TEMA 1: PROBABILIDAD

1

1

and the same

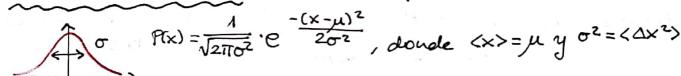
- · combinatoria: n objetos en grupos de r, sin orden Cuir=(r)= n! r!(n-r)!
- · VALOR MEDIO: <x> = \(\text{pixi o' <x> = \int_c pixidx} \)
 - NÉSIMO MOMENTO: valor esperado de la potencia enésima
- · SUCESOS INDEPENDIENTES: PLAUB) = PLA) · P(B)
- · DESUIACIÓN: ΔX = X (X) -> VARIANTEA/DISPERSIÓN: ((ΔX)²)

 Relación con la desviación estándar (ancho de (a distribución): σ = ΚΔΧ²)
- · CAMINO ALEATORIO: partimos de un punto y damos un salto de longitud l'en dirección aleatoria éProbabilidad de estar en un sitio dado después de N pasos?
 - n.: pasos a la della, probabilidad p (EXCESO PASOS

 n.z.: pasos a la izq, probabilidad q=1-p (N=11+11z)

 N=11+11z
- ODISTRIBUCIÓN BINOMIAL -> VALORES MEDIOS * $R(N_1) = \frac{N!}{M_1!(N-n_1)!} \cdot p^{n_1} \cdot q^{N-n_1}$ $(n_1) = \frac{N!}{M_2!(N-n_1)!} \cdot p^{n_2} \cdot q^{N-n_3}$ $(n_2) = Nq \quad (n_2) = N(p-q), \quad (n_3) = \sqrt{N}$ $(n_1) = \sqrt{N}$ $(n_2) = Nq \quad (n_3) = \sqrt{N}$ $(n_1) = \sqrt{N}$
- ② DISTRIBUCIÓN POISSON: "nº de cosas en una cantidad"

 Se ha considerado $p << \Lambda$, m << N $P(x) = \frac{\lambda^{x}e^{-\lambda}}{x!}$, con λ la tasa de incidencia
- 3 DISTRIBUCIÓN GAUSSIANA: N>M1>> 1, pasamos a continho



TRUCOS

- . VALOR MEDIO
 - · (a) = a sia = cte
 - · < a+6> = (a)+(b)
- · (ax)= a(x), a = cte
- · DESARROLLOS *

 $\frac{8NOMIO}{(a+b)^n} = \sum_{i=0}^{\infty} \binom{n}{i} a^{n-i} b^n$

- · SUMATORIOS : (\(\Si\)^2 = \(\Si\) \(\tilde{\chi} \times \(\tilde{\chi} \times \times \times \)
- · APROXIMACIÓN STIRUNG lnN! & N.lnN-N (+ ln JZTN)
- · INTEURALES

$$\int_{0}^{\infty} e^{-\alpha x^{2}} dx = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \qquad \int_{-\infty}^{\infty} e^{-x^{2}} dx = \sqrt{\pi}$$

$$\int_{0}^{\infty} e^{-x} x^{n} dx = m! \Rightarrow \Gamma(\alpha) = \int_{0}^{\infty} e^{-x} x^{\alpha-1} dx$$

$$erf(y) = \sqrt{\pi} \int_{0}^{y} e^{-x^{2}} dx \Rightarrow erf(\infty) = 1, erf(0) = 0$$

$$\int_{-\infty}^{\infty} e^{-\alpha x^{2}} dx = \left(\frac{1}{\alpha}\right)^{1/2} \sqrt{\pi} \left| \frac{\Gamma(\alpha+1)}{\Gamma(n+1)} = m! \right|$$

$$\Gamma(1/2) = \sqrt{\pi}$$

Escaneado con CamScanner

TEMA 2: COLECTIVIDADES

1 COLECTIVIDAD MICROCANÓNICA: energía constante, no particulas de La probabilidad está relacionada con el 11º de microestados accepibles 12. Se suele usar combinatoria (2 problemas T1).

