



Tugas Mandiri-Fisika Statistik

Gesha Mahendra Cunyadha - 1906348214

TA 2021-2022 Semester 5

Soal

Tugas 1 (Bab 1)

1. Pandang gerak random $p = q$ dan $m = n_1 - n_2$ menyatakan perpindahan ke kanan. Setelah jumlah total langkah N . Hitung:
 - (a) Hitung rata-rata \overline{m} , dan $\overline{m^3}$
 - (b) itung nilai rata-rata $\overline{m^2}$ dan $\overline{m^4}$
2. Probabilitas $W(n)$ dinyatakan dengan probabilitas p terjadi nilai n kali dalam kejadian N dinyatakan dengan distribusi Binomial

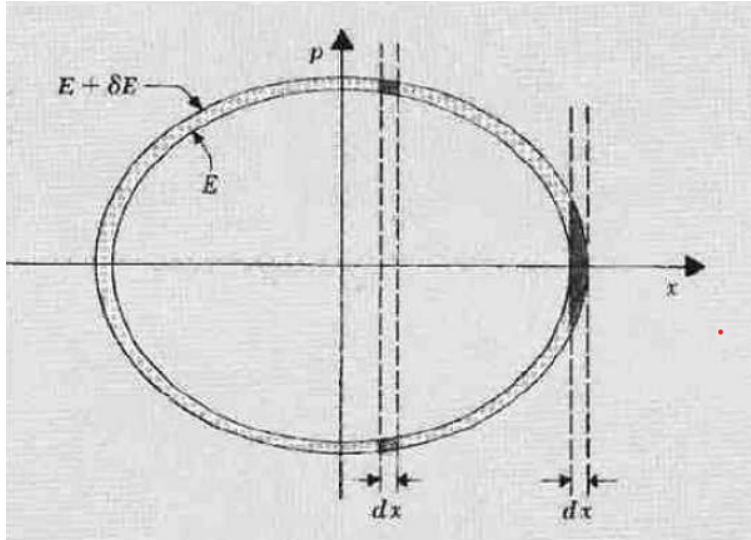
$$W(n) = \frac{N!}{n!(N-n)!} p^n (1-p)^{N-n}$$

Perimbangkan kondisi ketika $p \ll 1$ dan $n \ll N$

- (a) Jika $\ln(1-p) \approx -p$. Tunjukkan $(1-p)^{N-n}$
 - (b) Tunjukkan bahwa $\frac{N!}{(N-n)!} \approx N^n$
 - (c) Tunjukkan bahwa $W(n) = \frac{\lambda^n}{(n!)e^{-\lambda}}$ dengan $\lambda = Np$ dikenal sebagai distribusi Poisson.
3. Pandang distribusi Poisson
 - (a) Tunjukkan sifat normalisasi $\sum_{n=0}^N W_n = 1$
 - (b) Hitung nilai \bar{n}
 - (c) Hitung nilai $\overline{(\Delta n)^2} \equiv \overline{(n - \bar{n})^2}$

Tugas 2 (Bab 2)

1. Sebuah partikel bermassa m bergerak bebas dalam 1 dimensi. Jika posisi dan momentum masing-masing x dan p . Diasumsikan partikel bergerak dalam sebuah kotak pada posisi $x = 0$ dan $x = L$ dan energi E dan $E + \delta E$. Gambarkan ruang fase partikel dalam deksripsi klasik.
2. Pandang sebuah ensemble klasik 1 dimensi bergerak osilasi hamonik.
 - (a) Jika x adalah perpindahan sebagai fungsi waktu t yaitu $x = A \cos(\omega t + \varphi)$ dengan φ adalah fase ($0 < \psi < 2\varphi$). Probabilitas $\omega(\varphi) d\varphi$ pada jangkauan φ dan $\varphi + d\varphi$ adalah $\omega(\varphi) d\varphi = (2\pi)^{-1} d\varphi$. Tentukan probabilitas $P(x) dx$ pada jangkauan x dan $x + \delta x$ untuk seluruh sudut φ , nyatakan $P(x)$ dalam variabel A dan x .
 - (b) Jika ensemble tersebut berada pada energi E dan $E + \delta E$. Tentukan probabilitas $P(x) dx$ dan nyatakan $P(x)$ dalam variabel E dan x .



Gambar 1: Deskripsi ruang fase partikel pada energi E dan $E + \delta E$

3. Pandang persamaan berikut :

$$A dx = B dy \equiv dF$$

dengan A dan B masing-masing fungsi x dan y

(a) Jika dF adalah diferensial eksak sehingga $F = F(x, y)$. Tunjukkan bahwa A dan B mengikuti

$$\frac{\partial A}{\partial y} = \frac{\partial B}{\partial x}$$

(b) Jika dF adalah diferensial eksak, tunjukkan bahwa integral $\int dF$ pada lintasan tertutup pada bidang xy adalah nol.

