

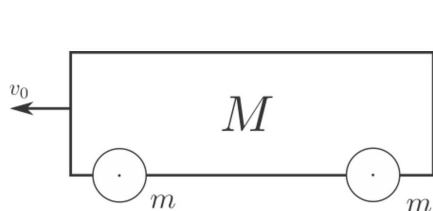


II разред

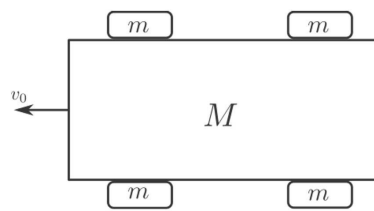
- Колица за куповину се могу моделовати као систем четири цилиндрична точка, сваки масе m , која носе терет масе M (слика 1). У почетку по савршено глатком леду колица клизе брзином v_0 тако да точкови не ротирају. Колица после неког времена налећу на подлогу чији је коефицијент трења μ . За колико времена t од тог тренутка ће се успоставити режим котрљања без клизања? Сматрати да је оптерећење колица на сваки точак равномерно, сматрати да су сви точкови истовремено налетели на подлогу са трењем и занемарити коефицијент трења котрљања. Формула за момент инерције цилиндра је $I = \frac{mr^2}{2}$. (20 поена)
- Суд висине h и површине константног попречног пресека је вертикално клипом масе m подељен на два једнака дела у којима се налази исти једноатомски гас моларне масе M (слика 2). И клип и суд су направљени од савршених топлотних изолатора. У почетку је клип у равнотежном стању, а температура у оба дела је иста и износи T .
 - Ако је укупна маса гаса у доњем делу m_1 , наћи укупну масу гаса у горњем делу m_2 и услов који мора задовољавати m_1 .
 - Сада гас у доњој комори кренемо да загревамо, због чега клип почне да се пење навише. Ако се клип попео на висину x у односу на претходну позицију, наћи промену температуре ΔT .
 - На шта се троши рад који врши гас у доњем делу? (20 поена)
- Највероватнија брзина честица гаса у суду износи $v_n = 421.8 \text{ m/s}$ а његова густина 1.2 грама по литру.
 - Наћи \bar{v} , средњу квадратну брзину гаса и p , притисак гаса у суду.
 - Ако је температура гаса $T = 300\text{K}$ идентификовати о ком гасу се ради. У табели је дато неколико гасова са моларним масама. Универзална гасна константа износи $R = 8.314 \frac{\text{J}}{\text{molK}}$.
 - Израчунати промену унутрашње енергије једног мола гаса при константном притиску ако се загреје за $\Delta T = 20\text{K}$. (20 поена)

	H ₂	He	Ne	N ₂	NO	O ₂	Ar	CO ₂
гас	м. водоника	хелијум	неон	м. азота	азот-моноксид	м. кисеоника	аргон	угљен-диоксид
$M [\frac{\text{g}}{\text{mol}}]$	2.016	4.003	20.179	28.014	30.006	31.999	39.948	44.01

- Идеалан гас пролази кроз изобарски процес од тачке А до тачке Б, потом од тачке Б до тачке Ц кроз адијабатски процес, од тачке Ц до тачке Д кроз изобарски и коначно од тачке Д до тачке А кроз адијабатски процес. Притисак се од тачке Д до тачке А увећао 4 пута.
 - Нацртати p - V дијаграм, и означити на њему тачке А, Б, Ц и Д, као и смер кретања циклуса.
 - Ако су V_1 и V_2 запремине гаса у тачкама А и Б респективно, p_1 притисак у тачки А и $\gamma = \frac{c_p}{c_v}$ је дата величина (где су c_p и c_v специфичне топлоте при константном притиску и запремини респективно) одредити количину додате или отпуштене топлоте у свакој грани циклуса.
 - Одредити коефицијент корисног дејства η овог процеса у функцији од γ , а затим одредити нумеричку величину од η за једноатомски и за двоатомски гас. (20 поена)
- Знамо да је промена ентропије S у систему дата формулом $\Delta S = \Delta Q/T$, где је ΔQ количина додате топлоте а T температура система. Једноатомски гас на температури од $T = 350\text{K}$ је извршио изотермским ширењем рад од 350 kJ, а затим му се адијабатским ширењем запремина повећала за 50%, да би на крају даљим изотермским ширењем извршио рад од још 350 kJ. Наћи укупну промену ентропије система. (20 поена)

