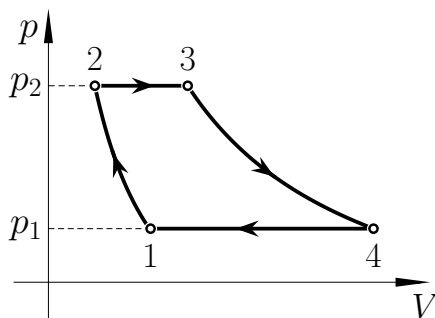




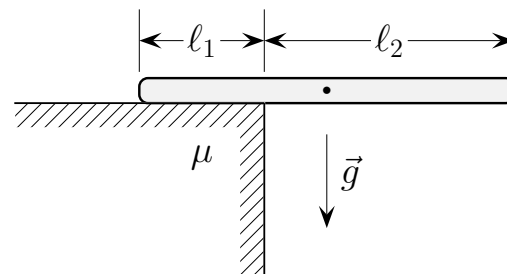
II разред

- Посматрајмо идеалан гас водоника  $H_2$  и идеалан гас његовог изотопа  $D_2$ , оба на собној температури и атмосферском притиску. Како су електронске конфигурације молекула водоника и деутеријума идентичне можемо сматрати да се димензије ових молекула не разликују. При датим условима, одредити који гас ће имати већи коефицијент дифузије и колико пута. (20 поена)
- Дуги вертикални цилиндрични суд испуњен је идеалним гасом неона који је затворен одозго клипом масе  $m$ . На дну суда налази се грејач константне снаге  $P$  која се троши на загревање неона без губитака. Након укључења грејача клип почне полако да се пење константном брзином. Колико времена ће му требати да се премести навише за висину  $\Delta h$  током свог равномерног кретања? Атмосферски притисак и трење могу се занемарити. Клип и зидови суда су идеални топлотни изолатори без топлотног капацитета. Земљино гравитационо убрзање је  $g$ . (20 поена)
- Гасна турбина је мотор који се користи између осталог у ракетама и у већини млазних авиона, а чији се рад може солидно представити Брајтоновим циклусом, са две адијабате и две изобаре (слика 1). Један циклус се састоји из: адијабатског сабијања ваздуха по усисавању у компресор ( $1 \rightarrow 2$ ), сагоревања горива, што шири ваздух у компресору на константном притиску ( $2 \rightarrow 3$ ), затим адијабатског ширења ваздуха ( $3 \rightarrow 4$ ) у даљем проласку кроз турбину и изобарског сабијања ваздуха ( $4 \rightarrow 1$ ) пре изласка из турбине, при чему извршени рад покреће вучну турбину. Експонент адијабате ваздуха као идеалног гаса је  $\gamma = 7/5$ . Реалне топлотне губитке услед трења, непотпуне изолације и лимитиране топлотне проводности, занемарити у потпуности.
  - Ако се процеси ( $2 \rightarrow 3$ ) и ( $4 \rightarrow 1$ ) одвијају на притисцима  $p_2$  и  $p_1$ , одредити коефицијент корисног дејства.
  - За авионски мотор АЛ-31Ф однос притисака  $p_2/p_1$  је око 23. Проценити масу горива која се потроши за сат времена лета двомоторног авиона константне брзине  $v = 1000 \text{ km/h}$ , ако један мотор развија вучну силу од  $F = 74.5 \text{ kN}$ , а килограм горива сагоревањем ослобађа топлоту од  $q = 18 \text{ MJ}$ .
  - У којим деловима циклуса се топлота прима, а у којима се отпушта од стране ваздуха? У којим деловима се ваздух хлади, а у којима се греје?

