

**Kód:**

**Ch5cF7a000000r2051r**

**(46. VÝZNAMNÁ SKUPINA  
LÁTEK)**



Tajenka: SOLI

Legenda:

Řešení úkolů:

1) Soli můžeme připravit například:

- reakcí kovů s kyselinou:  $\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ ,
- reakcí kovů s nekovy:  $2 \text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl}$ ,
- reakcí oxidů kovů s oxidy nekovů:  $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- reakcí kyselinotvorných oxidů s hydroxidy:  $\text{CO}_2 + 2 \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- reakcí zásadotvorných oxidů s kyselinami:  $\text{CaO} + 2 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- reakcí kyselin se zásadami (neutralizace):  $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
- vzájemnou reakcí solí (srážení):  $\text{AgNO}_3 + \text{KBr} \rightarrow \text{AgBr} + \text{KNO}_3$

2) A c) B a) C d) D b)

3) křemičitan hořečnatý, křemičitan železnatý.

	1	2	3	4
1	S	O	L	I
2	O	Č	I	
3	L	I		
4	I			