|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***Kód:*** | ***Ch3bF6b000000r2101r*** | ***(24. STŘÍBROLESKLÝ KOV)*** |  |

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| 1 | **K** | **O** | **B** | **A** | **L** | **T** |
| 2 | **O** | L | E | J | E |  |
| 3 | **B** | E | T | A |  |  |
| 4 | **A** | J | A |  |  |  |
| 5 | **L** | E |  |  |  |  |
| 6 | **T** |  |  |  |  |  |

Tajenka: KOBALT (legenda 4: Anders Jonas Angström).

Legenda:

Řešení úkolů:

1. Kobalt se nejčastěji používá k výrobě různých slitin. Často je součástí tzv. legovaných ocelí, které mají mnohé technicky významné, vynikající fyzikální i chemické vlastnosti.
2. hemihydrát – CoCl2 ∙ ½ H2O

monohydrát – CoCl2 ∙ H2O

dihydrát – CoCl2 ∙ 2 H2O

tetrahydrát – CoCl2 ∙ 4 H2O

hexahydrát – CoCl2 ∙ 6 H2O

1. M(Co) = 58,93 g ∙ mol–1 M(Co) = 58,93 g ∙ mol–1

M(CoCl2) = 129,83 g ∙ mol–1 M(CoCl2 ∙ 4 H2O) = 202 g ∙ mol–1

 

Bezvodý CoCl2 obsahuje 45,39 hmotnostních procent kobaltu.

Tetrahydrát CoCl2 ∙ 4 H2O obsahuje 29,2 hmot­nostních procent kobaltu.