 A_2 A° $\Omega(A^\circ) = \Omega(A_1) \cdot \Omega(A_2) \Leftrightarrow \Omega_\circ(E) = \Omega(E) \cdot \Omega'(E_0 - E)$ PROBABILIDAD: $P(E) = C \cdot \Omega_\circ(E)$, $C = \frac{1}{\Omega T}$

CONDICIÓN EQUILIBRIO ENEROÍA

A partir de esta condición definimos:

$$\beta = \frac{\partial \ln \Omega(E)}{\partial E} = \frac{1}{kT}$$
, con k la constante de Boltemann

Introducinos la ENTROPÍA como una medida de desconocimiento del sistema:

- · ENTROPÍA DE BOLTZHANN: S=Klu_s
- · ENTROPÍA DE GIBBS: S=-KN & PilnPi
- @ COLECTIVIDAD CANÓNICA : ETOTAL + cte, N = cte Un sistema en un baño térmico (cuando nos hablen de temperatura, usamos la colectividad canónica.

- · ENTROPÍA: GIBBS Ó S=NK(lu2+B<E>)
- 3 COLECTIVIDAD MACROCANÓNICA: N + cte, E Total + cte FUNCIÓN PARTICIÓN

Escaneado con CamScanner

GRAN CANONICA

. RELACIONES TERMODINAMICAS

COL. CANONICA

$$\langle E \rangle = -\frac{\partial \ln z}{\partial \beta}$$
 $\langle E^2 \rangle = \frac{1}{2} \cdot \frac{\partial^2 z}{\partial \beta^2}$ $\langle \Delta E^2 \rangle = \frac{\partial^2 \ln z}{\partial \beta^2} = -\frac{\partial \langle E \rangle}{\partial \beta}$

$$Cv = -\frac{\partial}{\partial \beta}\langle E \rangle = \frac{\partial \langle E \rangle}{\partial T}$$
 $P = \frac{1}{\beta} \cdot \frac{\partial \ln z}{\partial V}$ $T = \left(\frac{\partial F}{\partial S}\right)_{V}$ $F = \frac{\partial S}{\partial E}$

COL. MACROCANÓNICA

· PARAMAGNETISMO: Natomos con spin ± 1/2 sometidos a H

$$\vec{x}$$
 \vec{y} - Spin alineado: $\vec{E}_{+} = -\mu H (S = +1/2)$
 \vec{S} - Spin antialineado: $\vec{E}_{-} = +\mu H (S = -1/2)$

MAGNETIZACION TOTAL: M=<MHIN= Nutanh(ByH)

ENDROVA MEDIA: <E>= -UH tanh (BUU)

· DEBARROLLO TAYLOR: $f(x) = \sum_{n=0}^{\infty} \frac{1}{n!} \cdot \frac{d^n f(x)}{dx^n} \left((x-x_0)^n = f(x_0) + \frac{d f(x)}{dx} \right) \left((x-x_0) - \frac{d^n f(x)}{dx} \right)$

· EWACIÓN ELIPSE:
$$\frac{(x-h)^2}{a^2} + \frac{(y-k)^2}{b^2} = 1 \rightarrow A = TTab$$

EWACIÓN CÍRCUCO: $(x-a)^2 + (y-b)^2 = R^2 \rightarrow A = TTR^2$

· MÉTODO HULTIPLICADORES LACRANGE

$$f(x,y,z) \rightarrow función objetivo | $\nabla f + \lambda \nabla h = 0$
 $h(x,y,z) \rightarrow restricción$$$

1. Escibir restricciones como f(x)=0

- 2. Derivar las funciones que tengamos y multiplicar la retricción por un parâmeto.
- 3. Resolver el vistema.

