

	<p><b>Kód:</b></p> <p><i>Tematický celek chemie:</i> Ch3bF6b000000d2051z</p> <p><i>Mikrocelek chemie:</i> Ch3b Prvky</p> <p><i>Tematický celek fyziky:</i> F6 <b>Elektromagnetické a světelné děje</b></p> <p><i>Mikrocelek fyziky:</i> F6b <i>Elektrické a magnetické pole</i></p> <p><i>Typ úlohy:</i> d <i>Chemická doplňovačka</i></p> <p><i>Obtížnost:</i> 2</p> <p><i>Časová náročnost:</i> 5 minut</p> <p><i>Interdisciplinarita:</i> chemie – fyzika</p>	<table border="1" style="text-align: center;"> <tr> <td>C</td> <td>H</td> <td>E</td> <td>M</td> <td>E</td> </tr> </table>	C	H	E	M	E
C	H	E	M	E			

## 26. CENNÁ MINCE

V doplňovačce se skrývá název kovu, který se k výrobě prvních šperků používal již před 8 000 lety. Později se z něj razily mince. U nás zavedl ražbu první mince z kovu ukrytého v doplňovačce český král Jan Lucemburský.

Legenda:

- 1) Prvek s latinským názvem zincum.
- 2) Zlato, železo a kuchyňská sůl jsou příklady různých chemických .....
- 3) Chemický prvek značky As.
- 4) Prvek ležící ve 4. skupině a 4. periodě.
- 5) Těžký toxický kov, dříve přidávaný do benzínu.

1					
2					
3					
4					
5					

Úkoly:

- 1) Uveďte latinský název a protonové číslo prvku z tajenky doplňovačky.
- 2) Znáte další využití odhaleného prvku v běžném životě? Uveďte alespoň dva příklady.
- 3) V jakých hmotnostních jednotkách se běžně udává obsah uvedeného kovu ve slitině?
- 4) Uvedená látka patří také mezi velmi dobré vodiče elektrické energie, ale jak již název úlohy napovídá, jedná se o opravdu drahé řešení. Elektrickou vodivost charakterizuje pro daný materiál konstanta měrný elektrický odpor  $\rho$ . Čím je větší měrný elektrický odpor, tím menší je elektrická vodivost dané látky. Nabídnuté látky srovnajte podle jejich elektrické vodivosti od nejlépe vodivých po nejhůře vodivé:

Látka	$\rho$ ( $10^{-9} \Omega \cdot m$ )
hliník	31,5
stříbro	16,4
zlato	20,6
měď	18,5