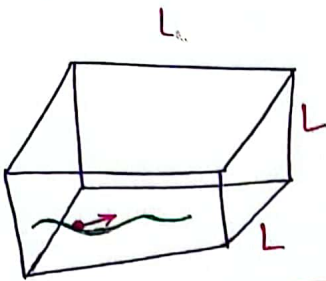


* گاز ایده آل :



- اگر یک ذره در یک جعبه به حجم L^3 شروع به حرکت کند تابع پارتیشن آن Z_1 را

* چگالی حالت ها:

انرژی سینر دمای که با k مشخص شده

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

تابع پارتیشن یک ذره $Z_1 = \int_0^\infty e^{-\beta E(k)} g(k) dk$

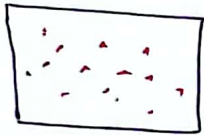
فاکتور بولتزمان $\rightarrow \frac{k^2 k^2}{2m}$

$$Z_1 = \frac{V}{h^3} \left(\frac{m k_B T}{2\pi} \right)^{3/2}$$

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

$$\lambda_{th} = \frac{h}{\sqrt{2\pi m k_B T}}$$

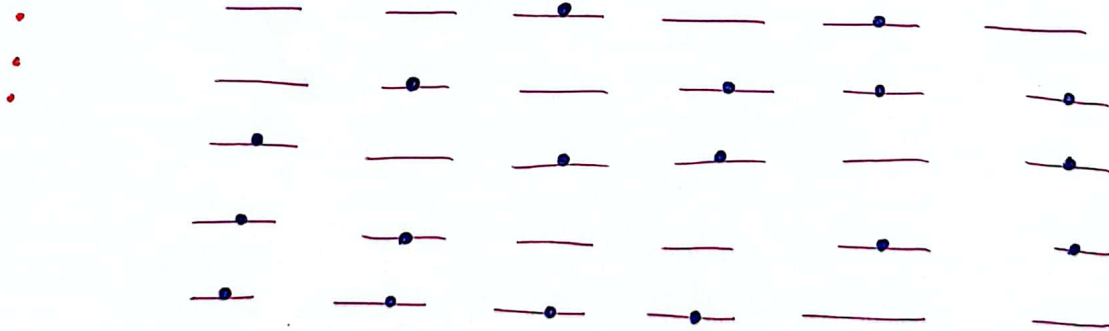
تعیین ذرات



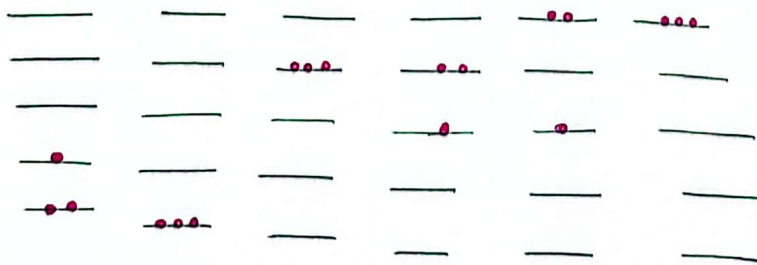
تعیین ذرات $Z_2 \neq (Z_1)^2$

تعیین ذرات $Z_2 \neq (Z_1)^2$

> و ما ذره تعیین ذرات



مدل I

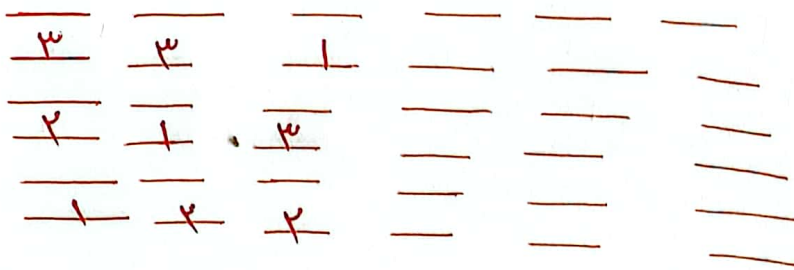


مدل II

$$Z_3 = \frac{(Z_1)^3}{3!}$$

مفوق کینتیک تعداد \ll تعداد ذرات N + هر پارتیشن فقط یک ذره قرار می گیرد

($\cdot \rightarrow \infty$)



$$Z_N = \frac{1}{N!} \left(\frac{V}{h^3} \left(\frac{mk_B T}{2\pi} \right)^{3/2} \right)^N$$

$$Z_N(T, V, N)$$

$$Z_N = \frac{1}{N!} \left(\frac{1}{h} \sqrt{\frac{mk_B}{2\pi}} \right)^{3N} V^N T^{3N/2} = \frac{1}{N!} \left(\frac{1}{h} \sqrt{\frac{m}{2\pi}} \right)^{3N} V^N \beta^{-3N/2}$$

$$U = - \frac{\partial}{\partial \beta} \ln Z = - \frac{\partial}{\partial \beta} \ln \beta^{-3N/2} = \frac{3N}{2} k_B T = \frac{3}{2} (N k_B) T$$

