

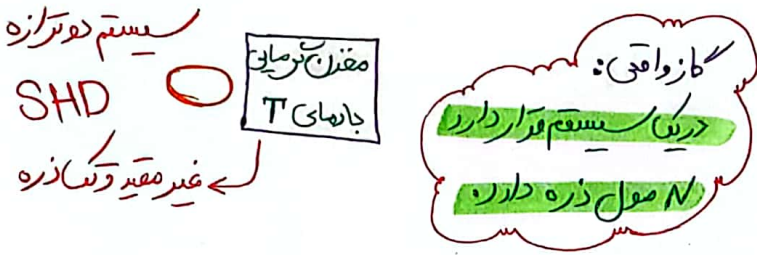
* گاز ایده آل :

← به دست آوردن تابع پارتیشن برای گاز ایده آل :

* گاز ایده آل جاسیستم های قبلی متفاوت است .

سیستم های قبلی غیر مقید و تک ذره بودند .
گاز در فیزیک مقید و غیر تک ذره است .

* یک ذره مقید (ذره در جعبه) :
→ کلاسیکی
→ کوانتومی ✓



تابع پارتیشن برای آنسا میل کانونی .

← برای تمام میکرو حالت ها فاکتور بولتزمن جمع می شود .

انرژی یک ذره در جعبه :

$$Z = \sum_{\{r\}} e^{-\beta E_r}$$

→ میکرو حالتها

تکانه خطی

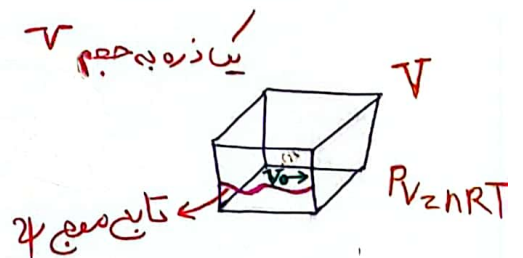
$$E = \frac{p^2}{2m}$$

← جرم

- انرژی رو داریم فقط دینال میکرو حالت هاش باید باشم :

* یک ذره مقید (ذره در جعبه) :
① کلاسیکی : اثر بصورت کلاسیکی نگاه کنیم او ابعاد جعبه به اندازه کافی بزرگ باشه ذره در آن از اینکه دیواره کجاست ندارد . اطلاعاتی به حساب اینکه دیواره ها کجا و چند تان ندارند ← عملاً غیر مقید است .
حجی احساس نمی کنند .

② کوانتومی : ما ذرات میکروسکوپی رو برمی داریم و به جاش میچ می داریم تا با مفهوم می به اسم تابع موج ψ مشخص می کنیم . در حالی که موج است ، موج پخش شده در فضا و با دیواره ها برخورد لحظه احساس می کنند .



تکانه $k = \frac{P}{\hbar}$ ← عدد موج

$$\Psi(x, y, z) = \frac{1}{\sqrt{V}} \sin(k_x x) \sin(k_y y) \sin(k_z z)$$

$$k_x = n_x \frac{\pi}{L}$$

$$n_x = 1, 2, \dots$$

$$k_y = n_y \frac{\pi}{L}$$

$$k_z = n_z \frac{\pi}{L}$$

حالت پایه $(1, 1, 1)$ $E = \frac{3\hbar^2 \pi^2}{2mL^2}$

$$E = \frac{P^2}{2m} = \frac{\hbar^2}{2m} k^2 = \frac{\hbar^2}{2m} (k_x^2 + k_y^2 + k_z^2) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2mL^2} (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$$

$$E = \frac{P^2}{2m}$$

$$P = \hbar k$$

انرژی خاص

عدد موج خاص

حالت اول بررسی

- $(1, 2, 1)$
- $(2, 1, 1)$
- $(1, 1, 2)$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2mL^2} \times 6$$

یعنی سه تایی

فوق کنیم k یک تعداد مشخص باشد ← چندتا میکرو حالت نسبت به این

تعداد k هست ؟

یعنی انرژی یک مقدار مشخص داشته باشد.

