

1.

次の文章を読んで、 に適した式か値を、それぞれ記入せよ。また、問1、問2では、指定に従って、解答をそれぞれ記入せよ。

気体が外部と熱のやりとりをすることなく行う状態変化を、断熱変化という。以下では、断熱変化を気体の分子運動および熱機関のサイクルから考えてみる。なお、気体は単原子分子理想気体とする。

(1) 断熱変化を気体の分子運動から考察するため、図1に示すように、周囲から断熱されたシリンダー内に気体が封入されている場合を考える。ピストンはなめらかで摩擦は生じないものとする。ここで、シリンダー内の断面積は S 、シリンダー内の初期長さは L 、初期体積は $V=SL$ である。シリンダー内には質量 m の分子が多数存在し、運動している。

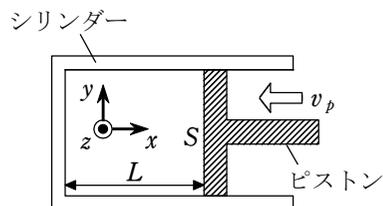


図1

分子と完全弾性衝突するような平板でできたピストンを、速さ v_p で左向きに動かす、中の気体を圧縮する場合を考える。ここでは、分子とピストンは完全弾性衝突と仮定することにより、ピストンから気体に加えた仕事はすべて気体内の運動エネルギー(=内部エネルギー)に変換されることで、断熱条件に相当すると考える。なお、分子はピストンに比べはるかに大きい速さで運動しているとし、以下で考察する微小時間 Δt の間にピストンが移動する距離は初期のシリンダー長 L に比べて十分小さいものとする。また、必要ならば、 a を任意の実数とすると、絶対値が1より十分小さな実数 δ ($|\delta| \ll 1$) に対し、 $(1+\delta)^a \approx 1+a\delta$ が成り立つとしてよい。

ここで1個の分子に注目しよう。この分子は x , y , z 方向にそれぞれ速さ v_x , v_y , v_z で運動しており、初期状態では、それらは等しいとする。ピストンが静止しているときは、分子がピストンに衝突しても、分子の x 方向の速さ(絶対値)は変わらない。しかし、ピストンが速さ v_p で移動している場合、分子がピストンと1回衝突すると、分子の x 方向の速さは $\Delta v_x = 2v_p$ だけ増加する。したがって、1回の衝突で運動エネルギー e は、 $\Delta v_x \ll v_x$ であることに注意すると、 $\Delta e =$ $ア$ だけ増加すると近似できる。この1個の分子の x 方向の運動について微小時間 Δt を考えると、衝突回数 n は $イ$ (分子の速さは初期の値 v_x のままであると近似してよい) となる。したがって、 n 回の衝突により1個の分子のエネルギー増加量 Δe_n は、 $ア$ の n 倍になると近似的に考えると $\Delta e_n =$ $ウ$ $\times mv_x^2$ となる。ここで、 Δt の間にピストンが左側に移動する距離を $-\Delta L$ (ΔL はピストンの変位で、この場合負の値であることに注意せよ) とす

ると、 $ウ$ から v_p を消去して $\Delta e_n =$ $エ$ と表すことができる。

以下では、上記の分子の運動が気体を構成する全分子の平均的な状態を表しているとして単純化して考えよう。この場合、初期状態の1個の分子の運動エネルギー e は x , y , z の運動エネルギーをあわせて $e =$ $オ$ $\times mv_x^2$ と表され、系の温度 T はボルツマン定数 k を用いて $T =$ $カ$ $\times mv_x^2$ となる。これに対し、 n 回のピストンとの衝突で増加した x 方向の運動エネルギー Δe_n が、引き続き分子間の衝突でどの方向にも均等になると考えれば、先と同様の考え方から、系の温度変化 ΔT は $キ$ $\times mv_x^2$ となり、 ΔT と ΔL の間に $\frac{\Delta T}{T} =$ $ク$ という関係式が得られる。この関係式は、断熱圧縮あるいは断熱膨張に伴って温度が増加あるいは減少することを示している。また、前述のように $V=SL$ の関係があり、 S は一定であるので L と V は比例関係にあるものとして、 $TV^{\frac{2}{3}} =$ 一定 という関係式が得られる。なお、これを圧力 p と体積 V の関係式で書きかえると $p \times$ $ケ$ = 一定 となる。