(20 поена)
- Израчунати средњу квадратну угаону брзину  $\bar{\omega}$  молекула идеалног гаса водоника на температури  $T = 6586 \text{ K}$  ако се зна да растојање између два тачкаста протона у молекулу износи  $d = 0.074 \text{ nm}$ . Молекул  $H_2$  посматрати као круто тело. За универзалну гасну константу узети  $R = 8.314 \frac{\text{J}}{\text{mol K}}$ . (20 поена)
- Танак хомогени штап се држи водоравно тако да се један његов део налази на храпавом столу. Видети слику 2. Однос слободног и дела штапа који лежи на столу је  $l_2 : l_1 = 2 : 1$ . У једном тренутку штап се пусти да слободно ротира у пољу Земљине теже око ивице стола која је нормална на раван цртежа. Одредити коефицијент трења клизања између стола и штапа,  $\mu$ , ако је познато да је угао који штап заклапа са хоризонталом у тренутку проклизавања са ивице једнак  $30^\circ$ . (20 поена)



Слика 1



Слика 2



II разред

1. Гасови се налазе на истом притиску ( $p$ ) и температури ( $T$ ), те су им концентрације  $n$  исте, јер је  $p = nk_B T$  ( $k_B$  Болцманова константа) **3 п**. Коефицијент дифузије идеалног гаса се записује као  $D = \frac{1}{3} \bar{\lambda} v_s$  **3 п**, где је  $\bar{\lambda}$  средњи слободни пут молекула, а  $v_s$  средња аритметичка брзина. Средњи слободни пут молекула ефикасног пресека судара  $\sigma$  у гасу концентрације  $n$  износи  $\bar{\lambda} = \frac{1}{n\sigma\sqrt{2}}$  **3 п**. Средња аритметичка брзина гаса је  $v_s = \sqrt{\frac{8k_B T}{\pi m}}$ , где је  $m$  маса молекула **3 п**. Како су ефикасни пресеци судара молекула исти због димензија видимо да је  $D \sim v_s \sim 1/\sqrt{m}$  **4 п**, тако да молекул гаса веће масе има мањи коефицијент дифузије. У нашем случају то значи  $D_{H_2} > D_{D_2}$  **2 п**, док је  $D_{H_2} : D_{D_2} = \sqrt{2} : 1$  **2 п**.

**Напомена:** дати исти број поена ако је такмичар користио формуле са моларном масом уместо масе молекула.

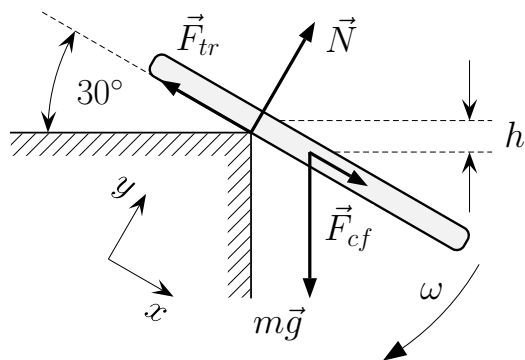
2. Током пењања клипа грејач преда гасу укупну количину топлоту  $P\Delta t$  **1 п**, која се по I закону термодинамике распоређује на промену унутрашње енергије и вршење рада при изобарском ширење гаса ( $p \propto mg = const$ ):  $P\Delta t = 3n_m R\Delta T/2 + p\Delta V$  **3 п**, где је  $n_m$  број молова неона, а  $R$  универзална гасна константа (искористили смо да је неон једноатомски гас, па је  $c_V = 3R/2$ ). Са друге стране, једначине стања за  $(T, V)$  и  $(T + \Delta T, V + \Delta V)$  дају:  $pV = n_m RT$  **1 п** и  $p(V + \Delta V) = n_m R(T + \Delta T) + p\Delta V$  **2 п**, тј.  $p\Delta V = n_m R\Delta T$  **2 п**. Одатле можемо заменити у прву једначину и добити  $P\Delta t = 5p\Delta V/2$  **4 п**. Пошто се клип пење полако и без убрзања, сав рад који врши гас иде на пораст потенцијалне енергије клипа, отуда  $p\Delta V = mg\Delta h$  **3 п**. Заменом у претходну једначину имамо најзад  $\Delta t = 5mg\Delta h/2P$  **4 п**.