(تبعی)

سه تا حالت با انرژی یکسان

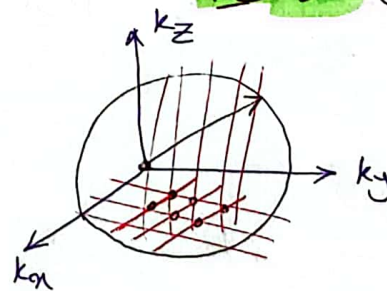
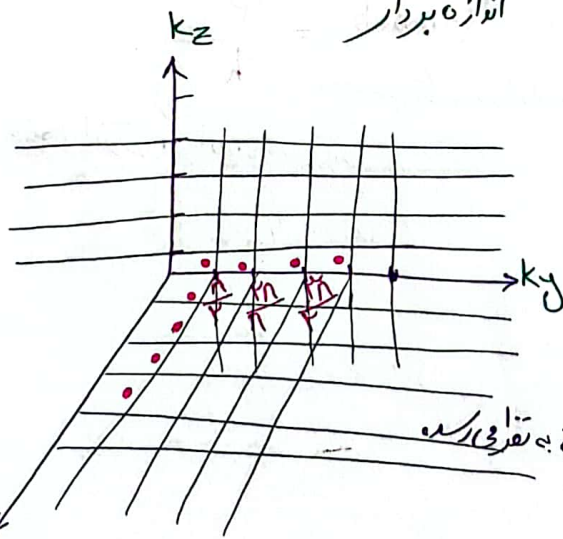
انرژی ها هم گوانتیزه حالت ها تبعی

دلیل اینکه ذره روبه صورت

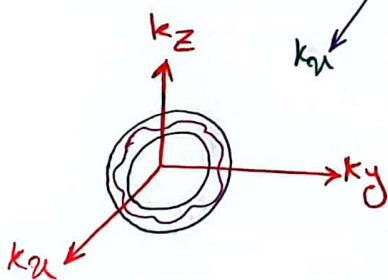
گوانتومی در تقارن هستیم.

$$k = \sqrt{k_x^2 + k_y^2 + k_z^2} = \frac{\pi}{L} \sqrt{n_x^2 + n_y^2 + n_z^2} = \frac{Lk}{\pi}$$

اندازه بردار



* چون تعداد نقاطها زیاد است ← بیوسه به تقریبی رسد

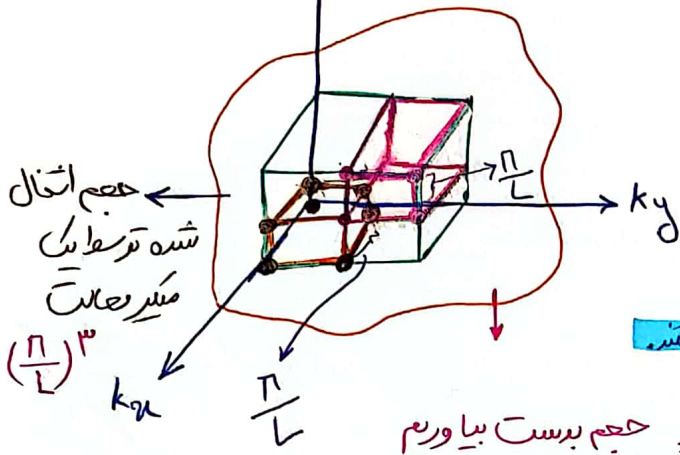


چندتا نقطه در سته k آن ها بین k و $k+dk$ قرار دارند.
 تعداد میکرو حالت هایی که انرژی ذره بین k و $k+dk$ است.

* هر کدام از این نقطه ها یک جیبی از فضای اشغالی هستند.

$$k = \frac{n}{L} (n)$$

$$(n_x, n_y, n_z)$$



* یک جعبی داریم که میخواهیم بدانیم چندتا نقطه داخلش هست.

$$\frac{\text{تعداد نقطه ها} = \text{حجم بدست بیآوریم}}{\text{حجم یک مکعب} \left(\frac{n}{L}\right)^3}$$

- پس این خود همین حجم رو وارد سیستم ترمودینامیکی کنیم برای یک ذره باید کوانتومی نگاه کنیم. چون اینو برای نگاه کنیم مثل قبل غیر مقید است.

$$PV = nRT$$

- حجم به صورت ترمودینامیکی در ماده لات بوده است:

* ذرات رفتار یک گاز در یک جعبه کوانتومی است.

