Statisztikus Fizika Gyakorlat

2016. február 23.

I. rész

Néhány hasznos matematikai formula

1. Gauss-integrál

Vezessük le a következő integrált:

$$I = \int_{-\infty}^{\infty} e^{-x^2} dx = \sqrt{\pi}.$$
 (1)

Célszerű a kifejezés négyzetét vizsgálni!

$$I^{2} = \int_{-\infty}^{\infty} \int_{-\infty}^{\infty} e^{-x^{2} - y^{2}} dx dy.$$
 (2)

Az integrált írjuk át polárkoordinátákba!

$$\begin{aligned}
 x &= r \cos \varphi, \\
 y &= r \sin \varphi, \\
 dxdy &= r d\varphi dr.
 \end{aligned}$$
(3)

A keresett integrál a következő alakot ölti:

$$I^{2} = \int_{0}^{\infty} \int_{0}^{2\pi} e^{-r^{2}} r d\varphi dr = 2\pi \int_{0}^{\infty} e^{-r^{2}} r dr.$$
 (4)

 $Megjegyz\acute{e}s$: Vegyük észre, hogy míg a polárkoordinátáknál 0-tól ∞ -ig integráltunk, az eredeti integrálunk $-\infty$ -től ∞ -ig megy. Itt nem követtünk el semmilyen matematikai hibát ugyanis ezt a szögfüggéssel figyelembe vettük a polárkoordináták segítségével. Végezzünk el még egy változó cserét!

$$u = r^{2},$$

$$\frac{\mathrm{d}u}{\mathrm{d}r} = 2r \to \mathrm{d}r = \frac{\mathrm{d}u}{2r}.$$
(5)

Így már elemi integrációs szabályokkal kiértékelhető összefüggésre jutunk:

$$I^{2} = 2\pi \int_{0}^{\infty} \frac{e^{-u}}{2} du = \pi \left[-e^{-u} \right]_{0}^{\infty} = \pi.$$
 (6)

A keresett integrál tehát:

$$\int_{-\infty}^{\infty} e^{-x^2} dx = \sqrt{\pi}.$$
 (7)

Egy egyszerű változó cserével lássuk be a Gauss-integrál egyszerű általánosítását:

$$\int_{-\infty}^{\infty} e^{-ax^2} dx = \sqrt{\frac{\pi}{a}}.$$
 (8)

$$ax^2 = t^2, (9)$$

$$\frac{\mathrm{d}t}{\mathrm{d}x} = \sqrt{a} \to \mathrm{d}t = \sqrt{a}\mathrm{d}x. \tag{10}$$

Kapjuk tehát hogy

$$\int_{-\infty}^{\infty} e^{-ax^2} dx = \int_{-\infty}^{\infty} e^{-t^2} \frac{dt}{\sqrt{a}} = \sqrt{\frac{\pi}{a}}.$$
(11)

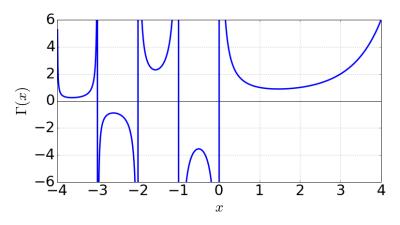
HF-01: Lássuk be hogy ha a > 0 valós szám akkor:

$$\int_{-\infty}^{\infty} e^{-ax^2 + bx + c} dx = \sqrt{\frac{\pi}{a}} e^{\frac{b^2}{4a} + c}$$
(12)

Útmutatás:

- Alakítsuk teljes négyzetté a kitevőben szereplő polinomot!
- A Gauss-integrál invariáns az integrandus "eltolására"!
- A négyzetes tag együtthatójától egy alkalmas változó cserével szabadulhatunk meg.

2. A Gamma-függvény néhány tulajdonsága



1. ábra. A Gamma függvény

A Gamma-függvény:

$$\Gamma(x) = \int_0^\infty e^{-t} t^{x-1} dt, \quad \text{Re}(x) > 0, \tag{13}$$

A fenti definíció segítségével lássuk be hogy

$$\Gamma(x+1) = x\Gamma(x). \tag{14}$$

$$\Gamma(x+1) = \int_0^\infty \underbrace{e^{-t}}_{v'} \underbrace{t^x}_u dt \tag{15}$$

$$= \underbrace{[t^x(-e^{-t})]_0^{\infty}}_{0} - \int_0^{\infty} \underbrace{-e^{-t}}_{v} \underbrace{xt^{x-1}}_{u'} dt$$

$$\tag{16}$$

$$= x \int_0^\infty e^{-t} t^{x-1} dt \tag{17}$$

$$= x\Gamma(x) \tag{18}$$

ahol kihasználtuk a parciális integrálás szabályát

$$\int u(t)v'(t)dt = u(t)v(t) - \int u'(t)v(t)dt$$
(19)

és az alábbi két ismert összefüggést

$$\int e^{\alpha t} dt = \frac{e^{\alpha t}}{\alpha}, \qquad (20)$$

$$\partial_t t^{\alpha} = \alpha t^{\alpha - 1}. \qquad (21)$$

$$\partial_t t^{\alpha} = \alpha t^{\alpha - 1}. \tag{21}$$

Lássuk be a következő két összefüggést is!

$$\Gamma(1) = 1 \tag{22}$$

$$\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = \sqrt{\pi} \tag{23}$$

$$\Gamma(1) = \int_0^\infty e^{-t} t^{1-1} dt \tag{24}$$

$$= \int_0^\infty e^{-t} dt \tag{25}$$

$$= [-e^{-t}]_0^{\infty} = 1 \tag{26}$$

Felhasználva a (14) és (22) összefüggéseket a $\Gamma(x)$ függvényt tetszőleges pozitív egész számokra meghatározhatjuk:

$$\Gamma(2) = 1\Gamma(1) = 1 \tag{27}$$

$$\Gamma(3) = 2\Gamma(2) = 2 \cdot 1 \tag{28}$$

$$\Gamma(4) = 3\Gamma(3) = 3 \cdot 2 \cdot 1 \tag{29}$$

$$\Gamma(n) = (n-1)! \quad n \in \mathbb{N}$$
(30)

$$\Gamma(1/2) = \int_0^\infty e^{-t} t^{1/2-1} dt$$
 (31)

$$= \int_0^\infty \frac{\mathrm{e}^{-t}}{t^{1/2}} \mathrm{d}t \tag{32}$$

Hajtsuk végre a következő változó cserét:

$$u = t^{1/2}, (33)$$

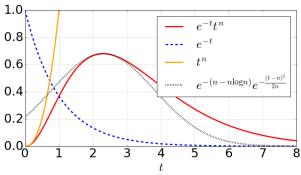
$$u = t^{1/2}, (33)$$

$$\frac{\mathrm{d}u}{\mathrm{d}t} = \frac{1}{2} \frac{1}{t^{1/2}}. (34)$$

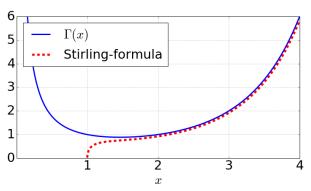
Így kapjuk hogy

$$\int_0^\infty \frac{e^{-t}}{t^{1/2}} dt = \int_0^\infty e^{-u^2} 2du,$$
 (35)

$$= \int_{-\infty}^{\infty} e^{-u^2} du = \sqrt{\pi}. \tag{36}$$







(b) A Stirling-formula és a Γ-függvény

2. ábra. Stirling közelítés

Termodinamikai határesetek vizsgálata során sokszor fogunk találkozni olyan esetekkel amikor a $\Gamma(n)$ függvényt a $n \gg 1$ értékekre kell kiértékelnünk.

