

Mec. Estadística Cuántica (MEQ)

04 nov. 2020

Bitágora

Termodinámica

Probabilidades

Mec. Estad. Clásica

i concepto ensemble

(estados)

ii microcanónica

iii canónica

iv gran canónica

v Otros: isotérmico-isobárico

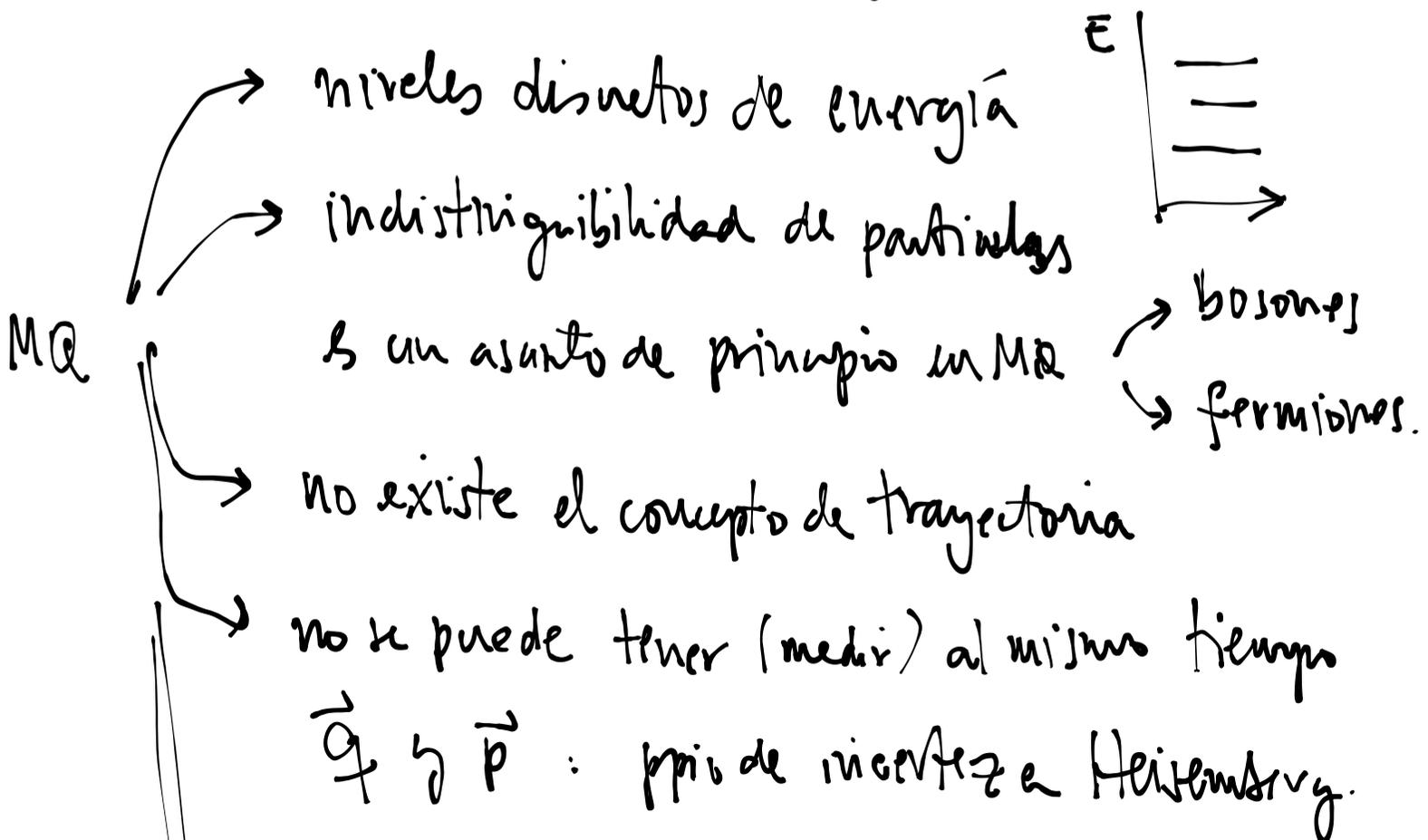
vi Relaciones de expectación

vii Resumen.

