) bromid cíničitý
- 3) Napište názvy solí
 - a) $\text{Au}(\text{NO}_3)_3$
 - b) $\text{Ba}(\text{ClO})_2$
 - c) $\text{Mg}(\text{PO}_3)_2$
 - d) NaReO_4
 - e) $\text{Co}(\text{AsO}_2)_3$
 - f) Cs_2SO_3
 - g) $\text{La}_2(\text{MnO}_4)_3$

Řešení