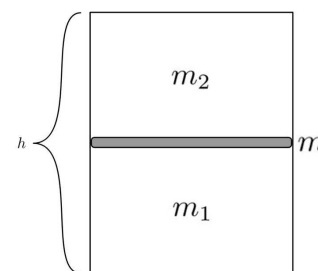


поглед са стране



поглед одозго

слика уз 1. задатак



слика уз 2. задатак

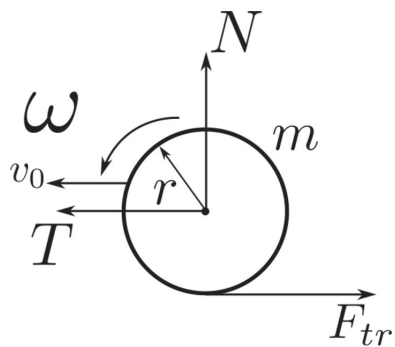


II разред

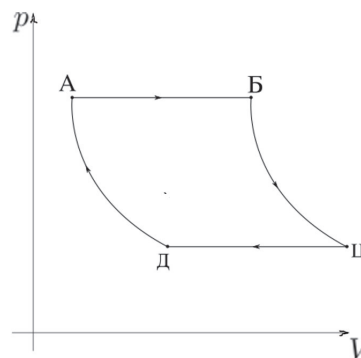
1. Пошто је тежина колица равномерно распоређена на сваки точак, нормална сила на сваком точку износи $N = (m + \frac{M}{4})g$ [2 п]. Од тренутка кад колица стану на подлогу, на сваки точак делује кинетичка сила трења једнака $F_{tr} = \mu(m + \frac{M}{4})g$ [2 п] (слика 1). Нека је T хоризонтална сила (уназад) којом колица делују на сваки точак. Следи да је једначина translације за точак једнака $ma = F_{tr} - T$ [2 п], а једначина ротације једнака $\frac{mr^2}{2}\alpha = F_{tr}r$ тј. $\alpha = \frac{2\mu(m + \frac{M}{4})g}{mr}$ [3 п], при чему је позитиван смер translације надесно, а позитиван смер ротације супротно казаљки на сату. Треба подсетити да још увек не важи режим котрљања без клизања. Транслаторна једначина за колица износи $Ma = 4T$ [2 п]. Комбиновањем ове једначине са транслаторном за точак добијамо $a = \mu g$ [1 п]. Сада имамо да је у функцији од времена угаона брзина једнака $\omega = \alpha t = \frac{2\mu(m + \frac{M}{4})gt}{mr}$ [2 п], а линеарне $v = v_0 - \mu g t$ [2 п]. Наступиће режим котрљања без клизања кад буде важило $v = \omega r$ [2 п], те имамо $\frac{2\mu(m + \frac{M}{4})gt}{m} = v_0 - \mu g t$, тј. $t = \frac{2v_0 m}{\mu g(6m + M)}$ [2 п].
2. (а) Притисак у доњем суду износи $p_1 = \frac{m_1 RT}{MS\frac{h}{2}}$, а у горњем $p_2 = \frac{m_2 RT}{MS\frac{h}{2}}$ где је S попречни пресек суда [3 п]. Да би се тег одржавао мора важити $(p_1 - p_2)S = mg$ [3 п], те следи $m_2 = m_1 - \frac{Mmgh}{2RT}$ [2 п]. Мора важити $m_1 > \frac{Mmgh}{2RT}$ [1 п].
- (б) Гас је променио температуру у доњем суду, али не и у горњем. Као ефекат, усред пораста притиска гас се шири и тег се диже на нову висину $\frac{h}{2} + x$ [1 п]. Нова једначина стабилности износи $\frac{m_1 R(T + \Delta T)}{M(\frac{h}{2} + x)} - \frac{(m_1 - \frac{Mmgh}{2RT})RT}{M(\frac{h}{2} - x)} = mg$ [3 п], те следи $\Delta T = \frac{1}{m_1 R} \left(mgM(\frac{h}{2} + x) + (m_1 RT - \frac{Mmgh}{2})\frac{h + x}{2} \right) - T$ [3 п]. Рад гаса у доњем суду се троши на подизање потенцијалне енергије клипа [2 п] и на скупљање гаса у горњој комори [2 п].
3. (а) Највероватнија брзина износи $v_n = \sqrt{\frac{2RT}{M}}$ [2 п]. Средња квадратна брзина износи $\bar{v} = \sqrt{\frac{3RT}{M}} = \sqrt{\frac{3}{2}}v_n = 561.6 \frac{m}{s}$ [4 п]. Притисак гаса је онда једнак $p = \frac{\rho RT}{M} = \frac{\rho v_n^2}{2} = 106.75 \text{ kPa}$ [3 п].
