

**Prirodno-matematički fakultet  
Društvo matematičara i fizičara Crne Gore**

**OLIMPIJADA ZNANJA 2014**

**Rješenja zadataka iz FIZIKE  
za II razred srednje škole**

1. Centripetalno ubrzanje kamenu obezbjeđuje rezultujuća sila u pravcu poluprečnika, usmjerena ka centru kružne putanje. U najnižoj tački putanje kamena vrijednost centripetalne sile je:

$$F_{c1} = T_1 - mg, \quad (1)$$

gdje je  $T_1$  sila zatezanja konca u najnižoj tački putanje kamena.  
U najvišoj tački putanje kamena centripetalna sila je:

$$F_{c2} = T_2 + mg, \quad (2)$$

gdje je  $T_2$  sila zatezanja konca u najvišoj tački putanje kamena (slika). Ove dvije jednačine se mogu prepisati u obliku:

$$\frac{mv_1^2}{l} = T_1 - mg,$$

odn.

$$\frac{mv_2^2}{l} = T_2 + mg.$$

Veličina  $l$  je dužina konca za koji je vezan kamen. Oduzimanjem prethodne dvije jednačine dobija se:

$$T_1 - T_2 = 2mg + \frac{m}{l}(v_1^2 - v_2^2). \quad (3)$$

Zakon održanja energije za referentni nivo u najnižoj tački putanje kamena je:

$$\frac{mv_1^2}{2} = \frac{mv_2^2}{2} + 2mgl. \quad (4)$$

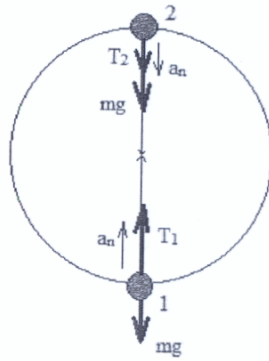
Odavde se dobija izraz:

$$v_1^2 - v_2^2 = 4gl. \quad (5)$$

Iz jednačina (3) i (5) slijedi:

$$T_1 - T_2 = 6mg = 6N. \quad (6)$$

Sila zatezanja konca u najnižoj tački putanje kamena veća je od sile zatezanja konca u najvišoj tački putanje kamena za  $6N$ .



2. Za vazduh u gornjem dijelu cilindra, prije pomjeranja klipa, važi jednačina stanja idealnog gasa:

$$p_1 V_1 = nRT_1. \quad (7)$$

Zapremina  $V_1$  je  $V_1 = S \cdot h$ . Ako se klip pomjeri za rastojanje  $x$  poslije puštanja, jednačina stanja idealnog gasa za gornji dio cilindra ima oblik:

$$p_2 V_2 = nRT_2, \quad (8)$$

gdje je zapremina  $V_2 = S \cdot (h - x)$ , a pritisak  $p_2 = F_{el}/S = k \cdot (h - x)/S$ .

Iz jednačina (7) i (8) slijedi:

$$\frac{p_1 S h}{T_1} = \frac{k \cdot (h - x)^2}{T_2}. \quad (9)$$

Poslije pomjeranja klipa za rastojanje  $x$ , zakon održanja energije se može napisati u obliku:

$$\frac{kh^2}{2} + \frac{5}{2}nRT_1 = \frac{k(h - x)^2}{2} + \frac{5}{2}nRT_2. \quad (10)$$

Napomena: ovdje je vazduh smatran dvoatomskim idealnim gasom.

Iz gornje jednačine se dobija izraz:

$$k(h - x)^2 = kh^2 + 5nRT_1 - 5nRT_2.$$

Njegovom zamjenom u jednačinu (9) dobijamo izraz za traženu temperaturu  $T_2$ :

$$T_2 = T_1 \frac{kh^2 + 5nRT_1}{p_1 S h + 5nRT_1}. \quad (11)$$

3. a) Proces od 1 – 2 je adijabatski, tj.  $Q_{12} = 0$ , odn.  $A_{12} = -\Delta U_{12} = -nC_v(T_2 - T_1)$ . Iz

$$p_1 V_1^\gamma = p_2 V_2^\gamma,$$

i jednačina stanja idealnog gasa  $p_1 V_1 = nRT_1$  i  $p_2 V_2 = nRT_2$  slijedi:

$$T_2 = T_1 \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1}. \quad (12)$$