(2) 断熱変化を含む熱機関のサイクルを考える。

熱機関のサイクルの装置には、単原子分子理想気体が1mol入っており、摩擦は生じないものとする。気体定数を R とするとき、装置内に入っている気体の定積モル比熱は $\frac{3}{2}R$ である。図

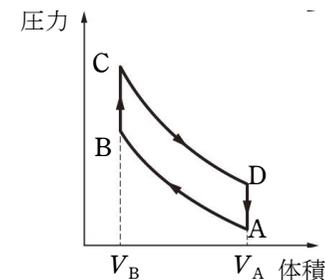


図2

2に示すように、断熱変化と定積変化からなる熱機関のサイクル①を考える。体積 V_A の状態 A から体積 V_B の状態 B になるまで断熱圧縮した。次に、状態 B から状態 C になるまで定積で加熱したのち、状態 C から状態 D になるまで断熱膨張した。最後に、状態 D から状態 A になるまで定積で放熱した。

状態 A の温度を T_A 、状態 B の温度を T_B 、状態 C の温度を T_C ($T_C > T_B$)、状態 D の温度を T_D ($T_D > T_A$) とすると、1サイクルにおいて、気体が外部から吸収した熱量は $コ$ であり、気体が外部に放出した熱量は $サ$ となる。したがって、このサイクルの熱効率は $シ$ となる。理想気体の断熱変化では、分子運動モデルで示したように、 $TV^{\frac{2}{3}} =$ 一定 である。この関係式を用いると、体積の比 $\frac{V_A}{V_B}$ を ϵ ($\epsilon > 1$) とした場合のサイクル①の熱効率は $ス$ となり、このサイクルの熱効率は体積比のみに依存することがわかる。

次に、熱機関のサイクルにおける断熱変化と等温変化の相違について考えてみる。図2で考えたサイクル①に対し、次の1.と2.のような変化を伴うサイクル②を考える(状態Aおよび状態Cはそのままである)。

1. 状態Aから等温圧縮で状態B'となり、その後、定積加熱で状態Cに至る
2. 状態Cから等温膨張で状態D'となり、その後、定積放熱で状態Aに至る

問1 図2にサイクル②の状態変化を破線で図示せよ。ただし、両者が重なるところは実線とせよ。なお、状態Bと状態B'および状態Dと状態D'の違いがわかるように図示すること。また、サイクル①とサイクル②で、気体が外部にする仕事はどちらが大きいかを、図を使って説明せよ。

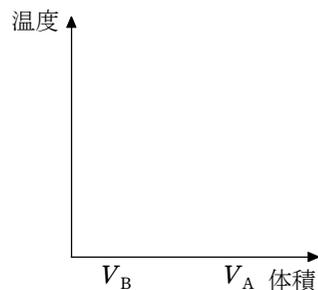


図3

問2 図3にサイクル①の状態変化を実線で、サイクル②の状態変化を破線で図示せよ。ただし、両者が重なるところは実線とせよ。なお、状態Bと状態B'および状態Dと状態D'の違いがわかるように図示すること。

2.

