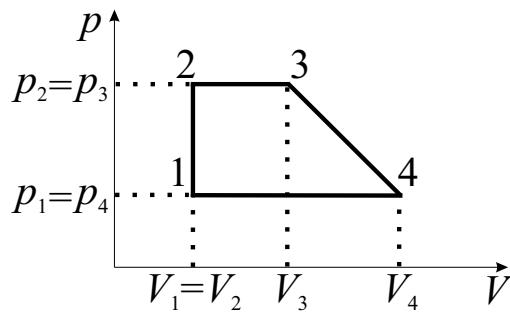


# ОПШТИНСКО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ФИЗИКЕ УЧЕНИКА СРЕДЊИХ ШКОЛА ШКОЛСКЕ 2001/2002. ГОДИНЕ

## Решења задатака за II разред

1. Из Фиковог закона дифузије добијамо  $\frac{\Delta m}{\Delta t} = D r^2 \pi \frac{\Delta \rho}{\Delta x}$  [5 п], одакле је  $D = \frac{1}{r^2 \pi} \frac{\Delta m / \Delta t}{\Delta \rho / \Delta x}$  [1 п], односно  $D = 2.3 \cdot 10^{-5} \text{ m}^2 \text{s}^{-1}$  [1 п]. За коефицијент дифузије важи  $D = \lambda v_s / 3$  [5 п], где је  $v_s$  средња аритметичка брзина молекула брома,  $v_s = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$  [2 п], при чему је термодинамичка температура  $T = t + 273.15 \text{ K}$ . Одавде је  $\lambda = 3D/v_s = 3D\sqrt{\frac{\pi m}{8kT}}$  [5 п], односно, након замене нумеричких вредности,  $\lambda = 3.6 \cdot 10^{-7} \text{ m}$  [1 п].
2. Ако је потребна маса воде  $m_1$ , важи  $m_1 c_1 (t_1 - t) = m_2 c_2 (t_0 - t_2) + m_2 \lambda + m_2 c_1 (t - t_0)$  [5 п], где је  $t_0 = 0^\circ \text{C}$ . Са друге стране, важи и  $m_1 + m_2 = \rho V$  [5 п], па решавањем овог система добијамо  $m_2 = \rho V c_1 (t_1 - t) / [c_2 (t_0 - t_2) + \lambda + c_1 (t - t_0) + c_1 (t_1 - t)]$  [5 п], или  $m_2 = 0.20 \text{ kg}$  [1 п]. Сада је  $V_1 = m_1 / \rho = V - m_2 / \rho$  [3 п], односно  $V_1 = 1.81$  [1 п].
3. Како је површина отвора  $S = r^2 \pi$  кроз који вода истиче из посуде много мања од површине попречног пресека посуде, можемо сматрати да је интензитет брзине истицања воде приближно константан и да износи  $v = \sqrt{2gh}$  [5 п]. Допунска сила која делује на посуду у супротном смеру од смера истицања воде има интензитет  $F = \frac{\Delta p}{\Delta t} = \frac{\Delta(mv)}{\Delta t} = v \frac{\Delta m}{\Delta t}$  [5 п], где је  $\Delta p$  интензитет импулса воде која истекне за време  $\Delta t$ . Како је  $\Delta m = \rho \Delta V = \rho S v \Delta t$  [3 п], следи да је  $F = \rho S v^2 = 2 \rho g h S = 2 \rho g h r^2 \pi$  [5 п], односно  $F = 0.77 \text{ N}$  [1 п]. Дакле, интензитет силе затезања нити се смањи за  $0.77 \text{ N}$  [1 п].
4. Рад који  $n = 1 \text{ mol}$  гаса изврши у изобарском процесу дат је са  $A = nR\Delta T$  [5 п], односно  $A = 0.60 \text{ kJ}$  [1 п]. На основу I закона термодинамике, промена унутрашње енергије гаса током посматраног процеса је  $\Delta U = Q - A$  [3 п], одакле је  $\Delta U = 1.0 \text{ kJ}$  [1 п]. Како је процес изобарски, имамо  $C_p = \frac{Q}{n\Delta T}$  [3 п], док је  $C_p - C_V = R \Rightarrow C_V = C_p - R = \frac{Q - nR\Delta T}{n\Delta T}$ , односно  $C_V = \frac{\Delta U}{n\Delta T}$  [3 п]. Коначно,  $\gamma = C_p/C_V = Q/\Delta U$  [3 п], па након замене нумеричких вредности добијамо  $\gamma = 1.6$  [1 п], што је врло блиско вредности експонента адијабате за једноатомски идеални гас.
5. Ако термодинамичке величине за сваку од тачака означимо као на слици 1, рад који гас изврши у посматраном циклусу једнак је површини трапеза са основицама  $V_4 - V_1$  и  $V_3 - V_2$  и висином  $p_2 - p_1$ , односно  $A = (p_2 - p_1)(V_4 - V_1 + V_3 - V_2)/2$  [5 п]. Процес 2-3 је изобарски, па важи  $V_2/T_2 = V_3/T_3 \Rightarrow V_3 = V_2 T_3/T_2$  [2 п], а како је  $V_1 = V_2$  [1 п], добијамо  $V_3 = V_1 T_3/T_2$ . Слично, за процес 4-1 добијамо  $V_4/T_4 = V_1/T_1 \Rightarrow V_4 = V_1 T_4/T_1$  [2 п]. Пошто је  $T_4 = T_3$  [1 п], имамо  $V_4 = V_1 T_3/T_1$ . За процес 1-2 важи  $p_1/T_1 = p_2/T_2 \Rightarrow p_2 = p_1 T_2/T_1$  [2 п], па је сада  $A = p_1 V_1 (T_2/T_1 - 1)(T_3/T_1 + T_3/T_2 - 2)/2$  [3 п]. У тачки 1 важи  $p_1 V_1 = nRT_1$  [2 п], одакле добијамо  $A = nR(T_2 - T_1)(T_3/T_1 + T_3/T_2 - 2)/2$  [1 п]. За вредности дате у задатку, рад је једнак  $A = 2nRT_0$  [1 п].



Слика 1

Задатке припремио: Антун Балаж  
Рецензент: др Милан Кнежевић  
Председник комисије: др Мићо Митровић