

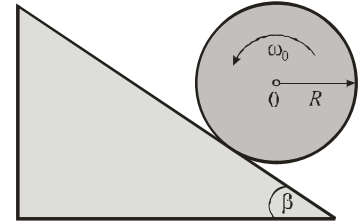


II РАЗРЕД

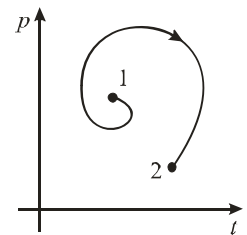
Друштво Физичара Србије
Министарство Просвете Републике Србије
ЗАДАЦИ

ОКРУЖНИ НИВО
12.03.2011.

1. Хомогени ваљак полупречника $R = 1 \text{ cm}$, који се обрће угаоном брзином $\omega_0 = 1 \text{ rad/s}$ око своје осе O , постави се на дно бесконачно велике стрме равни нагибног угла $\beta = 30^\circ$, после чега почиње да се пење уз ту стрму раван (види слику). Након колико времена ће престати проклизавање и почети чисто котрљање ваљка узбрдо? Коефицијент трења између ваљка и подлоге износи $\mu = 0,7$. Узети да је $g = 10 \text{ m/s}^2$. Момент инерције ваљка за ротацију око осе O која је нормална на раван цртежа и пролази кроз његов центар је $I = mR^2/2$ (20 п)

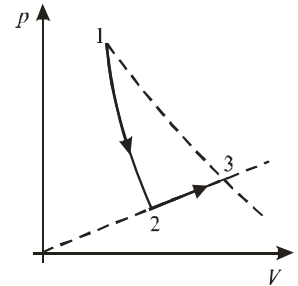


2. На слици је на $p-t$ дијаграму представљен неки процес 1-2 који врши идеалан гас. Маса гаса се у току процеса не мења. Одредите на датом дијаграму (на кривој процеса 1-2) области у којима се запремина смањује и/или повећава и објасните како сте одредили те области. Температура t на хоризонталној оси $p-t$ дијаграма је дата у $^\circ\text{C}$. (20 п)

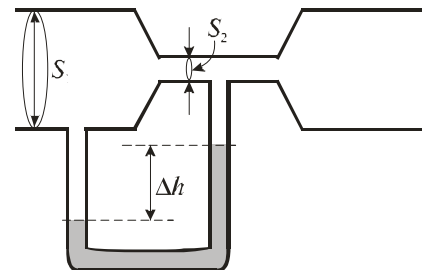


3. Идеални гас се шири из стања 1 (p_1, V_1, T_1, ν) у стање 2 (p_2, V_2, T_2, ν) по закону $pV^2 = \text{const}$. Користећи се датим законом покажите да се током овог процеса ширења гас охладио тј. да је $T_2 < T_1$. (20 п)

4. Хелијум као идеалан гас почиње, из стања 1, да се шири процесом 1-2 током којег је топлотни капацитет константан ($C = \text{const}$). Рад који гас изврши у овом процесу једнак је $A_{12} = 400 \text{ J}$. Затим се гасу доведе количина топлоте $Q_{23} = 400 \text{ J}$ у процесу 2-3 (у овом процесу је притисак директно пропорционалан запремини). Температуре у стањима 1 и 3 су једнаке (види слику). а) Израчунајте бројну вредност количине топлоте која је доведена гасу током процеса 1-2; б) Пронађите општи израз за топлотни капацитет гаса C у процесу 1-2 и изразите га преко универзалне гасне константе R . (20 п) (на основу задатка 2.4, Млади физичар број 77)



5. Цев површине попречног пресека $S_1 = 100 \text{ cm}^2$ има сужење на једном месту (види слику) чија је површина попречног пресека $S_2 = S_1/5$. Кроз ову цев пролази ваздух чији је проток $Q = 2 \text{ m}^3/\text{min}$. Колика је разлика висина воде Δh у манометарским цевима? Густина ваздуха је $\rho = 1,3 \text{ kg/m}^3$ а густина воде је $\rho' = 1000 \text{ kg/m}^3$. Узети да је $g = 9,81 \text{ m/s}^2$. (20 п)



Задатке припремила: Сања Тошић, Институт за физику, Београд

Рецензент: др Драган Д. Маркушев, Институт за физику, Београд

Председник Комисије за такмичење ДФС: Проф. др Мићо Митровић, Физички факултет, Београд

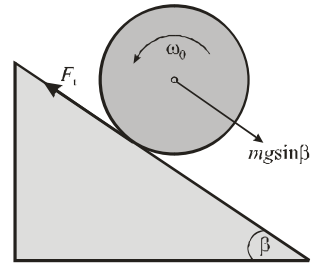


II РАЗРЕД

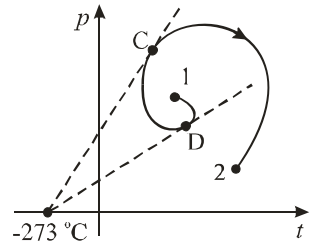
Друштво Физичара Србије
Министарство Просвете Републике Србије
РЕШЕЊА ЗАДАТАКА

ОКРУЖНИ НИВО
12.03.2011.

