
	Kód: <i>Tematický celek chemie:</i> <i>Mikrocelek chemie:</i> <i>Tematický celek fyziky:</i> <i>Mikrocelek fyziky:</i> <i>Typ úlohy:</i> <i>Obtížnost:</i> <i>Časová náročnost:</i> <i>Interdisciplinarita:</i>	Ch3bF6b000000r2101z <i>Ch3 Částicové složení látek a chemické prvky</i> <i>Ch3b Prvky</i> <i>F6 Elektromagnetické s světelné děje</i> <i>F6b Elektrické a magnetické pole</i> <i>r Chemický roháček</i> <i>2</i> <i>10 minut</i> <i>chemie – fyzika</i>	
---	--	--	---

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) Vypočítejte, jaký je hmotnostní zlomek kobaltu
 - a) v bezvodém $CoCl_2$.
 - b) v tetrahydrátu chloridu kobaltnatého.