



Výnimočné školy

Lucia Máhriková

s-prvky

S PRVKY

Pracovný list

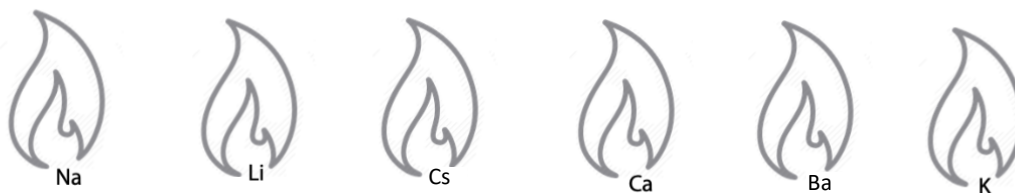
1. **Spojte** nasledujúce vzorce s ich triviálnym názvom.

- | | |
|---|-------------------|
| I. NaCl | a. sylvín |
| II. KCl | b. sóda |
| III. NaNO ₃ | c. sóda bikarbóna |
| IV. BaSO ₄ | d. čínsky liadok |
| V. Na ₂ SO ₄ | e. glauberova soľ |
| VI. MgCO ₃ | f. magnezit |
| VII. Na ₂ CO ₃ | g. potaš |
| VIII. NaHCO ₃ | h. halit |
| IX. K ₂ CO ₃ | i. bórax |
| X. Na ₂ [B ₄ O ₅ (OH) ₄]·8H ₂ O | j. baryt |

2. **Spojte** nasledujúce známe názvy reakcií s ich rovnicami:

- | | |
|--------------------------|--|
| a. Tuhnutie sadry | 1. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2$ |
| b. Tuhnutie malty | 2. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| c. Krasové javy | 3. $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{900 - 1000\text{ }^\circ\text{C}} \text{CaO} + \text{CO}_2$ |
| d. Výroba páleného vápna | 4. $\text{CaCO}_3(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{Ca(HCO}_3)_2(\text{aq})$ |
| e. Hasenie vápna | 5. $2 \text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} + 3 \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2 \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{E}$ |

3. **Vyfarbite** plamene odpovedajúcou farbou.



4. **Doplňte a pomenujte** produkty nasledujúcich reakcií:

- | | |
|--|--|
| a. $\text{Na}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow$ | c. $\text{Ca}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow$ |
| b. $\text{K}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow$ | d. $\text{Mg}(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow$ |

5. **Napište** 5 rôznych zlúčenín, v ktorých sa vyskytuje vodík viazaný nejakým typom kovalentnej väzby.

1. h.; II. a.; III. d.; IV. j.; V. e.; VI. f.; VII. b.; VIII. c.; IX. g.; X. i.; 2. a. s.; b. z.; c. 4 d. 3. e. 1. 3. Na-zitá; Li-karmínovo-červená; Cs – modrá; K-fialová; Ca-tehlovo-chlorid horčnatý 5. voda, sulfán, molekula vodíka, oxóniový kation, kyselina chlorovodíková