
	<p>Kód:</p> <p><i>Tematický celek chemie:</i> Ch3 Částicové složení látek a chemické prvky</p> <p><i>Mikrocelek chemie:</i> Ch3b Prvky</p> <p><i>Tematický celek fyziky:</i> F6 Elektromagnetické s světelné děje</p> <p><i>Mikrocelek fyziky:</i> F6b Elektrické a magnetické pole</p> <p><i>Typ úlohy:</i> r Chemický roháček</p> <p><i>Obtížnost:</i> 2</p> <p><i>Časová náročnost:</i> 10 minut</p> <p><i>Interdisciplinarita:</i> chemie – fyzika</p>	
---	---	---	---

24. STŘÍBROLESKLÝ KOV

Vyřešením chemického roháčku o šesti řádcích a šesti sloupcích získáte název kovu, který je tvrdý, magnetický a stříbrolesklý. O který kov se jedná?

Legenda:

- 1) Tajenka.
- 2) Kapalné tuky.
- 3) Druhé písmeno řecké abecedy.
- 4) Iniciály švédského fyzika a astronoma, podle kterého je pojmenována jednotka délky 10^{-10} m. Vědec se narodil v roce 1814.
- 5) Prostředek sloužící k pevnému spojování různých materiálů (první dvě písmena z názvu).
- 6) Symbol teploty.

Nápověda: Anders Jonas Angström.

	1	2	3	4	5	6
1	K					
2						
3						
4						
5						
6						

Úkoly:

- 1) Jaké je nejčastější použití prvku z tajenky?
- 2) Bezvodý chlorid kobaltnatý je silně hygroskopický (přijímá molekuly H_2O) a různé stupně jeho hydratace lze rozeznat podle zbarvení roztoku. Pokuste se zapsat uvedené hydráty chemickými vzorci:
 - hemihydrát – tmavě fialový
 - monohydrát – tmavě fialový
 - dihydrát – růžovofialový
 - tetrahydrát – červený
 - hexahydrát - růžový
- 3) Vypočtěte, jaký je hmotnostní zlomek kobaltu
 - a) v bezvodém $CoCl_2$.
 - b) v tetrahydrátu chloridu kobaltnatého.