Tugas 3 (Bab 3)

1. Sebuah kotak dipisahkan menjadi dua bagian dengan rasio 3:1. Kotak besar mengandung 1000 molekul gas Ne dan kotak kecil mengandung 100 molekul gas He. Sebuah lubang kecil dibuat antara kotak besar dan kecil dan sistem dalam kesetimbangan.
 - (a) Tentukan jumlah rata-rata molekul untuk setiap kotak
 - (b) Tentukan probabilitas dari 1000 molekul Ne dan 100 molekul Ne.
2. Pandang ada sejumlah N partikel dengan interaksi antar partikel diabaikan. Masing-masing partikel memiliki spin $\frac{1}{2}$ dan momen magnet μ dan medan magnet H
 - (a) Tentukan hubungan antara temperatur absolut T dan energi total sistem E menggunakan bentuk ekspresi $\beta \equiv \frac{\partial \ln \Omega}{\partial E}$
 - (b) Jika momen magnetik total adalah M berkaitan dengan energi E . Tentukan parameter M sebagai fungsi medan magnet H dan temperatur T .

3. Suatu sistem A melakukan kontak termal dengan sebuah reservoir A' pada temperatur T' . Kemudian sistem A menyerap panas sejumlah Q selama proses tersebut. Tunjukkan bahwa entropi ΔS pada sistem A adalah $\Delta S \geq \frac{Q}{T'}$.

Tugas 4 (Bab 6)

- Sebuah osilator harmonik 1 dimensi memiliki tingkat energi $E_n = (n + \frac{1}{2})\hbar\omega$ dengan n adalah bilangan kuantum ($n = 0, 1, 2, \dots$) dan ω merupakan frekuensi angular. Jika osilator harmonik melakukan kontak termal dengan sebuah reservoir temperatur cukup rendah T sehingga $\frac{kT}{\hbar\omega} \ll 1$.
 - Tentukan perbandingan probabilitas osilator harmonik pada tingkat pertama dengan tingkat dasar.
 - Tentukan energi rata-rata dari osilator harmonik sebagai fungsi temperatur T pada kondisi energi pertama dan dasar.
- Sebuah mineral minyak diletakkan pada medan magnet H . Setiap proton dari material memiliki spin $\frac{1}{2}$ dan momen magnet μ . Energi proton memiliki dua keadaan yaitu $\epsilon = \mp\mu H$ dari orientasi spin. Sebuah gelombang radio diaplikasikan pada interval energi tersebut, jika frekuensi ν memenuhi kondisi Bohr $h\nu = 2\mu H$. Daya yang diserap dari medan radiasi sebanding dengan perbedaan jumlah inti dari dua tingkat energi. Jika diasumsikan proton dari mineral minyak dalam keadaan kesetimbangan termal pada temperatur T atau memenuhi kondisi $\nu H \ll kT$. Tentukan daya penyerapan mineral sebagai fungsi temperatur T .
- Pandang gas ideal dengan temperatur absolut T didalam medan gravitasi yang uniform yang dijelaskan dengan percepatan g . Dengan menuliskan syarat kondisi kesetimbangan hidrostatik sebagai titik gas yang terletak diantara ketinggian z dan $z + dz$, turunkan persamaan untuk $n(z)$ dan jumlah molekul per cm^3 pada ketinggian z .

Tugas 5 (Bab 7)

- Sebuah gas ideal monoatomik terdiri atas N partikel, masing-masing partikel bermassa m berada dalam kesetimbangan pada temperatur T . Gas berada dalam sebuah kotak dengan sisi-sisinya berukuran L yang memiliki sisi bawah dan atas sejajar dengan permukaan bumi sehingga efek medan gravitasi g pada partikel perlu diperhatikan.
 - Tentukan energi kinetik rata-rata partikel
 - Tentukan energi potensial rata-rata partikel
- Sebuah wadah bersifat isolasi termal terdiri atas 2 bagian, masing-masing dipisahkan oleh sebuah bahan insulator. Kedua ruang berisi gas ideal memiliki kapasitas panas tetap c_v . Salah satu ruang memiliki jumlah v_1 mol dan temperatur T_1 dan tekanan \bar{p}_1 dan yang lain v_2 mol dan temperatur T_2 dan tekanan \bar{p}_2 . Kemudian pembatas antara 2 ruangan dihilangkan dan gas mencapai kesetimbangan