真空中で、なめらかな水平面上の小球(質量 m) の運動を考える。この小球は、図1のように、円形(半径 a) のなめらかな壁に閉じこめられており、入射角 θ で壁と完全弾性衝突する。次の問いに答えよ。

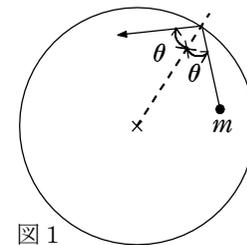


図1

- (1) 小球が壁に、速さ v で垂直に衝突する場合(図1で $\theta=0$ の場合)を考える。
 - (a) 小球が壁から受ける力積の大きさを求めよ。
 - (b) 衝突直後から次の衝突までにかかる時間を求めよ。
- (2) 小球が壁に、速さ v 、入射角 $\theta > 0$ で衝突する場合を考える。
 - (a) 小球が壁から受ける力積の大きさを求めよ。
 - (b) 衝突直後から次の衝突までにかかる時間を求めよ。
 - (c) 十分長い時間 t の間に小球が壁に衝突する回数を求めよ。
 - (d) この時間 t の間に小球が壁から受ける力積の合計を求めよ。
 - (e) 小球が壁に与える力の大きさの時間平均を求めよ。

次に、多数の小球(質量 m) が、球形(半径 a) のなめらかな容器に閉じこめられている場合を考える。小球は、さまざまな速度であらゆる方向に運動しているが、互いに衝突せず、容器の壁とは完全弾性衝突する。小球の数を N とする。1つの小球の速度の2乗 v^2 の、 N 個の小球にわたる平均を $\overline{v^2}$ とする。重力の影響は考えない。次の問いに答えよ。

- (3) 1つの小球に注目すると、それは、どのような初速度の場合も、初速度ベクトルと容器の中心を含む平面上を運動する。その理由を簡単に説明せよ。
- (4) N 個の小球が容器の壁に与える圧力を、 $\overline{v^2}$ を用いて表せ。
- (5) この体系を、容器に閉じこめられた絶対温度 T の熱平衡状態にある理想気体とみなす。構成する分子1個がもつ平均の運動エネルギー $\frac{1}{2}m\overline{v^2}$ を T を用いて表せ。ボルツマン定数を k とする。

図2のように、上記と同じ球形の容器が2つあり、左の容器には寸法の大きな分子A(質量 m_A) からなる気体が、右の容器には寸法の小さな分子B(質量 m_B) からなる気体が入っている。どちらも理想気体とみなせる。分子は球形とし内部構造や回転は考えない。また、壁と完全弾性衝突する。どちらの容器も体積は V である。各容器に

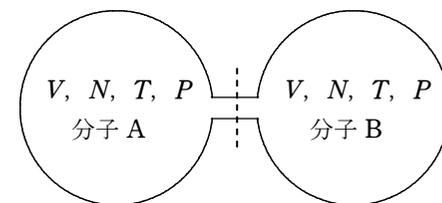


図2

は、それぞれ N 個の分子が入っており、どちらも絶対温度は T 、圧力は P である。

この 2 つの容器を、小さな穴が多数開いたフィルターを有するパイプでつなぐ。パイプは小さく体積は無視できる。フィルターの穴は、分子 A の直径より十分小さく、分子 B の直径より十分大きいので、分子 A はパイプを通れないが、分子 B はパイプを自由に通過できる。分子どうしの相互作用は無視できるとして、次の問いに答えよ。

(6) 2 つの容器をこのパイプでつなぎ、十分時間が経過した後を考える。

(a) 分子 A がもつ速度の 2 乗の平均 $\overline{v_A^2}$ と、分子 B がもつ速度の 2 乗の平均 $\overline{v_B^2}$ の比 $\overline{v_A^2}/\overline{v_B^2}$ を、 m_A と m_B を含む式で表せ。また、そうなる理由を簡単に説明せよ。

(b) 左右それぞれの容器中の絶対温度、分子数、圧力を求めよ。解答は、パイプをつなぐ前の絶対温度 T 、分子数 N 、圧力 P を用いて表せ。

(7) (6) の状態から、パイプ内のフィルターを取り除き、どちらの分子もパイプを自由に通過できるようにした。十分時間が経過した後での、左右それぞれの容器中の絶対温度、分子数、圧力を求めよ。解答は、パイプをつなぐ前の絶対温度 T 、分子数 N 、圧力 P を用いて表せ。