

# Megoldott termodinamika feladatok 1.

**7. feladat\*.** A  $\Theta$  tehetetlenségi nyomatékú fizikai inga kis kitérésű lengésideje  $T = 2\pi\sqrt{\Theta/(mgs)}$ , ahol  $s$  a súlypont távolsága a forgástengelytől. Az  $l$  hosszúságú vékony rúd végpontjára  $\Theta = ml^2/3$ ,  $s = l/2$ , azaz  $T = 2\pi\sqrt{2/3 \cdot l/g}$ . A hőtágulás miatt  $l = l_0(1 + \alpha\Delta t)$ , ezért

$$T = 2\pi\sqrt{\frac{2l_0}{3g}(1 + \alpha\Delta t)} = T_0\sqrt{(1 + \alpha\Delta t)},$$

ahol  $T_0$  az eredeti hőmérséklethez tartozó lengéside. Mivel  $\alpha\Delta t = 2 \cdot 10^{-6}$  sokkal kisebb, mint 1, jó közelítéssel használhatjuk a  $\sqrt{1+x} \approx 1 + x/2$  összefüggést (a  $\sqrt{1+x}$  függvény nulla körüli Taylor-sorának első két tagját), s így

$$T \approx T_0\left(1 + \frac{\alpha\Delta t}{2}\right).$$

A lengéside tehát  $\alpha\Delta t/2 = 10^{-6}$  szorosával, vagyis  $10^{-4}$  %-kal nő. Ha  $T_0 = 1$  s, akkor egy nap, azaz 86400 s alatt  $86400 \cdot 10^{-6} = 0,08$  másodperccel nagyobb a teljes idő, vagyis az óra kb. 0,1 másodpercet késik. Községes fémek hőtágulási együtthatója kb. 10-szer akkora mint az „invar”-é, az ezekből készült ingaórák kb. 1 másodpercet késnek.

**9. feladat\*.** Kezdetben a csőben levő levegő (mely jó közelítéssel ideális gáznak tekinthető) hossza  $L_0 - L$ , nyomása a  $p_0$  légköri nyomás. Ezután felülről lezárjuk, majd kiemeljük a csövet, s megvárjuk, hogy környezetével egyensúlyba kerüljön. A cső alján ekkor valamilyen  $x$  hosszban marad folyadék, a fölötte levő levegőoszlop hossza  $L_0 - x$ , nyomása a még ismeretlen  $p$ . A légoszlop tömege nem változott, a kezdő és végállapotban hőmérséklete azonos, ezért a  $pV = \text{konstans}$  Boyle–Mariott-törvény alkalmazható:

$$p_0(L_0 - L)A = p(L_0 - x)A,$$

amiből

$$p = \frac{L_0 - L}{L_0 - x}p_0.$$

Az  $x$  hossz és a  $p$  nyomás között tehát egyértelmű kapcsolat áll fenn. Az  $x$  mennyiséget a *mechanikai egyensúly*, a nyugalom feltételéből kaphatjuk meg. A folyadékszakasza alulról felfelé ható  $p_0A$  és a felülről lefelé ható  $pA$  erő eredője a  $\rho xAg$  súlykompenzálja:

$$(p_0 - p)A = \rho gAx.$$

A  $p$  kifejezését behelyettesítve és  $A$ -val egyszerűsítve

$$p_0 - \frac{L_0 - L}{L_0 - x}p_0 = \rho gx.$$

Ez a

$$\rho g x^2 - x(p_0 + \rho g L_0) + p_0 L = 0$$

másodfokú egyenletre vezet. Ennek megoldása

$$x = \frac{p_0}{2\rho g} + \frac{L_0}{2} \pm \sqrt{\left(\frac{p_0}{2\rho g} + \frac{L_0}{2}\right)^2 - \frac{p_0}{\rho g} L}.$$

Mivel az  $x$  hosszát  $L_0/2$ -nél kisebbnek várjuk, ha  $L = L_0/2$ , csak a negatív gyököt tartottuk meg. Vegyük észre, hogy a kifejezésben megjelent a  $h = p_0/\rho g$  hossz. Ez nem más, mint az a folyadékmagasság, mellyel a  $\rho g h$  hidrosztatikai nyomás éppen a légköri nyomás. Amennyiben a folyadék higany,  $h$  a légköri nyomás Hgmm-ben kifejezve. (Vízre  $h \approx 10$  m.)