- (a) Tentukan tekanan akhir
 - (b) Tentukan perubahan entropi ΔS jika tipe gas berbeda
3. Pandang ada sejumlah N partikel dengan interaksi antar partikel diabaikan. Masing-masing partikel memiliki spin $\frac{1}{2}$ dan momen magnet mu dalam medan magnet H . Dengan menuliskan kesetimbangan hidrostatik untuk gas yang terletak antara ketinggian z dan $z + dz$, turunkan persamaan untuk $n(z)$ dan jumlah molekul per cm^3 pada ketinggian z

Jawaban

Tugas 1

1. (a) Probabilitas langkah n_1 ke kanan dan $n_2 = N - n_1$ kekiri:

$$W(n_1) = \frac{N!}{n_1!(N - n_1)!} p^{n_1} q^{N-n_1}$$

Sehingga didapatkan persamaan binomial

$$\sum_{n_1=0}^N W(n_1) = (p + q)^N = 1$$

Untuk setiap fungsi $f(n_1)$ didapatkan

$$\begin{aligned} \overline{f(n_1)} &= \frac{\sum_{n_1=0}^N W(n_1) f(n_1)}{\sum_{n_1=0}^N W(n_1)} \\ &= \sum_{n_1=0}^N f(n_1) W(n_1) \end{aligned}$$

Dengan perpindahan rata-rata dari m :

$$\begin{aligned} \overline{m} &= \overline{n_1 - n_2} \\ &= \sum_{n_1=0}^N (n_1 - n_2) W(n_1) \\ &= \sum_{n_1=0}^N \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) W(n_1) \\ &= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) \sum_{n_1=0}^N W(n_1) \\ &= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) (p + q)^N \end{aligned}$$

Dengan nilai $p = q = \frac{1}{2}$

$$\begin{aligned} \overline{m} &= pN(p + q)^{N-1} - qN(p + q)^{N-1} \\ &= N(p + q)^{N-1}(p - q) \\ &= 0 \end{aligned}$$

Untuk mencari nilai rata-rata m^2 yang memiliki kemiripan dengan nilai m :

$$\begin{aligned}
\overline{m^2} &= \overline{(n_1 - n_2)^2} \\
&= \sum_{n_1=0}^N (n_1 - n_2)^2 W(n_1) \\
&= \sum_{n_1=0}^N \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right)^2 W(n_1) \\
&= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right)^2 \sum_{n_1=0}^N W(n_1) \\
&= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) (N(p+q)^{N-2}(p-q))
\end{aligned}$$

Dengan nilai $p = q = \frac{1}{2}$

$$\begin{aligned}
\overline{m^2} &= pN(p+q)^{N-1} + pN(N-1)(p+q)^{N-2}(p-q) \\
&\quad - qN(N-1)(p+q)^{N-2}(p-q) + qN(p+q)^{N-1} \\
&= N(p+q)^N + N(N-1)(p+q)^{N-2}(p-q)^2 \\
&= N \sum_{n_1=0}^N W(n_1) + N(N-1)(p+q)^{N-2}(p-q)^2 \\
&= N
\end{aligned}$$

(b) Hitung rata-rata $\overline{m^3}$ dan $\overline{m^4}$. Mencari nilai $\overline{m^3}$

$$\begin{aligned}
\overline{m^3} &= \overline{(n_1 - n_2)^3} \\
&= \sum_{n_1=0}^N (n_1 - n_2)^3 W(n_1) \\
&= \sum_{n_1=0}^N \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right)^3 W(n_1) \\
&= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) \overline{m^2} \\
&= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) \sum W(n_1) + N(N-1)(p+q)^N - 2(p-q)^2 \\
&= N^2(p+q)^{N-1}(p-q) + N(N-1)(N-2)(p+q)^{N-3}(p-q)^3 \\
&\quad + 2N(N-1)(p+q)^{N-1}(p-q) \\
&= [N + 2(N-1)\overline{m}] + N(N-1)(N-2)(p+q)^{N-3}(p-q)^3 \\
&= [3N - 2\overline{m}] + N(N-1)(N-2)(p+q)^{N-3}(p-q)^3
\end{aligned}$$

