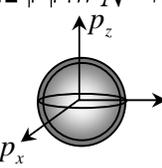
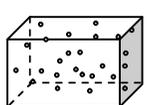
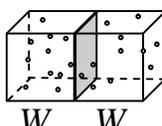


פירת מצבים:
 שיטה קוונטית (מתוך המשוואה הקוונטית לאנרגיה) :
 $\varepsilon(n_1, n_2, \dots, n_D) \Rightarrow R(\varepsilon) = \sqrt{n_1^2 + \dots + n_D^2}$
 $M(\varepsilon) = \frac{1}{2^D} V_{sphere} [R(\varepsilon)]$ - נפח כדור D מימדי V_{sphere}
 שיטה סמי-קלאסית (לתנע מסלולים מותרים - כפולה של h) :
 עבור N חלקיקים:
 $M(\varepsilon) = \frac{1}{h^{ND}} \cdot V_P(R = \sqrt{2m\varepsilon}) \cdot V_{ND}$

 V_{ND} - נפח ND מימדי במרחב המיקום
 V_P - נפח כדור ND מימדי במרחב התנע
 $g(\varepsilon) = \frac{dM(\varepsilon)}{d\varepsilon}$ $V(\varepsilon) = \frac{g(\varepsilon)}{V}$ $S_{\odot} = 4\pi R^2$
 $V_{\odot} = \frac{4\pi R^3}{3}$
 $g(\varepsilon) = 2\pi V \left(\frac{2m}{h^2}\right)^{\frac{3}{2}} \sqrt{\varepsilon}$: חלקיק בקופסה תלת-מימדית.
 • יש להתחשב גם במספר מצבי הספין והקיטוב האפשריים.

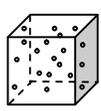
מבוא הסתברות:
 N - מספר הניסויים
 N_i - מספר הפעמים שהתקבל x_i
 P_i - ההסתברות שיצא x_i
 $\lim_{N \rightarrow \infty} \frac{N_i}{N} = P_i$
 $\bar{x} = \sum_i x_i P_i$ $\bar{x} = \int_{-\infty}^{\infty} x p(x) dx$
 $\overline{f(x)} = \int_{-\infty}^{\infty} f(x) p(x) dx$
 $\text{var}(x) = \overline{(\Delta x)^2} = \overline{(x - \bar{x})^2} = \overline{x^2} - \bar{x}^2$
 $\text{std}(x) = \sqrt{\text{var}(x)}$ $\delta = \text{std}(x) / \bar{x}$: סטייה יחסית:
 מספר האפשרויות לקבל n הצלחות מתוך N ניסויים ללא חשיבות לסדר פנימי:
 $C_N^n = \binom{N}{n} = \frac{N!}{n!(N-n)!}$
 מספר האפשרויות לסדר k כדורים זהים ב- N תאים (או לקבל אנרגיה כוללת k באמצעות N חלקיקים):
 $\frac{(k+N-1)!}{(N-1)!k!}$ (multiplicity function)
 פילוג בינומי - הסיכוי לקבל n הצלחות מתוך N ניסויים:
 $P_N(n) = \binom{N}{n} p^n (1-p)^{N-n}$

פילוג/צבר קנוני: מספר חלקיקים קבוע. T

 ההסתברות של חלקיק להיות במצב קוונטי בעל אנרגיה E_i :
 $P_i = \frac{1}{Z} \Omega(E_i) e^{-\beta E_i}$
 $\beta = \frac{1}{kT}$ $Z = \sum_i \Omega(E_i) e^{-\beta E_i}$
 פונקציית חלוקה (מכילה מידע מיקרוסקופי, וחסרת מימדים).
 עבור N חלקיקים: $Z_N = \frac{1}{N!} Z_1^N$: מובחנים (גז):
 מובחנים: $Z_N = Z_1^N$: לא מובחנים (גז):

אנטרופיה: מערכת מבודדת שואפת להגיע למצב של אנטרופיה מקסימלית.
 $S = k \ln W$

 $\Rightarrow W_{Tot} = W_1 \cdot W_2$
 תנאי לשיווי משקל: טמפרטורה:
 $\left(\frac{dS}{dE}\right)_{V,N} = \frac{1}{T} \Leftarrow \frac{dS_1}{dE_1} = \frac{dS_2}{dE_2}$

