
		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>	Ch2bF4b000000t2051z <i>Ch2 Směsi</i> <i>Ch2b Voda</i> <i>F4 Energie</i> <i>F4b Přeměny skupenství</i> <i>t Chemický text</i> <i>2</i> <i>5 minut</i> <i>chemie – fyzika</i>	

13. CHLADIČE AUTOMOBILŮ

Chladiče automobilů bývají uzavřeny tlakovou zátkou. Tím se chladič podobá tlakovému hrnci. Díky tomu, že je voda v chladiči pod tlakem, vře voda až při teplotě vyšší než 100°C.

Představte si situaci, že automobilista potřebuje dolít vodu do chladiče. Co se stane, když otevře zátku chladiče v okamžiku, kdy je motor auta těsně po příjezdu ještě horký? Vyberte správnou variantu. Náповědou správné odpovědi je násobek protonového čísla kyslíku.

Při otevření zátky chladiče dojde:

- | | |
|--|--------|
| a) ke zvýšení tlaku v chladiči | a) 95 |
| b) ke zvýšení teploty vody v chladiči | b) 107 |
| c) ke snížení tlaku v chladiči | c) 112 |
| d) otevření zátky nebude mít vliv na tlak ani na teplotu vody v chladiči | d) 139 |

Úkoly:

- 1) Jaký pro řidiče důležitý a hlavně nebezpečný následek může mít otevření zátky chladiče?
- 2) Co se stane, když kápnete
 - a) vodu do žhavého oleje?
 - b) olej do vařící vody?

Své odpovědi se pokuste zdůvodnit pomocí vlastností obou látek.