

私でも分かる！熱力学

椿 耕太郎

2025 年 9 月 2 日

私でも分かる！熱力学のタイトルのように、何をやっているかわかりにくい熱力学を、勉強会での学生の反応を見ながらなるべく内容に納得をしながら学んでもらえるように心がけて書いたものである。初めて熱力学を学ぶ人、一度学んだけれど苦手によく分からなかった人に熱力学のイメージをつかんでもらえたら、との思っている。問題を解くことではなく、熱力学とはどんなものなのか、何のためにあるのか、イメージをつかんでもらいたいので、試験勉強には向かないかもしれない。

熱力学第一法則とエネルギー、熱力学第二法則とエントロピー、熱力学第零法則と温度、と大事な法則と順番に熱が不可逆であり時間の進む向きを表すことを理解できるよう進めた。また、熱力学において、どのような仮定が置かれていて、仮定から出てきた結果が実際にどのように使えるか、なるべくわかりやすいようにまとめた。特に、理想気体がなくても熱力学は成り立つこと、またどんな仮定が何に対して使われているか混乱しないように進めた。難しく、詳しく触れなくても先に進める内容について、短い場合は脚注に長い場合は付録に収録した。詳しく知りたい人や興味を持った人は、脚注と付録も読みながら進めてほしい。まだ作成途中であるため、熱力学をもっと知りたい場合は末尾の参考文献を参考にしてほしい。

学生にとってなるべく分かりやすい内容となるように、学生との熱力学の勉強会での内容を参考に作成している。勉強会の参加者の学生の諸君と、内容について助言を下さった皆様に感謝します。このテキストを使った熱力学勉強会の参加者；2024 年度 中原幹太さん、仁田野隆樹さん、藤本武樹さん、山本海勇司さん；2021 年度 稲富啓紘さん、植田光さん、野見山有希乃さん；2019 年度 有友拓海さん、三宅智哉さん、森叶葉さん、渡辺貴裕さん；2017 年度 嘉村和樹さん、木村友士さん、久保田鷹也さん、松尾聖之さん；2016 年度 織田旺伸さん、高山卓也さん、後藤剛志さん、塩谷光基さん、樋口裕樹さん、宮田晃志さん、吉島正朗さん；2015 年度 田中文弥さん、豊田裕樹さん、中井浩さん、中村健太さん、福田章人さん、本田悠さん、村松純希さん、吉田一喜さん；2014 年度 塩谷光基さん；2013 年度 井上貴司さん、江島大和さん、河添章寿さん、中磯亨介さん、福田耕太郎さん、森聡一朗さん、山野快さん；2012 年度 中島彩子さん、松本健介さん；2011 年度 江島大和さん、行徳俊希さん、栗山卓也さん；助言を頂いた方 松原晋介さん、松尾叔美さん、太田有紀さん。また、確認が取れなかったため名前を挙げないがこのテキストを使う 2011 年度以前に参加してくれた学生諸君との勉強会もこのテキストを作る助けになりました。

この図を含む文章の著作権は椿耕太郎にあり、[クリエイティブ・コモンズ 表示 - 非営利 - 改変禁止 4.0 国際 ライセンス](https://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/4.0/)の下に公開する。最新版は <https://camellia.net> で公開している。

変数一覧

A	断面積	[m ³]
C_V	等積熱容量	[J/K]
c_V	等積比熱	$\left[\frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}} \right]$
E	エネルギー	[J]
F	力	[N]
F	ヘルムホルツの自由エネルギー	[J]
G	ギブスの自由エネルギー	[J]
g	重力加速度	[m/s ²]
H	エンタルピー	[J]
k	熱伝導率	$\left[\frac{\text{W}}{\text{m} \cdot \text{K}} \right]$
m	質量	[kg]
P	圧力	[Pa]
Q	熱	[J]
S	エントロピー	[J/K]
T	温度	[°C または K]
t	時間	[s]
U	内部エネルギー	[J]
V	体積	[m ³]
v	速度	[m/s]
W	仕事	[J]
x	距離	[m]

ギリシャ文字

ϵ 成績係数 [1]

η 熱効率 [1]

Θ 絶対温度 [K]

θ 摂氏温度 [$^{\circ}\text{C}$]

記号

Δ 変化量

δ 不完全微分方程式で表される値の極微小量

目次

第 1 章	熱力学第一法則とエネルギー	11
1.1	系と境界	11
1.2	力学的エネルギー	11
1.3	内部エネルギーと発熱、伝熱	16
1.4	熱力学第一法則	23
1.5	エネルギーを変換する装置	23
1.6	まとめ	27
第 2 章	熱力学第二法則とエントロピー	35
2.1	熱力学第二法則とは	35
2.2	熱力学第二法則の表現	36
2.3	可逆な変化	39
2.4	可逆サイクル（可逆熱機関・可逆ヒートポンプ）の効率と熱力学的温度	42
2.5	エントロピー	55
2.6	ヘルムホルツの自由エネルギー	64
2.7	ギブスの自由エネルギー	66
2.8	まとめ	67
第 3 章	熱力学第零法則と温度	69
3.1	熱力学第零法則	69
3.2	温度	71
第 4 章	状態量	77
4.1	状態量	77
4.2	体積	78

4.3	圧力	78
4.4	エンタルピー	79
第 5 章	閉じた系のサイクル	81
5.1	閉じた系	81
5.2	熱機関	88
5.3	ヒートポンプ	96
5.4	閉じた系での可逆サイクル (カルノーサイクル)	102
5.5	閉じた系の可逆サイクル (カルノーサイクル) での熱と仕事	105
5.6	まとめ	106
付録 A	熱力学第一法則とエネルギーの付録	107
A.1	仕事の状態量ではないのは何故か	107
A.2	位置エネルギー	113
付録 B	熱力学第二法則とエントロピーの付録	115
B.1	可逆と不可逆	115
B.2	不可逆な現象と可逆な現象	117
B.3	熱力学第二法則のトムソンの表現とクラウジウスの表現	118
B.4	極微少な温度差と無限の経過時間	119
B.5	平衡状態と不可逆変化	120
B.6	準静等温過程での仕事	121
B.7	サイクルの比較	123
B.8	可逆変化の熱	130
付録 C	熱力学第零法則と温度の付録	135
C.1	温度の測定	135
C.2	理想気体温度と熱力学的絶対温度	136
付録 D	閉じた系のサイクルの付録	141
D.1	周囲にする仕事と取り出せる仕事	141
D.2	自由膨張過程	143
D.3	なにも起こらないサイクル	144

D.4	可逆サイクル（カルノーサイクル）に近づける	146
D.5	取り出せる仕事と不可逆性	147

第 1 章

熱力学第一法則とエネルギー

熱力学第一法則とエネルギーについてこの章では述べる。身の回りでも日常的にエネルギーという単語を使う。検索すると次のような候補が出てくる。省エネルギー、エネルギー資源、再生可能エネルギー。まず、様々な形態のエネルギーについて説明し、その後エネルギーが形態を変えても保存されることを熱力学第一法則として示す。この熱力学第一法則に反する現象はこれまでに見つかっていない。

1.1 系と境界

系と境界は熱力学においてよく使われる単語で、考える対象が系と呼ばれ、その外側の周囲との境目が境界と呼ばれる（図 1.1）。系の内部のみを考える対象として、周囲からの影響は系と周囲の境界での条件で与える。



図 1.1 系と周囲

1.2 力学的エネルギー

力学的エネルギーが色々なエネルギーの中でも一番想像しやすいだろう。エネルギーの中でも、仕事や運動エネルギー、位置エネルギーといった運動に関係する力学的エネルギーを定義するところからはじめよう。

1.2.1 仕事

「仕事＝力×距離」の関係（図 1.2）から、エネルギーの単位 J（ジュール）が力の単位 N（ニュートン）かける距離の単位 m（メートル）で SI（国際単位系）において組み立てられている [1] ように、仕事からエネルギーを定義しよう。例えばものを持ち上げれる時には、下に向かう重力に逆らって上向きに力を加え、ものに仕事が行作用する（図 1.3）。床に置いてある荷物を動かすときには、床との摩擦力に対抗する力で荷物を押す必要があり、ここでも仕事が行荷物に作用する。このように仕事は力を加えてものを動かした際に作用する。仕事 W [J] は、力 F [N] を加えながら移動した距離 Δx [m] により、次式の様に計算される。

$$W = F\Delta x$$

加わっている力が移動する間一定の大きさであれば上式で良いが、力の大きさが変化することもあるだろう。その際には次のように微小な移動距離 dx [m] での微小仕事 δW [J] として次のように計算する^{脚注 1}。

$$\delta W = Fdx \quad (1.1)$$

上式を移動した区間（ここでは位置 1 から位置 2）で積分すると、その間に作用した仕事の大きさが計算できる。

$$W = \int_1^2 Fdx$$

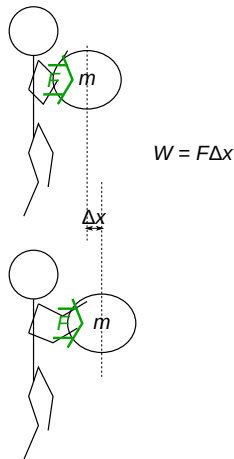


図 1.2 仕事の定義

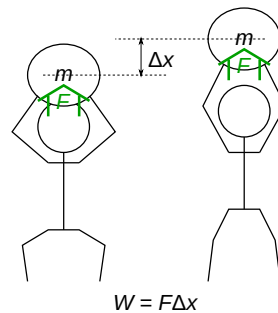


図 1.3 重力に対する仕事

仕事が行作用する際の移動は直線だけでなく、回転による移動でもよい（図 1.4）。回転では場所を移動しないため、扇風機やタービンのように同じ場所で仕事の作用を続ける場合に都合が良い。扇風機は空気に対して回転しながら力を加えつづけることで仕事をし、連続的に空気の流れを作っている。系に作用する仕事も、式 (1.1) の dx の移動の仕方により二通りに分けることができる。一つは系の境界に力が加わり系の形（体積）が変わっ

^{脚注 1} 力 F は x の関数とは限らないため微小な仕事は連続関数の微小な変化ではない。不完全微分方程式であるので、“ d ”ではなく“ δ ”で微小量を表す。A.1 節 p.107 に詳細を示す。

たことにより直線的に dx 移動する仕事であり、ピストン形状の系での体積変化が典型例である（図 1.5）。もう一つは系の内部で系の一部に力が加わり回転しながら dx 動くことによる仕事であり、例として系の内部にプロペラがあり系の外からプロペラの軸の回転で力を伝え仕事が作用するような系が挙げられる（図 1.6）。

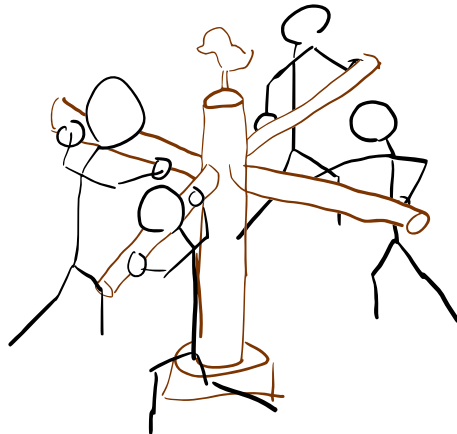


図 1.4 回転による仕事

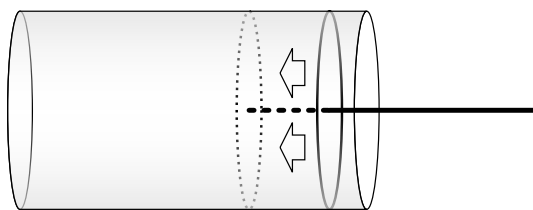


図 1.5 並進運動による仕事

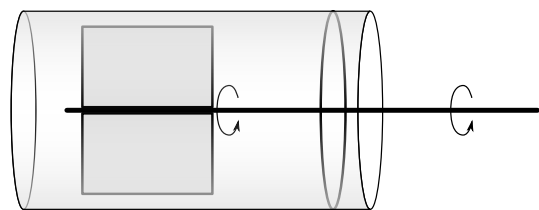


図 1.6 回転運動による仕事

仕事は、ある物体から別の物体へ力が作用した際に伝わるエネルギーの形態であり、作用した後は力を加えられた物体の保有する運動エネルギーや位置エネルギーとなる。

1.2.2 運動エネルギー

運動エネルギーは動いている物体が持っているエネルギーである。床の上の荷物に力を加え仕事を作用させると動き出す。このとき熱力学第一法則からエネルギーが保存され、仕事は運動エネルギーへと変わることから運動エネルギーの大きさを求めていく。図 1.7 のように、速度 v_0 [m/s] で運動している（状態 0）質量 m [kg] の物体に力 F [N] で仕事 W_{01} [J] をして速度が v_1 [m/s] に変化した際（状態 1）のエネルギーの変化を示す。状態 0 での運動エネルギー $E_{\text{運},0}$ [J] からされた仕事分 W_{01} [J] だけ運動エネルギーが増加し、状態 1 での運動エネルギー $E_{\text{運},1}$ [J] となる。

$$\begin{aligned}
 E_{\text{運},1} - E_{\text{運},0} &= W_{01} && \text{状態0から状態1までの区間で積分} \\
 &= \int_0^1 \delta W && \text{ここで式(1.1)で変形} \\
 &= \int_0^1 F dx && \text{ここで力の定義である } F = m \frac{dv}{dt} \text{ を代入}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 &= \int_0^1 m \frac{dv dx}{dt} \quad \text{ここで } \frac{dx}{dt} = v \text{ で変形} \\
 &= \int_0^1 m v dv \\
 &= m \int_0^1 v dv \\
 &= m \left[\frac{1}{2} v^2 \right]_0^1 \\
 &= \frac{1}{2} m v_1^2 - \frac{1}{2} m v_0^2
 \end{aligned}$$

この $\frac{1}{2} m v^2 [\text{J}]$ が運動エネルギーである。仕事をされることにより物体の運動エネルギーは増加する。

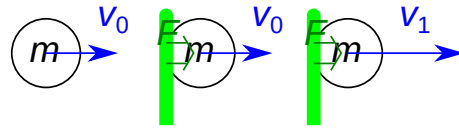


図 1.7 運動エネルギー

運動エネルギーは直線的な運動（並進運動）だけではなく、太陽の周りを回る地球のように円運動（公転）をしている物体や、地球の自転のように回転している物体も保有している（図 1.8）^{脚注 2}。

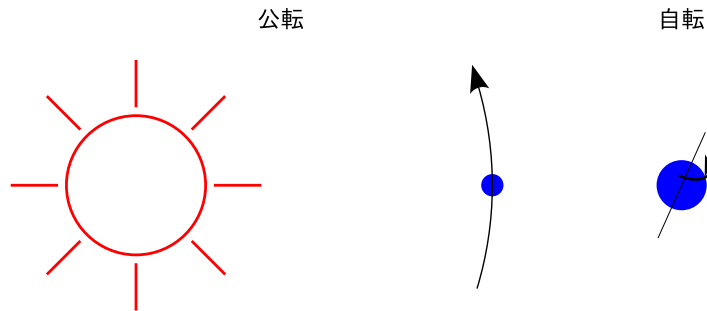


図 1.8 回転による運動エネルギー

1.2.3 位置エネルギー

位置エネルギーは重力や電磁気力によるエネルギーである。身の回りで多く扱われるのは重力による位置エネルギーである。ここでも位置エネルギーとだけ書いた場合は重力による位置エネルギーとする。

重力による位置エネルギーの変化を作用する仕事から求める。質量 m の物体は重力下では常に mg の力を受ける（ $g[\text{m/s}^2]$ は重力加速度 9.81 m/s^2 ）。力の向きとは逆方向に座標 h をとり、ある位置 A (h_A) からある位置 B (h_B) まで質量 m の物体を移動させると、位置 B での位置エネルギー $E_{\text{位},B}$ は移動の際にされた仕事の分だ

脚注 2 角速度 ω により回転している物体の回転による運動エネルギーを次式のように表すことができる。

$$E_{\text{運,回}} = \int \frac{1}{2} r^2 \omega^2 dm$$

回転は重心を通る軸を中心とする。物体形状と軸の向きで、同じ回転速度でもエネルギーが異なる。

け位置 A での位置エネルギー $E_{\text{位},A}$ よりも大きくなる (図 1.9)。

$$\begin{aligned} E_{\text{位},B} - E_{\text{位},A} &= mg(h_B - h_A) \\ &= mgh_B - mgh_A \end{aligned}$$

上式の mgh が重力による位置エネルギーである。詳細な説明は付録 A.2 節 p.113 でしている。

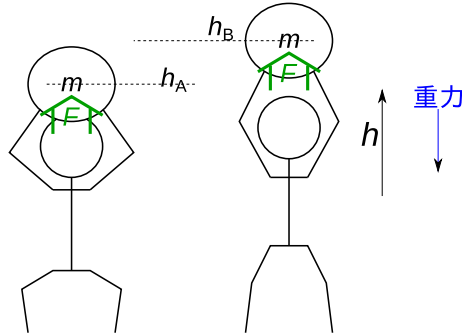


図 1.9 位置エネルギー

1.2.4 力学的エネルギーの保存

力学的エネルギーの保存についてまず例を見てみよう。実際の運動には必ず熱がともなうため、実際にはありえない理想的な条件である。

バネの上でボールが跳ねる、力学的エネルギーが保存される理想的な場合の例を図 1.10 に示す。ここでは理想的なバネを考え、 l [m] 押された場合に $F = kl$ の力がかかるとする (k [N/m] はばね定数で一定とする)。脚注 3

図 1.10<1>ではボールは動いていないので位置エネルギーだけである。力学的エネルギーの合計 $E_{\text{合計}}$ は次式で表される。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位}1} \quad (1.2)$$

図 1.10<2>では<1>に比べて位置エネルギーが減少し、減少分だけ運動エネルギーが増えている。力学的エネルギーの合計 $E_{\text{合計}}$ は次のようになる。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位}2} + E_{\text{運}2} \quad (1.3)$$

脚注 3 この時、バネに蓄えられるエネルギーは次式で表される。

$$\begin{aligned} E_{\text{バネ}} &= \int_0^l F dl \\ &= \int_0^l k l dl \\ &= \frac{1}{2} k l^2 \end{aligned}$$

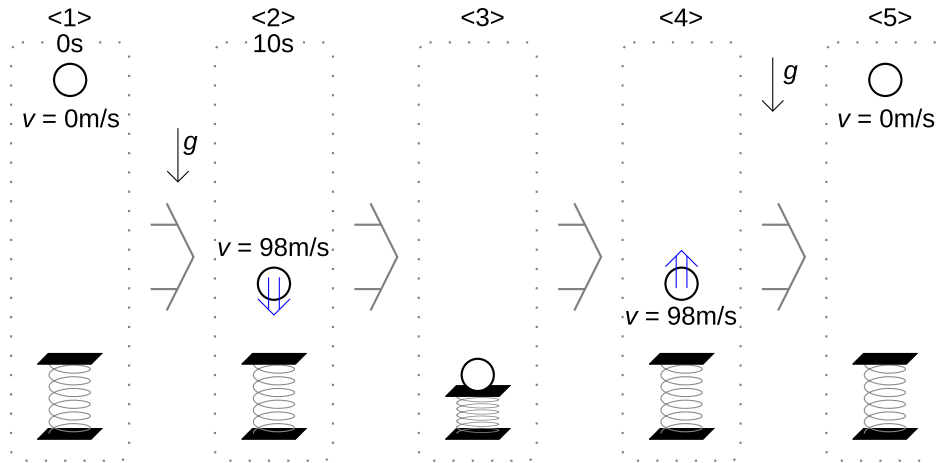


図 1.10 力学的エネルギーの保存

図 1.10<3>では速度は 0 で位置エネルギーの基準をこの位置とすれば、力学的エネルギーの合計 $E_{\text{合計}}$ はバネのエネルギーのみであり、次のように表される。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{バネ3}} \quad (1.4)$$

図 1.10<4>は<2>と同じ位置で、速度は<2>の逆向きで同じ大きさとなった時であり、位置エネルギーと運動エネルギーは等しい。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位4}} + E_{\text{運4}} = E_{\text{位2}} + E_{\text{運2}} \quad (1.5)$$

図 1.10<5>では<1>とぴったり同じ位置で速度 0 となる。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位5}} = E_{\text{位1}} \quad (1.6)$$

力学的エネルギーが保存される理想的な条件では、この<1>から<5>の運動が繰り返される。また、この例では現象は可逆であり、時間を逆に<5>→<4>→<3>→<2>→<1>と動かしたとしても正しい時間の方向<1>→<2>→<3>→<4>→<5>との区別はできない。力学的エネルギーだけの理想的な状況を考える場合には熱が関わらないため、時間の方向が定まらない。

1.3 内部エネルギーと発熱、伝熱

内部エネルギーと発熱、伝熱は力学的エネルギーとは違うエネルギー形態である。どのようなエネルギーであるか見ていこう。

1.3.1 内部エネルギーと発熱

内部エネルギーと発熱は、昔から知られている仕事をした際にものが動く（運動エネルギーや位置エネルギーに変換される力学的エネルギーの保存）だけではなく、仕事をされたものが動きながら温度が上がる現象と関係

している。例えば指で机をこする（指で机に仕事をする）と指と机が熱くなる現象がそうである。これは仕事が運動エネルギーや位置エネルギーとは異なる内部エネルギーへと変換されている。このとき仕事が内部エネルギーに不可逆に変換されるのを発熱と呼ぶ。発熱がおこり、内部エネルギーの上昇は温度上昇として現れる。内部エネルギーは系内の分子の運動エネルギーと分子同士の相互作用による位置エネルギーの総和であり、系の状態がわかれば決まる値である。エネルギーの保存式は内部エネルギー U [J] の変化量 ΔU [J] を含め次のようになる。

$$W = \Delta E_{\text{運}} + \Delta E_{\text{位}} + \Delta U \quad (1.7)$$

仕事から内部エネルギーへと変換される過程は、先ほど示した不可逆的な発熱と可逆的な変化の二種類に分けることができる。可逆的な変化は、元の状態に戻ることを出来る可逆的な系への仕事の作用によって系の内部エネルギーが上昇する過程である。例えば、摩擦や空気抵抗のない理想的なピストンの内部を系として考え、ピストンを押して系に仕事をする（図 1.11）。すると、ピストン内部の系の温度と圧力が上昇し、内部エネルギーが仕事をされた分だけ上昇する。次にピストンを逆方向へ元の位置まで動かせば系は周囲に同じだけの仕事をし、内部エネルギーが低下し元の値まで温度も下がる。これが可逆的な系への仕事の作用の例である。

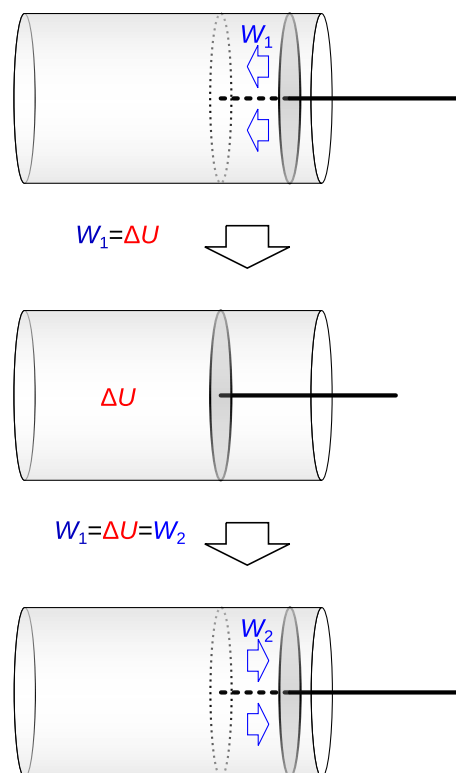


図 1.11 可逆的な変化

もう一つの過程では、仕事は不可逆的に系に作用する。この仕事から内部エネルギーへの不可逆的な作用を発熱と呼ぶ。よく熱力学で挙げられる例として、1850年にジュールにより報告された水槽の中に羽根車を入れて、

羽根車を回転させ水に仕事をする実験 [2] (図 1.12) がある (水槽が系)^{脚注 4}。このとき、羽根車によって仕事をされた水槽の水は動き出すが、羽根車を止めた後に十分に長い時間待てば水は粘性により静止し温度は上昇する。静止した水は羽根車が回る前の水と運動エネルギー、位置エネルギー共に変化していない。羽根車から水に作用した仕事により水の内部エネルギーが変化している。この過程では逆の現象、水が動き出して板を押すということが起こることはないので、不可逆な現象である。この不可逆という考え方は熱力学で非常に重要な意味を持ち、時間の向きを決めるエントロピーへとつながる (詳細は後々の熱力学第二法則の 2 章 p.35 で述べる)。発熱の他の例として、摩擦では異なる速度で運動している物体が接触した際に、互いに仕事が行われ速度が変わる。その仕事の一部分が熱となり、物体の内部エネルギーが高くなり温度が上昇する現象が摩擦である。電気が流れる際にも電気抵抗のため電気エネルギーが熱に変換され、電気を流れている伝導体の内部エネルギーが高くなり温度が上昇する。この際の系に入ってきた電気エネルギーも仕事として捉えることが出来る。

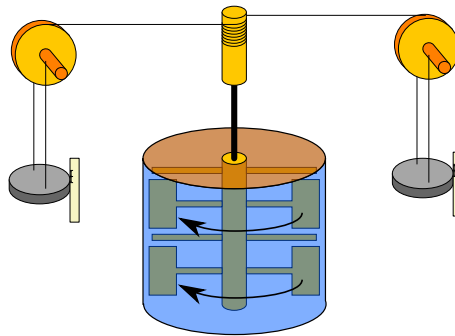


図 1.12 ジュールの実験 (文献 [2] より)

現実の系への仕事の作用では可逆だけの作用はありえず、可逆の作用に摩擦などが混ざった不可逆の作用となる。可逆過程では逆の作用で元の状態 (圧縮前) に戻るが、不可逆な作用が加わった場合には不可逆分だけ元の状態に戻すことができなくなる^{脚注 5}。

1.3.2 発熱がある場合の力学的エネルギーの変化

発熱がある場合の力学的エネルギーの変化はどのようになるだろうか。1.2.4 節 p.15 で示した力学的エネルギーは保存され、可逆的に互に変換される。しかし摩擦など発熱で内部エネルギーに変換された場合は簡単に元の力学的エネルギーに戻することはできず不可逆な現象となる。熱を考えず力学的エネルギーの保存のみを考え可逆であった 1.2.4 節 p.15 の図 1.10^{p.15} と同じボールとバネで、熱への変換がある場合を考える (図 1.13)。

図 1.13<1>ではボールは動いていないので位置エネルギーだけである。エネルギーの合計 $E_{\text{合計}}$ は次式で表さ

脚注 4 ジュールはこの実験でおもりの位置の変化から作用した仕事を計測し、温度上昇時の内部エネルギーの上昇量を明らかにした。

脚注 5 可逆と不可逆の仕事の作用は同じ仕事をして、同じだけ内部エネルギーが上昇しても、過程終了後の圧力や温度が異なる。仕事が発熱で完全に不可逆な変化で全て発熱した場合は、系は高温の物体から同量の熱が伝わった後と同じ状態となる。

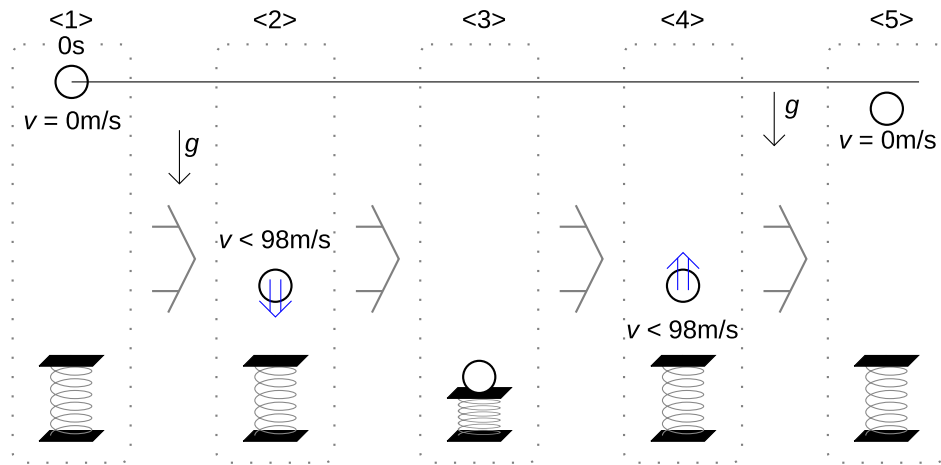


図 1.13 熱に変換されると不可逆となる

れる。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位1}} \quad (1.8)$$

図 1.13<2>では<1>に比べて位置エネルギーが減少し、減少分だけ運動エネルギーが増えている。ボールが空中を落下する際には空気との摩擦や発生した空気の渦により、運動エネルギーの一部は熱となり、空気やボールの温度を上げ内部エネルギーの上昇 ΔU に使われる。エネルギーの合計 $E_{\text{合計}}$ は次のようになる。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位2}} + E_{\text{運2,熱}} + \Delta U_2 \quad (1.9)$$

力学的エネルギーのみの場合の式 (1.3) と比べて、同じ位置（同じ位置エネルギー $E_{\text{位2}}$ ）では内部エネルギーが上昇した分（ ΔU_2 ）だけ運動エネルギーが小さく（ $E_{\text{運2,熱}} < E_{\text{運2}}$ ）、速度が遅くなることがわかる。

図 1.13<3>では速度は 0 で位置エネルギーの基準をこの位置ととれば、エネルギーの合計 $E_{\text{合計}}$ はバネのエネルギーと温度上昇分の内部エネルギーの変化分であり、次のように表される。この時のバネのエネルギーは力学的エネルギーのみの場合の式 (1.4) のバネのエネルギーよりも内部エネルギーの変化分（ ΔU_3 ）だけ小さくなる（ $E_{\text{バネ3,熱}} < E_{\text{バネ3}}$ ）。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{バネ3,熱}} + \Delta U_3 \quad (1.10)$$

図 1.13<4>では位置が<2>と同じとする（ $E_{\text{位4}} = E_{\text{位2}}$ ）と、さらに空気の摩擦などにより内部エネルギーの変化量が増えており（ $\Delta U_4 > \Delta U_2$ ）、運動エネルギーはさらに小さく（ $E_{\text{運4,熱}} < E_{\text{運2,熱}} < E_{\text{運2}}$ ）、速度もさらに遅い。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位4}} + E_{\text{運4,熱}} + \Delta U_4 \quad (1.11)$$

図 1.10<5>では内部エネルギーに変化した分（ ΔU_5 ）だけ位置エネルギーは小さく、<1>よりも低い位置で速度がゼロとなる。

$$E_{\text{合計}} = E_{\text{位5}} + \Delta U_5 \quad (1.12)$$

現実におこっているように力学的エネルギーが熱から内部エネルギーへ変換される場合には、現象は不可逆となる。時間を逆に $\langle 5 \rangle \rightarrow \langle 4 \rangle \rightarrow \langle 3 \rangle \rightarrow \langle 2 \rangle \rightarrow \langle 1 \rangle$ と動かした場合、初めの位置よりも高くボールが持ち上がることはありえず、不可逆な現象であり、時間の進む向きは明らかである。ボールが跳ね続けられ、ボールの力学的エネルギーは全て空気抵抗などで熱に変換され、ボールや周囲の温度が高くなり、ボールの運動は止まる。

1.3.3 伝熱

伝熱、すなわち熱が伝わることでエネルギーが受け渡される。仕事の作用がなくても系の周囲の温度が系と異なれば、系の温度と周囲の温度が変化し近づいていくことを我々は経験的に知っている。このとき、系の温度が変わり系の内部エネルギーも変化している。この温度差により伝わるエネルギーを熱と呼ぶ。熱は温度差のある物体間で伝わるエネルギー伝達の形態の一つである。伝わった熱は内部エネルギーに変換され仕事や位置エネルギー、運動エネルギーになることはない。熱が伝わる際には温度差があり、熱は温度の高いところから低いところへ伝わる。この熱の伝わりも、時間を逆に進めた現象（低温から高温に熱が伝わる）はありえないので、不可逆な現象である。

仕事が行わない系で、位置エネルギーと運動エネルギーが変化しない条件下での、内部エネルギーの変化が熱の作用である。その際の伝わった熱 Q [J] と内部エネルギーの変化量 ΔU [J] の関係は次式で表される（熱が系に入ってくる際の符号が正となるよう定義する）。

$$Q = \Delta U \quad (1.13)$$

図 1.14 「状態 1」のように温度 T_{H1} [°C または K] の高温の物体と温度 T_{L1} [°C または K] の低温の物体を接触させ ($T_{H1} > T_{L1}$)、図 1.14 「状態 2」の温度 T_{H2} [°C または K] と温度 T_{L2} [°C または K] まで変化した際に、高温の物体から低温の物体に伝わった熱 Q_{12} [J] と高温の物体の内部エネルギー U_{H1} 、 U_{H2} 、低温の物体の内部エネルギー U_{L1} 、 U_{L2} は次の関係となる（高温物体は熱が出ていく方向のため負号がつく^{脚注 6)}）。

$$-(U_{H2} - U_{H1}) = |Q_{12}| = U_{L2} - U_{L1} \quad (1.14)$$

高温の物体は「状態 1」から「状態 2」への変化で内部エネルギーは減少し温度も低下する（図 1.14 では T_{H1} [°C または K] から T_{H2} [°C または K]、 $T_{H1} > T_{H2}$ ）。低温の物体では内部エネルギーが上昇し温度も上昇する（図 1.14 では T_{L1} [°C または K] から T_{L2} [°C または K]、 $T_{L1} < T_{L2}$ ）。温度の異なる物体を十分に長い時間接触させると、二つの物体の温度は等しくなる ($T_{H3} = T_{L3}$)。この図 1.14 「状態 3」を熱平衡状態と呼ぶ。

脚注 6 熱の符号は系に対しての向きで決まるため、高温物体を系とした場合と低温物体を系とした場合で別々に Q を表し符号を逆としなくてはならないが、煩雑になるため絶対値でまとめて表した。

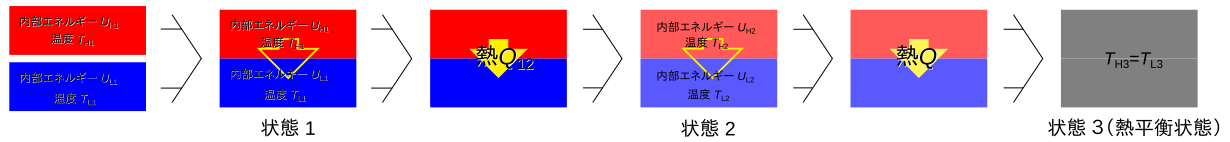


図 1.14 内部エネルギー・熱平衡

1.3.4 熱容量と比熱

熱容量と比熱で内部エネルギーと温度の関係を表すことができる。仕事による発熱や熱を受け取り内部エネルギーが増えると温度が上昇する^{脚注 7}。熱 Q [J] のみを受け取り仕事の作用がない系の体積が一定である条件での、内部エネルギーの変化量 ΔU [J] と温度の変化量 ΔT [K] の関係を等積熱容量 C_V [J/K] で次のように表される。

$$\Delta U = C_V \Delta T$$

$$C_V = \frac{\Delta U}{\Delta T}$$

通常、この等積熱容量 C_V [J/K] は温度によって変化するので、 ΔT の温度変化でも値が変わる。ある温度での値を求めるために、 ΔT のゼロの極限を取り偏微分の形で次のように表す。

$$C_V = \frac{\partial U}{\partial T} \quad (1.15)$$

また、系の質量を m [kg] とし上式 (1.15) の両辺を質量 m [kg] で割ることで、質量あたりの内部エネルギーの変化を表す等積比熱 c_V [J/(kg K)] を次式のように表すことが出来る^{脚注 8}。熱力学では質量あたりを表す際に「比」をつける。熱容量に「比」をつけて比熱容量、これを短くして比熱と呼ばれる。

$$c_V = \frac{1}{m} \frac{\partial U}{\partial T}$$

等積比熱 c_V [J/(kg K)] は物質の状態^{脚注 9}が決まれば値が決まる物性値である。温度の変化に対する変化が十分に小さく一定とみなすことが出来れば^{脚注 10}、温度変化 ΔT [°C または K] による内部エネルギーの変化量 ΔU [J] は次式で表される。

$$\Delta U = c_V m \Delta T \quad (1.16)$$

比熱を使って図 1.14 の温度変化から内部エネルギーの変化を計算できる。図 1.14 のように 2 つの物体を接触させると、伝わった熱 Q [J] の分だけ、質量 m_H [kg] で等積比熱 $c_{V,H}$ [J/(kg K)] の高温の物体の内部エネルギー

脚注 7 蒸発や融解などの相変化のない単相から成り立つ系において。

脚注 8 等積比熱とは体積の変化しない状態で単位質量 (1 kg) の物体を単位温度 (1 °C) 上昇させるのに必要なエネルギー量である。

脚注 9 温度、圧力などで表される。

脚注 10 等積比熱などの物性値は温度と圧力で値が変化するが、ここではその変化量が小さいために一定とみなせるとする。

は $U_{H1}[\text{J}]$ から $U_{H2}[\text{J}]$ に減少し ($U_{H1} > U_{H2}$)、質量 $m_L[\text{kg}]$ で等積比熱 $c_{V,L} [\text{J}/(\text{kg}\cdot\text{K})]$ の低温の物体の内部エネルギーは $U_{L1}[\text{J}]$ から $U_{L2}[\text{J}]$ に増加する ($U_{L1} < U_{L2}$)。この内部エネルギーの変化量に応じて、物体の温度が変化する。高温物体の内部エネルギーの変化（減少） $\Delta U_H[\text{J}]$ は次式より求まる^{脚注 11}。

$$\Delta U_H = U_{H2} - U_{H1} = \int_{T_{H1}}^{T_{H2}} c_{V,H} m_H dT = m_H \int_{T_{H1}}^{T_{H2}} c_{V,H} dT < 0$$

温度の変化に対して等積比熱 $c_V [\text{J}/(\text{kg K})]$ を一定とみなすことが出来れば、次式より求まる。

$$\Delta U_H = U_{H2} - U_{H1} = c_{V,H} m_H (T_{H2} - T_{H1}) < 0 \quad (1.17)$$

低温物体の内部エネルギーの変化（増加） $\Delta U_L [\text{J}]$ も同様に次式より求まる。

$$\Delta U_L = U_{L2} - U_{L1} = \int_{T_{L1}}^{T_{L2}} c_{V,L} m_L dT = m_L \int_{T_{L1}}^{T_{L2}} c_{V,L} dT > 0$$

温度の変化に対して等積比熱 $c_V [\text{J}/(\text{kg K})]$ を一定とみなすことが出来れば、次式より求まる。

$$\Delta U_L = U_{L2} - U_{L1} = c_{V,L} m_L (T_{L2} - T_{L1}) > 0 \quad (1.18)$$

1.3.5 まとめ

まとめとして、内部エネルギーは系の持っているエネルギーであり、発熱は仕事から内部エネルギーへの不可逆的なエネルギーの変化、伝熱は物体間に温度差がある場合ある物体から別の物体へと伝わるエネルギーである。熱の移動は温度の差がある場合だけに起こり、物質や大きさが違えば温度が同じでも内部エネルギーが違うこともありえるが、内部エネルギーの差では熱の移動は起こらない。また温度の低い物体から温度の高い物体へ熱は伝わらないため、熱が伝わる現象は不可逆である。

これまでに示した温度の変化の際の内部エネルギーの変化を、温度変化として顕（あらわ）れているので顕熱と言う。内部エネルギーには温度変化による顕熱の他に、固相から液相、液相から気相のように相変化をした際の内部エネルギーの変化である潜熱も含まれる。固相から液相、液相から気相への相変化では潜熱により内部エネルギーが増加し、気相から液相、液相から固相への変化では内部エネルギーは減少する。水の加熱を例に挙げると、鍋で水を沸かす場合、常温から水に熱を加えると大気圧下での水の沸点温度 100°C まで加えられた熱は顕熱として内部エネルギーが変化し温度が上昇する。温度が 100°C に到達すると熱を加えても温度は変化せず、加えられた熱により潜熱として内部エネルギーが変化し液相の水が気相の蒸気へと相変化する。水が全て蒸気へと変化すると、鍋の場合には拡散して空気と混ざってしまうが、密閉した容器であれば再度加えられた熱は顕熱として内部エネルギーが変化し温度が上昇する。水を液相から気相へ相変化させるのに必要な潜熱は大気圧下で

脚注 11 Δ で表される変化量は変化後から変化前を引くことで求められる。前後の順番が分からなくなった時は、量が増加した場合は正の値となり、減少した場合は負の値となる順番にすると正しい式となる。

単位質量あたりで 2257 kJ/kg [3] である。等積比熱が 4.130 kJ/(kg K) [3] であるので、1 kg の水を沸騰させるのに必要なエネルギーで約 546 kg の水の温度を 1 °C 上げることができる。水 1 kg の潜熱に相当する力学的エネルギーは、約 2000 kg の物体を重力下で約 115 m 持ち上げる位置エネルギーと同程度である。

1.4 熱力学第一法則

熱力学第一法則は、力学で定義される仕事と、熱および内部エネルギーが等価なエネルギー（単位：J ジュール）であり、その総和が保存されることを示している。熱力学は熱力学第一法則が成り立つことを前提として展開される。熱力学第一法則はエネルギー保存則とも呼ばれ、現在まで実験的に正しいことが示されている。

熱力学第一法則は力学的エネルギーと内部エネルギーの保存を表した式 (1.7)^{p.17} に式 (1.13)^{p.20} の熱を加えて次式で表される（外から伝わり入る方向を正、外へ伝え出る方向を負とする）^{脚注 12}。

$$\Delta E_{\text{運}} + \Delta E_{\text{位}} + \Delta U = W + Q \quad (1.19)$$

1.5 エネルギーを変換する装置

エネルギーを変換する装置として発電所などで使われる熱機関とエアコンなどに使われるヒートポンプを紹介する。

1.5.1 熱機関とヒートポンプ

熱機関とヒートポンプは、内部エネルギー、熱、仕事を変換する装置である。図 1.15 に二つの熱源で動作する熱機関とヒートポンプでの熱と仕事の作用の概要を示す。熱機関とは高温熱源から熱を受け取り、一部を仕事として取り出し、残りの熱を低温熱源へ伝える系（装置）のことである。熱機関は、蒸気を利用した蒸気機関車や、現在では自動車のエンジンや火力発電所、原子力発電所で利用され、高温熱源（燃料の燃焼など）と低温熱源（多くの場合、大気や海水）^{脚注 13}の温度差で熱を伝える際に仕事を取り出す機械である。蒸気機関車であれば、機関車が仕事をされ速度が上がる（運動エネルギーが増える）。火力発電所や原子力発電所では、タービンが仕事をされ回転の運動エネルギーが増え、回転の運動エネルギーが電気エネルギーへと変換される。図 1.15 のように今後熱機関の系は六角形状で表す。

また、ヒートポンプとは仕事をされることで低温熱源から熱を受け取り高温熱源へ熱を伝える系（装置）のこ

^{脚注 12} 熱力学第一法則、温度、仕事、熱、内部エネルギーの導入方法には何通りもあり、Bejan の Advanced engineering Thermodynamisc [4] の 1.8 節によくまとめられている。

^{脚注 13} 自動車のエンジンを例に取ると低温熱源は大気である。低温の大気と高温の燃焼温度との間に温度差があるため、圧力差が生じエンジンが動作する。燃焼温度と大気温度が同じ温度であれば圧力差は生じず、エンジンのピストンは動かない。

とである。ヒートポンプは冷蔵庫や冷凍庫、エアコン（暖房・冷房）に利用されており、仕事を与えられ低温熱源から高温熱源へ熱を伝える機械である。冷蔵庫では、庫内の低温の空気から室温の室内空気に熱を伝え庫内の温度を下げる。エアコンでは、夏季には室内から暑い室外に熱を伝え室内温度を下げ、冬季には寒い室外から熱を奪い室内を温め快適な環境を作る。図 1.15 のように今後ヒートポンプは中央がくびれた形で表す。

熱機関とヒートポンプは高温熱源と低温熱源と熱のやり取りをしており赤矢印で表している。仕事のやり取りは青矢印で表している^{脚注 14}。熱機関・ヒートポンプ共に熱のやり取りをする対象として少なくとも高温熱源と低温熱源の二つの熱源が必要である。このような働きをする装置で連続的に動作できるものを熱機関やヒートポンプと呼ぶ^{脚注 15}。