Clase 14

MEQ

• Diferencias entre M. Clás. y MQ

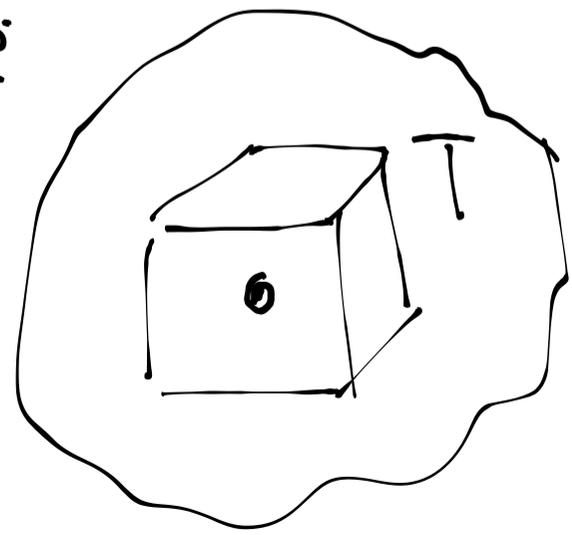


- no podemos hablar de estados (\vec{q}, \vec{p})
 - los estados están determinados por la función de onda $|\psi\rangle$: $\langle \vec{r} | \psi \rangle = \psi(\vec{r})$
 vector de estado $\langle \vec{p} | \psi \rangle = \psi(\vec{p})$
 - Observables O son operadores \hat{O}
- $M_C \quad M_A$
 $O(\vec{q}, \vec{p}) \quad \rightarrow \quad \hat{O}$

◦ La MEC. tiene limitaciones, o sea falla, cuando se aplica a varios sistemas en condiciones "extremas". Eso motivó a desarrollar la MEQ

→ en syst. donde los efectos cuánticos son clave.

Ejemplo:

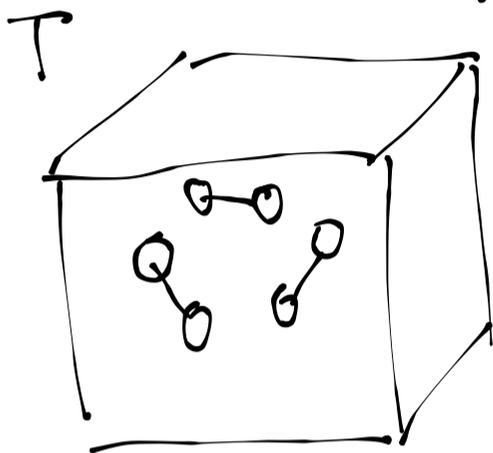


$$E_{n_x, n_y, n_z} = \left(\frac{\pi \dots}{2La} \right)^2 (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$$

$$Z = \sum_{\{\text{states}\}} e^{-\beta E_i}$$

Un ejemplo típico donde falla la MEC es en la molécula diatómica.

Gas ideal diatómico



HCl, CO : heteronucleares.

H₂, D₂, N₂ homonucleares

O₂ → orb
→ para

Calculamos en ensamble canónico, o sea encontramos Z de

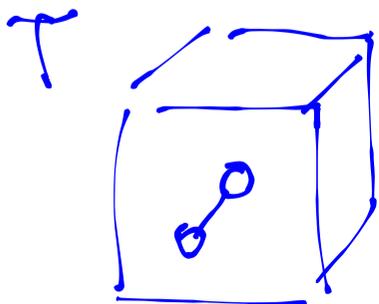
este sistema: N partículas, de gas ideal: $Z = \frac{Z^N}{N!}$
volumen V

masa m .

Hamiltoniano $\mathcal{H}(q, p)$.

Z : func. partición
de 1 molécula.