לחץ, אנטרופיה, אנרגיה פנימית וחופשית והקשרים ביניהם:
 $F = -kT \ln Z$: האנרגיה החופשית של הלמהולץ: (קשר בין U, F, T, S)
 $U = \bar{E} = -\frac{\partial}{\partial \beta} \ln Z = kT^2 \frac{\partial}{\partial T} \ln Z$: אנרגיה פנימית:
 $F = U - ST$
 $dF = -PdV - SdT \Rightarrow dF|_{T=const} = -PdV$
 $P = -\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_S$ $P = \text{Force/Surface}$: לחץ:
 $P = -\left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_T$: משוואת מצב (קשר בין P, V, T):
 $\Delta U = T \Delta S \Leftrightarrow \frac{1}{T} = \left(\frac{\partial S}{\partial U}\right)_V$: קיבול חום (כמות החום הדרושה ע"מ להעלות במעלה אחת את T):
 $\Delta U = -P \Delta V \Leftrightarrow P = -\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_S$: מקדם התפשטות:
 $dU = TdS - PdV$
 δU שינוי באנרגית המערכת
 δQ כמות חום שנכנסה למערכת
 $\delta W = F \cdot dh$ עבודה מכנית על המערכת, שינוי בנפח
 חוקי התרמודינמיקה:
 • חוק אפס: אם שתי מערכות בש"מ עם גוף שלישי, הן נמצאות בש"מ ביניהן.
 • חוק ראשון: $\delta Q = \delta E + \delta W$ - שימור אנרגיה
 • חוק שני: $0 \leq \Delta S = S_f - S_i$ - במערכת מבודדת תרמית, האנטרופיה יכולה לגדול או לא להשתנות.

גז אידיאלי: {3D}



פונקציית חלוקה: $Z_N = \frac{1}{N!} \left(\frac{V n_Q}{z_1} \right)^N$

צפיפות קוונטית: $n_Q = \left(\frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2}$

פילוג בולצמן: $f_{Boltzman}(E) = e^{-\beta(E-\mu)}$

$F = -NkT \left[\log \left(\frac{n_Q}{n} \right) + 1 \right]$

$\mu = kT \log \left(\frac{n}{n_Q} \right)$

צפיפות מצבים: $g(\epsilon) d\epsilon = 2\pi V \left(\frac{2m}{h^2} \right)^{3/2} \sqrt{\epsilon} d\epsilon$

פילוג מקסוול לפי אנרגיה ומהירויות:

$PV = NkT$: משוואת מצב (בשוויי משקל):

$\bar{\epsilon} = \frac{3}{2} kT \iff P(\epsilon) = Cg(\epsilon)e^{-\beta\epsilon} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \beta^{3/2} \sqrt{\epsilon} e^{-\beta\epsilon}$

$U = \frac{3}{2} PV = \frac{3}{2} NkT$ $C_V = \frac{3}{2} Nk$

$S = kN \left[\ln \left(\frac{n_Q}{n} \right) + \frac{5}{2} \right] = \frac{3}{2} kN \ln \left(\frac{PV^{5/3}}{kN^{5/3}} \right)$

$F(v) = 4\pi \left(\frac{m\beta}{2\pi} \right)^{3/2} v^2 e^{-\frac{\beta m v^2}{2}}$

$V_{m.p} = \sqrt{\frac{2kT}{m}}$ $\bar{v} = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$

$PV^{5/3} = const \iff S = const$

$PV = const \iff S \neq const$

פלקטואציות (המערכת מצומדת לאמבט חום בטמ' T):

הסיכוי למצוא את x באינטרוול dx : $P(x)dx = C e^{-E(x)\beta}$
 גז אידיאלי (מפילוג מקסוול): $C = Z^{-1}$

חלקיק אחד: $\bar{\epsilon} = \frac{3}{2} kT$ $\overline{\Delta\epsilon^2} = \frac{3}{2} (kT)^2$ $\delta = \sqrt{\frac{2}{3}}$

N חלקיקים: $\bar{E} = \frac{3}{2} NkT$ $\overline{\Delta E^2} = \frac{3}{2} N (kT)^2$ $\delta = \sqrt{\frac{2}{3N}}$

אוסצילטור הרמוני:

$P(x)dx = \sqrt{\frac{m\omega^2}{2\pi kT}} e^{-\frac{m\omega^2 x^2}{2kT}} \bar{x} = 0$ $\overline{\Delta x^2} = \sqrt{\frac{kT}{m\omega^2}}$
 מטען על קבל: $P(Q)dQ = \frac{e^{-\frac{Q^2}{2CkT}}}{\sqrt{2\pi CkT}}$ $\bar{Q} = 0$ $\overline{\Delta Q^2} = \sqrt{CkT}$

• כל קואורדינטה ריבועית באנרגיה, מקבלת במוצע: $\bar{E} = \frac{1}{2} kT$

פראמגנטיות: N ספינים נמצאים בש.מ עם אמבט T ושדה מגנטי B.