3. • Коефицијент корисног дејства је по дефиницији једнак  $\eta = A/Q_{23}$  **1 п**, где је  $Q_{23}$  количина топлоте која се ваздуху преда и то на делу  $2 \rightarrow 3$ , а  $A$  извршен рад на једном циклусу **1 п**. Рад рачунамо као разлику примљене ( $Q_{23}$ ) и отпуштене количине топлоте ( $Q_{41}$  на процесу  $4 \rightarrow 1$ ):  $A = Q_{23} - Q_{41}$ , па је  $\eta = 1 - Q_{41}/Q_{23}$  **1 п**. Пошто су процеси  $2 \rightarrow 3$  и  $4 \rightarrow 1$  изобарски, важи да је  $Q_{23} = n_m c_p (T_3 - T_2)$  и  $Q_{41} = n_m c_p (T_4 - T_1)$  **2 п**, дакле  $\eta = 1 - (T_4 - T_1)/(T_3 - T_2)$  **2 п**. За адијабате  $1 \rightarrow 2$  и  $3 \rightarrow 4$  важи  $p_1^{(1-\gamma)/\gamma} T_1 = p_2^{(1-\gamma)/\gamma} T_2$  и  $p_1^{(1-\gamma)/\gamma} T_4 = p_2^{(1-\gamma)/\gamma} T_3$  **2 п**, па је  $\eta = 1 - (p_1/p_2)^{(\gamma-1)/\gamma} = 1 - (p_1/p_2)^{2/7}$  **3 п**. Означили смо моларни изобарски топлотни капацитет са  $c_p$ , а број молова ваздуха са  $n_m$ .
- При брзини  $v$  и вучној сили  $F$  у току времена  $t$  два мотора развију рад једнак  $A = 2Fvt$  **1 п**, а са друге стране за то је потребно  $m$  масе горива која загрева ваздух изобарски, па је  $Q_{23} = mq$  **1 п**. Дакле,  $m = 2Fvt/\eta q$  **1 п**, односно  $m \approx 13990 \text{ kg}$  **1 п**.
- Ваздух прима топлоту на делу  $2 \rightarrow 3$ , а одаје на делу  $4 \rightarrow 1$  **2 п**. На деловима  $3 \rightarrow 4 \rightarrow 1$  гас се хлади, а на деловима  $1 \rightarrow 2 \rightarrow 3$  се греје **2 п**.

4. На датој температури  $H_2$  молекул ротира око свог центра масе (средишта), јер су централне силе које изазивају ротацију протона једнаке по III Њутновом закону, па су због једнаких маса једнаки и полупречници кружних путања протона ( $m\omega^2 r_1 = m\omega^2 r_2$ ). Укупан момент инерције за осу  $x$ , која је нормална на осу везе  $z$ , је  $I_{xx} = 2m(d/2)^2$ , где је  $m$  маса протона **6 п**. Такође, постоји и ротација молекула око друге осе  $y$  која пролази кроз центар масе и ортогонална је на  $x$  и  $z$ , тј.  $I_{yy} = 2m(d/2)^2$  **2 п**. На основу закона о једнакој расподели средње енергије  $k_B T/2$  по сваком степену слободе ( $k_B$  Болцманова константа) добија се да је  $I_{xx}\bar{\omega}_x^2/2 + I_{yy}\bar{\omega}_y^2/2 = 2 \times k_B T/2$  **8 п**. Како је  $\bar{\omega}_x^2 + \bar{\omega}_y^2 = \bar{\omega}^2$  следи да је  $\bar{\omega} = \sqrt{\frac{4k_B T}{md^2}} = \frac{2}{d} \sqrt{\frac{RT}{M}}$ , где је  $M$  моларна маса атома Н **3 п**. Након замене долази се до  $\bar{\omega} = 2 \times 10^{14} \text{ rad/s}$  **1 п**.

**Напомена:** дати исти број поена ако је такмичар користио формулу за унутрашњу енергију  $U(T) = 5/2 n_m RT$  идеалног двоатомског гаса моларне масе  $n_m$  на температури  $T$  од које је одузео унутрашњу енергију  $U(T) = 3/2 n_m RT$  идеалног једноатомског гаса исте моларне масе и температуре. Разлика  $n_m RT$  управо одговара ротационом доприносу унутрашњој енергији двоатомског гаса.

