

Olimpiada de Fizică Etapa pe județ 24 februarie 2007



Barem

Pagina 1 din 3

Subject	Parțial	Punctaj
1. Barem subject 1		10
a) $p_{01} = \frac{mRT}{\mu_1 V} = p_0;$	0.50	3
Heliul trece prin piston până când presiunea sa devine aceeași peste tot $\Rightarrow v_{\rm He1} = v_{\rm He2} = \frac{m}{2\mu_{\rm l}}$	1.00	
$p_1 = \frac{mRT}{2\mu_1 V} = \frac{p_0}{2}$	0.50	
$p_2 = \left(\frac{m}{2\mu_1} + \frac{m}{\mu_2}\right) \frac{RT}{V} = \frac{2\mu_1 + \mu_2}{2\mu_2} p_0.$	1.00	
b) $U_1 = v_1 C_{V1} T$, $U_1' = \frac{v}{2} C_{V2} T$; $\frac{\Delta U_1}{U_1} = -\frac{1}{2} (50\%)$	1.00	3
$U_2 = \nu_2 C_{V2} T$, $U_2' = \frac{\nu_1}{2} C_{V1} T + \nu_2 C_{V2} T$,	1.00	
$C_{V1} = \frac{3}{2} R , \; C_{V2} = \frac{5}{2} R$	0.50	
$\frac{\Delta U_2}{U_2} = \frac{3}{10} \frac{\mu_2}{\mu_1}$	0.50	
c) Considerând sistemul izolat, centrul de masă al sistemului rămâne imobil,	0.50	
$m\frac{\ell}{4} + m\frac{3\ell}{4} + 2M\frac{\ell}{2} = m\left(\frac{\ell}{2} - x\right) + m\left(\frac{3\ell}{4} - x\right) + 2M\left(\frac{\ell}{2} - x\right)$	0.50	3
astfel încât deplasarea cilindrului vai fi $x = \frac{m}{m+M} \frac{\ell}{8}$.	0.50	
Heliul, din cele două compartimente, <i>la echilibru</i> , acționează cu forțe egale asupra pistonului. Ca urmare, pistonul <i>mobil</i> se va deplasa, sub acțiunea oxigenului, până la capătul din stânga al cilindrului.	1.00	
$m\frac{\ell}{4} + m\frac{3\ell}{4} + 2M\frac{\ell}{2} = (2m+M)\left(\frac{\ell}{2} - x\right) + M(-x)$	0.25	
$x = -\frac{M}{m+M} \frac{\ell}{4}$	0.25	
Oficiu		1

^{1.} Orice rezolvare corectă ce ajunge la rezultatul corect va primi punctajul maxim pe itemul respectiv.

^{2.} Orice rezolvare corectă, dar care nu ajunge la rezultatul final, va fi punctată corespunzător, proporțional cu conținutul de idei prezent în partea cuprinsă în lucrare din totalul celor ce ar fi trebuit aplicate pentru a ajunge la rezultat, prin metoda aleasă de elev.



