
	<p><b>Kód:</b>  <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></p>	<p><b>Ch3bF3b000000k2101z</b>  <i>Ch3 Částicové složení látek a chemické prvky</i>  <i>Ch3b Prvky</i>  <i>F3 Mechanické vlastnosti tekutin</i>  <i>F3b Hydrostatický a atmosférický tlak</i>  <i>k Chemický kruh, hvězdovka</i>  <i>2</i>  <i>10 minut</i>  <i>chemie – fyzika</i></p>	
---	---	---	--	---

## 22. TLAK V PNEUMATICE

Na měření tlaku v duši pneumatiky automobilu se používá přístroj, jehož název získáte vyřešením hvězdovky. Tento přístroj udává přetlak proti atmosférickému tlaku.

Legenda:

- 1) Přídavné jméno z chemického názvu CuO.
- 2) Fialová odrůda křemene.
- 3) Elektricky neutrální částice v jádře atomu.
- 4) Reakce, při které prvky odevzdávají své elektrony a zvyšují své oxidační číslo.
- 5) Zelený měďnatý nerost (CuCO<sub>3</sub> · Cu(OH)<sub>2</sub>).
- 6) Schopnost fyzikální soustavy vykonávat práci.
- 7) Diamant má ze všech známých přírodních látek největší.....
- 8) Zápis průběhu chemické reakce.

Nápověda: Malachit.

Úkoly:

- 1) Vysvětlíte, proč se v létě nemají nechávat na přímém slunci nafukovací čluny, kola, balónky apod.
- 2) Do černých pneumatik se jako plnidlo přidává látka, jejíž podstatu tvoří nekovový prvek. Uveďte jeho český i latinský název, protonové číslo, počet valenčních elektronů a zařazení do periodické soustavy (skupina, perioda).
- 3) Pojmenujte dvě alotropické modifikace nekovového prvku z úkolu č. 2 a zařaďte je do krystalografických soustav. Jak se jmenuje amorfnní forma tohoto prvku?
- 4) Která z výše uvedených forem je v pneumatikách? Proč právě ta