Lássuk be a következő hasznos közelítő formulát:

Stirling-formula:

$$n! = n^n e^{-n} \sqrt{2\pi n} \left(1 + \mathcal{O}\left(\frac{1}{n}\right) \right)$$
(37)

$$n! = \Gamma(n+1) = \int_0^\infty e^{-t} t^n dt$$

$$= \int_0^\infty e^{-t+n\ln t} dt$$

$$= \int_0^\infty e^{-f_n(t)} dt,$$

$$f_n(t) = t - n \ln t.$$
(38)

Fejtsük sorba az $f_n(t)$ függvényt a minimuma körül!

$$\partial_t f_n(t) = 1 - \frac{n}{t},\tag{40}$$

$$\partial_t f_n(t_0) = 0 \to t_0 = n. \tag{41}$$

Elegendő elvégezni a sorfejtést másod rendig. Azaz a következő közelítéssel élünk:

$$f_n(t) \approx f_n(t_0) + \partial_t f_n(t_0) (t - t_0) + \frac{1}{2} \partial_t^2 f_n(t_0) (t - t_0)^2,$$
 (42)

$$\partial_t^2 f_n(t) = \frac{n}{t^2} \to \partial_t^2 f_n(t_0) = \frac{n}{n^2} = \frac{1}{n},$$
 (43)

$$f_n(t) \approx n - n \ln n + \underbrace{\partial_t f_n(t_0) (t - t_0)}_{\text{by def} = 0} + \frac{1}{2} \left(\frac{1}{n}\right) (t - n)^2.$$
 (44)

Vissza írva ezt a (38) kifejezésbe:

$$n! = \int_0^\infty e^{-t} t^n dt$$

$$= \int_0^\infty e^{-f_n(t)} dt$$

$$\approx e^{-(n-n\ln n)} \int_0^\infty e^{-\frac{(t-n)^2}{2n}} dt.$$
(45)

A kifejezésben szereplő integrál alsó határát kiterjeszthetjük $-\infty$ -ig hiszen feltettük hogy $n \gg 1$:

$$n! \approx e^{-(n-n\ln n)} \int_{-\infty}^{\infty} e^{-\frac{(t-n)^2}{2n}} dt$$

$$= e^{-(n-n\ln n)} \sqrt{2\pi n}.$$
(46)

Ahol felhasználtuk a Gauss-integrálra vonatkozó (8) azonosságot. A kapott eredmény pedig nem más mint maga a (37) Stirlingformula. Sokszor fogunk találkozni a Stirling-formula logaritmusával:

$$\ln n! \approx n \ln n - n + \frac{1}{2} \ln \left(2\pi n \right) \tag{47}$$

$$\ln \Gamma(n) \approx n \ln n - n + \mathcal{O}(\ln n) \tag{48}$$

3. D-dimenziós gömb térfogata

Sokszor szükségünk lesz több dimenziós integrálok elvégzésére. Ezen integrálok elvégzésében rendszerint segítségünkre lesz az adott dimenzióbeli gömb térfogata. Vizsgáljuk meg hát hogy hogyan függ a térfogat kifejezése a dimenziótól:

dimenzió	$V_D(r)$	$S_D(r)\mathrm{d}r$
1	2r	$2\mathrm{d}r$
2	πr^2	$2\pi r \mathrm{d}r$
3	$\frac{4}{3}\pi r^3$	$4\pi r^2 \mathrm{d}r$
:		
D	$C_D r^D$	$C_D D r^{D-1} \mathrm{d}r$

Egy adott dimenzióban egy adott sugarú gömb térfogata $V_D(r)$ és a felülete között az alábbi általános összefüggés teremt kapcsolatot:

$$V_D(r) = \int_0^r S_D(\varrho) d\varrho, \tag{49}$$

$$C_D r^D = C_D D \int_0^r \varrho^{D-1} \mathrm{d}\varrho \tag{50}$$

Határozzuk meg C_D értékét! Induljunk ki D darab Gauss-integrál szorzatából:

$$\left[\int_{-\infty}^{\infty} e^{-x^2} dx \right]^D = \pi^{D/2} \tag{51}$$

Mivel az integrandus "gömb szimmetrikus" ezért elég csak a sugár irányú integrálra koncentrálnunk.

$$\pi^{D/2} = \int \underbrace{e^{-(x_1^2 + x_2^2 + \dots + x_D^2)}}_{e^{-r^2}} \underbrace{dx_1 dx_1 \dots dx_D}^{DC_D r^{D-1} dr}$$

$$= DC_D \int_0^\infty e^{-r^2} r^{D-1} dr$$
(52)

Alkalmazzunk egy változó cserét:

$$u = r^{2},$$

$$\frac{\mathrm{d}u}{\mathrm{d}r} = 2r \to \mathrm{d}u = 2r\mathrm{d}r.$$
(53)

$$\mathrm{d}r = u^{-\frac{1}{2}} \frac{\mathrm{d}u}{2} \tag{54}$$

$$\pi^{D/2} = DC_D \int_0^\infty e^{-u} u^{\frac{D}{2} - 1} \frac{\mathrm{d}u}{2} \tag{55}$$

$$\pi^{D/2} = C_D \frac{D}{2} \Gamma\left(\frac{D}{2}\right) = C_D \Gamma\left(\frac{D}{2} + 1\right). \tag{56}$$

A keresett együttható tehát:

$$C_D = \frac{\pi^{D/2}}{\Gamma\left(\frac{D}{2} + 1\right)}. (57)$$

Kiértékelve ezt az összefüggést vissza kapjuk a már ismert együtthatókat:

$$D = 1 \to C_1 = \frac{\pi^{1/2}}{\Gamma(3/2)} = \frac{\pi^{1/2}}{\frac{1}{2}\Gamma(1/2)} = 2$$
 (58)

$$D = 2 \to C_2 = \frac{\pi^{2/2}}{\Gamma(2)} = \pi \tag{59}$$

$$D = 3 \to C_3 = \frac{\pi^{3/2}}{\Gamma(\frac{3}{2} + 1)} = \frac{\pi^{3/2}}{\frac{3}{2}\Gamma(\frac{3}{2})} = \frac{\pi^{3/2}}{\frac{3}{2} \times \frac{1}{2}\Gamma(\frac{1}{2})} = \frac{\pi}{\frac{3}{2} \times \frac{1}{2}} = \frac{4}{3}\pi$$
 (60)

4. Pauli mátrixok és $\frac{1}{2}$ -spin algebra

4.1. A $\hat{\rho}$ sűrűségmátrix általános tulajdonságai

Kvantumos rendszerek statisztikus vizsgálatában kulcs szerep jut a $\hat{\rho}$ sűrűségmátrixnak:

$$\hat{\rho} = \sum_{\alpha} w_{\alpha} |\alpha\rangle \langle \alpha|, \qquad (61)$$

ahol $|\alpha\rangle$ a rendszer valamely tiszta állapotát jelöli és a $w_{\alpha}>0$ valószínűségi súlyok összege egységnyi:

$$\sum_{\alpha} w_{\alpha} = 1. \tag{62}$$

$$\psi = \sum p_{\alpha} |\alpha\rangle \tag{63}$$

Ezekből

$$\hat{\rho} = \hat{\rho}^{\dagger},\tag{64}$$

$$Tr\hat{\rho} = 1, \tag{65}$$

$$Tr\hat{\rho}^2 \le 1. \tag{66}$$

Az utolsó egyenlőség tiszta állapotokra áll fenn, azaz ha igaz, hogy

$$\hat{\rho} = |\varphi\rangle\langle\varphi|. \tag{67}$$

Megjegyzés: A legegyszerűbb a 66. egyenletből megkapni, hogy mennyire tiszta az állapot.