Olimpiada de Fizică Etapa pe județ 24 februarie 2007 Barem



Pagina 2 din 3

Subject	Parțial	Punctaj
2. Barem subject 2		10
a) $v_1 = kv_0, h_1 = k^2h_0, v_2 = kv_1 = k^2v_0, h_2 = k^4h_0$	1.00	-
$v_n = kv_{n-1} = k^n v_0 \implies h_n = k^{2n} h_0$	1.00	
$mc\Delta\theta = \frac{1}{2} mgh_0 \left(1 - k^{2n}\right) \Longrightarrow$	1.00	4
$\Delta \theta = \frac{1}{2} \frac{g h_0}{c} \left(1 - k^{2n} \right)$	1.00	
b) La orice temperatură se poate scrie, pentru amestecul de aer și vapori din vas $p=p_a+p_v;\;p=\frac{v_{aer}RT}{V}+\frac{v_{vap}RT}{V}\;\text{unde s-a neglijat volumul ocupat de apa}$ în stare lichidă.	1.00	
Aerul suferă o transformare izocoră și va avea la temperatura T_1 presiunea parțială $p_1'=p_0\frac{T_1}{T}$.	0.50	
Presupunem că toată apa se vaporizează. Se poate calcula presiunea vaporilor la temperatura T_1 și volumul V : $p'_v = \frac{mRT_1}{\mu V} \Rightarrow p'_v \approx 7,46 \cdot 10^4 Pa = 74,6kPa$ adică $p'_v \geq p_{S1}$ ceea ce nu este posibil	1.00	5
Rezultă că, la temperatura θ_1 , se vaporizează o parte din cantitatea de apă iar presiunea parțială a vaporilor este $p_v = p_{S1}$ și: $p_1 = p_1' + p_{s1} \Rightarrow p_1 \approx 124 kPa$	1.00	
La $t_2 = 100^{\circ} C$, presiunea vaporilor saturanți ai apei este: $p_{S2} = p_0 = 10^{\circ} kPa$. Dacă toată apa este în stare de vapori: $p_{v}^{"} = \frac{mRT_2}{\mu V} \Rightarrow p_{v}^{"} \cong 8,61\cdot10^4 Pa = 86,1kPa \text{ adică } \mathbf{p_v} < \mathbf{p_{S2}} \text{.} \text{ toată apa este în stare de vapori nesaturați și:}$	1.00	
$p_2 = p_0 \frac{T_2}{T} + p_v'' \Rightarrow p_2 \approx 2.15 \cdot 10^5 Pa = 215kPa$	0.50	1
Oficiu		1

^{1.} Orice rezolvare corectă ce ajunge la rezultatul corect va primi punctajul maxim pe itemul respectiv.

^{2.} Orice rezolvare corectă, dar care nu ajunge la rezultatul final, va fi punctată corespunzător, proporțional cu conținutul de idei prezent în partea cuprinsă în lucrare din totalul celor ce ar fi trebuit aplicate pentru a ajunge la rezultat, prin metoda aleasă de elev.



Olimpiada de Fizică Etapa pe județ 24 februarie 2007 Barem



Pagina 3 din 3

Subject	Parțial	Punctaj
3. Barem subject 3	,	10
A .Transformarea este de tipul $V \cdot T = ct$. sau	0,5	
$pV^2 = ct$. adică o transformare politropică al cărui indice politropic este $n = 2$	1	
$\mathrm{Deci}:\ p_2=p_1\bigg(\frac{V_1}{V_2}\bigg)^2\ ,\ \mathrm{adica}\ \ p_2=\frac{p_1}{4}\ ;$	1	4
Ca urmare: $L = -\frac{p_2 V_2 - p_1 V_1}{n-1}$,	1	
adică $L = 50J$	0,5	
B. 2pt 2pt 2pt 2pt 2pt 2pt 2pt 2p	1,5	
a) Reprezentăm ciclul în coordonate $p = f(V)$: $\eta = \frac{L}{Q_{abs}}, \text{ unde } L = \frac{pV}{2}$	0,5	5
$Q_{abs} = Q_{12} + Q_{23} \text{ sau } Q_{abs} = vC_v(T_2 - T_1) + vC_p(T_3 - T_2)$	0,5	
Unde $C_p = C_V + R$; $T_2 = \frac{p_2}{p_1} T_1$; $\Rightarrow T_2 = 2T_1 \Rightarrow p_2 = 2p_1$	0,5	-
Pe transformarea 3-1: $V_2 = \frac{p_2}{p_1} V_1$ adică $V_2 = 2V_1$	0,5	
$\eta = \frac{1}{13}$	0,5	
b) $\eta_C = 1 - \frac{T_1}{T_3} = \frac{1}{4}$.	1	
Oficiu		1

^{1.} Orice rezolvare corectă ce ajunge la rezultatul corect va primi punctajul maxim pe itemul respectiv.

^{2.} Orice rezolvare corectă, dar care nu ajunge la rezultatul final, va fi punctată corespunzător, proporțional cu conținutul de idei prezent în partea cuprinsă în lucrare din totalul celor ce ar fi trebuit aplicate pentru a ajunge la rezultat, prin metoda aleasă de elev.