•
$$\frac{1}{4}\left(\frac{\partial^2 \xi}{\partial \zeta^2}\right) = \frac{\partial}{\partial \zeta}\left(\frac{\xi}{4}\cdot\frac{\partial \xi}{\partial \zeta}\right) + \frac{1}{4}\left(\frac{\partial \xi}{\partial \zeta}\right)^2$$

TEMA 3: GASES IDEALES NO INTERACTUAN FUNCION DE PARTICION: relacionada con el volumen disponible de espacio fásico relx-de = la coelección mantica) >x Para que la entropia sea extensiva, introducionos el térnino 1 para discontar permitaciones: $Z = \frac{1}{N!h^3} \iint d^3 \times d^3 p e^{\int E(x,p)} = \frac{V^N}{1} \left[\frac{2\pi m}{h^2 B} \right]^{2N/2}$ Lygas ideal lo consideranos d consideranos distinguible ENTROPÍA: ECUACIÓN DE SACKUR-TETRODE S=NK[ln \frac{1}{N} + \frac{3}{2}ln(\frac{2\tau_n}{\pi^2}) + \frac{3}{2} + 1 - \frac{3}{2}ln \beta] constante o'asociada al gas · PRINCIPIO DE EQUIPARTICIÓN: sea Del minero de grados de libertad asociados a una energía cuadrática, esta energía aperta al valor medio total de la energia en: <E>= D·1/2 KT → D relacionado con tipo gas · CLASICO VS CUANTICO: ècomo sabemos a partir de donde usar una distribución u otra? - Distancia media entre partículas: l=[V] 1/3 | WANTICO: l= λDB Cuásico: l>> XDB - Longitud de onda térmica: 208 2 h - DISTRIBUCION VELOCIDADES MAXWELL este término se suele considerar = 1 + - EN FUNCIÓN DEZ MÓDUCO ITI $2 = \frac{V}{h^3} \, \text{m}^3 4\pi \int_0^\infty y^2 dv \, e^{-\beta \frac{mV^2}{2}} \Rightarrow F(v) dv = 4\pi \frac{N}{V} \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{3/2} v^2 e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv$ @ 10 10

- EN FUNCIÓN DEL MÓDULO IJI $\frac{2}{\sqrt{3}} = \frac{V}{\sqrt{3}} =$

- · Si tenemos una evergia cinética formada por la suma de varias evergias, la función de partición será la multiplicación de las distintais funciones.
- · Cuando calculemos el valor medio de una velocidad, en la distribución se suele no considerar NV por la signiente justificación:

$$\frac{1}{\sqrt{V}} = \frac{\int vF(v)dv}{\int F(v)dv} = \frac{\int vF(v)dv}{V/V} \Rightarrow \text{normalización}$$

RELACIONES TERMODINÂMICAS: a partir de la función de partición que hemos definido vamos a deducir la ley de los gases ideales PRESION: $\langle P \rangle = \frac{1}{\beta} \cdot \frac{\partial \ln Z}{\partial V} = \frac{1}{\beta} \cdot \frac{N}{V} \iff \langle P \rangle V = NKT = \frac{N}{\gamma} \cdot NKT = nRT$ $k \cdot NA = R \quad \text{NÚMERO} \quad n = \frac{N}{NA}$ $\text{MOLES} \quad n = \frac{N}{NA}$

ENERGIA:
$$\langle E \rangle = \frac{3}{2}NkT = \frac{3}{2}nRT$$
 | considerando
CALOR ESPECÍFICO: $C_V = \frac{3}{2}Nk = \frac{3}{2}nR$ | gas monoatónico

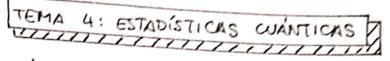
TRUCOS

- . Distribuciones del tipo $\langle vx^2 \rangle$: mais fácil resolvento desde $\langle E \rangle$ teniendo en menta que $\langle v^2 \rangle = 3 \langle vx^2 \rangle$.
- · Algunas cosas se demnestran desde el PRIMER PRINCIPIO DE LA TERMODINÁMICA:

· DERIVADAS:
$$\frac{\partial A}{\partial B} = \frac{\partial A}{\partial C} \cdot \frac{\partial C}{\partial B}$$

· Resolución integrales con cambio a diferencial ángulo sólido: para pasar de componentes a módulo (teniendo en menta que el dugulo sólido va de 0 a 411)

$$d^3V = V^2 dV d - 12 \implies V_X^2 + V_Y^2 + U_z^2 = V^2$$



· NUMERO DE OUPACIÓN: promedio de partículas que experamos exantrar en el estado de evergia s

Alion hay que considerar las distintas combinaciones de las evenças de cada estado que nos lleven a la misma energía total ER.