P1. Успоредне ваљке који се креће уз стрму раван једнако је $a = g(\mu \cos \beta - \sin \beta)$ (3 п) (види слику, F_t је сила трења). II Њутнов закон за ротацију око осе ваљке даје једначину из које налазимо угаоно убрзање: $I\alpha = \mu mgR \cos \beta$ одакле је $\alpha = 2\mu g \cos \beta / R$ (3 п). Угаона брзина ваљке се мења (смањује) по закону $\omega = \omega_0 - \alpha t = \omega_0 - 2\mu g t \cos \beta / R$ (3 п). Проклизавање ће престати оног тренутка када брзина translације центра ваљке v_C постане једнака линијској брзини v_R тачака на периферији ваљке услед ротације око сопствене осе. Користећи се претходно добијеним релацијама, ове брзине су једнаке: $v_C = at = g(\mu \cos \beta - \sin \beta) \cdot t$ (3 п) и $v_R = \omega R = \omega_0 R - 2\mu g t \cos \beta$ (3 п). Њиховим изједначавањем ($v_C = v_R$) се добија да је $t = \omega_0 R / [g(3\mu \cos \beta - \sin \beta)]$ (3 п). Заменом бројних вредности добија се да је $t \approx 7,6 \times 10^{-4}$ s (2 п).



P2. На основу једначине стања идеалног гаса $pV = nRT$ (4 п) за случај сталне запремине ($V = \text{const}$) и сталне масе гаса ($n = m/M = \text{const}$) можемо повући бесконачан број изохора $p = \text{const} \cdot T/V$ (Шарлов закон (4 п)) које полазе из апсолутне нуле (-273°C) и пролазе кроз сваку тачку процеса 1-2. Од свих тих изохора можемо издвојити нпр. две (испрекидане праве на слици) које су уједно и тангенте криве процеса 1-2 (додирују криву процеса у тачкама C и D). Ако пратимо криву процеса и имамо у виду Шарлов закон, запремина се: повећава од тачке 1 до тачке D (4 п), смањује од тачке D до тачке C (4 п), а затим опет повећава од тачке C до тачке 2 (4 п).



P3. За крајња стања процеса 1-2 важи да је $p_1 V_1^2 = p_2 V_2^2$ (4 п) и $p_1 V_1 / T_1 = p_2 V_2 / T_2$ (4 п). Ако другу једначину помножимо са V_1 добијамо да је $p_1 V_1^2 / T_1 = p_2 V_2 V_1 / T_2$ (4 п). Пошто је $V_2 > V_1$ онда је и $p_2 V_2 V_1 < p_2 V_2^2 = p_1 V_1^2$ (4 п) што директно даје $p_2 V_2 < p_1 V_1$, тј. $T_2 < T_1$ (4 п).

P4. Означимо са p_2, V_2, T_2 и p_3, V_3, T_3 притисак запремину и температуру у тачкама 2 и 3. Рад гаса у процесу 2-3 једнак је разлици површина два правоугла троугла са теменима у тачкама 2 и 3: $A_{23} = p_3 V_3 / 2 - p_2 V_2 / 2$ (3 п). Једначине стања у тачкама 2 и 3 су: $p_2 V_2 = \nu R T_2$ (1 п) и $p_3 V_3 = \nu R T_3$ (1 п). На основу првог закона термодинамике за процесе 1-2 и 2-3 имамо: $Q_{12} = \nu(3/2)R(T_2 - T_3) + A_{12}$ (3 п) и $Q_{23} = \nu(3/2)R(T_3 - T_2) + A_{23}$ (3 п). а) Комбиновањем наведених једначина добија се тражена количина топлоте у процесу 1-2: $Q_{12} = A_{12} - (3/4)Q_{23} = 100$ J (4 п); б) Топлотни капацитет у процесу 1-2 једнак је $C = Q_{12} / [\nu(T_2 - T_3)] = 3R/2 - 2A_{12}R/Q_{23} = -R/2$ (5 п). Ако је у крајњем резултату изостављен знак “-” одузети 1 поен.

P5. Из Бернулијеве једначине следи да је $p_1 + \rho v_1^2 / 2 = p_2 + \rho v_2^2 / 2$ (5 п). С обзиром да је $p_1 - p_2 = \rho' g \Delta h$ (5 п), $v_1 = Q / S_1$ (2 п) и $v_2 = Q / S_2 = 5Q / S_1$ (3 п), добија се да је $\Delta h = 12Q^2 \rho / (S_1^2 g \rho') = 1,76 \times 10^{-2}$ m \approx 1,8 cm (5 п).