

1. Kolik vody jsme ohřivali, jestliže se voda dodáním 252 kJ tepla ohřála o 80 °C? [0,75 litru]
2. O kolik °C se ochladilo 300 gramů železa, uvolnilo-li se při tom teplo 67,5 kJ? [500 °C]
3. Jaké množství vody o teplotě tání se přeměnilo v led téže teploty, jestliže se při ztuhnutí uvolnilo teplo o velikosti 1,67 MJ? [5 litrů]
4. Jaká je měrná tepelná kapacita plastelíny? Zjistili jsme, že dodáním 288 J tepla se teplota kousku plastelíny o hmotnosti 20 gramů ohřála o 8 °C. $\left[1800 \frac{J}{kg \cdot ^\circ C}\right]$
5. 50 gramů roztaveného olova o teplotě tání vlijeme do nádoby s 5 litry vody o teplotě 20 °C. V reálu by se samozřejmě část vody při kontaktu s roztaveným olovem vypařila. Zkusme ale vypočítat, o kolik °C se ohřeje celých 5 litrů vody, kdyby se teplo uvolněné ztuhnutím a zchladnutím olova rovnoměrně rozložilo do celého objemu vody. Můžeme si dovolit předpokládat, že se teplota vody v nádobě nezmění?
- [vzrostla by asi o 0,15 °C; můžeme předpokládat]