- (б) Из $p = \frac{\rho RT}{M}$ следи $M = \frac{\rho RT}{p} = 27.99 \frac{g}{mol} \approx 28.014 \frac{g}{mol}$ [4 п]. Из табеле видимо да једини гас који одговара овој вредности је молекул азота N_2 [2 п].
- (в) За двоатомски гас имамо $c_v = \frac{5R}{2}$ [3 п] (c_p не треба користити јер се тражи промена унутрашње енергије, а не укупна додата топлота). Промена унутрашње енергије износи $\Delta U = \frac{5nR\Delta T}{2} = 415 \text{ J}$ ($n = 1 \text{ mol}$) [2 п].
4. (а) На слици 2 је дат приказ циклуса (добар квалитативан приказ [2 п], добро идентификоване тачке [1 п] и добар смер циклуса [1 п]).
- (б) Имамо $\gamma = \frac{c_p}{c_v} = \frac{c_p}{c_p - R}$, те је $c_p = \frac{R\gamma}{\gamma - 1}$ и $C_p = \frac{\gamma}{\gamma - 1}$ [2 п]. Гас од тачке А до тачке Б ослобађа количину топлоте па имамо $Q_{ab} = \frac{\gamma}{\gamma - 1}p_1(V_2 - V_1)$ [1 п]. Од тачке Б до Ц и Д до А нема размене топлоте са околином те је $Q_{bc} = Q_{da} = 0$ [2 п]. У процесу од Ц до Д гас прима количину топлоте $Q_{cd} = \frac{\gamma}{\gamma - 1}p_3(V_4 - V_3)$ [1 п]. Како знамо да се притисак гаса у току циклуса промени 4 пута имамо $p_1 = p_2 = 4p_3 = 4p_4$, $p_2V_2^\gamma = p_3V_3^\gamma$ и $p_1V_1^\gamma = p_4V_4^\gamma$ [2 п] те следи $V_3 = 4^{\frac{1}{\gamma}}V_2$ и $V_4 = 4^{\frac{1}{\gamma}}V_1$ [2 п]. Следи $Q_{cd} = -\frac{\gamma}{\gamma - 1}4^{\frac{1}{\gamma}-1}p_1(V_2 - V_1)$ [1 п].
- (в) Целокупна примљена топлота је примљена од А до Б. Пошто се радови од Б до Ц и од Д до А поништавају, следи да је коефицијент корисног дејства једнак $\eta = \frac{A}{Q_{ab}} = \frac{Q_{ab} - Q_{cd}}{Q_{ab}} = 1 - \frac{p_3(V_3 - V_4)}{p_1(V_2 - V_1)}$ тј. $\eta = 1 - 4^{\frac{1}{\gamma}-1}$ [3 п]. За једноатомски гас имамо $\gamma = \frac{5}{3}$, те је $\eta_1 = 0.426$ [1 п], док је за двоатомски гас $\gamma = \frac{7}{5}$ те је $\eta_2 = 0.327$ [1 п].
5. За прву грану циклуса имамо $S_1 = \frac{Q_1}{T_1} = 1000 \frac{J}{K}$ [3 п]. Имамо $\gamma = \frac{c_p}{c_v} = \frac{5}{3}$ [2 п]. За адијабатски процес важи $T_1V_1^{\gamma-1} = T_2V_2^{\gamma-1}$ [3 п] те уз $V_2 = \frac{3}{2}V_1$ [2 п] имамо $T_2 = (\frac{2}{3})^{\frac{3}{2}}T_1 = 0.763T_1 = 267K$ [3 п]. Промена ентропије током адијабатског процеса је $S_2 = 0$ [3 п] пошто је $\Delta Q = 0$, тј. гас не размењује топлоту са околином. У трећој грани циклуса имамо $S_3 = \frac{Q_2}{T_2} = \frac{350 \text{ kJ}}{267K} = 1310 \frac{J}{K}$ [3 п], те је укупна промене ентропије једнака $S = S_1 + S_2 + S_3 = 2310 \frac{J}{K}$ [1 п].