تابع موج
یک ذره در
جعبه

$$\psi(x, y, z) = \frac{1}{\sqrt{V}}$$

$$\sin(k_x x) \sin(k_y y)$$

$$\sin(k_z z)$$

اعداد صحیح k_x, k_y, k_z
در راستای x, y, z

$$k = \frac{p}{\hbar}$$

تکانه

* تکانه در نتیجه انرژی کوانتیده هست.

$$k_x = n_x \frac{n}{L}$$

ضریبی است $\frac{n}{L}$ هست

$$n_x = 1, 2, \dots$$

$$k_y = n_y \frac{n}{L}$$

$$n_y = 1, 2, \dots$$

$$k_z = n_z \frac{n}{L}$$

$$n_z = 1, 2, \dots$$

$$E = \frac{p^2}{2m} = \frac{\hbar^2}{2m} k^2$$

$$= \frac{\hbar^2}{2m} (k_x^2 + k_y^2 + k_z^2)$$

$$= \frac{\hbar^2 n^2}{2m} (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$$

انرژی

k مقدارش بزرگ است ولی از اجزای خیلی کوچکی تشکیل شده است، چون عدد اخطای بزرگ انرا ما در مقدار کوچکی رونق مینماید.

میکرو حالت ها متناظر با k هستند این k پیوسته است.

تابع چارش k سازه

$$Z = \int dk g(k) e^{-\beta \hbar^2 \frac{k^2}{2m}}$$

تعداد تبیینی
حکالی حالت ها

$$e = \frac{\hbar^2 k^2}{2m}$$

* تابع چارش k سازه

$$Z = \int e^{-\beta \hbar^2 \frac{k^2}{2m}} g(k) dk$$

$$= \int e^{-\beta \hbar^2 \frac{k^2}{2m}} \frac{4\pi k^2}{(2\pi)^3} dk$$

$$= \frac{4\pi}{(2\pi)^3} \int k^2 e^{-\frac{\beta \hbar^2}{2m} k^2} dk$$

$$dk = \frac{4\pi}{(2\pi)^3} \left(-\frac{d}{d\alpha} \right) \int e^{-\alpha k^2} dk$$

$\frac{\sqrt{\pi}}{2\alpha}$

* تابع چارش k سازه در جعبه ای به حجم V :

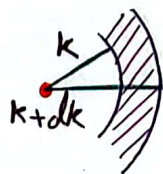
$$Z_1 = \frac{4\pi}{(2\pi)^3} \left(\frac{m}{2\pi\beta} \right)^{\frac{3}{2}}$$

$$= \frac{V}{(2\pi)^3} \left(\frac{mk\beta}{2\pi} \right)^{\frac{3}{2}}$$

$$Z = Z(T, V, N)$$

چون N ذره است به N بستگی ندارد.

* حجم پیوسته k روی:



$$\frac{1}{V} \times \frac{4\pi}{3} k^3 dk = \text{تعداد میکرو حالت ها}$$

تعداد میکرو حالات هائی که انرژی ذره بین k و $k + dk$ قرار گرفته است.

$$\frac{\Omega^3}{\pi^2} n k^2 dk = \frac{V}{\pi^2} k^2 dk = g(k) dk$$

تعداد میکرو حالات هائی که انرژی ذره بین k و $k + dk$ قرار گرفته است. ← چگالی حالت ها

* k و $k + dk$ واقع شده است ← دی چون N زیاد ما پیوسته در نظرش گرفتیم. (در واقع مقدار تبهنی است) حالت نیمه پیوسته از تبهلیان. $g(k) dk = \frac{V}{\pi^2} k^2 dk$ مهم

انرژی $E = \frac{\hbar^2}{2m} k^2$
 هم پیوسته در نظر می گیریم

نکته: داسین صفحه \Rightarrow می توان مقیاسش از صفر تا بی نهایت $k = 0 \rightarrow \infty$ (در اینجا جنبه) چگالی حالت برای گاز ایده آل
 انرژی نسبت به میکرو حالات $g(k)$ ← $k, k + dk$ تدریس