ספין "up" עם אנרגיה $-\mu B$ \uparrow
 ספין "down" עם אנרגיה μB \downarrow
 כיוון השדה: $\vec{B} \uparrow$

$\eta = \frac{\mu B}{kT}$ $N_{\uparrow} = \frac{Ne^{\eta}}{e^{\eta} + e^{-\eta}}$ $N_{\downarrow} = \frac{Ne^{-\eta}}{e^{\eta} + e^{-\eta}}$

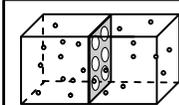
$\tanh \eta = \frac{e^{\eta} - e^{-\eta}}{e^{\eta} + e^{-\eta}}$ $M = \mu(N_{\uparrow} - N_{\downarrow}) = \mu \tanh \eta$

חוק "Curie" בטמ' גבוהות: $M = N\beta\mu^2 B$

אנרגיה כוללת: $U = -M \cdot B$

פונקציית חלוקה: $\chi_0 = \lim_{B \rightarrow 0} \left(\frac{\partial M}{\partial B} \right)$ $Z_1 = 2 \cosh \eta$

פוטנציאל כימי:



תנאי לשוויי משקל: פוטנציאל כימי μ

$N_1 \rightleftharpoons N_2$ $\left(\frac{dS}{dN} \right)_{V,U} = \frac{\mu}{T} \iff \frac{dS_1}{dN_1} = \frac{dS_2}{dN_2}$

• הפוטנציאל הכימי הוא כמות האנרגיה שיש להשקיע ע"מ להוסיף חלקיק מערכת.

גזים קוונטיים: פילוגי Fermi & Bose-Einstein

משמעות כל פילוג הוא המספר הממוצע של החלקיקים במצב חד-חלקיקי בעלי אנרגיה E.

פילוג פרמי: עבור פרמיונים בעלי ספין חצי שלם. μ שווה לפחות לאנרגיית פרמי.
 $f_{FD}(E) = \frac{1}{e^{\beta(E-\mu)} + 1}$

פילוג בוז-איינשטיין: עבור בוזונים בעלי ספין שלם. μ נמוך מכל רמות האנרגיה.
 $f_{BE}(E) = \frac{1}{e^{\beta(E-\mu)} - 1}$

פילוג בולצמן (הגבול הקלאסי): תנאי לסטטיסטיקת בולצמן: $\mu \ll kT$ $e^{-\beta\mu} \gg 1$ $(V/N)^{1/3} \gg \lambda$ אורך גל-דברולי קטן מאוד ביחס למרחק בין החלקיקים:

פילוג גרנד קנוני: מספר החלקיקים לא קבוע. T, μ

ההסתברות שהמערכת נמצאת במיקרו מצב i עם אנרגיה E_i ומספר חלקיקים N_i : $P_{N,i} = C e^{\beta(\mu N_i - E_{N,i})}$
 משוואות מוכללות:

$S(U, V, N) \Rightarrow dS = \frac{1}{T} dU + \frac{P}{T} dV - \frac{\mu}{T} dN$

$U(S, V, N) \Rightarrow dU = TdS - PdV + \mu dN$

$F(T, V, N) \Rightarrow dU = -SdT - PdV + \mu dN$
 פוטנציאל כימי:

$\mu = \left(\frac{\partial U}{\partial N} \right)_{S,V} = \left(\frac{\partial F}{\partial N} \right)_{V,T} = -T \left(\frac{\partial S}{\partial N} \right)_{U,V}$

עיבוי בוז-איינשטיין: גז בוזונים לא יחסותיים, בעלי ספין אפס, מסה m ואנרגיה - $E = p^2/2m$

פילוג בוז-איינשטיין: $f_{BE}(E) = \frac{1}{e^{\beta(E-\mu)} - 1}$ $\mu(T) \leq 0$ שלילי בכל טמפרטורה, קטן עם עליית הטמפ' ומתאפס ב- T_C

צפיפות מצבים: $g(\epsilon) = 2\pi V \left(\frac{2m}{h^2}\right)^{3/2} \sqrt{\epsilon}$

