
	<p>Kód: Ch2bF4b000000t2051z</p> <p><i>Tematický celek chemie:</i> Ch2 Směsi</p> <p><i>Mikrocelek chemie:</i> Ch2b Voda</p> <p><i>Tematický celek fyziky:</i> F4 Energie</p> <p><i>Mikrocelek fyziky:</i> F4b Přeměny skupenství</p> <p><i>Typ úlohy:</i> t Chemický text</p> <p><i>Obtížnost:</i> 2</p> <p><i>Časová náročnost:</i> 5 minut</p> <p><i>Interdisciplinarita:</i> chemie – fyzika</p>	

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.