4.2. Két állapotú kvantum rendszerek

A legegyszerűbb nem triviális kvantum rendszer két állapottal bír. Gondoljunk egy magányos elektron spin szabadsági fokára! Ebben az esetben a két dimenziós Hilbert-teret kifeszítő bázisvektorok választhatóak például a spin z komponensének sajátvektorjaiként:

$$|\uparrow\rangle = \begin{pmatrix} 1\\0 \end{pmatrix}, \quad |\downarrow\rangle = \begin{pmatrix} 0\\1 \end{pmatrix}.$$
 (68)

Egy általános tiszta állapot ezek lineár kombinációjaként áll elő:

$$|\varphi\rangle = a |\uparrow\rangle + b |\downarrow\rangle = \begin{pmatrix} a \\ b \end{pmatrix}.$$
 (69)

Az állapotok normáltsága megszorítja a két kifejtési együtthatót:

$$\langle \varphi | \varphi \rangle = 1, \rightarrow aa^* + bb^* = 1.$$
 (70)

Ezen a Hilbert-téren ható hermitikus operátorok, mint például a $\hat{\rho}$ sűrűségmátrix, a Pauli-mátrixok $\sigma_{x,y,z}$ és az egység mátrix σ_0 segítségével kifejthetőek.

Pauli-mátrixok:

$$\sigma_x = \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}, \quad \sigma_y = \begin{pmatrix} 0 & -i \\ i & 0 \end{pmatrix}, \quad \sigma_z = \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & -1 \end{pmatrix}$$
 (71)

Identitás:

$$\sigma_0 = \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & 1 \end{pmatrix} \tag{72}$$

A teljesség igénye nélkül tekintsünk át néhány a Pauli-mátrixokra vonatkozó hasznos azonosságot! A Pauli-mátrixok négyzete az egység, illetve két Pauli-mátrix szorzata a harmadik mátrixszal arányos (sorrendtől függően±i faktorral):

$$\sigma_i \sigma_j = i\varepsilon_{ijk} \sigma_k + \delta_{ij} \sigma_0. \tag{73}$$

Vezessük be a Pauli-mátrixokból alkotott $\vec{\sigma}$ vektort:

$$\vec{\sigma} = \begin{pmatrix} \sigma_x \\ \sigma_y \\ \sigma_z \end{pmatrix} \tag{74}$$

A (73) szorzat szabályokból következik hogy:

$$(\vec{a} \cdot \vec{\sigma}) \left(\vec{b} \cdot \vec{\sigma} \right) = a_p \sigma_p b_q \sigma_q \tag{75}$$

$$= i\varepsilon_{pqk}a_pb_q\sigma_k + \delta_{pq}a_pb_q\sigma_0 \tag{76}$$

$$= \left(\vec{a} \cdot \vec{b}\right) \sigma_0 + i \left(\vec{a} \times \vec{b}\right) \cdot \vec{\sigma} \tag{77}$$

Mivel a Pauli-mátrixok nyoma eltűnik ezért tetszőleges lineár kombinációik nyoma is eltűnik:

$$\operatorname{Tr}\left(\left(\vec{a}\cdot\vec{\sigma}\right)\right) = 0. \tag{78}$$

Szintén a szorzat szabályok és a nyomtalanság következménye hogy

$$\operatorname{Tr}\left(\left(\vec{a}\cdot\vec{\sigma}\right)\sigma_{i}\right) = a_{i}.\tag{79}$$

Pauli-mátrixok lineárkombinációjának determinánsa az együttható vektor hosszának négyzetével arányos:

$$\det\left(\vec{a}\cdot\vec{\sigma}\right) = -\vec{a}\cdot\vec{a} = -a^2,\tag{80}$$

ahol

$$a = \sqrt{a_x^2 + a_y^2 + a_z^2}. (81)$$

Vizsgáljuk meg hogy egy általános 2×2 -es hermitikus mátrix mikor lehet egy rendszer sűrűség mátrixa! Induljunk a legáltalánosabb alakból:

$$\hat{\rho} = d_0 \sigma_0 + \vec{d} \cdot \vec{\sigma} = d_0 \sigma_0 + d_x \sigma_x + d_y \sigma_y + d_z \sigma_z \tag{82}$$

$$= \begin{pmatrix} d_0 + d_z & d_x - id_y \\ d_x + id_y & d_0 - d_z \end{pmatrix}$$

$$\tag{83}$$

Mivel a Pauli-mátrixok nyoma zérus, ezért σ_0 együtthatóját (65) egyértelműen meghatározza:

$$\operatorname{Tr}\hat{\rho} = 1 \to d_0 = \frac{1}{2}.\tag{84}$$

A $\hat{\rho}^2$ -re vonatkozó (66) kritérium a \vec{d} vektor hosszára ró megszorítást:

$$\operatorname{Tr}\hat{\rho}^{2} = \operatorname{Tr}\left(\left(d_{0}\sigma_{0} + \vec{d}\cdot\vec{\sigma}\right)\left(d_{0}\sigma_{0} + \vec{d}\cdot\vec{\sigma}\right)\right) \tag{85}$$

$$= \operatorname{Tr} \left(\left(d_0^2 + d^2 \right) \sigma_0 \right) = 2 \left(d_0^2 + d^2 \right). \tag{86}$$

$$\operatorname{Tr}\hat{\rho}^2 \le 1 \to 0 \le d \le \frac{1}{2}.\tag{87}$$

4.3. Példák

a) Tiszta állapot:

A kétállapotú kvantumrendszer egy tetszőleges állapotát szokás a Bloch-gömb θ és ϕ szögeivel paraméterezni:

$$|\varphi\rangle = \cos\left(\frac{\theta}{2}\right)|\uparrow\rangle + e^{i\phi}\sin\left(\frac{\theta}{2}\right)|\downarrow\rangle.$$
 (88)

Számítsuk ki ebben a tiszta állapotban a sűrűség mátrixot:

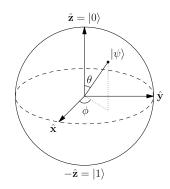
$$\hat{\rho} = |\varphi\rangle\,\langle\varphi|\tag{89}$$

$$\hat{\rho} = \cos^2\left(\frac{\theta}{2}\right) |\uparrow\rangle \langle\uparrow| + e^{-i\phi} \frac{\sin\left(\theta\right)}{2} |\uparrow\rangle \langle\downarrow| \tag{90}$$

$$+ e^{i\phi} \frac{\sin(\theta)}{2} |\downarrow\rangle \langle\uparrow| + \sin^2\left(\frac{\theta}{2}\right) |\downarrow\rangle \langle\downarrow| \tag{91}$$

$$\hat{\rho} = \begin{pmatrix} \cos^2\left(\frac{\theta}{2}\right) & e^{-i\phi}\frac{\sin(\theta)}{2} \\ e^{i\phi}\frac{\sin(\theta)}{2} & \sin^2\left(\frac{\theta}{2}\right) \end{pmatrix} = \frac{1}{2} \begin{pmatrix} 1 + \cos(\theta) & e^{-i\phi}\sin(\theta) \\ e^{i\phi}\sin(\theta) & 1 - \cos(\theta) \end{pmatrix}$$
(92)

$$\hat{\rho} = \frac{1}{2} \left(\sigma_0 + \sin(\theta) \cos(\phi) \, \sigma_x + \sin(\theta) \sin(\phi) \, \sigma_y + \cos(\theta) \, \sigma_z \right) \tag{93}$$



3. ábra. A Bloch-gömb

$$d = \frac{1}{2} \to \text{Tr}\hat{\rho} = 1, \quad \text{Tr}\hat{\rho}^2 = 1$$
 (94)

b) Teljesen kevert állapot:

Határozzuk meg a $|\uparrow\rangle$ és $|\downarrow\rangle$ állapotok 1/2 valószínűséggel vett statisztikus keverékének sűrűség mátrixát:

$$\hat{\rho} = \frac{|\uparrow\rangle\langle\uparrow| + |\downarrow\rangle\langle\downarrow|}{2},\tag{95}$$

$$=\frac{1}{2}\left(\begin{array}{cc} 1 & 0\\ 0 & 1 \end{array}\right) = \frac{\sigma_0}{2}.\tag{96}$$

$$d = 0 \to \text{Tr}\hat{\rho} = 1, \quad \text{Tr}\hat{\rho}^2 = \frac{1}{2}$$
 (97)

c) Részlegesen kevert állapot

Határozzuk meg a $|\uparrow\rangle$ és $|\downarrow\rangle$ állapotok p valószínűséggel vett statisztikus keverékének sűrűség mátrixát:

$$\hat{\rho} = p \mid \uparrow \rangle \langle \uparrow \mid + (1 - p) \mid \downarrow \rangle \langle \downarrow \mid \tag{98}$$

$$= \begin{pmatrix} p & 0 \\ 0 & 1-p \end{pmatrix} = \frac{\sigma_0}{2} + \left(p - \frac{1}{2}\right)\sigma_z \tag{99}$$

$$d = \left(p - \frac{1}{2}\right) \to \operatorname{Tr}\hat{\rho} = 1, \quad \operatorname{Tr}\hat{\rho}^2 = \frac{1}{2} + \left(p - \frac{1}{2}\right)^2 \tag{100}$$

HF-02: Tekintsük egy két állapotú rendszer két ($|\alpha\rangle$ és $|\beta\rangle$) nem ortogonális állapotából ($\langle\alpha|\beta\rangle=x\rangle$) p valószínűséggel kevert állapotot. Határozzuk meg $\mathrm{Tr}\hat{\rho}^2$ -t!

II. rész

Állapot számolás

Állapotok száma adott E energia alatt:

Klasszikus rendszer:
$$\Omega_0(E) = \frac{1}{h^N} \int_{H(\mathbf{p}, \mathbf{q}) \leq E} (\mathrm{d}p \mathrm{d}q)^N$$
 (101)

Kvantumos rendszer:
$$\Omega_0(E) = \sum_{E_n < E} 1 = \sum_n \Theta(E - E_N)$$
 (102)

Állapotok száma E és $E + \delta E$ között:

$$\Omega(E, \delta E) = \Omega_0(E + \delta E) - \Omega_0(E) \tag{103}$$

Állapotsűrűség:

$$\omega(E) = \frac{\mathrm{d}\Omega_0}{\mathrm{d}E} = \lim_{\delta E \to 0} \frac{\Omega(E, \delta E)}{\delta E}$$
(104)

Fázis térfogat elem szabály:

$$h = \mathrm{d}p\mathrm{d}q \tag{105}$$

Az alábbiakban három egyszerűen számítható rendszer állapotainak számát határozzuk meg klasszikus és kvantumos módszerekkel.

5. Egy darab, dobozba zárt, egy dimenziós részecske

5.1. Klasszikus

A Hamilton-függvény csak a kinetikus energiából származó tagot tartalmazza:

$$H = \frac{p^2}{2m}. (106)$$

4. ábra. Klasszikus dobozba zárt ré-

szecske fázistere

adott E energia alatti állapotok a fázis térben egy ellipszist jelölnek ki, melynek felülete adja Ω_0 -t:

$$\Omega_0(E) = \int_{H \le E} \frac{\mathrm{d}p \mathrm{d}q}{h} = \frac{2a}{h} \sqrt{2mE}.$$
 (107)

5.2. Kvantumos

A kvantummechanikai leírás a Schrödinger-egyenlet megoldásával kezdődik.



 $\psi_k^{\infty}(x) = e^{ikx},$ $E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m},$ $k = \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar}.$ (110)

(111)

Itt feltettük hogy egy végtelen rendszert vizsgálunk. A véges rendszer állapotait illetve spektrumát a végtelen rendszerből a megfelelő peremfeltételek kirovásával és azok teljesítésével kapjuk. Vizsgáljuk meg a két leggyakrabban tárgyalt peremfeltételt!

a) Zárt peremfeltétel

$$\psi\left(0\right) = \psi\left(a\right) = 0. \tag{112}$$

Adott E energián a zárt peremfeltételt teljesítő hullámfüggvény előáll mint a k és a -k hullámszámokhoz tatozó hullámfüggvények lineárkombinációja:

$$\psi_k^{\text{zárt}}\left(x\right) = \frac{\psi_k^{\infty}\left(x\right) - \psi_{-k}^{\infty}\left(x\right)}{2i} = \sin\left(kx\right) \tag{113}$$

A peremfeltétel megköti a k hullámszám lehetséges értékét:

$$\psi(a) = 0 \to k = \frac{n\pi}{a}, \quad n = 1, 2, \dots n_{max},$$
 (114)

$$k_{max} = \frac{n_{max}\pi}{a},\tag{115}$$

$$E_{max} = \frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{n_{max}\pi}{a} \right)^2. \tag{116}$$

b) periodikus peremfeltétel

a) zárt peremfeltétel



5. ábra. Kvantumos dobozba zárt részecske hullámszámtérben

Adott Eenergia alatt lévő állapotok száma tehát

$$\Omega_0(E) = \operatorname{Int}\left[\frac{a}{\pi\hbar}\sqrt{2mE}\right] = \operatorname{Int}\left[\frac{2a}{\hbar}\sqrt{2mE}\right]$$
(117)

ahol bevezettük a $\operatorname{Int}[x]$ jelölést x valós szám egész részére.

b) Periodikus peremfeltétel

Ha periodikus peremfeltétellel élünk akkor a végtelen rendszer síkhullám megoldásai megfelelő k hullámszámok mellett már kielégítő megoldásai a Schrödinger egyenletnek:

$$\psi_k^{\text{periodikus}}(x) = \psi_k^{\infty}(x) = e^{ikx},$$
(118)

$$\psi(x+a) = \psi(x), \qquad (119)$$

$$\to e^{ikx} = e^{ikx + ika} \tag{120}$$

$$\to ka = 2n\pi \tag{121}$$

$$n = -n_{max} \dots 0 \dots n_{max} \tag{122}$$



6. ábra. Dobozba zárt részecske állapotainak száma

Adott Eenergia alatt lévő állapotok száma tehát

$$\Omega_0(E) = 2\operatorname{Int}\left[\frac{a}{2\pi}\frac{\sqrt{2mE}}{\hbar}\right] + 1 = 2\operatorname{Int}\left[\frac{a}{\hbar}\sqrt{2mE}\right] + 1$$
(123)

Mindkét peremfeltétel esetén teljesül tehát hogy nagy energiákra a klasszikus állapotszám jó közelítése a kvantumos kifejezéseknek.

6. Rotátor

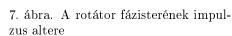
A rotátor egy egy térbeli tömegpont melynek r távolsága a koordináta rendszer középpontjától időben állandó, azaz

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}t}r = \dot{r} = 0. \tag{124}$$

6.1. Klasszikus

Fejezzük ki a pozíció és a sebesség vektorokat gömbi polárkoordináta rendszerben

ezzük ki a pozíció és a sebesség vektorokat gömbi polárkoordináta rendszerben
$$\vec{r} = \begin{pmatrix} x \\ y \\ z \end{pmatrix} = r \begin{pmatrix} \sin \vartheta \cos \varphi \\ \sin \vartheta \sin \varphi \\ \cos \vartheta \end{pmatrix}, \quad \dot{\vec{r}} = r \begin{pmatrix} \dot{\vartheta} \cos \vartheta \cos \varphi - \dot{\varphi} \sin \vartheta \sin \varphi \\ \dot{\vartheta} \cos \vartheta \sin \varphi + \dot{\varphi} \sin \vartheta \cos \varphi \\ -r\dot{\vartheta} \sin \vartheta & zus \text{ alternative states} \end{pmatrix}$$
(125) 7. ábra zus alternative vektorokat gömbi polárkoordináta rendszerben