Kemudian dengan $p=q=\frac{1}{2}$ maka didapat,

$$\overline{m^3} = 0$$

Sehingga nilai $\overline{m^4}$ didapat dengan:

$$\begin{aligned}\overline{m^4} &= \sum_{n_1=0}^N (n_1 - n_2)^4 W(n_1) \\ &= \sum_{n_1=0}^N \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right)^4 W(n_1) \\ &= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) \overline{m^3} \\ &= \left(p \frac{\partial}{\partial p} - q \frac{\partial}{\partial q} \right) [3N - 2] \overline{m} + N(N - 1)(N - 2)(p + q)^{N-3}(p - q)^3 \\ &= (3N - 2)\overline{m^2} + 3N(N - 1)(N - 2)(p + q)^{N-2}(p - q)^2 \\ &\quad + N(N - 1)(N - 2)(N - 3)(p + q)^{N-4}(p - q)^4\end{aligned}$$

dengan

$$N(N - 1)(p + q)^{N-2}(p - q)^2 = \overline{m^2} - N \sum W(n_1)$$

maka,

$$\overline{m^4} = (6N - 8)\overline{m^2} - (3N - 6)N \sum W(n_1) + N(N - 1)(N - 2)(N - 3)(p + q)^{N-4}(p - q)^4$$

Dengan nilai $p = q = \frac{1}{2}$ maka,

$$\overline{m^4} = (3N - 2)N$$

2. Dengan

$$W(n) = \frac{N!}{n!(N - n)!} p^n (1 - p)^{N-n}$$

(a) Jika $\ln(1 - p) \approx -p$. Tunjukkan $(1 - p)^{N-n}$

- Dengan $n \ll N$ sehingga $N - n \approx N$

$$(1 - p)^{N-n} = (1 - p)^N$$

- Kemudian meninjau ruas kanan

$$e^{(-Np)}$$

Sehingga didapat:

$$\begin{aligned}(1-p)^N &\approx e^{(-Np)} \\ \ln(1-p)^N &\approx \ln e^{(-Np)} \\ N \ln(1-p) &\approx -Np\end{aligned}$$

Dan dengan $\ln(1-p) \approx -p$, maka

$$\begin{aligned}-Np &\approx -Np \\ \text{Q.E.D.}\end{aligned}$$

(b) Tunjukkan bahwa $\frac{N!}{(N-n)!} \approx N^n$

$$\begin{aligned}\frac{N!}{(N-n)!} &= \frac{N \times \cdots \times 3 \times 2 \times 1}{(N-n) \times \cdots \times 3 \times 2 \times 1} \\ &= (N-n+1) \times (N-n+2) \times \cdots \times N\end{aligned}$$

Dengan $n \ll N$, sehingga:

$$\begin{aligned}\frac{N!}{(N-n)!} &= (N-n+1) \times (N-n+2) \times \cdots \times N \\ &= N^n + n^n + \cdots + (1^n - 1) \\ &= N^n\end{aligned}$$

(c) Tunjukkan bahwa $W(n) = \frac{\lambda^n}{(n!)e^{-\lambda}}$ dengan $\lambda = Np$ dikenal sebagai distribusi Poisson.

Dengan definisi distribusi Binomial

$$\begin{aligned}W(n) &= \frac{N!}{n!(N-n)!} p^n (1-p)^{N-n} \\ &= \frac{N(N-1) \cdots (N-n+1)}{n!} p^n (1-p)^{N-n} \\ &= \frac{N^n \left(1 - \frac{1}{N}\right) \left(1 - \frac{2}{N}\right) \cdots \left(1 - \frac{n-1}{N}\right)}{n!(N-n)!} p^n (1-p)^{N-n} \\ &= \frac{\left(1 - \frac{1}{N}\right) \left(1 - \frac{2}{N}\right) \cdots \left(1 - \frac{n-1}{N}\right)}{n!(N-n)!} (Np)^n \left(1 - \frac{Np}{N}\right)\end{aligned}$$

Ketika nilai $p \gg$ dan $N \ll$, maka:

$$W(n) = e^{-Np} \frac{(Np)^n}{n!}$$

Dengan $\lambda = Np$ yang merupakan definisi distribusi Poisson, maka:

$$W(n) = e^{-\lambda} \frac{\lambda^n}{n!}$$

3. (a) Mengambil batas distribusi binomial

$$\begin{aligned}\sum W_n &= \sum \frac{\lambda^n e^{-\lambda}}{n!} \\ &= e^{-\lambda} \sum \frac{\lambda^n}{n!} \\ &= e^{-\lambda} e^{\lambda} \\ &= 1 \quad \text{terbukti}\end{aligned}$$

(b) Distribusi poisson berasal dari distribusi binomial

$$\bar{n} = np$$

(c)

$$\begin{aligned}\Delta \bar{n}^2 &= n - \bar{n}^2 \\ &= n - np^2 \\ &= n^2(1 - p)^2 \\ &= \sum_{n=0}^N n^2(1 - p)^2 W(n)\end{aligned}$$