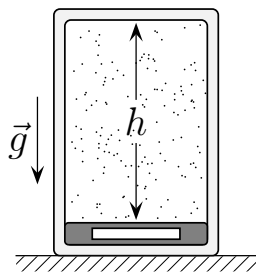
5. На слици 1 је представљен тренутак када штап почиње да проклизава. Нека је угаона брзина штапа у том тренутку  $\omega$ . Силе које делују на штап су:  $mg$  сила Земљине теже која делује из средишта на растојању  $(\ell_2 - \ell_1)/2$  од ивице, сила нормалне реакције ивице стола  $N$ , сила трења  $F_{tr}$  која је у тренутку проклизавања максимална и једнака сили трења клизања  $F_{tr} = \mu N$ , и центрифугална сила у ротирајућем систему  $F_{cf} = m\omega^2((\ell_2 - \ell_1)/2)$  делујући на центар масе [4 п]. Пошто је  $\ell_1 + \ell_2 = \ell$ , где је  $\ell$  дужина штапа, онда је  $(\ell_2 - \ell_1)/2 = \ell/6$ , па се центар масе штапа спустио за  $h = \ell/12$  [2 п]. По Штајнеровој теорему момент инерције штапа око осе која пролази кроз ивицу стола је  $I = m\ell^2/12 + m(\ell/6)^2$  [2 п]. Према закону одржања енергије, целокупна потенцијална енергија штапа  $mgh$  се претвори у његову кинетичку  $I\omega^2/2$ , па је  $\omega^2\ell = 3g/2$  [3 п]. Како непосредно пре проклизавања нема кретања дуж  $x$ -осе онда је  $F_{tr} = mg/2 + F_{cf}$  [2 п]. Дуж  $y$ -осе центар масе штапа има тренутно убрзање  $a$  у смеру ротације око ивице, па је по II Њутновом закону  $ma = mg\sqrt{3}/2 - N$  [2 п]. Ако је тренутно угаоно убрзање штапа око ивице стола  $\alpha$ , где је  $a = \alpha\ell/6$ , онда важи да је  $I\alpha = mg\sqrt{3}/2 \times \ell/6$  (резултујући тренутни момент сила око ивице стола) [3 п]. Након краћих трансформација и елиминација се добија да је  $\mu\sqrt{3} = 2$ , те је  $\mu = 2\sqrt{3}/3$  [2 п].