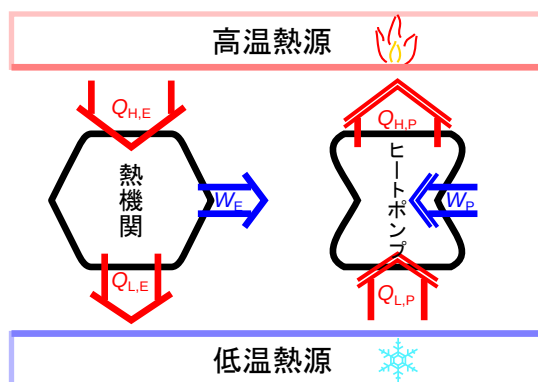


図 1.15 熱機関とヒートポンプ

1.5.2 熱機関の効率とヒートポンプの性能

熱機関の効率とヒートポンプの性能の定義が、今後進める上で必要であるので、ここで定義をしよう。

熱機関効率

熱機関効率とは装置に入ってきたものをどれだけ必要なものに変換できるかを示す割合である。今、熱機関で必要なものは仕事 W_E [J] であり、入ってくるものは高温熱源からの熱 $Q_{H,E}$ [J]^{脚注 16}である。少ない高温熱源からの熱で多くの仕事に変換出来ると効率がよいといえる。そこで、熱機関の効率 η は

$$\eta = \frac{|W_E|}{|Q_{H,E}|} \quad (1.20)$$

で定義される（図 1.16）。全ての熱を仕事に変換できれば効率は 1 となる^{脚注 17}。

脚注 14 図の矢印の向きとは関係なく、熱と仕事は系に入るものを正、出るものを負とする。

脚注 15 ピストンを引く操作で仕事を取り出すことができるが、ピストン位置を元に戻さないと連続的に動作できないため熱機関とは呼べない。

脚注 16 下付の H, E は High temperature の H と heat Engine の E を表している。

脚注 17 車のエンジンの効率は 30~40 % 程度である [5][6][7]。

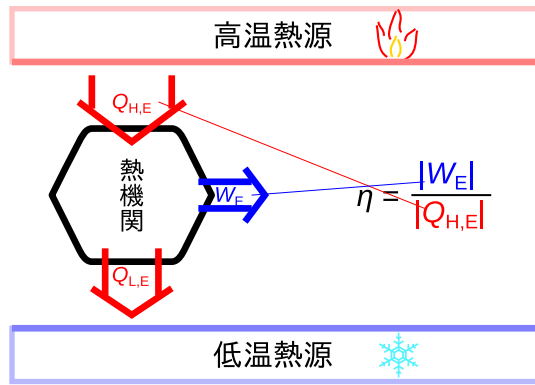


図 1.16 熱機関の効率

式 (1.20) の式の仕事を熱力学第一法則の関係から熱だけで表すことも出来る。熱機関は同じサイクルを繰返し連続的に動作し内部エネルギーの変化 $\Delta U[\text{J}]$ がゼロであるので、熱力学第一法則（式 (1.19)^{p.23}）より熱機関では高温熱源から受け取る熱 $Q_{E,H}[\text{J}]$ と低温熱源に移す熱 $Q_{E,L}[\text{J}]$ ^{脚注 18}、得られる仕事 $W_E[\text{J}]$ の大きさの関係^{脚注 19} は以下になる。

$$|W_E| = |Q_{H,E}| - |Q_{L,E}| \quad (1.22)$$

上式 (1.22) と式 (1.20) から熱だけで効率を次式のように表せる^{脚注 20}。

$$\eta = \frac{|Q_{H,E}| - |Q_{L,E}|}{|Q_{H,E}|} \quad (1.24)$$

ヒートポンプ成績係数

ヒートポンプ成績係数は入力した仕事に対して何倍の熱を移すことができるかを表している。ヒートポンプでは低温熱源から高温熱源へ熱を伝えるのが目的であるので、少ない仕事 $W_P[\text{J}]$ で多くの熱を移せると性能がよいといえる。そこで、ヒートポンプの性能を表す成績係数 ϵ は高温熱源への熱 $Q_{H,P}[\text{J}]$ ^{脚注 21} により

$$\epsilon = \frac{|Q_{H,P}|}{|W_P|} \quad (1.25)$$

脚注 18 下付の L, E は Low temperature の L と heat Engine の E を表している。

脚注 19 プラスマイナスを考えると、全てのエネルギーは系に入る方向を正、出る方向を負としているので、絶対値を外すと次式ようになる。ちなみに熱機関では常に高温熱源からの熱 $Q_{H,E}[\text{J}]$ は正の値に、低温熱源に移す熱 $Q_{L,E}[\text{J}]$ は負の値、得られる仕事 $W_E[\text{J}]$ は負の値となる。

$$W_E + Q_{H,E} + Q_{L,E} = 0 \quad (1.21)$$

脚注 20 絶対値を外した場合は

$$\eta = -\frac{W_E}{Q_{H,E}} = \frac{Q_{H,E} + Q_{L,E}}{Q_{H,E}} \quad (1.23)$$

と定義される。

脚注 21 下付の H は High temperature の H、P は heat Pump の P を表している。

で定義される (図 1.17)^{脚注 22}。電気ヒーターのように仕事を全て熱にして高温熱源に伝える場合には成績係数は 1 となる^{脚注 23}。

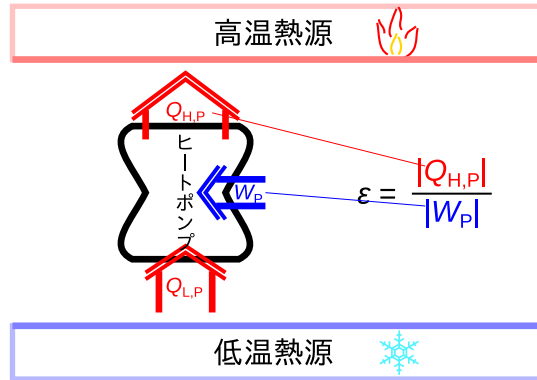


図 1.17 ヒートポンプの成績係数

熱力学第一法則から成績係数 (式 (1.25)) を熱だけの式で表すことも出来る。ヒートポンプは熱機関と同様に同じサイクルを繰り返し連続的に動作するので内部エネルギーの変化 $\Delta U[\text{J}]$ がゼロであり、熱力学第一法則 (式 (1.19)^{p.23}) よりヒートポンプでは低温熱源から受け取る熱 $Q_{L,P}[\text{J}]$ ^{脚注 24} (正の値) と高温熱源へ移す熱 $Q_{H,P}[\text{J}]$ (負の値)、必要な仕事 $W_P[\text{J}]$ (正の値) の関係は^{脚注 25} 次のように表される。

$$|W_P| = |Q_{H,P}| - |Q_{L,P}| \quad (1.26)$$

上式 ((1.26)) と式 (1.25) より成績係数 ϵ を熱だけで

$$\epsilon = \frac{|Q_{H,P}|}{|Q_{H,P}| - |Q_{L,P}|} \quad (1.27)$$

とも書ける^{脚注 26}。

^{脚注 22} 高温熱源側を利用する場合はヒートポンプと呼ばれる。また、低温熱源側を利用する場合は冷凍機と呼ばれ、式中右辺の分子は低温熱源とやりとりする熱量 $Q_{L,P}[\text{J}]$ となる。またヒートポンプや冷凍機の成績係数は COP(Coefficient of Performance) とも呼ばれる。

^{脚注 23} 一般的なエアコンの成績係数はカタログ性能で 4~6 程度 [8] である。

^{脚注 24} 下付の L は Low temperature の L、P は heat Pump の P を表している。

^{脚注 25} プラスマイナスを考えると、全てのエネルギーは系に入る方向を正、出る方向を負としているので、絶対値を外すと次式のようになる。ちなみにヒートポンプでは常に低温熱源から受け取る熱 $Q_{L,P}[\text{J}]$ は正の値、高温熱源へ移す熱 $Q_{H,P}[\text{J}]$ は負の値、必要な仕事 $W_P[\text{J}]$ は正の値となる。

$$W_P + Q_{H,P} + Q_{L,P} = 0$$

^{脚注 26} 絶対値を外すと

$$\epsilon = -\frac{Q_{H,P}}{W_P} = \frac{Q_{H,P}}{Q_{H,P} + Q_{L,P}}$$

と定義される。

1.5.3 他のエネルギーの変換

他のエネルギーの変換をしている設備として、現代社会では電力網が発達し電気エネルギーを媒介とすることが多いため、電気エネルギーとの変換が多い。ヒートポンプでは一般的にモータにより電気エネルギーから力学的な仕事に変換される。また、熱機関では燃焼により化学エネルギーから熱に変換され、タービンにおいて力学的な仕事から電気エネルギーへ変換される。電気の余剰が出た際には揚水発電所において、電気エネルギーをモータを使って、水を高い位置に持ち上げて貯めることで位置エネルギーに変換し、電力が不足している時に位置エネルギーから電力エネルギーに戻して利用している。ただ電気エネルギーに戻ってきた際の量は元の電気エネルギーの 70 % 程度になってしまう。また、人間など動物も食料を食べ化学エネルギーから仕事や熱に変換している。何時間ものあいだ休まずに働いたときの成人の仕事率は 70 - 150 W とされている [9]。

1.6 まとめ

まとめとして、系（物体）への力の作用によるエネルギーの伝達が仕事であり、そこから系（物体）が持っているエネルギーである運動エネルギー、位置エネルギーを導ける。この力学的エネルギーの変換は可逆的であり保存される。

力学的エネルギーから熱へ変換され内部エネルギーが上昇するエネルギーの変化を発熱と呼ぶ。発熱は不可逆の変化である。また、温度差がある場合に温度の高い系（物体）から低い系（物体）にエネルギーが伝わるエネルギーの伝達を熱（伝熱）と呼び、これも不可逆の変化である。熱（発熱、伝熱）が関わると全体のエネルギー量は保存されるが不可逆の変化となる。

仕事、熱、運動エネルギー、位置エネルギー、内部エネルギーはエネルギーの一種であり、その総量が保存されることを示しているのが熱力学の第一法則である。

熱力学では主に次の形態のエネルギーが扱われる。

仕事

ある物体から別の物体へ力が作用した際に伝わるエネルギー $W[\text{J}]$ で表す

運動エネルギー

動いている物体が保有するエネルギー $E_{\text{運}}[\text{J}]$ で表す

位置エネルギー

重力場などの力場中にある物体が保有するエネルギー $E_{\text{位}}[\text{J}]$ で表す

発熱

仕事から内部エネルギーへのエネルギーの変化 $Q[\text{J}]$ で表す

伝熱

高温の物体から低温の物体に伝わるエネルギー $Q[\text{J}]$ で表す

内部エネルギー

熱が伝わった際に、系の内部で変化するエネルギー $U[\text{J}]$ で表す

また、高温物体から低温物体へと伝わる熱の一部を仕事に変換する装置として熱機関が、仕事を受け取って低温物体から高温物体へ熱を伝える装置としてヒートポンプがある。

1.6.1 問題

問題を復習のために載せている。問題の後ろに解答があるので、回答後に確認してほしい。

1. 高温の物体と低温の物体を接触させた際に伝わるエネルギーをなんと呼ぶか。また単位は何か。
2. 高温物体から低温物体へエネルギーが伝わった際、高温物体では減少し、低温物体では増加するエネルギーをなんと呼ぶか。また単位は何か。
3. 次の中でエネルギーの一形態であるものを選べ。また、系に作用するエネルギーと系が保有するエネルギーに分けよ。

熱・内部エネルギー・仕事・運動エネルギー・位置エネルギー・運動量・温度・圧力・速度

4. 真冬に 0°C の 6 畳の部屋（幅 2.7 m、奥行 3.6 m、高さ 2.6 m）で机から勢い良く飛び降りたら力学的エネルギーで何度部屋を暖めることができるだろうか。（飛び降りた人の体重は 70 kg、机の高さは 1 m、重力加速度は 9.81 m/s^2 、1 m/s で飛び降り、運動エネルギーと位置エネルギーは全て部屋の空気へ伝わり内部エネルギーの変化に使われたとする。）また、部屋は外部と断熱され、空気の等積比熱には $0.717 \text{ kJ}/(\text{kg}\cdot\text{K})$ 、密度には 1.176 kg/m^3 (26.85°C 、標準大気圧 0.101325 MPa の値) を用い計算の範囲では一定とする。
5. 真夏日の 34°C の 6 畳の部屋（寸法および空気の等積比熱、密度は前問と同じとする）を冷房で 27°C まで冷やす際に伝わる熱の量を求めよ。部屋は断熱されており、冷房以外のエネルギーの移動はないとする。
6. 鍋に入っている 20°C の 2.0 L ($2.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$) の水を 100°C まで加熱するのに必要な熱を求めよ。（鍋は加熱箇所以外は断熱されており、水の等積比熱には $3.992 \text{ kJ}/(\text{kg}\cdot\text{K})$ 、密度には 984.79 kg/m^3 (56.85°C 、標準大気圧 0.101325 MPa の値) を用い計算の範囲では一定とする。）
7. 冷房で 27°C に冷えた問 4 の 6 畳の部屋の中に、 100°C まで加熱した問 5 の 2 L ($2.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$) の鍋を置いた。部屋は完全に断熱されており、他に熱が伝わらないとすると、十分に時間が経過し部屋と鍋の水

が熱平衡となり温度が等しくなった際の温度と鍋から部屋の空気へ伝わった熱の大きさを求めよ。(空気と水の等積比熱、密度は問 4、問 5 と同じであり計算の範囲では一定として扱えるとする。)

8. 室温で 20 °C のレトルトカレーを 100 °C のお湯の入った保温ポットで温める。レトルトカレーは一人前で 200 g、お湯は 2.0 L ($2.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$) 入っており、保温ポットに加熱機能はなく完全に断熱されている。十分に長い時間がたってレトルトカレーとお湯が熱平衡となり同じ温度になった状態で何度になるか求めよ。また、伝わった熱の大きさを求めよ。レトルトカレーは水と同じ物性値を使えとし、等積比熱には 3.992 kJ/(kg·K)、密度には 984.79 kg/m³ (56.85 °C、標準大気圧 0.101325 MPa の値) を用い計算の範囲では一定とする。
9. 冬に 5 °C になった 6 畳の部屋を快適な温度まで暖めたい。問 6 と同じように 100 °C の鍋に入ったお湯を用いて部屋を暖められるとすると、快適な温度まで部屋を暖めるのに必要なお湯の量 (体積) を求めよ。(部屋は断熱されており、空気と水の等積比熱、密度は問 4、問 6 と同じであり計算の範囲では一定として扱えるとする。まず、自分が冬に快適と感じる温度を決め、その温度にするために必要なお湯の量 (体積) を求める。)

等積比熱と密度の値は熱物性ハンドブック [3] によった。

1.6.2 解答

解答をそれぞれ示す。

1. 熱、単位は J (ジュール)。1.3.3 節 p.20 参照。
2. 内部エネルギー、単位は J (ジュール)。1.3.1 節 p.16 参照。
3. 作用するエネルギーは熱・仕事、系が保有するエネルギーは内部エネルギー・運動エネルギー・位置エネルギー。すべて単位は J (ジュール)。参考までに他の単位は運動量 [kg m/s]・温度 [°C または K]・圧力 [Pa]・速度 [m/s] である。
4. 机から跳び、床に降りることで、机と床での位置エネルギーの差、跳んだ速度と床で止まった状態との運動エネルギーの差は、熱となって床または部屋の空気に伝わり内部エネルギーが変化する。この問題では全て空気に伝わるとしている。位置エネルギーの変化量 $\Delta E_{\text{位}}$ と運動エネルギーの変化量 $\Delta E_{\text{運}}$ を求める。

$$\begin{aligned}\Delta E_{\text{位}} &= 70 \text{ kg} \times 9.81 \text{ m/s}^2 \times 1 \text{ m} \\ &= 686.7 \text{ J} \\ \Delta E_{\text{運}} &= \frac{1}{2} \times 70 \text{ kg} \times (1 \text{ m/s})^2\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 &= 35 \text{ J} \\
 \Delta U &= Q \\
 &= \Delta E_{\text{位}} + \Delta E_{\text{運}} \\
 &= 686.7 \text{ J} + 35 \text{ J} \\
 &= 721.7 \text{ J}
 \end{aligned}$$

位置エネルギーと運動エネルギーの変化量の合計の 721.7 J 空気の内部エネルギーが変化する。次に 6 畳の部屋の体積 $V_{\text{空}}$ を求める。

$$\begin{aligned}
 V_{\text{空}} &= 2.7 \text{ m} \times 3.6 \text{ m} \times 2.6 \text{ m} \\
 &= 25.272 \text{ m}^3
 \end{aligned}$$

空気の密度 $\rho_{\text{空}}$ は 1.176 kg/m^3 とあるので、部屋の空気の質量 $m_{\text{空}}$ を求める。

$$\begin{aligned}
 m_{\text{空}} &= \rho_{\text{空}} V_{\text{空}} \\
 &= 1.176 \text{ kg/m}^3 \times 25.272 \text{ m}^3 \\
 &= 29.719872 \text{ kg} \\
 &\simeq 29.72 \text{ kg}
 \end{aligned}$$

式 (1.16)^{p.21} を変形し温度変化 ΔT を求める。内部エネルギーの変化量 ΔU を部屋の空気の質量 $m_{\text{空}}$ と比熱 $c_{V,\text{空}}$ で割る。

$$\begin{aligned}
 \Delta T &= \frac{\Delta U}{c_{V,\text{空}} m_{\text{空}}} \\
 &= \frac{721.7 \text{ J}}{0.717 \text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K}) \times 29.72 \text{ kg}} \\
 &\simeq 0.034 \text{ K}
 \end{aligned}$$

部屋の温度は約 0.034 K (°C) 上昇する。

5. 問 4 から 6 畳の部屋の体積は 25.272 m^3 、部屋の空気の質量は 29.72 kg である。式 (1.13)^{p.20} より内部エネルギーの変化から伝わる熱の量が求まる。式 (1.16)^{p.21} から内部エネルギーの変化量を求める。

$$\begin{aligned}
 Q &= \Delta U_{\text{空}} \\
 &= c_{V,\text{空}} m_{\text{空}} \Delta T \\
 &= 0.717 \text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K}) \times 29.72 \text{ kg} \times (27^\circ\text{C} - 34^\circ\text{C}) \\
 &= -149.16468 \text{ kJ} \\
 &\simeq -149.2 \text{ kJ}
 \end{aligned}$$

伝わる熱の大きさは -149.2 kJ である。

6. 鍋の中の水の質量 $m_{\text{湯}}$ を体積 $V_{\text{湯}}$ と密度 $\rho_{\text{湯}}$ から求める。

$$\begin{aligned} m_{\text{湯}} &= V_{\text{湯}} \rho_{\text{湯}} \\ &= 2.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \times 984.79 \text{ kg/m}^3 \\ &= 1.96958 \text{ kg} \\ &\simeq 1.970 \text{ kg} \end{aligned}$$

式 (1.13)^{p.20} より加熱に必要な熱は内部エネルギーの変化から求まる。式 (1.16)^{p.21} から内部エネルギーの変化量を求める。

$$\begin{aligned} Q &= \Delta U_{\text{湯}} \\ &= c_{V,\text{湯}} m_{\text{湯}} \Delta T \\ &= 3.992 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)} \times 1.970 \text{ kg} \times (100^\circ\text{C} - 20^\circ\text{C}) \\ &= 629.1392 \text{ kJ} \\ &\simeq 629.1 \text{ kJ} \end{aligned}$$

熱の大きさは 629.1 kJ である。

7. 問 4 から 6 畳の部屋の体積は 25.272 m^3 、部屋の空気の質量は 29.72 kg である。また、問 5 から鍋の中の水の質量は 1.97 kg である。等しくなった際の温度を $T_{\text{等}}$ とすると、お湯の内部エネルギーの変化 $\Delta U_{\text{湯}}$ と部屋の空気の内部エネルギーの変化 $\Delta U_{\text{空}}$ は式 (1.16)^{p.21} より次式で表される。

$$\begin{aligned} \Delta U_{\text{空}} &= c_{V,\text{空}} m_{\text{空}} \Delta T_{\text{空}} \\ &= c_{V,\text{空}} m_{\text{空}} (T_{\text{等}} - 27^\circ\text{C}) \\ \Delta U_{\text{湯}} &= c_{V,\text{湯}} m_{\text{湯}} \Delta T_{\text{湯}} \\ &= c_{V,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100^\circ\text{C}) \end{aligned}$$

内部エネルギーの変化は等しい（式 (1.14)^{p.20}）ので次式が成り立つ。

$$\begin{aligned} \Delta U_{\text{空}} &= -\Delta U_{\text{湯}} \\ c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} (T_{\text{等}} - 27^\circ\text{C}) &= -c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100^\circ\text{C}) \\ T_{\text{等}} (c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} + c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}}) &= c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} \times 27^\circ\text{C} + c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} \times 100^\circ\text{C} \\ T_{\text{等}} &= \frac{c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} \times 27^\circ\text{C} + c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} \times 100^\circ\text{C}}{c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} + c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}}} \\ T_{\text{等}} &= \frac{0.717 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)} \times 29.72 \text{ kg} \times 27^\circ\text{C} + 3.992 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)} \times 1.97 \text{ kg} \times 100^\circ\text{C}}{0.717 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)} \times 29.72 \text{ kg} + 3.992 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)} \times 1.97 \text{ kg}} \\ T_{\text{等}} &\simeq 46.68^\circ\text{C} \end{aligned}$$

次に伝わる熱の大きさを求める。内部エネルギーの変化と伝わった熱の大きさは等しい（式 (1.14)^{p.20}）ので次式が成り立つ。 $\Delta U_{\text{湯}}$ から伝わった熱 Q を求める。

$$|Q| = -\Delta U_{\text{湯}}$$

$$\begin{aligned}
&= -c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
&= -3.992\text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K}) \times 1.97\text{ kg} \times (46.68\text{ }^{\circ}\text{C} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
&\simeq 419.3\text{ kJ}
\end{aligned}$$

2 L のお湯で 6 畳の部屋を 46.68 °C まで温めることができ、伝わる熱の大きさは 419.31 kJ である。

8. お湯の質量 $m_{\text{湯}}$ を体積 $V_{\text{湯}}$ と密度 $\rho_{\text{湯}}$ から求める。

$$\begin{aligned}
m_{\text{湯}} &= V_{\text{湯}} \rho_{\text{湯}} \\
&= 2.0 \times 10^{-3}\text{ m}^3 \times 984.79\text{ kg}/\text{m}^3 \\
&= 1.96958\text{ kg} \\
&\simeq 1.970\text{ kg}
\end{aligned}$$

等しくなった際の温度を $T_{\text{等}}$ とすると、お湯の内部エネルギーの変化 $\Delta U_{\text{湯}}$ とレトルトカレーの内部エネルギーの変化 $\Delta U_{\text{カ}}$ は式 (1.16)^{p.21} より次式で表される。

$$\begin{aligned}
\Delta U_{\text{湯}} &= c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} \Delta T \\
&= c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
\Delta U_{\text{カ}} &= c_{v,\text{湯}} m_{\text{カ}} \Delta T \\
&= c_{v,\text{湯}} m_{\text{カ}} (T_{\text{等}} - 20\text{ }^{\circ}\text{C})
\end{aligned}$$

内部エネルギーの変化は等しい（式 (1.14)^{p.20}）ので次式が成り立つ。

$$\begin{aligned}
-\Delta U_{\text{湯}} &= \Delta U_{\text{カ}} \\
-c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) &= c_{v,\text{湯}} m_{\text{カ}} (T_{\text{等}} - 20\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
-m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) &= m_{\text{カ}} (T_{\text{等}} - 20\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
T_{\text{等}} (m_{\text{湯}} + m_{\text{カ}}) &= m_{\text{湯}} \times 100\text{ }^{\circ}\text{C} + m_{\text{カ}} \times 20\text{ }^{\circ}\text{C} \\
T_{\text{等}} &= \frac{m_{\text{湯}} \times 100\text{ }^{\circ}\text{C} + m_{\text{カ}} \times 20\text{ }^{\circ}\text{C}}{m_{\text{湯}} + m_{\text{カ}}} \\
T_{\text{等}} &= \frac{1.970\text{ kg} \times 100\text{ }^{\circ}\text{C} + 0.200\text{ kg} \times 20\text{ }^{\circ}\text{C}}{1.970\text{ kg} + 0.200\text{ kg}} \\
T_{\text{等}} &\simeq 92.63\text{ }^{\circ}\text{C}
\end{aligned}$$

次に伝わる熱の大きさを求める。内部エネルギーの変化と伝わった熱の大きさは等しい（式 (1.14)^{p.20}）ので次式が成り立つ。 $\Delta U_{\text{湯}}$ から伝わった熱 Q を求める。

$$\begin{aligned}
|Q| &= -\Delta U_{\text{湯}} \\
&= -c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{等}} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
&= -7.864\text{ kJ}/\text{K} \times (92.63\text{ }^{\circ}\text{C} - 100\text{ }^{\circ}\text{C}) \\
&\simeq 57.96\text{ kJ}
\end{aligned}$$

2 L のお湯でレトルトカレーを 92.63 °C まで温めることができ、伝わる熱の大きさは 57.96 kJ である。

9. 快適と考える温度 $T_{\text{快}}$ を 18°C として解答をする。また、鍋の中のお湯の質量を $m_{\text{湯}}$ とおく。問 4 から 6 畳の部屋の体積は 25.272 m^3 、部屋の空気の質量は 29.72 kg である。部屋の空気の内部エネルギーの変化 $\Delta U_{\text{空}}$ とお湯の内部エネルギーの変化 $\Delta U_{\text{湯}}$ は式 (1.16)^{p.21} より次式で表される。

$$\begin{aligned}\Delta U_{\text{空}} &= c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} \Delta T_{\text{空}} \\ &= c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} (T_{\text{快}} - 5^\circ\text{C}) \\ \Delta U_{\text{湯}} &= c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} \Delta T_{\text{湯}} \\ &= c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{快}} - 100^\circ\text{C})\end{aligned}$$

内部エネルギーの変化は等しい（式 (1.14)^{p.20}）ので次式が成り立つ。

$$\begin{aligned}\Delta U_{\text{空}} &= -\Delta U_{\text{湯}} \\ c_{v,\text{空}} m_{\text{空}} (T_{\text{快}} - 5^\circ\text{C}) &= -c_{v,\text{湯}} m_{\text{湯}} (T_{\text{快}} - 100^\circ\text{C}) \\ m_{\text{湯}} &= m_{\text{空}} \frac{c_{v,\text{空}}}{c_{v,\text{湯}}} \frac{T_{\text{快}} - 5^\circ\text{C}}{100^\circ\text{C} - T_{\text{快}}} \\ m_{\text{湯}} &= 29.72\text{ kg} \frac{0.717\text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})}{3.992\text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})} \frac{T_{\text{快}} - 5^\circ\text{C}}{100^\circ\text{C} - T_{\text{快}}} \\ m_{\text{湯}} &\simeq 5.338\text{ kg} \frac{T_{\text{快}} - 5^\circ\text{C}}{100^\circ\text{C} - T_{\text{快}}}\end{aligned}$$

快適な温度を 18°C とすれば、お湯の質量は次のように求められる。

$$m_{\text{湯}} \simeq 0.846\text{ kg}$$

問 5 よりお湯の密度 $\rho_{\text{湯}}$ は 984.79 kg/m^3 であるので体積 $V_{\text{湯}}$ は以下のように求まる。

$$\begin{aligned}V_{\text{湯}} &= \frac{m_{\text{湯}}}{\rho_{\text{湯}}} \\ &= \frac{0.846\text{ kg}}{984.79\text{ kg/m}^3} \\ &= 8.59066 \times 10^{-4}\text{ m}^3 \\ &= 0.859066\text{ L} \\ &\simeq 0.86\text{ L}\end{aligned}$$

0.86 L の 100°C のお湯で 6 畳の部屋を 5°C から 18°C に暖めることができる。

このように空気は水よりも密度と比熱が小さく、空気を加熱して温度を上げるのには、水の温度を上げるよりもはるかに小さなエネルギーでよいことがわかる。

第 2 章

熱力学第二法則とエントロピー

熱力学第二法則とエントロピーについて、また、不可逆性と熱の関係について、この章では記す。また、その熱力学第二法則から熱機関の理想的な効率と熱力学的温度との関係を求める。最後に、その関係から不可逆性の指標となるエントロピーについて定義する。

2.1 熱力学第二法則とは

熱力学第二法則とは熱力学第一法則と同様に、現在まで実験的に正しいとされていて、成り立つことを前提として熱力学が展開されている法則である。この熱力学第二法則は熱が関わる現象は不可逆であることを表している。不可逆であるということは、時間は過去から未来へと流れる向きが決まっているということである。正しい方向にのみ時間は流れ、逆向きには時間が流れない、逆は不可であるので不可逆である。すなわち熱力学第二法則は時間の流れる向きを示している。

ある現象が過去から未来へと正しい時の流れで起こっているのか、逆に時が流れているのか判断する際に熱が大きく関わってくる。SFのように時間を巻き戻すことができるとした場合に、ある現象が正しい時間の向きであるか、逆向きであるか判断する基準は何であろう。時間を巻き戻す装置が壊れて時間が正しく流れているか巻き戻っているのかわからなくなってしまったとして、ボールが真空の広い空間を落ちている（もしくは上がっている）場合、加速しながらボールが下降している向きが正しいのか、逆の減速しながら上昇している向きが正しいのか、判断は難しい。しかし、ボールが大気中を落ちている場合には空気との摩擦で熱が発生し、時間の経過とともに真空中と比べると遅くなるため、時間の流れる向きの判断が出来る^{脚注 1}。

もっと極端な例では、お手玉を床に落とすと運動エネルギーにより仕事をされ発熱し止まる。その現象を逆にして、床に止まっているお手玉が床から熱を奪いお手玉に仕事をして急に上昇を始めたら時間の流れが逆向きであることがすぐに分かる（図 2.1）。また、熱いものと冷たいものをくっつけて熱が伝わり同じ温度になっていく

脚注 1 詳細は付録 B.1p.115

状況を逆にして、同じ温度のものの片方が急に熱くなりもう一方が冷たくなっていけば、これも時間の流れが逆向きであることがすぐに分かる（図 2.2）。このように不可逆な現象には熱が関わっている。

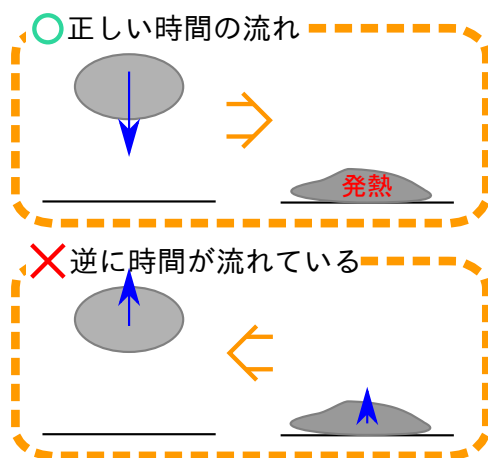


図 2.1 お手玉の動き

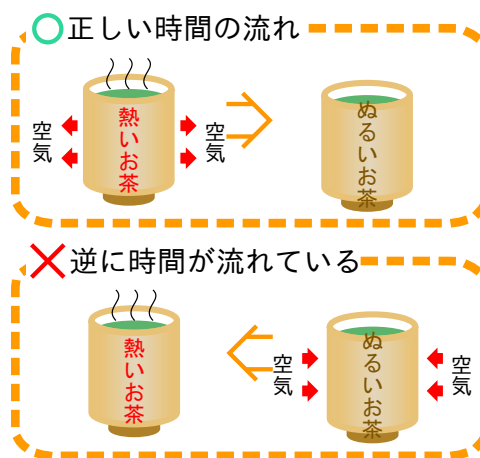


図 2.2 熱の伝わり

2.1.1 系と熱源について

系と熱源について確認をする。系とは熱やエネルギーのやり取りを考える対象のことである。座標で体積を区切られた系（検査体積）や、質量で区切られた系（検査質量）がある。また、熱源とは系が熱をやりとりする対象のことである。ここでは、一つの熱源の中は全て同じ温度であり変化しないとする。身の回りのものは熱を受け取れば温度が上がり、熱を奪われれば温度が下がるが、ここで扱う熱源は熱を受けたり奪われたりしても温度が変わらない。非現実的に感じられるかもしれないが、例えば海は質量が非常に大きく風や波による混合も激しいので、熱のやりとりでも温度がほとんど変化しない。また、大気圧下で沸騰中の水が 100°C で一定となるように、相変化をしてる物質も熱をやりとりしても温度が変化をせず、ここで扱う熱源の状態に近い。

2.2 熱力学第二法則の表現

熱力学第二法則の表現は様々にあるが、ここでは伝熱に注目したクラウジウスの表現と発熱に注目したトムソン^{脚注 2}の表現を示す。

2.2.1 クラウジウスの表現

クラウジウスの表現は熱が伝わる現象が不可逆であることに注目した表現で、次のように表される。

「ある温度の物体からそれより高い温度の物体へ熱を移すだけで、ほかに何の結果も残さないような過程は実

脚注 2 ケルビンとされている場合もある

現不可能である」

熱が伝わる現象で、時間が正しく流れる向きでは高温の物体と低温の物体を接触させて、高い温度の物体から低い温度の物体へ熱を移すだけで、ほかに何の結果も残さないような過程は簡単に実現できる（図 2.3-左）。しかし、この現象の時間の流れの向きを逆にして、高温物体と低温物体を接触させて、低い温度の物体から高い温度の物体へ熱を移すだけで、ほかに何の結果も残さない過程は実現不可能である（図 2.3-右）。高温物体と低温物体の間に何らかの系（装置など）を入れても同じである。この熱の伝わる向きで時間の流れる向きが判断できる。

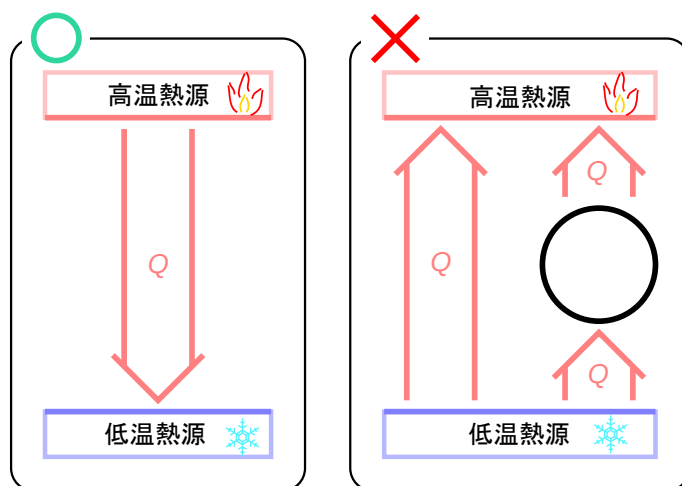


図 2.3 クラウジウスの表現

低温物体から高温物体へと熱を移す装置にエアコンや冷蔵庫に用いられるヒートポンプがある。このヒートポンプを動作させるためには仕事が必要である。この際は熱を移すだけでなく、外部からヒートポンプへ仕事を与えた（エアコンや冷蔵庫では電気エネルギーをコンセントから受け取り仕事に変換した）という結果を残すためクラウジウスの表現に反しない。

2.2.2 トムソンの表現

トムソンの表現は発熱が不可逆な現象であることに注目した表現で、次のように表される。

「一様な温度をもつ一つの熱源から熱を取り出しこれを仕事に変換するだけで、ほかには何の結果も残さないような過程は実現不可能である」

発熱（仕事から熱への変換）は、物体を床の上で動かす（仕事をする）と摩擦で熱が出るように容易にできる（図 2.4-左）。これを時間の流れる向きを逆にすると、物体（ある系）に一つの熱源から熱を加えたら動き出すことになり、トムソンの表現から実現不可能である（図 2.4-右）。一つの熱源からの熱を仕事に変換することはできない。発熱は仕事から熱への一方通行の不可逆なエネルギー変換であり、この向きで時間の流れる向きが判断

できる。

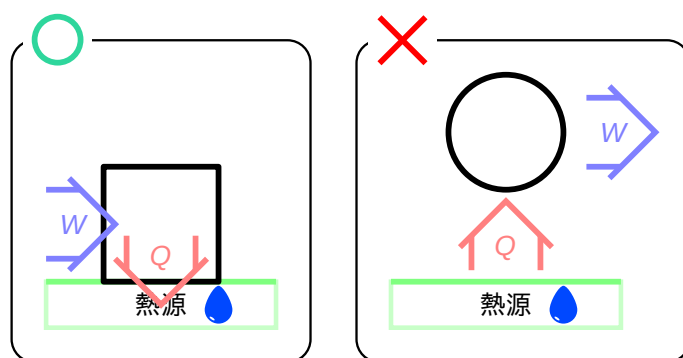


図 2.4 トムソンの表現

熱から仕事を取り出す装置に熱機関がある。ある温度の物体とそれよりも低いもしくは高い温度の物体の間で熱機関を動作させると、火力発電所のように高温から低温へ伝わる熱の一部を仕事として取り出すことができる。しかし熱機関には必ず高温の熱源と低温の熱源が必要である。温度差のない一つの物体から熱を取り出し仕事に変換するだけで、他には何も結果を残さないような過程は実現不可能であることを表しているのがトムソンの表現である。

このトムソンの表現に反する装置があり、それを例えば船に載せたと考える。この際、このトムソンの表現に反する装置は、一様な温度を持つ物体である周囲の海水から熱を取り出し、仕事に変換し船を動かす運動エネルギーに使うことができる。船が停止すると運動エネルギーは波や摩擦などで全て熱として海へ戻るので、エネルギーは保存され熱力学第一法則には反しない。このようにトムソンの表現に反する装置があれば、燃料を使うことなく周囲の海水や大気から熱を取り出すことで乗り物を動かすことができる^{脚注 3}。しかし、トムソンの表現に反する装置が存在する可能性は今までに示されていない^{脚注 4}。

2.2.3 熱の不可逆性と時間の流れとの関連

熱の不可逆性と時間の流れとの関連について熱力学第二法則とともに詳しく関係を見ていこう。クラウジウスの表現から、熱は高温物体と低温物体が接している際に起こり、高温から低温へ伝わり低温から高温へは伝わらないため、熱の伝わる過程は不可逆であり、時間の進む向きが決まる。トムソンの表現から、一つの熱源から仕事を取り出すことはできない（仕事を取り出して運動エネルギーや電気エネルギーに変換することはできない）ので、等温環境から熱を取り出し仕事へ変換することはできない。摩擦などの発熱の過程は仕事を熱に変換する

脚注 3 存在しないものではあるが第二種永久機関と呼ばれている。

脚注 4 一定温度の環境下でピストンが膨張した際には一つの熱源から熱を取り出し、仕事に変換することができる。この際、一定温度の環境は一つの熱源と考えることができる。このように、一つの熱源から熱を取り出して仕事に変換することは出来るが、過程の前後で状態が変わってしまう（ピストンの位置が違う）ため、“ほかには何の結果も残さない” ことにはならない。

が、発熱は過程を逆にできず不可逆過程であり時間の向きが決まる。発熱では多くの場合で力学的エネルギーが不可逆的に内部エネルギーへ変化し、発生した熱が大きい場合は不可逆な変化がより大きく、より可逆的な変化から離れる。

クラウジウスの表現とトムソンの表現は同じことを表している。そのことを示すために、付録 B.3^{p.118} にクラウジウスの表現に反すればトムソンの表現にも反し、トムソンの表現に反すればクラウジウスの表現にも反することを示す。

2.2.4 問題

問題を解いて、これまでの内容の確認をしてほしい。

1. 動いている物体が止まる現象は可逆か不可逆か。不可逆であれば、どこに熱が関わっているか示せ。
2. 力が一切加わらず一定速度で直線に動く物体の運動は可逆であるかどうか答えよ。
3. 可逆な現象と不可逆な現象には他にそれぞれどのような現象があるか示せ。

2.2.5 解答

解答を示す。

1. 不可逆な現象である。例えば摩擦で止まった際には運動エネルギーが摩擦熱となる。
2. 重力などの力が一切加わらないという現実ではありえない理想的な状態であるが、可逆な現象である。
3. 解答例を付録 B.2 節 ^{p.117} に示す。可逆な現象はすべて理想的な仮定を置いた条件でのみ成り立ち、現実には存在しない。

2.3 可逆な変化

可逆な変化はこれまでに記したように実現することはできないが、これから可逆サイクルなど熱力学の議論を進めていく上で、実現できないが理想的な可逆変化として準静的変化を考える。まず準静的変化に使われる平衡状態から説明する。

2.3.1 平衡状態

平衡状態は熱力学において重要な考え方で、外部から完全に独立した系で十分に時間が経過し変化が起きなくなった状態のことを指す。時間の経過で一切の変化が起こらない状態であり、時間が正しい向きに進んでも逆向きに進んでも何もおこらず、時間は正しい向きにも逆向きにもどちらに進んでも変わらないので、平衡状態での時間の経過は可逆変化である。熱力学第零法則 3 章^{p.69}でも使われる考え方である。実際には外部から完全に独立した系を作ることはいないので、実現はできない理想的な状態である。

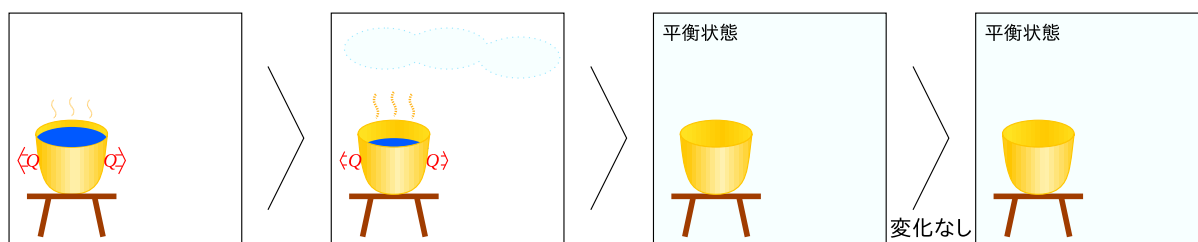


図 2.5 平衡状態

簡単な例をあげてみよう。図 2.5 のように周囲から完全に独立した（外部から熱や物質のやりとりなどが一切ない）部屋に部屋の温度よりも高いお湯が置かれている状況を考える（部屋の空気の湿度は十分に低いとする）。時間の経過とともに、温度の高いお湯から部屋の空気へと熱が伝わりお湯の温度が下がり部屋の温度が上がる。また、同時にお湯は蒸発し部屋の空気の湿度が上がる。ある程度時間がたつと、お湯はすべて蒸発し、部屋の中の空気も始めよりも温度が上がっているが一定の温度となり変化がなくなる。部屋の中は始めよりも湿度と温度が高い空気で一様に満たされていて、また周囲からの影響もないため、この後時間経過により変化することがない。この状態が平衡状態である。現実では周囲から完全に独立させ影響を受けない部屋を作ることはできないため、平衡状態となることはない。

2.3.2 準静的変化

準静的変化は、理論的に現実には存在しない可逆な熱機関を考える上で、可逆的な変化を仮定するための、無限の時間をかけて変化する現実には実現しえない変化である。

準静的変化は系と周囲との間で常に平衡が成り立っており、系の内部でも平衡が維持されている変化である。平衡状態は釣り合いがとれ変化をしなくなった状態であるので、可逆の現象である。しかし、平衡状態が続いても状態は変化しない。そこで平衡状態ではあるが極微小な変化をしており、その変化を無限時間続けることで平衡状態で可逆の変化が起こる、と考えるのが準静的変化である。現実的に無限の時間待つことはできないので、現実には実現しえない変化である。

準静的変化で周囲との間で熱を移動させる変化と、系の体積が変わり仕事が行われる変化について、系と周囲の平衡を維持して系の内部でも平衡が維持されるために、具体的にどのような条件が必要かそれぞれ考えていこう。熱の移動する変化では熱の平衡に、仕事の作用する変化では力の平衡に注目して^{脚注 5}可逆となる準静的変化を考える。まず系と周囲の間で熱平衡を保ったままでの熱の移動を考える。系と周囲が熱平衡にあるとき、系と周囲の温度は等しい。準静的変化では図 2.6 のように系と周囲にゼロの極限をとった極微小な温度差 dT [°C または K] ($= \lim_{\Delta T \rightarrow 0} \Delta T$) を考え、熱が伝わっている時間を無限大と考えることで、熱平衡を保ったまま（極微小な温度差により）無限の時間をかけて熱を伝えることができる（より詳しい説明は付録 B.4^{p.119}）。系の内部で、熱平衡が成り立つためには温度分布が一定でなくてはならない。極限をとった微小な温度変化であれば、周囲からの影響で内部の温度が変化しないため、常に温度分布が一定であり内部の熱平衡が維持されていると考えられる。

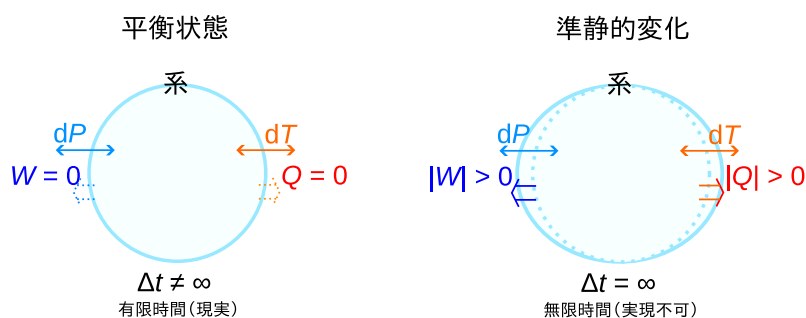


図 2.6 準静的変化

次に系と周囲との間で力学平衡を成り立たせたまま仕事を作用させるための条件を考えよう。系と周囲が力学平衡にあれば系から境界への力と周囲から境界への力が等しい。しかし、境界の両端での力が等しい状況では境界は動かないため、系は変化しない。そこで準静的過程では図 2.6 のようにゼロの極限をとった微小な圧力差 dP [Pa] ($= \lim_{\Delta P \rightarrow 0} \Delta P$) を考える。極微小な圧力差による変化では境界の移動量も極微小であり限りなくゼロに近い値となるがゼロではなく仕事も極微量に作用する。移動量が極微小であるが、無限の時間をかければ必要となる有限の移動量が得られる。このように、準静的過程では力学平衡を保ったまま（微小圧力差により）無限の時間をかけ境界を移動させることで、仕事が行われる。系の内部で、力学平衡のためには圧力分布が一定で渦などの流れはない状態とならなくてはならない。極限をとった微小な圧力変化であれば、周囲からの影響で内部の圧力が変化しないため、常に圧力分布が一定であり力学平衡が維持されていると考えられる。上記のように、微小な圧力差と微小な温度差により熱力学的平衡を維持したまま、無限の時間をかけて系を変化させる可逆変化が準静的変化である。準静的変化では無限の時間が必要であり、現実では不可能な仮想的な変化である。準静的変化でないと不可逆過程となる理由については、付録 B.5 節^{p.120} に詳細を記す。また、準静的な等温過程では取

脚注 5 系と周囲で相変化があれば相平衡など他の平衡を考えなくてはならない状況もある

り出せる仕事の大きさが最大となる。この導出は付録 B.6 節^{p.121}に示す。

2.4 可逆サイクル（可逆熱機関・可逆ヒートポンプ）の効率と熱力学的温度

可逆サイクル（可逆熱機関・可逆ヒートポンプ）の効率と熱力学的温度の関係を示していく。熱力学第二法則から熱機関の理想的な最大効率を求める。この最大効率の検討のため、可逆熱機関（可逆ヒートポンプ）を仮定して特徴を考える。可逆熱機関（可逆ヒートポンプ）をまとめて可逆サイクルと呼ぶ。可逆サイクルを考えると、熱機関とヒートポンプの効率の限界を求めることや、温度を定義することができる。ここで考える可逆サイクルは理想的な熱機関・ヒートポンプであり現実には存在しない。その熱機関の最大効率と熱力学的温度との関係を明らかにし、エントロピーの定義へと繋げる。

2.4.1 可逆サイクル（可逆熱機関・可逆ヒートポンプ）

可逆サイクル（可逆熱機関・可逆ヒートポンプ）の特徴をまず示す。図 2.7 に可逆サイクルと高温熱源、低温熱源との関係を示す。今後は図 2.7 中の上部のように可逆サイクルを表す。図の下部に示すように一重線の矢印は熱機関として動作した際の熱と仕事の方向を表し、逆向きの二重線の矢印はヒートポンプとして動作する際の熱と仕事とが作用すると方向を表している。この熱と仕事の矢印が全く同じ大きさで方向のみを変えられるサイクルは、逆の動きが可能なので、可逆熱機関や可逆ヒートポンプと呼ばれる。ここではまとめて可逆サイクルと呼び、図 2.7 のように丸みのある四角で表す。可逆サイクルは理論上のサイクルで、実際に作ることはできない。図 2.7 中にも示した式 (1.20) と式 (1.25) から可逆サイクルにおいてはヒートポンプの成績係数 ϵ は熱機関の効率 η の逆数で表され、どちらかが決まればもう一つも決まり、熱機関の効率とヒートポンプの成績係数は反比例の関係にある。

2.4.2 実在する熱機関、ヒートポンプと可逆サイクル

実在する熱機関、ヒートポンプと可逆サイクルを比較することで、可逆サイクルが実在するとすればどのようなものになるのか考えてみよう。図 2.7 に示した可逆サイクルの高温熱源温度が 40°C 、低温熱源温度が 10°C で実際に使われているヒートポンプと熱機関を考えると、冬期につかうヒートポンプ給湯器と海洋温度差発電所が近い温度で使われている。このヒートポンプ給湯器と海洋温度差発電所を例に可逆サイクルが実在するとどのように働くのか見ていく。

ヒートポンプ給湯器は電力を仕事 W_R として供給され低温熱源である周囲の空気から熱 $Q_{L,R}$ を奪い、仕事と奪った熱の合計分の熱 $Q_{H,R}$ で高温熱源のお湯を加熱して給湯をする。一般的に売られているヒートポンプ給湯

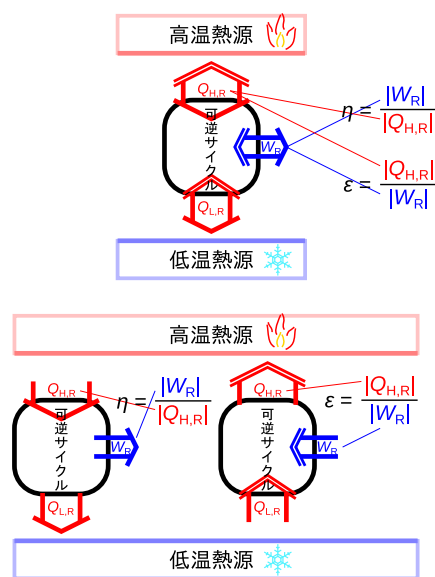


図 2.7 可逆サイクル

器の成績係数 ε は 4 程度である。すなわち与えられた仕事（電力）の四倍の加熱ができる。海洋温度差発電所では暖かい海域の表面付近の海水を高温熱源、深さ 100 m 程度より深い温度の低い海洋深層水を低温熱源として、表層の海水からの熱 $Q_{H,R}$ から仕事 W_R を取り出し、海洋深層水に $Q_{L,R}$ を伝える。海洋温度差発電での発電効率 η を 0.03 程度とすると、表層の海水から受け取った熱の 3 % 程度を仕事として取り出している。