تابع پارتیشن بسازد $Z = \sum_{\{r\}} e^{-\beta E(r)}$ ← میکرو حالات
 ← متناظر با k هستند (k پیوسته است)

$Z_1 = \int dk g(k) e^{-\beta \frac{\hbar^2 k^2}{2m}}$ ← تعداد تبهلی چگالی حالت ها

$\int dk g(k) e^{-\beta E(k)}$ ← $\sum_{\{r\}}$

$$Z_1 = \int e^{-\frac{\beta \hbar^2 k^2}{2m}} g(k) dk = \int e^{-\frac{\beta \hbar^2 k^2}{2m}} \frac{V}{\pi^2} k^2 dk = \frac{V}{\pi^2} \int k^2 e^{-\frac{\beta \hbar^2}{2m} k^2} dk$$

$$Z_1 = \frac{V}{\hbar^3} \left(\frac{m}{2\pi\beta} \right)^{3/4} = \frac{V}{\hbar^3} \left(\frac{mk_B T}{2\pi} \right)^{3/4} Z(T, V, N) \frac{\int e^{-\alpha k^2} dk}{\sqrt{\frac{\pi}{\alpha}}}$$

$$Z = V \left(\frac{1}{\hbar} \sqrt{\frac{mk_B T}{2\pi}} \right)^3$$

طول موج ترمین $\lambda_{th} = \hbar \sqrt{\frac{2\pi}{mk_B T}}$

$$Z_1 = \frac{V}{\lambda_{th}^3}$$

← (طول)³

n_x, n_y, n_z * کوانتومی؟ میکرو حالات ناقص فضای فاز

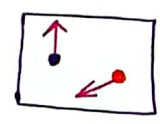
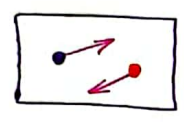
* گلاسی، میکرو حالات همان k هستند یا عدد حقیقی. بین صفر و بی نهایت است. $k = 0 \rightarrow \infty$

تابع چارش برای یک ذره در جعبه ای به حجم V و در دما T به صورت $Z_1 = \frac{V}{\lambda^3}$ است.

N تار ذره:

تغییر پذیری ←

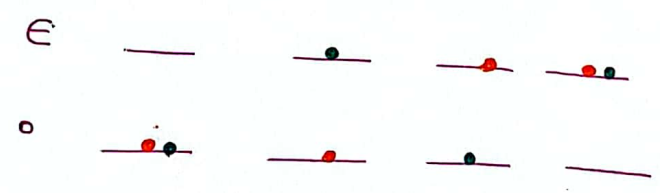
تغییر پذیر ←



کوانتومی / کلاسیک } دو تار ذره

$$Z_2 = 1 + e^{-\beta\epsilon} + e^{-\beta\epsilon} + e^{-2\beta\epsilon} = 1 + 2e^{-\beta\epsilon} + (e^{-\beta\epsilon})^2 = (1 + e^{-\beta\epsilon})^2$$

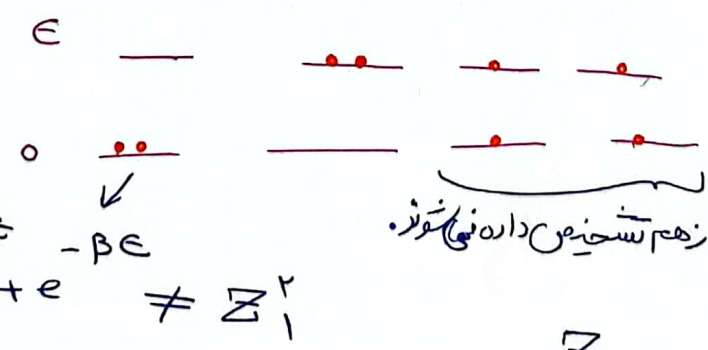
تغییر پذیر =



(۴ میکرو حالت)

آن ذرات تغییر پذیر باشند. $Z'_N = Z_1^N$

تغییر پذیر (کلاسیک) =



(۳ میکرو حالت)



برای گاز ایده آل = ذرات تغییر پذیر هستند

$$Z_N \neq Z_1^N$$

$$Z_1 = 1 + e^{-\beta\epsilon}$$