Tugas 2

1. Hamiltonian: $H(x, p) = \frac{p^2}{2m} + \frac{1}{2}kx^2 = E$

$$\rightarrow H(0, p) = \frac{p^2}{2m} = E$$

$$p = \sqrt{2mE}$$

$$H(L, p) = \frac{p^2}{2m} + \frac{1}{2}kL^2 = E$$

$$p = \sqrt{\frac{2mE}{p^2 + mkL^2}}$$

dengan 1 dimensi $\rightarrow 1N$

$$\begin{aligned}\Delta\omega &= \int_{E \ll H \ll E\delta E} dx dx = \int_{E \ll H \ll E\delta E} d\omega \\ \omega &= \int_{E \ll H \ll E\delta E} L dp \\ &= \int_{\sqrt{2mE}}^{\sqrt{2mE/p^2 + mkL^2}} L dp \\ &= L \left(\sqrt{2mE} \right) \left(\frac{1 - \sqrt{p^2 + mkL^2}}{\sqrt{p^2 + mkL^2}} \right)\end{aligned}$$

2. (a) dengan probabilitas ensembel

$$P(x)dx = \sum \frac{W(\varphi)d\varphi}{dx/d\varphi}$$

dengan persamaan gelombang osilator harmonik

$$\frac{dx}{d\varphi} = A \sin(\omega t + \varphi)$$

maka,

$$\omega = (\varphi)d\varphi = \frac{d\varphi}{2\pi}$$

sehingga didapatkan,

$$\begin{aligned}P(x)dx &= \sum \frac{W(\varphi)d\varphi}{dx/d\varphi} \\ &= \frac{2dx}{2\pi A \sin(\omega t + \varphi)} \\ &= \frac{1}{\pi \sqrt{A^2 - x^2}} dx\end{aligned}$$

(b) Dengan

$$x = A \cos(\omega t + \varphi)$$

$$\frac{dx}{d\varphi} = -A \sin(\omega t + \varphi)$$

dan dengan

$$\omega(\varphi) d\varphi = (2\pi)^{-1} d\varphi$$

Sehingga didapatkan

$$p(x)dx = \frac{2 dx}{2\pi A \sin(\omega t + \varphi)}$$

$$= \frac{1}{\pi \sqrt{A^2 - x^2}} dx$$

(c) Energi sebagai fungsi dari amplitudo

$$E = \frac{p^2}{2m} + \frac{kx^2}{2}$$

$$= \frac{kA^2}{2}$$

Dengan kontur energi pada fase ruang sebanding dengan elips.
Dengan transformasi

$$p'^2 = \frac{p^2}{mk}$$

maka didapat lingkaran sebagai kontur energi, sehingga:

$$\rightarrow A^2 = x^2 + p'^2$$

dengan fase ruang volume berada diantara E dan $E + \delta E$ yang direpresentasikan dengan luas a diantara A dan $A + \delta A$ dimana δA merupakan fungsi

$$\omega(A)\delta A = 2\pi A\delta A$$

Untuk menemukan dimana bagian dari ruang fase diantara x dan dx , gunakan koordinat polar

$$\cos \theta = \frac{x}{A}$$

$$d\theta = \frac{dx}{A \sin \theta} = \frac{dx}{\sqrt{A^2 - x^2}}$$

Sehingga area diantara dua bagian antara x dan dx adalah

$$\omega(x, A) dx \delta A = 2A d\theta \delta A$$

$$= \frac{2A dx \delta A}{\sqrt{A^2 - x^2}}$$

dan probabilitasnya dalam

$$\begin{aligned} P(x)dx &= \frac{\omega(x, A)dx\delta A}{\omega(A)\delta A} \\ &= \frac{dx}{\pi\sqrt{A^2 - x^2}} \end{aligned}$$

3. (a)

$$\begin{aligned} F &= F(x, y) \\ dF &= \frac{\partial F}{\partial x} dx + \frac{\partial F}{\partial y} dy \\ \rightsquigarrow dF &= A dx + B dy \end{aligned}$$

dengan

$$A = \frac{\partial F}{\partial x}$$

maka,

$$\frac{\partial A}{\partial y} = \frac{\partial^2 F}{\partial x \partial y}$$

dan

$$B = \frac{\partial F}{\partial y}$$

maka,

$$\frac{\partial B}{\partial x} = \frac{\partial^2 F}{\partial x \partial y}$$

sehingga

$$\frac{\partial A}{\partial y} = \frac{\partial B}{\partial x}$$

(b)

$$\begin{aligned} \int_A^B dF &= F(B) - F(A) \\ &= F(x_N, y_N) - F(x_0, y_0) \end{aligned}$$