ヒートポンプ給湯器と海洋温度差発電所を並べて、ヒートポンプ給湯器に 1 J の仕事を与えて動かすと、低温熱源から 3 J 受け取り、高温側の熱源に 4 J 伝えることができる。この高温熱源で受け取った 4 J を海洋温度差発電所に伝え、0.12 J の仕事を周囲にして、残りの 3.88 J は低温熱源へ渡す（図 2.8）。その後さらに、この得られた 0.12 J の仕事をヒートポンプ給湯器に与えると、低温熱源から 0.36 J 受け取り、高温側の熱源に 0.48 J 伝えることになり、伝える熱の大きさは小さくなる。このようにヒートポンプ給湯器と海洋温度差発電所で仕事のやりとりを続けると、ヒートポンプ給湯器に入れた仕事に対して海洋温度差発電所から受け取る仕事は 0.12 倍となり、どんどんエネルギー量が減っていき、停止してしまう。

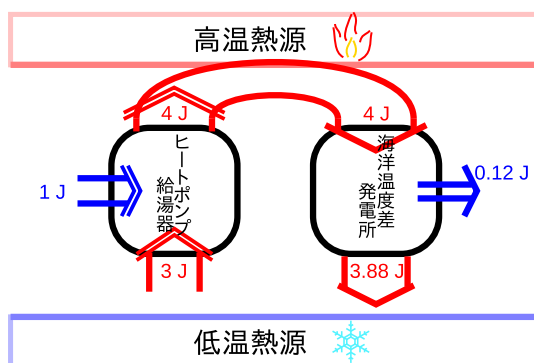


図 2.8 ヒートポンプ給湯器と海洋温度差発電所

海洋温度差発電所とヒートポンプ給湯器が、同じ熱と仕事の比で可逆として動作可能だとするとどうなるだろうか。ヒートポンプ給湯器はヒートポンプでは与えた仕事に対して4倍の熱をお湯に与えている。同じ比で熱機関として動作できるとすると、逆-ヒートポンプ給湯器はお湯から受け取った熱の1/4の仕事を取り出すことができる。すなわち効率 η は0.25である。実際に存在する海洋温度差発電所よりかなり大きくなる。海洋温度差発電所は熱機関として高温熱源から受け取った熱から0.03倍の仕事を取り出しているので、同じ量でヒートポンプとして動作できるとすると、逆-海洋温度差発電所は0.03の仕事を受け取って1の熱を高温熱源に伝えることになる。すなわち受け取った仕事の33.3倍程度の熱を高温熱源に伝えることができる。これは実在するヒートポンプ給湯器の成績係数の4よりも大幅に大きくなる。

この逆に動作させた逆-ヒートポンプ給湯器と逆-海洋温度差発電所を並べて動作させることを考えてみる。逆-海洋温度差発電所に1Jの仕事を与えて動かすと、32.3J程度の熱を低温熱源から受け取り、33.3J程度の熱を高温熱源に伝えることになる。この高温熱源が受け取った33.3Jを、そのまま逆-ヒートポンプ給湯器に渡すと、約8.3Jの仕事を取り出し、25.0Jの熱を低温熱源に伝える。全体では、はじめに1Jの仕事与えて、低温熱源から正味7.3Jの熱を受け取り、8.3Jの仕事を取り出すことができている。しかも、取り出した8.3Jを再び逆-海洋温度差発電所に与えて動かすと逆-ヒートポンプ給湯器から約68.9Jの仕事を取り出すことができ、これを繰り返すごとに得られる仕事は大きくなる（図2.9）。このような装置が実在すればどんどん仕事を得られ発電することができ、夢のような装置であるが、残念ながら逆向きに動作させても同じ熱と仕事の比で動作することはないので、このような逆-ヒートポンプ給湯器と逆-海洋温度差発電所は存在しない。高温熱源と逆-ヒートポンプ給湯器、逆-海洋温度差発電所を一つの系としてとらえれば、この系は一つの熱源（低温熱源）から仕事を取り出しているの、熱力学第二法則のトムソンの表現（2.2節 p.36）に反することからも、このような装置は存在しないことが分かる。

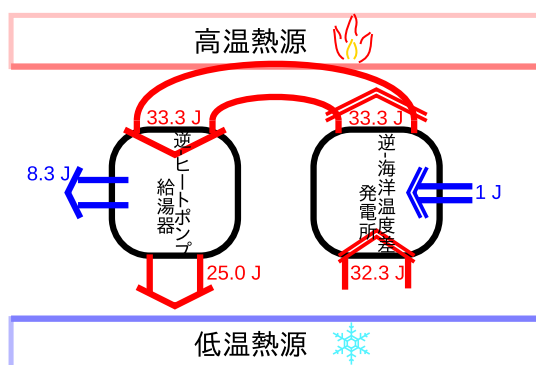


図 2.9 逆-ヒートポンプ給湯器と逆-海洋温度差発電所

これまで条件として考えてきた高温熱源 40°C と低温熱源 10°C の熱源で可逆サイクルを動作させると、後（2.4.6 節 p.52）に詳細を記載するように、熱機関の効率は熱源の絶対温度の比 $((313.15\text{ K} - 283.15\text{ K}) / 313.15\text{ K})$

で表され約 0.0958 であり、その逆数でヒートポンプの成績係数は約 10.4 となる。可逆サイクルの場合には熱機関とヒートポンプの熱と仕事の比は同じ大きさなので、永久に熱と仕事のやりとりを続けることができる（図 2.10）。可逆サイクルは現実には存在しないが、熱力学の考え方を進める上で必要であるので、想像上の理想的なものとして考えていく。

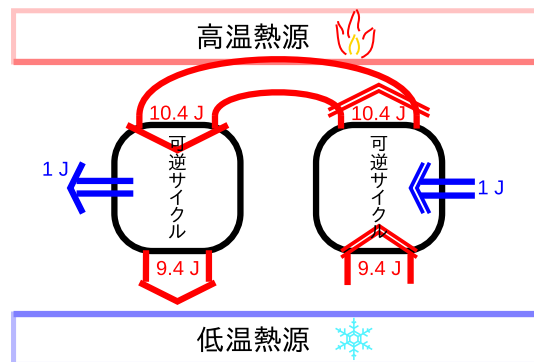


図 2.10 可逆サイクルの組み合わせ

2.4.3 可逆サイクルの効率と熱源

可逆サイクルの効率と熱源の関係として、二つの熱源間で動作する可逆サイクルの熱機関効率はどのような可逆サイクルでも常に等しくなることを、二つの熱源間で動作する可逆サイクル（可逆熱機関・可逆ヒートポンプ）の効率（仕事と熱の比）が異なる場合には熱力学第二法則に反することから示す。

異なる効率の可逆サイクル

異なる効率の可逆サイクルは同じ二つの熱源では成り立たないことから示す。可逆サイクル A と可逆サイクル B を並べて同じ二つの熱源間で動作させる（図 2.11-左）。次式のように可逆サイクル A の熱機関としての効率 $\eta_A[-]$ が、可逆サイクル B の熱機関としての効率 $\eta_B[-]$ よりも高いと仮定する。

$$\eta_A > \eta_B \quad (2.1)$$

効率の高い可逆サイクル A を熱機関として、可逆サイクル B をヒートポンプとして、高温熱源とやりとりする熱の大きさが同じになるよう ($|Q_{H,A}| = |Q_{H,B}|$) に動作させる^{脚注 6}（図 2.11-右）。熱機関の効率の式 (1.20)^{p.24} と効率の関係の式 (2.1)^{p.45} から

$$\frac{|W_A|}{|Q_{H,A}|} > \frac{|W_B|}{|Q_{H,B}|}$$

脚注 6 それぞれの可逆サイクルの熱の大きさが違う場合は、同じ可逆サイクルを複数個まとめて動作させて、それぞれの数を調整し、総計で同じ熱となるように調整する。

ここで高温熱源とやりとりする熱が同じとなるように動作させている ($|Q_{H,A}| = |Q_{H,B}|$) ので、次式が成り立つ。

$$|W_A| > |W_B| \quad (2.2)$$

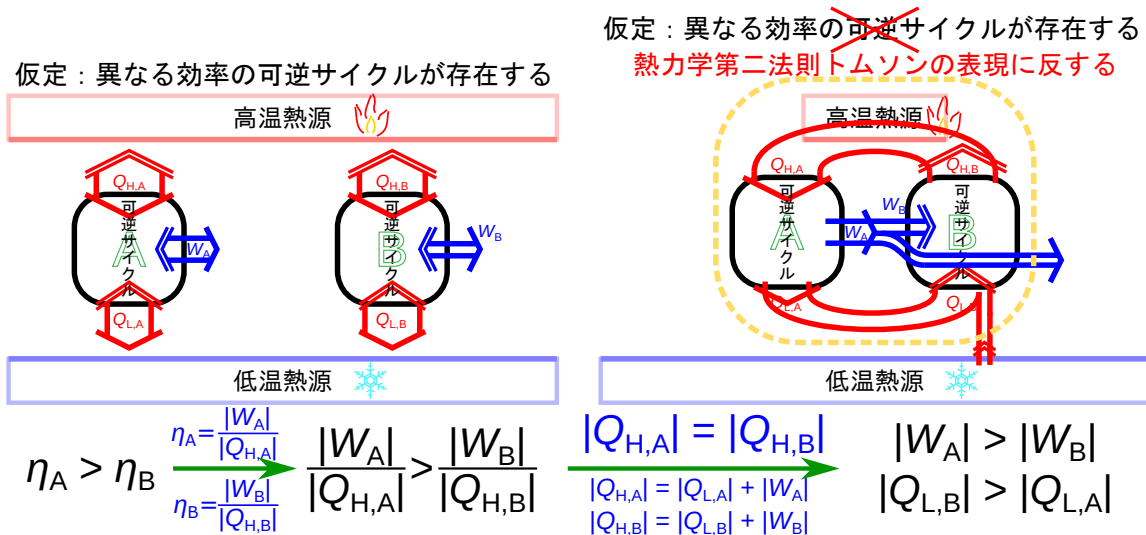
上式と熱機関におけるエネルギー保存の式 (1.22)^{p.25} とヒートポンプにおけるエネルギー保存の式 (1.26)^{p.26} より、

$$|Q_{H,A}| - |Q_{L,A}| > |Q_{H,B}| - |Q_{L,B}|$$

高温熱源とやりとりする熱の大きさが同じになるように動作させている ($|Q_{H,A}| = |Q_{H,B}|$) ので、次の関係が成り立つ。

$$|Q_{L,B}| > |Q_{L,A}| \quad (2.3)$$

図 2.11 の右側の図のオレンジの点線のように高温熱源も含めた大きな一つの系として考えると、全体での仕事は式 (2.2) より系から取り出されている (図 2.11 右の右側でオレンジの点線から外に出ている青の矢印)。また、低温熱源からの熱は式 (2.3) より系が受け取っている (図 2.11 右の下側でオレンジの点線へ入っている赤の矢印)。高温熱源も含めた大きな系で見ると、系が低温熱源 (一つの熱源) から熱を受け取り仕事に変換しているため、熱力学第二法則のトムソンの表現 (2.2 節 p.36) に反する^{脚注 7}。よって、ある可逆サイクルの効率が他の可逆サイクルの効率よりも高くなることはありえない。すなわち同じ二つの熱源で動作する全ての可逆サイクルの効率は同じである。言い換えれば、二つの熱源が決まれば可逆サイクルの効率も決まる。



脚注 7 クラウジウスの表現に反することを利用して示すことができる。詳細は付録の B.7.1 節 p.123 に示す。

同じ効率の可逆サイクル

同じ効率の可逆サイクルであれば、図 2.12 ように可逆熱機関 A と可逆ヒートポンプ B の熱源とやり取りする熱の量が等しく、全体として熱の移動がないと見なせるため熱力学第二法則に反しない。よって、同じ二つの熱源で動作する可逆サイクルは必ず同じ効率となる。

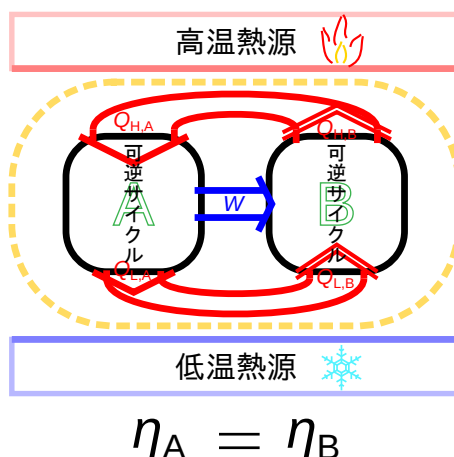


図 2.12 効率の等しい可逆熱機関（可逆ヒートポンプ）

可逆サイクルの効率と不可逆の熱機関の効率

可逆サイクルの効率と不可逆の熱機関の効率を比較した場合、実在する不可逆の熱機関の効率が可逆サイクルの効率よりも高くなることはありえない（付録 B.7.2^{p.124} に詳細を記している）。すなわち、可逆サイクルの熱機関としての効率は同じ二つの熱源を用いる中では最も高い。当然であるが可逆サイクルの熱機関としての効率が不可逆の熱機関よりも高い場合には熱力学第二法則に反することはない（付録 B.7.3 節^{p.126}）。また、可逆サイクルのヒートポンプとしての成績係数は、同じ二つの熱源を用いる実在する不可逆のヒートポンプよりも必ず高くなる（付録 B.7.4 節^{p.127}）。実際の熱機関である自動車のエンジンでも、同じ熱源間^{脚注 8}で働く可逆熱機関の効率を越えることは決して出来ない。ヒートポンプでも同じである^{脚注 9}。

2.4.4 可逆サイクルの熱と仕事と温度

可逆サイクルの熱と仕事と温度の関係から、可逆サイクルの熱機関としての効率を明らかにする。先ほど示したように、同じ組み合わせの一定温度の熱源二つで動作する可逆サイクルは、どんな熱機関やヒートポンプでも必ず同じ効率となり構成によらない。すなわち、効率を決める要素は二つの熱源の条件だけであり、熱源と

脚注 8 車のエンジンの高温熱源はガソリンの燃焼であり低温熱源は外気である。

脚注 9 エアコンでの冷房では高温熱源は外気であり低温熱源は室内空気である。外気と室内空気を熱源とする可逆サイクルの成績係数は必ずどんな高性能なエアコンよりも高くなり、どんな可逆サイクルも同じ成績係数となる。

系（サイクル）は熱のやり取りしかなく、熱のやり取りに影響するのは温度のみである。つまり可逆サイクルの効率を決める条件は二つの熱源の温度の組み合わせのみである。よって温度 T_H [°C または K] の熱源 1 と温度 T_L [°C または K] の熱源 2 ($T_H > T_L$) で動作する可逆サイクル（図 2.13）の効率 $\eta_{\text{可}}$ は、この二つの熱源の温度 (T_H [°C または K]、 T_L [°C または K]) のみによって表される^{脚注 10}。

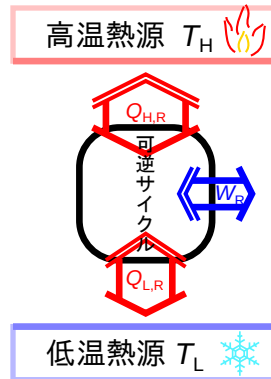


図 2.13 可逆サイクル

効率 $\eta_{\text{可}}$ と二つの熱源温度との関係 $f(T_H, T_L)$ は次式で表される。

$$\eta_{\text{可}} = f(T_H, T_L) \quad (2.4)$$

効率は仕事と高温熱源からの熱との比（式 (1.20)^{p.24}）であるので、上式は次のように変形できる。

$$\frac{|W_R|}{|Q_{H,R}|} = f(T_H, T_L) \quad (2.5)$$

ここで高温側の熱と低温側の熱の関係を求めるために、熱力学第一法則、次に示す式 (1.22)^{p.25} を使う。

$$|Q_{H,R}| = |Q_{L,R}| + |W_R|$$

この式を仕事 $W_{\text{可}}$ を消すように (2.5) に代入し整理すると次式となる。

$$\frac{|Q_{L,R}|}{|Q_{H,R}|} = 1 - f(T_H, T_L)$$

このように可逆サイクルの熱の比も温度の関数となる。右辺を $g(T_H, T_L) = 1 - f(T_H, T_L)$ とおきなおし次式を得る。

$$\frac{|Q_{L,R}|}{|Q_{H,R}|} = g(T_H, T_L) \quad (2.6)$$

可逆サイクルの高温熱源からの熱と低温熱源からの熱の大きさの比は二つの熱源の温度のみの関数で表される。

脚注 10 可逆熱サイクルの効率が二つの熱源温度の組み合わせによらず一定であれば、この関数は温度によらない定数となる。

2.4.5 三つの熱源での可逆サイクル

三つの熱源での可逆サイクルを考え、熱の比を表す関数 $g(T_H, T_L)$ がどのような関数か明らかにする。同じ組み合わせの熱源でなく異なる組み合わせの熱源で動作する可逆サイクルでの効率はどうか。図 2.14 に示すように、温度 T_H [°C または K] の熱源と温度 T_L [°C または K] の熱源で動作する可逆サイクル A と、温度 T_H [°C または K] の熱源と温度 T_M [°C または K] の熱源で動作する可逆サイクル B、温度 T_M [°C または K] の熱源と温度 T_L [°C または K] の熱源で動作する可逆サイクル C を考える。このとき熱源の温度の関係は $T_H > T_M > T_L$ とする。

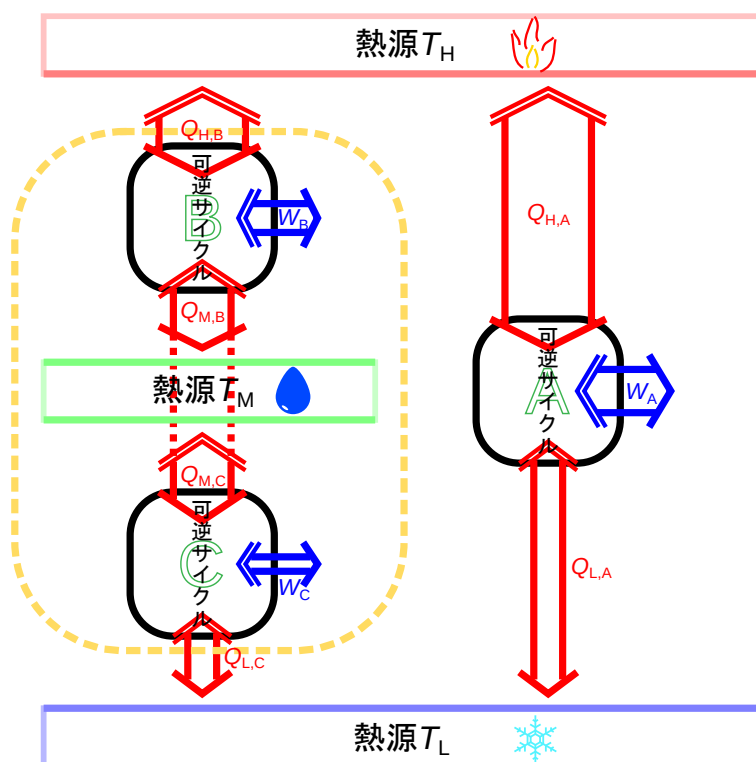


図 2.14 可逆熱機関の効率

温度の関数 $g(T_H, T_L)$ を明らかにするため、それぞれの可逆サイクルと熱源との熱の大きさの関係をを用いる。可逆サイクル B の低温側の熱源へ伝わる熱の大きさ $Q_{M,B}$ [J] と、可逆サイクル C の高温側の熱源から伝わる熱の大きさ $Q_{M,C}$ [J] を、同じ大きさ Q_M [J] になるよう^{脚注 11} にそれぞれの可逆熱機関を動作させて ($|Q_{M,B}| = |Q_{M,C}| = |Q_M|$)、図 2.14 の黄色の点線で示すように可逆サイクル B と可逆サイクル C を合わせて一つの可逆サイクルとして考える（黄色の点線で囲んだ合わせたサイクルは、温度 T_H の熱源と $Q_{H,B}$ 、温度 T_L の熱源と $Q_{L,C}$ の熱交換をしている）。可逆サイクル B と可逆サイクル C を合わせたサイクルと、可逆サイクル A

脚注 11 伝わる熱の大きさを同じにするように、可逆サイクル B と可逆サイクル C を複数個一緒に動作させ、それぞれの可逆サイクルの数を調整する。複数の可逆サイクルを一つの可逆サイクルとして考えれば、伝わる熱の大きさを等しくすることが出来る。

は、ともに温度 T_H [°C または K] と温度 T_L [°C または K] の同じ二つの熱源の間で動作する可逆サイクルとみなせるので熱の比は等しく次式が成り立つ。この関係は三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つ。

$$\frac{|Q_{L,C可}|}{|Q_{H,B可}|} = \frac{|Q_{L,A可}|}{|Q_{H,A可}|} \quad (2.7)$$

上式 (2.7) の左辺の分子と分母に $|Q_{M可}|$ をかけると次の関係が成り立つ。

$$\frac{|Q_{M可}|}{|Q_{H,B可}|} \frac{|Q_{L,C可}|}{|Q_{M可}|} = \frac{|Q_{L,A可}|}{|Q_{H,A可}|}$$

上式左辺は可逆サイクル B の熱の比と可逆サイクル C の熱の比の積と同じ形になった。右辺は可逆サイクル A の熱の比であるので、両辺をそれぞれ温度の関数 g (式 (2.6)) で次式のように表す事ができる^{脚注 12}。

$$g(T_H, T_M)g(T_M, T_L) = g(T_H, T_L) \quad (2.8)$$

この関係は三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つことから関数 g がどのような関数かを考える。上式 (2.8) で、左辺は T_M [°C または K] を含む関数となっているが、右辺は T_H [°C または K] と T_L [°C または K] のみの関数で T_M [°C または K] を含んでいない。三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つためには、関数 g は左辺の積の計算で T_M [°C または K] が消える形の関数である必要がある。

もし、関数 g が次のような形であったらどうなるか、試しに計算をしてみよう。

$$g(T_H, T_L) = T_L + T_H \quad (2.9)$$

元の式 (2.8) の g に代入してみる。

$$\begin{aligned} g(T_H, T_M)g(T_M, T_L) &= g(T_H, T_L) \\ (T_M + T_H)(T_L + T_M) &= T_L + T_H \\ T_L T_M + T_L T_H + T_M^2 + T_M T_H &= T_L + T_H \\ T_L T_M + T_L T_H - T_L &= -T_M^2 - T_M T_H + T_H \\ T_L &= \frac{-T_M^2 - T_M T_H + T_H}{T_M + T_H - 1} \end{aligned}$$

上式の関係であると T_L が T_M と T_H の関数になっており、任意のはずの T_H , T_M , T_L が上式の関係となる熱源温度でしか成り立たず、式 (2.9) の形の関数 g は間違った形であったことがわかる。

左辺の積の計算で T_M [°C または K] が消えるためには、関数 g が割り算で表される形がある。一番簡単な形として次の形が考えられる。

$$g(T_H, T_L) = \frac{T_L}{T_H} \quad (2.10)$$

脚注 12 ここで関数 g (関数 f) が温度によらず一定であると成り立たないため、関数 g (関数 f) は定数ではない。

元の式 (2.8) の g に代入してみる。

$$g(T_H, T_M)g(T_M, T_L) = g(T_H, T_L)$$

$$\frac{T_M}{T_H} \frac{T_L}{T_M} = \frac{T_L}{T_H}$$

$$\frac{T_L}{T_H} = \frac{T_L}{T_H}$$

上式は左辺と右辺が同じになっているので、三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つ。関数 g が式 (2.10) の形であれば元の式 (2.8) が三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つことがわかる。

関数 g が他の割り算の形で成り立つ。例えばとして次の形を考えてみる。

$$g(T_H, T_L) = \frac{3T_L + 20}{3T_H + 20} \quad (2.11)$$

元の式 (2.8) の g に代入してみる。

$$g(T_H, T_M)g(T_M, T_L) = g(T_H, T_L)$$

$$\frac{3T_M + 20}{3T_H + 20} \frac{3T_L + 20}{3T_M + 20} = \frac{3T_L + 20}{3T_H + 20}$$

$$\frac{3T_L + 20}{3T_H + 20} = \frac{3T_L + 20}{3T_H + 20}$$

上式は左辺と右辺が同じになっているので、三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つ。関数 g が式 (2.11) の形であれば元の式 (2.8) が三つの熱源の温度 (T_H , T_M , T_L) がどのような値になっても必ず成り立つことがわかる。

関数 g を割り算の形にした式 (2.10) と式 (2.11) は、分子と分母がそれぞれ一つの温度に対して同じ形の関数となっている。一つの温度に対する関数は他の形でも成り立ちそうであるので、ある関数 $\phi(T)$ と置いた次式で表される関数 g で考えてみる。

$$g(T_H, T_L) = \frac{\phi(T_L)}{\phi(T_H)} \quad (2.12)$$

上式のように関数 g が温度の商の関数だと、次式のように T_M [°C または K] が左辺から消える。

$$g(T_H, T_M)g(T_M, T_L) = \frac{\phi(T_M)}{\phi(T_H)} \frac{\phi(T_L)}{\phi(T_M)} = \frac{\phi(T_L)}{\phi(T_H)} = g(T_H, T_L)$$

このように関数 g が温度の商の関数であると言える。熱源の温度と、熱源とやりとりする熱量の関係をまとめると式 (2.6) と式 (2.12) より次式が成り立つ。

$$\frac{|Q_{L可}|}{|Q_{H可}|} = \frac{\phi(T_L)}{\phi(T_H)} \quad (2.13)$$

2.4.6 熱力学的温度と可逆サイクルの効率

熱力学的温度と可逆サイクルの効率の関係をより詳しく見ていく。前節の $\phi(T)$ (式 (2.13)) を SI (国際単位系) では基本単位である熱力学的温度 (絶対温度) Θ (単位は K(ケルビン)) として定義されている [10][1]^{脚注 13}。

$$\Theta = \phi(T)$$

また日常使われる摂氏温度 $\theta[^\circ\text{C}]$ は国際的に SI (国際単位系) の組立単位として絶対温度 $\Theta[\text{K}]$ により次式で定義されている [1]^{脚注 14}。

$$\Theta = \theta + 273.15$$

この熱力学的温度で表現すると、温度 $\Theta_H[\text{K}]$ と温度 $\Theta_L[\text{K}]$ の二つの熱源で動作する可逆熱機関の熱源とやりとりする熱量 $Q_H[\text{J}]$ と熱量 $Q_L[\text{J}]$ の関係は次のように熱力学的温度 (絶対温度) の比で表される^{脚注 15}。

$$\frac{|Q_{L\text{可}}|}{|Q_{H\text{可}}|} = \frac{\Theta_L}{\Theta_H} \quad (2.15)$$

変形し次式の様に表すこともできる^{脚注 16}。

$$\frac{|Q_{H\text{可}}|}{\Theta_H} = \frac{|Q_{L\text{可}}|}{\Theta_L} \quad (2.16)$$

式 (1.24)^{p.25} と式 (2.15) より、温度 $\Theta_H[\text{K}]$ の熱源と温度 $\Theta_L[\text{K}]$ の熱源 ($\Theta_H > \Theta_L$) で動作する可逆熱機関の効率は次式 (2.17) で表される^{脚注 17}。

$$\eta_{\text{HL可}} = \frac{|Q_{H\text{可}}| - |Q_{L\text{可}}|}{|Q_{H\text{可}}|}$$

^{脚注 13} 熱力学的温度 (絶対温度) の詳細は 3.2 節 p.71 に記す

^{脚注 14} 関数 ϕ と摂氏温度 $\theta[^\circ\text{C}]$ の関係は次式で表される。

$$\theta + 273.15 = \phi(T)$$

^{脚注 15} 関数 $g(T_H, T_L)$ は次のように表される。

$$\frac{|Q_{L\text{可}}|}{|Q_{H\text{可}}|} = \frac{\Theta_L}{\Theta_H} = g(T_H, T_L) \quad (2.14)$$

^{脚注 16} 絶対値を外すと $Q_H[\text{J}]$ と $Q_L[\text{J}]$ は熱機関 (ヒートポンプ) に対し入る向きと出る向きと伝わる方向が逆であり、符号が逆となるので次式となる。

$$\frac{Q_{H\text{可}}}{\Theta_H} = -\frac{Q_{L\text{可}}}{\Theta_L}$$

^{脚注 17} 関数 $f(T_H, T_L)$ は次のように表される。

$$\frac{|W_{\text{可}}|}{|Q_{H\text{可}}|} = \frac{\Theta_H - \Theta_L}{\Theta_H} = f(T_H, T_L)$$

$$\begin{aligned}
&= 1 - \frac{|Q_{L可}|}{|Q_{H可}|} \\
&= 1 - \frac{\Theta_L}{\Theta_H} \\
&= \frac{\Theta_H - \Theta_L}{\Theta_H} \tag{2.17}
\end{aligned}$$

2.4.7 問題

問題をいくつかあげる。

1. 熱源として 5 °C（深層の海水の温度）、20 °C（大気の温度）、100 °C（沸騰しているお湯の温度）、1000 °C（燃焼の温度）がある。この中で可逆熱機関を動作させた際に最も効率の高くなる熱源の組み合わせはどれか。また、効率を求めよ。
2. 1000 °C の高温熱源から 900 °C の低温熱源へ熱が伝わっている間で可逆熱機関を動作させた場合と、高温熱源 100 °C から低温熱源 0 °C へ熱が伝わっている間で可逆熱機関を動作させた場合を考える。どちらの場合も熱源間の温度差は 100 °C である。この時、それぞれの可逆熱機関の効率を求めよ。
3. 300 K の地球表面で 2.7 K の何もない宇宙空間 [11] との間と、約 6000 K の太陽表面 [12] との間でそれぞれ可逆熱機関を動作させた際の効率を求めよ（熱源温度に地球表面温度、宇宙空間の温度、太陽の表面温度を用いる）。
4. 式 (1.27)^{p.26} と式 (2.15)^{p.52} より温度 Θ_1 [K] の熱源と温度 Θ_2 [K] の熱源（ $\Theta_1 > \Theta_2$ ）で動作する可逆ヒートポンプの成績係数を示せ。
5. 低温熱源が 0 K であり、高温熱源が 300 K である場合に、可逆熱機関と可逆ヒートポンプを動作させた際の効率と成績係数を求めよ。

2.4.8 解答

解答を示す。

1. 可逆熱機関の効率は式 (2.17)^{p.53} で表される。二つの熱源の差が大きいほど効率は良くなるため、5 °C と 1000 °C の組み合わせが最も効率が高くなる。式 (2.17) 中 Θ_1 [K] が高温熱源温度、 Θ_2 [K] が低温熱源の温度であるので、それぞれの値を求める。

$$\begin{aligned}
\Theta_1 &= 1000 \text{ °C} + 273.15 = 1273.15 \text{ K} \\
\Theta_2 &= 5 \text{ °C} + 273.15 = 278.15 \text{ K} \\
\eta &= \frac{\Theta_1 - \Theta_2}{\Theta_1} = \frac{1273.15 \text{ K} - 278.15 \text{ K}}{1273.15 \text{ K}} \simeq 0.781
\end{aligned}$$

効率は 0.781 である。

2. 可逆熱機関の効率は式 (2.17)^{p.53} で表される。1000 °C と 900 °C の組合せでの効率 η_h は次のように求められる。

$$\eta_h = \frac{1273.15 \text{ K} - 1173.15 \text{ K}}{1273.15 \text{ K}} \simeq 0.079$$

100 °C と 0 °C の組合せでの効率 η_l は次のように求められる。

$$\eta_l = \frac{373.15 \text{ K} - 273.15 \text{ K}}{373.15 \text{ K}} \simeq 0.268$$

このように同じ温度差で可逆熱機関を動作させた場合でも、熱源の温度によって効率は大きく異なる。

900 °C の低温熱源で効率 0.268 を得るには 1130.14 °C の高温熱源が必要である。

3. 可逆熱機関の効率は式 (2.17)^{p.53} で表される。何もない宇宙空間との組合せでの効率 η_{space} は次のように求められる。

$$\eta_{\text{space}} = \frac{300 \text{ K} - 2.7 \text{ K}}{300 \text{ K}} \simeq 0.991$$

太陽との組合せでの効率 η_{sun} は次のように求められる。

$$\eta_{\text{sun}} = \frac{6000 \text{ K} - 300 \text{ K}}{6000 \text{ K}} \simeq 0.950$$

このように宇宙空間と地球表面での方が効率が高いが、伝わる熱量は太陽からの方が圧倒的に大きいいため、動作させれば得られる仕事は太陽との方が大きくなる。

4. 可逆ヒートポンプの成績係数は式 (1.27)^{p.26} より

$$\epsilon_{12\text{可}} = \frac{|Q_{1\text{可}}|}{|Q_{1\text{可}}| - |Q_{2\text{可}}|} = \frac{1}{1 - \frac{|Q_{2\text{可}}|}{|Q_{1\text{可}}|}}$$

ここに式 (2.15)^{p.52} を代入する。

$$\epsilon_{12\text{可}} = \frac{1}{1 - \frac{\theta_2}{\theta_1}} = \frac{\theta_1}{\theta_1 - \theta_2}$$

可逆ヒートポンプの成績係数は熱源の温度により上式のように表される。

5. 可逆熱機関の効率は式 (2.17)^{p.53} で表される。0 K と 300 K の組み合わせでの効率 $\eta_{0\text{K}}$ は次のように求められる。

$$\eta_{0\text{K}} = \frac{300 \text{ K} - 0 \text{ K}}{300 \text{ K}} = 1$$

このように低温熱源が 0 K である場合には高温熱源の温度にかかわらず効率は 1 となり、高温熱源から受け取った熱は全て仕事に変換できる。次に可逆ヒートポンプの成績係数は上問の解答より成績係数 $\epsilon_{0\text{K}}$ は次のように求められる。

$$\epsilon_{0\text{K}} = \frac{300 \text{ K}}{300 \text{ K} - 0 \text{ K}} = 1$$

このように低温熱源が 0 K である場合には高温熱源の温度にかかわらず可逆ヒートポンプの成績係数は 1 となり、高温側で得られる熱は仕事からのみであり、低温熱源から熱を奪うことはできない。

2.5 エントロピー

エントロピーを不可逆の指標となるように定義する。これまで不可逆と熱力学第二法則についてみてきたが、不可逆性を数値的にエントロピーによって表せるようにしていこう。

2.5.1 エントロピーの条件

エントロピーの条件を、全体として断熱された系において不可逆の指標となる状態量となるようにしたい^{脚注 18}。すなわち、熱力学第二法則（2 節 p.35）が時間の流れの方向を示したように、時間の流れる方向を数値で表す指標とする。時間が流れる方向の変化に対して断熱された系ではエントロピーが増大するように定義したい^{脚注 19}。そこで次の三つの条件が成り立つようにエントロピーを定義する（全体として断熱されていることが大前提である）。

条件 1 断熱された一つの系での”可逆”の変化では（仕事の作用があっても）、どちらに時間が流れてもよいので、エントロピーは変化しない。

条件 2 断熱された一つの系の状態が変化した場合、不可逆の変化であれば時間の経過でエントロピーが増加する。

条件 3 全体は断熱された内部に複数の系が存在する場合、それぞれの系の間では熱のやりとりがある場合でも全体では条件 1（条件 3-1）と条件 2（条件 3-2）が成り立つ。

条件 3-1 全体は断熱された内部に複数の系がある場合において、可逆の変化では合計のエントロピーは変化しない。

条件 3-2 全体は断熱された内部に複数の系がある場合において、不可逆の変化では時間の経過でエントロピーが増加する。

2.5.2 条件からの検討

条件からの検討をしていく。条件 1 で示したように断熱された系が可逆変化した場合、エントロピー S は変化しないように定義したい。可逆断熱変化でのエントロピーの変化を $dS_{\text{可逆断熱}}$ とすると条件 1 は次式で表される。

$$dS_{\text{可逆断熱}} = 0 \quad (2.18)$$

^{脚注 18} 以下のエントロピーの定義の導出はイメージのしやすさを優先しているため、厳密な考え方については他の熱力学の教科書 [13][14] 等で確認するとよい。

^{脚注 19} 複雑な現象で、次にどちらの方向に現象が動いていくのかがすぐには分からない場合に、どちらに動くか判断する指標となる。

条件2の不可逆の変化で増加する性質を考える。時間の流れる方向での変化でエントロピーが増加し、逆の時間の流れだと減少するようにする。断熱された一つの系で、熱が発生する場合は現象は不可逆となる(2.2.3節 p.38)。そこで、発熱する場合にエントロピーが増えるように定義する。これまでに発熱をする場合には熱 Q は正と定義しているので、それに対応するエントロピーの変化量も正とするように条件2は次のように表す。

$$Q > 0 \quad \text{のとき} \quad dS > 0 \quad (2.19)$$

上の式(2.18)と式(2.19)の関係を満たすエントロピーの形の候補として、2.4.6節 p.52 で可逆サイクルの関係で出てきた「 Q/θ 」が考えられる。この「 Q/θ 」が、条件3の全体として断熱された内部に複数の系があり内部で熱のやり取りのある系の場合に条件を満たすか、一つの熱源とサイクルを含む系、二つの熱源とサイクルを含む系、複数の熱源とサイクルを含む系について検討していく。

2.5.3 一つの熱源とサイクル（二つの系）

一つの熱源とサイクル（二つの系）が全体で断熱された中にあるとき、熱力学第二法則トムソンの表現に合う系と反する系でのエントロピーの定義として「 Q/θ 」が前に示した条件3-2（全体でエントロピーが増加する）と合うかを考える。

熱力学第二法則トムソンの表現に合う系

熱力学第二法則トムソンの表現に合う系を考える。図2.15のように、全体で断熱された系の中に、単一熱源系（温度 θ ）と仕事を熱に変換するサイクルである系（摩擦など簡単に実現できる）の二つの系がある場合は熱力学第二法則トムソンの表現に合う。ここでエントロピーを Q/θ として計算をしてみよう。サイクルは一サイクルの初めと終わりの状態が変わらないため状態は変化しない。エントロピーも一サイクルの始めと終わりで同じ状態となるため、可逆サイクルを含む全てのサイクルは一サイクル中でエントロピーは変化しない ($\Delta S_{\text{cycle}} = 0$)^{脚注 20}。単一熱源系は熱を受け取るので熱は正となり $\Delta S_s = |Q|/\theta_H$ となる。サイクルと熱源の二つの系があり、どちらに伝わる熱と考えるかで Q の符号が変わるため、複数の系の場合は絶対値をつけ $|Q|$ とし、正か負かわかりやすいように表現をする。単一熱源系でエントロピーは増加し、全体での変化量 ΔS_{total} は次のようになる。

$$\begin{aligned} \Delta S_{\text{total}} &= \Delta S_{\text{cycle}} + \Delta S_s \\ &= 0 + \frac{|Q|}{\theta_H} \end{aligned}$$

脚注 20 ここまでの仮定ではサイクルでエントロピーが変化しないことを示すことが出来ないが、エントロピーのイメージをつかんでもらうために、ここではサイクルでのエントロピーは変化しないものとする。ここでのサイクルでは仕事から熱に変換されることで増えるエントロピーと熱源へ熱を伝えることで減るエントロピーが等しい。

$$> 0$$

熱力学第二法則トムソンの表現にあう「時間の流れが正しい方向に流れている」場合に、全体でエントロピーは増加をしていることがわかる。正しい時間の向きでエントロピーが増加したので、エントロピーとして Q/θ を用いることはこの条件では目的にかなっている。

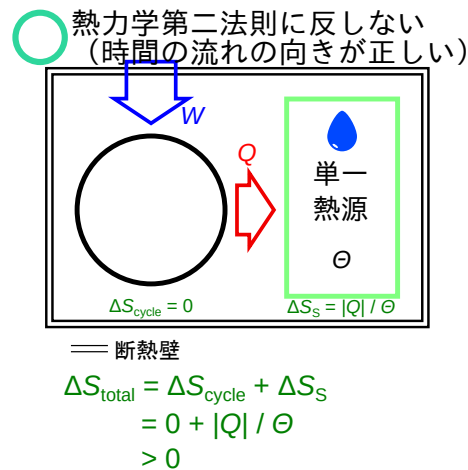


図 2.15 熱源とトムソンの表現

熱力学第二法則トムソンの表現に反する系

熱力学第二法則トムソンの表現に反する系を考える。図 2.16 のように、全体で断熱された系の中に、単一熱源系（温度 θ ）と単一熱源からの熱を仕事に変換する反トムソンサイクルの系の二つの系がある場合を考える。ここでもエントロピーを Q/θ として計算をしてみよう。単一熱源系は熱を渡しているので熱は負であり次式のように求められる。

$$\Delta S_s = -\frac{|Q|}{\theta_H}$$

$$< 0$$

サイクルはエントロピーは変わらないため、全体で減少する。

$$\Delta S_{\text{total}} = \Delta S_{\text{cycle}} + \Delta S_s$$

$$= 0 - \frac{|Q|}{\theta_H}$$

$$< 0$$

熱力学第二法則トムソンの表現に反する「時間の流れが正しい方向に流れていない」場合に、全体でエントロピーが減少している。ここからも Q/θ がエントロピーの定義としてふさわしいことがわかる。

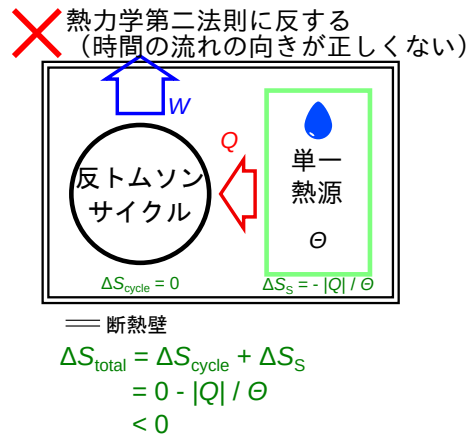


図 2.16 熱源と反トムソンサイクル

2.5.4 二つの熱源とサイクル（三つの系）

二つの熱源とサイクル（三つの系）が全体で断熱された系の中にある場合に、可逆サイクル、熱力学第二法則クラウジウスの表現に合うサイクル、熱力学第二法則クラウジウスの表現に反するサイクルが含まれる系についてそれぞれ考えていく。

可逆サイクル

可逆サイクルが含まれる場合の、条件 3-1（系全体で条件 1「可逆では変化しない」が成り立つ）を考える。可逆サイクルと高温熱源の系、低温熱源の系があり、図 2.17 のように全体として断熱されている系を考える。この系は全体で断熱されていて可逆サイクルが可逆変化をするため、全体でエントロピーが変化しないような定義にしたい。

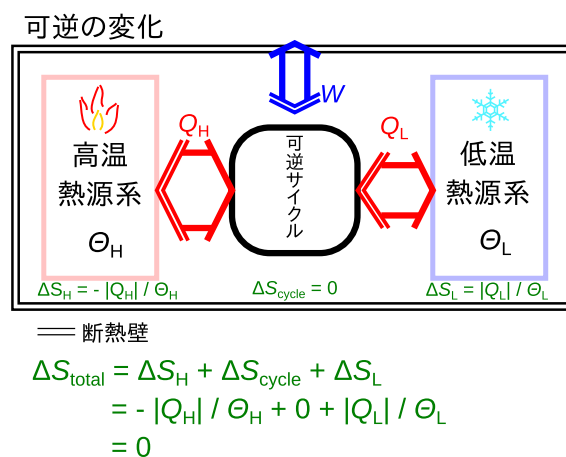


図 2.17 熱源と可逆サイクル

全体としてのエントロピーの変化 (ΔS_{total}) は次式のように各系のエントロピー変化の和を求めればよい（高温熱源のエントロピー変化は ΔS_H 、低温熱源のエントロピー変化は ΔS_L 、可逆サイクルのエントロピー変化は

ΔS_{cycle} 。

$$\Delta S_{\text{total}} = \Delta S_{\text{H}} + \Delta S_{\text{cycle}} + \Delta S_{\text{L}} \quad (2.20)$$

この中で、サイクルはエントロピーは変化しない。よって次式が成り立つ。

$$\Delta S_{\text{cycle}} = 0 \quad (2.21)$$

熱源でのエントロピーの変化を可逆サイクルが熱機関として動いた熱の流れで考える（逆のヒートポンプで動作した場合には高温熱源と低温熱源の双方の符号を逆にすれば同じ結果が得られる）。可逆熱機関であれば高温熱源は熱が出ていくので熱は負の値となり、次式で表される。

$$\Delta S_{\text{H}} = -\frac{|Q_{\text{H}}|}{\Theta_{\text{H}}} \quad (2.22)$$

低温熱源は熱を受け取るので熱は正の値となり、次式で表される。

$$\Delta S_{\text{L}} = \frac{|Q_{\text{L}}|}{\Theta_{\text{L}}} \quad (2.23)$$

可逆サイクルでの熱と温度の関係は、式 (2.16)^{p.52} より以下の関係がえられる。

$$-\frac{|Q_{\text{H}}|}{\Theta_{\text{H}}} + \frac{|Q_{\text{L}}|}{\Theta_{\text{L}}} = 0 \quad (2.24)$$

式 (2.20) へ式 (2.21)、式 (2.22)、式 (2.23)、式 (2.24) を代入すると、高温熱源での増加分と低温熱源での減少分が等しく、系全体のエントロピーの変化はゼロとなることが分かる。

$$\begin{aligned} \Delta S_{\text{total}} &= \Delta S_{\text{H}} + \Delta S_{\text{cycle}} + \Delta S_{\text{L}} \\ &= 0 \end{aligned}$$

つまり Q/Θ をエントロピーとすると、可逆の過程で断熱された系では変化しない量となる。

正しい時間の流れ（熱力学第二法則に反しない）

正しい時間の流れ（熱力学第二法則に反しない）ではエントロピーが増加する条件 3-2（全体で条件 2 が成り立つ）を考える。熱力学第二法則（2.2 節 ^{p.36}）に合う場合には「時間の流れも正しい方向に流れている」と言えるためエントロピーが増加することを確認する。熱力学第二法則クラウジウスの表現に合う通常身の回りでおこりうる現象として、高温から低温へ熱を伝える系を考える。図 2.18 のように、全体で断熱された系の中に、高温熱源系（温度 Θ_{H} ）、低温熱源系（温度 Θ_{L} ）、高温から低温に熱 Q を伝えるだけのサイクルの系の三つの系がある場合は、サイクルを介して高温から低温に熱が伝わっているだけなので、熱力学第二法則クラウジウスの表現に合う。

ここでもエントロピーを先ほどのように Q/Θ として計算をしてみよう。間のサイクルは同じ状態で動作するのでエントロピーは変化しない。高温熱源系は熱を与えるので熱は負となり $\Delta S_{\text{H}} = -|Q|/\Theta_{\text{H}}$ となる。低温熱

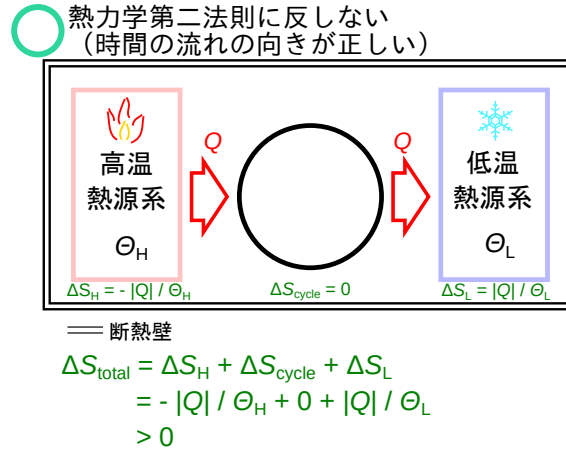


図 2.18 エントロピーとクラウジウスの表現

源系は熱を受け取るので熱は正となり $\Delta S_L = |Q|/\Theta_L$ となる。高温熱源系でエントロピーは減少し、低温熱源系でエントロピーは増加する。全体での変化量 ΔS_{total} は次のようになる。

$$\begin{aligned}\Delta S_{\text{total}} &= \Delta S_H + \Delta S_{\text{cycle}} + \Delta S_L \\ &= \frac{-|Q|}{\Theta_H} + 0 + \frac{|Q|}{\Theta_L} \\ &= |Q| \left(-\frac{1}{\Theta_H} + \frac{1}{\Theta_L} \right) > 0\end{aligned}$$

