

1. *Upogib palice*: Meri upogib palic iz različnih materialov (jeklo, medenina, aluminij). Za vsako napravi graf odvisnosti upogiba od obtežbe in iz naklona premice skozi izmerjene točke določi elastični modul. Meri pri obremenjevanju in razbremenjevanju; na grafu potegni dve premici, eno skozi točke, ki ustrezajo obremenjevanju, in drugo skozi točke, dobljene pri razbremenjevanju.
2. *Zasuk palice*: Določi strižni modul in Poissonovo število (pomagaj si z rezultatom prejšnje naloge) z merjenjem zasuka palice za nekaj različnih navorov. Napravi graf odvisnosti zasuka palice od navora in iz naklona premice določi strižni modul. Podobno kot pri prejšnji nalogi meri zasuk pri obremenjevanju in razbremenjevanju; strižni modul določi posebej za oba primera. Z obremenjevanjem prenehaj takoj, ko začne palica v čeljusti zdrsavati.
3. *Gay-Lussacov zakon*: Preveri enačbo izobare. (Grafično preveri linearno odvisnost med V in T .) Iz tabelaričnih vrednosti $V(T)$ določi koeficient temperaturnega raztezka ($\beta = (1/V) \cdot \Delta V / \Delta T$) za zrak pri različnih temperaturah in ga primerjaj s teoretično vrednostjo $1/T$. (Poskus delaš pri tlaku, ki je višji od zunanjega. Temperaturo spreminjaš v intervalu od sobne do največ 80°C .)
4. *Izoterma in adiabata*:
 - a) Preveri Boylovo enačbo (enačbo izoterme) in določi stisljivost zraka pri različnih tlakih ($\chi = -(1/V) \cdot \Delta V / \Delta p$). Zvezo med tlakom in prostornino prikaži grafično, tako da na ordinato nanašaš prostornino, na absciso pa *recipročni* tlak. Iz grafa določi razliko med dejansko in izmerjeno prostornino (tj. odsek na ordinatni osi ΔV). Tako določeni popravek upoštevaj pri b).
 - b) Preveri veljavnost enačbe $pV^\kappa = \text{konst}$ pri adiabatnem stiskanju zraka in določi κ . (Izmerjene vrednosti p in V prikaži na grafu $\ln p$ ($\ln V$), pri tem za V upoštevamo popravek, določen pri a), $V = V_{\text{izmerjen}} - \Delta V$. Pazi na predznak ΔV .)
5. *Toplotna prevodnost*: Izmeri topotno prevodnost kovine (medenine). Grafično preveri, če je temperaturni gradient v kovinski palici konstanten. Topotni tok (P) določi z merjenjem hitrosti naraščanja temperature vode v zgornji posodi od trenutka, ko se ves led stopi. Pri določitvi temperaturnega gradiента upoštevaj, da se med meritvijo topotnega toka temperaturna razlika med posodama manjša. Na koncu ne pozabi izmeriti še prostornine vode v zgornji posodi.
6. *Specifična toplota železa*: Izmeri specifično toploto železa. Vzemi približno 50 g železnih opilkov. Določi topotno kapaciteto kalorimetra, v katerem delaš poskus: v prvi kalorimeter natoči toplo vodo, v drugega 100 ml hladne vode, izmeri obe temperaturi, nato izprazni prvi kalorimeter, na koncu pa prelij vodo iz drugega kalorimetra v prvi in izmeri njen končno temperaturo.

7. *Specifična talilna toplota ledu:* Izmeri specifično talilno toploto ledu, tako da nekaj kock ledu stališ v 200 ml do 300 ml vroče vode. Določi tudi toplotno kapaciteto kalorimetra.
8. *Specifična izparilna toplota vode:* Izmeri specifično izparilno toploto vode. Pazi, da bo potopni grelec ves čas potopljen v vodi, hkrati pa naj vode v čaši ne bo preveč, da ne bo kipela preko roba. (Napetost na grelcu (ozioroma joulmetru) naj ne preseže 20 V.)
9. *Joulov poskus:*
 - a) *Vreteno:* Preveri pretvorbo mehanske energije v notranjo energijo.
 - b) *Šibre:* Preveri pretvorbo mehanske energije v notranjo energijo z merjenjem spremembe potencialne energije in temperature šiber. (Vzemi približno 400 g šiber.)