

Olimpiada de Fizică Etapa pe județ 12 ianuarie 2008 Barem



Pagina 1 din 3

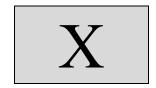
Subject	Parțial	Punctaj
1. Barem subject 1		10
a) $\begin{cases} pV = vRT \\ p'V = v'RT' \end{cases}$	1	3
$\Rightarrow \Delta v = v \left(\frac{p'}{p} \frac{T}{T'} - 1 \right)$	1	
$\Rightarrow \Delta v = v \left(\frac{\beta}{\alpha} - 1 \right)$	1	
$\mathbf{b}) \begin{cases} \mu = \frac{m}{v} \\ \mu' = \frac{m}{v'} \end{cases}$	1	3
$\Rightarrow \Delta \mu = \mu \left(\frac{\nu}{\nu'} - 1 \right)$ $\Rightarrow \Delta \mu = \mu \left(\frac{\alpha}{\beta} - 1 \right)$	1	
$\Rightarrow \Delta \mu = \mu \left(\frac{\alpha}{\beta} - 1 \right)$	1	
c) Deoarece $\beta > \alpha$ rezultă că, pe durata încălzirii gazului, se produce disocie	erea	3
moleculelor. Deoarece β < 2α , rezultă că disocierea este <i>parțială</i> .		
$v_1 + v_2 = v'$ (aditivitatea cantității de substanță)		
$\left\{ \frac{v_1}{2} + v_2 = v \text{ (conservarea cantității de substanță)} \right\}$	1	
$\Rightarrow \begin{cases} v_1 = 2\left(\frac{\beta}{\alpha} - 1\right)v \\ v_2 = \left(2 - \frac{\beta}{\alpha}\right)v \end{cases}$	0,50	
$\begin{cases} U = \frac{5}{2} \nu R T \end{cases}$	1	
$\begin{cases} U' = \frac{3}{2} v_1 R T' + \frac{5}{2} v_2 R T' \end{cases}$		
$\Rightarrow \Delta U = U \left(\frac{4\alpha + \beta}{5} - 1 \right)$	0,50	
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 12 ianuarie 2008 Barem



Pagina 2 din 3

Subiect		Parțial	Punctaj
2. Barem subie	ct 2	,	10
a) Condițiile de ec	chilibru pentru cele două pistoane:		3
$\int m_1 g + p_0 S = 1$	pS		
$\begin{cases} m_1g + p_0S = 1\\ m_2g + p_0S = 1 \end{cases}$	pS		
nu pot fi satisfa	ăcute simultan deoarece $m_2 > m_1$. Rezultă că echilibrul se poate		
realiza doar da forma:	că pentru pistonul de masă mai mare condiția de echilibru are		
$m_2g + p_0S = p$	S+F	1	
adică este nece	sar ca pistonul de masă m_2 să se sprijine pe baza tubului.	1	
•	mai uşor şi pentru gazul din tub:	1	
$\int m_1 g + p_0 S =$	pS	1	
$\begin{cases} m_{\mathrm{I}}g + p_{\mathrm{0}}S = \\ p_{\mathrm{0}}S2h = pSh \end{cases}$	'n'		
$\Rightarrow h' = h - \frac{2}{2}$		1	
$\Rightarrow h' = h \frac{2}{1 + \frac{n}{p}}$			
$\mathbf{b)} \begin{cases} -\Delta E_c = \frac{1}{2} \frac{r}{m} \\ v = \sqrt{2gh} \end{cases}$	$\left(\frac{m_1 m_3}{1 + m_3} (v - 0)^2\right)$	2	3
$v = \sqrt{2gh}$			
$\Rightarrow -\Delta E = \frac{1}{2}$	$\frac{m_1m_3}{ah}$		
$\frac{1}{2}$	$m_1 + m_3$	1	
$(v = \sqrt{2gh})$ $\Rightarrow -\Delta E_c = \frac{1}{2}$ $\Rightarrow h = h \frac{1}{1 + \frac{(n + \sqrt{gh})^2}{1 + \frac{(n + \sqrt{gh})^2}{$	2	2	3
$1+\frac{(r)^2}{r^2}$	$\frac{m_1 + m_3 g}{m_1 G}$		
/	$ \mu_0 \omega $		
$\Rightarrow m_3 = m_1 \left(\frac{1}{r}\right)$	$\left(\frac{\rho_0 S}{n_1 g} - 1\right)$	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 12 ianuarie 2008

Barem



Pagina 3 din 3

Subiect	Parțial	Punctaj
3. Barem subject 3		10
a) Din asemănarea triunghiurilor hașurate $\frac{V_0}{(\beta-1)V_0} = \frac{p_1 - p_0}{\alpha p_0 - p_1}$ αp_0	0,50	3
$\Rightarrow p_1 = p_0 \left(\frac{\alpha - 1}{\beta} + 1 \right)$	0,50	
evident: $V_1 = V_0$ Analog se obţine $\frac{p_0}{(\alpha - 1) p_0} = \frac{V_3 - V_0}{\beta V_0 - V_3}$	0,50	
$(\alpha - 1) p_0 \qquad \beta V_0 - V_3 \qquad \qquad 0 \qquad \qquad \beta V_0$ $\Rightarrow V_3 = V_0 \left(\frac{\beta - 1}{\alpha} + 1 \right)$	0,50 V	
$ \text{si } p_3 = p_0 $	0,50	
	0,50	3
$L = (\alpha - 1)(\beta - 1) p_0 V_0 - \frac{1}{2} (\alpha - 1) p_0 \left(\beta - \frac{\beta - 1}{\alpha} - 1\right) V_0 - \frac{1}{2} (\beta - 1) V_0 \left(\alpha - \frac{\alpha - 1}{\beta} - 1\right) p_0$ b)	1,50	
$\Rightarrow L = p_0 V_0 \frac{(\alpha - 1)(\beta - 1)(\alpha + \beta)}{2\alpha\beta}$	1	
$\alpha = \beta = 2 \Rightarrow L = \frac{1}{2} p_0 V_0$	0,50	
c) În transformările 01 și 12, atât lucrul mecanic cât și variația energiei interne pozitive (destindere, respectiv creșterea temperaturii), astfel încât căldura pozitivă. În celelalte două transformări, atât lucrul mecanic cât și vari energiei interne sunt negative și, în consecință, sistemul cedează căle mediului înconjurător.	este iația 1	3
$Q_{02} = L_{02} + \Delta U_{02}$	0,50	
	0,50	
$ \text{ în care } \begin{cases} L_{02} = L_{12} = \frac{1}{2} \big(p_1 + p_2 \big) \big(V_2 - V_1 \big) \\ \Delta U_{02} = \nu C_V \Delta T = \frac{3}{2} p_0 V_0 \bigg(\frac{T_2}{T_0} - 1 \bigg) \end{cases} $	0,50	
$\Rightarrow Q_{02} = \frac{1}{2} p_0 V_0 \left[3(\alpha \beta - 1) + \left(\frac{\alpha - 1}{\beta} + \alpha + 1 \right) (\beta - 1) \right]$	0,50	
Oficiu		1

(Subiect propus de prof. Corina Dobrescu, C.N.I. "Tudor Vianu" – Bucureşti, prof. Dorel Haralamb, C.N. "Petru Rares" – Piatra Neamt)

^{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.