Azt, hogy melyik gyöknek van fizikai jelentése, az adatok döntenek el. Ha pl.  $L = L_0/2$ , mivel az  $x$  hosszát  $L_0/2$ -nél kisebbnek várjuk, ennek csak a negatív gyök felel meg.

**10. feladat\***. a) Az eredetileg  $V_0$  térfogatú higany hőtágulás miatti  $\Delta V = V_0 \alpha_{Hg} \Delta t$  térfogatváltozása a  $d_0$  átmérőjű kapillárisban  $\Delta h$  szintváltozást okoz. Mivel ennek  $d_0^2 \pi / 4 \cdot \Delta h$  térfogata megegyezik  $\Delta V$ -vel,

$$\Delta h = \frac{4V_0}{d_0^2 \pi} \alpha_{Hg} \Delta t = 13,9 \text{ cm}.$$

b) Az üvegre rajzolt vonal alatti térfogat az üveg belsejében megegyezik a higany teljes  $V_0$  térfogatával. Felhasználva, hogy egy anyagban levő üreg, ugyanúgy tágul, mint anyaggal töltött állapotban, az üveg tágulása miatt ez az üreg  $V = V_0(1 + \alpha_{\text{ü}} \Delta t)$  térfogatra nő. Ez független a hőmérő tartályának konkrét alakjától. A higany ezen kívül még betölti a  $d = d_0(1 + \alpha_{\text{ü}}/3 \Delta t)$  átmérőjűre vastagodott kapilláris adott  $\Delta h' = 11,9$  cm magasságú hosszát is.  $d$  felírásakor felhasználtuk, hogy a lineáris hőtágulási együttható a térfogati harmada. Ez a térfogat a kitágult  $V_0(1 + \alpha_{Hg} \Delta t)$  higanytérfogattal egyenlő, azaz

$$V_0(1 + \alpha_{\text{ü}} \Delta t) + [d_0(1 + \alpha_{\text{ü}}/3 \Delta t)]^2 \pi \Delta h' / 4 = V_0(1 + \alpha_{Hg} \Delta t) = V_0 + d_0^2 / 4 \pi \Delta h,$$

ahol az utolsó egyenlőségben az a) kérdésben kapott  $\Delta h$  jelent meg. Mivel  $\alpha_{\text{ü}} \Delta t$  nagyon kicsi, használhatjuk az  $(1 + x)^2 \approx 1 + 2x$  közelítést, s ezzel

$$V_0 \alpha_{\text{ü}} \Delta t + d_0^2 (1 + 2\alpha_{\text{ü}}/3 \Delta t) \pi \Delta h' / 4 = V_0 \alpha_{Hg} \Delta t = d_0^2 / 4 \pi \Delta h.$$

Ez lineáris egyenlet az üveg hőtágulási együtthatójára:

$$\alpha_{\text{ü}} \left( V_0 + \frac{2}{3} \frac{d_0^2 \pi}{4} \Delta h' \right) \Delta t = V_0 \alpha_{Hg} \Delta t - \frac{d_0^2 \pi}{4} \Delta h' = \frac{d_0^2 \pi}{4} (\Delta h - \Delta h') = V_0 \alpha_{Hg} \Delta t \left( 1 - \frac{\Delta h'}{\Delta h} \right),$$

amiből

$$\alpha = \alpha_{Hg} \frac{1 - \Delta h' / \Delta h}{1 + \frac{1}{6} \frac{d_0^2 \pi}{V_0} \Delta h'} = 4 \cdot 10^{-5} 1/^\circ \text{C}.$$