Lintasan tertutup, maka $X_N \rightarrow X_0$ dan $y_N \rightarrow y_0$

$$\begin{aligned} \oint df &= \int_A^B dF \\ &= F(x_0, y_0) - F(x_0, y_0) \\ &= 0 \end{aligned}$$

Tugas 3

1. (a) Jumlah rata-rata molekul untuk setiap kotak
Pada kotak besar

- jumlah Ne = $1000 \times \frac{3}{4} = 750$ molekul
- jumlah He = $100 \times \frac{3}{4} = 75$ molekul

Pada kotak kecil

- jumlah Ne = $1000 \times \frac{1}{4} = 250$ molekul
- jumlah He = $100 \times \frac{1}{4} = 25$ molekul

- (b) Probabilitas dari 1000 molekul Ne dan 100 molekul N

- molekul Ne pada kotak besar:

$$P_{Ne} = \left(\frac{3}{4}\right)^{1000}$$

- molekul Ne pada kotak besar:

$$P_{Ne} = \left(\frac{1}{4}\right)^{100}$$

2. (a) Nilai mikrostate

$$\Omega(N, n_{\uparrow}) = \frac{N!}{n_{\uparrow}!(N - n_{\uparrow})}$$

dengan energi medan magnet

$$\begin{aligned} E &= (N - 2n_{\uparrow})\mu B \quad \rightsquigarrow H = \frac{B}{\mu} \\ &= (N - 2n_{\uparrow})\mu^2 B \end{aligned}$$

dengan entropi

$$S = k_B \ln \Omega = k_B \ln \left[\frac{N!}{n_{\uparrow}!(N - n_{\uparrow})} \right] \rightsquigarrow n_{\uparrow} = \frac{1}{2} \left(N - \frac{E}{\mu^2 H} \right)$$

dari formula stirling

$$S = k_B [N \ln N - n_{\uparrow} \ln n_{\uparrow} - (N - n_{\uparrow}) \ln(N - n_{\uparrow})]$$

dan dari relasi termodinamik

$$\begin{aligned} dE &= TdS - mdB \\ dS &= \frac{1}{T}dE + \frac{m}{T}dB \end{aligned}$$

Sehingga didapatkan:

$$\begin{aligned}\left(\frac{\partial S}{\partial E}\right) &= \frac{1}{T} \\ k_B \frac{\partial \ln \Omega}{\partial E} &= \frac{1}{T} \quad \rightsquigarrow \beta = \frac{\partial \ln \Omega}{\partial E} \\ k_B \beta &= \frac{1}{T}\end{aligned}$$

maka,

$$\begin{aligned}\frac{1}{T} &= k_B [-\ln n_{\uparrow} - 1 + \ln(N - n_{\uparrow} + 1)] \left(-\frac{1}{2\mu^2 H}\right) \\ &= k_B \left[-\ln\left(\frac{1}{2}\left(N - \frac{E}{\mu^2 H}\right)\right) + \ln\left(N - \frac{1}{2}\left(N - \frac{E}{\mu^2 H}\right)\right)\right] \left(-\frac{1}{2\mu^2 H}\right)\end{aligned}$$

(b)

$$dS = \frac{1}{T} dE + \frac{M}{T}$$

kemudian didapatkan

$$\left(\frac{\partial S}{\partial B}\right) = \frac{M}{T}$$

maka,

$$\begin{aligned}\frac{M}{T} &= k_B \left[-\ln\left(\frac{1}{2}\left(N - \frac{E}{\mu^2 H}\right)\right) + \ln\left(N - \frac{1}{2}\left(N - \frac{E}{\mu^2 H}\right)\right)\right] \left(\frac{E}{2\mu^3 H^2}\right) \\ M(H, T) &= k_B T \left[-\ln\left(\frac{1}{2}\left(N - \frac{E}{\mu^2 H}\right)\right) + \ln\left(N - \frac{1}{2}\left(N - \frac{E}{\mu^2 H}\right)\right)\right] \left(\frac{E}{2\mu^3 H^2}\right)\end{aligned}$$

3. Perubahan entropi diberikan oleh:

$$\Delta S = \int dS = \int \frac{dQ}{T}$$

Dengan sistem A berada pada temperatur lebih rendah dari sistem A' , sehingga

$$Q > 0 \quad \text{dan} \quad T \leq T'$$

maka didapat:

$$\begin{aligned}\Delta S &= \int \frac{dQ}{T} > \int \frac{dQ}{T'} \\ &= \frac{Q}{T'}\end{aligned}$$

karena T' konstan untuk reservoir panas, maka didapat:

$$\Delta S \geq \frac{Q}{T'}$$

Tugas 4

1. (a)