O PARTÍCULAS DISTINGUIBLES: ESTADÍSTICA MAXWELL- BOLTZMANN

ln ZMB = Nln (
$$\sum e^{\beta \epsilon_r}$$
) $\Rightarrow \geq_{MB} = (\sum e^{\beta \epsilon_r})^N \Rightarrow_{E} use esta$
(ns) $ns = N \frac{e^{\beta \epsilon_s}}{\sum e^{\beta \epsilon_r}} \Rightarrow \langle \Delta n_s^2 \rangle = \langle n_s \rangle (1 - \frac{\langle u_s \rangle}{N})$

(2) PARTÍCULAS INDISTINGUIBLES

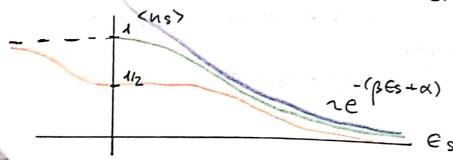
· BOSONES: Y simétrica, spin entero. Podemos tener (ns)>1 (més de una particula en el = estado. Si todos en el estado fundamental, consensaso. ESTADÍSTICA BOSE - EINSTEIN

lu
$$Z_{BE} = -\sum_{r} ln \left(1 - e^{-\left(\beta E_{r} + \alpha\right)}\right)$$
, con $\alpha = -\beta \mu \left(\mu \text{ POTENCIAL QUÍMICO}\right)$

$$\left(n_{S}\right)_{BE} = \frac{1}{e^{\beta E_{S} + \alpha} - 1}$$

CASO PARTICULAR M=0: FOTOMES, DISTRIBUCIÓN DE PLANCE luzg=- \(ln(1-\varepsilon\beta \ens) = \(ns)g=\frac{1}{1-\varepsilon\beta \varepsilon s}

· FERMIONES: Y autisimétrica, spin semienters. Signer el Principio de Exclusión de Pauli, no podemos tener mas de una en el = estado (cns)=0,1). luzpo = [lu(1+e(ser+d)) => <us) = 1 - 1 - (us) (1-(us))



· GAS DE FERMI : electrones de conducción en un metal, distribución continua $N = \frac{95}{h^3} \int d^3p d^3 \times M(p)$ aenta grados libertad

LIMITE DECEMBRADO: cuando T-0, decimos

que es el mar de Fermi y la distribución es fueión escalón

DENSIDAD DE ESTADOS: partiendo de la cuantización de la energía podemos

medir los estados disponibles
$$g(E) = \frac{V}{4\pi^2} \left(\frac{2m}{K^2}\right)^{3/2} E^{1/2} \implies \langle E \rangle = \int_E g(E) n(E) dE = \frac{3}{10} \left(3\pi^2\right)^{2/3} \cdot \frac{k^2}{V} \left(\frac{N}{V}\right)^{2/3}$$
. No La permite que la limitación de energias sea una capa esférica

• ECHACIONES CUERPO NEORO

$$u(\nu)d\nu = \frac{8\pi h}{c^3} \cdot \frac{\nu^3}{e^{\beta h\nu}-1} d\nu \Rightarrow usar relaciones para pasara $\lambda, \omega \rangle_{\omega = 2\pi\nu}$

LEY STEFAN - BOLTZMANN: $F = \frac{p}{\Lambda} = \sigma T^4$, $\sigma = 567.60^8 J s^{-1} m^2 K^{-4}$

Ley DE WIEN: $\lambda max T = o'2014 hc/k$$$

LEY DE WIEN: LMAX T = 0'2014 hc/k PRESION DE RADIACIÓN: $\langle P \rangle = \frac{1}{3} \langle u \rangle = \frac{1}{3} \frac{\langle E \rangle}{V}$

TRUCOS

SERIE GEOMÉTRICA:
$$\sum_{k=0}^{\infty} e^{-\alpha k} = \frac{1}{1-e^{-\alpha}}$$

· PARA EZ Nº MICROESTADOS | BE: IZ = (nº estados). (nº partículas)

· Resolución de integrales haciendo el desarrollo de Taylor dentro de la integral.