温度は高温熱源系が低温熱源系よりも高い ($\Theta_H > \Theta_L$) ため、全体でエントロピーは増加をしていることがわかる。正しい時間の向きでエントロピーが増加したので、エントロピーとして Q/Θ を用いることはこの条件では目的にかなっている。

正しくない時間の流れ (熱力学第二法則に反する)

正しくない時間の流れ (熱力学第二法則に反する) では時間の流れが正しく流れていない (逆に向いている) ためエントロピーが減少することを確認する。(図 2.19) のように、全体で断熱された系の中に、高温熱源系 (温度 Θ_H)、低温熱源系 (温度 Θ_L)、低温から高温に熱 Q を伝えるだけの反クラウジウスサイクルの系の三つの系がある熱力学第二法則クラウジウスの表現に反する場合である。ここでもエントロピーを先ほどのように Q/Θ として計算をしてみよう。間のサイクルは同じ状態で動作するのでエントロピーは変化しない。高温熱源系は熱を受け取るので熱は正となり $\Delta S_H = |Q|/\Theta_H$ となる。低温熱源系は熱を与えるので熱は負となり $\Delta S_L = -|Q|/\Theta_L$ となる。高温熱源系でエントロピーは増加し、低温熱源系でエントロピーは減少する。全体での変化量 ΔS_{total} は次のようになる。

$$\begin{aligned}\Delta S_{\text{total}} &= \Delta S_H + \Delta S_{\text{cycle}} + \Delta S_L \\ &= \frac{|Q|}{\Theta_H} + 0 + \frac{-|Q|}{\Theta_L} \\ &= |Q| \left(\frac{1}{\Theta_H} - \frac{1}{\Theta_L} \right) < 0\end{aligned}$$

温度は高温熱源系が低温熱源系よりも高い ($\theta_H > \theta_L$) ため、全体でエントロピーは減少していることがわかる。熱力学第二法則に反する正しくない時間の向きでエントロピーが減少したので、エントロピーとして Q/θ を用いることはこの条件では目的にかなっていない。

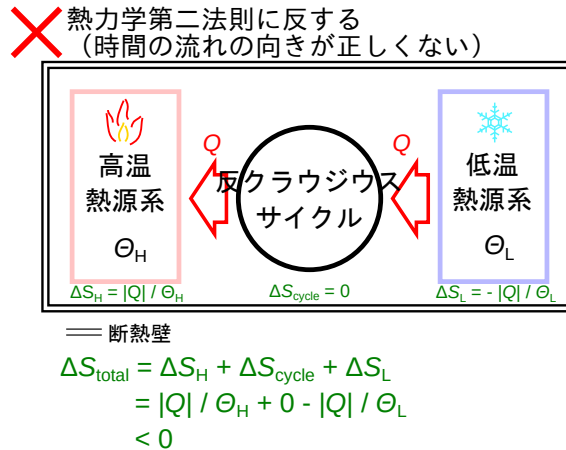


図 2.19 エントロピーと反クラウジウスサイクル

2.5.5 複数の熱源とサイクル（複数の系）

複数の熱源とサイクル（複数の系）が全体で断熱されている場合を考える。 n 個の熱源でエントロピーを Q/θ と定義した場合に、次式のように全体でエントロピーが増大すると仮定する。

$$\sum_{i=1}^n \frac{Q_i}{\theta_{源i}} \geq 0 \quad (2.25)$$

上式が成り立つ場合に、 $n+1$ 個の熱源でも次式のようにエントロピーが増大することを示す。

$$\sum_{i=1}^{n+1} \frac{Q_i}{\theta_{源i}} \geq 0$$

このことが示せば、一熱源（二つの系）、二熱源（三つの系）では成り立つことをすでに示しているから、エントロピーの増大が複数の熱源（複数の系）に対して一般的に成り立つと言える。

図 2.20 に示すように、 $n+1$ 個の温度の異なる熱源と、その全ての複数熱源と熱交換をする複数熱源サイクル M、熱源 n と熱源 $n+1$ の二つのみを熱源とする可逆サイクル R を考える。それぞれの熱源の温度は $\theta_{源1}$ 、 $\theta_{源2}$ 、 $\dots$ 、 $\theta_{源n}$ 、 $\theta_{源n+1}$ 、サイクル M と熱源とで作用する熱を $Q_{M,1}$ 、 $Q_{M,2}$ 、 $\dots$ 、 $Q_{M,n}$ 、 $Q_{M,n+1}$ 、可逆サイクル R が熱源 n 、熱源 $n+1$ とやり取りする熱をそれぞれ $Q_{R,n}$ 、 $Q_{R,n+1}$ とする。熱源のエントロピー変化を考えるので、熱は熱源が受け取る向きを正とする。図 2.20 中でも熱が正となる向きを矢印の向きとしている。

可逆サイクル R と複数熱源サイクル M は、熱源 $n+1$ と同じ大きさで違う向きの熱のやり取りをさせる。式で

表すと次式となる^{脚注 21}。

$$Q_{M,n+1} + Q_{R,n+1} = 0 \quad (2.26)$$

図 2.20 のオレンジの点線で囲った複数熱源サイクル M、熱源 n+1、可逆サイクル R をまとめて一つのサイクルとして考えると、仮定の式 (2.25) における $\frac{Q_n}{\Theta_n}$ の項はサイクル M と可逆サイクル R での熱の和で $\frac{Q_{M,n}}{\Theta_n} + \frac{Q_{R,n}}{\Theta_n}$ となるので、式 (2.25) から次式が成り立つ。

$$\sum_{i=1}^{n-1} \frac{Q_{M,i}}{\Theta_{源i}} + \frac{Q_{M,n}}{\Theta_{源n}} + \frac{Q_{R,n}}{\Theta_{源n}} \geq 0 \quad (2.27)$$

可逆サイクル R は熱源 n と熱源 n+1 の二つを熱源とするため式 (2.16) が適用できる。

$$\frac{Q_{R,n}}{\Theta_{源n}} + \frac{Q_{R,n+1}}{\Theta_{源n+1}} = 0$$

式 (2.27) へ代入する。

$$\sum_{i=1}^{n-1} \frac{Q_{M,i}}{\Theta_{源i}} + \frac{Q_{M,n}}{\Theta_{源n}} - \frac{Q_{R,n+1}}{\Theta_{源n+1}} \geq 0$$

式 (2.26) により次式を得る。

$$\sum_{i=1}^{n-1} \frac{Q_{M,i}}{\Theta_{源i}} + \frac{Q_{M,n}}{\Theta_{源n}} + \frac{Q_{M,n+1}}{\Theta_{源n+1}} \geq 0$$

$$\sum_{i=1}^{n+1} \frac{Q_{M,i}}{\Theta_{源i}} \geq 0$$

これで、n 個の熱源で全体でエントロピーが増大するのであれば、n+1 個の複数熱源でも正しい時間の流れ（熱力学第二法則に反しない場合）ではエントロピーは増大することが確認できた。

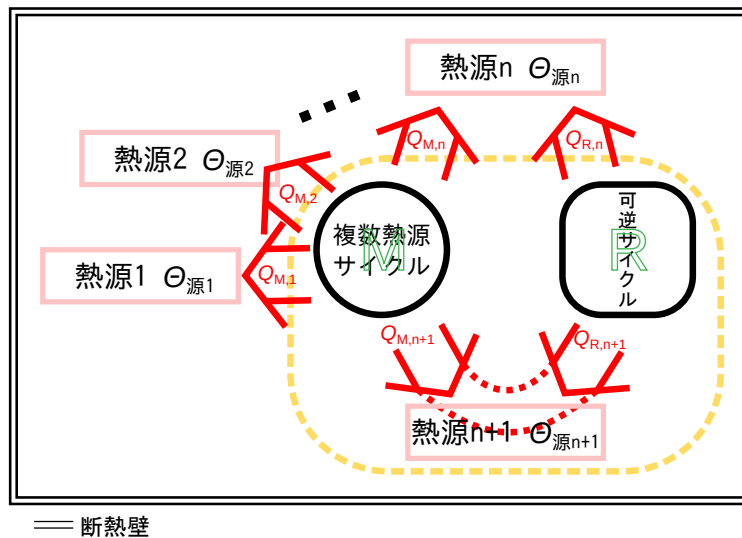


図 2.20 複数熱源

脚注 21 それぞれのサイクルの仕事の大きさが違う場合は、同じサイクルを複数個まとめて動作させて、それぞれの数を調整し、総計で同じ仕事となるように調整する。

2.5.6 無限個の熱源とサイクル（無限個の系）

無限個の熱源とサイクル（無限個の系）での全体のエントロピーの変化を考える。前節で複数の熱源でエントロピーが増大することが確認できた。複数熱源の数を限りなく無限個として、一つの熱源と極微量の熱量 δQ を交換すると、次式が成り立つ。

$$\sum_{i=1}^{\infty} \frac{\delta Q_i}{\Theta_{\text{源}i}} \geq 0$$

これは全体が断熱された中で、サイクルと熱のやり取りをしている一つの熱源の温度が変わる際にも適用できる。極微小な熱量 δQ を受ける際の全ての系のサイクル一周分の熱源のエントロピー変化 ΔS_{total} は次のように表すことができる^{脚注 22}。

$$\Delta S_{\text{total}} = \oint \frac{\delta Q}{\Theta_{\text{源}}} \geq 0$$

2.5.7 エントロピーの定義

エントロピーの定義として、変化量を熱量をその時の絶対温度で割った値とすると、複数の熱源においてはじめに示した条件を満たすことが示せた。しかし、ただ熱量でエントロピーを定義してしまうとエントロピーは状態量とならず、状態変化の過程が明らかな特別な状況でしか不可逆の指標として使えないため広く応用することができない。そこで、エントロピーの定義における熱 Q を可逆過程の熱 $Q_{\text{可}}$ とするとエントロピーは状態量となり、ある特殊な状態が二つある場合にそれぞれに不可逆の度合いを計算することが出来るようになる。すなわち、どちらからどちらに時間が流れるのかがエントロピーを計算することで求めることが出来るようになり、応用の幅が大きく広がる。このことからエントロピーは可逆過程の熱をその時の絶対温度で割った値として次式 (2.28) のように定義する。

$$\Delta S \equiv \frac{Q_{\text{可}}}{\Theta} \quad (2.28)$$

上式からエントロピーの単位は [J/K] である。

また、極微小な可逆過程の熱量 $dQ_{\text{可}}$ [J] により、次式のようにもエントロピーは定義できる^{脚注 23}。

$$dS \equiv \frac{dQ_{\text{可}}}{\Theta} \quad (2.29)$$

可逆過程の熱でエントロピーを定義したが、通常（不可逆過程）の熱のやり取りがあった場合にエントロピー

脚注 22 $\oint$ は周回積分を表し、ここではサイクル一周分の積分である。

脚注 23 通常の熱は状態により計算できないため δQ で極微量を表したが、可逆過程の熱は状態により決まる値で極微小な変化量として計算できるため dQ で表す。

が計算できなくなるわけではない。どのようにエントロピーを計算すれば良いかは付録 B.8 節^{p.130}に考え方を示す。

2.5.8 問題

1. 断熱された閉じた系の中で温度 $\theta_A[\text{K}]$ の物体 A から温度 $\theta_B[\text{K}]$ の物体 B へ熱 $Q[\text{J}]>0$ が伝わる時の物体 A、物体 B それぞれと全体のエントロピーの変化量を求めよ。物体の温度は熱が伝わっても変化しないとする。

2.5.9 解答

1. エントロピーの変化は式 (2.28)^{p.63}により表されるので熱が奪われる物体 A のエントロピー変化 ΔS_A は次式で表される。

$$\Delta S_A = \frac{-Q}{\theta_A}$$

熱が与えられる物体 B では次式となる。

$$\Delta S_B = \frac{Q}{\theta_B}$$

全体のエントロピーの変化 ΔS_{total} は物体 A と物体 B の変化を足せばよいので次式となる。

$$\Delta S_{\text{total}} = \Delta S_A + \Delta S_B = \frac{-Q}{\theta_A} + \frac{Q}{\theta_B}$$

ここで、熱は温度の高い物体から低い物体に伝わるので $\theta_A > \theta_B$ となる。このことと上式より次の関係が成り立つ。

$$\Delta S_{\text{total}} = \frac{-Q}{\theta_A} + \frac{Q}{\theta_B} > 0$$

以上のように、通常の熱が伝わる不可逆過程では全体のエントロピーは増加する。

2.6 ヘルムホルツの自由エネルギー

ヘルムホルツの自由エネルギーは等温等積の系における時間の進む方向を示す指標となる。エントロピーが周囲から断熱された系で時間の進む方向を示していることから拡張している。

2.6.1 ヘルムホルツの自由エネルギーの定義

ヘルムホルツの自由エネルギーの定義は準静等温過程における仕事によってする。準静等温過程では、前後の状態で決まる最大の仕事をとり出すことができる (B.6 節^{p.121})。前後の状態で決まるため、ある状態量の差が

仕事となると考えられる。状態 1 から状態 2 での準静等温過程で取り出せる最大の仕事 $W_{12\text{可}}[\text{J}]$ から、以下のよう状態量をヘルムホルツ (Helmholtz) の自由エネルギー $F[\text{J}]$ として定義する^{脚注 24}。

$$\Delta F = F_2 - F_1 = W_{12\text{可}} \quad (2.30)$$

このヘルムホルツの自由エネルギーが等温等積過程で必ず時間とともに増加することを示す。この可逆の準静過程から取り出される最大仕事に比べると、当然、準静過程でない通常の過程で取り出される仕事 W の大きさ（絶対値）は小さい。少しわかりにくいのが、取り出す仕事であるため、 W も $W_{12\text{可}}$ も負の値であり、取り出す仕事が多い、絶対値が大きい負の値を持つ $W_{12\text{可}}$ が W よりも小さくなるため次式の関係を得る^{脚注 25}。

$$\begin{aligned} |W| &\leq |W_{12\text{可}}| \\ W &\geq W_{12\text{可}} \\ W &\geq \Delta F \end{aligned} \quad (2.31)$$

ヘルムホルツの自由エネルギーは、その状態で潜在的に持っている等温過程において取り出せる仕事の最大量を表している。ヘルムホルツの自由エネルギーの差が、等温過程において取り出すことができる仕事の最大量となる。

等温等積の過程でのヘルムホルツの自由エネルギーの変化と時間の進む方向との関係を明らかにしよう。等温過程において、さらに体積が変わらない等積過程^{脚注 26}であれば周囲とのあいだに仕事のやりとりがないため、状態 1 (F_1) から状態 2 (F_2) への変化は式 (2.31) から次式で表される。

$$\begin{aligned} 0 &\geq F_2 - F_1 \\ F_2 &\leq F_1 \end{aligned}$$

上式は等温等積過程では必ず過程の後、時間が経過した後の F_2 が経過の前の F_1 よりも小さくなることを示している。すなわち等温等積過程では時間はヘルムホルツの自由エネルギーが減少する方向に進む。

2.6.2 ヘルムホルツの自由エネルギーと他の状態量

ヘルムホルツの自由エネルギーと他の状態量の関係を表す。可逆サイクルで伝わる熱によりエントロピーの変化は以下の式 (2.28)^{p.63} で表される。

$$\Delta S = \frac{Q_{\text{可}}}{\theta} \quad (2.28)$$

脚注 24 ヘルムホルツの自由エネルギーやエントロピーの定義については田崎の教科書 [14] が詳しい。

脚注 25 準静過程でイコールとなる

脚注 26 体積も温度も変わらないのであれば、何も変化しないのではないかと思うかもしれないが、内部での化学変化がある場合が想定できる。

また、可逆過程である準静等温過程における仕事はヘルムホルツの自由エネルギーの差で表されるので、状態 1 から状態 2 に変化する準静等温過程での仕事は式 (2.30)^{p.65} から以下のように表される。

$$W_{12\text{可}} = F_2 - F_1 \quad (2.30)$$

熱力学の第一法則の式 (1.19)^{p.23} より内部エネルギー $U[\text{J}]$ と熱 $Q[\text{J}]$ 、仕事 $W[\text{J}]$ に対して次式が成り立つ。

$$U_2 - U_1 = Q_{12\text{可}} + W_{12\text{可}} \quad (2.32)$$

式 (2.28) に式 (2.30) と式 (2.32) を代入することで、式 (2.28) に式 (2.30) と式 (2.32) を代入することで、等温準静過程での熱 $Q_{12\text{可}}$ は次のように変形できる。

$$\begin{aligned} \Delta S_{12} &= \frac{Q_{12\text{可}}}{\Theta_{12}} \\ &= \frac{(U_2 - U_1) - (F_2 - F_1)}{\Theta_{12}} \\ &= \frac{U_2 - F_2}{\Theta_{12}} - \frac{U_1 - F_1}{\Theta_{12}} \end{aligned}$$

変化量 $\Delta S_{12}[\text{J/K}]$ を差で表すと次式となる。

$$S_2 - S_1 = \frac{U_2 - F_2}{\Theta_{12}} - \frac{U_1 - F_1}{\Theta_{12}}$$

上式中で各状態ごとの状態量の関係を示すと、エントロピーを可逆の条件をつけることなく次式のように表せる。

$$S = \frac{U - F}{\Theta}$$

また変形すると次式のようにヘルムホルツの自由エネルギー $F[\text{J}]$ は内部エネルギー $U[\text{J}]$ からエントロピー $S[\text{J/K}]$ と絶対温度 $\Theta[\text{K}]$ の積を引いた値となる。

$$F = U - \Theta S$$

2.7 ギブスの自由エネルギー

ギブスの自由エネルギーが等圧等温の環境において減少することが時間の進む方向を示す指標となることを示す。

等圧等温で状態 1 から状態 2 に変化したとすると、等温であるので、式 (2.31) より次式が成り立つ。仕事は体積が減る方向で系のエネルギーが増えるのでマイナスがつく。

$$\begin{aligned} W &\geq \Delta F \\ -P\Delta V &\geq \Delta F \\ 0 &\geq \Delta F + P\Delta V \end{aligned}$$

$$0 \geq F_2 + PV_2 - (F_1 + PV_1)$$

$$F_1 + PV_1 \geq F_2 + PV_2$$

上式から $F + PV$ は変化前 1 より変化後 2 で必ず小さくなることが分かる。この $F + PV$ をギブスの自由エネルギー G として定義する。

$$G = F + PV$$

2.8 まとめ

まとめとして、本章では時間の流れの向きを示す不可逆性と熱の関係を表す熱力学第二法則を示した。また、熱と仕事がエネルギーであり保存されることを表した熱力学第一法則（1.4 節 p.23）、この二つの法則から、二つの熱源間で動作する可逆熱機関（可逆ヒートポンプ）には次の特徴があることを示した。

- 同じ二つの熱源で動作する可逆熱機関（可逆ヒートポンプ）はどんな熱機関（ヒートポンプ）でも構成によらず必ず同じ効率となる。 - 2.4.3 節 p.45
- 温度 $\Theta_1[\text{K}]$ と温度 $\Theta_2[\text{K}]$ の二つの熱源で動作する可逆熱機関（可逆ヒートポンプ）の熱源とやりとりする熱量 $Q_{1\text{可}}[\text{J}]$ と熱量 $Q_{2\text{可}}[\text{J}]$ の関係は次のように熱力学的温度（絶対温度）の比で表される。

$$\frac{|Q_{2\text{可}}|}{|Q_{1\text{可}}|} = \frac{\Theta_2}{\Theta_1} \quad (2.15)$$

$Q_{1\text{可}}[\text{J}]$ と $Q_{2\text{可}}[\text{J}]$ は伝わる方向が逆であり、符号が逆となるので絶対値を外して変形し次式となる。

$$\frac{Q_{1\text{可}}}{\Theta_1} = -\frac{Q_{2\text{可}}}{\Theta_2} \quad (2.16)$$

- 2.4.6 節 p.52

高温の温度 $\Theta_1[\text{K}]$ から低温の $\Theta_2[\text{K}]$ へ熱が伝わる状況では、伝わる熱を $Q_1[\text{J}]$ とすると式 (2.17) より最大で以下の式で表される仕事 $W[\text{J}]$ を取り出すことができる。

$$W = Q_1 \frac{\Theta_1 - \Theta_2}{\Theta_1}$$

また、発電所のように二つの熱源（火力発電所であれば燃料の燃焼温度と大気や海水の温度）で動作する熱機関の最高の効率は可逆熱機関の効率であり、その効率は熱源の温度により決まる。熱機関においては、どれほど技術が進んでも二つの熱源の温度で決まる効率を超えて熱源から仕事を取り出すことはできない。

不可逆の指標として全体として断熱された系で時間が進むと（不可逆となると）増えるように、エントロピーを定義した 2.5 節 p.55。エントロピーの定義は次式で表される。

$$dS \equiv \frac{\delta Q}{\Theta} \quad (2.29)$$

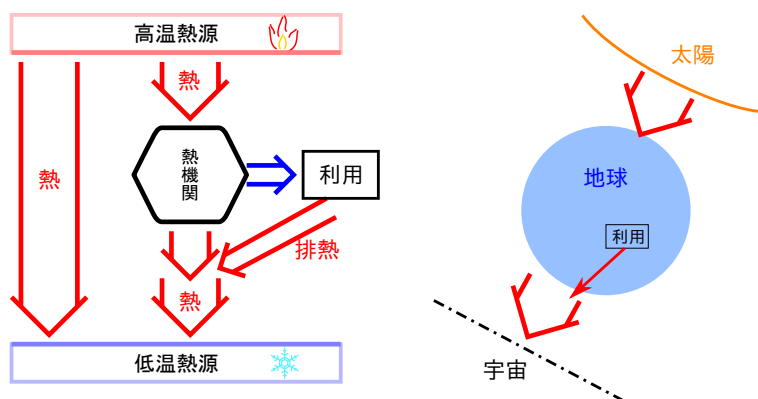


図 2.21 熱の利用

熱は温度差のある熱非平衡状態で伝わり、必ず温度の高い物体から低い物体へ伝わる不可逆過程である。温度の高い物体から温度の低い物体へ熱が伝わっている場所に熱機関を設置することで仕事を取り出すことができる。熱機関がなく熱が伝わる際には高温物体と低温物体でやり取りする熱の大きさは同じである。熱機関がある際には、高温物体から伝わる熱の一部が仕事となり、低温物体へ伝わる熱の大きさは小さい。しかし、取り出された仕事は最終的には熱に変換されるため、低温物体へ伝わる熱は熱機関がない場合と同じとなる。例えば蒸気機関車であれば、高温物体は石炭などの燃焼している燃料、低温物体は周囲の空気であり、仕事を取り出し蒸気機関車の運動エネルギーとなる。運動エネルギーは蒸気機関車が停車する際には全て摩擦により熱となり、低温物体である周囲の空気へ伝わる。最終的に高温物体から低温物体へ伝わる熱の大きさは同じである（図 2.21）。ただ石炭を空気中で燃やすと何も起こせないが、間に熱機関を設置すると最終的に同じ状態になるが仕事を取り出し様々な用途に役立てること（蒸気機関車であれば物や人を運ぶ）ができる。約 6000 K の太陽表面 [12] を高温熱源、2.7 K の何もない宇宙空間 [11] を低温熱源と考えると、地球上の活動は一種の熱機関として仕事を利用され熱となって宇宙空間に排熱されていると考えられる。

第 3 章

熱力学第零法則と温度

熱力学第零法則と温度について、この章では記す。前章では熱力学的温度が可逆熱機関における熱の比であることを示した 2.4.6 節^{p.52}。ここでは、温度の比較のための熱力学第零法則と、温度の基準について述べる。

3.1 熱力学第零法則

熱力学第零法則とは「系 A と系 B が熱平衡であり、系 A と系 C も熱平衡であれば、系 B と系 C も熱平衡である」ことを示す法則である。少し意味がとりづらいつと思うが、この法則は温度の測定に必要不可欠な法則である。法則中の系 A が温度計の役割を果たす。

3.1.1 温度の比較

温度の比較は長さや質量と比べると非常に難しい。温度の比較をし、測定するための約束事を決めたのが熱力学第零法則である。測定することは基準と比較することである。図 3.1 のように、長さであれば定規のような基準となるものと目で見て比較して長さを測れる。質量であれば基準となるおもりと天秤で比べ、釣り合ったおもりで質量が量れる。では、温度はどのように比較をしたらよいだろうか。

温度の比較の難しさの一つは基準を複数持ってきて、基準となる値が増えないことである。図 3.1 のように、長さであれば、0.1 m の基準が 2 つあれば 0.2 m、3 つあれば 0.3 m を測ることが出来る。質量も秤を使うことで 1 kg のおもりが 2 個あれば 2 kg、3 個あれば 3 kg を測ることが出来る。しかし、温度の場合はそうではない。例えば国際温度目盛 (ITS-90)[10] で基準温度として使われている 24.5561 K の三重点^{脚注 1}の状態のヘリウムは 1 つでも 2 つでも同じ温度 24.5561 K であり、長さや質量のように 2 個あれば 2 倍の温度が測れる訳では

脚注 1 三重点とは三相（例えば気相・液相・固相）が共存する状態である。ギブスの相律により三相が共存する状態では温度と圧力が変化しない。二相状態では温度と圧力どちらかのみ変化できる（水の沸点は圧力が決まれば温度が決まり、沸騰する状態は点ではなく線で表される）。単相状態ではどんな温度、圧力の状態でもとれる。

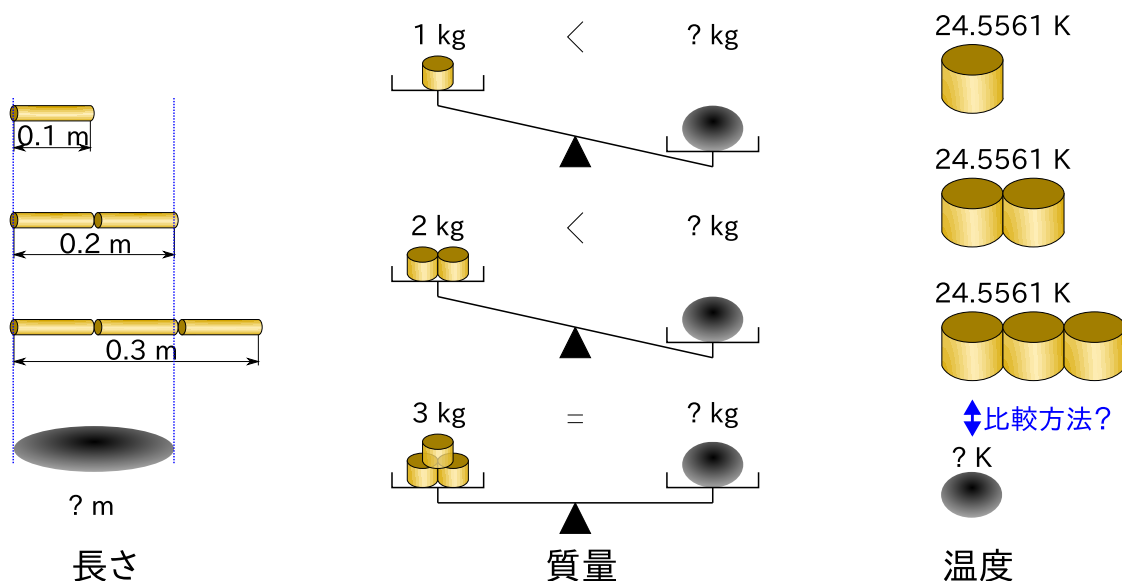


図 3.1 長さや質量と温度

ない。長さや質量のように 2 個あれば 2 倍の値になるものを示量性の量、温度のように増えても変わらない強さを表すものを示強性の量と呼ぶ。

温度の比較のもう一つの難しさとして、同じ値であると判断することが簡単ではないことである。図 3.1 のように、長さであれば目で見えて基準の長さと比べることで、精度はともかくとして同じ長さであると判断できる。また、質量であれば基準の質量と秤が釣り合えば同じ値であると判断できる。「基準の温度 24.5561 K のもの」と、「温度が不明なもの」がある場合にどのように比べたらいいだろうか。これまで示したように、熱は温度差がある際に伝わる。すなわち「基準の温度のもの」と「温度が不明なもの」の間で熱が伝わらない熱平衡の状態であれば、温度差がない、同じ温度であると判断できる。

熱平衡になった状態を同じ温度とし、その熱平衡の性質を決めたのが熱力学第零法則である。基準温度となる物質をいくつか準備し、その基準に合わせて温度計のメモリをつくる。温度計（系 A）と基準物質（系 B）が熱平衡の状態でもメモリをつくる。物体 C と温度計（系 A）が熱平衡になる温度計（系 A）のメモリが分かれば、熱力学第零法則から基準物質（系 B）と温度を知りたい物体 C も熱平衡であるため、基準物質と比べることが可能となる（図 3.2）。熱平衡であれば温度が比較できる、つまり熱平衡にあるときのみ温度を測定することができるのである。熱平衡にないときは温度が測定できない。測定できない値は使えないため、温度を使うためには対象が熱平衡である必要がある。温度の測定の難しさについての詳細を付録の C.1 節 p.135 に記した。

3.1.2 局所熱力学的平衡

局所熱力学的平衡を考えることで、完全に熱平衡となった系でなくても温度を扱うことができる。温度を扱うためには熱平衡でなくてはならないが、熱平衡は断熱され十分に時間が経過した後の温度が一定の状態であり、

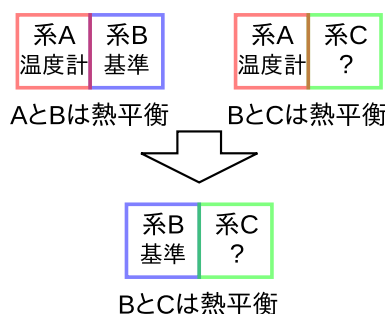


図 3.2 熱力学第零法則

現実には周囲の状況は刻々と変わりその影響を受けるため温度が一定となることはありえない。ほぼ全ての系が非平衡であり、熱のやりとりがある熱機関やヒートポンプも非平衡状態である。そのため、熱平衡ではないほとんどの場合で温度を扱うことができないことになってしまう。しかし、温度を扱えないと困るため、局所的に熱平衡である、と考える。実際に私たちが温度を日常的に使い測定している場合には局所的に熱平衡であるとして測定をしている。

局所熱力学的平衡では系を非常に小さくとり局所的には温度や圧力の分布が一様で熱力学的平衡が成り立っていると考える^{脚注 2}。例えば、 1 cm^3 の容器内での 1 ms の時間で起こる状態変化は十分に局所熱力学的平衡を満足している [15]。このことから、局所熱力学的平衡が成り立つ系であれば、全体として熱力学的平衡が成り立っていない系であってもこれまでの熱力学の結果を適用できる（温度などを使える）。より詳しい内容について興味があれば文献 [15][16] や、ボルツマン分布については統計熱力学の参考書を参照するとよい。温度とボルツマン分布については Atkins の本 [17] もわかりやすい。

3.2 温度

温度についてより詳しく見ていく。

3.2.1 温度の基準

温度の基準となる温度計はどのように作ればいだろうか。基準としやすい温度として、水は約 100°C で沸騰する。大気圧下で水が沸騰しているときは常に約 100°C である。また、水が凍り始め水と氷が混ざった状態になると大気圧下では常に約 0°C である。これは身の回りで簡単に実現できて、温度もほぼ一定となるため、基準としやすい（ただ水の沸騰の温度と凍結の温度は気圧や水の純度により変わるため正確な基準としにくい）。摂

^{脚注 2} この局所熱力学的平衡はほとんどの現実的な状況において成り立つと考えられ、統計熱力学的には分子数とエネルギーの関係がボルツマン分布となる。連続体として扱えないような分子数が少ない場合や変化の時間が短い場合は局所熱力学的平衡が成り立たないこともある。

氏温度は初めはこの水が沸騰する温度と凍り始める温度を基準としていた。その後、圧力によらない基準点として特定の物質の三重点が用いられ、1990年国際温度目盛 (ITS-90)[10] では、ネオンの三重点 24.5561 K や水の三重点 273.16 K などが絶対温度の基準温度として決められている。この基準温度の間の温度を決めるための方法が必要である。長さや質量と違い、温度では基準の間の値を決めることが難しい。先に示した図 3.1^{p.70} のように、長さや質量と違い複数個基準があればより長くより重く測れるわけではなく、基準がいくつあっても同じ温度にしかない。

例えば、基準温度であるネオンの三重点 24.5561 K と水の三重点 273.16 K の物体が手元にある場合に、自分の体の温度が何度であるか知るためにはどうしたらいいだろうか。図 3.1^{p.70} のように自分の長さを測る場合には、基準となる 0.1 m の物体が複数個あれば 2 つで 0.2 m、3 つで 0.3 m と基準となる物体に応じた精度で長さを測ることができる。また、質量であれば、自分の質量を測る場合に基準となる 1 kg の物体が複数個あれば、秤を使うことにより重量を比較しある程度の精度で質量を知ることができる。しかし、温度は強さを表す示強性状態量であるので 24.5561 K の基準が何個あっても、他の温度を測ることはできない（2 つで 49.1122 K のように）。24.5561 K の物体は何個あっても 24.5561 K のままである。

では、現在流通されている温度計はどのように温度を測っているのだろうか。よく見かける棒温度計では内部の液体（水銀や赤色の色素の入ったエタノール）が温度上昇で膨張することを利用し、体積に応じた温度を示している。メモリをつけるためにまず、沸騰する水と局所的に熱平衡とし、その時の棒温度計の指示値を 100 °C とする。次に氷水と局所的に熱平衡とし、そこを 0 °C とする。これで、二つメモリができた。しかし、その間の 30 °C や 50 °C はどのようにメモリをふればいだろうか。この液体の体積と温度の関係は単純に温度が二倍になれば体積が二倍という変化ではなく、温度ごとに体積変化の傾向が違ふ。そのため、温度による体積変化を利用した棒温度計を作るには、体積と温度の関係を知る必要がある。体積と温度との関係を知るためには（温度計を作るためには）、基準となる温度の間を埋める方法が定義されている必要がある。

3.2.2 熱力学的温度

熱力学的温度（絶対温度） $\Theta[\text{K}]$ として 2.4.6 節 ^{p.52} で示したように、温度の基準の間の温度をどうとるかを決めているのが、可逆サイクルでのそれぞれの熱源とやりとりする熱量の比を示した次式 (2.15)^{p.52} である。

$$\frac{|Q_{2\text{可}}|}{|Q_{1\text{可}}|} = \frac{\Theta_2}{\Theta_1} \quad (2.15)$$

この熱力学的温度とともに、よく出てくる絶対温度に理想気体温度がある。2019 年に発効した国際単位系 (SI) 第 9 版から温度の基準は特定の物質の三重点の温度ではなく、ボルツマン定数により定義されるようになった [1]。ボルツマン定数と温度の関係として、ボルツマン定数 k_B とアボガドロ数 N_A の積は気体定数となる。アボガドロ数もボルツマン定数と同様に国際単位系 (SI) 第 9 版において定義とされている定数で、それぞ

れ $N_A = 6.022\,140\,76 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ 、 $k_B = 1.380\,649 \times 10^{-23} \text{ J/K}$ のことから理想気体の状態方程式が次のように表される。

$$PV = nk_B N_A \Theta \quad (3.1)$$

理想気体の状態方程式での理想気体温度と熱力学的温度は同じ値を示す（付録 C.2 節 p.136）。

しかし、実在しない可逆サイクルや理想気体では温度計を作るさいに使えない。そこで、温度計を作る際に比較対象となる基準を温度域ごとに実際に手に入る計測機器で定めた 1990 年国際温度目盛 (ITS-90)[10] が今でも温度計の校正に使われている。例えば水素の三重点 13.8033 K から銀の融点 1234.93 K の間は基準点で校正された白金測温抵抗体の値で定義される。間の基準点にはネオンの三重点 24.5561 K、水銀の三重点 234.3156 K、水の三重点 273.16 K、アルミの融点 933.473 K などがある [10]。より詳しい内容に興味があれば、1990 年国際温度目盛 (ITS-90) の日本語訳の文献 [10] が無料で公開されているので参照すると良い。また、日常使われる摂氏温度 $\theta[^\circ\text{C}]$ は 2.4.6 節 p.52 に示したように次式で国際的に SI 単位系において組立単位として定義されている [1]。

$$\Theta = \theta + 273.15$$

3.2.3 問題

1. ある温度のわからない物体と三相状態にある水（三重点 273.16 K）との間で可逆熱機関を動作せた。可逆熱機関は、物体から 100 J の熱を受け取り、水へ 70 J の熱を渡した。ある物質の温度を求めよ。
2. 基準温度の物質として三相状態にあるネオン（三重点 24.5561 K）と三相状態にある水（三重点 273.16 K）と二つの任意の温度の熱源間で動作できる可逆の熱機関があり、熱源と物体は熱が伝わっても温度が変わらず、伝わった熱量は正確に測定できるとする（図 3.3）。この中で二つを使って物体の温度を測る方法を述べよ。

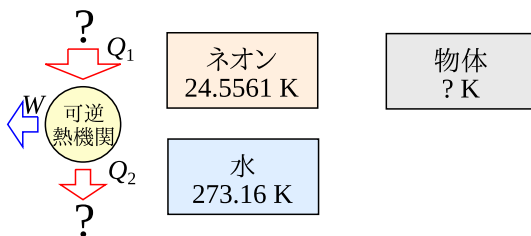


図 3.3 温度の測定

3. 前問で答えた方法で 100 $^\circ\text{C}$ の物体を測った際の伝わる熱量の比を高温側を分母として求めよ。

3.2.4 解答

1. 可逆熱機関から水へ伝わる熱量 $Q_{\text{水}}$ [J]、水の絶対温度 $\Theta_{\text{水}}$ [K]、物体に伝わる熱量 $Q_{\text{物体}}$ [J]、物体の絶対温度 $\Theta_{\text{物体}}$ [K] の関係は式 (2.15)^{p.52} より次のように表される。

$$\frac{|Q_{\text{水}}|}{|Q_{\text{物体}}|} = \frac{\Theta_{\text{水}}}{\Theta_{\text{物体}}}$$

求めたい物質の温度を左辺とした式に変形し値を代入する。

$$\begin{aligned}\Theta_{\text{物体}} &= \frac{|Q_{\text{物体}}|}{|Q_{\text{水}}|} \Theta_{\text{水}} \\ &= \frac{100\text{J}}{70\text{J}} \times 273.16\text{K} \\ &\simeq 390.23\text{K}\end{aligned}$$

2. 基準温度であるネオンか水のどちらかと、温度のわからない物体間で可逆の熱機関を動作させる。ネオンと温度のわからない物体間で可逆サイクルを動作させると、可逆サイクルからネオンへ伝わる熱量 $Q_{\text{ネオン}}$ [J]、物体に伝わる熱量 $Q_{\text{物体}}$ [J]、物体の絶対温度 $\Theta_{\text{物体}}$ [K] の関係は式 (2.15)^{p.52} より次のように表される。

$$\frac{|Q_{\text{物体}}|}{|Q_{\text{ネオン}}|} = \frac{\Theta_{\text{物体}}}{24.5561\text{ K}}$$

上式を変形し、物体の温度は次式で求められる。

$$\Theta_{\text{物体}} = \frac{|Q_{\text{物体}}|}{|Q_{\text{ネオン}}|} \times 24.5561\text{ K}$$

水を基準とした場合には次式となる。

$$\Theta_{\text{物体}} = \frac{|Q_{\text{物体}}|}{|Q_{\text{水}}|} \times 273.16\text{ K}$$

伝わった熱量を測定し、その比を求めて上式に入れることで温度を求めることができる。図 3.4 に示すように参照する物質（水またはネオン）と可逆熱機関が温度計となり、熱量 $Q_{\text{物体}}$ [J] と $Q_{\text{水}}$ [J] または $Q_{\text{ネオン}}$ を読み取り上式へ代入することで温度を測定できる。^{脚注 3}

3. 前問と同様、式 (2.15)^{p.52} よりネオンを基準とすると次式が成り立つ。

$$\frac{|Q_{\text{ネオン}}|}{|Q_{\text{物体}}|} = \frac{24.5561\text{ K}}{(100 + 273.15)\text{ K}} \simeq 0.0658$$

水を基準とすれば次のようになる。

$$\frac{|Q_{\text{水}}|}{|Q_{\text{物体}}|} = \frac{273.16\text{ K}}{(100 + 273.15)\text{ K}} \simeq 0.7321$$

脚注 3 物体と参照物質のどちらを高温側にするかは、物体の温度によって変える。

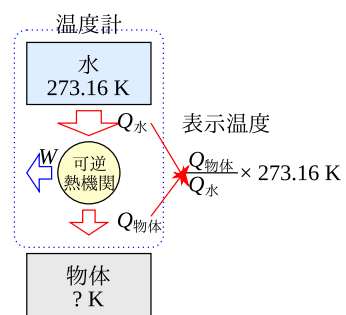


図 3.4 温度の測定方法

第 4 章

状態量

状態量は系の状態を表す物理量のことであり、熱力学において重要な値である。

4.1 状態量

状態量にはどのような値があるか見ていこう。直接測ることのできる値として、系の内部の物質の量を表す質量 $M[\text{kg}]$ ^{脚注 1} と系の状態を表す体積 $V[\text{m}^3]$ 、温度 $T[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ 、圧力 $P[\text{Pa}]$ があげられる。質量と体積は量を表し示量性状態量 (Extensive Properties) と呼ばれ、温度と圧力は強さを表す値で示強性状態量 (Intensive Properties) と呼ばれる ^{脚注 2}。示量性状態量は系の物質量が二倍になると値が二倍になるが、示強性状態量では系の物質量が二倍になっても値は変わらない。

ある決まった質量（モル数）の系は二つの独立した状態量によって熱力学的平衡を完全に表すことが出来る ^{脚注 3}。単位質量 1 kg の系であれば、系内部の示量性状態量の値は質量あたりの値となる。これを比状態量 (Specific Properties)[13][19] と呼び記号は小文字で表す（体積 $V[\text{m}^3]$ であれば比体積 $v[\text{m}^3/\text{kg}]$ ）。比状態量は系の物質量が二倍になっても値は変わらないので示強性状態量と同じ特徴を示し、同じように扱える。このことから先ほどの状態要請は次のように表すことも出来る。

熱力学的平衡状態は二つの独立な示強性状態量（比状態量）によって完全に表される。

これは今後状態量の関係を説明する上で非常に重要な要請である。

熱力学的平衡状態でのそれぞれの状態量の関係を表す方程式を状態方程式と呼ぶ。比状態量の比体積 $v[\text{m}^3/\text{kg}]$ 、示強性状態量の温度 $T[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ と圧力 $P[\text{Pa}]$ で、どれか二つの値が決まれば残りの一つが決ま

^{脚注 1} 化学の分野では質量の代わりにモル数 $[\text{mol}]$ を用いる。

^{脚注 2} 系の状態の強さを表す示強性状態量は温度と圧力のみである。

^{脚注 3} 日本語の教科書でこの平衡状態と状態量の関係について広く使われている名前はないが、Y. Cengel らの英語の教科書 [18] では”State Postulate”、A. Bejan[4] の教科書では”State Principle”とされている。直訳すると状態要請や状態原理となる。

るため、次式のように状態方程式を作ることが出来る。

$$f(v, T, P) = 0$$

それぞれの状態量が独立ではない場合には上式の関係は成り立たない。例えば、圧力と温度は、蒸発などの相変化をしているときや、飽和蒸気や飽和水が共存しているときには、どちらかが決まれば他方も決まり独立な状態量ではない。そのため相変化中や二相以上が共存している系では温度と圧力で平衡状態を表すことができない^{脚注 4}。具体的な値として大気圧下（約 0.1 MPa）では水の沸点は常に 100 °C であり、このとき温度と圧力は独立な状態量ではない。

この章ではまず直接測定可能な状態量について詳細を記す。測定できる示量性状態量は質量と体積、示強性状態量は温度（3.2 節 p.71 ですでに示した）と圧力がある。次に、測定可能な値から計算される状態量としてエントロピー（2.5 節 p.55）、内部エネルギー（1.3.1 節 p.16）、エンタルピー、ヘルムホルツの自由エネルギー（2.6 節 p.64）、ギブスの自由エネルギー（2.7 節 p.66）の内、まだ出てきていない状態量について記す。

4.2 体積

体積 $V[\text{m}^3]$ は、ある一定の質量の系において、温度 $T[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ や圧力 $P[\text{Pa}]$ の変化に伴って変化し、系の状態を表す状態量である。質量あたりの体積である比体積 $v[\text{m}^3/\text{kg}]$ を比状態量として表すことが出来る。

$$v = \frac{V}{M}$$

比体積 $v[\text{m}^3/\text{kg}]$ の逆数が密度 $\rho[\text{kg}/\text{m}^3]$ である。

$$\rho = \frac{1}{v}$$

4.3 圧力

圧力 $P[\text{Pa}]$ は力学平衡の指標となる値である。2 つの系を図 4.1 のように摩擦のない可動壁（ピストン）でつなげても動かないとき、2 つの系は力学平衡にある。2 つの系が力学平衡にあるとき、その 2 つの系の圧力は等しい。

圧力 $P [\text{Pa}]$ はある面（面積 $A [\text{m}^2]$ ）にかかる力 $F [\text{N}]$ により、次のように表される。

$$P = \frac{F}{A}$$

^{脚注 4} 相の数と状態量の数の関係はギブスの相律で表される。詳しく知りたい人は物理化学の教科書を参考にとよい。例えば参考文献 [20]p. 117-など。

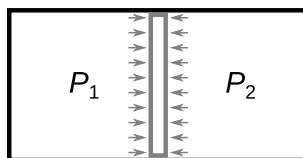


図 4.1 圧力と力学平衡

4.4 エンタルピー

エンタルピーは体積変化による仕事を内部エネルギーに足したエネルギーである。体積が一定の状態に系に熱を加えると、加えた熱のエネルギー分だけ系の内部エネルギーが増える。しかし、系が体積一定ではなくピストンのような可動壁で周囲と隔てられている場合は、図 4.2 のように熱を加えると系は膨張する。膨張で外へ仕事をする分、体積一定での変化よりも内部エネルギーの変化量は小さくなる。また系が熱を奪われた場合、系は圧縮され周囲から仕事をされるため内部エネルギーの減少量は小さくなる。可動壁を持つ系では、加えられた熱のエネルギー $Q[\text{J}]$ の一部は必ず周囲に仕事 $W[\text{J}]$ として作用し内部エネルギーの増加量 $\Delta U[\text{J}]$ との和が加えられた熱のエネルギーと等しい（式 (1.19)^{p.23}）ことから次式のように表される。

$$Q = \Delta U - W$$

図 4.2 のような可動壁で囲われた系では、エンタルピーを用いると計算が便利である。圧力 $P[\text{Pa}]$ の等圧環境では系の体積変化 $\Delta V[\text{m}^3]$ により、仕事 $W[\text{J}]$ は次式で表される。

$$W = -P\Delta V$$

上式において、左辺は仕事をされる圧縮過程で正としており、右辺の体積変化は圧縮過程で負^{脚注 5}であるため、右辺にマイナスをつけることで左辺と右辺で符号をあわせる。上二式から等圧環境で可動壁を持つ系に熱 $Q[\text{J}]$ を与えた場合の変化は次式で表される。

$$Q = \Delta U + P\Delta V \quad (4.1)$$

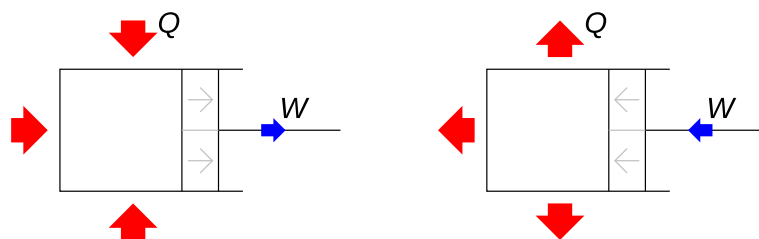


図 4.2 体積の変化する系

脚注 5 体積が V_1 から V_2 に変化するとすると、圧縮では $V_1 > V_2$ である。体積変化は $\Delta V = V_2 - V_1 < 0$ となり負である。