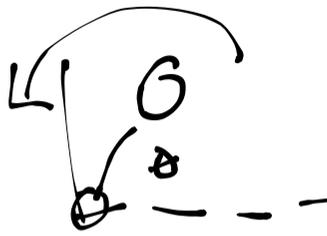
$$Z = \sum_{\{estados\}} e^{-\beta E_i}$$

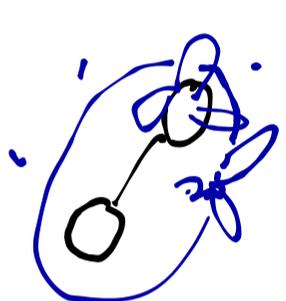


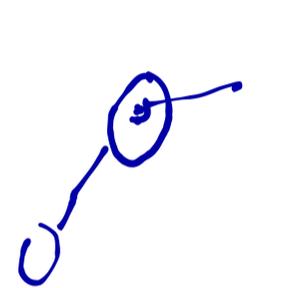
Grados de libertad.

 : traslación como un átomo: modo
traslacional.

 : modos vibracionales

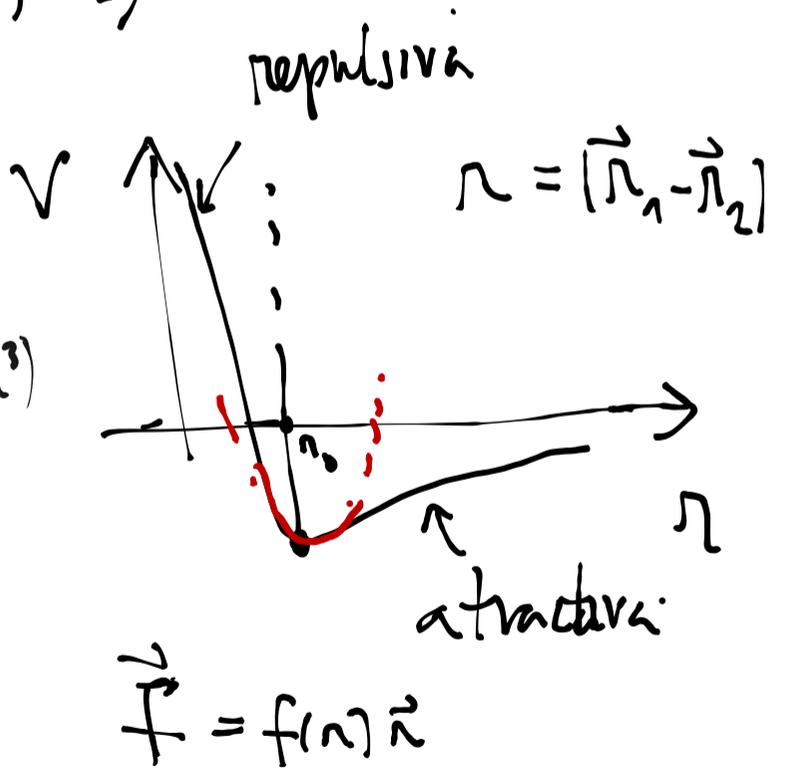
 modo rotacional.

 electrons: modos electronicos } los despreciamos

 nucleos: modos nucleares.

$$\mathcal{H} = \frac{\vec{p}_1^2}{2m_1} + \frac{\vec{p}_2^2}{2m_2} + V(\vec{r}_1, \vec{r}_2)$$

$$V(r) = V(r_0) + V'(r_0)(r-r_0) + \frac{1}{2} V''(r_0)(r-r_0)^2 + \dots$$



luego $V(\vec{r}) \rightarrow U(r)$ armónico

$$\mathcal{H} = \frac{\vec{p}_1^2}{2m_1} + \frac{\vec{p}_2^2}{2m_2} + U(r) = E_T$$

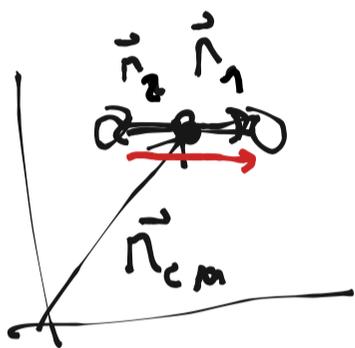
Proceder como en curso de Mec. Clásica: nos paramos en el

CM del sistema y resolvimos el Hamiltoniano:

(problema de 2 cuerpos con fuerza central)

$$\vec{\pi}_1 = \vec{\pi}_{CM} + \frac{m_2}{m_1+m_2} (\vec{\pi}_1 - \vec{\pi}_2) \quad ; \quad \vec{\pi}_{CM} = \frac{m_1 \vec{\pi}_1 + m_2 \vec{\pi}_2}{m_1 + m_2}$$

$$\vec{\pi}_2 = \vec{\pi}_{CM} - \frac{m_1}{m_2+m_1} (\vec{\pi}_1 - \vec{\pi}_2)$$



$$\vec{\pi}_1 - \vec{\pi}_2 = \vec{v}$$

$$\vec{v}_1 - \vec{v}_2 = \vec{v}$$

$$\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$$

$$E_T = \frac{1}{2} (m_1 + m_2) V_{CM}^2 + \frac{1}{2} \mu \vec{v}^2 + U(r)$$

Como $|\vec{L}| = \mu r^2 \dot{\theta}$ de (fuerza central)

$$\vec{L} = \vec{r} \times \vec{p}$$

$$E_T = \frac{1}{2} (m_1 + m_2) \vec{V}_{CM}^2 + U(r) + \left(\frac{1}{2} \mu \dot{r}^2 + \frac{L^2}{2\mu r^2} \right)$$

$$\dot{r} = |\dot{\vec{v}}|$$

$$E_T = \left[\frac{1}{2} (m_1 + m_2) \vec{V}_{CM}^2 \right] + \left[\frac{1}{2} \mu \dot{r}^2 + U(r) \right] + \left[\frac{L^2}{2\mu r^2} \right]$$



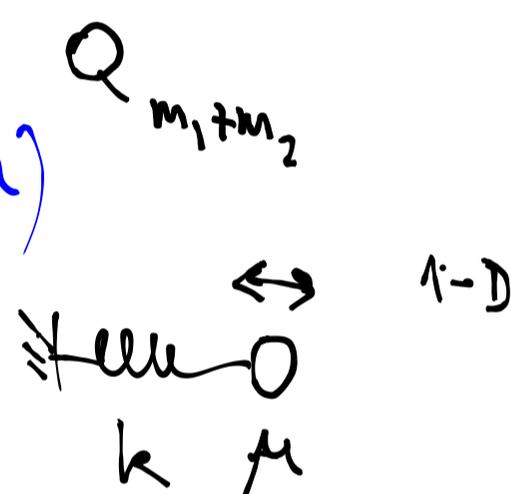
$$\therefore \mathcal{H} = H_{\text{tr}} + H_{\text{vib}} + H_{\text{rot}}$$

Para rotación hacemos aprox de rotación rígida: sup. vib.

Son pequeñas y pesamos de $r \rightarrow r_0$ fijo.

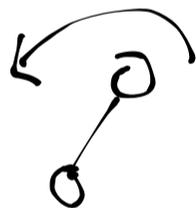
$$\therefore H_{\text{rot}} = \frac{L^2}{2\mu r_0^2} = \frac{L^2}{2I_0}$$

$$H_{\text{tr}} = \frac{1}{2}(m_1 + m_2) V_{\text{cm}}^2$$

$$H_{\text{vib}} = \frac{1}{2}\mu \dot{r}^2 + \left(\frac{1}{2}k r^2 \right) \rightarrow V(r)$$


$Q_{m_1+m_2}$

$$H_{\text{rot}} = \frac{L^2}{2I}$$



$$\mathcal{H} = H_{\text{tr}} + H_{\text{vib}} + H_{\text{rot}}$$

Balance $Z = [e^{\beta E}]$

$$Z = Z_{\text{tr}} \cdot Z_{\text{vib}} \cdot Z_{\text{rot}}$$

• Z_{tras} : $Z_{\text{tras}} = V \left(\frac{2\pi(m_1+m_2) k_B T}{h^2} \right)^{3/2}$

• $Z_{\text{vibr.}}$: \mathcal{H}_{vib} : \mathcal{H} de un oscilador armónico cuántico

$$\begin{aligned} E_{\text{vib}} &= \left(n + \frac{1}{2}\right) h\nu \\ E_{\text{vib}} &= \left(n + \frac{1}{2}\right) \hbar\omega \end{aligned}$$

 ; $\nu = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{\mu}}$
 $\omega = 2\pi\nu = \sqrt{\frac{k}{\mu}}$

deg: 1 estado por cada nivel.