 $\sqrt{2\Theta E}$

 $\sqrt{2\Theta E}\sin artheta$

A sebesség négyzete tehát

$$\dot{x}^{2} = r^{2} \left(\dot{\vartheta}^{2} \cos^{2} \vartheta \cos^{2} \varphi + \dot{\varphi}^{2} \sin^{2} \vartheta \sin^{2} \varphi - \frac{\dot{\vartheta} \dot{\varphi} \sin (2\vartheta) \sin (2\varphi)}{2} \right),
\dot{y}^{2} = r^{2} \left(\dot{\vartheta}^{2} \cos^{2} \vartheta \sin^{2} \varphi + \dot{\varphi}^{2} \sin^{2} \vartheta \cos^{2} \varphi + \frac{\dot{\vartheta} \dot{\varphi} \sin (2\vartheta) \sin (2\varphi)}{2} \right),
\dot{z}^{2} = r^{2} \dot{\vartheta}^{2} \sin^{2} \vartheta.$$
(126)

$$(\dot{x}^2 + \dot{y}^2 + \dot{z}^2) = r^2 \left[\dot{\vartheta}^2 \underbrace{\left(\cos^2 \vartheta \cos^2 \varphi + \cos^2 \vartheta \sin^2 \varphi + \sin^2 \vartheta\right)}_{1} + \dot{\varphi}^2 \underbrace{\left(\sin^2 \vartheta \sin^2 \varphi + \sin^2 \vartheta \cos^2 \varphi\right)}_{1} \right]. \tag{127}$$

A kinetikus energia szögváltozókkal kifejezve a következő alakot ölti

$$E_{kin} = \frac{1}{2} m \left(\dot{x}^2 + y^2 + \dot{z}^2 \right), \tag{128}$$

$$= \frac{1}{2}mr^2\left[\dot{\vartheta}^2 + \dot{\varphi}^2\sin^2\vartheta\right],\tag{129}$$

$$= \frac{1}{2}\Theta\left[\dot{\vartheta}^2 + \dot{\varphi}^2\sin^2\vartheta\right]. \tag{130}$$

A Lagrange-függvény szokásos deriváltjaiból a szögváltozókhoz konjugált impulzusok

$$\mathcal{L} = E_{kin}, \rightarrow p_{\vartheta} = \frac{\partial \mathcal{L}}{\partial \dot{\vartheta}} = \Theta \dot{\vartheta}, \quad p_{\varphi} = \frac{\partial \mathcal{L}}{\partial \dot{\varphi}} = \Theta \sin^2 \vartheta \dot{\varphi}, \tag{131}$$

és a Hamilton-függvény pedig

$$H = E_{kin} = \frac{1}{2\Theta} \left(p_{\vartheta}^2 + \frac{p_{\varphi}^2}{\sin^2 \vartheta} \right). \tag{132}$$

Adott E energia alatti állapotok száma az impulzus altérben egy ellipszis területének számításával illetve a koordinátákban egy gömb felületének számításával kapható meg

$$\Omega_0(E) = \frac{1}{h^2} \int_{H < E} d\vartheta d\varphi dp_\vartheta dp_\varphi, \tag{133}$$

$$= \frac{1}{h^2} \pi \sqrt{2E\Theta} \sqrt{2E\Theta} \underbrace{\int_0^{2\pi} \int_0^{\pi} \sin \theta d\theta d\varphi}_{\text{"térszög"} = 4\pi}, \tag{134}$$

$$\Omega_0(E) = \frac{2\Theta E}{\hbar^2}.\tag{135}$$

6.2. Kvantumos

A kvantumos leíráshoz egy forgó test Hamilton-operátorából indulunk ki:

$$\hat{H} = \frac{\left(\hat{\vec{r}} \times \hat{\vec{p}}\right) \cdot \left(\hat{\vec{r}} \times \hat{\vec{p}}\right)}{2\Theta} = \frac{\hat{\vec{L}}^2}{2\Theta}.$$
(136)

Ennek az operátornak a spektruma

$$E_l = \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2\Theta}. (137)$$

Egy adott E energia és az alatta lévő legnagyobb impulzus momentum érték l_{max} kapcsolata tehát

$$l_{max}(l_{max} + 1) = \operatorname{Int}\left[\frac{2\Theta E}{\hbar^2}\right]. \tag{138}$$

Mivel minden l állapot (2l+1)-szeresen degenerált ezért az adott E energia alatti állapotok összege előáll páratlan számok összegeként:



8. ábra. A klasszikus és kvantumos rotátor állapotainak száma

$$\Omega_0(E) = \sum_{l=0}^{l_{max}} (2l+1) = (l_{max} + 1)^2.$$
(139)

A klasszikus kifejezést vissza kapjuk ha $l_{max} \gg 1 \rightarrow l_{max}(l_{max}+1) \approx (l_{max}+1)^2$, ekkor

$$\Omega_0(E) \approx \frac{2\Theta E}{\hbar^2}.\tag{140}$$

7. Harmonikus oszcillátor

A harmonikus oszcillátor (és a hidrogén atom ...) sok szempontból az elméleti számítások állatorvosi lova. Határozzuk meg az állapotok számát ebben az egyszerű rendszerben is.

7.1. Klasszikus

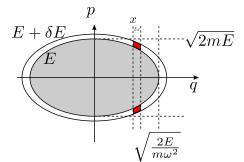
A Hamilton-függvény alakjából

$$H = \frac{p^2}{2m} + \frac{1}{2}m\omega^2 q^2, (141)$$

jól látszik hogy egy adott E energia egy ellipszist határoz meg, azaz az állapotok száma

$$\Omega_0(E) = \frac{1}{h} \int_{H < E} \mathrm{d}p \mathrm{d}q = \frac{1}{h} \sqrt{2mE} \sqrt{\frac{2E}{m\omega^2}} \pi, \tag{142}$$

$$\Omega_0(E) = \frac{E}{\hbar\omega}.\tag{143}$$



9. ábra. Az oszcillátor fázistere

7.2. Kvantumos

A kvantumos állapotszámoláshoz induljunk ki a harmonikus oszcillátor spektrumából:

$$E_n = \hbar\omega \left(n + \frac{1}{2}\right), \quad n = 0, 1, 2 \dots \tag{144}$$

Azaz egy adott E energia alatt az n index maximális értéke

$$n_{max} = \operatorname{Int}\left[\frac{E}{\hbar\omega} - \frac{1}{2}\right],\tag{145}$$

amiből

$$\Omega_0 \quad (E) = \operatorname{Int}\left[\frac{E}{\hbar\omega} - \frac{1}{2}\right] \quad +1 = \operatorname{Int}\left[\frac{E}{\hbar\omega} + \frac{1}{2}\right].$$
(146)

Itt is látjuk hogy nagy energiákra vagy a $\hbar \to 0$ határesetben a klasszikus és a kvantumos állapotszám megegyezik.

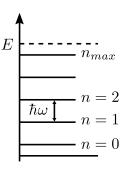
7.3. Egy érdekes feladat

Mikrokanonikus sokaságot feltételezve lássuk be hogy annak a valószínűsége hogy egy klasszikus harmonikus oszcillátor helyzete x és $x+\delta x$ között van, $P(x,x+\delta x)$, megegyezik az oszcillátor ezen intervallumban eltöltött ideje, $t(x,x+\delta x)$, és a periódus idő, $T_{per}=\frac{2\pi}{\omega}$, hányadosával:

$$P(x, x + \delta x) = \frac{t(x, x + \delta x)}{T_{per}}$$
(147)

A kérdéses tartományban töltött idő a tartomány hosszával egyenesen a tartományon történő áthaladás sebességével viszont fordítottan arányos. Az arányossági tényező 2 hiszen odafele és visszafele is időzünk x közelében!

$$t(x, x + \delta x) = 2\frac{\delta x}{v(x)}. (148)$$



10. ábra. Az oszcillátor spektruma

A vizsgált $P(x, x + \delta x)$ valószínűség a megfelelő fázistér térfogatok arányával kifejezve:

$$P(x, x + \delta x) = \frac{2dp(x)\delta x/h}{\Omega(E, \delta E)} = \frac{2\frac{dp(x)}{dE}\delta E \delta x/h}{\Omega(E, \delta E)}$$
(149)

Felhasználva Ω definícióját (101) és a harmonikus oszcillátor állapotainak számát (143) kapjuk, hogy

$$\Omega(E, \delta E) = \frac{\mathrm{d}\Omega_0}{\mathrm{d}E} \delta E = \frac{2\pi}{\hbar\omega} \delta E. \tag{150}$$

Felhasználva a harmonikus oszcillátor energiáját

$$E = \frac{p^2}{2m} + \frac{1}{2}m\omega^2 x^2 = \frac{mv^2}{2} + \frac{1}{2}m\omega^2 x^2,$$
(151)

adp/dE derivált (talán nem túl meglepő módon)

$$\frac{1}{\frac{\mathrm{d}p}{\mathrm{d}E}} = \frac{\mathrm{d}E}{\mathrm{d}p} = \frac{p}{m} = v. \tag{152}$$

A fentieket visszahelyettesítve (149)-be kapjuk, hogy

$$P(x, x + \delta x) = \frac{2\frac{1}{v}\delta E \delta x/h}{\frac{2\pi}{h\omega}\delta E} = 2\frac{\frac{\delta x}{v}}{\frac{2\pi}{\omega}} = \frac{t(x, x + \delta x)}{T_{per}}.$$
 (153)

q.e.d (nem kvantum elektrodinamika...)