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{e^{-\beta E_1}}{e^{-\beta E_0}} = \frac{e^{-\beta(1+1/2)\hbar\omega}}{e^{-\beta(0+1/2)\hbar\omega}}$$

(b)

$$\begin{aligned}\bar{E} &= \frac{\sum_r e^{-\beta E_r} E_r}{\sum_r e^{-\beta E_r}} = \frac{E_0 e^{-\beta E_0} + E_1 e^{-\beta E_1}}{e^{-\beta E_0} + e^{-\beta E_1}} \\ &= \hbar\omega \frac{\frac{1}{2} + \frac{3}{2} \frac{P_1}{P_0}}{1 + \frac{P_1}{P_0}} = \frac{\hbar\omega}{2} \frac{1 + 3e^{-\beta\hbar\omega}}{1 + e^{-\beta\hbar\omega}}\end{aligned}$$

2. Melabeli proton dengan indeks i , dengan i berjalan dari 1 ke N , dan spin proton bernilai $s_i\mu$. Dengan energi state $\sum_i(-s_i\mu H)$, maka fungsi partisinya adalah

$$Z(T) = \sum_{s_1, \dots, s_N} e^{1/kT \sum_i s_i \mu H}$$

dimana

$$\begin{aligned}Z(T) &= (Z_1(T))^N \\ Z_1(T) &= e^{-\mu H/kT} + e^{\mu H/kT}\end{aligned}$$

Energi internal dari sampel $U = -\sum_i s_i \mu H$ sebanding dengan perbedaan populasi. Sehingga didapat:

$$U = kT^2 \frac{\partial}{\partial T} \log(Z(T))$$

sehingga didapat

$$U = kT^2 N \frac{e^{+\mu H/kT} - e^{-\mu H/kT}}{e^{+\mu H/kT} + e^{-\mu H/kT}} \left(\frac{-\mu H}{kT^2} \right)$$

Dimana ketika $\mu H \ll kT$ mengganti eksponen dengan $e^x = 1 + x$ sehingga didapatkan

$$\begin{aligned}U &\approx -N\mu H \frac{e^{+\mu H/kT} - e^{-\mu H/kT}}{2} \\ &= -N \frac{\mu^2 H^2}{kT}\end{aligned}$$

dan daya berbanding terbalik dengan T

3. $PV = nRT$ dapat ditulis $P = \frac{\rho}{\mu} RT$ dengan μ adalah berat molekul

Dengan kesetimbangan hidrostatik: $\frac{dP}{dt} = -q\rho$, sehingga

$$\begin{aligned}\frac{dP}{dz} &= -\frac{q\mu}{RT} P \\ \rightarrow \frac{dP}{P} &= -\frac{g\mu}{RT} dz\end{aligned}$$

sehingga:

$$\begin{aligned}\ln P &= -\frac{\mu g}{RT}z \\ \rightarrow \ln P &= P_0 e^{-\frac{g\mu}{RT}z} \\ \ln P + z\frac{g\mu}{RT} &= 0 \rightarrow \frac{dN(z)}{dz} = \frac{\mu g}{RT} \\ \ln P + z\frac{g\mu}{RT} &= N(z) + z\frac{dN(z)}{dz}\end{aligned}$$

Tugas 5

1. (a) Dari teorema equipartisi didapatkan

$$\begin{aligned}\langle EK \rangle &= \frac{1}{2}mv_x^2 + \frac{1}{2}mv_y^2 + \frac{1}{2}mv_z^2 \\ &= \frac{3}{2}k_B T\end{aligned}$$

- (b) Energi potensial rata-rata partikel

$$\langle EP \rangle = \int_0^L \frac{mgze^{-mgz/k_B T} dz}{e^{-mgz/k_B T} dz} = \frac{I_N}{I_D}$$

dengan

$$\begin{aligned}\rightarrow I_D &= \int_0^L e^{-\frac{mgz}{k_B T}} dz = \int_0^L e^{-\alpha z} dz = \left(\frac{1 - e^{-\alpha L}}{\alpha} \right) \\ \rightarrow I_N &= \int_0^L (mgz) e^{-mgz/k_B T} dz = mg \int_0^L z e^{-mgz/k_B T} dz \\ &= -mh \frac{\partial I_D}{\partial \alpha} = \frac{mg}{\alpha} \left[\frac{1 - e^{-\alpha L}}{\alpha} - L e^{-\alpha L} \right]\end{aligned}$$