ここでエンタルピー $H[\text{J}]$ を

$$H = U + PV$$

とすると、変化量 $\Delta H[\text{J}]$ は次のようになる。等圧変化であれば、 $P[\text{Pa}]$ は Δ から外すことができる^{脚注 6}。

$$\Delta H = \Delta U + \Delta(PV) = (\Delta U + P\Delta V)_{P=\text{const.}}$$

上式を式 (4.1) へ代入すると、大気圧で可動壁に囲まれた系のような等圧過程に必要な熱は次式のようにエンタルピーの差のみで表すことができる。

$$Q = (\Delta H)_{P=\text{const.}}$$

大気中で可動壁を持つある系を状態 1 から状態 2 へ変化させたいときに、必要な加熱量をエンタルピーを用いることで上式より簡単に求めることができる。また、可動壁を持つ系の中で燃焼のような発熱が起こるとき、圧力ごとのエンタルピーの変化量が分かっているならば得られる熱量を簡単に知ることができる。

脚注 6 式中の $()_{P=\text{const.}}$ で等圧変化であることを示す。

第 5 章

閉じた系のサイクル

閉じた系のサイクルが、どのようにできるのか具体的に考えていく。

5.1 閉じた系

閉じた系とは、周囲と物質の出入りがなく熱や仕事のやりとりはある系である^{脚注 1}。系からの物質の出入りがなく、系内の質量は常に等しいが、体積は変化することもある。閉じた系のように一定の質量を考える系を検査質量とも呼ぶ。具体的な形状として、ピストンが閉じた系の例として挙げられることが多い。ここではこの閉じた系でのサイクルについて扱う。

5.1.1 平衡

平衡である状態のみを閉じた系では扱う。局所的な平衡は考えず、系全体が平衡である状況のみを考える。平衡とは無限の時間が経過した後の釣り合いがとれた状態であり、系の中が均一であり変化をしない状態である。ある平衡状態から異なる平衡状態へ変化する過程での途中の状態は扱わず、変化の前と平衡に達した後の状態を扱う。熱が伝わっている状態は必ず温度差があり非平衡であるため、熱が伝わっている状態は取り扱えず、伝わり終わった後の温度が均一な熱平衡になった状態を取り扱う。系の平衡には熱力学的平衡 (thermodynamic equilibrium) を考える^{脚注 2}。熱力学的平衡では以下の平衡がすべて成り立っていないといけない [13]。

熱平衡 (Thermal equilibrium)

^{脚注 1} 外部と物質の出入りがなく熱や仕事のやりとりもない系を“孤立系”という。外部と物質の出入りも熱や仕事のやりとりもある系を“開いた系”という。

^{脚注 2} 熱力学的な取り扱いをする際、系の状態は熱力学的平衡が成り立っている必要がある。しかし、ある平衡状態から次の平衡状態へ変化する間の過程では必ずしも常に平衡状態が維持されている必要はない。変化中の非平衡の系を扱うことはできないが、変化前の平衡状態と変化後の平衡状態の系の変化については取り扱うことができる。

系の内外で熱の移動がなく、さらに系内でも熱の移動がなく系内で温度が一定の状態

力学平衡 (Mechanical equilibrium)

系の内外で力が釣り合っており、さらに系内でも力が釣り合っていて系内で圧力が一定の状態

相平衡 (Phase equilibrium)

相の変化が釣り合っていて、それぞれの相の質量が変化せず一定の状態

化学的平衡 (Chemical equilibrium)

化学反応が釣り合っていて、それぞれの化学物質の質量が変化せず一定の状態

本章では熱力学的平衡にある閉じた系での変化を考える。

5.1.2 閉じた系の周囲とのやりとり

閉じた系の周囲とのやりとりとしては、物質の出入りが無いため熱と仕事のみを考えれば良い。通常は周囲を壁に囲われた系である。

仕事のやりとりがある場合には、系を囲っている壁面の一部が必ず可動壁となる。この外と仕事のやりとりをする例として、図 5.1 のようにピストン形状の系を考える。ピストンの可動壁に壁を支える支持棒がついていてと考え、系の圧力と釣り合うように支持棒に力を加える。仕事のやりとりのない過程では、固定して動かないようにする。通常系の外の空気などの流体によりピストンの外側には圧力が作用するが、ここでは考えやすくするため大気圧のような圧力はなく支持棒のみの力で支えられているとする^{脚注 3}。

閉じた系での仕事は圧力と体積の変化から計算できる。ピストンが系にする仕事 $W[\text{J}]$ は力 $F[\text{N}]$ と移動距離 $\Delta x[\text{m}]$ で次式のように定義されている。

$$W = -F\Delta x$$

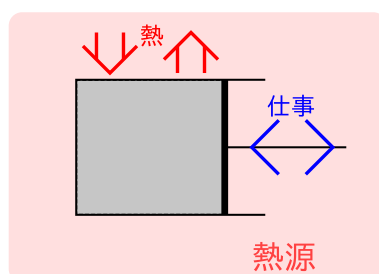


図 5.1 閉じた系と熱源

^{脚注 3} 系外の流体の圧力が異なると支持棒の力が変わる。系が周囲にする仕事と、大気圧のような系外の流体に対する仕事と支持棒に対する仕事の和が等しくなるように、支持棒での仕事を变化させる。そのため、系外の流体の圧力の変化による系の周囲へする仕事への影響はない。指示棒と系外の流体にした仕事の和が系が周囲にした仕事である。ただし現実の熱機関では、取り出せる仕事は支持棒への仕事であり、系が周囲へした仕事から系外の流体（大気など）にした仕事の量だけ減少する。系の圧力と系外の流体の圧力、支持棒に加える力と仕事については付録 D.1^{P.141} に詳細を示す。

ここでは、系にされる仕事を正とし、系の体積が広がる方向にピストンが動く向きを正としているので、上式右辺に負号がついている。微小な移動距離 dx での微小な仕事 δW ^{脚注 4}は次式となる。

$$\delta W = -Fdx \quad (5.1)$$

閉じた系ではピストンにかかる力 $F[\text{N}]$ は圧力 $P[\text{Pa}]$ とピストンの断面積 $A[\text{m}^2]$ により

$$F = AP \quad (5.2)$$

と表される。また、ピストンを微小に動かした体積 $dV[\text{m}^3]$ は、ピストンの断面積 $A[\text{m}^2]$ と、微小な移動距離（ピストンを動かした距離） $dx[\text{m}]$ から、

$$dV = Adx \quad (5.3)$$

で表されるので、式 (5.1) に式 (5.2) と式 (5.3) を順次代入し次式を得る。

$$\begin{aligned} \delta W &= -Fdx = -APdx \\ &= -PdV \end{aligned} \quad (5.4)$$

となる。

周囲との熱のやりとりの際には、周囲を熱源と呼ぶ。熱源の状態を考える条件として、熱力学的平衡状態でなくてはならない（5.1.1 節 p.81）ため、熱源はある一定の温度で一様な分布である必要がある。このため熱源の温度はすべて同じある一定の温度である^{脚注 5}。支持棒で可動壁を支えており系は熱源の圧力の影響を受けない。そのため、熱源で系に影響する条件は温度のみである。

5.1.3 サイクル

サイクルはこれまでも出てきているが、ここで詳しく説明する。系がある状態 1 から何度か状態が変化し再度状態 1 へ戻る一連の過程をサイクルと呼ぶ。その一連の変化で高温物体から熱を奪い、低温物体へ熱を与え、周囲からされる仕事よりも周囲にする仕事が多いサイクルを熱機関と呼ぶ。また、一連の変化で低温物体から熱を受け取り、高温物体へ熱を与え、周囲にする仕事よりも周囲からされる仕事が多いサイクルをヒートポンプと呼ぶ。サイクルと周囲との熱や仕事のやりとりを考える際には、一連の過程での熱や仕事のやりとりの合計値を考える。サイクルの一連の過程では始めの状態に戻って終わるため始めと終わりの内部エネルギー $U[\text{J}]$ は等しく、サイクルの一連の過程での内部エネルギーの変化量 $\Delta U[\text{J}]$ は必ず次式のように 0 となる。

$$\Delta U = 0 \quad (5.5)$$

脚注 4 δ については A.1 節 p.107

脚注 5 現実的な熱源は有限の大きさであるため熱のやり取りをすれば温度が変化するが、ここでは理想的な無限の大きさの熱源を考え、熱のやり取りをしても温度の変化は十分に小さく無視できるとする。

5.1.4 閉じた系のサイクルでの過程

閉じた系のサイクルでの過程のうち体積一定や圧力一定、温度一定、断熱のような特徴的な過程をいくつか示す。過程の始めと終わりは必ず熱力学的平衡であり、平衡ではない変化の途中は扱わない。系の温度を T [°C または K]、圧力を P [Pa]、体積を V [m³]、内部エネルギーを U [J]、伝わった熱を Q [J]、やりとりした仕事を W [J] とする。また、過程の始めの系の状態に下付き「始」を終わりの状態に下付き「終」をつけて表す。熱力学第一法則の式 (1.19)^{p.23} から内部エネルギーの変化を知ることができる。

$$\Delta U = Q + W \quad (1.19)$$

等積過程

等積過程とは始めと終わりの体積が同じである過程である。想像しやすいのは、可動壁を固定し系の体積が変化しない（仕事のやりとりがない）状態で、周囲（熱源）と熱のみやりとりをする過程（図 5.2）であろう。密閉された容器での変化は等積過程として扱える。この等積の過程で加熱される等積加熱では、周囲の温度が系より高い場合が考えられる。熱が伝わる過程は非平衡であるので、（系と熱源を離し、十分に時間が経った後）系内部が熱力学的平衡となってから過程を終了する^{脚注 6}。加えられた熱と同じ量だけ内部エネルギーが増加するため温度が上昇する。体積が一定で温度が上昇する過程では通常圧力も上昇する。

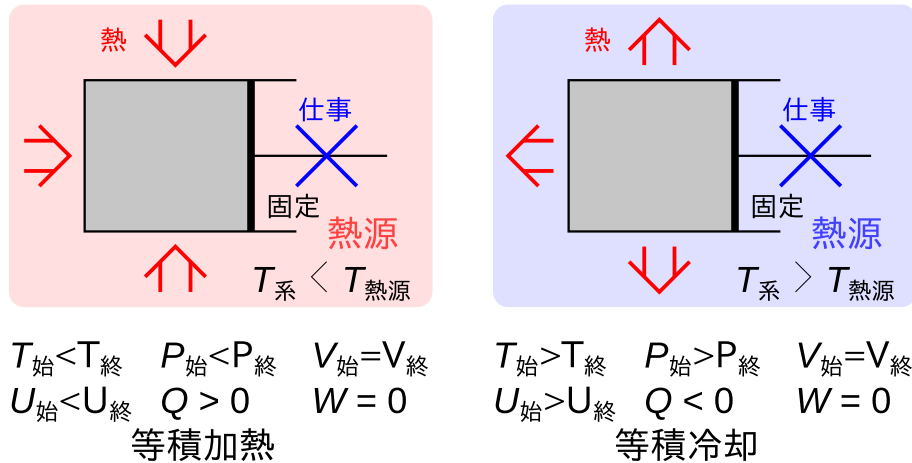


図 5.2 等積過程

周囲の温度が系よりも低い場合には、系から周囲に熱が伝わり冷却される。冷却過程では、奪われた熱と同じ量だけ内部エネルギーが減少するため温度が下がる。体積が一定で温度が低下する過程では通常圧力も低下する。

脚注 6 過程の始めと終わりの状態は熱力学的平衡状態でなくてはならない（5.1.1 節 p.81）。

閉じた系では始めと終わりの状態のみを考えるので、上に上げた変化以外にも過程中に体積が変化し、終わりの状態で始めと同じ体積の位置に戻る過程も考えられる。その際、摩擦などの影響で、系にされる仕事が系が周囲にする仕事よりも大きくなることもある。この仕事の差は摩擦などで発熱するので、体積が変化せず発熱だけした変化と捉えられる。

等圧過程

等圧過程とは始めと終わりの圧力が等しい過程であり、系と周囲で仕事と熱どちらもやりとりがある。系の内部を完全に常に同じ圧力に保ちながら変化をさせることは難しい。周囲から同じ圧力を加えていても、可動部があれば摩擦で内部の圧力と加えた圧力が等しくならない。また、圧縮や膨張時に瞬間的に内部の圧力が変化するため一定の圧力にはならない。しかし、周囲からの圧力と内部の圧力は近い値となる。閉じた系では始めと終わりの状態のみを考えるので、等圧過程では変化中は一定圧力である必要はない。大気圧下での変化はだいたい等圧変化として扱える。

等圧過程の例として、周囲からかかる圧力が一定であり、温度の異なる熱源に接触している系を考える（図 5.3）。等圧で膨張する場合には周囲に仕事をするため、同程度の熱を周囲から受け取るか、内部での発熱が必要である。周囲から熱を受け取る場合は、周囲の熱源の温度が系よりも高い。熱源から系に熱が伝わり系の温度が上昇し、圧力がわずかに周囲より高くなり膨張する。この場合では系は熱を受け仕事を周囲にする。圧力が一定で体積が増加するためには、一般的に温度は上昇しなくてはならない（気液二相の共存状態であれば温度は一定）。

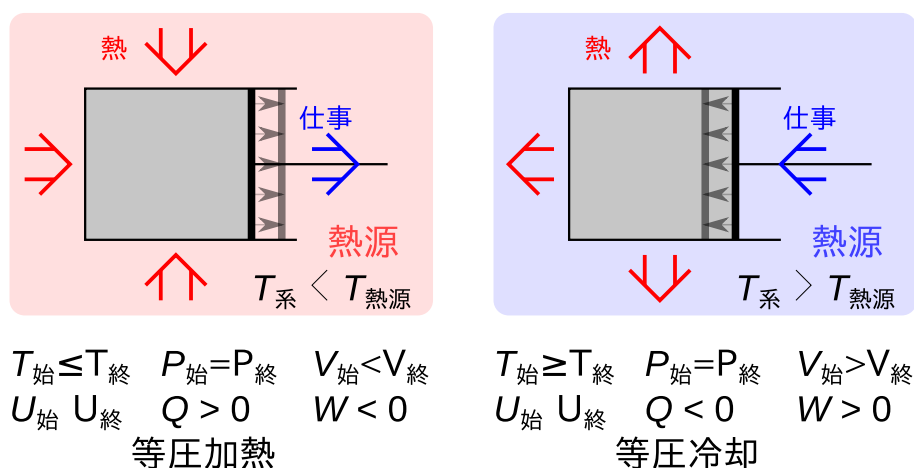


図 5.3 等圧過程

等圧での圧縮では周囲から仕事をされる。この過程を等圧で行うには、仕事と同程度の熱を周囲に伝えるか、内部で吸熱反応が必要である。周囲の熱源の温度が系よりも低い場合は、系から周囲に熱が伝わり系の温度が低下しわずかに周囲より圧力が低くなり収縮し、周囲から仕事をされることになる。この場合は周囲に熱を伝え系

は仕事をされる。圧力が一定で体積が減少するためには、一般的に温度は低下しなくてはならない（気液二相の共存状態であれば温度は一定）。

仕事と熱のエネルギーの向きが逆となるため、内部エネルギーの変化は系内部の物質の性質による。過程の終わりでは熱力学的平衡になってほしいので、過程が終わる前に系と熱源を離し系内部が熱力学的平衡となつてから過程を終了する。

等温過程

等温過程とは始めと終わりが同じ温度となる過程で、系と周囲で仕事と熱のどちらもやりとりがある。2.3.2節^{p.40}で出てきた準静等温過程も等温過程の一種である。通常の等温過程は始めと終わりが同じ温度であればよいが、準静等温過程は特殊で過程の全てで等温でなくてはならない。

等温過程の例として系の始めの温度と周囲（熱源）の温度が同じである条件での変化を考えよう（図5.4）。膨張して系が仕事をする過程では、系内部の圧力と釣り合う周囲からの圧力または力を小さくすると系が膨張する。系が膨張すると周囲に仕事をするので、内部エネルギーは低下し温度も低下する。系の温度が周囲温度より低くなるので周囲から系へ熱が伝わる^{脚注7}。同じ温度で体積が増加すると一般的に圧力は低下する（気液二相の共存状態であれば圧力は一定）。

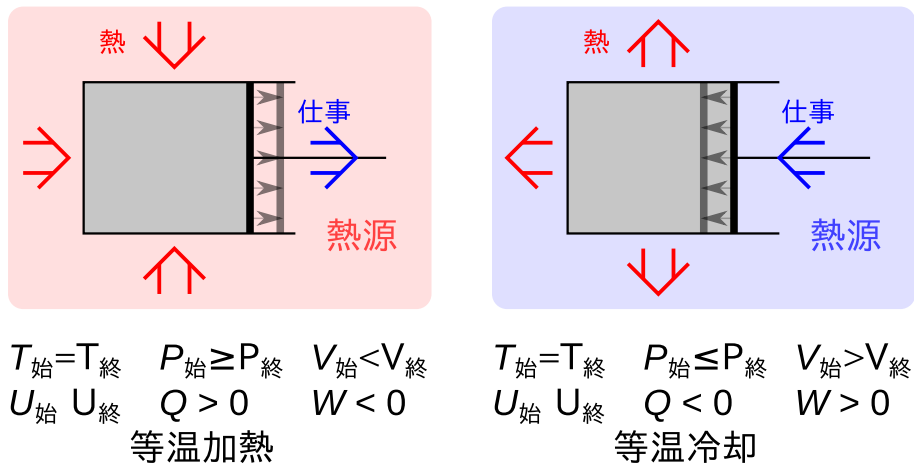


図 5.4 等温過程

圧縮され系が仕事をされる過程では、系内部の圧力と釣り合う、周囲の圧力または力を大きくし圧縮が始まる。初めの状態から系が仕事をされ圧縮されると、内部エネルギーが増え温度が上昇する。系の温度が上昇し熱源よりも温度が高くなるため、熱が系から熱源へと伝わる。温度が一定で体積が減少すると一般的に圧力は上昇する（気液二相の共存状態であれば圧力は一定）。

脚注7 一様な温度をもつ一つの熱源から熱を取り出し仕事に変換しているが、系が膨張するという結果を残しているので熱力学第二法則トムソンの表現 2.2.2 節^{p.37}には反しない。

仕事と熱のエネルギーの向きが逆となるため、内部エネルギーの変化は系内部の物質の性質による。系の圧縮や膨張（仕事の作用）が終わると熱源とやりとりがなくなる。その後、系と熱源が熱平衡となり系内部も熱力学的平衡となった後に過程を終了する。

等温過程において膨張で系がする仕事と圧縮で系がされる仕事の大きさは同じ変化でも不可逆性により変わる。不可逆性が大きいときは膨張時に得られる仕事が小さく、不可逆性がゼロの可逆変化である準静等温過程で最も大きくなる。圧縮に必要な仕事は不可逆性が大きいと大きくなり、可逆変化の準静等温過程で最も小さくなる（詳しくは付録 B.6^{p.121}）。

断熱過程

断熱過程とは過程中に熱のやりとりがない過程である^{脚注 8}。仕事のみ周囲とやりとりがある。

膨張過程では、図 5.5 に示すように、周囲に仕事をし、体積が増加する。周囲にした仕事と同量の内部エネルギーが減少し、温度が低下する。温度が低下し体積が増える過程では通常圧力は低下する。

圧縮過程では周囲から仕事をされ、体積が減少する。周囲から仕事をされた分、内部エネルギーが同量増加し、温度が上昇する。温度が上昇し体積が減る過程では通常圧力は上昇する。

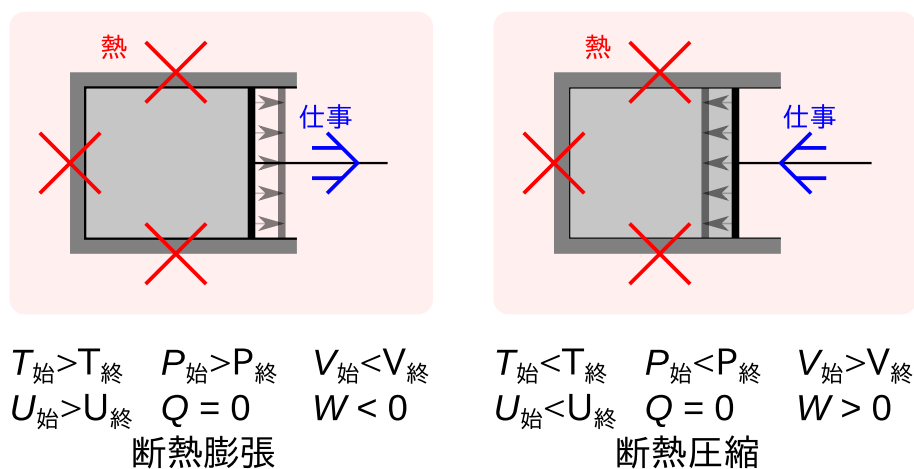


図 5.5 断熱過程

断熱過程において、発熱がなく不可逆性がゼロの、可逆になる過程が可逆断熱過程である。不可逆性が最も大きく仕事が全て発熱になってしまうのが自由膨張過程（付録 D.2^{p.143}）である。

以上の過程を組み合わせることで、熱機関やヒートポンプのサイクルを構成することができる。

脚注 8 始めと終わりの状態が決まっていればいいので、熱のやりとりがない過程と同じ状態で終わる過程、とも言える。

5.1.5 問題

問題として、どんな過程の組み合わせで、高温の熱源から低温の熱源へ伝わる熱から仕事を取り出したり（熱機関）、低温から高温へ熱を伝える（ヒートポンプ）ことができる、二つの熱源間で作動する閉じた系のサイクルとなるか考える。熱機関とヒートポンプのサイクルについては次節から具体的に示すが、理解を深めるために先に自分で考えてみよう。

次の必要な条件に合うように、これまで出てきた過程を組み合わせる。サイクル中で同じ過程を二回使ってもいい。

1. サイクルとするために始めの状態と終わりの状態は同じ状態にする。
2. 熱機関では仕事を取り出すことが目的である。同時に、高温熱源から熱を受け取り、低温熱源へ熱を伝える。
 - (2-a) 仕事を取り出す過程は必ず膨張する過程であるので、膨張過程を入れる。
 - (2-b) 膨張後に増えた体積を元に戻すため、体積を戻す圧縮過程が必要である。
 - (2-c) 仕事の作用する過程の和で仕事を外に取り出せなくてはならない。すなわち、膨張過程の仕事は圧縮過程の仕事よりも大きくなくてはならない。
 - (2-d) 膨張過程の仕事を圧縮過程よりも大きくするために、高温熱源からの熱と低温熱源への熱を利用して、系の圧力を膨張過程で大きく、圧縮過程で小さくする。
3. ヒートポンプでは低温熱源から熱を奪い、高温熱源へ熱を与えることが目的である。
 - (3-a) 低温熱源から熱を奪う過程では、サイクルの温度は低温熱源より低くなくてはならない。
 - (3-b) 高温熱源へ熱を伝える過程では、サイクルの温度は高温熱源よりも高くなくてはならない。
 - (3-c) 熱力学第二法則より系に仕事をする過程が必要である。
 - (3-d) 系の温度は圧縮や膨張で圧力を変えることで変化する。

解答はこの後の「5.2 熱機関」と「5.3 ヒートポンプ」で見よう。

5.2 熱機関

熱機関について先程の問題の答えも含め詳しく見ていく。

5.2.1 熱機関の過程

熱機関の過程の例として熱と仕事のやりとりが分かりやすいように、一つの過程で熱か仕事どちらかだけのやりとりとなる等積過程と断熱過程で構成された、二つの熱源間で動作する閉じた系の熱機関を、5.1.5 問題 ^{p.88} の条件 2 にそって考える。

(5.1.5 問題 ^{p.88} 条件 2-a) 熱機関の目的は仕事を取り出すことであるので、仕事を取り出す膨張過程が必ず必要である。ここでは膨張過程として熱のやりとりがなく仕事のみやりとりする「断熱膨張過程」をサイクルに用いる。

(5.1.5 問題 ^{p.88} 条件 2-b) 膨張した系を元の体積に戻さないとサイクルとして連続した動作ができないため、圧縮過程が必要である。ここでは圧縮過程には熱のやりとりがなく仕事のみやりとりする「断熱圧縮過程」を用いる。

(5.1.5 問題 ^{p.88} の条件 2-c) 熱機関では全体として仕事を取り出すことが目的であるので、「断熱膨張過程」の仕事が「断熱圧縮過程」の仕事よりも大きくならなくてはならない。上記の「断熱膨張過程」と「断熱圧縮過程」は系から仕事を取り出す過程と仕事をする過程で、仕事の作用する向きは逆である。作用する仕事の大きさ W は圧力 P と体積変化量 ΔV により $W = P\Delta V$ で表されるので、体積変化量が同じであれば圧力が大きいほど仕事も大きくなる。すなわち「断熱膨張過程」の圧力を「断熱圧縮過程」の圧力よりも大きくしなくてはならない。そこで系の圧力を変えるために熱源との熱のやりとりを利用する。圧力を大きくするためには熱を加えれば温度が上昇し、圧力も大きくなる。また、熱を奪えば温度が下がり圧力が小さくなる。

(5.1.5 問題 ^{p.88} 条件 2-d) 圧力を大きくしたい「断熱膨張過程」の前に熱を加えて、仕事を取り出した後に熱を奪い圧力を下げ「断熱圧縮過程」を行うことで、膨張で得られる仕事を圧縮に必要な仕事よりも大きくすることができる。ここでは熱を加える過程には「等積加熱過程」を、熱を奪う過程には「等積冷却過程」過程を用いる。

これまでの過程を順番に並べると次のようなサイクルとなる。

熱を奪って系の圧力を下げる「等積冷却過程」→低い圧力で仕事をして体積を元に戻す「断熱圧縮過程」→熱を加えて系の圧力を上げる「等積加熱過程」→高い圧力で仕事を取り出す「断熱膨張過程」→（始めから繰り返す）

具体的な形を考えると、閉じた系として先を塞いだ注射器やピストンをイメージして、図 5.6 のようなサイクルとなる。

状態 1 からピストンを動かないように固定し、低温の熱源の中に入れる（例えば冷たい水の中）。ピストンから冷たい水に熱が伝わり、等積冷却過程でピストン内部の温度が下がり、圧力も下がる（状態 2）。冷たい水からピストンを取り出し熱が伝わらないようにして、ピストンを押し断熱圧縮過程で体積を小さくする（状態 3）。

次はピストンを固定し温かいお湯の中にピストンを入れ等積加熱過程で変化させる。温度が上がり、圧力も上がる（状態 4）。お湯からピストンを取り出し、元の状態に戻るまで断熱膨張過程でピストンを膨張させ仕事を取り出す（状態 1）。元の状態に戻り一連の過程がサイクルとなる。

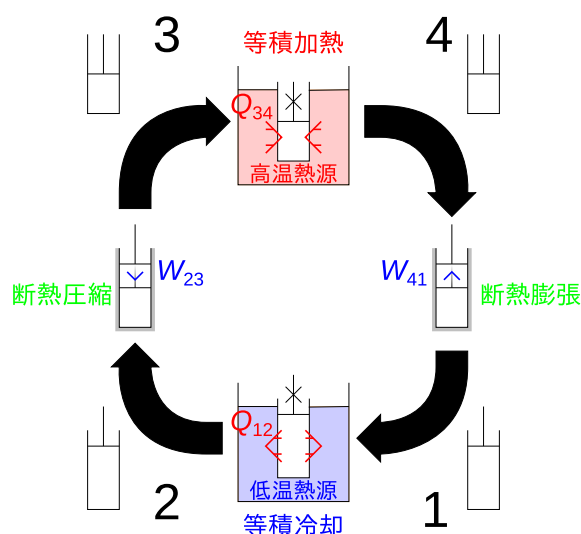


図 5.6 ピストンでの熱機関として動作するサイクル

5.2.2 圧力と体積の変化

圧力と体積の変化を、サイクルと周囲での仕事をやりとり注目して見ていく。それぞれの過程では以下のことが起こっている。

- 1 → 2（等積冷却過程）冷却され熱が周囲に伝わる → 内部の圧力が低下
- 2 → 3（断熱圧縮過程）圧縮され周囲から仕事をされる → 体積が減少、圧力は上昇
- 3 → 4（等積加熱過程）加熱され熱が周囲から伝わる → 内部の圧力が上昇
- 4 → 1（断熱膨張過程）膨張し周囲に仕事をする → 体積が増加、圧力は低下

冷却（1 → 2）や加熱（3 → 4）をされると、圧力が変化し、断熱変化（2 → 3、4 → 1）で体積が変化することにより周囲と仕事のやりとりをする。圧力の変化の概略は図 5.7 のようになる。

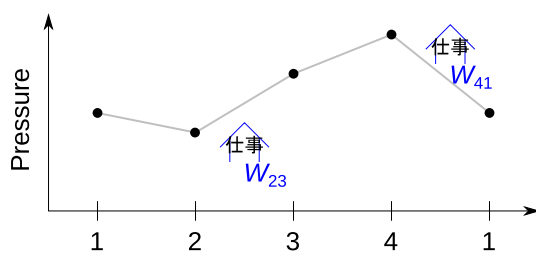


図 5.7 熱機関の圧力変化

圧力と体積から、外部とやりとりする仕事が計算できるため、図 5.7 の圧力に加えて各過程の体積変化を同時に表示できると、仕事のやりとりが分かりやすく表示される。そこで縦軸に圧力 $P[\text{Pa}]$ 、横軸に体積 $V[\text{m}^3]$ を示した P - V 線図を図 5.8 に示す。

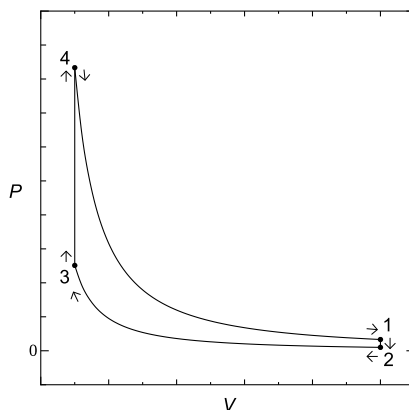


図 5.8 熱機関の P - V 線図

5.1.5 問題 p.88 の条件 2-c に示した熱機関として全体では仕事を取り出していることを P - V 線図（図 5.8）を使って確認する。外部からサイクルに仕事をしている $2 \rightarrow 3$ の断熱圧縮過程での仕事 $W_{23}[\text{J}]$ よりも、外部へサイクルが仕事をしている $4 \rightarrow 1$ の断熱膨張過程での仕事 $W_{41}[\text{J}]$ が大きい必要がある。

式 (5.4)^{p.83} より、仕事 $W[\text{J}]$ は圧力 $P[\text{Pa}]$ と微小体積変化 $dV[\text{m}^3]$ の積分により次式で表される。

$$\begin{aligned} W &= \int \delta W \\ &= - \int P dV \end{aligned} \quad (5.6)$$

状態 2 から状態 3 への圧縮の変化での仕事を表す積分値は、 $P - V$ 線図で見ると図 5.9 で青斜線で表した面積となる。また、状態 4 から状態 1 への膨張の変化での仕事を表す積分値は図 5.10 で赤斜線で表した面積となる^{脚注 9}。状態 2 から状態 3 と状態 4 から状態 1 での体積の変化量は同じであるので、どちらの仕事が大きいかは過程中の圧力によって決まる。図 5.10 から、状態 2 から状態 3 の平均圧力より、状態 4 から状態 1 の平均圧力が大きく、積分して得られる仕事も大きいことが一目で見て取れる。式で表すと次式で表される。

$$\begin{aligned} \left| - \int_2^3 P dV \right| &< \left| - \int_4^1 P dV \right| \\ |W_{23}| &< |W_{41}| \end{aligned}$$

過程 $2 \rightarrow 3$ では仕事 W_{23} をされるため正の値、過程 $4 \rightarrow 1$ では仕事 W_{41} をするため負の値となることを考慮

^{脚注 9} 状態 2 から状態 3 への圧縮の変化では積分の向きは負で、仕事の式 5.6 にマイナスがついてるから計算された仕事は正、系にされる仕事となる。状態 4 から状態 1 への膨張の変化では体積が増えて積分の向きは正、仕事の式 5.6 にマイナスがついているので計算された仕事は負、周囲にする仕事となる。

し、上式の絶対値記号を外すと次式が得られる。

$$W_{23} < -W_{41} \quad (5.7)$$

状態2から状態3では周囲から仕事をされ、状態4から状態1では周囲に仕事をしている。このサイクル全体では、図5.10の青斜線の面から赤斜線の面を引いた、ちょうどサイクルの線で囲まれた面積分の $|W_{41}| - |W_{23}|$ [J] の仕事を周囲にしている^{脚注 10}。このように $P-V$ 線図のサイクルの面積として正味のサイクル全体が周囲にする仕事が求められる。

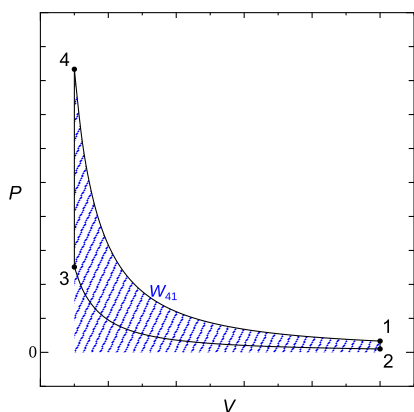


図 5.9 熱機関の $P-V$ 線図と仕事 1

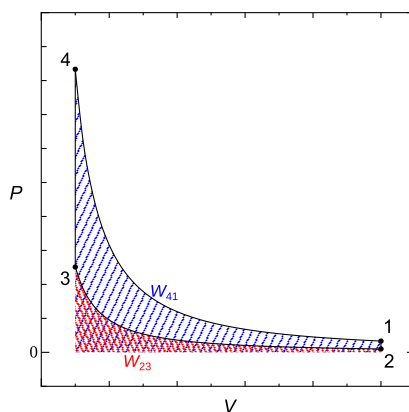


図 5.10 熱機関の $P-V$ 線図と仕事 2

5.2.3 温度とエントロピーの変化

温度とエントロピーの変化を一緒に見ていく。温度の変化とエントロピーの変化量から外部とやりとりする熱を、式 (2.29)^{p.63} を変形した次式より求めることができる^{脚注 11}。

$$Q = \int \Theta dS \quad (5.8)$$

上式で Q [J] はやりとりする熱、 Θ [K] は絶対温度、 S [J/K] はエントロピーである。温度とエントロピーを一緒に表す図を描けば、 $P-V$ 線図で一目で仕事があったように、線図から熱を求めることができる。

それぞれの過程での温度とエントロピーの変化を見ていく。

1 → 2 (等積冷却過程) 低温熱源に熱を渡しているので温度とエントロピーは低下する

2 → 3 (断熱圧縮過程) 圧縮され圧力と温度が高くなる、エントロピーは断熱であるので変化しない (ここでは可逆断熱として考える。通常の不可逆断熱の場合はわずかにエントロピーが増加する。)

脚注 10 絶対値を外すと $-W_{41} - W_{23}$

脚注 11 元の式の Q は可逆の熱だったが、不可逆で発生した熱を追加で熱源から受け取ったと考えることで、不可逆の過程も同じように扱うことができる。詳しくは付録 B.8 節 p.130 に考え方を示す。

3 → 4 (等積加熱過程) 高温熱源から熱を受け取っているので温度とエントロピーが増加する

4 → 1 (断熱膨張過程) 膨張され圧力と温度が下がる、エントロピーは断熱であるので変化しない (ここでは可逆断熱として考える。通常の不可逆断熱の場合はわずかにエントロピーが増加する。)

このサイクルでの温度変化の概略を図 5.11 に示す。また、縦軸に温度 T 、横軸にエントロピー S をとった $T-S$ 線図を図 5.12 に示す。

図 5.11 の温度変化の概略に示すように、周囲の温度は状態 3 から状態 4 の高温熱源が状態 1 から状態 2 の低温熱源よりも高い。このことから、このサイクルは高温熱源から熱を受け取り、低温熱源へ熱を与えている。

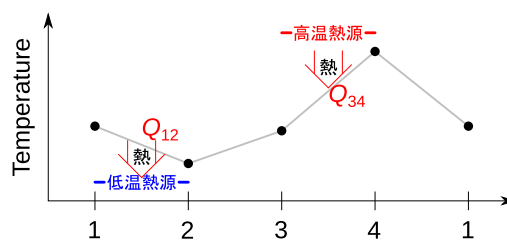


図 5.11 熱機関の温度変化

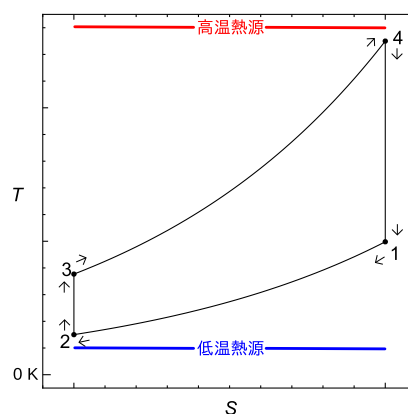


図 5.12 熱機関の $T-S$ 線図

高温熱源からサイクルが熱を受け取る過程 3 → 4 での受け取る熱は、 $T-S$ 線図の 3 → 4 の区間を積分すれば計算することができる。熱と温度とエントロピーの関係式の式 (5.8) での温度は絶対温度であるので図中では 0 K からの面積を積分で求める。過程 3 → 4 では積分は正の方向で、熱を求める式 (5.8) から正の T に対して熱も正となるので、求められる熱 Q_{34} は正の値であり、サイクルが熱を受け取る方向である (図 5.13 の赤斜線の面)。

同様に低温熱源にサイクルが過程 1 → 2 で与える熱は、 $T-S$ 線図の 1 → 2 の区間を積分することで計算できる。ここでは積分の方向が負であるので、求められる熱 Q_{12} は負の値であり、サイクルが熱を与える方向で

ある（図 5.14 の青斜線の面）。図 5.14 の赤斜線と青斜線の差であるサイクル内の面積が、サイクル全体で伝わる熱量を表す。図 5.14 から明らかに過程 $3 \rightarrow 4$ の温度が高く熱も大きいため、全体ではサイクルの面積だけサイクルが熱を受け取ることが分かる。

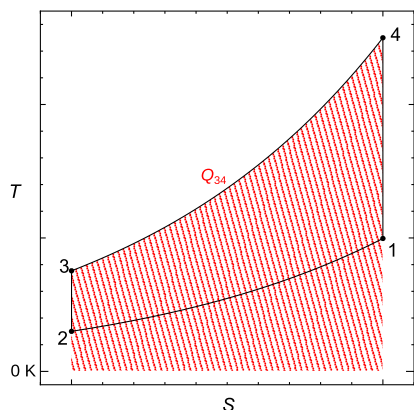


図 5.13 熱機関の T - S 線図と熱 1

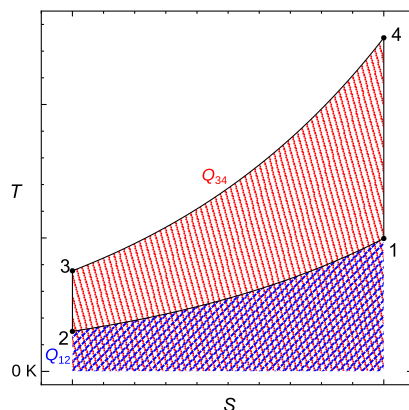


図 5.14 熱機関の T - S 線図と熱 2

5.2.4 サイクル全体での仕事と熱

サイクル全体での仕事と熱の関係として、全体では熱から仕事に変換されていることを確認する。状態 1 から再度状態 1 へ戻るとき、内部エネルギーの値は等しく変化はゼロであるので、エネルギー保存の式 (1.19)^{p.23} から以下の式が成り立つ。

$$\begin{aligned}\Delta U &= Q_{12} + W_{23} + Q_{34} + W_{41} \\ 0 &= Q_{12} + W_{23} + Q_{34} + W_{41} \\ W_{23} + W_{41} &= -Q_{12} - Q_{34}\end{aligned}$$

上式で表されるように、熱の差と、仕事の差は等しく^{脚注 12}、熱から仕事に変換されている。すなわち、図 5.8 のサイクル内の面積から求められるサイクル全体での仕事の大きさと、図 5.12 のサイクル内の面積から求められるサイクル全体での熱の大きさは等しい。

5.2.5 熱機関の表示

以上から、高温熱源から熱 Q_{34} [J] を受け取り、一部を仕事 ($|W_{41}| - |W_{23}|$)[J] に変換し外部へ取り出し、高温熱源から受け取った熱より少ない残りの熱 Q_{12} [J] を低温熱源へ渡している、すなわち熱機関として動作していることがわかる。

脚注 12 左辺の仕事では二項とも正の符号がついているが W_{23} は系に仕事をされているので正の値、 W_{41} は系から周囲に仕事をしているので負の値となり、数値を入れると仕事の差となる。右辺の熱も同様である。

このように高温と低温の二つの熱源で動作する熱機関を 1.5.1 節以降では図 5.15 のように六角形状で表していた。仕事は周囲にした仕事と周囲からされた仕事の差 ($|W_{41}| - |W_{23}|$)[J] をまとめて示した。図 5.15 では左の特定の四過程からなるサイクルと対応させているが、六角形状で表した際には熱機関であることだけを表しどのような過程で構成された熱機関でもよい。

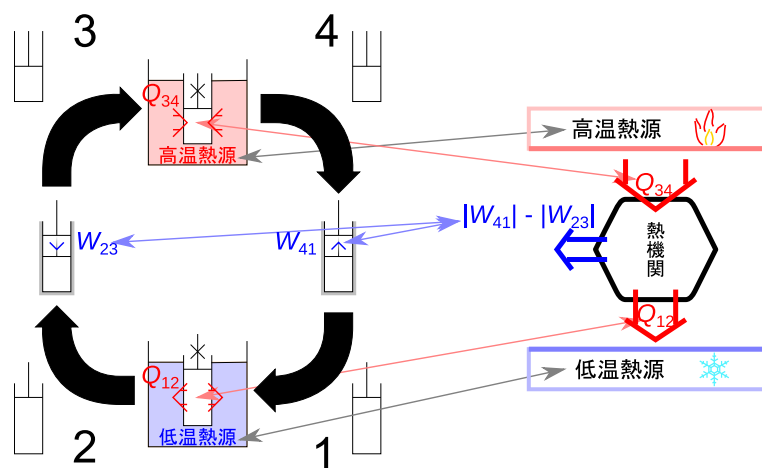


図 5.15 熱機関の表示

5.2.6 オットーサイクル

オットーサイクルと呼ばれるガソリンの理論サイクルが図 5.6 で例として示したサイクルである。このサイクルの各過程をガソリンエンジンと対応させると次のようになる (図 5.16)。

- 1 → 2 (等積冷却過程) 冷却され熱が周囲に伝わる → 燃焼後のガソリンと空気の混合気体を捨てて新しい空気を取り込む。排気して吸気をするとピストンが同じ位置に戻るの、これで等積の一過程とする
- 2 → 3 (断熱圧縮過程) 圧縮され周囲から仕事をされる → 他のピストンから仕事をされ空気が圧縮される
- 3 → 4 (等積加熱過程) 加熱され熱が周囲から伝わる → ガソリンと空気の混合気体に点火し瞬間的に燃焼させる。燃焼時間は一瞬であるため膨張による体積変化はほとんどなく、燃焼熱により加熱されるので、等積加熱となる
- 4 → 1 (断熱膨張過程) 膨張し周囲に仕事をする → 前過程で圧力が上がっているの、膨張することで周囲に仕事をする

ガソリンエンジンでは作動流体が熱源となる。低温側では低温熱源となる大気を直接サイクルに取り込み、高温側では作動流体を直接燃焼させることで高温熱源とする。作動流体が熱源となるので、熱源と作動流体で熱交換

を必要がない^{脚注 13}。ガソリンエンジンのように作動流体が熱源となるサイクルでは熱交換により作動流体の温度差が小さくなることのないためサイクルの効率が高くなる。効率は 30-40 % 程度である [5][6][7]。

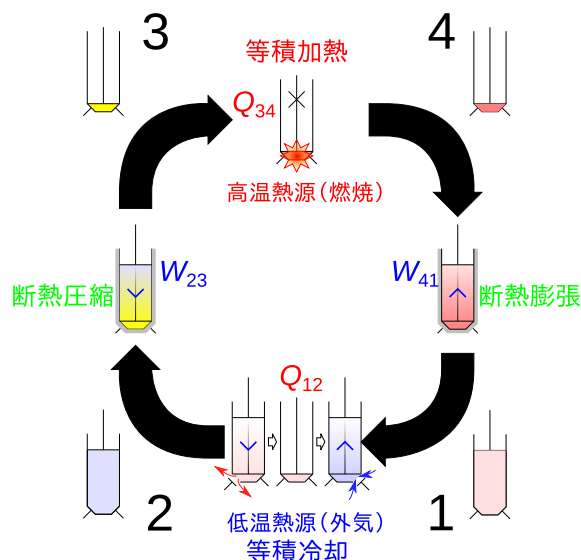


図 5.16 オットーサイクル

エンジンの他に実際に世の中で使われている熱機関として閉じた系のサイクルではないが火力発電所や原子力発電所がある。発電所の蒸気タービンを用いた汽力発電は系の中の物質に水を用いている。発電所と図 5.6^{p.90}のサイクルの対応は以下のようにになっている。

- 1 → 2 冷却され熱が周囲に伝わる：復水器（海水で冷却）
- 2 → 3 圧縮され周囲から仕事をされる：ポンプ（水を循環させる）
- 3 → 4 加熱され熱が周囲から伝わる：ボイラー（燃焼や核反応で水を沸騰させる）
- 4 → 1 膨張し周囲に仕事をする：蒸気タービン（発電機へとつながっており電気を発生させる）

新しい火力発電所では、エンジンと同じく作動流体を直接熱源とするガスタービンと蒸気タービンを併用したコンバインドサイクルを用いて 50~60 % と高効率な発電をしている [21]。

5.3 ヒートポンプ

ヒートポンプの具体的な過程を問題（5.1.5 節）の答えとして見ていく。

^{脚注 13} 他の熱交換をするサイクルの場合は、熱源と作動流体で熱交換をする際に必ず温度差が必要となるため、高温側で作動流体の温度は高温熱源より低く、低温側では低温熱源よりも高くなり、作動流体での高温と低温の温度差が小さくなる。

5.3.1 ヒートポンプの過程

ヒートポンプの過程の例として熱機関と同じように熱と仕事のやりとりが分かりやすいように、一つの過程で熱か仕事どちらかだけのやりとりとなる等積過程と断熱過程で構成されたサイクル（二つの熱源間で動作する閉じた系のヒートポンプ）を 5.1.5 問題 $P^{.88}$ の条件 3 にそって考える。

(5.1.5 問題 $P^{.88}$ 条件 3-a、条件 3-d) ヒートポンプの目的は低温熱源から熱を受け取り高温熱源へ伝えることである。低温熱源から熱を受け取るためには系の温度を低温熱源よりも低くしなくてはならない。熱を受け取る過程の前に、圧力を下げることで温度を下げる過程を入れ、温度を下げる。圧力を下げる過程は、仕事のみやりとりのある断熱膨張過程とし、系の圧力を下げ温度を下げるができる。温度を下げた後に、低温熱源から系が熱を受け取り加熱される等積加熱過程を入れる。

(5.1.5 問題 $P^{.88}$ 条件 3-b、条件 3-d) 低温熱源から熱を受け取ったら、高温熱源に熱を渡したい。そのためには低温熱源よりも低い温度を一気に高温熱源よりも高くしたい。そこで、また圧力変化により温度を変化させる。圧力を断熱圧縮過程で高くすることで、温度を高温熱源よりも高くする。温度が高くなった後に、高温熱源に系から熱を伝えるため、仕事のやりとりはなく熱のみを伝える等積冷却過程を入れる。

その後は断熱膨張過程に戻りサイクルとして同じ順序で過程を続けていく。このヒートポンプの過程は、5.2 節の二つの熱源間で動作する閉じた系の熱機関（図 5.6 $P^{.90}$ ）の過程を逆となり、図 5.17 のようなサイクルとなる。