Sada je:

$$A_{12} = -nC_v T_1 \left[ \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1} - 1 \right],$$

odn.

$$A_{12} = \frac{5}{2}p_1V_1 \left[ 1 - \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1} \right]. \quad (13)$$

Zamjenom datih brojnih vrijednosti dobija se:

$$A_{12} = 300J. \quad (14)$$

Za izobarski proces 2 – 3 važi  $A_{23} = p_2\Delta V = p_2(V_3 - V_2)$ . Iz jednačine

$$p_1V_1^\gamma = p_2V_2^\gamma,$$

slijedi

$$p_2 = p_1 \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^\gamma, \quad (15)$$

pa je:

$$A_{23} = p_1 \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^\gamma (V_3 - V_2). \quad (16)$$

Zamjenom datih brojnih vrijednosti dobija se:

$$A_{23} = 189.5J. \quad (17)$$

b) Promjena unutrašnje energije u procesu 1 – 2 je:

$$\Delta U = -A_{12} = -300J. \quad (18)$$

Unutrašnja energija se u ovom procesu smanjuje.

U izobarskom procesu 2 – 3 promjena unutrašnje energije je:

$$\Delta U_{23} = nC_v(T_3 - T_2).$$

Iz jednačina stanja idealnog gasa za tačke 2 i 3 dobijamo:

$$T_2 = \frac{p_2V_2}{nR}$$

i

$$T_3 = \frac{p_2V_3}{nR}.$$

Sada je:

$$\Delta U_{23} = nC_v \left( \frac{p_2V_3}{nR} - \frac{p_2V_2}{nR} \right), \quad (19)$$

odn.

$$\Delta U_{23} = \frac{5}{2}p_1 \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^\gamma (V_3 - V_2). \quad (20)$$

Zamjenom datih brojnih vrijednosti dobija se:

$$\Delta U_{23} \approx 474J. \quad (21)$$

c) U adijabatskom procesu 1 – 2 je  $Q_{12} = 0$ . U izobarskom procesu 2 – 3 količina toplote je:

$$Q_{23} = \Delta U_{23} + A_{23}.$$

Ukupna količina toplote koju gas primi je:

$$Q = Q_{23} \approx 474J + 189.5J \approx 663.5J.$$

4. a) Trougao na čijim tjemenu se nalaze naelektrisanja  $q_1$  i  $q_2$  je pravougli trougao (slika). Takođe, vektori elektrostatičkog polja  $\vec{E}_1$  i  $\vec{E}_2$  međusobno zaklapaju prav ugao. Tada je intenzitet rezultantnog vektora  $\vec{E}$  jednak izrazu:

$$E = \sqrt{E_1^2 + E_2^2}. \quad (22)$$

Kako je

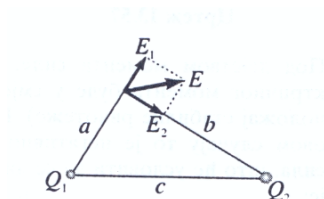
$$E_1 = \frac{q_1}{4\pi\epsilon_0 a^2} = 12 \frac{N}{C}$$

i

$$E_2 = \frac{q_2}{4\pi\epsilon_0 b^2} = 16 \frac{N}{C},$$

to je traženi intenzitet rezultantnog elektrostatičkog polja

$$E = 20 \frac{N}{C}.$$



- b) i) Energija kondenzatora prije njihovog paralelnog vezivanja jednaka je zbiru energija svakog od kondenzatora:

$$W_1 = \frac{q_1^2}{2C_1} + \frac{q_2^2}{2C_2}.$$

- ii) Energija sistema poslije paralelnog vezivanja kondenzatora je:

$$W_2 = \frac{(q_1 + q_2)^2}{2(C_1 + C_2)}.$$

- iii) Priraštaj energije sistema je negativan:

$$\Delta W = W_2 - W_1 = -\frac{(q_1 C_2 - q_2 C_1)^2}{2C_1 C_2 (C_1 + C_2)}.$$

Energija sistema paralelno vezanih kondenzatora  $W_2$  je manja od zbira pojedinačnih energija kondenzatora  $W_1$ . Razlika ovih energija  $\Delta W$  se oslobodila kao toplota na provodnicima koji povezuju kondenzatore.

- iv) Priraštaj energije  $\Delta W = 0$  pod uslovom  $q_1 C_2 = q_2 C_1$ .