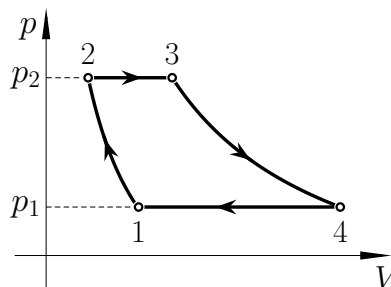
Слика 1

II разред

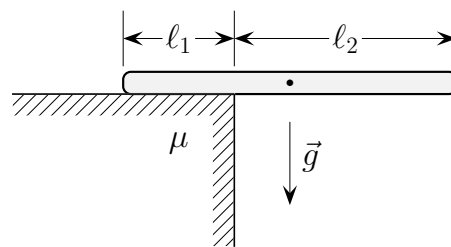
- Непомични вертикални цилиндрични суд заробљава  $n_m = 1 \mu\text{mol}$  идеалног гаса и налази се у гравитационом пољу Земље убрзања  $g = 9.81 \text{ m/s}^2$ . Дно суда попуњава уметнута дигитална вага која херметички затвара гас у суду одоздо тако да честице гаса не дифундују испод горње статичне површине ваге осетљиве на притисак, а у сврху мерења масе. Видети слику 1. Осетљива површ ваге је у савршеном механичком и термодинамичком контакту са гасом. Висина гаса мерена од ове површине па све до врха суда износи  $h = 166.28 \text{ cm}$ . У почетном тренутку гас се налази на температури  $t_1 = 21 \text{ }^\circ\text{C}$ . Гас се затим загреје до температуре  $t_2 = 40.62 \text{ }^\circ\text{C}$ , те се маса коју вага очитавала промени за  $\Delta m$ . Одредити ову промену масе коју вага очитавала уколико нема никаквог механичког контакта између осетљиве површине ваге и зидова суда. За гасну константу узети  $R = 8.314 \frac{\text{J}}{\text{mol K}}$ . (20 поена)
- Дуги вертикални цилиндрични суд испуњен је идеалним гасом неона који је затворен одозго клипом масе  $m$ . На дну суда налази се грејач константне снаге  $P$  која се троши на загревање неона без губитака. Након укључења грејача клип почне полако да се пење константном брзином. Колико времена ће му требати да се премести навише за висину  $\Delta h$  током свог равномерног кретања? Атмосферски притисак и трење могу се занемарити. Клип и зидови суда су идеални топлотни изолатори без топлотног капацитета. Земљино гравитационо убрзање је  $g$ . (20 поена)
- Гасна турбина је мотор који се користи између осталог у ракетама и у већини млазних авиона, а чији се рад може солидно представити Брајтоновим циклусом, са две адијабате и две изобаре (слика 2). Један циклус се састоји из: адијабатског сабијања ваздуха по усисавању у компресор ( $1 \rightarrow 2$ ), сагоревања горива, што шири ваздух у компресору на константном притиску ( $2 \rightarrow 3$ ), затим адијабатског ширења ваздуха ( $3 \rightarrow 4$ ) у даљем проласку кроз турбину и изобарског сабијања ваздуха ( $4 \rightarrow 1$ ) пре изласка из турбине, при чему извршени рад покреће вучну турбину. Експонент адијабате ваздуха као идеалног гаса је  $\gamma = 7/5$ . Реалне топлотне губитке услед трења, непотпуне изолације и лимитиране топлотне проводности, занемарити у потпуности.
  - Ако се процеси ( $2 \rightarrow 3$ ) и ( $4 \rightarrow 1$ ) одвијају на притисцима  $p_2$  и  $p_1$ , одредити коефицијент корисног дејства.
  - За авионски мотор АЛ-31Ф однос притисака  $p_2/p_1$  је око 23. Пропенити масу горива која се потроши за сат времена лета двомоторног авиона константне брзине  $v = 1000 \text{ km/h}$ , ако један мотор развија вучну силу од  $F = 74.5 \text{ kN}$ , а килограм горива сагоревањем ослобађа топлоту од  $q = 18 \text{ MJ}$ .
  - Наћи максимални могући рад по циклусу у функцији моларне масе ваздуха,  $n_m$ , универзалне гасне константе,  $R$ , и температура  $T_1$  и  $T_3$ , тј. јединих фиксних термодинамичких параметара гасне турбине. Прва је температура околног ваздуха (стање 1), а друга је одређена температуром сагоревања горива (стање 3). (20 поена)
- Изразити средњу квадратну угаону брзину  $\bar{\omega}$  двоатомског молекула идеалног гаса на температури на којој је његова средња квадратна брзина  $\bar{v}$  и ако се зна да је растојање између два атома у молекулу  $d$ . Молекул посматрати као круто тело сачињено од хетерогених тачкастих атома чије је однос маса  $\chi$ . За које  $\chi$  ће  $\bar{\omega}$  узети најмању могућу вредност и колико та вредност износи при датом  $\bar{v}$  и  $d$ ? (20 поена)
- Танак хомогени штап се држи водоравно тако да се један његов део налази на храпавом столу. Видети слику 3. Коефицијент трења клизања између стола и штапа износи  $\mu = 2\sqrt{3}/3$ . Однос слободног и дела штапа који лежи на столу је  $l_2 : l_1 = 2 : 1$ . У једном тренутку штап се пусти да слободно ротира у пољу Земљине теже око ивице стола која је нормална на раван цртежа. Одредите угао који штап заклапа са хоризонталом у тренутку проклизавања на ивице? (20 поена)