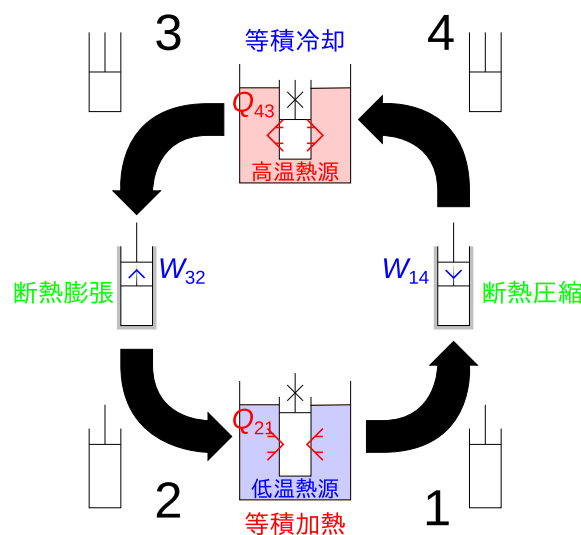


図 5.17 ピストンでのヒートポンプとして動作するサイクル

5.3.2 圧力と体積の変化

圧力と体積の変化から、サイクルと外部の仕事のやりとりを見ていく。

1 → 4 (断熱圧縮過程) 圧縮され周囲から仕事をされる → 体積が減少、圧力は上昇

4 → 3 (等積冷却過程) 冷却され熱が周囲に伝わる → 内部の圧力が低下

3 → 2 (断熱膨張過程) 膨張し周囲に仕事をする → 体積が増加、圧力は低下

2 → 1 (等積加熱過程) 加熱され熱が周囲から伝わる → 内部の圧力が上昇

このサイクルでの圧力変化の概略は図 5.18 のようになる。また、圧力と体積の関係を表した P - V 線図は図 5.19 に表される。

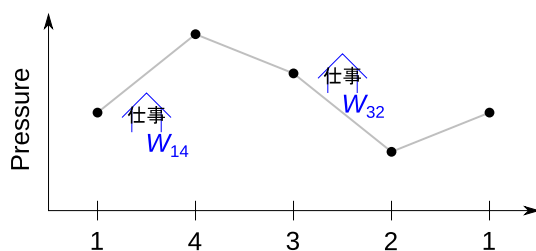


図 5.18 ヒートポンプの圧力変化

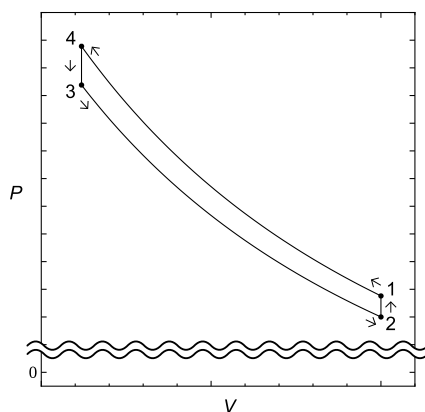


図 5.19 ヒートポンプの P - V 線図

P - V 線図 (図 5.19) からサイクル全体では周囲から仕事を受け取っていることを確認する (5.1.5 問題 p.88 の条件 3-c)。

1 → 4 の断熱圧縮過程での仕事 W_{14} は積分することで図 5.20 の赤斜線の面のように表される。系にされる仕事であるので仕事は正の値をとる^{脚注 14}。

4 → 3 の等積冷却過程で冷却され温度が下がることから圧力も低下する。

3 → 2 の断熱膨張過程は前の過程で圧力が下がっているため、1 → 4 の過程よりも圧力が低く図 5.21 に青斜線で示すこの過程での仕事 W_{32} は、圧縮過程での仕事 W_{14} よりも絶対値が小さくなる。

$$|W_{14}| > |W_{32}|$$

脚注 14 積分の方向は圧縮なので体積が減る負の方向で、仕事の式 5.6 にマイナスがついていることから計算される仕事は正となる。

上式で表されるように系にされる仕事 W_{14} が系がする仕事 W_{32} が大きいことが確認できることから、サイクル全体では周囲から仕事を受け取っていることを確認できる（5.1.5 問題^{p.88}の条件 3-c）

過程 $1 \rightarrow 4$ では仕事 W_{14} をされているので正の値、過程 $3 \rightarrow 2$ では仕事 W_{32} をしているので負の値となるため絶対値をとり大きさを比較する。

$$W_{14} > -W_{32} \quad (5.9)$$

状態 1 から状態 4 ではサイクルが仕事をされており、状態 3 から状態 2 では周囲に仕事をしているので、合わせるとサイクル全体としては、周囲から $|W_{14}| - |W_{32}|[J]$ の仕事^{脚注 15}をされている。このサイクル全体としてされている仕事は図 5.21 に示す赤斜線の面積（ W_{14} ）から青斜線の面積（ W_{32} ）を引いた面積で表される。

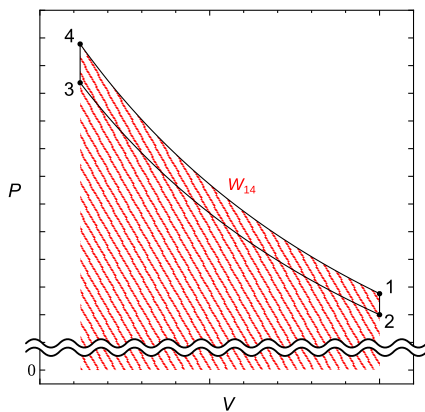


図 5.20 ヒートポンプの P - V 線図と仕事 1

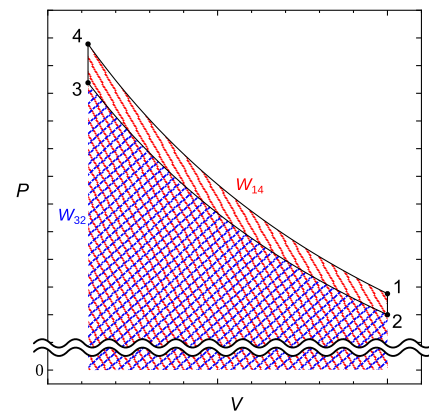


図 5.21 ヒートポンプの P - V 線図と仕事 2

5.3.3 温度とエントロピーの変化

温度とエントロピーの変化を見ていく。

1 → 4（断熱圧縮過程）圧縮され圧力と温度が高くなる、エントロピーは断熱であるので変化しない

4 → 3（等積冷却過程）高温熱源に熱を渡しているので温度とエントロピーは低下する

3 → 2（断熱膨張過程）膨張され圧力と温度が下がる、エントロピーは断熱であるので変化しない

2 → 1（等積加熱過程）低温熱源から熱を受け取っているため温度とエントロピーが増加する

図 5.22 のように、サイクルの温度変化と熱源の温度の関係が熱機関（図 5.11^{p.93}）とは違う。熱機関では高温熱源の温度と低温熱源の温度の間でサイクルの温度が変化をした。ヒートポンプでは、状態 4 から状態 3 では高温熱源へ熱 $Q_{43}[J]$ を渡すためにサイクルの温度が熱源よりも高くなくてはならない。また、状態 2 から状態

脚注 15 絶対値を外すと $W_{14} + W_{32}[J]$

1 では低温熱源 2 から熱 Q_{21} [J] を受け取るためにサイクルの温度は熱源よりも低くなくてはならない。

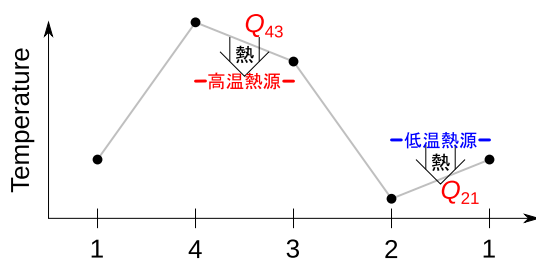


図 5.22 ヒートポンプの温度変化

温度 T とエントロピー S の関係を表した $T-S$ 線図 (図 5.23) から、熱源とやりとりする熱の大きさが分かる。4 → 3 の等積冷却過程で高温熱源に渡す熱 Q_{43} は図 5.24 の青斜線に示すように 4 → 3 の変化を積分した下の面積で表される。また、2 → 1 の等積加熱過程で低温熱源から受け取る熱 Q_{21} は図 5.25 の赤斜線で示される 2 → 1 の変化を積分した面積で表される。

状態 1 から再度状態 1 に戻った場合、内部エネルギーの変化はゼロなので、熱と仕事の関係は次式のようになる。

$$\Delta U = Q_{21} + W_{32} + Q_{43} + W_{14}$$

$$0 = Q_{21} + W_{32} + Q_{43} + W_{14}$$

$$W_{14} + W_{32} = -Q_{21} - Q_{43}$$

上式から正味のヒートポンプの仕事の大きさと図 5.25 で示した青斜線の面から赤斜線の面を引いたサイクルで囲まれた部分の大きさが等しいことが分かる。すなわち、ヒートポンプは低温熱源から受け取った熱に、正味の仕事を加えて高温熱源へ受け渡している。

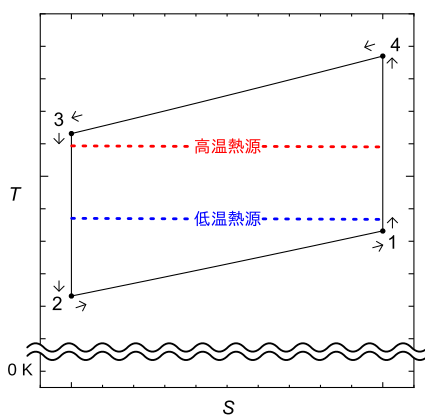
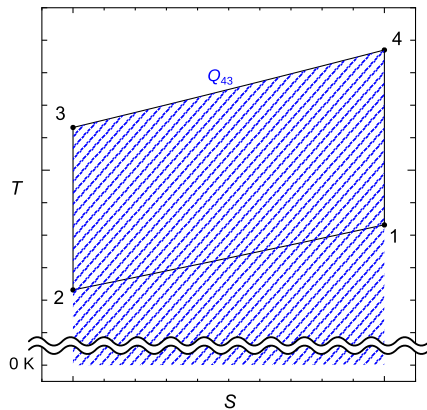
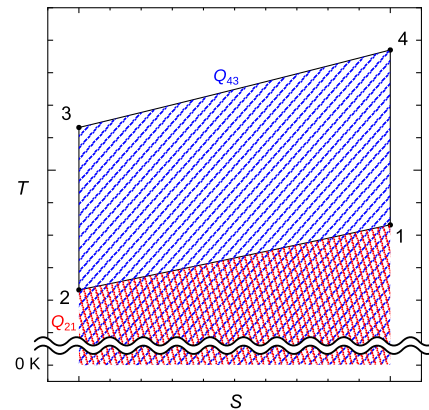


図 5.23 ヒートポンプの $T-S$ 線図

図 5.24 ヒートポンプの T - S 線図と熱 1図 5.25 ヒートポンプの T - S 線図と熱 2

5.3.4 ヒートポンプの表示

このように、サイクル全体としては仕事 $(|W_{14}| - |W_{32}|)[J]$ をされ、低温熱源から高温熱源へ熱を伝えており、ヒートポンプとして働いている。

熱機関と同様にこのように高温と低温の二つの熱源で動作するヒートポンプを 1.5.1 章では図 5.26 のように中央がくびれた形で表していた。仕事は周囲にした仕事と周囲からされた仕事の差 $(|W_{14}| - |W_{32}|)[J]$ をまとめて示す。熱機関と同様に、中央がくびれた形で表した際にはヒートポンプであることだけを表しどのような過程で構成されたヒートポンプでもよい。

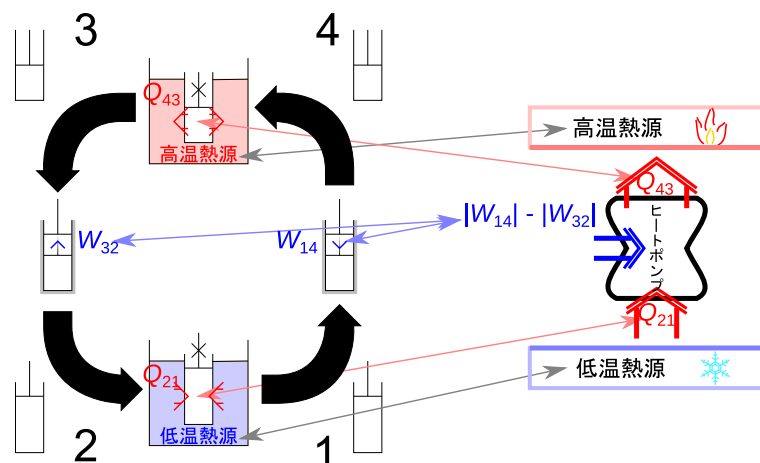


図 5.26 ヒートポンプの表示

5.3.5 実際のヒートポンプ

実際のヒートポンプとして世の中で使われているものには冷蔵庫やエアコンがある。冷蔵庫やエアコンのサイクルは閉じた系ではないが、同じように考えられる。冷蔵庫やエアコンと図 5.17 のサイクルの対応は以下のよ

うになっている。

1 → 4 圧縮され周囲から仕事をされる：圧縮機（冷蔵庫での騒音の原因）

4 → 3 冷却され熱が周囲に伝わる：凝縮器（冷蔵庫では庫外にあり、冷房では室外器で熱を捨て、暖房では室内器で室内を温める）

3 → 2 膨張し周囲に仕事をする：膨張弁（仕事は取り出さず、粘性消散^{脚注 16}で熱に変換されている）

2 → 1 加熱され熱が周囲から伝わる：蒸発器（冷蔵庫では庫内を冷やし、冷房では室内器で室内を冷やし、暖房では室外器から熱を奪う）

熱機関やヒートポンプの様なサイクルではなく、サイクル全体として周囲と熱や仕事のやりとりがゼロとなる付録 D.3^{p.144} のような役立たずのサイクルもありえる。

5.4 閉じた系での可逆サイクル (カルノーサイクル)

閉じた系での可逆サイクル（カルノーサイクル）がどのような過程となるか詳しく見ていく。

5.4.1 可逆過程

可逆過程を組み合わせることで可逆サイクルの過程は成り立つが、可逆過程は実際には実現できない。例えば、熱が伝わる過程は必ず不可逆の過程となる（2.2.3 節 ^{p.38}）。この実際には実現できない可逆の過程を、理想的な状況における過程として示したのが準静的過程である。準静的過程についてはすでに 2.3.2^{p.40} 節で詳細を示している。準静的過程では考えている閉じた系と周囲との間で常に平衡が成り立っており、系の内部と周囲でもそれぞれ平衡が維持されている過程である。平衡状態は釣り合いがとれ変化をしなくなった状態であるので、可逆の現象である。しかし、平衡状態が続いても状態は変化しない。そこで平衡状態で極微小な変化をしており、その変化が無限時間続くことで平衡状態で可逆の変化が起こる、と考えるのが準静的過程である。準静的過程では周囲と常に平衡である必要があるため、熱のやりとりのある過程では等温過程しか取りえない^{脚注 17}。熱のやりとりのない断熱過程での可逆変化は可逆断熱過程と呼ばれる。

5.4.2 可逆サイクルの過程

可逆のサイクルの過程を、二つの熱源で動作する閉じた系において考える。可逆サイクルは全く同じ変化で、動作する向きを変えることで熱機関とヒートポンプの両方として動作できなくてはならない（熱機関を逆に動作

脚注 16 流れで渦が発生し徐々に小さな渦となり、粘性により渦の運動エネルギーが熱に変換される

脚注 17 平衡とは温度が一定になった状態であるので、温度が変化をしては平衡ではない。

させるとヒートポンプとして動作し、ヒートポンプを逆に動作させると熱機関として動作する)。5.2 節^{p.88}での断熱過程と等積過程から成り立つサイクルを例に考えてみる。このサイクルを熱機関として動作させた場合とヒートポンプとして動作させた場合の温度変化は、図 5.11^{p.93} と図 5.22^{p.100} であり、まとめて書くと図 5.27 のようになる。また、熱機関とヒートポンプの熱源との温度の関係を図 5.28 に示す。図 5.27 と図 5.28 中の過程の番号は対応している。図 5.27、図 5.28 に示すように、熱機関は高温熱源から熱を受け取り低温熱源に熱を与えるため、高温熱源側ではサイクルは高温熱源よりも温度が低く、低温熱源側では低温熱源よりも温度が高くならなくてはならない。また、ヒートポンプでは高温熱源へ熱を与え低温熱源から熱を受け取るため、高温熱源側ではサイクルは高温熱源よりも温度が高く、低温熱源側では低温熱源よりも温度が低くなくてはならない。

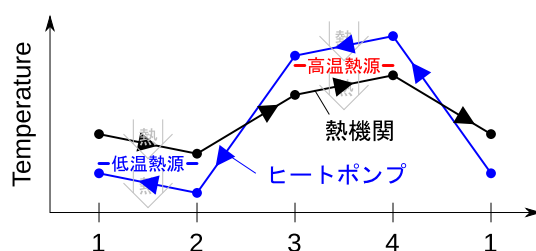


図 5.27 熱機関とヒートポンプにおける温度変化

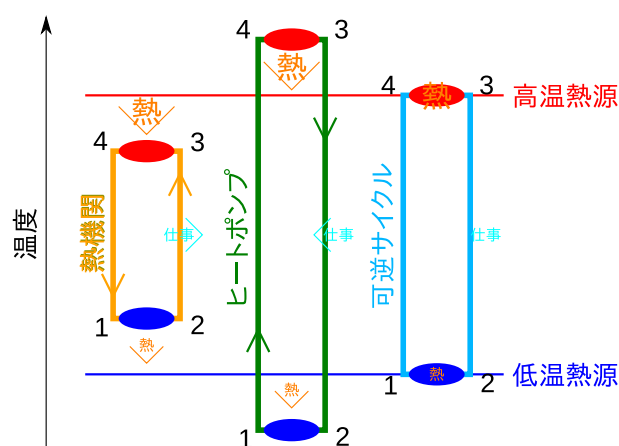


図 5.28 熱機関とヒートポンプにおける熱源との温度の関係

可逆のサイクルでは、全ての過程を逆向きにも動作させることができないが、熱源との温度の関係が熱機関とヒートポンプでは異なる。高温熱源よりもサイクルの温度が高い場合、熱機関として動作した際に熱源から熱を受け取ることが出来ない (図 5.27 の過程 4 → 3)。また、高温熱源よりもサイクルの温度が低い場合、ヒートポンプとして動作した際に熱源に熱を与えることが出来ない (図 5.27 の過程 3 → 4)。そのため図 5.29 の過程 3 → 4 のようにサイクルが熱源と同じ温度で、熱機関では高温熱源から熱を受け取り、ヒートポンプでは同じ高温熱源へ熱を与える過程を考えなくてはならない。つまり可逆のサイクルとなるためには図 5.27 の熱機関の線とヒートポンプの線が重ならなくてはならない。準静的過程で状態が熱平衡のまま限りなくゆっくり変化すれば、この熱のやりとりが可能である。このことから、可逆サイクルでは、高温熱源と低温熱源との熱

交換する過程 $1 \rightarrow 2$ と過程 $3 \rightarrow 4$ は準静等温過程でなくてはならない。熱源と熱のやりとりをすると準静等温過程以外では不可逆となるため、温度の変わる過程である図 5.29 の過程 $2 \rightarrow 3$ と過程 $4 \rightarrow 1$ での過程は熱のやりとりのない断熱過程である必要がある。閉じた系での可逆過程は可逆断熱過程と準静等温過程のみである。

以上から、二つの熱源で動作する閉じた系での可逆サイクルは準静等温過程 $\rightarrow$ 可逆断熱過程 $\rightarrow$ 準静等温過程 $\rightarrow$ 可逆断熱過程で構成することができる。この可逆サイクルをカルノーサイクルと呼ぶ。

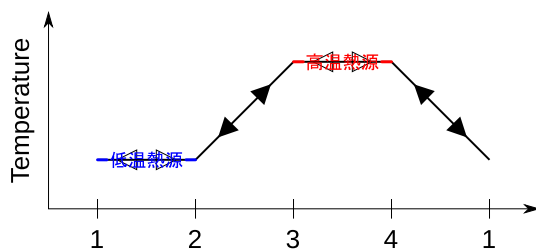


図 5.29 可逆サイクルにおける温度変化

5.4.3 問題

問題をいくつか示す。

1. 高温熱源と熱のやり取りをしている過程でのサイクルの温度と高温熱源の温度の大小関係および、低温熱源と熱のやり取りをしている過程でのサイクルの温度と低温熱源の温度の大小関係を、熱機関、ヒートポンプ、可逆サイクル（カルノーサイクル）のそれぞれで示せ。
2. 単一温度の熱源と熱のやり取りをする過程で可逆となる過程を挙げよ。
3. 熱のやり取りの無い過程で可逆となる過程を挙げよ。
4. 可逆サイクル（カルノーサイクル）を構成する過程を挙げよ。
5. 不可逆過程で発生している不可逆損失の例を挙げよ。
6. 可逆サイクル（カルノーサイクル）は理想的なサイクルであるが、実際に作る際に実現が難しい点を挙げよ。また、その難しい点を可能な限り可逆に近づけるためにはどうすれば良いかを考えよ。

5.4.4 解答

解答を示す。

1. 熱機関では高温熱源温度 $>$ サイクル温度、低温熱源温度 $<$ サイクル温度、ヒートポンプでは高温熱源温度 $<$ サイクル温度、低温熱源温度 $>$ サイクル温度、可逆過程（カルノーサイクル）では高温熱源温度 = サイクル温度、低温熱源温度 = サイクル温度となる。

2. 準静等温過程。
3. 可逆断熱過程。
4. 準静等温過程→可逆断熱過程→準静等温過程→可逆断熱過程。
5. 付録 B.5^{p.120} を参照。
6. 付録 D.4^{p.146} を参照。

5.5 閉じた系の可逆サイクル（カルノーサイクル）での熱と仕事

閉じた系の可逆サイクル（カルノーサイクル）での熱と仕事のやりとりについての詳細を示す。5.4.2 節で示したようにカルノーサイクルを熱機関として動作させると以下の過程となる（図 5.30）。

準静等温過程 1 → 2 低温熱源へ熱 $Q_{12}[\text{J}]$ を渡し周囲から仕事 $W_{12}[\text{J}]$ をされる

可逆断熱過程 2 → 3 圧縮され周囲から仕事 $W_{23}[\text{J}]$ をされる

準静等温過程 3 → 4 高温熱源から熱 $Q_{34}[\text{J}]$ を受け取り周囲に仕事 $W_{34}[\text{J}]$ をする

可逆断熱過程 4 → 1 膨張して周囲に仕事 $W_{41}[\text{J}]$ をする

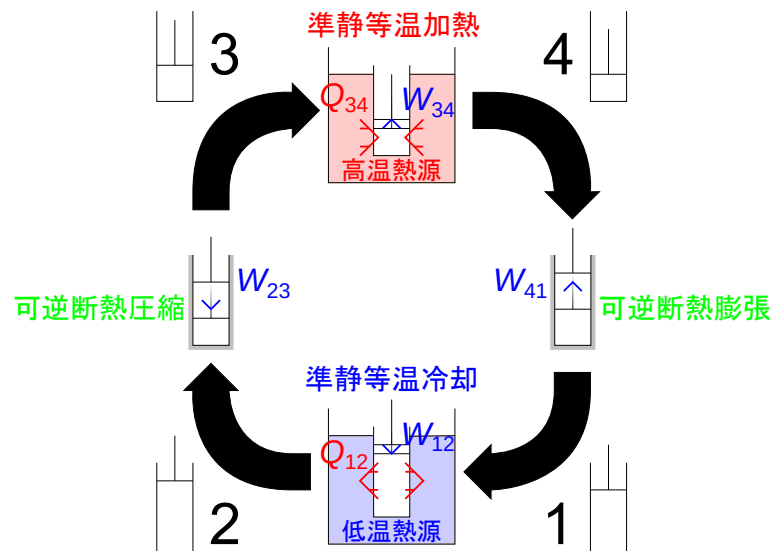


図 5.30 カルノーサイクル

5.5.1 断熱過程

断熱過程での関係を示す。熱力学第一法則の式 (1.19)^{p.23} から

$$\Delta U = Q + W$$

である。断熱過程では $Q = 0$ であるので、

$$\Delta U = W$$

となり、過程の前後の内部エネルギーの差が得られる仕事となる。内部エネルギーは状態によって決まる状態量であるので、過程の前後の状態が分かれば、得られる仕事の大きさが分かる。

5.5.2 準静等温過程

準静等温過程における仕事はヘルムホルツの自由エネルギーによって表される（2.6 節 p.64）ため、次式が成り立つ。

$$\begin{aligned} W &= \Delta F \\ &= \Delta U - \Theta \Delta S \end{aligned} \quad (5.10)$$

また、熱力学第一法則の式 (1.19)^{p.23} から次式の関係が成り立つ。

$$\Delta U = Q + W$$

上式に先に求めた仕事の式 (5.10) を代入すると次のように伝わる熱が求められる。

$$\begin{aligned} Q &= -W + \Delta U \\ &= \Theta \Delta S \end{aligned}$$

5.6 まとめ

まとめを記す。

- 閉じた系の可逆サイクルは、準静等温過程→可逆断熱過程→準静等温過程→可逆断熱過程で構成することができる。 - 5.4.2 節 p.102

付録 A

熱力学第一法則とエネルギーの付録

熱力学第一法則とエネルギーの付録についてここに記す。

A.1 仕事の状態量ではないのは何故か

仕事の状態量ではないのは何故かを数学的に説明した後、変化の例を示す。

A.1.1 仕事の関数

仕事の関数を仮定し、それが成り立たないことから、仕事の状態量ではないことを説明していく。系が受け取る仕事を正とすれば、仕事 W [J] は一定の圧力 $P_{\text{一定}}$ [Pa] の下で体積 V [m³] により次式で表すことができる。

$$W = -P_{\text{一定}}\Delta V \quad (\text{A.1})$$

このように仕事は二つの状態量である圧力と体積から求められる。しかし、仕事は一つの組み合わせの圧力と体積に対して一つの値をもつ状態量ではない。

式 (A.1) から何故仕事の状態量にならないのかを考える。仕事は、ある状態 1 から異なる状態 2 へ変化した際に作用するエネルギーである。この仕事の状態量であれば、状態 1、状態 2 ともに値を持つということなので、状態が変化した際の値は内部エネルギーのように変化量として表されることになる。そこで、仕事と同じ式 (A.1) で変化量を表すことの出来る、 P と V の関数である状態量の仕事エネルギー $L(P, V)$ [J] が存在すると仮定する。

$$\Delta L = -P_{\text{一定}}\Delta V \quad (\text{A.2})$$

仕事エネルギーの関数 $L(P, V)$ が存在すれば、ある特定の状態 (P, V) に対して一つだけの仕事 L の値が決まり、仕事は状態量といえる。関数が存在することを示すためには交換法則が成り立つことを示せばよい。二階偏

微分可能で連続な C^2 級の関数は二階偏微分において必ず次式の交換法則が成り立つ^{脚注 1}。

$$\underbrace{\frac{\partial}{\partial V} \frac{\partial L}{\partial P} = \frac{\partial}{\partial P} \frac{\partial L}{\partial V}}_{L(P,V) \text{ が存在するための条件}} \quad (\text{A.3})$$

この交換法則が成り立たない場合には、仮定した仕事エネルギーの関数 $L(P, V)$ は存在しないといえる。

関数 $L(P, V)$ では交換法則が成り立たないことから、仕事エネルギー $L(P, V)$ は関数でないことを示し、仕事は状態量であるという仮定は間違っていることを示す。 $L(P, V)$ の微小変化を式 (A.2) から求め、全微分の形に変形する。

$$\begin{aligned} dL &= -PdV \\ dL &= 0dP - PdV \end{aligned} \quad (\text{A.4})$$

全微分の定義から次式を得る。

$$dL = \frac{\partial L}{\partial P} dP + \frac{\partial L}{\partial V} dV \quad (\text{A.5})$$

式 (A.4) と式 (A.5) の対応から次の二式が求まる。

$$\frac{\partial L}{\partial P} = 0 \quad (\text{A.6})$$

$$\frac{\partial L}{\partial V} = -P \quad (\text{A.7})$$

上二式左辺の一階偏微分は、さらに一階偏微分可能で連続であることは明らかである^{脚注 2}ので元の仮定した関数 $L(P, V)$ は二階偏微分可能で連続な C^2 級の関数である。

式 (A.6) と式 (A.7) をそれぞれ V と P で偏微分し、式 (A.3) が成り立つかを確認する。式 (A.6) を V で偏微分する。

$$\frac{\partial}{\partial V} \frac{\partial L}{\partial P} = 0 \quad (\text{A.8})$$

次に式 (A.7) を P で偏微分する。

$$\frac{\partial}{\partial P} \frac{\partial L}{\partial V} = -1 \quad (\text{A.9})$$

式 (A.8) と式 (A.9) より式 (A.3) が明らかに成り立たないことから、関数 $L(P, V)$ は存在しないことが分かる。

よって状態量となる仕事の関数 $L(P, V)$ は存在せず、仕事は状態量ではない。

仕事を表す式 (A.4) の様に積分して関数が得られない（状態量にならない）微分方程式を不完全微分方程式 (Inexact differential equation) と呼ぶ。この不完全微分方程式を積分する際には、 P と V の積分範囲を指定するだけでは積分値を求められず、積分経路を指定した経路積分をしなくてはならない。これに対して、二階偏微

脚注 1 詳細は微分積分の教科書 [22][23][24] を参照するとよい。

脚注 2 0 は P 、 V どちらで偏微分しても 0 であり偏微分可能である。 P は P で偏微分すれば 1、 V で偏微分すれば 0 である。

分の交換法則がなりたてば、積分後の関数が存在する。そのような（状態量となる）微分方程式を完全微分方程式（Exact differential equation）と呼ぶ。

経路積分の必要な不完全微分方程式を完全微分方程式と区別するため d ではなく δ を使って表す。微小量の仕事は次のように表される。

$$\delta W = -PdV \quad (\text{A.10})$$

仕事や熱の特徴として、内部エネルギーなどが変化量 ΔU の微小量として dU が使われていることに対して、仕事や熱の δW や δQ は不完全微分方程式であることに加え、微小な変化量ではなく、状態変化の間に作用している仕事や熱の微小な大きさを表していることを注意して欲しい。

A.1.2 具体的な例

具体的な例で仕事の状態量とならないことを示す。ある閉じた系の体積が $3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ （3.0 リットル）、圧力が $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ （おおよそ大気圧）である状態 1 から、体積 $1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ （1.0 リットル）、圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ の状態 2 まで変化させた際の異なる経路での系がされる仕事を計算していく。図 A.1 に経路ごとの圧力 P 、体積 V 、仕事 W の関係をグラフに示す。

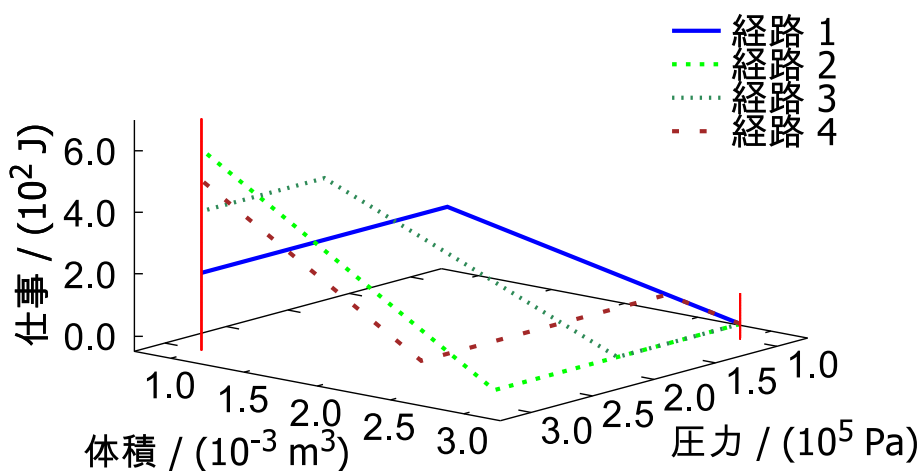


図 A.1 経路による仕事の変化

経路 1

体積 $1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ まで圧力 $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で等圧変化

(仕事 : $W = -P\Delta V = -1.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times (1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3 - 3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3) = 2.0 \times 10^2 \text{ J}$)

その後、圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ まで等積変化

(仕事は体積変化がないので $W = 0 \text{ J}$)

合計の仕事

$$2.0 \times 10^2 \text{ J} + 0 \text{ J} = 2.0 \times 10^2 \text{ J}$$

経路 2

圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ まで等積変化

(仕事は体積変化がないので $W = 0 \text{ J}$)

その後、体積 $1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ まで等圧変化

(仕事 : $W = -P\Delta V = -3.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times (1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3 - 3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3) = 6.0 \times 10^2 \text{ J}$)

合計の仕事

$$0 \text{ J} + 6.0 \times 10^2 \text{ J} = 6.0 \times 10^2 \text{ J}$$

経路 3

圧力 $2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ まで等積変化

(仕事は体積変化がないので $W = 0 \text{ J}$)

その後、体積 1.0 m^3 まで等圧変化

(仕事 : $W = -P\Delta V = -2.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times (1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3 - 3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3) = 4.0 \times 10^2 \text{ J}$)

さらに、圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ まで等積変化

(仕事は体積変化がないので $W = 0 \text{ J}$)

合計の仕事

$$0 \text{ J} + 4.0 \times 10^2 \text{ J} + 0 \text{ J} = 4.0 \times 10^2 \text{ J}$$

経路 4

体積 $2.5 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ まで圧力 $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で等圧変化

(仕事 : $W = -P\Delta V = -1.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times (2.5 \times 10^{-3} \text{ m}^3 - 1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3) = 0.5 \times 10^2 \text{ J}$)

その後、圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ まで等積変化

(仕事は体積変化がないので $W = 0 \text{ J}$)

さらに、体積 $1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ まで圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で等圧変化

(仕事 : $W = -P\Delta V = -3.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times (1.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3 - 2.5 \times 10^{-3} \text{ m}^3) = 4.5 \times 10^2 \text{ J}$)

合計の仕事

$$0.5 \times 10^2 \text{ J} + 0 \text{ J} + 4.5 \times 10^2 \text{ J} = 5.0 \times 10^2 \text{ J}$$

このように状態 1 (圧力 $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ 、体積 $3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$) から状態 2 (圧力 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ 、体積 1.0×10^{-3}

m^3) への変化において経路が異なれば仕事異なる。状態量は状態によってのみ決まる量であるので、仕事は状態量であればどの経路でも終わりの状態で同じ値となり、同じ一つの面上に含まれる線で変化しなくてはならない。

A.1.3 経路積分

経路積分により、前節のように単純な過程の組み合わせでない経路の積分を経路全体で行い仕事を求める。経路積分では媒介変数が用いられ経路が指定される。媒介変数として時間 t [s] を取り具体的な計算を試みる。

時間 0 s での体積 $V_0 = 3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ (3.0 リットル)、圧力 $P_0 = 1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ (約一気圧) からの変化を計算する。体積 V は次式のように初め $V_0 = 3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ (3.0 リットル) から 1 s 毎に $0.1 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ 圧縮されるとする。

$$V = 3 \times 10^{-3} \text{ m}^3 - 0.1 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \times t/\text{s} \quad (\text{A.11})$$

圧力 P 変化には二原子分子の理想気体が可逆断熱変化したと仮定し、「 $PV^{1.4} = \text{一定}$ 」の関係を用いる。

$$\begin{aligned} PV^{1.4} &= P_0 V_0^{1.4} \\ P &= \frac{P_0 V_0^{1.4}}{V^{1.4}} \\ &\quad P_0, V_0 \text{ の値と式 (A.11) の } V \text{ を代入する} \\ &= \frac{1 \times 10^5 \text{ Pa} \times (3 \times 10^{-3} \text{ m}^3)^{1.4}}{(-0.1 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \times t/\text{s} + 3 \times 10^{-3} \text{ m}^3)^{1.4}} \\ &= \frac{1 \times 10^5 \text{ Pa} \times 3^{1.4} \times 10^{-3 \times 1.4} \text{ m}^{3 \times 1.4}}{(-0.1 t/\text{s} + 3)^{1.4} \times 10^{-3 \times 1.4} \text{ m}^{3 \times 1.4}} \\ &= \left(\frac{3}{-0.1 t/\text{s} + 3} \right)^{1.4} \times 10^5 \text{ Pa} \\ &= \left(\frac{1}{-\frac{t/\text{s}}{30} + 1} \right)^{1.4} \times 10^5 \text{ Pa} \\ &= \left(-\frac{t/\text{s}}{30} + 1 \right)^{-1.4} \times 10^5 \text{ Pa} \end{aligned} \quad (\text{A.12})$$

式 (A.11) に示すように V は t のみの一変数関数として表されている。 V の t での微分を求める。

$$\begin{aligned} \frac{dV}{dt} &= -0.1 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{s} \\ dV &= -0.1 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{s} dt \end{aligned} \quad (\text{A.13})$$

仕事の微小量を求める式 (A.10) に式 (A.12) と式 (A.13) を代入して 0 s から t_f まで経路積分をする。経路中にされた仕事を求めたいので、 0 s での仕事は 0 J である。

$$\begin{aligned} \int_{t=0}^{t=t_f} \delta W &= \int_{t=0}^{t=t_f} -PdV \\ &= \int_0^{t_f} - \left\{ \left(-\frac{t/\text{s}}{30} + 1 \right)^{-1.4} \times 10^5 \text{ Pa} \right\} (-0.1 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{s} dt) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
&= \int_0^{t_f} \left\{ \left(-\frac{t/s}{30} + 1 \right)^{-1.4} \times 10 \text{ Pa m}^3/\text{s} \right\} dt \\
&= \int_0^{t_f} \left\{ \left(-\frac{t/s}{30} + 1 \right)^{-1.4} \times 10 \text{ J/s} \right\} dt \\
&= \left[\frac{1}{\{-1/(30 \text{ s})\}(-0.4)} \left(-\frac{t/s}{30} + 1 \right)^{-0.4} \times 10 \text{ J/s} \right]_0^{t_f} \\
&= \left[\left(-\frac{t/s}{30} + 1 \right)^{-0.4} \right]_0^{t_f} \times \frac{30 \text{ s} \times 10}{0.4} \text{ J/s} \\
&= \left\{ \left(-\frac{t_f/s}{30} + 1 \right)^{-0.4} - \left(-\frac{0/s}{30} + 1 \right)^{-0.4} \right\} \times 750 \text{ J} \\
&= \left\{ \left(-\frac{t_f/s}{30} + 1 \right)^{-0.4} - 1 \right\} \times 750 \text{ J}
\end{aligned}$$

この変化を前節と同じように図 A.2 に表す。状態の変化に対して仕事は線で表される。

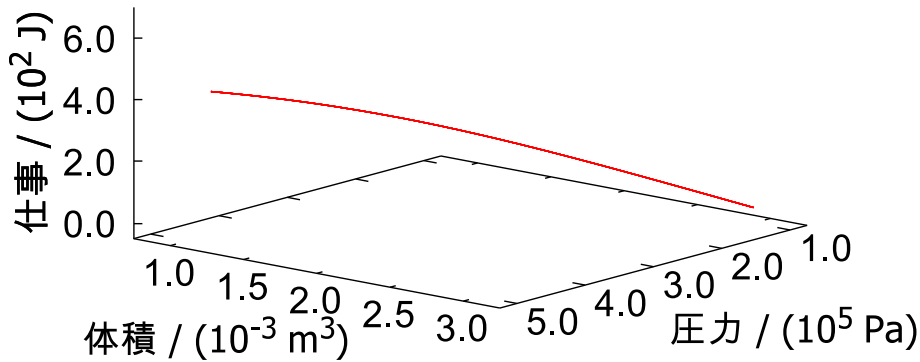


図 A.2 媒介変数表示による仕事

A.1.4 熱も状態量ではない

熱も状態量ではないことを示す。熱は熱力学の第一法則に示されるように状態量である内部エネルギーの差から状態量でない仕事を引いた値であるから、仕事と同様に状態量ではない^{脚注 3}。仕事が状態量であるとサイクルで元の状態に戻ると差が 0 とならなくてはならない。周囲にした仕事と、周囲からされた仕事等しいということなので正味の仕事は 0 J となり、正味の仕事をとり出す熱機関のサイクルをつくることは出来ないことになる。現実には仕事は状態量ではないので、熱機関となるサイクルが存在している。

^{脚注 3} もし熱が状態量であれば、状態量である内部エネルギーから状態量であるとする熱の差で求められる仕事も状態量でなくてはならない。仕事は状態量ではないので、熱も状態量ではあり得ない。

A.2 位置エネルギー

位置エネルギーの詳細な計算を示す。距離 r [m] 離れた物体 1（質量 m_1 [kg]）と物体 2（質量 m_2 [kg]）の間に働く重力 $F_{\text{重}}$ [N] は重力定数 $G = 6.67428 \times 10^{-11} \text{ N m}^2/\text{kg}^2$ [12] により次のように表される。

$$F_{\text{重}} = -G \frac{m_1 m_2}{r^2} \quad (\text{A.14})$$

物体 2 を地球とし地球上の物体 1 に働く重力を、地球の質量 $m_2 = m_{\text{地球}} = 5.972 \times 10^{24} \text{ kg}$ 、地球の赤道半径 $r = r_{\text{赤道}} = 6.378\,136\,6 \times 10^6 \text{ m}$ [12] から計算する。

$$\begin{aligned} F_{\text{重(地球上)}} &= -G \frac{m_1 m_{\text{地球}}}{r_{\text{赤道}}^2} \\ &= -6.674\,28 \times 10^{-11} \text{ N m}^2/\text{kg}^2 \frac{5.972 \times 10^{24} \text{ kg } m_1}{(6.378\,136\,6 \times 10^6 \text{ m})^2} \\ &= -9.79798090659 \text{ N/kg } m_1 \\ &\simeq -9.80 \text{ m/s}^2 m_1 \end{aligned} \quad (\text{A.15})$$

このようによく見る形の式になる。上式の 9.80 m/s^2 ($Gm_{\text{地球}}/r_{\text{赤道}}^2$ [m^2/s^2]) は重力加速度と呼ばれる。地球の近くの質量分布が一定ではなく密度の高い土壌や低い土壌などのばらつきがあることや、地球半径が一定でないことから、場所によって異なる値となる。国際度量衡総会で標準とされているのは $9.806\,65 \text{ m/s}^2$ で、日本の国際基準点である京都大学で測定された値は $9.797\,072\,7 \text{ m/s}^2$ である [12]。

距離を r_1 [m] から r_2 [m] へ動かすためには、重力と逆方向に同じ大きさの力を物体 1 もしくは物体 2 に作用させるため、される仕事 W [J] は式 (A.14) より次のように計算できる。

$$\begin{aligned} W &= \int_{r_1}^{r_2} -F_{\text{重}} dr \\ &= \int_{r_1}^{r_2} G \frac{m_1 m_2}{r^2} dr \\ &= G m_1 m_2 \int_{r_1}^{r_2} \frac{1}{r^2} dr \\ &= -G m_1 m_2 \left[\frac{1}{r} \right]_{r_1}^{r_2} \\ &= G m_1 m_2 \left(\frac{1}{r_1} - \frac{1}{r_2} \right) \\ &= G m_1 m_2 \frac{r_2 - r_1}{r_1 r_2} \end{aligned} \quad (\text{A.16})$$

物体の速度を 0 とし、仕事が生学的エネルギー以外には変換されないとすれば、された仕事だけ物体間の位置エネルギーが変化する。 r_1 から $r_1 + \Delta r$ まで変化した際の重力による位置エネルギーの変化 $\Delta E_{\text{位}}$ [J] は式 (A.16) より次のように表される。

$$\Delta E_{\text{位}} = G m_1 m_2 \frac{r_1 + \Delta r - r_1}{r_1 (r_1 + \Delta r)}$$

$$= Gm_1m_2 \frac{\Delta r}{r_1(r_1 + \Delta r)}$$

我々の身の回りで位置エネルギーを考える際には物体 2 が地球であり、物体 1 が地上の対象物である。地球との関係では距離 r_1 は地球の重心と物体 1 の重心の距離であり、地上の物体の長さは地球に比べ十分に小さいため、距離は地球の半径とでき $r_1 = r_{\text{赤道}} = 6.378\,136\,6 \times 10^6 \text{ m}$ となる（地球の赤道半径 [12] を用いた）。物体の移動距離（持ち上げる高さ） Δr が数十メートル程度であれば $r_{\text{赤道}}$ に比べて 10^4 程度と十分に小さいため通常は $r_{\text{赤道}} + \Delta r \simeq r_{\text{赤道}}$ として次式の様に表す。

$$\Delta E_{\text{位}} = Gm_1m_{\text{地球}} \frac{\Delta r}{r_{\text{赤道}}^2}$$

ここで物体 1 が地上にあるとすれば重力定数 $G = 6.67428 \times 10^{-11} \text{ N m}^2/\text{kg}^2$ 、地球の質量 $m_{\text{地球}} = 5.972 \times 10^{24} \text{ kg}$ 、地球の赤道半径 $r_{\text{赤道}} = 6.378\,136\,6 \times 10^6 \text{ m}$ は定数である [12] ので、まとめて数値で表すと次式となる。

$$\begin{aligned} \Delta E_{\text{位}} &= Gm_1m_{\text{地球}} \frac{\Delta r}{r_{\text{赤道}}^2} \\ &= 6.674\,28 \times 10^{-11} \text{ N m}^2/\text{kg}^2 \times m_1 \times 5.972 \times 10^{24} \text{ kg} \frac{\Delta r}{(6.378\,136\,6 \times 10^6 \text{ m})^2} \\ &= 9.79798090659 \text{ N/kg } m_1 \Delta r \\ &\simeq 9.80 \text{ m/s}^2 m_1 \Delta r \end{aligned} \tag{A.17}$$

付録 B

熱力学第二法則とエントロピーの付録

熱力学第二法則とエントロピーの付録について記す。

B.1 可逆と不可逆

可逆と不可逆の現象について詳しく説明をする。不可逆であるとは、時間が必ず過去から未来へと流れ逆には流れないことを意味する。実際に起こる現象は全て不可逆であり、可逆の現象は理想化された現象である。

仮に時間を逆に動かせる人知を越えた神様のような存在から、ある現象について、時間が正しく流れているか、逆に流れているかを当てるように言われた場合に、2 節^{p.35}で例に出したように、お手玉が落ちる現象や熱いものと冷たいものがくっついている現象は判断がすぐにできる。お手玉が床に落ちて止まれば正しい時間の方向、お手玉が床から突然飛び上がれば逆向きの時間の方向である。不可逆な現象は逆に時間がながれる場合には成り立たない。それに対して、可逆の現象とは、どのように精密に測定をしても、時間が正しく流れているか逆向きに流れているか判断が出来ない現象のことである。

例えば、完全な真空中で空気抵抗がなく一様な重力のみが作用する理想的な環境を仮定した場合、支えていたボールを離して落ちる現象は可逆となる。重力加速度 $g[\text{m/s}^2]$ を 9.8 m/s^2 とすると、10 秒後のボールの速度 $v[\text{m/s}]$ は

$$v = 0\text{m/s} + gt = 0\text{m/s} + 9.8\text{m/s}^2 \times 10\text{s} = 98\text{m/s}$$

98 m/s となる（図 B.1 順方向）。ボールを離して 10 秒後に下向き 98 m/s となるまでの現象を、逆に時間を進めた場合を考える。10 秒後の下向きに 98 m/s の逆なので、逆の現象では始めの状態においてボールは上向きに 98 m/s の速度で移動している。空気抵抗がないことを仮定しているので、下向きに 9.8 m/s^2 で加速され、10 秒後にボールの速度は 0 m/s となり停止する（図 B.1 逆方向）。時間が順方向に進む現象も、逆方向に進む現象も物理的に矛盾はなく、10 秒後の状態の方向を逆にし 10 秒経過すると順方向の始めの状態に戻る。このような現象では時間の向きが分からず、可逆であると言える。