ב- $T < T_C$ חלק סופי של החלקיקים יהיו כולם במצב היסוד (מצב עיבוי):

מספר החלקיקים במצב היסוד: $N_{E=0} = N \left[1 - (T/T_C)^2\right]^3$

שאר החלקיקים: $N_{E>0} = N (T/T_C)^{3/2}$

חילוף פוטנציאל כימי: $N = \frac{V}{\pi^2 \sqrt{2}} \left(\frac{m}{h^2}\right)^{3/2} \int_0^\infty \frac{\sqrt{E} dE}{e^{\beta(E-\mu)} - 1} \Rightarrow \mu$

למערכת קוונטית במצב היסוד, האנטרופיה שווה לאפס.

הערות:

- גז מנוון (ההסתברות לאיכלוס של רמות מסוימות) גבוהה, משטר קוונטי, אנטרופיה נמוכה: $kT \ll \epsilon_F$
- גז קלאסי (ההסתברות לאיכלוס של כל הרמות) נמוכה, משטר קלאסי, אנטרופיה גבוהה: $kT \gg \epsilon_F$
- תנאי שיווי משקל:** מע' מבודדת: $S \rightarrow \max$ מע' לא מבודדת (אמבט T): $F \rightarrow \min$
- במערכת עם חלקיקים ממוקמים, אין משמעות לנפח: $V = const \Rightarrow dV = 0$

$$dF = -PdV - SdT \Rightarrow S = -\left(\frac{\partial F}{\partial T}\right)$$

אנטרופיה של מערכת מבודדת (**צבר מיקרו קנוני**) יכולה להשתנות רק אם מתרחש תהליך לא הפיך.

תנאי לשיווי משקל כימי עבור מערכת עם כמה סוגי חלקיקים, בטמפ' ונפח קבועים: $F(T, V, N_1, N_2, \dots, N_n)$

$$\Rightarrow \sum_i a_i \mu_i \quad \frac{a_i}{a_1} = \frac{\partial N_i}{\partial N_1} \quad \mu_i = \frac{\partial F}{\partial N_i}$$

אינטגרלים:

$$\int_0^\infty \frac{dx}{ae^{bx} + 1} = -\frac{1}{b} \ln(1 + a^{-1}e^{-bx})$$

$$\int_0^\infty e^{-\beta x} \sqrt{x} dx = \frac{\sqrt{\pi}}{2\beta^{3/2}} \quad \int_{-\infty}^\infty e^{-\alpha x^2} dx = \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}}$$

$$\int \frac{dx}{ae^x - 1} = \log(a - e^{-x}) \quad \int_0^\infty x^n e^{-x} dx = n!$$

$$\int_0^\infty x^n e^{-ax} dx = \frac{\Gamma(n+1)}{a^{n+1}} \quad \Gamma(n+1) = n\Gamma(n) \quad \Gamma(0.5) = \sqrt{\pi}$$

נצילות מכסימלית של מכונת חום:

$$W = Q_2 - |Q_1| \quad \eta = \frac{W}{Q_2} \leq \frac{T_2 - T_1}{T_2}$$

גדלים חשובים:

$$m_e = 9.1 \cdot 10^{-31} [kg] \quad \hbar = h/2\pi$$

$$m_p = 1.67 \cdot 10^{-27} [kg] \quad k_B = 1.38 \cdot 10^{-23} \left[\frac{J}{K}\right]$$

$$hc = 12400 [eV \cdot \text{\AA}] = 1.98 \cdot 10^{-25} [J \cdot m]$$

קירובים:

$$(1+x)^n \Big|_{x \rightarrow 0} \approx 1 + nx$$

$$\ln(1+x) \Big|_{x \rightarrow 0} \approx x \quad e^x \Big|_{x \rightarrow 0} \approx 1 + x$$

$$\coth(x) \Big|_{x \rightarrow 0} \approx a^{-1} + a^3$$

קירוב סטרלינג: $\ln N! = N \ln N - N \quad (N \gg 1)$

$$N! = \sqrt{2\pi N} (Ne^{-1})^N \quad (N \gg 1)$$

$$N_0! = (N_0 - N)! N_0^N \quad (N_0 \gg N)$$

$$\lim_{n \rightarrow \infty} (1 + n^{-1})^n = e$$

This document was created with Win2PDF available at <http://www.win2pdf.com>.
The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.
This page will not be added after purchasing Win2PDF.