TEMA S: SISTEMAS INTERACTUANTES

Vamos a añadir una evergia potencial da interacción que normelmente será función de la distancia relativa entre partículas. La función de partición (que se calcula como en el T3) queda:

$$\frac{2}{N!} \left(\frac{2\pi m}{h_0^2 \beta} \right)^{\frac{3N}{2}} \cdot \text{Zint} \Rightarrow \text{Zint} = V^N \left(1 + \frac{N^2}{2V} I(\beta) \right), \text{ con } I(\beta) = 4\pi \int_0^{\infty} r^2 dv (\tilde{e}^{\beta u}) dv (\tilde{e}^{\beta u$$

$$\langle u \rangle = -\frac{\partial}{\partial \beta} \left(\frac{I(\beta)}{\sqrt{\beta}} \right)$$

@ POTENCIAL SUTHERLAND

$$u(r) = \begin{cases} \infty & \text{si } r < r_0 \\ -u_0\left(\frac{r_0}{r}\right)^{S} & \text{si } r > r_0 \end{cases}$$

$$\langle \varepsilon \rangle = -\frac{\partial \ln z}{\partial \beta} = \frac{3}{2}NKT + \frac{N^2}{2}2\pi uor^3 \cdot \frac{1}{3-\beta}$$

$$\langle P \rangle = \frac{1}{\beta} \cdot \frac{\partial \ln z}{\partial V} = \frac{1}{\beta} \left[\frac{N}{V} + \frac{N^2}{V^2} \cdot \frac{2\pi r_6^3}{3} (1 + \beta U \circ \frac{3}{3 - \beta}) \right] \times$$

$$\langle E \rangle = \frac{3}{2} NkT$$

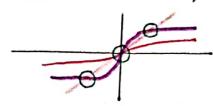
$$\langle P \rangle = \frac{1}{\beta} \left[\frac{N}{V} + \frac{N^2}{V^2} \cdot \frac{2\pi V_0^3}{3} \right]$$

· MODEZO DE ISING: red de espires donde se considera, además de la energia generada por H externo, la generada por la interacción con primeros vecinos: sumatorio primeros vecinos fenomagnetismo $Er = -\sum_{i=1}^{N} \mu U si - J \sum_{i,j} sisj$, con $si = \pm 1$, J > 0 interisidad intercambio

Este caso solo se puede resolver avaliticamente en 1 y 2 dinensiones. En dimensiones suprevioues hay dos aproximaciones vitiles:

1. HÉ TODO MONTECARLO: praicticas ordenador. Se sorteau espines de forma aleatoria y luego se cantoia uno de ellos, también aleatoriamente. Se calcula DE y elegimos mediante probabilidades si se acepta el cambio o mo.

2. APROXIMACIÓN CAMPO MEDIO: definimos un campo efectivo que nos permita usar los vesultados calculados en el paramagnetismo. $E_r = -\mu \operatorname{Si}(\mu + \frac{J}{2\mu}\sum_{k=1}^{\infty}\operatorname{Sk}) = -\mu \operatorname{Si}\operatorname{Heff} \Rightarrow la solución para la magnetización media la conocernos y es: <math>(\operatorname{Si}) = \tanh\left(\frac{\operatorname{Heff}}{\operatorname{KT}}\mu\right) = \tanh\left(\frac{\operatorname{HH}}{\operatorname{KT}} + \frac{\operatorname{Jz}}{\operatorname{JkT}} < \operatorname{Si}\right)$



Este término altera la parte "lineal" de la tangente y nos da más o menos soluciones

Mas formulas del Modelo de Ising- $\langle E \rangle = -\mu N \mu m - \frac{J}{2} N z m^{2} ; \quad E = -JND \quad (D = dimensión)$ $Z = \sum_{S_{1}, S_{2}} \sum_{S_{N} = \pm 1} e^{\beta (\sum_{i=1}^{N} \mu H S_{i} + J \sum_{ij} S_{i} S_{j})} e^{\beta \sum_{i=1}^{N} \mu H S_{i} + J \sum_{ij} S_{i} S_{i}}$ $E = -\mu N \sum_{i=1}^{N} S_{i} - J m z \sum_{i=1}^{N} S_{i} + \frac{J m^{2} N z}{2} \implies Z = e^{\beta \sum_{i=1}^{N} m^{2} N} [2 \cosh(\beta \mu M + \beta J m z)]^{N}$

· Campo medio para el gas ideal

$$Z = \frac{1}{N!h^{3N}} \left(\iint d^{3}p d^{3}r e^{\int S(E+U)} \right)^{N} = \dots = \frac{1}{N!h^{3N}} \left(\frac{2\pi m}{B} \right)^{\frac{3N}{2}} \cdot \left[(V-V_{X}) e^{\int S(Ue)} \right]^{N}$$
Agui V_{X} es el volumen no accesible por ser $U \to +\infty$.

