Vaja 28: Specifična toplota trdne snovi

Matevž Demšar

January 4, 2024

Opis. Izmerimo lahko specifično toploto nekaterih snovi, tako da izmerimo zmesno temperaturo kovin in vode v kalorimetru. Izmeril bom specifično toploto medenine, železa in aluminija.

Postopek. Najprej merjenec segrejem na začetno temperaturo $(95^{\circ}C)$ in ga potopim v vodo. Voda prejme toploto, ki jo izračunam po enačbi:

$$\Delta W_n = mc\Delta T$$

Ker je toplota, ki jo prejme voda, enaka energiji, ki jo odda kovina, lahko izračunamo specifično toploto kovine:

$$c_K = \frac{m_v c \Delta T_v}{m_K \Delta T_K}$$

Merjenec 1: Medenina.

$$\begin{split} m_K &= 726, 7 \ g \\ m_v &= 730, 0 \ g \\ T_{vz} &= 27, 5 \ ^{\circ}C \\ T_{Kz} &= 95, 0 \ ^{\circ}C \\ T_{zm} &= 32, 8 \ ^{\circ}C \\ c &= \frac{0,73 \ kg \times 4, 2 \ kJ/kgK \times 5, 3 \ K}{0,7267 \ kg \times 62, 2 \ K} \\ c &= 360 \ J/kgK \end{split}$$

Merjenec 2: Aluminij.

$$\begin{split} m_K &= 231,7~g\\ m_v &= 730,0~g\\ T_{vz} &= 27,6~^{\circ}C\\ T_{Kz} &= 95,0~^{\circ}C\\ T_{zm} &= 31,4~^{\circ}C\\ c &= \frac{0,73~kg \times 4,2~kJ/kgK \times 3,8~K}{0,2317~kg \times 63,6~K}\\ c &= 791~J/kgK \end{split}$$

Merjenec 3: Železo.

$$\begin{split} m_K &= 680, 9 \ g \\ m_v &= 730, 0 \ g \\ T_{vz} &= 21, 8 \ ^{\circ}C \\ T_{Kz} &= 95, 0 \ ^{\circ}C \\ T_{zm} &= 28, 1 \ ^{\circ}C \\ c &= \frac{0,73 \ kg \times 4, 2 \ kJ/kgK \times 6, 3 \ K}{0,6809 \ kg \times 66, 9 \ K} \\ c &= 424 \ J/kgK \end{split}$$

Primerjava z znanimi vrednostmi.

$$c_{Medenina} = 380 \ J/kgK$$
 $c_{Al} = 910 \ J/kgK$ $c_{Fe} = 450 \ J/kgK$ $\Delta c_{Medenina} = 20 \ J/kgK$ $\Delta c_{Al} = 119 \ J/kgK$ $\Delta c_{Fe} = 26 \ J/kgK$

Do razlike med izmerjeno in teoretično vrednostjo je prišlo, ker se je zaradi izgube toplote v okolico kovina shladila bolj, kot bi se v bolje izoliranem okolju.