Слика 1



Слика 2



Слика 3

Задатке припремили: *Др Михаило Чубровић*, Институт за физику, Београд

*Александар Буква*, Институт Лоренц, Универзитет у Лајдену

Председник Комисије за такмичења средњих школа: *Др Божидар Николић*, Физички факултет, Београд



II разред

1. Вага је направљена тако да се на екрану читава однос  $F/g$ , где је  $F = pS$  сила којом гас притиска ( $p$  притисак гаса) осетљиву површ ваге површине  $S$ . Промена масе коју вага читава не настаје услед промене стварне масе гаса, него услед промене притиска гаса на површину ваге при изохорском загревању ( $V = hS = const$ ) [8 п]. Из једначине стања идеалног гаса видимо да притисак линеарно зависи од температуре  $T$  као  $p = n_m RT/V$  [3 п]. Након загревања гаса долази до промене притиска који се региструје на површини ваге,  $\Delta p = n_m R(t_2 - t_1)/V$  [3 п]. Када промену притиска изједначимо са променом силе гаса на осетљиву површину ваге, тј.  $\Delta F = \Delta pS$ , долазимо до крајњег резултата  $\Delta m = \Delta F/g = n_m R(t_2 - t_1)/(gh)$  [3 п]. Уврштавањем бројних вредности добијамо да је промена масе коју читава вага  $\Delta m = 10 \text{ mg}$  [3 п].

2. Током пењања клипа грејач преда гасу укупну количину топлоту  $P\Delta t$  [1 п], која се по I закону термодинамике распоређује на промену унутрашње енергије и вршење рада при изобарском ширење гаса ( $p \propto mg = const$ ):  $P\Delta t = 3n_m R\Delta T/2 + p\Delta V$  [3 п], где је  $n_m$  број молова неона, а  $R$  универзална гасна константа (искористили смо да је неон једноатомски гас, па је  $c_V = 3R/2$ ). Са друге стране, једначине стања за  $(T, V)$  и  $(T + \Delta T, V + \Delta V)$  дају:  $pV = n_m RT$  [1 п] и  $p(V + \Delta V) = n_m R(T + \Delta T) + n_m R\Delta T$  [2 п], тј.  $p\Delta V = n_m R\Delta T$  [2 п]. Одатле можемо заменити у прву једначину и добити  $P\Delta t = 5p\Delta V/2$  [4 п]. Пошто се клип пење полако и без убрзања, сав рад који врши гас иде на пораст потенцијалне енергије клипа, отуда  $p\Delta V = mg\Delta h$  [3 п]. Заменом у претходну једначину имамо најзад  $\Delta t = 5mg\Delta h/2P$  [4 п].

3. • Коефицијент корисног дејства је по дефиницији једнак  $\eta = A/Q_{23}$  [1 п], где је  $Q_{23}$  количина топлоте која се ваздуху преда и то на делу  $2 \rightarrow 3$ , а  $A$  извршен рад на једном циклусу [1 п]. Рад рачунамо као разлику примљене ( $Q_{23}$ ) и отпуштене количине топлоте ( $Q_{41}$  на процесу  $4 \rightarrow 1$ ):  $A = Q_{23} - Q_{41}$ , па је  $\eta = 1 - Q_{41}/Q_{23}$  [2 п]. Пошто су процеси  $2 \rightarrow 3$  и  $4 \rightarrow 1$  изобарски, важи да је  $Q_{23} = n_m c_p(T_3 - T_2)$  и  $Q_{41} = n_m c_p(T_4 - T_1)$  [2 п], дакле  $\eta = 1 - (T_4 - T_1)/(T_3 - T_2)$  [1 п]. За адијабате  $1 \rightarrow 2$  и  $3 \rightarrow 4$  важи  $p_1^{(1-\gamma)/\gamma} T_1 = p_2^{(1-\gamma)/\gamma} T_2$  и  $p_3^{(1-\gamma)/\gamma} T_3 = p_4^{(1-\gamma)/\gamma} T_4$  [2 п], па је  $\eta = 1 - (p_1/p_2)^{(\gamma-1)/\gamma} = 1 - (p_1/p_2)^{2/\gamma}$  [2 п]. Означили смо моларни изобарски топлотни капацитет са  $c_p$  ( $c_p = 7R/2$ ), а број молова ваздуха са  $n_m$ .