• ECUACIÓN DE VAN DER WAALS: $(p+\frac{a'}{vz})(v-b')=kT$, $v=\frac{V}{N}=\frac{1}{N}$ ESPECÍFICO ENERGÍA LIBRE HOLMUOLTZ: F=-kTLuZ

TRUCOS

· Sumatorio primeros veciros:
$$\sum_{i=1}^{N} = \frac{2}{2} \sum_{i=1}^{N}$$

[·] Para llegar a * hay que suponer el denominador 2 1.

TEMA 6: SISTEMAS NO EQUILIBRIO

· COLISIONES

- Probabilidad de colisión entre t, t+dt: wat
- Probabilidad no colisión entre t, t+dt: P(+) = e-wt
- -Probabilidad si colisión entre t, t+dt sin haber colisionado antes: P(+)dt = we wt olt
- TEMPO DE COLISION: valor experado tiempo entre colisiones $T = \langle t \rangle = \int_0^\infty t P(t) dt \Rightarrow P(t) = \frac{1}{T} e^{-t/T}, \langle t^2 \rangle = \frac{2}{w^2}, \sigma = \sqrt{\Delta t^2} = T$
- RECORRIDO LIBRE MEDIO: distancia media entre colisiones l= (V)T y también tenemos t=NT
- SECCIÓN EFICAZ: airea donde si entramos, chocamos (relación con parametro de impacto)

RELACIONES IMPORTANTES

- · Desplazamiento avadrático medio: <x2> = 2dDt, d la dimensión
- · F=MI(U), N=OOMI(U), = OOMZ(U)

· AUTODIFUSION : gradientes de concentraciones

LEY DE FICK: J = - DON, COEHCIENTE DE DIFUSION

EWACIÓN DE DIFUSION: du de [D. du] = M(X,t) = MO (40t)

ECUACIÓN DE CONTINUIDAD: # = - V PP

CEY DE STOKES: Ff = - GTMYV = - QU => D = KT

A partir de esto y sabiendo que $N_A = \frac{R}{K}$ podemos encontrar experimentalmente N_A .

OTRAS FORMAS DE DAR D : < l2> = GDt, D = \$< \mathread < \mathread \tag{7}

ANOTACIONES EJERCICIOS

- · la probabilidad está relacionada con el volumen del espacio fásico.
- · Cuando algo está entre A y A+dA, lo que queremos calcular será f(A) olA.
- · Que el x% de átomos tenga una característica \ que 1 átomo tenga un x% de probabilidad de la característica
- · El calor específico en el caso cuártico es menor al del caso clásico como consecuencia de la cuantización de la energía.
- "RECORDAR! En los valores medios si nos lo piden para N particulas, multiplicar por N.
- · La entropia en el equilibrio se MAXIMIZA y en T-00 se anula (TERCER PRINCIPIO DE LA TERMODINÁMICA).
- · TÉCNICA CUANDO EMPIECEN A PEDIR EVERCIAS MEDIAS RARUNAS
 - 1. Buscar la función de partición, que suele ser lo más fácil de dar. No complicarse unecho, hacer $z=\sum_{i} e^{i\beta E_{i}}$ y si luego hacen falta tucos y simplificaciones, pues ya se lacen.
- . <u>L'MITE CLÁSICO</u>: T→0 ⇔ β → +00 (si estamos en el oscilador mántico, nos dará la energia del estado fundamental)
- · OSCILADOR ARMÓNICO DIMENSIÓN N: $E=\hbar\omega[(m_1+...+m_N)+\frac{N}{2}]$, donde ni es el nivel energético en el estado i