$$Z_{\text{vib}} = \sum_{\{\text{esta}\}} e^{-\beta E_n^{\text{vib}}} = \sum_{n=0}^{\infty} e^{-\beta \hbar\omega \left(n + \frac{1}{2}\right)}$$

$$Z_{\text{vib}} = \frac{e^{-\frac{\beta \hbar\omega}{2}}}{1 - e^{-\beta \hbar\omega}}$$

→

si $k_B T \gg \hbar\omega$ $\frac{k_B T}{\hbar\omega}$

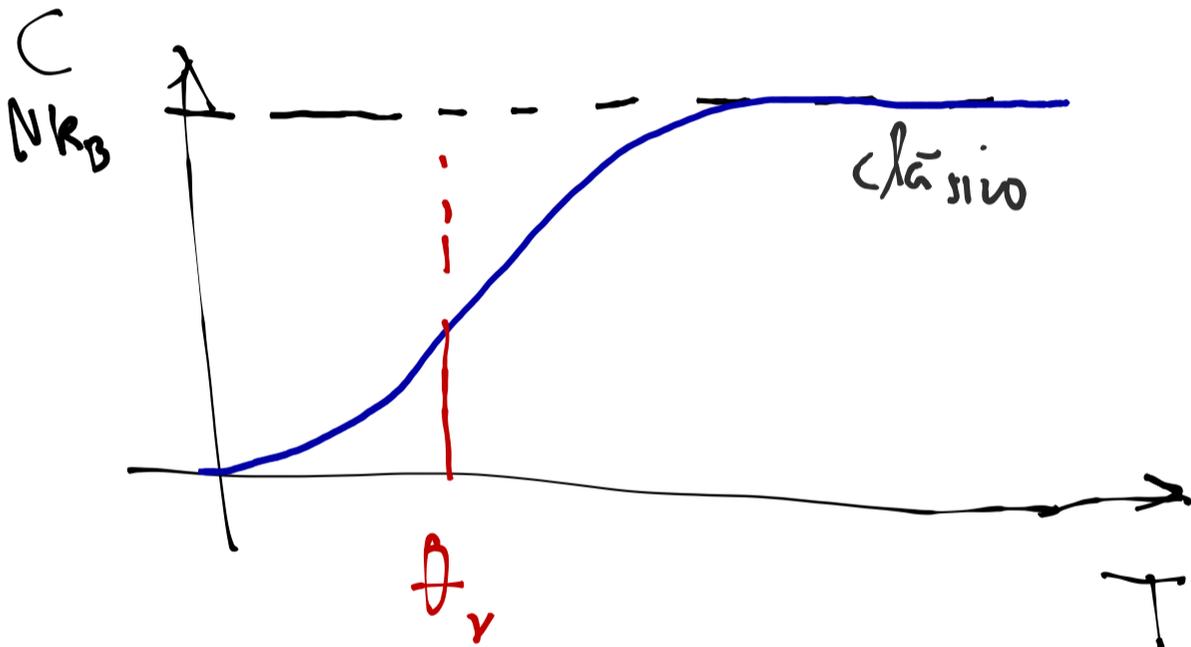
↳ la temperatura se obtiene de

$$E_{\text{vib}} = N k_B T^2 \frac{\partial \ln Z_{\text{vib}}}{\partial T} = N k_B \left(\frac{\theta_v}{2} + \frac{\theta_v}{e^{\frac{\theta_v}{T}} - 1} \right)$$

$$\theta_v = \frac{h\nu}{k_B} : \text{temp. vib}$$

$$C = \frac{\partial E}{\partial T} = N k_B \left(\frac{\theta_v}{T} \right)^2 \frac{e^{-\frac{\theta_v}{T}}}{(e^{\frac{\theta_v}{T}} - 1)^2}$$

$T \ll \theta_v$
 $T \rightarrow 0 \rightarrow e^{-\frac{\theta_v}{T}}$
 $T \gg \theta_v \rightarrow N k_B$