• При брзини  $v$  и вучној сили  $F$  у току времена  $t$  два мотора развију рад једнак  $A = 2Fvt$  [1 п], а са друге стране за то је потребно  $m$  масе горива која загрева ваздух изобарски, па је  $Q_{23} = mq$  [1 п]. Дакле,  $m = 2Fvt/\eta q$  [1 п], односно  $m \approx 13990 \text{ kg}$  [1 п].

• Као што смо већ нашли, рад износи  $A = n_m c_p(T_3 - T_2 - (T_4 - T_1)) = n_m c_p(T_1 + T_3 - T_2 - T_4)$ , па имајући у виду да је  $T_4/T_3 = T_1/T_2$ , налазимо  $A/(n_m c_p) = T_1 + T_3 - (T_2 + T_1 T_3/T_2)$  [2 п]. Максимум овог израза кад  $T_2$  варира налазимо на следећи начин. Члан  $T_1 + T_3$  је константан и не зависи од  $T_2$ , њега дакле можемо игнорисати. Члан  $T_2 + T_1 T_3/T_2$  се одузима, дакле хоћемо да га минимизујемо да цео израз буде максималан. По неједнакости аритметичке и геометријске средине, збир  $T_2 + T_1 T_3/T_2$  (двострука аритметичка средина  $T_2$  и  $T_1 T_3/T_2$ ) достиже минимум и једнак двоструком корену производа сабирака  $2\sqrt{T_1 T_3}$  (тј. њиховој двострукој геометријској средини), када су сабирци једнаки, тј.  $T_1 T_3/T_2 = T_2$ . Према томе, температура која даје максимални рад је  $T_2 = \sqrt{T_1 T_3}$  [1 п], те је  $A = 7n_m R(T_1 + T_3 - 2\sqrt{T_1 T_3})/2 = 7n_m R(\sqrt{T_3} - \sqrt{T_1})^2/2$  [2 п].

**Напомена:** признати и друге начине доказивања да је  $T_2 = \sqrt{T_1 T_3}$  температура која одговара максимуму.

4. На извесној температури  $T$  молекула ротира око свог центра масе јер су централне силе које изазивају ротацију атома једнаке по III Нутнговом закону па је  $m_1 \omega^2 r_1 = m_2 \omega^2 r_2$ . Овде су  $m_1$  и  $m_2$ , односно  $r_1$  и  $r_2$ , редом појединачне масе атома, односно њихова растојања од центра масе [4 п]. Како је  $r_1 + r_2 = d$  и  $m_1/m_2 \equiv \chi$  добија се да је  $r_1 = d/(1 + \chi)$  и  $r_2 = d\chi/(1 + \chi)$  [2 п]. Укупан момент инерције око осе  $x$ , која је нормална на осу везе  $z$ , атома као материјалних тачака је  $I_{xx} = m_1 r_1^2 + m_2 r_2^2 = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2} d^2$  [2 п]. Такође, постоји и ротација молекула око друге осе  $y$  која пролази кроз центар масе и ортогонална је на  $x$  и  $z$ , тј.  $I_{yy} = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2} d^2$  [2 п]. На основу закона о једнакој расподели средње енергије  $k_B T/2$  по сваком степену слободе ( $k_B$  Болцманова константа) добија се да је кинетичка енергија ротације  $I_{xx} \bar{\omega}_x^2/2 + I_{yy} \bar{\omega}_y^2/2 = 2 \times k_B T/2$  [4 п]. Средња квадратна брзина молекула је  $\bar{v} = \sqrt{\frac{3k_B T}{m_1 + m_2}}$ , те је

тако  $k_B T = (m_1 + m_2) \bar{v}^2 / 3$  **2 п**. Како је  $\bar{\omega}_x^2 + \bar{\omega}_y^2 = \bar{\omega}^2$  следи да је  $\bar{\omega} = \frac{\bar{v}}{d} \sqrt{\frac{2(m_1 + m_2)^2}{3 m_1 m_2}} = \sqrt{\frac{2}{3}} \left( \sqrt{\chi} + \frac{1}{\sqrt{\chi}} \right) \frac{\bar{v}}{d}$  **2 п**.

