

# Toplota

## ① Razloži.

- a) Zakaj so ročaji pri ponvi prevlečeni s posebnim materialom iz umetne mase?
- b) Zakaj pri kuhanju uporabljamo lesene kuhalnice?
- c) Zakaj te bolj speče, če vročo posodo primeš z mokrim prtičkom kot s suhim?
- č) Spodnji del garažnih vrat je za zaščito prevlečen z bakreno pločevino.  
Zakaj se spečeš, če se dotakneš pločevine, kadar so vrata obsijana s soncem?

## ② Podčrtaj materiale, za katere meniš, da so primerni za izolacijo hiše.

steklo, les, stiropor, železo, grafit, volna, granit

## ③ Zapiši čim več načinov, kako lahko na plaži ohranimo hladno pijačo.

## ④ Ugotovi, ali se je podčrtanim telesom povečala notranja energija. Ali je bila sprememba opravljena z delom ali s toploto?

- a) Mama kuha kavo.
- b) Oče je s svedrom zvrtal deset lukenj v steno.
- c) Nuša je dvignila košaro jabolk.
- č) Voda je zavrela.
- d) Po motorni dirki so zavorni diski rdeče žareli.

## ⑤ Vstavi pojem »temperatura« ali »toplota«.

- a) Voda v bazenu je bila zelo topla. \_\_\_\_\_ vode je bila  $32^{\circ}\text{C}$ .
- b) Radiator ima višjo \_\_\_\_\_ od okoliškega zraka, zato \_\_\_\_\_ prehaja od radiatorja k zraku.
- c) Zamenjali smo streho in poskrbeli za dobro izolacijo, da je prevajanje \_\_\_\_\_ čim manjše.

## ⑥ Razloži na primerih.

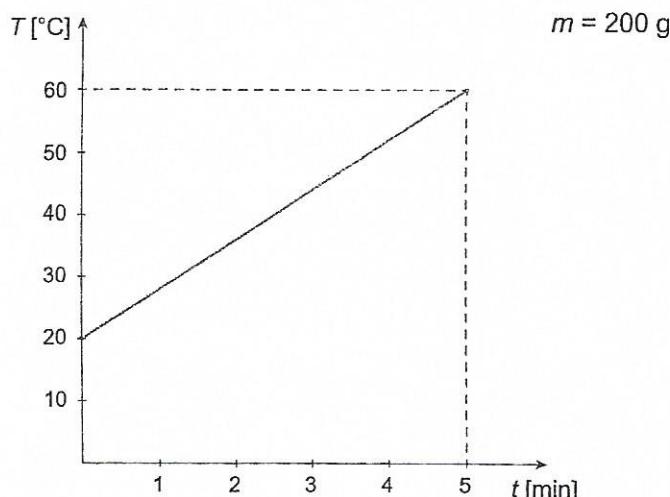
- a) Kaj je konvekcija?
- b) Kaj je prevajanje toplote?
- c) Kaj je sevanje?

# Računanje toplote

1. Razloži, zakaj se pesek ob morju bolj segreje od vode.

2. Specifična toplota železa je  $460 \frac{J}{kg\ K}$ . Razloži, kaj pove ta podatek.

3. Graf prikazuje segrevanje vode.



- Iz grafa odčitaj začetno in končno temperaturo vode.
- Kolikšna je bila temperaturna sprememba? Zapiši jo v kelvinih.
- Koliko časa je potekalo segrevanje?
- Izračunaj, koliko toplotne energije je voda prejela.
- Na istem grelniku segrevaš 400 g vode. V zgornji graf nariši spremenjanje temperature.

4. Specifična toplota aluminija je  $880 \frac{J}{kg\ K}$ . Koliko J toplotne energije mora prejeti 500 g aluminija, da se segreje za 80 K?

5. Izračunaj, koliko J toplotne energije mora prejeti 80 l vode v grelniku, da se voda segreje od 20 °C na 60 °C.

6. Izračunaj temperaturo mešanice, če zmešaš:

- 0,2 kg vode s temperaturo 18 °C in 0,2 kg vode s temperaturo 60 °C
- 0,1 kg vode s temperaturo 18 °C in 0,2 kg vode s temperaturo 60 °C
- 0,2 kg vode s temperaturo 18 °C in 0,1 kg vode s temperaturo 60 °C

7. V vročo vodo spustiš železno matico z maso 0,05 kg in s temperaturo 20 °C. Specifična toplota železa je  $460 \frac{J}{kg\ K}$ . Matica od vode prejme 115 J toplotne energije.

- Za koliko se spremeni notranja energija vode?
- Izračunaj končno temperaturo matice.