II разред



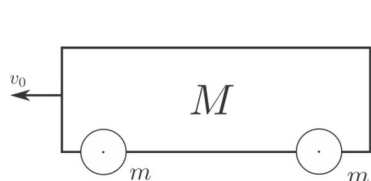
слика 1



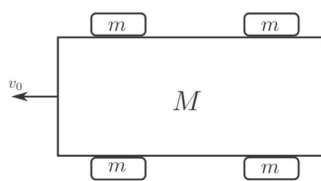
слика 2

II разред

- Колица за куповину се могу моделовати као систем четири цилиндрична точка, сваки масе m , који носе терет масе M (слика 1). У почетку по савршено глатком леду колица клизе брзином v_0 тако да точкови не ротирају. Колица после неког времена налећу на подлогу чији је коефицијент трења μ . За колико времена t од тог тренутка ће се успоставити режим котрљања без клизања? Сматрати да је оптерећење колица на сваки точак равномерно и да су сви точкови истовремено налетели на подлогу са трењем. Занемарити трење котрљања. $I = \frac{mr^2}{2}$. (20 поена)
- На слици 2 је дат циклус који се састоји од праве линије која пролази кроз координатни почетак, изотерме и изобаре. Запремина и температура у првој тачки су V_1 и T_1 , респективно, а температура у другој тачки је T_2 .
 - Израчунати V_2 и V_3 , запремине у другој и трећој тачки респективно.
 - Рад који гас изврши у процесу изотерме при температури T се може написати као $A = n_m RT f(V_f/V_i)$, где су V_i и V_f почетна и крајња запремина, R универзална гасна константа, n_m количина гаса и f позната функција. Израчунати коефицијент корисног дејства циклуса η у функцији од T_1 , T_2 , R , n_m и f . (20 поена)
- На слици 3 је дат T - S дијаграм, тј. дијаграм зависности температуре у односу на количину ентропије у систему. На графу је дат циклус који се састоји од једне изохоре, једне изотерме и једне адијабате.
 - Идентификовати на T - S дијаграму који сегмент одговара изохори, који изотерми, а који адијабати, као и који је смер кретања циклуса ако се зна да циклус представља топлотни мотор.
 - Скицирати одговарајући графикон на p - V дијаграму са одговарајућим смером кретања и назначеним тачкама које одговарају тачкама 1, 2 и 3 на T - S дијаграму.
 - Ако се зна да је $\Delta S = \Delta Q/T$, идентификовати на T - S дијаграму топлоту коју је гас разменио са околином при изотермном процесу, као и то да ли је гас примио и отпустио топлоту, и такође идентификовати на T - S дијаграму рад који је гас извршио.
 - Скицирати на p - V дијаграму линију (не нужно праву!) која би одговарала правој линији између тачака 1 и 2 на T - S дијаграму. (20 поена)