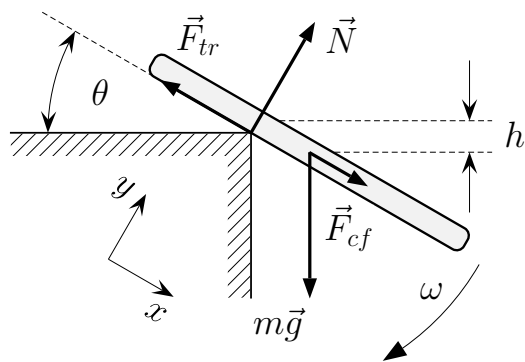
Функција  $f(\chi) = \sqrt{\chi} + \frac{1}{\sqrt{\chi}}$  досеже свој минимум у  $\chi = 1$  узимајући вредност  $f(1) = 2$ . На тај начин, средња квадрат-

на угаона брзина узима минималну вредност у случају истородних атома ( $\chi = 1$ ) и износи  $\bar{\omega}_{min} = \sqrt{\frac{2}{3}} \frac{2\bar{v}}{d} = 2\bar{v}\sqrt{6}/3d$

**2 п**.

**Напомена:** дати исти број поена ако је такмичар користио формулу за унутрашњу енергију  $U(T) = 5/2 n_m R T$  идеалног двоатомског гаса моларне масе  $n_m$  на температури  $T$  од које је одузео унутрашњу енергију  $U(T) = 3/2 n_m R T$  идеалног једноатомског гаса исте моларне масе и температуре. Разлика  $n_m R T$  управо одговара ротационом доприносу унутрашњој енергији двоатомског гаса.

5. На слици 1 је представљен тренутак када штап почиње да проклизава. Нека је угаона брзина штапа у том тренутку  $\omega$ . Силе које делују на штап су:  $mg$  сила Земљине теже која делује из средишта на растојању  $(\ell_2 - \ell_1)/2$  од ивице, сила нормалне реакције ивице стола  $N$ , сила трења  $F_{tr}$  која је у тренутку проклизавања максимална и једнака сили трења клизања  $F_{tr} = \mu N$ , и центрифугална сила у ротирајућем систему  $F_{cf} = m\omega^2((\ell_2 - \ell_1)/2)$  делујући на центар масе **4 п**. Пошто је  $\ell_1 + \ell_2 = \ell$ , где је  $\ell$  дужина штапа, онда је  $(\ell_2 - \ell_1)/2 = \ell/6$ , па се центар масе штапа спустио за  $h = (\ell \sin \theta)/6$  **2 п**. По Штајнеровој теорему момент инерције штапа око осе која пролази кроз ивицу стола је  $I = m\ell^2/12 + m(\ell/6)^2$  **2 п**. Према закону одржања енергије, целокупна потенцијална енергија штапа  $mgh$  се претвори у његову кинетичку  $I\omega^2/2$ , па је  $\omega^2 \ell = 3g \sin \theta$  **3 п**. Како непосредно пре проклизавања нема кретања дуж  $x$ -осе онда је  $F_{tr} = mg \sin \theta + F_{cf}$  **2 п**. Дуж  $y$ -осе центар масе штапа има тренутно убрзање  $a$  у смеру ротације око ивице, па је по II Њутновом закону  $ma = mg \cos \theta - N$  **2 п**. Ако је тренутно угаоно убрзање штапа око ивице стола  $\alpha$ , где је  $a = \alpha \ell/6$ , онда важи да је  $I\alpha = mg \cos \theta \times \ell/6$  (резултујући тренутни момент сила око ивице стола) **3 п**. Након краћих трансформација и елиминација се добија да је  $\tan \theta = \mu/2 = \sqrt{3}/3$ , те је  $\theta = 30^\circ$  **2 п**.



Слика 1