θ_v está entre $10^3, 10^4$ K

Einstein: un sólido es un conjunto de osciladores armónicos de la misma frecuencia ν

osciladores
independientes

→ N osciladores indep. de freq. ν

• Z_{rot} :

$$Z_{\text{rot}} = \sum_{\text{estados}} e^{-\beta E_{\text{rot}}}$$

$$\hat{H}_{\text{rot}} |j\rangle = E_{\text{rot}} |j\rangle$$

$$\Rightarrow \hat{L}_{\text{rot}}^2 = \frac{\hbar^2}{2I_0} j(j+1) \quad \text{con } \underbrace{-j, -j+1, \dots, 0, 1, \dots, j-1, j}_{\text{degeneraci. } (2j+1)}$$

$$Z_{\text{rot}} = \sum_{j=0}^{\infty} (2j+1) e^{-\beta \frac{\hbar^2 j(j+1)}{2I_0}} = \sum_{j=0}^{\infty} (2j+1) e^{-\beta \epsilon_j}$$

• Clásica $Z_{\text{rot}}^{\text{cl}} = \frac{2I k_B T}{\hbar^2} \Rightarrow C_V^{\text{cl}} = k_B T$

• Cuántica:

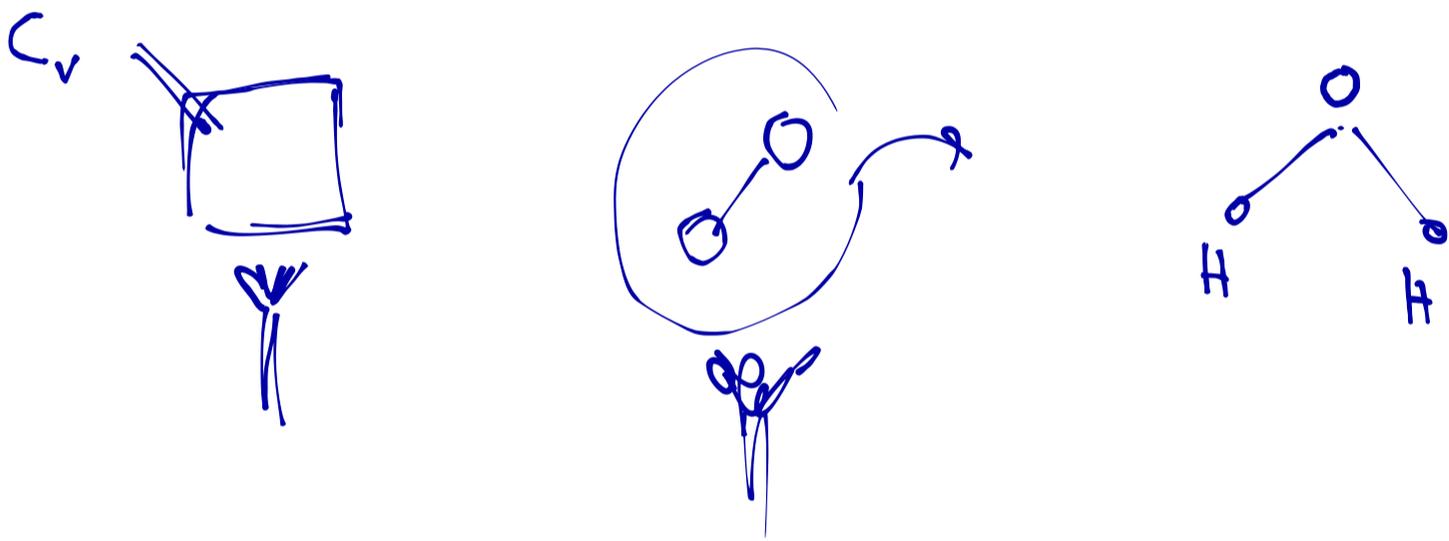
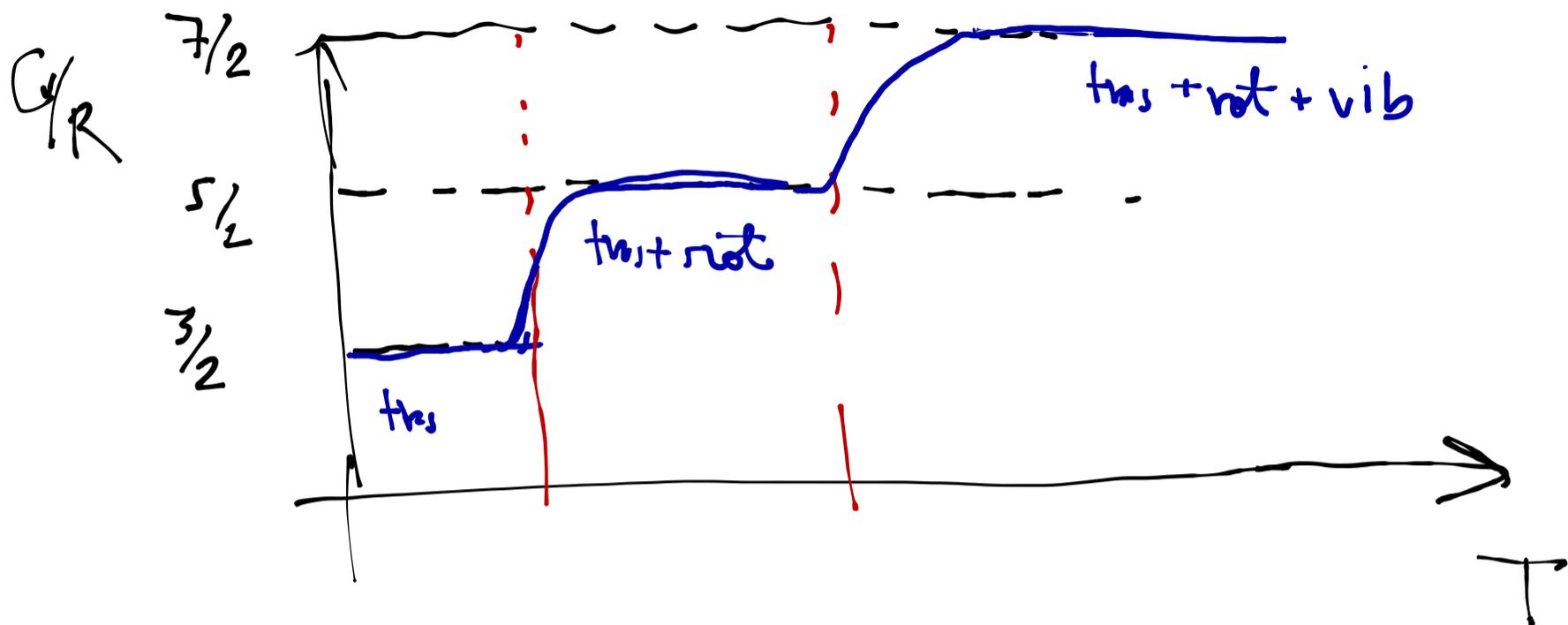
• Para $T \gg \theta_{\text{rot}}$ (alta temp) $\theta_{\text{rot}} = \frac{\frac{\hbar^2}{2I_0}}{k_B}$