HF-03: Határozzuk meg a klasszikus állapotok Ω_0 számát adott E energia alatt a következő rendszerekre!

1. Pattogó labda

$$H = \frac{p^2}{2m} + gx, \quad x \ge 0 \tag{154}$$

2. Relativisztikus oszcillátor

$$H = c|p| + \frac{1}{2}\alpha\omega^2 x^2,\tag{155}$$

3. Relativisztikus pattogó labda

$$H = c|p| + gx, x \ge 0 \tag{156}$$

III. rész

Termodinamikai mennyiségek mikrokanonikus sokaságból

Ebben a fejezetben a mikrokanonikus formalizmus segítségévvel néhány alapvető modell rendszer termodinamikai mennyiségeinek származtatását fogjuk vizsgálni.

Entrópia:

Ha a rendszer energiája E és E és $E+\delta E$ között az állapotok száma Ω akkor a rendszer entrópiája:

$$S = k_{\rm B} \ln \Omega(E, \delta E) \tag{157}$$

Termodinamikai határesetben használható feltevés:

$$S = k_{\rm B} \ln \Omega(E, \delta E) = k_{\rm B} \ln \omega(E) \delta E = k_{\rm B} \ln \Omega_0(E)$$
(158)

Fundamentális egyenlet:

$$dE = TdS - pdV + \mu dN \tag{159}$$

Hőmérséklet:

$$\frac{1}{T} = \left. \frac{\partial S}{\partial E} \right|_{VN} \tag{160}$$

Nyomás:

$$\frac{p}{T} = \left. \frac{\partial S}{\partial V} \right|_{E N} \tag{161}$$

Kémiai potenciál:

$$\frac{\mu}{T} = -\left. \frac{\partial S}{\partial N} \right|_{E,V} \tag{162}$$

Hőkapacitás:

$$C = \left. \frac{\partial E}{\partial T} \right|_{V} \tag{163}$$

8. N darab két állapotú rendszer

Vizsgáljunk egy olyan N részecskéből álló rendszert amelyben egy adott részecske energiája vagy ε vagy $-\varepsilon$. Gondolhatunk itt például egy klasszikus két állapotú spin rendszerre, vagy valamilyen adattárolóban klasszikus bitekre! Jelölje N_+ az ε energiájú részecskék számát illetve N_- a $-\varepsilon$ energiájú részecskék számát. Természetesen

$$N = N_{+} + N_{-}. (164)$$

A rendszer teljes E energiája értelem szerűen

11. ábra. N darab két állapotú rendszer

$$E = (N_{+} - N_{-})\varepsilon = M\varepsilon, \quad M = -N, -N + 2, \dots N$$

$$(165)$$

Ahol bevezettük az M változót amire gondolhatunk úgy mint a rendszer "mágnesezettsége".

$$N = N_{+} + N_{-}, \quad N_{+} = \frac{N+M}{2} \tag{166}$$

$$M = N_{+} - N_{-}, \quad N_{-} = \frac{N - M}{2} \tag{167}$$

Hány olyan konfiguráció van amely energiája E=Marepsilon? Másféleképpen hányféle módon tudunk kiválasztani N felső szintből N_+ -at?

$$\Omega(E, \delta E) = \binom{N}{N_{+}} = \frac{N!}{N_{+}! (N - N_{+})!} = \frac{N!}{N_{+}! N_{-}!}$$
(168)

Az állapotok számának ismeretében az entrópia (158)-nak megfelelően

$$S = k_{\rm B} \ln \Omega = k_{\rm B} \left(\ln N! - \ln N_{+}! - \ln N_{-}! \right). \tag{169}$$

Termodinamikai határesetben $N \to \infty$, E/N = const. azaz M/N = const. Ebben a határesetben alkalmazhatjuk a (47) Stirlingformulát! Elhanyagolva a $\ln N$ -es járulékokat:

$$ln N! \approx N ln N - N$$
(170)

$$\frac{S}{k_{\rm B}} = N \ln N - N - N_{+} \ln N_{+} + N_{+} - N_{-} \ln N_{-} + N_{-}
= (N_{+} + N_{-}) \ln N - N_{+} \ln N_{+} - N_{-} \ln N_{-}
= -N_{+} \ln \frac{N_{+}}{N} - N_{-} \ln \frac{N_{-}}{N}
= -\frac{N + M}{2} \ln \frac{N + M}{2N} - \frac{N - M}{2} \ln \frac{N - M}{2N}
S = -k_{\rm B} N \left[\frac{1 + m}{2} \ln \frac{1 + m}{2} + \frac{1 - m}{2} \ln \frac{1 - m}{2} \right],$$

$$m = \frac{M}{N} = \frac{E}{\varepsilon N}$$
(171)

Ha m=0 azaz azok az állapotok amelyekben ugyan annyi $a+\varepsilon$ energiájú állapot mint a $-\varepsilon$ energiájú állapot akkor

$$S = k_{\rm B} N \ln 2 = k_{\rm B} \ln 2^N \tag{173}$$

(179)

ami várható hiszen ekkor $\Omega = 2^n$. Érdemes megjegyezni hogy az entrópia energia szerinti deriváltja csak negatív energiákra pozitív mennyiség! Pozitív energiákra viszont negatív azaz ezen a tartományon a hőmérséklet negatív! Ez a rendszer tehát termodinamikai értelemben nem "normál" rendszer! Hasonló viselkedést mutat minden olyan rendszer melynek lehetséges energiái korlátos tartományra szorítkoznak.

Az entrópia ismeretében a hőmérséklet

$$\frac{1}{T} = \frac{\partial S}{\partial E}\Big|_{VN} = \frac{\partial S}{\partial M} \frac{\partial m}{\partial E} = \frac{1}{\varepsilon N} \frac{\partial S}{\partial m}.$$
 (174)

Felhasználva hogy

$$\frac{\partial}{\partial x}(1+px)\ln(1+px) = p\left[\ln(1+px) + 1\right],\tag{175}$$

$$\frac{1}{T} = \frac{1}{\varepsilon N} \frac{\partial S}{\partial m}$$

$$= -\frac{k_{\rm B}}{\varepsilon} \frac{\partial}{\partial m} \left[\frac{1+m}{2} \ln \frac{1+m}{2} + \frac{1-m}{2} \ln \frac{1-m}{2} \right]$$

$$= -\frac{k_{\rm B}}{2\varepsilon} \frac{\partial}{\partial m} \left[(1+m) \ln (1+m) + (1-m) \ln (1-m) - 2 \ln 2 \right]$$

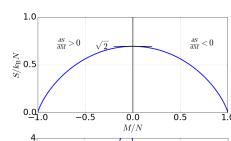
$$= -\frac{k_{\rm B}}{2\varepsilon} \left[\ln (1+m) + 1 - \ln (1-m) - 1 \right]$$
(176)