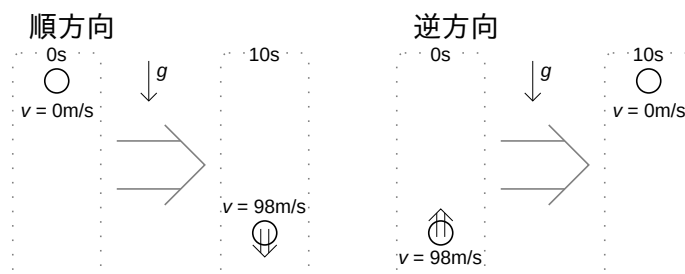


図 B.1 可逆現象

実際にボールを離す場合には空気抵抗により空気との摩擦で発熱し不可逆となる。図 B.2 順方向に示すように、空気抵抗は移動方向の逆向き（重力と逆向き）に作用し、ボールを離して 10 秒後の速度は空気抵抗が作用しない場合に比べると小さくなる（例えば 95 m/s）。図 B.2 逆方向に示すように、この逆の現象を考える。順方向の現象の逆を考えるので、始めにボールは上向きに 95 m/s の速度を持っている。上向きに運動している場合には重力と同じ方向に空気抵抗が働くため、10 秒間での速度変化は空気抵抗がないときよりも大きくなる。そのため、10 秒経過する前に速度はゼロとなり、落下をはじめめる。空気抵抗がない場合、10 秒で 98 m/s 変化するが、空気抵抗があるとより大きく変化するため、95 m/s から 10 秒後には下向きに 3 m/s 以上の速度となる。このように空気抵抗がある場合は、時間を逆向きに進めた場合に 10 秒経過後に順方向の始めの状態には戻らず、順方向と逆方向の差は明らかであり、不可逆であり、時間の流れる向きがどちらかも明らかである。

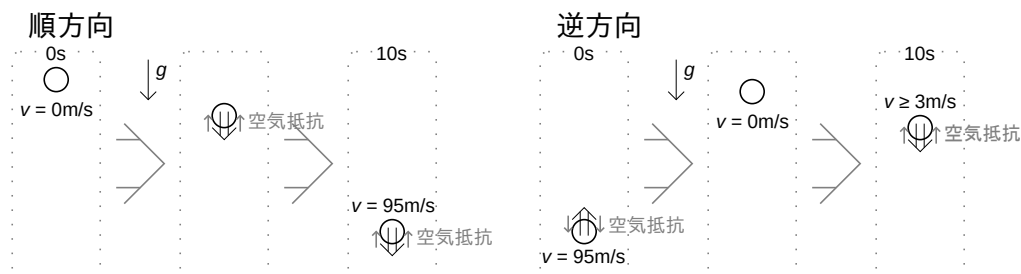


図 B.2 不可逆現象

熱が伝わる現象は必ず不可逆となる。高温の物体と低温の物体を接触させて、2つの物体の温度が近くなる現象を考える。100℃の物体と10℃の物体を10秒間接触させ、90℃と20℃に変化する現象を考える。逆向きの現象を考える場合、運動していないため方向は変化しない^{脚注1}。10秒後の状態、90℃と20℃の物体を接触している状態から始めると、熱は高温から低温へしか伝わらないため、100℃と10℃に戻ることはなく、たとえば85℃と25℃とより近い温度へと変化する。

発熱や熱が伝わる現象は必ず不可逆になる。空気抵抗をともしなうボールの落下では摩擦によって運動エネルギーが摩擦熱に変換されている。

脚注 1 静止していれば動画を逆向きに再生しても方向は変わらない

B.2 不可逆な現象と可逆な現象

不可逆な現象と可逆な現象の例をあげる。

B.2.1 不可逆な現象

不可逆な現象が現実の現象で、現実の現象は全て不可逆である。例として次のようなものがある。

- 水に砂糖を混ぜる。
- コーヒーにミルクを混ぜる。



- 熱いお茶が冷える。
- 金属の弾性変形。バネに初速度を与えて縮んだ後に元の位置に戻っても、与えた速度よりも遅い速度となっている。金属の変形時や空気中であれば空気抵抗により熱が発生するため運動エネルギーが減少する。
- コンピュータ上でのデータの取り扱い。ファイルの可逆圧縮などデータの変化のみを見ると可逆であるかのように思えるが、コンピュータを含めた現象としては CPU が電気を消費し発熱してデータの処理をしている。この逆の現象としては CPU が熱を周囲から奪い発電し逆のデータ処理をすることになる。このような現象は起こり得ないため、不可逆である。

B.2.2 可逆な現象

可逆な現象は現実には存在しない。理想的な仮定を置いた条件でのみ可逆な現象を考えることができる。

- 空気抵抗がないとし完全弾性で剛体球を壁にぶつける。
- 何も損失のない空間で太陽の周りを地球が回る。実際には宇宙空間にも薄い密度ながら気体や隕石のような固体が存在するため、地球の公転速度はどんどん遅くなっている。
- 全ての波長の光を完全に反射する事の出来る鏡での光の反射。

B.3 熱力学第二法則のトムソンの表現とクラウジウスの表現

熱力学第二法則のトムソンの表現とクラウジウスの表現について、トムソンの表現に反する装置が存在するときクラウジウスの表現も成り立たないことと、クラウジウスの表現に反する装置が存在するときトムソンの表現も成り立たないことを示す。

図 B.3 に示すように、一つの熱源から仕事を取り出すトムソンの表現に反する装置（反トムソンサイクル）とヒートポンプの組み合わせで一サイクル（一周期）運転した際のエネルギーの移動を考える。この時、反トムソンサイクルとヒートポンプをまとめて一つの装置として考える（図中黄色線）と、仕事は反トムソンサイクルからヒートポンプになされ、外部に影響を与えていない。ヒートポンプと反トムソンサイクルは一サイクルで元の状態に戻る。全体としては、ある温度からそれより高い温度へ熱を移すだけで、他に何の結果も残さないことになるため、クラウジウスの表現に反する。

次に図 B.4 クラウジウスの表現に反する装置（反クラウジウスサイクル）と熱サイクルとの組み合わせで一サイクル（一周期）運転した際のエネルギーの移動を考える。高温熱源側では反クラウジウスサイクルから熱機関に同量の熱を渡し外部に影響を与えていなければ、高温熱源も含めて一つの装置として考えられる（図中黄色線）。高温熱源では同量の熱をやりとりしており変化はなく、また反クラウジウスサイクルと熱機関は一サイクルで元の状態に戻るため運転前の状態と変化がない。全体では一つの熱源（低温熱源）のみから熱を取り出して、仕事に変換し他に何の結果も残さないことになるため、トムソンの表現に反する。

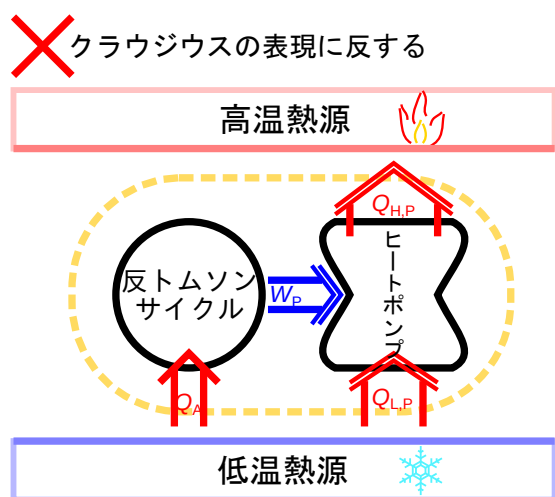


図 B.3 反トムソンから反クラウジウスの表現

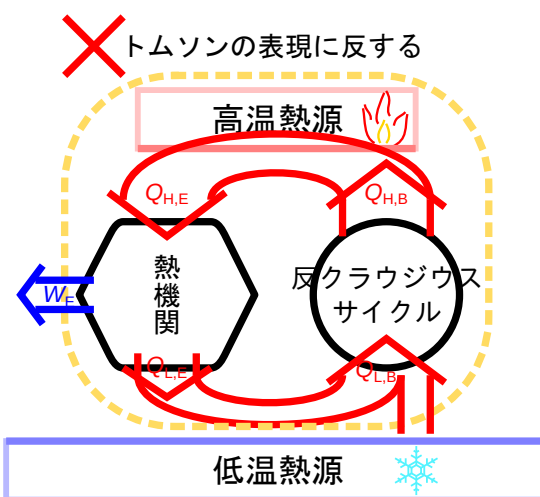


図 B.4 反クラウジウスから反トムソンの表現

B.4 極微小な温度差と無限の経過時間

極微小な温度差と無限の経過時間により、準静的変化では系と周囲が平衡を維持しながら変化をすることを考える。熱平衡についてであれば、系と周囲の温度は平衡であれば等しいはずであるが極微小な温度差とは何を意味するのだろうか。具体的な例をあげて説明する。

例として壁での熱伝導による熱の伝わりを考える。熱伝導での伝熱の式（フーリエの法則^{脚注 2}）は次のように表される（壁の中の温度分布は線形と仮定する）。

$$Q = Ak \frac{\Delta T}{l} \Delta t \quad (\text{B.1})$$

ここで、 $Q[\text{J}]$ は伝わる熱量、 $A[\text{m}^2]$ は熱の伝わる面積、 $k [\text{W}/(\text{m}\cdot\text{K})]$ は壁の熱伝導率、 $l[\text{m}]$ は壁の厚さ、 $\Delta t[\text{s}]$ は経過時間である。また、 $\Delta T[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ は任意の有限の温度差とする。この有限の温度差に対して、準静的過程でのゼロの極限をとった極微小な差について考えよう。ゼロの極限をとった極微小な温度差 $dT[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ は次のように表される。

$$dT = \frac{\Delta T}{\infty}$$

この dT を熱伝導の式 (B.1) の温度差 $\Delta T[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ と入れかえ極微小な温度差での伝わる熱量 $Q_{\text{微}}[\text{J}]$ を求める。

$$Q_{\text{微}} = Ak \frac{dT}{l} \Delta t = \frac{Ak\Delta T}{l\infty} \Delta t = 0$$

分子の面積 $A[\text{m}^2]$ 、熱伝導率 $k [\text{W}/(\text{m}\cdot\text{K})]$ は有限の大きさであり、経過時間 $\Delta t[\text{s}]$ もどれだけ大きな時間（例えば 1 億年）経過しても有限の大きさである限り ∞ で割れば熱量 $Q_{\text{微}}$ はゼロとなる。温度差 $\Delta T[^\circ\text{C}$ または $\text{K}]$ がゼロの場合も熱伝導の式 (B.1) より熱量 $Q[\text{J}]$ はゼロとなる。このように、どれだけ長くても有限の時間の経過であれば“ゼロの極限をとった温度差”と“温度差ゼロ”で伝わる熱量は同じゼロであり、同様に系に影響を与えないため温度差はゼロとみなせ、系と周囲の温度が等しいと考えられる。経過時間 $\Delta t[\text{s}]$ が ∞ である場合のみ分母の ∞ を消し、熱 $Q[\text{J}]$ がゼロではない値を持つことができるため、無限の経過時間でのみゼロの極限をとった温度差により熱を伝えることができる。

仕事の作用がある変化ではそこで準静的過程ではゼロの極限をとった微小な圧力差 $dP[\text{Pa}] (= \lim_{\Delta P \rightarrow 0} \Delta P)$ を考える。極微小な圧力差による変化では境界の移動速度はゼロの極限をとった極微量 $\lim_{v \rightarrow 0} v$ であり、有限の間では移動量はゼロであるが、無限の時間をかけることで有限の移動量を得ることができ、仕事が行われる。このように、準静的過程では力学平衡を保ったまま（微小圧力差により）無限の時間をかけ境界を移動させることで、仕事が行われる。

脚注 2 詳細は伝熱のテキスト [25][26] を参照すること

B.5 平衡状態と不可逆変化

平衡状態と不可逆変化の関係を具体的に考えていこう。現実の変化が不可逆変化となるのは、周囲と系との間で平衡が成り立たない場合と、系の内部で平衡が成り立たない場合がある。どちらの場合でも、平衡が成り立たない過程では過程中の損失により不可逆になる。周囲と系の平衡について力学平衡と熱平衡が成り立たない、不可逆の要因となる条件を考える。

外部と仕事のやり取りのある系では必ずピストンのような可動部が存在する。ここでピストンを持つシリンダー状の容器を系とする。周囲と系との間で力学平衡が成り立たない場合には、このピストンを挟んで周囲と容器内部の圧力が異なる。この原因として、ピストンが動く際のピストンと容器との間で働く摩擦力と、ピストンを動かすために必要な慣性力に対する力が考えられる。質量 $m_{\text{pis}}[\text{kg}]$ のピストンの速度 $v[\text{m/s}]$ を変化させる（停止の速度ゼロから増やす）には、慣性力に対して次式で表される力 $F_{\text{pis}}[\text{N}]$ が必要である。

$$F_{\text{pis}} = m_{\text{pis}} \frac{\partial v}{\partial t}$$

ピストンの面積が $A_{\text{pis}}[\text{m}^2]$ であれば、容器内部の圧力 $P_{\text{in}}[\text{Pa}]$ と周囲の圧力 $P_{\text{env}}[\text{Pa}]$ の差により表される。

$$P_{\text{in}} - P_{\text{env}} = \frac{F_{\text{pis}}}{A_{\text{pis}}} = \frac{m_{\text{pis}}}{A_{\text{pis}}} \frac{\partial v}{\partial t}$$

上式で表される圧力差がないとピストンは動き出さない（膨張では $P_{\text{in}} > P_{\text{env}}$ 、圧縮では $P_{\text{in}} < P_{\text{env}}$ ）。また、ピストンが動く際にピストンを支えている壁との間に必ず摩擦が生じ摩擦力が動きと逆方向に働く。摩擦力などの力が働いている際には周囲と内部で圧力差がある。摩擦力は有限の大きさであるので、微小な圧力差 $dP[\text{Pa}]$ では摩擦力に対抗しピストンを動かすことはできない。そのため、準静的過程では質量がなく摩擦のない理想的なピストンを考えなくてはならない。質量と摩擦がある場合には容器の内外で圧力差が生じる。膨張では $P_{\text{in}} > P_{\text{env}}$ 、圧縮では $P_{\text{in}} < P_{\text{env}}$ となる。このように膨張過程と圧縮過程で圧力の関係が異なり、逆の過程を行うには圧力の関係を変える必要があることから、力学平衡でない過程は不可逆である。閉じた系では過程の始まりと終わりでは平衡状態であるとしているので、始まりと終わりの状態では容器の内外の圧力は等しい。圧力差による不可逆を考えるのは過程の途中の現象である。

力学平衡が成り立たない条件では熱平衡も成り立たない。ピストンに摩擦力が働くと容器との間に摩擦熱が発生する（周囲とやり取りされる仕事の一部が摩擦熱に変換されているため、エネルギーは保存されている）。仕事から熱へ変換される過程を逆にはできない（熱力学第二法則トムソンの表現 2.2.2 節^{p.37}）ため、摩擦熱も過程が不可逆となる一因である。

系の内部での平衡の条件を考える。過程において系の内部で力学平衡となっていない条件として、内部で圧力分布があり流れが起きる状態があげられる。また、流れがあると内部の流れが徐々に小さな渦となることにより

流体の運動エネルギーが熱に変換されることで熱平衡も成り立たなくなる（粘性消散）^{脚注 3}。そのため、ピストンを動かす際に内部で流れを起こすと平衡が成り立たず、運動エネルギーは熱から内部エネルギーへと変換される。運動エネルギーから熱への変換は不可逆である（熱力学第二法則トムソンの表現 2.2.2 節 p.37）ので内部で力学平衡でない過程は不可逆となる。

また、内部の熱平衡が成り立たなければ、力学平衡も成り立たない。熱平衡が成り立っていなければ熱が伝わり温度が変化し、温度が変われば圧力も変化するため力学平衡が崩れる。

熱が移動するには温度差が必要であり、必ず熱平衡状態とはならず不可逆な過程となる。系に熱が加わった際には熱を受け取った系の周辺部から温度が上がるため、系内部の熱伝導率が無限大であるか十分な時間の経過後でないと、系内部は熱平衡とならない。

B.6 準静等温過程での仕事

準静等温過程での仕事は、ある二つの状態間の過程では得られる大きさは常に一定であり、かつ取り出す仕事の大きさは必ず不可逆過程の同じ状態間で得られる値以上となる。また、する仕事の大きさは必ず不可逆過程で必要な値以下となる。このことを熱力学第二法則トムソンの表現（2 節 p.35）より示す。

トムソンの表現は「一様な温度をもつ一つの熱源から熱をとり出しこれを仕事に変換するだけで、ほかには何の結果も残さないような過程は実現不可能である」と表現される。このことから、等温環境下においてある状態 A からある状態 B まで変化し再度状態 B から状態 A まで戻った時に、取り出した仕事が周囲からされた仕事より大きくなってはいけない。図 B.5 のように体積が $V_A[\text{m}^3]$ の状態 A から体積が $V_B[\text{m}^3]$ の状態 B（ここで $V_A < V_B$ ）へ膨張する過程 $A \rightarrow B$ （以後 AB）では周囲に仕事 $W_{AB}[\text{J}]$ をし、再度状態 A へ戻る圧縮過程 $B \rightarrow A$ （以後 BA）では周囲から仕事 $W_{BA}[\text{J}]$ をされる。熱力学第二法則トムソンの表現から周囲からされた仕事が小さくなくてはいけないので、可逆サイクルでも不可逆サイクルでも以下の式が成り立つ。

$$|W_{AB}| \leq |W_{BA}| \quad (\text{B.2})$$

次に式 (B.2) が準静等温過程（可逆過程）の場合と不可逆等温過程の場合の関係を示す。過程 AB、過程 BA ともに準静等温過程（可逆過程）である場合、まったく逆の過程であるので、仕事の大きさも等しくなる。もし、仕事が等しくならないとすると、仕事の大きい過程を仕事を取り出す過程とし仕事の小さい過程を仕事をする過程とすることにより、式 (B.2) が成り立たずトムソンの表現に反するため、必ず以下の式が成り立つ。

$$|W_{AB\text{可}}| = |W_{BA\text{可}}| \quad (\text{B.3})$$

脚注 3 熱に変換される（発熱する）ことにより、ある場所での温度が高くなり熱平衡ではなくなる

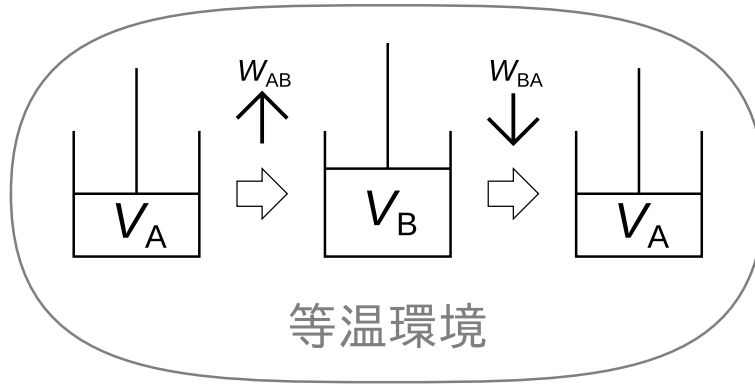


図 B.5 等温過程

過程 AB が準静等温過程で過程 BA が不可逆等温過程の場合にも、式 (B.2) から以下の式が成り立つ。

$$|W_{AB可}| \leq |W_{BA不}| \quad (B.4)$$

また、同様に過程 AB が不可逆等温過程で過程 BA が準静等温過程の場合にも、式 (B.2) から以下の式が成り立つ。

$$|W_{AB不}| \leq |W_{BA可}| \quad (B.5)$$

上で求めた可逆過程と不可逆過程の関係を示した式 (B.3)-(B.5) より圧縮過程、膨張過程それぞれでの可逆・不可逆の過程の関係を示す。過程 AB の環境から仕事を取り出す膨張過程での可逆と不可逆の関係は式 (B.3) と式 (B.5) から、以下の式で表される。このように準静等温過程で等温過程において最大の仕事を取り出すことができる。

$$|W_{AB不}| \leq |W_{AB可}|$$

過程 BA の仕事をする圧縮過程での可逆と不可逆の関係は式 (B.3) と式 (B.4) から、以下の式のように表される。

このように準静等温過程は他の等温過程と比べると最小の仕事で同じ過程をおこなうことができる。

$$|W_{BA可}| \leq |W_{BA不}|$$

以上のように、等温過程において準静等温過程での仕事は必ず同じであり、過程の前後の状態でのみ決まる。準静等温過程は膨張の過程において必ず不可逆の過程よりも大きな仕事を取り出せ、圧縮の過程では不可逆の過程よりも必要な仕事は少ない (D.5^{p.147} に詳細を記す)。

熱力学の第一法則の式 (1.19)^{p.23} より

$$\Delta U = Q + W$$

と表される。ここで左辺の $\Delta U[J]$ は内部エネルギーが状態量であるので、変化の前後の状態で決まる。また、準静等温過程では仕事 $W_{可}[J]$ も前後の状態で決まるため、準静等温過程では熱量 $Q_{可}[J]$ も前後の状態で決

まる^{脚注 4}。

B.7 サイクルの比較

サイクルの比較を本文中とは異なる方法でしている説明や、本文中では詳細をあげなかった説明を載せている。

B.7.1 可逆サイクルの効率は等しい（クラウジウスの表現）

可逆サイクルの効率は等しい（クラウジウスの表現）ことを示す。2.4.3 節^{p.45}では可逆サイクルの効率は等しいことを熱力学第二法則トムソンの表現を用いて示した。ここでは同様に可逆サイクルの効率は等しいことを熱力学第二法則クラウジウスの表現を用いて示す。概要を図 B.6 に示す。

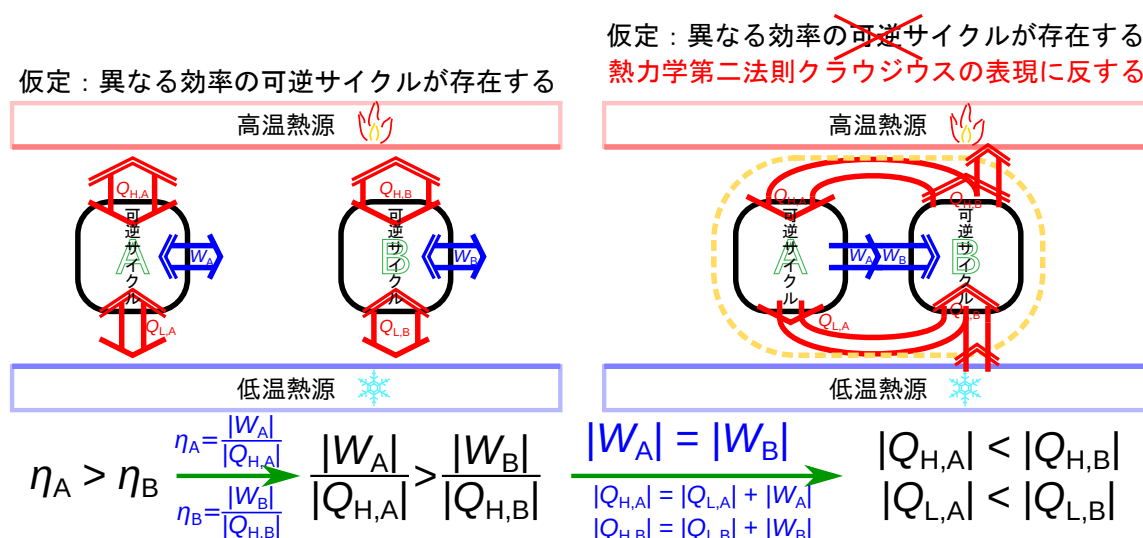


図 B.6 可逆サイクルの比較

可逆サイクル A と可逆サイクル B を並べて同じ二つの熱源間で動作させる（図 B.6-左）。次式のように可逆サイクル A の熱機関としての効率 $\eta_A[-]$ が、可逆サイクル B の熱機関としての効率 $\eta_B[-]$ よりも高いと仮定する。

$$\eta_A > \eta_B \quad (\text{B.6})$$

効率の高い可逆サイクル A を熱機関として、可逆サイクル B をヒートポンプとして、仕事の大きさが同じになるよう ($|W_A| = |W_B|$) に動作させ^{脚注 5}（図 B.6-右）。熱機関の効率の式 (1.20)^{p.24} と効率の関係の式 (B.6)^{p.45} から

$$\frac{|W_A|}{|Q_{H,A}|} > \frac{|W_B|}{|Q_{H,B}|}$$

脚注 4 準静過程でない場合は仕事前後の状態が決まらないため、熱量もどの程度の大きさとなるか前後の状態だけでは分からない。

脚注 5 それぞれの可逆サイクルの仕事の大きさが違う場合は、同じ可逆サイクルを複数個まとめて動作させて、それぞれの数を調整し、総計で同じ仕事となるように調整する。

ここで仕事と同じとなるように動作させている ($|W_A| = |W_B|$) ので、次式が成り立つ。

$$|Q_{H,A}| < |Q_{H,B}| \quad (\text{B.7})$$

上式と熱機関におけるエネルギー保存の式 (1.22)^{p.25} とヒートポンプにおけるエネルギー保存の式 (1.26)^{p.26} より、

$$|Q_{L,A}| + |W_A| > |Q_{L,B}| - |W_B|$$

仕事の大きさが同じになるように動作させている ($|W_A| = |W_B|$) ので、次の関係が成り立つ。

$$|Q_{L,A}| < |Q_{L,B}| \quad (\text{B.8})$$

図 B.6 の右側の図のオレンジの点線のように二つのサイクルを大きな一つの系として考えると、高温熱源への熱は式 (B.7) より系から高温熱源へ向かっている (図 B.6 右の右側でオレンジの点線から高温熱源に向かっている赤の矢印)。また、低温熱源からの熱は式 (B.8) より系が受け取っている (図 2.11 右の下側でオレンジの点線へ入っている赤の矢印)。二つのサイクルを含めた大きな系で見ると、系が低温熱源から他に作用を及ぼさず高温熱源に熱が伝わっているため、熱力学第二法則のクラウジウスの表現 (2.2 節 ^{p.36}) に反する。よって、ある可逆サイクルの効率が他の可逆サイクルの効率よりも高くなることはありえない。

B.7.2 可逆サイクルと不可逆の熱機関の比較

可逆サイクルと不可逆の熱機関の比較をする。可逆サイクルの熱機関としての効率は実在の不可逆の熱機関よりも必ず高くなることを熱力学第二法則から示す。

可逆サイクルと不可逆熱機関の比較 (トムソンの表現)

可逆サイクルと不可逆熱機関の比較 (トムソンの表現) をする。不可逆の熱機関 E と可逆サイクル R を考える。ここで、不可逆の熱機関 E の効率 $\eta_{E\text{不}}$ が可逆サイクル R の効率 $\eta_{R\text{可}}$ よりも高いと仮定しよう (図 B.7-左)。この仮定をした結果、熱力学第二法則 (トムソンの表現) に反することで、この仮定が間違っていることを示す。

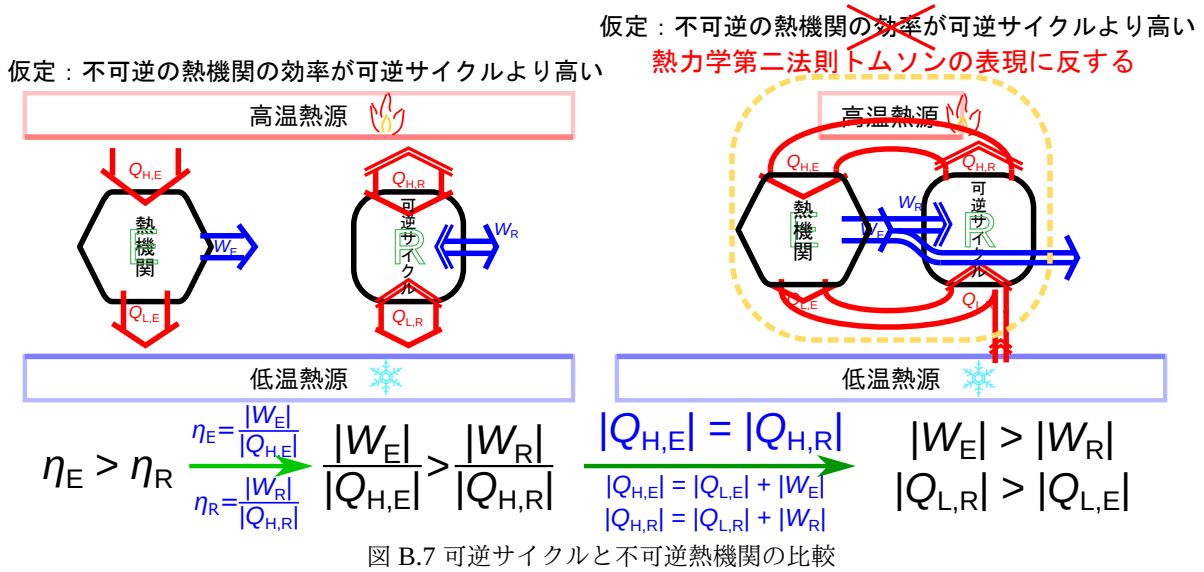
不可逆の熱機関の効率が可逆サイクルの効率より高い仮定から次式が示される。

$$\eta_{E\text{不}} > \eta_{R\text{可}}$$

効率の関係の式 (1.20)^{p.24} から、次式が成り立つ。

$$\frac{|W_E|}{|Q_{H,E}|} > \frac{|W_R|}{|Q_{H,R}|}$$

可逆サイクル R はヒートポンプとしても動作できる (図 B.7-右) ので、不可逆の熱機関 E が高温熱源に受け渡す熱と同じだけの熱を受け取る ($|Q_{H,E}| = |Q_{H,R}|$) 可逆ヒートポンプとして動作させる (図 B.7-右) と次式が成



り立つ。

$$|W_E| > |W_R| \quad (\text{B.9})$$

エネルギーの保存式 (1.22) と式 (1.26) と、高温熱源側の熱の大きさの関係 ($|Q_{H,E}| = |Q_{H,R}|$) から、

$$|Q_{L,R}| > |Q_{L,E}| \quad (\text{B.10})$$

図 B.7 の右側の図のオレンジの点線のように高温熱源も含めた大きな一つの系として考えると、全体での仕事は式 (B.9) より系から取り出されている。また、低温熱源からの熱は式 (B.10) より系が受け取っている。大きな系で見ると、系が低温熱源（一つの熱源）から熱を受け取り仕事に変換しているため、熱力学第二法則のトムソンの表現 (2.2 節 p.36) に反する。よって、実在する不可逆の熱機関の効率が可逆サイクルの効率よりも高くなることはありえない。可逆サイクルの熱機関としての効率は、同じ二つの熱源を用いるの中では最も高い。また、二つの熱源が決まれば可逆サイクルの効率も決まる。

可逆サイクルと不可逆熱機関の比較（クラウジウスの表現）

可逆サイクルと不可逆熱機関の比較（クラウジウスの表現）をする。先ほどと同じように不可逆の熱機関 E と可逆サイクル R を考える。ここで、不可逆の熱機関 E の効率 $\eta_{E不可}$ が可逆サイクル R の効率 $\eta_{R可}$ よりも高いと仮定しよう (図 B.8-左)。この仮定をした結果、熱力学第二法則（クラウジウスの表現）に反することで、この仮定が間違っていることを示す。

$$\eta_{E不可} > \eta_{R可}$$

効率の関係の式 (1.20)^{p.24} から、次式が成り立つ。

$$\frac{|W_E|}{|Q_{H,E}|} > \frac{|W_R|}{|Q_{H,R}|}$$

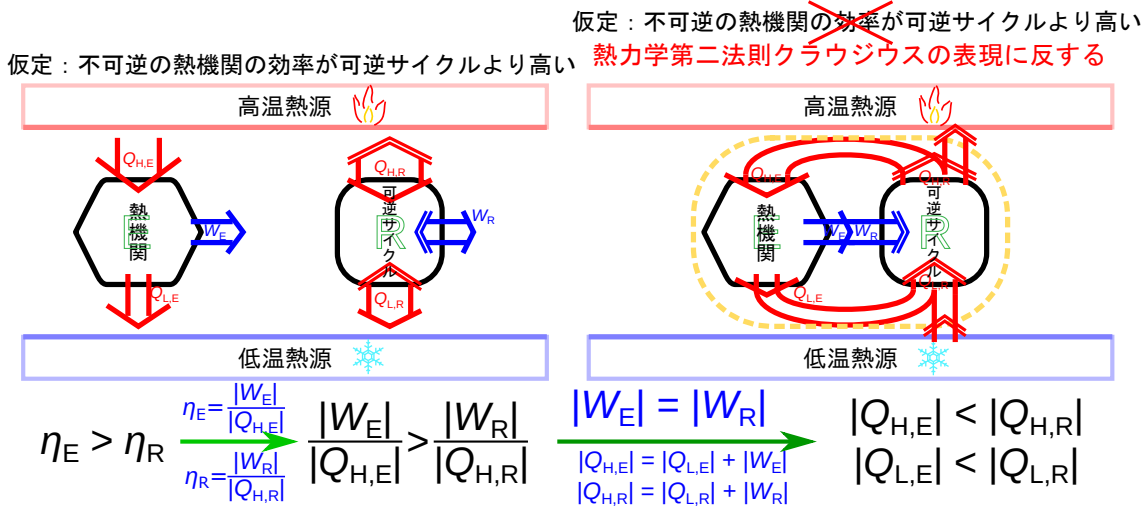
可逆熱機関 B は可逆でありヒートポンプとしても動作できるので、不可逆熱機関 A が周囲に受け渡す仕事と同じだけ仕事を受け取る ($|W_E| = |W_R|$) 可逆ヒートポンプとして動作させる (図 B.8-右) と次式が成り立つ。

$$|Q_{H,E}| < |Q_{H,R}|$$

熱機関とヒートポンプのエネルギーの保存式 (1.22) と式 (1.26) と、仕事の大きさの関係 ($|W_E| = |W_R|$) から、

$$|Q_{L,E}| < |Q_{L,R}|$$

となり、図 B.8-右のように周囲になにも変化を残さず、低温熱源から ($|Q_{L,R}| - |Q_{L,E}|$)[J] または ($|Q_{H,R}| - |Q_{H,E}|$)[J] を高温熱源へ伝えることが出来てしまう。よって可逆熱機関よりも効率の良い不可逆熱機関は熱力学第二法則クラウジウスの表現 (2 節 p.35) に反する。このことから可逆熱機関の効率が必ず高くなるといえる。



不可逆熱機関 E の効率 $\eta_{E,不}$ が可逆熱機関 R の効率 $\eta_{R,可}$ よりも低い場合には熱力学第二法則に反することはないことを次節で示す。

B.7.3 可逆サイクルの効率が不可逆熱機関より高い場合

可逆サイクルの効率が不可逆熱機関より高い場合には熱力学第二法則に合う現象である。可逆熱機関の効率が不可逆熱機関の効率よりも低いと熱力学第二法則に反することを前節 (B.7.2 節 p.124) に示した。ここでは不可逆の熱機関 E の効率 $\eta_{E,不}[-]$ が可逆熱機関 R の効率 $\eta_{R,可}[-]$ よりも低い場合には熱力学第二法則に反しないことを示す (図 B.9)。

$$\eta_{E,不} < \eta_{R,可}$$

式 (1.25)^{p.25} より次式が成り立つ。

$$\frac{|W_E|}{|Q_{E,H}|} < \frac{|W_R|}{|Q_{R,H}|}$$

不可逆の熱機関 E は逆にヒートポンプとして動作させることはできない。可逆サイクル R はヒートポンプとしても動作できるので、不可逆の熱機関 A と同じ大きさの仕事で ($|W_E| = |W_R|$) ヒートポンプとして動作させる (図 B.9-右) と次式が成り立つ。

$$|Q_{H,E}| > |Q_{H,R}|$$

全体として高温熱源から低温熱源に熱が伝わっている (図 B.9-右) ので、熱力学第二法則に反しない。

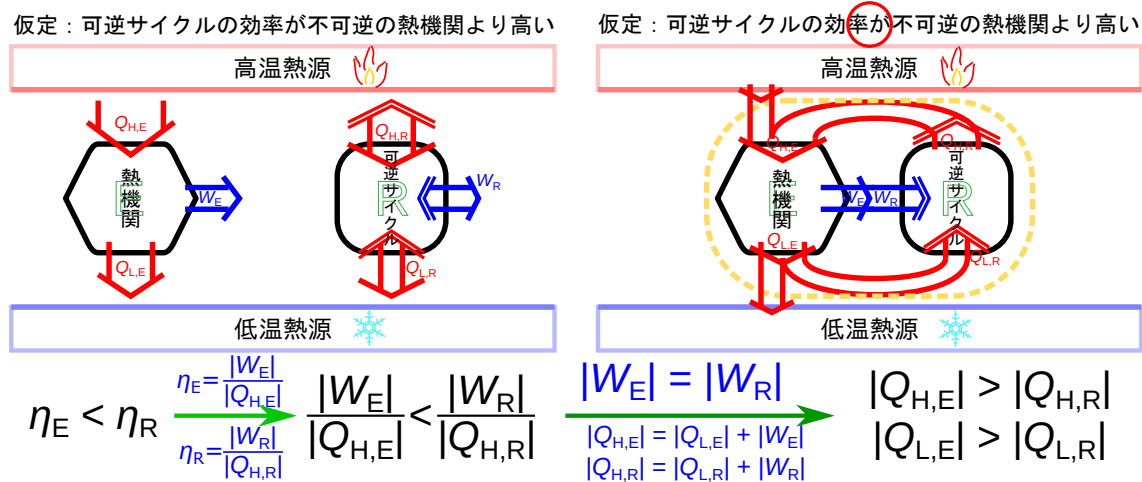


図 B.9 可逆サイクルと不可逆サイクルの比較

B.7.4 可逆サイクルと不可逆のヒートポンプの比較

可逆サイクルと不可逆のヒートポンプの比較をする。可逆サイクルのヒートポンプとしての成績係数は実在のヒートポンプよりも必ず高くなることを熱力学第二法則から示す。

可逆サイクルと不可逆ヒートポンプの比較 (トムソンの表現)

可逆サイクルと不可逆ヒートポンプの比較 (トムソンの表現) をする。ここで、不可逆ヒートポンプ P の成績係数が可逆サイクル R のヒートポンプとしての成績係数よりも高いと仮定し、熱力学第二法則トムソンの表現に反することから可逆サイクルの成績係数が現実の不可逆ヒートポンプよりも高くなることを示す (図 B.10)。

成績係数の関係の仮定から次式が成り立つ。

$$\epsilon_{R可} < \epsilon_P$$

上式と成績係数の式 (1.25)^{p.25} より次式が成り立つ。

$$\frac{|Q_{H,R}|}{|W_R|} < \frac{|Q_{H,P}|}{|W_P|}$$

可逆サイクル R は熱機関としても動作できるので、高温熱源とやりとりする熱の絶対値の大きさを不可逆ヒートポンプ P と比較する。

トポンプ P と同じ大きさ ($|Q_{H,R}| = |Q_{H,P}|$) とし熱機関として動作させる (図 B.10-右) と次式が成り立つ。

$$|W_R| > |W_P|$$

熱機関とヒートポンプのエネルギーの保存式 (1.22) と式 (1.26) と、仕事の大きさの関係 ($|Q_{H,R}| = |Q_{H,P}|$) から、

$$|Q_{L,R}| > |Q_{L,P}|$$

の関係が成り立つ。このことから、一つの熱源 (低温熱源) から $|Q_{L,P}| - |Q_{L,R}|$ を受け取り仕事 $|W_R| - |W_P|$ を取り出すことが出来てしまう (図 B.10-右)。よって可逆ヒートポンプよりも効率の良い不可逆ヒートポンプは熱力学第二法則トムソンの表現に反する。よって仮定した不可逆ヒートポンプの成績係数が可逆サイクルのヒートポンプとしての成績係数よりも高いことは間違いであることが分かる。つまり、可逆サイクルのヒートポンプとしての成績係数は現実の不可逆ヒートポンプの成績係数よりも高いことが示された。

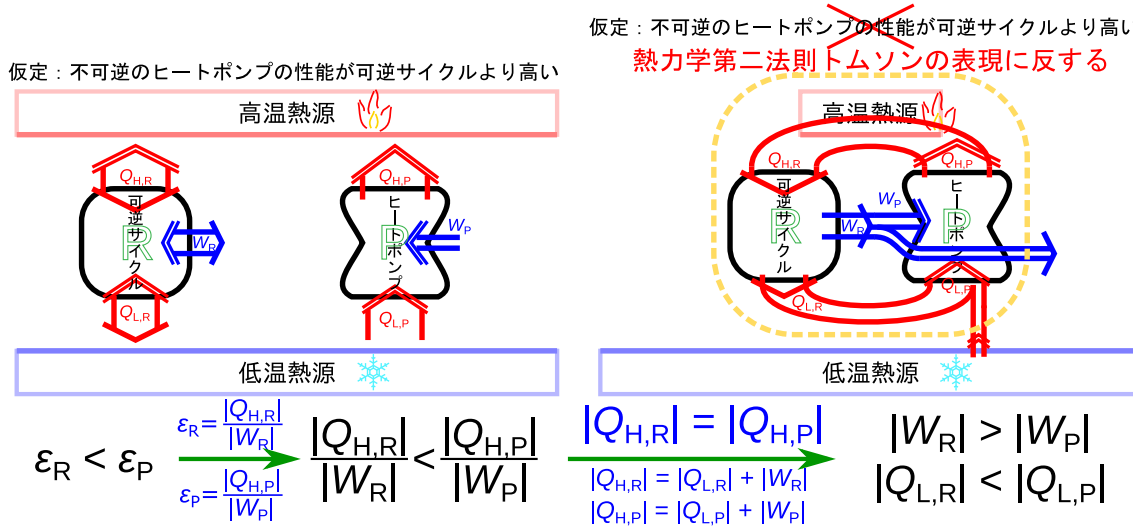


図 B.10 可逆サイクルと不可逆ヒートポンプの比較 (トムソンの表現)

可逆サイクルと不可逆ヒートポンプの比較 (クラウジウスの表現)

可逆サイクルと不可逆ヒートポンプの比較 (クラウジウスの表現) をする。ここでは、不可逆ヒートポンプ P の成績係数が可逆サイクル R のヒートポンプとしての成績係数よりも高いと仮定し、熱力学第二法則クラウジウスの表現に反することから可逆サイクルの成績係数が現実の不可逆ヒートポンプよりも高くなることを示す (図 B.11)。成績係数の関係の仮定から次式が成り立つ。

$$\epsilon_{R可} < \epsilon_P$$

上式と成績係数の式 (1.25)^{p.25} より次式が成り立つ。

$$\frac{|Q_{H,R}|}{|W_R|} < \frac{|Q_{H,P}|}{|W_P|}$$

可逆サイクル R は熱機関としても動作できるので、不可逆ヒートポンプ P と同じ大きさの仕事で ($|W_R| = |W_P|$) 熱機関として動作させる (図 B.11-右) と次式が成り立つ。

$$|Q_{H,R}| < |Q_{H,P}|$$

熱機関とヒートポンプのエネルギーの保存式 (1.22) と式 (1.26) と、仕事の大きさの関係 ($|W_R| = |W_P|$) から、

$$|Q_{L,R}| < |Q_{L,P}|$$

の関係が成り立つ。このことから、周囲になにも変化を残さず、低温熱源から $|Q_{H,P}| - |Q_{H,R}| (= |Q_{L,P}| - |Q_{L,R}|)$ を高温熱源へ伝えることが出来てしまう (図 B.11-右)。よって可逆ヒートポンプよりも効率の良い不可逆ヒートポンプは熱力学第二法則クラウジウスの表現に反する。よって仮定した不可逆ヒートポンプの成績係数が可逆サイクルのヒートポンプとしての成績係数よりも高いことは間違いであることが分かる。つまり、可逆サイクルのヒートポンプとしての成績係数は現実の不可逆ヒートポンプの成績係数よりも高いことが示された。

以上のように、熱機関としてもヒートポンプとしても同じ効率で動作できる可逆サイクル (可逆熱機関・可逆ヒートポンプ) では逆の働きをさせることが出来るため、可逆サイクルの効率・成績係数よりも不可逆熱機関や不可逆ヒートポンプの効率・成績係数が高いと熱力学の第二法則クラウジウスの表現に反する。このことから、同じ二つの熱源間で動作する可逆サイクル (熱機関・可逆ヒートポンプ) の効率は必ず不可逆熱機関や不可逆ヒートポンプの効率よりも高くなる。

$$\eta_{\text{可}} \geq \eta_{\text{不}} \quad (\text{B.11})$$

$$\epsilon_{\text{可}} \geq \epsilon_{\text{不}}$$

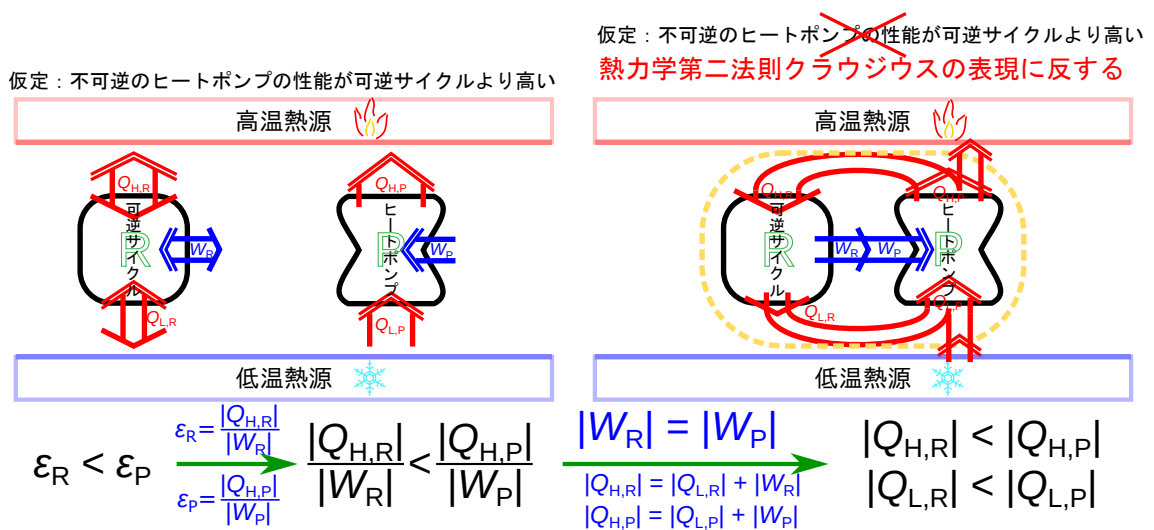


図 B.11 可逆サイクルと不可逆ヒートポンプの比較 (クラウジウスの表現)

B.8 可逆変化の熱

可逆変化の熱によりエントロピーを定義した。ではエントロピー変化を現実の不可逆変化で求めるためには、この可逆変化での熱はどのように考えればよいのだろうか。

B.8.1 不可逆変化を可逆変化で表す

不可逆変化を可逆変化で表すことで可逆の熱を考えることができる。まず可逆変化について確認をする。可逆変化となる過程は可逆断熱過程と準静等温過程のみである（詳しくは 5.4.2 節 p.102）。可逆断熱過程は発熱もなく熱が伝わることもない過程であり、準静等温過程は系と熱源の温度を限りなく近づけ無限の時間をかけて熱を伝える過程である。可逆断熱過程では熱のやりとりはないので、可逆過程での熱のやりとりは必ず準静等温過程で行われる。

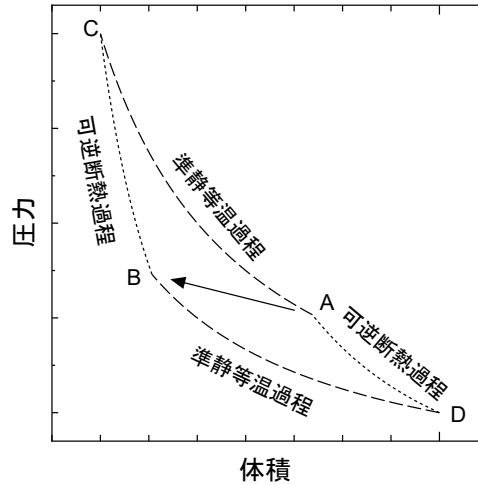
不可逆で熱を受け取った場合の系のエントロピーの変化をどう扱えばよいか考えていこう。系は十分に小さく温度は一様分布であると扱えるとする。エントロピーの変化量を計算する際に、エントロピーは状態量であるので、始めと終わりの状態が同じであれば、その間の変化がどのような経路でも変化量は同じである。そこで、不可逆変化のエントロピーの変化量を計算するために、同じ始めと終わりの状態から間の変化を可逆断熱過程と準静等温過程のみで構成される経路で考え、どのような不可逆の変化であってもエントロピーを計算できる。

