|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***Kód:***  | ***Ch5cF7a000000r2051r*** | ***(46. VÝZNAMNÁ SKUPINA LÁTEK)*** |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 |
| 1 | **S** | **O** | **L** | **I** |
| 2 | **O** | Č | I |  |
| 3 | **L** | I |  |  |
| 4 | **I** |  |  |  |

Tajenka: SOLI

Legenda:

Řešení úkolů:

1. Soli můžeme připravit například:
	1. reakcí kovů s kyselinou: Zn + 2 HCl → ZnCl2 + H2,
	2. reakcí kovů s nekovy: 2 Na + Cl2 → 2 NaCl,
	3. reakcí oxidů kovů s oxidy nekovů: CaO + CO2 → CaCO3
	4. reakcí kyselinotvorných oxidů s hydroxidy: CO2 + 2 KOH → K2CO3 + H2O
	5. reakcí zásadotvorných oxidů s kyselinami: CaO + 2 HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O
	6. reakcí kyselin se zásadami (neutralizace): HCl + KOH → KCl + H2O
	7. vzájemnou reakcí solí (srážení): AgNO3 + KBr → AgBr + KNO3
2. A c) B a) C d) D b)
3. křemičitan hořečnatý, křemičitan železnatý.