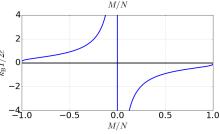
kapjuk, hogy



A hőmérséklet, ahogy azt várjuk, intenzív mennyiség hiszen E/N függvénye. Érdemes megjegyezni hogy az entrópia deriváltja $m=\pm 1$ esetén tart $\pm \infty$ -hez. Ennek megfelelően a hőmérséklet mind két esetben zérushoz tart. Exponencializálva a fenti 180 kifejezést

$$e^{2x} = \frac{1-m}{1+m}, x = \frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}.$$
 (181)





12. ábra. N darab két állapotú rendszer entrópiája és hőmérséklete

Kifejezve m-et

$$m = \frac{1 - e^{2x}}{1 + e^{2x}} = \frac{e^{-x} - e^x}{e^{-x} + e^x} = -\tanh(x),$$
(182)

a hőmérséklet és a rendszer energiája között az alábbi kapcsolatot állapíthatjuk meg:

$$E = -\varepsilon N \tanh\left(\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}\right). \tag{183}$$

Hasonlóan a pozitív illetve negatív energiájú "részecskék száma":

$$N_{+} = \frac{N+M}{2} = N \frac{e^{-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}}}{e^{-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}} + e^{\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}}},\tag{184}$$

$$N_{-} = \frac{N - M}{2} = N \frac{e^{\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}}}{e^{-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}} + e^{\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}}}.$$
(185)

A hőkapacitás a (163) szerint

$$C = \frac{\partial E}{\partial T}\Big|_{V} = \frac{\partial E}{\partial x} \frac{\partial x}{\partial T} = -\frac{\varepsilon}{k_{\rm B} T^{2}} \frac{\partial E}{\partial x}$$
(186)

$$= \frac{\varepsilon^2 N}{k_{\rm B} T^2} \frac{\partial \tanh(x)}{\partial x} = k_{\rm B} N \frac{x^2}{\cosh^2 x}, \tag{187}$$

$$= k_{\rm B} N \frac{\left(\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}\right)^2}{\cosh^2\left(\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}\right)}.$$
 (188)

A hőkapacitás alacsony illetve magas hőmérsékletű viselkedésére a cosh függvény tulajdonságaiból következtethetünk. Alacsony hőmérsékleten, azaz $x \to \infty$

$$\cosh x = \frac{e^x + e^{-x}}{2} \underset{x \to \infty}{=} \frac{e^x}{2},$$
(189)

míg magas hőmérsékleten azaz $x \to 0$

$$\lim_{x \to 0} \cosh x = 1. \tag{190}$$

Ezen

összefüggések segítségével:

$$T \rightarrow 0, x \rightarrow \infty, \quad C \rightarrow k_{\rm B} N \left(\frac{2\varepsilon}{k_{\rm B} T}\right)^2 e^{-\frac{2\varepsilon}{k_{\rm B} T}},$$
 (191)

$$T \rightarrow \infty, x \rightarrow 0, \quad C \rightarrow \frac{N\varepsilon^2}{k_{\rm B}T^2}.$$
 (192)

Amint azt az ábra is mutatja a fajhő hőmérséklet függése maximális egy adott hőmérséklet értéknél. Határozzuk meg ezt a Hőmérséklet értéket!

$$\partial_x C \propto \partial_x \left(\frac{x^2}{\cosh^2 x} \right) = \frac{2x}{\cosh^2 x} - \frac{x^2 2 \sinh^2 x}{\cosh^4 x} = \frac{2x \left(1 - x \tanh x \right)}{\cosh^2 x} \tag{193}$$

A derivált két helyen válik zérussá x=0-ban illetve $x=x_{max}$ -nál ahol

$$1 - x_{max} \tanh x_{max} = 0. ag{194}$$

Az egyenletet numerikusan megoldva $x_{max} \approx 1.199, \ x_{max}^{-1} \approx 0.8335.$

Vizsgáljuk meg most a rendszerből kiszemelt egy alrendszer statisztikáját. Mi a valószínűsége hogy az 1. rendszer a $+\varepsilon$ állapotban van, ha a rendszer adott $E=\varepsilon M$ energián van?

$$P_{1}^{+} = \frac{(N-1)!}{(N_{+}-1)!N_{-}!} \frac{N_{+}!N_{-}!}{N!} = \frac{N_{+}}{N} = \frac{e^{-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}}}{e^{-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}} + e^{\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}}}.$$
 (195)

Hasonló megfontolások alapján annak a valószínűsége hogy az 1. rendszer a $-\varepsilon$ állapotban van:

$$P_1^- = \frac{e^{\frac{\varepsilon}{k_B T}}}{e^{-\frac{\varepsilon}{k_B T}} + e^{\frac{\varepsilon}{k_B T}}}.$$
 (196)



13. ábra. N darab két állapotú rendszer hőkapacitása

A két valószínűség hányadosa

$$\frac{P_1^+}{P_1^-} = e^{-\frac{2\varepsilon}{k_B T}}. (197)$$

Amint később látni fogjuk, a kanonikus sokaság terminológiáit használva pontosan ugyan ezek a valószínűségi súlyok fogják jellemezni a rendszert.

9. N darab harmonikus oszcillátor

A második példában vizsgáljunk meg N darab harmonikus oszcillátort. A rendszer Hamilton-operátora:

$$\hat{H} = \sum_{i=1}^{N} \frac{\hat{p}_i^2}{2m} + \frac{1}{2} m \omega^2 \hat{x}_i^2 \tag{198}$$

A rendszer teljes energiája a részrendszerek energiájának összege, azaz

$$E = \sum_{i=1}^{N} \hbar\omega \left(n_i + \frac{1}{2} \right) = \frac{1}{2} \hbar\omega N + \hbar\omega \underbrace{\sum_{i=1}^{N} n_i}_{M}$$
 (199)

Itt ismét érdemes bevezetni egy M paramétert:

$$E = \hbar\omega \left(\frac{1}{2}N + M\right), \quad M \Leftrightarrow E, \tag{200}$$

most azonban az M az összes gerjesztések száma. Figyeljük meg hogy az előző példával ellentétben az energia (adott N esetén) nem korlátos felülről hiszen az egyes n_i tetszőleges nem negatív egész értéket felvehetnek. Az állapotok számának meghatározásához vegyük észere hogy az állapotok száma adott M esetén megegyezik N-1 darab fekete és M darab fehér golyó lehetséges permutációinak számával:

$$\Omega(E, \delta E) = \frac{(M+N-1)!}{M!(N-1)!}$$
(201)

14. ábra. N oszcillátor rendszer

●●○●○○○● · · · ●○○

Alkalmazva a (47) Stirling-formulát termodinamikai határesetben (mindegy hogy N vagy N-1 oszcillátort vizsgálunk) kapjuk hogy az entrópia

$$\frac{S}{k_{\rm B}} = \ln \Omega(E, \delta E) \tag{202}$$

$$\approx (M+N)\ln(M+N) - (M+N) - M\ln M + M - N\ln N - N$$
 (203)

$$= (M+N)\ln(M+N) - M\ln M - N\ln N.$$
 (204)

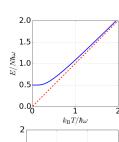
A hőmérsékletet (160)-nek megfelelően számítva kapjuk hogy

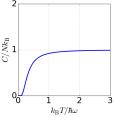
$$\frac{1}{T} = \frac{\partial S}{\partial E}\Big|_{V,N} = \frac{\partial S}{\partial M}\Big|_{V,N} \underbrace{\frac{\partial M}{\partial E}\Big|_{V,N}}_{1/\hbar\omega} = \frac{k_{\rm B}}{\hbar\omega} \left[\ln\left(M+N\right) + 1 - \ln M - 1\right] = \frac{k_{\rm B}}{\hbar\omega} \ln\frac{M+N}{M} \quad (205)$$

$$= \frac{k_{\rm B}}{\hbar\omega} \ln \frac{\frac{E}{\hbar\omega} + \frac{N}{2}}{\frac{E}{E} - \frac{N}{2}} = \frac{k_{\rm B}}{\hbar\omega} \ln \frac{\alpha + \frac{1}{2}}{\alpha - \frac{1}{2}}, \quad \alpha = \frac{E}{\hbar\omega N}.$$
 (206)

