

Kód:

Ch5cF1a000000k2251r

**(44. ZBĚLENÍ MODRÝCH
A ZELENÝCH KRYSTALŮ)**



Tajenka hvězdočky: SKALICE MODRÁ

Legenda:

1. Žlutá (lze i zlatá), 2. Sodík, 3. Aktál (pozpátku Látka), 4. Palec, 5. Oleum, 6. Proud

Tajenka chemického kruhu: SKALICE ZELENÁ

Legenda:

1. Sekunda, 2. Krystal, 3. Antimon, 4. Lučavka, 5. Izotopy, 6. Coulomb, 7. Energie, 8. Zrcadlo,
9. Ethanol, 10. Ligandy, 11. Ethylen, 12. Neutron, 13. Avotnoi (pozpátku iontová).

Řešení úkolů:

- 1) Obě použité krystalické látky patří mezi krystalohydráty a součástí jejich struktury je určitý počet molekul vody (tzv. krystalová voda). Oba barevné hydráty síranů teplem (zahříváním) uvolňují vodu a po jejím odpaření přecházejí na bezvodé bezbarvé sírany (v práškové formě se jeví jako bílé).
- 2) a) první sklíčko: reaktant $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ – pentahydrát síranu měďnatého, triviálně modrá skalice (modré krystalky)
produkt CuSO_4 – bezvodý síran měďnatý (bílý prášek)
b) druhé sklíčko: reaktant $\text{FeSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ – heptahydrát síranu železnatého, triviálně zelená skalice (zelené krystalky)
produkt FeSO_4 – bezvodý síran železnatý (bílý prášek)
- 3) Elektrolytické poměďování, výroba barev, prostředek proti plísním ve stavebnictví, postřiky rostlin proti plísním a houbám.