- Суд висине h и површине константног попречног пресека је вертикално клипом масе m подељен на два једнака дела у којима се налази исти једноатомски гас моларне масе M . И клип и суд су направљени од савршених топлотних изолатора. У почетку је клип у равнотежном стању, а температура у оба дела је иста и износи T .
 - Ако је укупна маса гаса у доњем делу m_1 , наћи укупну масу гаса у горњем делу m_2 и услов који мора задовољавати m_1 .
 - Ако се гас у доњем делу полако загреје за температуру ΔT , наћи нову висину у односу на дно суда на коју ће се клип попећи. На шта се троши рад који врши гас у доњем делу? (20 поена)
- Израчунати другу космичку брзину за Земљу и Месец. Друга космичка брзина неког небеског тела је брзина довољна да неки објекат напусти гравитационо поље тог небеског тела. Маса Земље и Месеца су респективно $M_z = 5.972 \times 10^{24} \text{kg}$ и $M_m = 7.4 \times 10^{22} \text{kg}$. Полупречници Земље и Месеца су респективно $r_z = 6371 \text{km}$ и $r_m = 1740 \text{km}$, а гравитациона константа износи $G = 6.67408 \times 10^{-11} \text{m}^3 \text{kg}^{-1} \text{s}^{-2}$.
 - Претпоставимо да је некада Месец као и Земља имао густу атмосферу. И за Земљу и за Месец можемо да апроксимирамо да је реч о идеалном гасу и то гасу молекула азота N_2 на температури од $T = 280 \text{K}$ (садашња просечна температура Земље). Израчунати највероватнију v_n и средњу квадратну брзину \bar{v} молекула у овом гасу. Моларна маса атома азота износи $M_N = 14 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$, а универзална гасна константа $R = 8.314 \frac{\text{J}}{\text{molK}}$.
 - За Максвелову расподелу брзина $f(v)$, која одређује пропорцију броја молекула чија је брзина v , се може показати да (апроксимативно) важи $f(v) = Av^{2.10^{0.4343}}(-v^2/v_n^2)$ где је A константа која зависи од параметара гаса. Наћи апроксимативно редове величина израза $\frac{f(v_m)}{f(v_n)}$ и $\frac{f(v_z)}{f(v_n)}$, тј. целе бројеве r_m и r_z тако да је $\frac{f(v_m)}{f(v_n)} = s_m \times 10^{r_m}$ и $\frac{f(v_z)}{f(v_n)} = s_z \times 10^{r_z}$, $1 \leq s_m, s_z < 10$. Шта нам ови односи говоре о способности Месеца да задржи своју атмосферу у односу на способност Земље да задржи своју атмосферу? (20 поена)