どんな過程も可逆断熱過程と準静等温過程で表すことが出来る。例えば、まず過程の終わりの温度となるまで可逆断熱過程で変化をさせる。温度は同じになっているので圧力が同じになるまで系を準静等温過程で加熱（冷却）すれば終わりの状態に出来る。この経路の準静等温過程の部分でやり取りされる熱を、不可逆過程においてエントロピー変化を計算する際の可逆過程での熱として計算することが出来る。

準静等温過程を先にする経路と後にする経路では熱量が異なるが、温度も異なるためエントロピーの変化量は等しくなる。状態 A から状態 B へ不可逆で変化する過程を図 B.12 に示すように可逆過程での変化で表す。状態 A から状態 B へ可逆過程で変化する経路として、先に準静等温過程（熱 Q_{AC} が伝わる）で状態 C まで変化し後に可逆断熱過程で状態 B へ至る経路 1 と、先に可逆断熱過程で状態 D まで変化し後に準静等温過程（熱 Q_{BD} が伝わる）で状態 B へ至る経路 2 の二つの経路が考えられる。このそれぞれの経路において必ずしも伝わる熱は等しくならない（ $Q_{AC} \neq Q_{BD}$ ）。この二つの経路を組み合わせて、 $A \rightarrow C \rightarrow B \rightarrow D \rightarrow A$ ^{脚注 6}となるサイクルとすると、初めに考えていた不可逆過程の始点と終点を含む可逆サイクル（カルノーサイクル）となる。

可逆サイクルからどちらの経路でもエントロピーの変化量は等しいことを確認しよう。可逆サイクルでは次式

脚注 6 可逆であるため $A \rightarrow D \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow A$ でもよい。

図 B.12 可逆過程による経路の PV 線図

が成り立つ。

$$\frac{Q_{AC}}{\Theta_A} = \frac{Q_{BD}}{\Theta_B}$$

Θ_A は状態 A の温度、 Θ_B は状態 B の温度である。また、経路 1 と経路 2 のエントロピーの変化量はそれぞれ次の様に表される。

$$\begin{aligned}\Delta S_1 &= \frac{Q_{AC}}{\Theta_A} \\ \Delta S_2 &= \frac{Q_{BD}}{\Theta_B}\end{aligned}$$

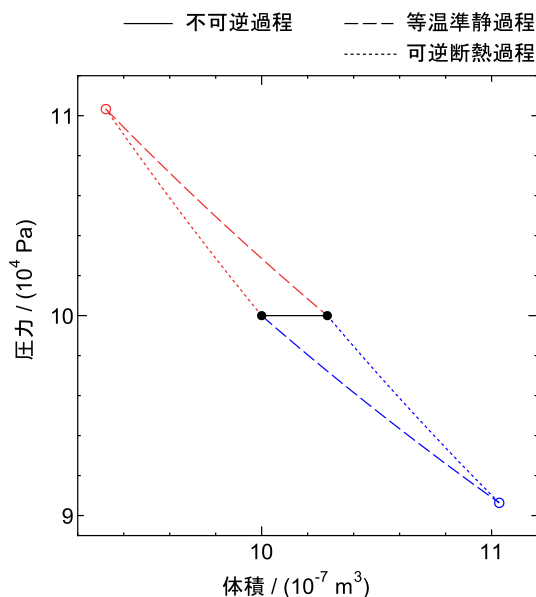
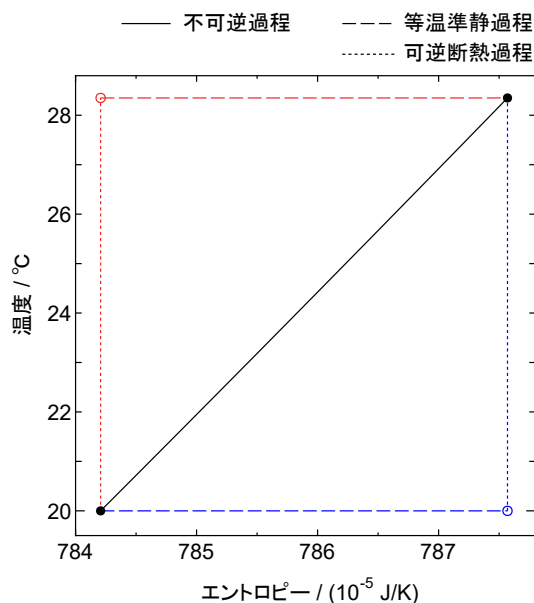
上 3 式から経路 1 と経路 2 でのエントロピーの変化量が等しいことが分かる。

このように、不可逆過程でも可逆断熱過程と準静等温過程に分けることでエントロピー変化量を求めることができる。

B.8.2 具体的な数値による計算

具体的な数値による計算を、窒素 (1 cm^3) を加熱する場合についてしてみよう。 1 cm^3 の窒素では局所熱力学的平衡 (3.1.2^{p.70}) が成り立っており、一様な温度であるとする。状態量、物性値は CoolProp[27] で計算した。大気圧下で 0.01 J 加熱したとする。大気圧下で加熱されると等圧で膨張する。

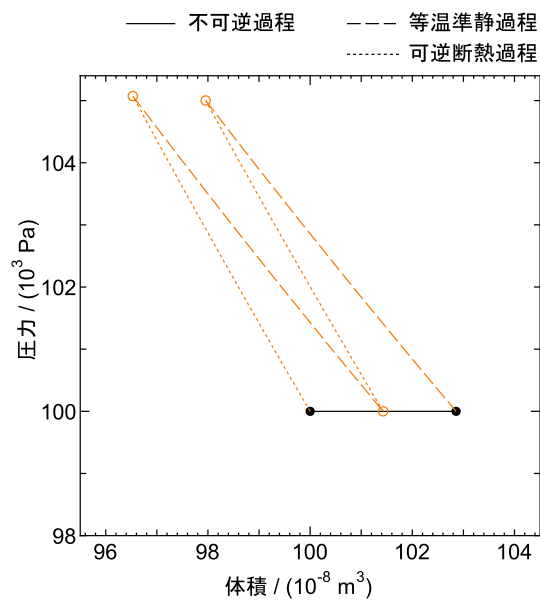
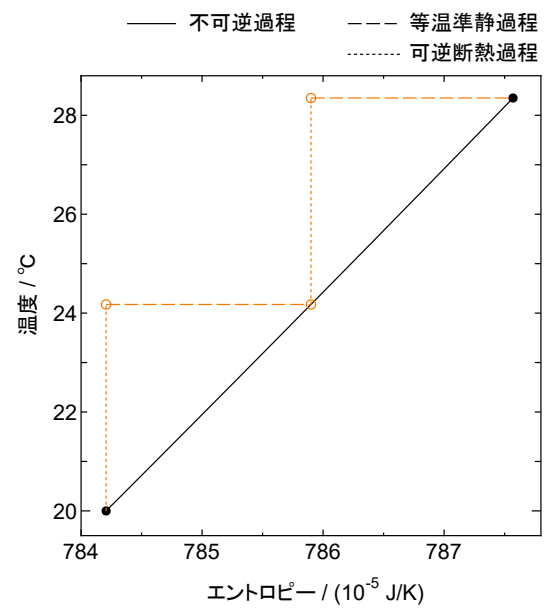
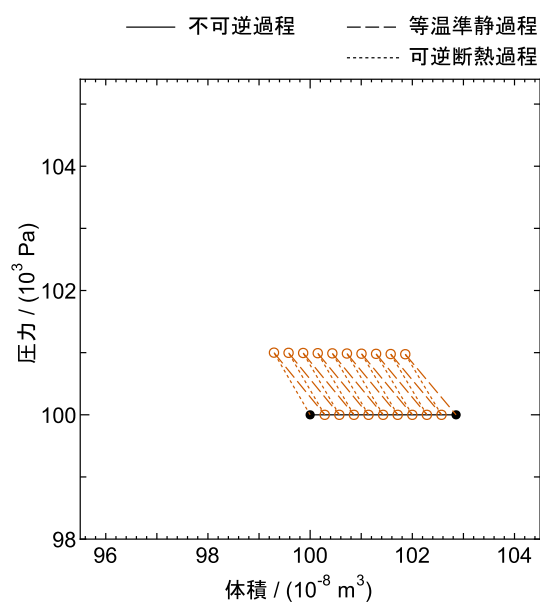
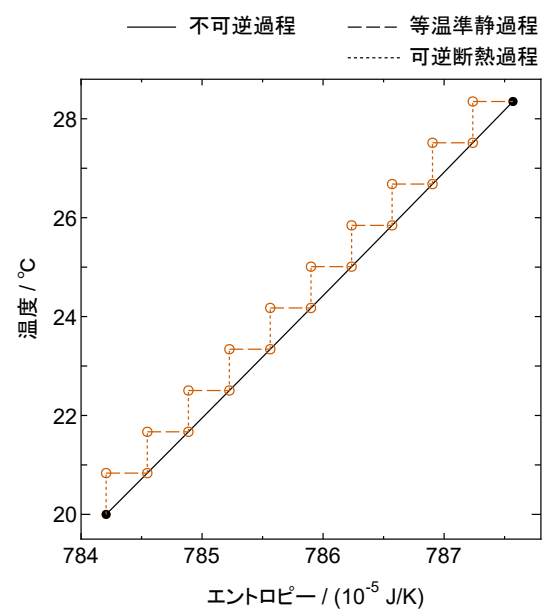
加熱前の窒素の状態は大気圧 0.1 MPa 、温度 20°C とする。密度は 1.1888 kg/m^3 であるので、体積 1 cm^3 の質量は 1.14959 mg である。ここから加熱後の状態を計算しよう。加熱後も大気圧下であるので圧力は 0.1 MPa である。加熱量の 0.01 J を窒素の等圧比熱 $1041.3159 \text{ J/(kg K)}$ と質量で割ることで温度の変化量 8.35°C が計算でき、加熱後の温度は 28.35°C と分かる。 $P-V$ 線図を図 B.13 に、 $T-S$ 線図を図 B.14 に示す。それぞれの図中の黒線が加熱による大気圧下での等圧の変化を示している。

図 B.13 不可逆と可逆の熱の $P - V$ 線図図 B.14 不可逆と可逆の熱の $T - S$ 線図

次に可逆の変化を計算しよう。まず先に断熱変化をする場合は、可逆断熱で加熱後の温度まで変化させる（図 B.13、図 B.14 でのオレンジ点線）。可逆断熱変化はエントロピーが一定で変化しない。加熱前の圧力 0.1 MPa、温度 20 °C においてエントロピーが 784.21×10^{-5} J/K（比エントロピーが 3867.2594 J/(kg K)）である。このエントロピー 784.21×10^{-5} J/K で加熱後の 28.36 °C となる点が可逆断熱変化の終了の状態、圧力は 0.110333 MPa である。次に準静等温変化で温度は 28.36 °C で一定のまま、圧力をさげ 0.1 MPa になるまで変化させる。この過程は加熱過程であり、体積とエントロピーは増加する（図 B.13、図 B.14 でのオレンジ破線）。この可逆の過程で作用する熱は 0.0101372 J である。別の過程として、先に準静等温変化で変化後の比エントロピーになるまで変化させ、その後に可逆断熱変化をしてもよい（図 B.13、図 B.14 での青破線→青点線）。この可逆の過程で作用する熱は 0.0098561 J である。

可逆過程の組み合わせは無数にあり、図 B.13 と図 B.14 に示したような一組の可逆断熱過程と等温準静過程だけでなく、複数組に分けても良い。二組の可逆断熱過程と等温準静過程での変化を表した $P - V$ 線図を図 B.15 に、 $T - S$ 線図を図 B.16 に示す。また、十組の可逆断熱過程と等温準静過程での変化を表した $P - V$ 線図を図 B.17 に、 $T - S$ 線図を図 B.18 に示す。図 B.17、図 B.18 に示すように、細かく多くの組に分けることで不可逆の線に近づいていく。どんどん細かく分けていき、無限個に分けると不可逆の線を表すことができる。

不可逆の発熱が多い、すなわち $T - S$ 線図で右に動く場合には、可逆過程で表した際に準静等温加熱の過程が長く入る。温度をエントロピーで積分することで、発熱を含む熱のやりとりを不可逆過程でも求めることができる。

図 B.15 不可逆と可逆の熱の $P-V$ 線図 2図 B.16 不可逆と可逆の熱の $T-S$ 線図 2図 B.17 不可逆と可逆の熱の $P-V$ 線図 3図 B.18 不可逆と可逆の熱の $T-S$ 線図 3

付録 C

熱力学第零法則と温度の付録

C.1 温度の測定

温度の測定の簡単な手段は身体を使うことである。長さでは手の長さや指の長さとは比べる。温度の比較で、二つの物体の温度を比べる場合、一番簡単な方法は手で触ってみて比べてみることである。比べる物体がこれまでに出てきた熱源のように（図 C.1）一定の温度で熱のやり取りをしても温度が変化しないのであれば、手を熱源に入れて手の感覚になじむまで待って比較すればよいので簡単に比較できる。しかし、実際に身の回りにある物体は温度が一定でもないし、熱を受ければ温度が変わる。つまり、「測定対象の物体の温度が一定ではなく分布がある」こと、「測定機器との熱のやり取りによって温度が変わってしまう」こと、の二つの問題が挙げられる。

先ほどの手で触って比較する際にこの二つの問題がどう現れるか考えてみる。まず温度の分布がある場合に知りたい場所だけではなく周りの影響も混ざってしまうため、手で触る場合には小さくても指の大きさが必要である（図 C.2）。温度を比較したい対象がそれよりも小さい場合には比較が難しい。また、測定対象は手の温度と同じとは限らない。手より冷たい温度 T の物体を触った場合、熱が手から物体に伝わり物体の温度は T よりも高く $T + \Delta T$ になってしまう（図 C.3）。物体がある程度大きければ触ることでの温度変化は小さく元の値に近い温度が計れるが、物体が砂粒程度に小さいものであるとすぐに手の温度と同じになってしまい、元の温度は分からない。このように温度を比較するというのは非常に難しい。では、どのような状態であれば確実に温度を比較することができるだろうか。温度の違う二つの物体、例えば比較したい物体と温度計を接触させた場合、始めは温度が違うため熱が伝わり比較したい物体も温度計も温度が時間と共に変化する。しかし、長い時間待てば温度差は徐々に小さくなり伝わる熱も小さくなり、十分に長い時間待つと温度差はなくなり熱も伝わらなくなる。このときは物体と温度計は同じ温度となっている、と言えるだろう。

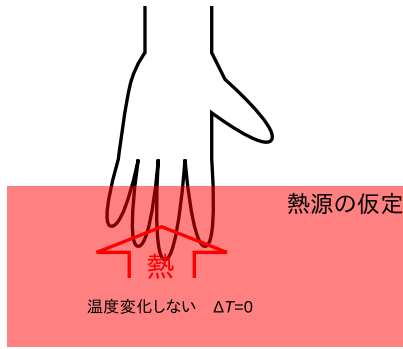


図 C.1 熱源への影響

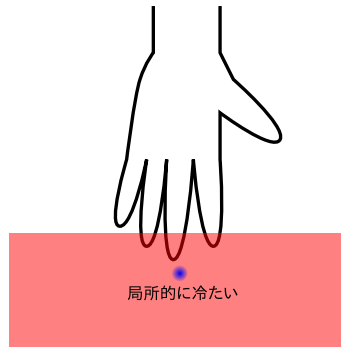


図 C.2 大きさの影響

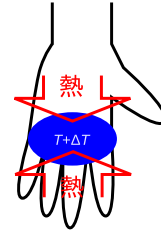


図 C.3 温度変化の影響

C.2 理想気体温度と熱力学的絶対温度

理想気体温度と熱力学的絶対温度について、双方において可逆サイクルにおける熱の比と理想気体温度の比が等しくなることを示す。

理想気体の状態方程式は次のように表される。

$$PV = nk_B N_A \Theta \quad (\text{C.1})$$

ここで、アボガドロ数 $N_A = 6.022\,140\,76 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ 、ボルツマン定数 $k_B = 1.380\,649 \times 10^{-23} \text{ J/K}$ 。ボルツマン定数 k_B とアボガドロ数 N_A の積は気体定数となる。

$$PV = nR\Theta_{\text{ideal}} \quad (\text{C.2})$$

可逆サイクルである理想気体で構成されるカルノーサイクルを考え、温度と熱源とやりとりする熱との関係を示す。

C.2.1 準静等温過程での関係

準静等温過程での関係を示すことで、熱源とのやりとりがわかる。カルノーサイクルは準静等温過程と可逆断熱過程の組み合わせであり、熱源との熱のやりとりは準静等温過程でのみ行われる。

高温側の準静等温膨張過程 (3 → 4) と低温側の準静等温圧縮過程 (1 → 2) でのエネルギーの保存式はそれぞれ次のように表される。

$$U_4 - U_3 = W_{34} + Q_{34}$$

$$U_2 - U_1 = W_{12} + Q_{12}$$

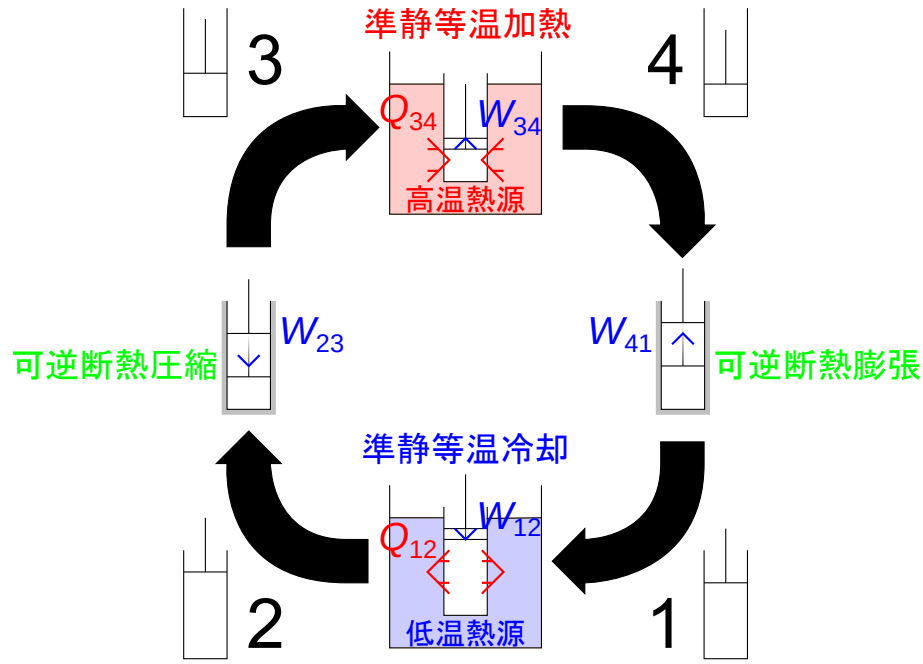


図 C.4 可逆サイクル (カルノーサイクル)

理想気体の内部エネルギーは温度のみの関数であるので、等温過程では変化しない。よって上式はそれぞれ次のように表される。

$$Q_{34} = -W_{34} \quad (\text{C.3})$$

$$Q_{12} = -W_{12}$$

上式で示されるように、仕事を求めれば熱源と交換される熱の大きさが分かるため、準静等温過程における仕事を求める。

$$\begin{aligned}
 W_{34} &= \int_{V_3}^{V_4} P dV \\
 &= \int_{V_3}^{V_4} \frac{nR\theta_{\text{ideal},34}}{V} dV \\
 &= nR\theta_{\text{ideal},34} \int_{V_3}^{V_4} \frac{1}{V} dV \\
 &= nR\theta_{\text{ideal},34} [\log_e V]_{V_3}^{V_4} \\
 &= nR\theta_{\text{ideal},34} (\log_e V_4 - \log_e V_3) \\
 &= nR\theta_{\text{ideal},34} \log_e \frac{V_4}{V_3}
 \end{aligned}$$

上式と式 (C.3) より次の式が求められる。

$$Q_{34} = -nR\theta_{\text{ideal},34} \log_e \frac{V_4}{V_3} \quad (\text{C.4})$$

同様に低温側の準静等温圧縮過程 (1 → 2) についても計算すると次式を得る。

$$Q_{12} = -nR\theta_{\text{ideal},12} \log_e \frac{V_2}{V_1} \quad (\text{C.5})$$

C.2.2 可逆断熱過程での関係

可逆断熱過程での関係を求める。まず、理想気体の内部エネルギーの変化が等積比熱により求められることを示す。

内部エネルギーを温度 Θ_{ideal} と体積 V の関数として $U(\Theta_{\text{ideal}}, V)$ として表すと、他変数関数の微分の定義より次式が得られる。

$$\begin{aligned}
 dU &= \left(\frac{\partial U}{\partial \Theta_{\text{ideal}}} \right)_V d\Theta_{\text{ideal}} + \left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_{\Theta_{\text{ideal}}} dV \\
 &\quad \text{理想気体では内部エネルギーは温度のみの関数であるので} \\
 &= \left(\frac{\partial U}{\partial \Theta_{\text{ideal}}} \right)_V d\Theta_{\text{ideal}} \\
 &\quad \text{定積熱容量の定義から } C_V = \left(\frac{\partial U}{\partial \Theta_{\text{ideal}}} \right)_V \\
 &= C_V d\Theta_{\text{ideal}} \tag{C.6}
 \end{aligned}$$

次に断熱過程においてサイクルの内部エネルギーは仕事によってのみ変化するため、次式が成り立つ。

$$dU = -PdV$$

式 (C.6) より

$$C_V d\Theta_{\text{ideal}} = -PdV$$

$$C_V d\Theta_{\text{ideal}} + PdV = 0$$

$$\text{理想気体の状態方程式より } P = \frac{nR\Theta_{\text{ideal}}}{V}$$

$$C_V d\Theta_{\text{ideal}} + \frac{nR\Theta_{\text{ideal}}}{V} dV = 0$$

$$\frac{1}{\Theta_{\text{ideal}}} d\Theta_{\text{ideal}} + \frac{nR}{C_V} \frac{1}{V} dV = 0$$

$$\int \frac{1}{\Theta_{\text{ideal}}} d\Theta_{\text{ideal}} + \int \frac{nR}{C_V} \frac{1}{V} dV = 0$$

$$\int \frac{1}{\Theta_{\text{ideal}}} d\Theta_{\text{ideal}} + \frac{nR}{C_V} \int \frac{1}{V} dV = 0$$

$$\log_e \Theta_{\text{ideal}} + \frac{nR}{C_V} \log_e V + C_1 = 0$$

C_1 は定数

$$\log_e \Theta_{\text{ideal}} V^{\frac{nR}{C_V}} = -C_1$$

$$\Theta_{\text{ideal}} V^{\frac{nR}{C_V}} = e^{-C_1}$$

$e^{-C_1} = C_2$ と置き直す

$$\Theta_{\text{ideal}} V^{\frac{nR}{C_V}} = C_2$$

上式の右辺の C_2 は定数であるので、左辺の $\Theta_{\text{ideal}} V^{\frac{nR}{C_V}}$ は常に同じ値をとることが分かった。

常に同じ値をとることから、断熱過程の前後では等しくなると言える。この関係を断熱過程（2 → 3）で考えると次式を得る。

$$\Theta_{\text{ideal},12} V_2^{\frac{nR}{C_V}} = \Theta_{\text{ideal},34} V_3^{\frac{nR}{C_V}} \quad (\text{C.7})$$

同様に断熱過程（4 → 1）では次の関係が成り立つ。

$$\Theta_{\text{ideal},12} V_1^{\frac{nR}{C_V}} = \Theta_{\text{ideal},34} V_4^{\frac{nR}{C_V}} \quad (\text{C.8})$$

式 (C.7) を式 (C.8) で割り次の関係を得る。

$$\begin{aligned} \left(\frac{V_2}{V_1} \right)^{\frac{nR}{C_V}} &= \left(\frac{V_3}{V_4} \right)^{\frac{nR}{C_V}} \\ \frac{V_2}{V_1} &= \frac{V_3}{V_4} \end{aligned} \quad (\text{C.9})$$

C.2.3 熱の比

熱の比をこれまで求めた関係から導く。理想気体で構成されたカルノーサイクルの熱源と交換する熱の比を求めるため、式 (C.4) を式 (C.5) で割る。

$$\begin{aligned} \frac{Q_{34}}{Q_{12}} &= \frac{-nR\Theta_{\text{ideal},34} \log_e \frac{V_4}{V_3}}{-nR\Theta_{\text{ideal},12} \log_e \frac{V_2}{V_1}} \\ &\quad \text{式 (C.9) より分子分母の体積の比は同じである} \\ \frac{Q_{34}}{Q_{12}} &= \frac{\Theta_{\text{ideal},34}}{\Theta_{\text{ideal},12}} \end{aligned} \quad (\text{C.10})$$

上式のように理想気体温度の比は可逆サイクルであるカルノーサイクルの熱源とやりとりする熱の比と等しいことが示せた。この関係は熱力学的絶対温度と同じ関係であるので、基準となる温度を等しくとれば（国際単位系（SI）第9版ではボルツマン定数 [1]）同じ温度目盛りとなる。

付録 D

閉じた系のサイクルの付録

閉じた系の付録について示す。

D.1 周囲にする仕事と取り出せる仕事

周囲にする仕事と取り出せる仕事の違いを説明していく。熱力学で閉じた系を扱う際には、系の内部のみを考え、仕事を周囲にする際に周囲でどのように仕事が発生するか考えることは少ない。エンジンのような熱機関で系（ピストンを可動壁とする閉じた系を考える）から仕事を取り出したいサイクルにおいて、系の周囲の流体の圧力を考えると、周囲流体の圧力とピストンの支持棒への力と系からの力が取り出す仕事に影響する。そのため、“系が周囲にする仕事”と“取り出せる仕事”が異なることがある。系からピストンにかかる力と周囲からピストンへかかる力は釣り合う（図 D.1）。

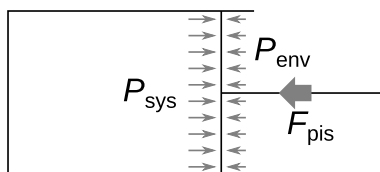


図 D.1 力の釣り合い（系の圧力が高い場合）

ピストンにより取り出せる仕事 W_{pis} を求めて、系が周囲にする仕事 W_{sys} との関係を示そう。ピストンにより取り出せる仕事 W_{pis} はピストンにかかる力 F_{pis} とピストンの移動距離 Δl より次式のように求まる。系に入るエネルギーを正としているので、系に向かう方向の力を正として計算する。ピストンの支持棒が動くことで、エンジンであればタイヤに仕事が伝わり、系から仕事を取り出すことができる。

$$W_{\text{pis}} = F_{\text{pis}} \Delta l \quad (\text{D.1})$$

ピストンにかかる力 F_{pis} は、ピストンへの系の圧力 $P_{\text{sys}}[\text{Pa}]$ とピストンの断面積 $A_{\text{pis}}[\text{m}^2]$ 、系外の流体の圧力

$P_{\text{env}}[\text{Pa}]$ 、ピストンの断面積 $A_{\text{pis}}[\text{m}^2]$ で、力の釣り合いから次式が成り立つ。

$$P_{\text{sys}}A_{\text{pis}} = P_{\text{env}}A_{\text{pis}} + F_{\text{pis}} \quad (\text{D.2})$$

上式を式 (D.1) に代入する。

$$\begin{aligned} W_{\text{pis}} &= (P_{\text{sys}}A_{\text{pis}} - P_{\text{env}}A_{\text{pis}})\Delta l \\ &= P_{\text{sys}}A_{\text{pis}}\Delta l - P_{\text{env}}A_{\text{pis}}\Delta l \\ &= P_{\text{sys}}\Delta V - P_{\text{env}}\Delta V \end{aligned} \quad (\text{D.3})$$

右辺一項目の $P_{\text{sys}}\Delta V$ が系がする仕事なので、ピストンにより取り出せる仕事 W_{pis} は右辺第二項 $P_{\text{env}}\Delta V$ の周囲の流体による仕事の分だけ小さくなる。

例えば車のエンジンのピストンなどは大気中で動作するため、系外の空気にも仕事をしている。系外の空気の圧力が大気圧 0.1 MPa ($P_{\text{env}} = 0.1 \text{ MPa} = 100\,000 \text{ Pa}$)、ピストン内部の圧力が 10.0 MPa ($P_{\text{env}} = 10.0 \text{ MPa} = 10\,000\,000 \text{ Pa}$)、体積が $\Delta V = 0.000\,5 \text{ m}^3$ 変化した場合を考える。式 (D.3) に代入して計算する。

$$\begin{aligned} W_{\text{pis}} &= 10\,000\,000 \text{ Pa} \times 0.000\,5 \text{ m}^3 - 100\,000 \text{ Pa} \times 0.000\,5 \text{ m}^3 \\ &= 5\,000 \text{ J} - 50 \text{ J} \\ &= 4\,950 \text{ J} \end{aligned}$$

系（エンジン）は $5\,000 \text{ J}$ の仕事をしている。そのうち支持棒に $4\,950 \text{ J}$ 、系外空気に 50 J の仕事をしている。支持棒にされる仕事 $4\,950 \text{ J}$ が取り出される仕事^{脚注 1}、車のエンジンであればタイヤへ伝わる動力である。

では、図 D.2 のように系の圧力が系外の流体の圧力よりも小さい場合はどうなるだろうか。例えば先端をふさいだ注射器を大気圧下で引く場合は注射器の内部の圧力が低い。このとき、注射器を動かすには仕事をする必要があるので、系は仕事をされて膨張しているように感じるかもしれない。しかし、系の内部のみを考えると膨張し体積が増えているため、周囲に仕事をしている。系の内部も仕事をしているし、注射器を引く手も仕事をしている。何に対して仕事をしているのだろうか。

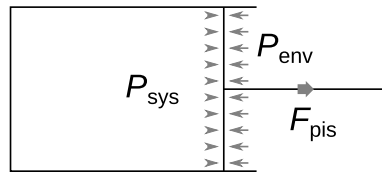


図 D.2 力の釣り合い（系の圧力が低い場合）

脚注 1 支持棒へした仕事（取り出せる仕事） $W_{\text{pis}} = F_{\text{pis}}\Delta l$ は式 (D.2) より次のように表される。

$$W_{\text{pis}} = P_{\text{sys}}\Delta V - P_{\text{env}}\Delta V = (P_{\text{sys}} - P_{\text{env}})\Delta V$$

$(P_{\text{sys}} - P_{\text{env}})$ のように、周囲環境と系との圧力差で示した圧力をゲージ圧と呼び多くの圧力計はこのゲージ圧を測定している。このゲージ圧を用いると体積変化 ΔV から取り出せる仕事を求めることができる。

系（注射器）の外の空気が大気圧 0.1 MPa で、系（注射器内部）の圧力がそれよりも低い 0.05 MPa 、体積が $\Delta V = 0.0005 \text{ m}^3$ 変化したときを考える。先ほどと同じように式 (D.3) に代入して計算する。

$$\begin{aligned} W_{\text{pis}} &= 50\,000 \text{ Pa} \times 0.0005 \text{ m}^3 - 100\,000 \text{ Pa} \times 0.0005 \text{ m}^3 \\ &= 25 \text{ J} - 50 \text{ J} \\ &= -25 \text{ J} \end{aligned}$$

系は 25 J の仕事をしている。そのうち支持棒に -25 J 、系外空気に 50 J の仕事をしている。系と支持棒で 25 J ずつ系外空気に仕事をしていることになる。系も支持棒も周囲の空気に対して仕事をしている。このように、系外流体の圧力が系の圧力よりも高い場合には、系が膨張する場合にもピストンの支持棒を引っ張る必要があり、系が仕事をされているように感じるが、系とピストンの支持棒はともに系外の流体に仕事をしている。

ここで仕事はすべて正の値とすると、以下の関係が成り立つ。

$$\text{系が周囲へした仕事} = \text{系外の流体へした仕事} + \text{支持棒へした仕事(取り出せる仕事)}$$

“系が周囲へした仕事”が“系が系外の流体へした仕事”がよりも小さい場合、系が膨張する場合でも注射器のように引っ張って仕事をする必要があり、系は周囲に仕事をしているが“取り出せる仕事”が負の値となり、支持棒で系に仕事をしなくてはならない。“系が周囲へした仕事”は、取り出すことのできる“ピストンが支持棒にした仕事”のみではなく“系外の流体への仕事”を含めた仕事となる。

D.2 自由膨張過程

自由膨張過程は不可逆性が最も高い断熱膨張過程である。自由膨張過程は体積は膨張するが、熱のやり取りも仕事の作用もない過程である。膨張しても仕事は周囲に作用せず全て熱となる。図 D.3 のように断熱された容器内で、内部を密閉している壁とその外側に更に壁を考える。

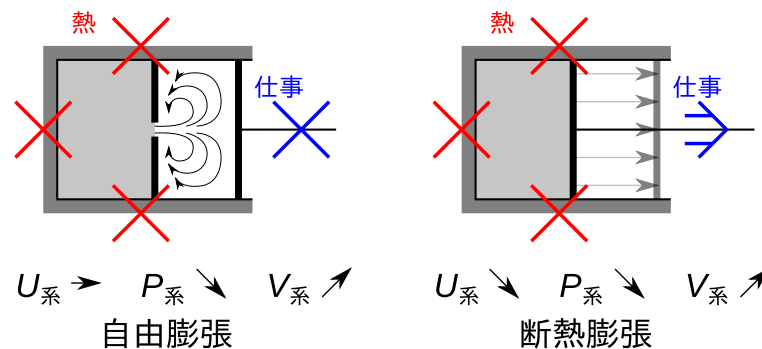


図 D.3 自由膨張過程

左図の左側の部屋に気体が入っており右側の部屋は真空であるとする。内部の壁に穴を空けると体積は外側の壁まで増えるが外部に仕事をしない。この過程が自由膨張過程である。同じように体積の増える過程の断熱膨張

過程と比較する (図 D.3)^{脚注 2}。共に膨張過程なので $V[\text{m}^3]$ は増加する。断熱膨張では仕事を周囲にすることで内部エネルギー $U[\text{J}]$ が減少し温度が下がる。自由膨張過程では、周囲と熱のやり取りがなく仕事も作用しないため、内部エネルギー $U[\text{J}]$ は変化しない。断熱膨張での内部エネルギーから外部への仕事への変化は、自由膨張過程では運動エネルギーとなる。その後、渦による粘性消散や穴で管壁と流体との摩擦で運動エネルギーから熱に変換される。熱に変換されたエネルギーは再び内部エネルギーとなるため、過程の前後で内部エネルギーは変化しない。

D.3 なにも起こらないサイクル

なにも起こらないサイクル (図 D.4) もある。熱機関やヒートポンプとして動作しない。ピストンを押し、周囲に熱を伝える (状態 1 から状態 2)。その後、元の状態までピストンを引き、周囲から熱を奪う (状態 2 から状態 1)。

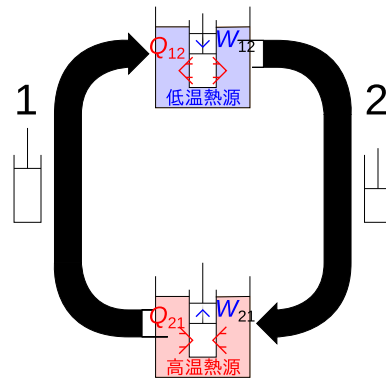


図 D.4 簡単なサイクル

このサイクルの圧力と温度の変化を考えよう。押すときに内部の圧力が上昇し ($1 \rightarrow 2$)、引くときに内部の圧力が減少する ($2 \rightarrow 1$) (図 D.5)。周囲に熱が伝わり温度が下がることにより体積が減少し圧縮され ($1 \rightarrow 2$)、まわりから熱を受け取り温度が上がることにより体積が増加し膨張する ($2 \rightarrow 1$) (図 D.6)。この時の仕事と伝わった熱量について考える。

ピストンに入るエネルギーを正とし、出るエネルギーを負とすると、状態 1 から状態 2 に変化した時の内部エネルギーの変化量 $\Delta U_{12}[\text{J}]$ と周囲とやりとりした熱量 $Q_{12}[\text{J}]$ 、仕事 $W_{12}[\text{J}]$ の関係は式 (1.19)^{p.23} より以下のようになる。

$$\Delta U_{12} = Q_{12} + W_{12}$$

^{脚注 2} 断熱膨張過程のピストンの外へ動く速度を無限大まで速くし、内側の壁が瞬間的に外側の壁の位置まで移動する過程が自由膨張過程であり、ピストンに系から力が働かないため仕事を取り出すことが出来ない。

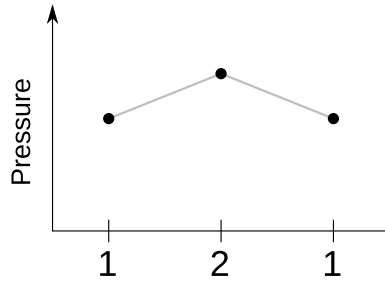


図 D.5 圧力変化

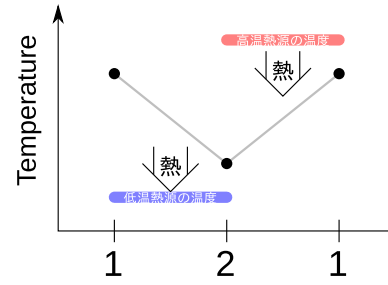


図 D.6 温度変化

同様に式 (1.19) より状態 2 から状態 1 に変化したときは次式となる。

$$\Delta U_{21} = Q_{21} + W_{21}$$

再度状態 1 に戻って来た時、内部エネルギーは初めの状態 1 の値と等しくなるので、状態 1 から状態 2 への変化量と状態 2 から状態 1 への変化量の和はゼロとなる。

$$\Delta U_{12} + \Delta U_{21} = 0$$

よって、熱量と仕事の関係は

$$Q_{12} + W_{12} + Q_{21} + W_{21} = 0 \quad (\text{D.4})$$

となる。ここで、状態 1 から状態 2 での仕事 $W_{12}[\text{J}]$ は次のように表される。

$$W_{12} = \int_1^2 P dV$$

また同様に状態 2 から状態 1 での仕事 $W_{21}[\text{J}]$ は

$$W_{21} = \int_2^1 P dV$$

となる。状態 1 から状態 2 での力の変化と状態 2 から状態 1 での力の変化が同じように変化するとすれば、

$$W_{12} + W_{21} = 0 \quad (\text{D.5})$$

となる。式 (D.4) と上式 (D.5) より次式が得られる。

$$Q_{12} + Q_{21} = 0 \quad (\text{D.6})$$

式 (D.5) と式 (D.6) から、状態 1 から状態 2 での熱 $Q_{12}[\text{J}]$ と状態 2 から状態 1 での熱 $Q_{21}[\text{J}]$ との和がゼロとなり、仕事も同様に和がゼロとなるので、サイクルとして動作した際（状態 1 → 状態 2 → 状態 1）に、熱を仕事に変換していないことが分かる。また、図 D.6 から熱が高温から低温へ伝わっていることも分かる。よって、このサイクルは熱機関としてもヒートポンプとしても作用していない。2つの熱源との熱のやりとりをする過程において系の温度が同じように変化しているため、仕事を取り出すことができない。熱のやりとりをする過程の間に系の状態（温度）を変える過程を入れることにより、熱機関やヒートポンプとして動作することができる。

D.4 可逆サイクル（カルノーサイクル）に近づける

可逆サイクル（カルノーサイクル）に近づけるためには、各過程の不可逆損失を減らす必要がある。可逆サイクル（カルノーサイクル）の各過程を不可逆にした圧縮過程→等温加熱過程→膨張過程→等温冷却過程を可逆過程に近づけるための各過程での不可逆要素を挙げる。

圧縮過程と膨張過程を可逆圧縮過程と可逆膨張過程に近づけるためにはピストンと壁面の摩擦、内部の流体の渦の損失を減らす。壁の素材や形状を摩擦損失の小さいものとするこで、可逆サイクルに近づけることができる。また内部流体の渦はピストンの移動速度が小さければ発生しにくくなるため、ゆっくり動かすこで可逆サイクルに近づく。系の温度が周囲よりも高い場合には、熱が周囲に伝わるこにより不可逆損失が発生するため、断熱性の高い壁により可逆過程に近づけるこができる (図 D.7)。

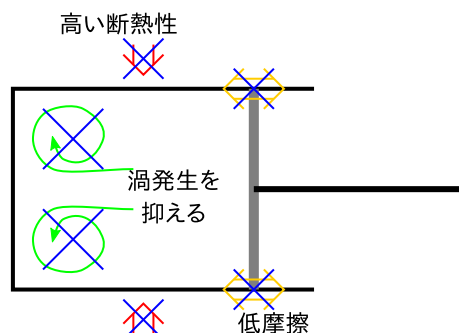


図 D.7 不可逆損失要因

等温加熱過程と等温冷却過程を準静的等温加熱過程と準静的等温冷却過程に近づけるためにも、ピストンが動くため、先ほどと同様、摩擦の小さい素材や形状とし、渦が発生しにくいようにゆっくりと動かす。高い断熱性も同様に必要である。また、加熱・冷却過程では熱源と系の温度差が不可逆損失の要因となる。準静的過程では温度差を無限小として無限の時間をかけて熱を伝える。実際の過程で無限の時間はかけられないので、近づけるためには出来るだけ時間を長くかけて、温度差を小さくすることである。別の考え方として、車のエンジンのような内燃機関では系内部で燃焼をし、系内部が熱源となるため、系と高温熱源の間に温度差がなく、温度差による不可逆損失がない。また、低温熱源である空気を系内部へ直接取り込むため、ここでも熱源と系との間に温度差がなく、温度差による不可逆損失がない。このように内燃機関は外燃機関に比べサイクルと熱源の温度差の分だけ不可逆損失が小さくなる (図 D.8)。

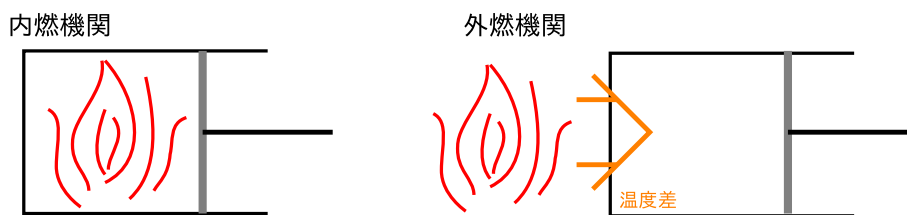


図 D.8 内燃機関と外燃機関の熱源

D.5 取り出せる仕事と不可逆性

取り出せる仕事と不可逆性には関連がある。内部が熱力学的平衡でない不可逆過程では、熱力学的平衡の可逆過程に比べ膨張過程で取り出せる仕事小さくなり、圧縮過程で必要な仕事が大きくなる。例えば、等温変化において圧力変化での圧縮や膨張による内部の温度変化が壁からの伝熱による温度変化よりも早ければ、内部の温度が周囲の等温環境の温度とは異なる。膨張過程では周囲よりも温度が低くなり、周囲と同じ温度の場合よりも圧力が低くなる。そのため取り出せる仕事は小さくなる。圧縮過程では周囲よりも温度が高くなり、周囲と同じ温度の場合よりも圧力が高くなる。そのため必要な仕事が大きくなる。また、ピストンの移動速度によりやりとりする仕事が変わることも考えられる^{脚注 3}。

不可逆過程ではサイクル内部の流体が可逆過程と同じ仕事のやりとりをしても、外部とやり取りする仕事の大きさが異なる。不可逆損失の多くがピストンの可動壁によるものであり、ピストンの可動壁がなく系内で局所熱力学的平衡（3.1.2 節 p.70）が成り立っており十分に小さな系を考えれば、実際の現象においても断熱変化は可逆過程となりうる（系の内部で流れによる粘性消散^{脚注 4}がある場合は不可逆）。

^{脚注 3} 系の内部分子の速度に対してピストンの速度が速いとき、膨張過程ではピストン壁が遠ざかることから受ける圧力が小さくなり、取り出せる仕事減る。無限大の速度でピストンを瞬間的に移動させると自由膨張過程（D.2 節 p.143）のように取り出せる仕事はゼロである。圧縮過程では壁と分子の相対速度が増加するため必要な仕事が増える。この影響がみられるピストンの速度は音速のオーダーであり、圧力波が発生すると思われる。通常、移動速度により変化する仕事の量は測定できないほど小さい。

^{脚注 4} 流れで渦が発生し徐々に小さな渦となり粘性により運動エネルギーが熱に変換される。

参考文献

- [1] 計量標準総合センター. 国際単位系 (si) 第 9 版 (2019) 日本語版. page 106, 2019. https://unit.aist.go.jp/nmij/public/report/SI_9th/.
- [2] James Prescott Joule. On the mechanical equivalent of heat. *Philosophical Transactions*, 140:61–82, 1850. doi: 10.1098/rstl.1850.0004.
- [3] 日本熱物性学会. 熱物性ハンドブック. 養賢堂, 2008.
- [4] Adrian Bejan. *Advanced Engineering Thermodynamics*. John Wiley & Sons, 3 edition, 2006.
- [5] 今城実. 自動車エンジンとカルノーサイクル: どこまでの効率が期待できるか. *化学と教育*, 38(5):501–507, 1990.
- [6] 高効率エンジン. *日経ものづくり*, 12:32–45, 2011. <https://xtech.nikkei.com/dm/article/HONSHI/20111122/201803/>.
- [7] トヨタグローバルニュースルーム, . <https://global.toyota/jp/detail/mail/1696794>.
- [8] 浅間英樹 ら. 家庭用エアコンの実使用時における成績係数に関する研究: 独立戸建住宅 13 棟に設置されたエアコンの測定結果. *日本建築学会環境系論文集*, 72(613):35–40, 2007. doi: 10.3130/aije.72.35.
- [9] バーツラフ・シュミル. エネルギーの人類史 上, page 239. 青土社, 2019.
- [10] 計量研究所. 1990 年国際温度メモリ (ITS-90). *計量研究所報告*, 40(4):60–69, 1991.
- [11] D. J. Fixsen. The temperature of the cosmic microwave background. *The astrophysical journal*, 707(2): 916–920, 2009. <https://dx.doi.org/10.1088/0004-637X/707/2/916>.
- [12] 国立天文台. 理科年表 平成 25 年 (机上版) , page 96. 丸善出版, 2012.
- [13] Yunus A.Cengel and Michael A.Boles. 基礎熱力学. オーム社, 1997. 浅見敏彦 ら 共訳.
- [14] 田崎 晴明. 熱力学-現代的な視点から. 培風館, 2000.
- [15] 円山重直. 伝熱・流動現象に熱物性が使えるか. *熱物性*, 16(1):14–19, 2002.
- [16] Dilip Kondepudi Ilya Prigogine. 現代熱力学 -熱機関から散逸構造へ-, chapter 15. 朝倉書店, 2001. 妹尾学, 岩元和敏 訳.

- [17] Peter Atkins. 万物を駆動する四つの法則. 早川書房, 2009. 斉藤隆央 訳.
- [18] Yunus A.Cengel and Michael A.Boles. *Thermodynamics An Engineering Approach*. McGraw Hill Higher Education, 7 edition, 2010.
- [19] 門出政則 and 茂地徹. 熱力学. 朝倉書店, 2001.
- [20] 蒔田薫, 原納淑郎, and 鈴木啓三. 応用物理化学 II エネルギーと平衡. 培風館, 1985.
- [21] 電気事業連合会 火力発電, . <https://www.fepc.or.jp/supply/hatsuden/fire/>.
- [22] 小形正男. キーポイント多変数の微分積分. 岩波書店, 1996.
- [23] 黒田成俊. 微分積分. 共立出版, 2002.
- [24] 新井仁之. 微分積分の世界. 日本評論社, 2006.
- [25] 日本機械学会. 伝熱工学. 日本機械学会, 2005.
- [26] 甲藤好郎. 伝熱概論. 養賢堂, 1964.
- [27] Coolprop 6.8.0. <https://coolprop.org/>.