Sehingga didapatkan:

$$\begin{aligned}\langle EK \rangle &= \frac{I_N}{I_D} = mg \left[\frac{1}{\alpha} - L e^{-\alpha L} \right] \\ &= mg \left[\frac{k_B T}{mg} - \frac{L}{e^{mgL/k_B T} - 1} \right]\end{aligned}$$

2. (a)

$$\bar{p}_f = \bar{p}_1 + \bar{p}_2$$

- (b) Volume fasa ruang

$$\Omega(E) = \frac{1}{N_1! N_2!} \frac{1}{h^{3N}} \int dq \int \prod_{i=1}^{3N_1} dp_i \int \prod_{j=1}^{3N_2} dp_j \theta(E - H(p_i, q_j))$$

Transformasi momentum

$$\begin{aligned}P_1 \rightarrow P_i &= \frac{P_i}{\sqrt{2m_1}} \rightsquigarrow dp_i = \sqrt{2m_1} dp_i \\ P_2 \rightarrow P_j &= \frac{P_j}{\sqrt{2m_2}} \rightsquigarrow dp_j = \sqrt{2m_2} dp_j\end{aligned}$$

maka,

$$\begin{aligned}\Omega &= \frac{V^N (2m_1)^{3N_1/2} (2m_2)^{3N_2/2}}{h^{3N} N_1! N_2!} \int \prod_{i=1}^{3N} dp_i \theta \left(E - \sum_{i=1}^{3N} p_i^2 \right) \\ &= \frac{V^N (2m_1)^{3N_1/2} (2m_2)^{3N_2/2}}{h^{3N} N_1! N_2!} \frac{\pi^{3N_1/2} E^{3N_1/2}}{\left(\frac{3N}{2} \right)!}\end{aligned}$$

dengan faktor massa reduksi $\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$

$$\Omega = \frac{V^N \pi^{3N_1/2} (2\mu E)^{3N_2/2}}{h^{3N} N_1! \left(\frac{3N}{2} \right)!} \frac{N!}{N_1! N_2!} \left(\frac{m_1}{\mu} \right)^{3N_1/2} \left(\frac{m_2}{\mu} \right)^{3N_1/2}$$

Entropinya:

$$\begin{aligned}S &= k_B \ln \Omega \\ &= k_B [\ln \Omega_{\text{individu}} + \ln \Omega_{\text{campuran}}] \\ &= S_{\text{individu}} + S_{\text{campuran}}\end{aligned}$$

maka:

$$\frac{S_{\text{individu}}}{N k_B} = \ln \left[\frac{V}{N} \left(\frac{4\pi\mu E}{3h^2 N} \right)^{3/2} \right] + \frac{5}{2}$$

Untuk gas 1 dengan massa tereduksi

$$\frac{S_{N_1}}{N_1 k_B} = \ln \left[\frac{V}{N} \left(\frac{4\pi m_1 E}{3h^2 N} \right)^{3/2} \right] + \frac{5}{2} + \ln \left(\frac{m_1}{\mu} \right)^{3/2}$$

Untuk gas 2

$$\frac{S_{N_2}}{N_2 k_B} = \ln \left[\frac{V}{N} \left(\frac{4\pi m_2 E}{3h^2 N} \right)^{3/2} \right] + \frac{5}{2} + \ln \left(\frac{m_2}{\mu} \right)^{3/2}$$

Dan ΔS Entropinya

$$\begin{aligned}\Delta S &= S_{\text{individu}} + S_{\text{campuran}} - S_{N_1} - S_{N_2} \\ \frac{\Delta S}{k_B} &= -N_1 \ln \frac{N_1}{N} - N_2 \ln \frac{N_2}{N}\end{aligned}$$

3. $PV = nRT$ dapat ditulis $P = \frac{\rho}{\mu} RT$ dengan μ adalah berat molekul

Dengan kesetimbangan hidrostatik: $\frac{dP}{dz} = -q\rho$, sehingga

$$\begin{aligned}\frac{dP}{dz} &= -\frac{q\mu}{RT} P \\ \rightarrow \frac{dP}{P} &= -\frac{g\mu}{RT} dz\end{aligned}$$

sehingga:

$$\begin{aligned}\ln P &= -\frac{\mu g}{RT}z \\ \rightarrow \ln P &= P_0 e^{-\frac{g\mu}{RT}z} \\ \ln P + z\frac{g\mu}{RT} &= 0 \rightarrow \frac{dN(z)}{dz} = \frac{\mu g}{RT} \\ \ln P + z\frac{g\mu}{RT} &= N(z) + z\frac{dN(z)}{dz}\end{aligned}$$