$n \quad \boxed{N A k_B}$

← ثابت گازها R

$$U = \frac{3}{2} n R T$$

$$F = - \frac{1}{\beta} \ln Z = \frac{1}{\beta} \ln N! - \frac{3N}{2\beta} \left(\frac{1}{h} \sqrt{\frac{m}{2\pi}} \right) - \frac{N}{\beta} \ln V + \frac{3N}{2\beta} \ln \beta$$

$\frac{1}{\beta} N \ln N - \frac{1}{\beta} N$

N خیلی بزرگ

$$\ln N! = N \ln N - N$$

$$P = - \left(\frac{\delta F}{\delta V} \right)_{T, N} = \frac{N}{\beta} \frac{1}{V} = \frac{N k_B T}{V} = \frac{n R T}{V}$$

$$H = U + PV = \frac{5}{2} n R T$$

$PV = nRT$

تغییر پذیری ذرات روی انرژی
تأثیری ندارد
(چارادولس نیست)

$$F = U - TS \rightarrow S = \frac{U - F}{T}$$

$$S = N k_B \left[\frac{5}{2} - \ln \left(n \lambda^3 + h^3 \right) \right]$$

← چگالی تعداد ذرات

$$n = \frac{N}{V}$$

$$Z_N = \frac{1}{N!} \left(\frac{V}{\lambda^3 + h^3} \right)^N \rightarrow \ln Z_N = - \ln N! + N \ln V - 3N \ln \lambda + h$$

$$= -N \ln N + N + N \ln V - 3N \ln \lambda + h$$

← مربوط به تغییر پذیری ذرات است.

$$F = -\frac{1}{\beta} \ln \Sigma_N$$

$$S = \frac{U-F}{T} = \frac{U-F}{T} = \frac{U + \frac{1}{\beta} \ln Z_N}{T} = \frac{3}{2} N k_B + k_B \ln Z_N$$

$$S = \frac{3}{2} N k_B + k_B (-N \ln N + N + N \ln V - \frac{3}{2} N \ln \lambda + h) = \frac{3}{2} N k_B + N k_B (\ln V - \ln N - \frac{3}{2} \ln \lambda + h)$$

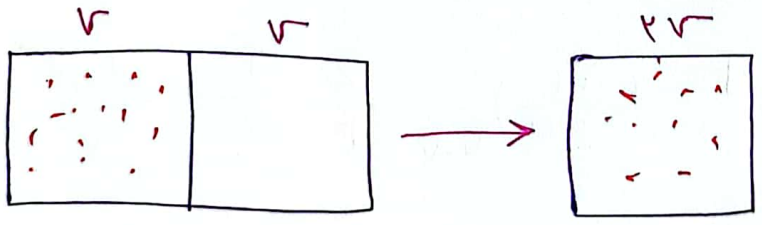
$$S = \frac{3}{2} N k_B - N k_B \ln \left(\frac{N}{V} \lambda + h^3 \right) \rightarrow \text{تغییر دبی (درست)}$$

تغییر دبی تغیر دبی

$$S = \frac{3}{2} N k_B - N k_B \ln \left(\frac{1}{V} \lambda + h^3 \right) \rightarrow \text{تغییر دبی (غلط)}$$

F, G, S ← به تغیر دبی حساس هستند

U, P, H ← به تغیر دبی حساس نیستند
چانه دروس نیست



$$\Delta S = S_f - S_i = \frac{3}{2} k_B N - k_B N \ln \left(\frac{N}{2V} \lambda + h^3 \right)$$

$\Delta S = ?$

$$= \frac{3}{2} k_B N + k_B N \ln \left(\frac{N}{V} \lambda + h^3 \right) - k_B N \ln \left(\frac{N}{2V} \lambda + h^3 \right) = N k_B \ln 2$$



$$\Delta S = 2 N k_B \ln 2$$



$\Delta S = ?$