A hőmérséklet tehát E/N függvénye azaz, talán nem túl meglepő módon, intenzív mennyiség! Exponencializálva ezt a kifejezést kapjuk hogy

$$\frac{\alpha + \frac{1}{2}}{\alpha - \frac{1}{2}} = e^{\frac{\hbar\omega}{k_B T}} = e^x, \quad x = \frac{\hbar\omega}{k_B T}.$$
 (207)





15. ábra. N oszcillátor energiája és hőkapacitása

Amelyből némi algebra után az energia a hőmérséklet függésére kapjuk hogy

$$\alpha = \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{e^x - 1}\right) \tag{208}$$

$$E = N\hbar\omega \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{e^{\frac{\hbar\omega}{k_{\rm B}T}} - 1}\right). \tag{209}$$

Az energia alacsony hőmérsékleten jó közelítéssel

$$E \approx N \frac{\hbar \omega}{2}.\tag{210}$$

Magas hőmérsékleten, azaz $x \to 0$ esetén a következő közelítés alkalmazható:

$$\frac{E}{N\hbar\omega} = \frac{1}{2} + \left(\frac{1}{e^x - 1}\right) \approx \frac{1}{2} + \left(\frac{1}{1 + x + \frac{x^2}{2} - 1}\right) = \frac{1}{2} + \frac{1}{x}\left(\frac{1}{1 + \frac{x}{2}}\right) \approx \frac{1}{2} + \frac{1}{x}\left(1 - \frac{x}{2}\right) = \frac{1}{x},\tag{211}$$

tehát $k_{\mathrm{B}}T\gg\hbar\omega$ esetén

$$E \approx Nk_{\rm B}T.$$
 (212)

A hőkapacitás ezek után

$$C = \frac{\partial E}{\partial T}\Big|_{V} = \frac{\partial E}{\partial x} \frac{\partial x}{\partial T} = -\frac{\hbar \omega}{k_{\rm B} T^2} \frac{\partial E}{\partial x}$$

$$= -Nk_{\rm B} \left(\frac{\hbar \omega}{k_{\rm B} T}\right)^2 \frac{\partial}{\partial x} \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{{\rm e}^x - 1}\right)$$

$$= -Nk_{\rm B} x^2 \left(\frac{-1}{({\rm e}^x - 1)^2} {\rm e}^x\right)$$

$$= Nk_{\rm B} \left(\frac{x/2}{\sinh(x/2)}\right)^2$$

$$C = Nk_{\rm B} \left(\frac{\frac{\hbar \omega}{2k_{\rm B} T}}{\sinh\left(\frac{\hbar \omega}{2k_{\rm B} T}\right)}\right)^2$$
(214)

10. Ideális gáz

Vizsgáljunk meg most az ideális gáz esetét. A Hamilton-függvény a szokásos

$$H = \sum_{i=1}^{3N} \frac{p_i^2}{2m} \tag{215}$$

alakot ölti. Adott E energia alatt az állapotok Ω_0 számát a Gibbs-paradoxon figyelembevételével (N! a nevezőben) az alábbiak szerint fejezhetjük ki

$$\Omega_0 = \int_{H(p,q) < E} \frac{\mathrm{d}^{3N} p \mathrm{d}^{3N} q}{h^{3N} N!} = \frac{V^N}{h^{3N} N!} \int_{\sum_{i=1}^{3N} \frac{p_i^2}{2m} < E} \mathrm{d}^{3N} p.$$
 (216)

Az impulzus térbeli integrál a (57) segítségével kiértékelhető mint egy $\sqrt{2mE}$ sugarú 3N dimenziós gömb térfogata:

$$\Omega_0 = \frac{V^N}{h^{3N}N!} \frac{\pi^{3N/2}}{\left(\frac{3N}{2}\right)!} \left(\sqrt{2mE}\right)^{3N} = \frac{1}{N!} \frac{1}{\left(\frac{3N}{2}\right)!} \left(\frac{2\pi mEV^{\frac{2}{3}}}{h^2}\right)^{\frac{3}{2}N}.$$
 (217)

Az entrópia meghatározásához Ω helyett (158) szerint termodinamikai határesetben Ω_0 -t is használhatjuk.

$$S/k_{\rm B} = \ln \Omega_{0}$$

$$= \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{2\pi m E V^{\frac{2}{3}}}{h^{2}} \right) - \ln N! - \ln \left(\frac{3N}{2} \right)!$$
Stirling-formula szerint $\approx \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{2\pi m E V^{\frac{2}{3}}}{h^{2}} \right) - N \ln N + N - \left(\frac{3N}{2} \right) \ln \left(\frac{3N}{2} \right) + \left(\frac{3N}{2} \right)$

$$= \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{2\pi m E V^{\frac{2}{3}}}{h^{2}} \right) - \frac{3}{2} N \ln N^{\frac{2}{3}} + N - \left(\frac{3N}{2} \right) \ln \left(\frac{3N}{2} \right) + \left(\frac{3N}{2} \right)$$

$$= \frac{5}{2} N + \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{2\pi m E V^{\frac{2}{3}}}{h^{2}} \frac{1}{N^{\frac{2}{3}}} \frac{2}{3N} \right)$$

$$= \frac{5}{2} N + \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{4\pi m}{3h^{2}} \left(\frac{V}{N} \right)^{\frac{2}{3}} \frac{E}{N} \right)$$

$$= N \left[\frac{3}{2} \ln \frac{2}{3} \frac{E}{N} + \ln \frac{V}{N} + \ln \left(\frac{(2\pi m)^{3/2}}{h^{3}} e^{5/2} \right) \right]$$
(219)

Kiindulva a hőmérsékletet (160) és a nyomást (161) definiáló összefüggésekből megkapjuk az ekvipartició-tételből ismert energia kifejezést

$$\frac{1}{T} = \left. \frac{\partial S}{\partial E} \right|_{VN} = \frac{3}{2} N k_{\rm B} \frac{1}{E}, \Rightarrow E = \frac{3}{2} N k_{\rm B} T, \tag{220}$$

és az ideális gáz állapotegyenletét

$$\frac{p}{T} = \left. \frac{\partial S}{\partial V} \right|_{E.N} = \frac{Nk_{\rm B}}{V}, \Rightarrow pV = Nk_{\rm B}T.$$
 (221)

A kémiai potenciál (162) alapján

$$\mu = -T \left. \frac{\partial S}{\partial N} \right|_{E,V} = -k_{\rm B}T \left[\frac{3}{2} \ln \frac{2}{3} \frac{E}{N} + \ln \frac{V}{N} + \ln \left(\frac{(2\pi m)^{3/2}}{h^3} e^{5/2} \right) - \frac{3}{2} - 1 \right], \tag{222}$$

$$= -k_{\rm B}T \left[\frac{3}{2} \ln \frac{2}{3} \frac{E}{N} + \ln \frac{V}{N} + \ln \left(\frac{(2\pi m)^{3/2}}{h^3} \right) \right], \tag{223}$$

$$= -k_{\rm B}T \left[\ln \frac{V}{N} + \frac{3}{2} \ln \left(\frac{2\pi m k_{\rm B}T}{h^2} \right) \right]. \tag{224}$$

Ahogy vártuk a kémiai potenciál is intenzív mennyiség.

HF-04: Határozzuk meg a hőmérséklet a nyomás és a kémiai potenciálra vonatkozó összefüggéseket a klasszikus relativisztikus "foton" gáz esetére! Azaz ha egy részecskére vonatkozó Hamilton-függvény

$$H = c|p|. (225)$$