$$Z_{\text{rot}}^{\text{cl}} \approx \frac{T}{\theta_{\text{rot}}} \Rightarrow C_V^{\text{cl}} = N k_B$$

• Para baja T : $T \ll \theta_{\text{rot}}$

$$Z_{\text{rot}} = 1 + 3e^{-\frac{\theta_{\text{rot}}}{T}} + 5e^{-\frac{4\theta_{\text{rot}}}{T}} \dots$$

• En definitiva, para gas ideal diatómico,
de capacidad calórica



• Usando teo. equipartición de energía,

$$\mathcal{H} = \left(\frac{\vec{p}_{cm}^2}{2(m_1+m_2)} \right) + \left(\frac{1}{2} \mu \dot{n}^2 + \frac{1}{2} k n^2 \right) + \frac{1}{2I} \left(l_{\theta}^2 + \frac{p_{\phi}^2}{\sin^2 \theta} \right)$$

$$\underbrace{3 \cdot \left(\frac{1}{2} k_B T \right)} \quad \underbrace{\frac{1}{2} k_B T \quad \frac{1}{2} k_B T} \quad \underbrace{\frac{1}{2} k_B T \quad \frac{1}{2} k_B T}$$

$$\frac{3}{2} k_B T + k_B T + k_B T$$

$$\Rightarrow E = \frac{7}{2} k_B T \quad \therefore C = \frac{7}{2} k_B$$



