

## Toplinski kapacitet i specifična toplina

### Plinski zakoni

1. Komad metala mase  $0,05 \text{ kg}$  zagrijemo na  $200 \text{ }^{\circ}\text{C}$  te ga zatim uronimo u izoliranu posudu koja sadrži  $0,4 \text{ kg}$  vode početne temperature  $20 \text{ }^{\circ}\text{C}$ . Ako je konačna ravnotežna temperatura komada metala i vode  $22,4 \text{ }^{\circ}\text{C}$ , odredite specifični toplinski kapacitet metala. Specifični toplinski kapacitet vode iznosi  $4186 \text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$ .
2. Koliku je masu vodene pare početne temperature  $130 \text{ }^{\circ}\text{C}$  potrebno dodati vodi mase  $200 \text{ g}$  u staklenoj posudi mase  $100 \text{ g}$  čija je temperatura (zajedno!)  $20 \text{ }^{\circ}\text{C}$  da bi se temperatura vode i staklene posude povećala na  $50 \text{ }^{\circ}\text{C}$ ? Prepostavite da je sistem toplinski izoliran. Specifični toplinski kapacitet stakla iznosi  $837 \text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , specifični toplinski kapacitet vodene pare  $2,01 \cdot 10^3 \text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , specifični toplinski kapacitet vode  $4186 \text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , dok je specifična toplina isparavanja vode  $2,26 \cdot 10^6 \text{ J kg}^{-1}$ .
3. Kalorimetar, čiji je toplinski kapacitet  $125 \text{ J K}^{-1}$ , sadrži  $50 \text{ g}$  leda. U početku je temperatura sustava  $0 \text{ }^{\circ}\text{C}$ . Zatim se u kalorimetar uvede  $12 \text{ g}$  vodene pare temperature  $100 \text{ }^{\circ}\text{C}$ . Odredite konačnu temperaturu u kalorimetru. Specifični toplinski kapacitet vode iznosi  $4186 \text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , specifična toplina taljenja leda  $0,333 \cdot 10^6 \text{ J kg}^{-1}$ , dok specifična toplina isparavanja vode iznosi  $2,26 \cdot 10^6 \text{ J kg}^{-1}$ .
4. Tekući helij ima vrlo nisku točku vrelišta,  $4 \text{ K}$  te malu specifičnu toplinu isparavanja,  $2,09 \cdot 10^4 \text{ J kg}^{-1}$ . Prepostavimo da je u spremnik s tekućim helijem uronjen električni grijач snage  $10 \text{ W}$ . Koliko će vremena biti potrebno da ispari  $1 \text{ kg}$  tekućeg helija?
5. Željeznu kuglu polumjera  $2 \text{ cm}$ , izvadimo iz vode temperature  $100 \text{ }^{\circ}\text{C}$  te stavimo na led čija je temperatura  $0 \text{ }^{\circ}\text{C}$ . Do koje će dubine  $h$  kugla utonuti u led? Specifična toplina taljenja leda iznosi  $0,333 \cdot 10^6 \text{ J kg}^{-1}$ , specifični toplinski kapacitet željeza  $460 \text{ J kg}^{-1}\text{K}^{-1}$ , gustoća leda  $917 \text{ kg m}^{-3}$ , a gustoća željeza  $7870 \text{ kg m}^{-3}$ . Zanemarite promjenu gustoće i specifičnog toplinskog kapaciteta željeza uslijed promjene temperature.
6. Cilindar s pomičnim klipom napunjen je s  $5 \text{ l}$  plina pri temperaturi  $20 \text{ }^{\circ}\text{C}$  i tlaku  $1 \text{ atm}$ . U takvom stanju klip spojimo s elastičnom zavojnicom konstante  $2 \cdot 10^3 \text{ N m}^{-1}$  prema slici. Za koliko će se podignuti klip ako povećamo temperaturu na  $250 \text{ }^{\circ}\text{C}$ ? Površina klipa iznosi  $0,01 \text{ m}^2$  i ima zanemarivu masu.