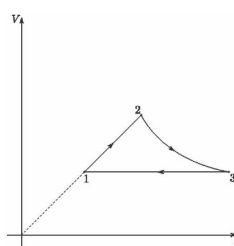


поглед са стране

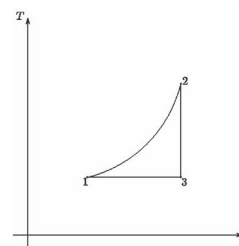


поглед одозго

слика уз 1. задатак



слика уз 2. задатак



слика уз 3. задатак

II разред

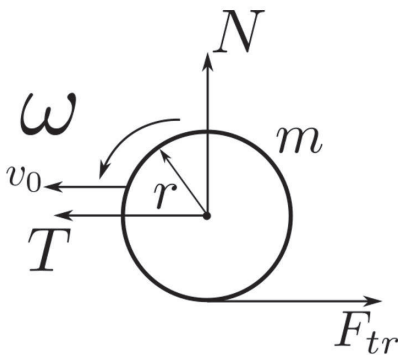
1. Пошто је тежина колица равномерно распоређена на сваки точак, нормална сила на сваком тачку износи $N = (m + \frac{M}{4})g$ [2 п]. Од тренутка кад колица стану на подлогу, на сваки точак делује кинетичка сила трења једнака $F_{tr} = \mu(m + \frac{M}{4})g$ [2 п] (слика 1). Нека је T хоризонтална сила (уназад) којом колица делују на сваки точак. Следи да је једначина translације за точак једнака $ma = F_{tr} - T$ [2 п], а једначина ротације једнака $\frac{mr^2}{2}\alpha = F_{tr}r$ тј. $\alpha = \frac{2\mu(m + \frac{M}{4})g}{mr}$ [3 п], при чему је позитиван смер translације надесно, а позитиван смер ротације супротно казаљки на сату. Треба подсетити да још увек не важи режим котрљања без клизања. Транслаторна једначина за колица износи $Ma = 4T$ [2 п]. Комбиновањем ове једначине са транслаторном за точак добијамо $a = \mu g$ [1 п]. Сада имамо да је у функцији од времена угаона брзина једнака $\omega = \alpha t = \frac{2\mu(m + \frac{M}{4})gt}{mr}$ [2 п], а линеарне $v = v_0 - \mu gt$ [2 п]. Наступиће режим котрљања без клизања кад буде важило $v = \omega r$ [2 п], те имамо $\frac{2\mu(m + \frac{M}{4})gt}{m} = v_0 - \mu gt$, тј. $t = \frac{2v_0 m}{\mu g(6m + M)}$ [2 п].
2. (а) Формуле за p_1 и p_2 износе $p_1 = \frac{n_m RT_1}{V_1}$ и $p_2 = \frac{n_m RT_2}{V_2}$ [2 п]. Пошто је $\frac{p_1}{p_2} = \frac{V_1}{V_2}$ имамо $\frac{T_1}{T_2} = \frac{V_1}{V_2}$ те је однос температура $\frac{T_1}{T_2} = \frac{V_1^2}{V_2^2}$. Следи $V_2 = V_1 \sqrt{\frac{T_2}{T_1}}$ [2 п]. Сада поредећи температуре за запремине V_2 и V_3 имамо $p_2 V_2 = p_1 V_3$ [1 п], те је $V_3 = V_2 \frac{p_2}{p_1} = V_2 \frac{T_2 V_1}{T_1 V_2} = V_1 \frac{T_2}{T_1}$ [2 п].
- (б) У грани 1-2 рад гаса износи $A_{12} = (V_2 - V_1) \frac{(p_1 + p_2)}{2} = \frac{V_1 p_1}{2} \left(\sqrt{\frac{T_2}{T_1}} - 1 \right) \left(1 + \sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \right) = \frac{n_m RT_1}{2} \left(\frac{T_2}{T_1} - 1 \right) = \frac{n_m R(T_2 - T_1)}{2}$ [3 п] док промена унутрашње енергије износи $U_{12} = \frac{3n_m R(T_2 - T_1)}{2}$ [1 п]. У грани 2-3 нема промена унутрашње енергије $U_{23} = 0$ [1 п], али рад гаса износи $A_{23} = n_m RT f \left(\frac{V_2}{V_1} \right) = n_m RT f \left(\sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \right)$ [2 п]. Трећа грана циклуса је изобарска, те је рад једнак $A_{31} = p_1(V_1 - V_3) = -n_m R(T_2 - T_1)$ [1 п] док је промена унутрашње енергије $U_{31} = -\frac{3n_m R(T_2 - T_1)}{2}$ [1 п]. Укупан рад износи $A = A_{12} + A_{23} + A_{31} = n_m RT f \left(\sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \right) - \frac{n_m R(T_2 - T_1)}{2}$ [1 п] док додата топлота износи $Q = Q_{12} + Q_{23} = A_{12} + U_{12} + A_{23} + U_{23} = n_m RT f \left(\sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \right) + 2n_m R(T_2 - T_1)$ [1 п]. Следи да коефицијент корисног дејства за овај циклус износи $\eta = \frac{A}{Q} = \frac{f \left(\sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \right) - \frac{T_2 - T_1}{2}}{f \left(\sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \right) + 2(T_2 - T_1)}$ [2 п].
3. (а) Пошто је током изотерме температура константна следи да је изотерма грана 3-1 [2 п]. Пошто током адијабатског процеса не долази до размене топлоте са околином, следи да не долази ни до промене ентропије, те је адијабата грана 2-3 [2 п]. Остаје грана 1-2 која онда одговара изохори [1 п]. Ако је циклус топлотни мотор, онда размена топлоте са околином мора бити позитивна, те је циклус у смеру казаљке на сату, тј. 1-2-3-1 [2 п].
- (б) На слици 2 је дат приказ одговарајућег p - V -дијаграма са тачкама 1, 2 и 3, као и смер кретања циклуса (добар квалитативан приказ [2 п], добро идентификоване тачке [2 п] и добар смер циклуса [1 п]).
- (в) Из формуле следи да при константој температури важи $Q = (S_2 - S_1)T$, где су S_1 и S_2 респективно почетна и крајња ентропија [1 п]. Дакле, топлота која је размењена са околином је дата површином испод линије 1-3 [1 п] и пошто је крајња ентропија мања од почетне, следи да је размењена топлота негативна, тј. да је гас у процесу 3-1 испустио топлоту [1 п]. Такође, пошто је укупна промена унутрашње енергије током циклуса једнака нули, следи да је рад једнак разлици примљене и отпуштене топлоте, те рад одговара површини унутар циклуса, баш као и код p - V -дијаграма [2 п].
- (г) Пошто циклус са равном линијом од тачке 1 до тачке 2 има већу површину, и то одговара укупном извршеном раду, следи и да на p - V -дијаграму нови циклус мора имати већу површину. На слици 3 је дата скица такве линије [3 п]. Смањење запремине упркос повећању ентропије се може објаснити тиме што промена притиска има јачи утицај на промену ентропије од промене запремине.
4. (а) Притисак у доњем суду износи $p_1 = \frac{m_1 RT}{MS \frac{h}{2}}$, а у горњем $p_2 = \frac{m_2 RT}{MS \frac{h}{2}}$ где је S попречни пресек суда [3 п]. Да би се тег одржавао мора важити $(p_1 - p_2)S = mg$ [2 п], те следи $m_2 = m_1 - \frac{Mmgh}{2RT}$ [1 п]. Мора важити $m_1 > \frac{Mmgh}{2RT}$ [1 п].
- (б) Гас је променио температуру у доњем суду, али не и у горњем. Као ефекат, усред пораста притиска гас се шири и тег се диже на нову висину $\frac{h}{2} + x$ [1 п]. Нова једначина стабилности износи $\frac{m_1 R(T + \Delta T)}{M(\frac{h}{2} + x)} - \frac{(m_1 - \frac{Mmgh}{2RT})RT}{M(\frac{h}{2} - x)} = mg$



