

Toplotne pojave

Pitanja:

- | | |
|---|--|
| 1. Šta je temperatura? | 8. Koja su merne jedinice za temperaturu i kako su one povezane? |
| 2. Kako se zove instrument za merenje temperature? | 9. Šta je količina toplote? |
| 3. Šta znači toplotno širenje? | 10. Koja je oznaka i merna jedinica za količinu toplote? |
| 4. Navedi neke primere toplotnog širenja? | 11. Kako se izračunava količina toplote? |
| 5. Zašto staklena čaša puca kada je napuniš vrelom vodom? | 12. Šta znači toplotni balans? |
| 6. Kako se vrši toplotna razmena? | 13. Kakva je temperatura tela nakon toplotne ravnoteže? |
| 7. Šta je unutrašnja energija tela? | |

Zadaci:

1. Pri normalnom atmosferskom pritisku voda ključa na 100°C . Kolika je tačka ključanja vode u kelvinima?
2. Apsolutna temperatura topljenja gvožđa je 1900 K . Kolika je ta temperatura u Celzijusovoj skali?
3. Temperatura vazduha u toku dana se promeni od 10°C do 23°C . Kolika je promena temperature u Celzijusovoj i u Kelvinovoj skali?
4. Temperatura tela se promenila za 50K . Kolika je promena temperature u Celzijusovoj skali?
5. Kolika količina toplote je potrebna da se zagreje 5 kg bakra od 20°C do 100°C ? Specifični toplotni kapacitet bakra je $380\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$.
6. Kolika količina toplote je potrebna da se zagreje 5 litara vode od 18°C do temperature ključanja? Specifični toplotni kapacitet vode je $4200\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$.
7. U bakarnoj posudi mase 250 g nalazi se 2 l vode. Posuda sa vodom se stavi na peć i zagreje od 18°C do 100°C . Koliku količinu toplote je peć predala posudi sa vodom? Specifični toplotni kapacitet bakra je $380\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$ a vode je $4200\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$.
8. Pri hlađenju 4 kg vode osloboди se količina toplote 840 kJ . Za koliko se smanjila temperatura vode? Specifični toplotni kapacitet vode je $4200\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$.
9. Da bi se telo napravljeno od gvožđa zagrejalo od 20°C do 60°C utrošena je količina toplote $239,2\text{ kJ}$. Kolika je masa tela? Specifični toplotni kapacitet gvožđa je $460\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$.
10. Kolika temperatura se dobije kada se u kadi pomeša 39 kg vode temperature 20°C i 21 kg vode temperature 60°C ? Zanemariti količinu toplote koju primi kada.
11. U kadu je naliveno 75 litara vode temperature 10°C . Koliko litara vode temperature 100°C treba dodati da bi se uspostavila temperatura 25°C ? Zanemariti količinu toplote koju primi kada.
12. Čelična kocka mase $0,09\text{ kg}$ i temperature 840°C spusti se u sud sa mašinskim uljem temperature 20°C . Nakon toplotne razmene uspostavi se temperatura 70°C . Kolika je masa ulja? Specifični toplotni kapacitet čelika je $460\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$, a ulja je $2100\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$. Smatrati da je toplotna razmena sa sudom zanemarljiva.
13. U $0,7\text{ kg}$ vode temperature 58°C ulije se $1,52\text{ kg}$ alkohola temperature 17°C . Odredi temperaturu smeše. Specifični toplotni kapacitet vode je $4200\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$, a alkohola je $2500\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$.