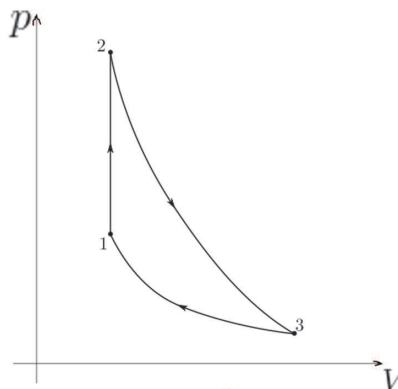
II разред

3 п, те следи $mgMx^2 + x(-m_1R(2T + \Delta T) + \frac{mgMh}{2}) + \frac{m_1Rh\Delta T}{2} = 0$ **2 п**. Приметимо да из услова да је m_2 позитивна, следи да је члан квадратне једначине уз x негативан, а дискриминанта квадратне једначине позитивна **1 п**. Решење једначине је $x = \frac{m_1R(2T+\Delta T) - \frac{mgMh}{2} \pm \sqrt{(m_1R(2T+\Delta T) - \frac{mgMh}{2})^2 - 2mgMm_1Rh\Delta T}}{2mgM}$ **2 п**. Оба решења су позитивна **1 п**. Узима се мање решење, јер је то прва тачка стабилности до које се долази из позиције $x = 0$ (отклон у оба смера производи силу која враћа клип у равнотежни положај) те имамо $x = \frac{m_1R(2T+\Delta T) - \frac{mgMh}{2} - \sqrt{(m_1R(2T+\Delta T) - \frac{mgMh}{2})^2 - 2mgMm_1Rh\Delta T}}{2mgM}$ **1 п**. Рад гаса у доњем суду се троши на подизање потенцијалне енергије клипа **1 п** и на скупљање гаса у горњој комори **1 п**.

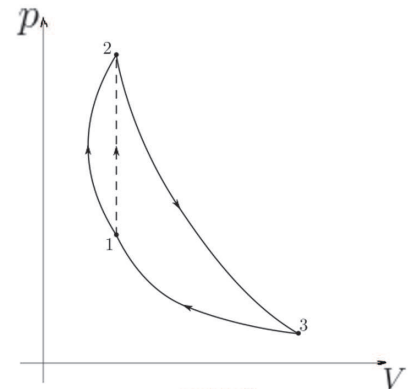
5. (а) Имамо да за другу космичку брзину v важи $\frac{mv^2}{2} - \frac{GMm}{r} = 0$ **2 п**, тј. $v = \sqrt{\frac{2GM}{r}}$ **1 п** (објекат има довољно кинетичке енергије да изађе из негативног потенцијала који ствара небеско тело). Користећи податке за Земљу и Месец добијамо $v_z = 11,186 \frac{m}{s}$ **1 п** и $v_m = 2,380 \frac{m}{s}$ **1 п**.
- (б) Имамо да је $M_{N_2} = 28 \frac{g}{mol}$ **1 п**. Сада је $v_n = \sqrt{\frac{2RT}{M_{N_2}}} = 407 \frac{m}{s}$ **2 п** и $\bar{v} = \sqrt{\frac{3RT}{M_{N_2}}} = 498 \frac{m}{s}$ **2 п**.
- (в) Кад поделимо израз за $f(v)$ са $f(v_n)$ добијамо $\frac{f(v)}{f(v_n)} = \frac{v^2}{v_n^2} 10^{0.4343(1 - \frac{v^2}{v_n^2})}$ **2 п** тј. $\frac{f(v_z)}{f(v_n)} = 755.37 \cdot 10^{-327.62}$ **1 п** и $\frac{f(v_m)}{f(v_n)} = 34.195 \cdot 10^{-14.4}$ **1 п**. Користећи број цифара ван експонента и заокруживањем броја у експоненту на најближи већи цео број добијамо $r_m \approx -15 + 2 = -13$ **2 п** и $r_z \approx -328 + 3 = -325$ **2 п** (признати пун број поена за опсег ± 2 за Месец и ± 5 за Земљу). Из рачуна се види, иако је однос вероватноћа и за Месец мали, да могао би то бити фактор истицања гаса из атмосфере на великим временским скалама, док је однос у случају планете Земље толико мали да се може сматрати потпуно занемарљивим, те да Земља далеко боље задржава атмосферу од Месеца **2 п**.



слика 1



слика 2



слика 3