Soluzioni esercizi Fisica della Materia

Grufoony
https://github.com/Grufoony/Fisica_UNIBO

3 febbraio 2022

Ricavare Sackur-Tetrode

Per un gas perfetto è nota la

$$F = Nk_B T \left[\ln \left(\frac{n}{n_Q} \right) - 1 \right]$$

Per calcolare l'entropia è sufficiente utilizzare la relazione

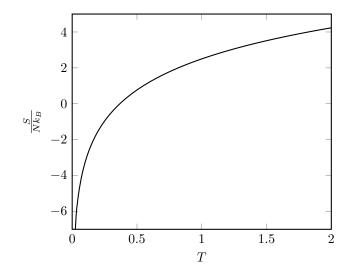
$$S = -\frac{\partial F}{\partial T}$$

ricordandosi che la concentrazione quantistica è definita

$$n_Q = \left(\frac{mk_BT}{2\pi\hbar^2}\right)^{\frac{3}{2}}$$

Svolgendo i calcoli

$$S = -\left\{Nk_B \left[\ln\left(\frac{n}{n_Q}\right) - 1\right] - Nk_B T \frac{1}{n_Q} \left(\frac{mk_B}{2\pi\hbar^2}\right)^{\frac{3}{2}} \frac{3}{2} T^{\frac{1}{2}}\right\}$$
$$= -\left\{Nk_B \left[\ln\left(\frac{n}{n_Q}\right) - 1 - \frac{3}{2}\right]\right\} =$$
$$= Nk_B \left[\ln\left(\frac{n_Q}{n}\right) + \frac{5}{2}\right]$$



Integrale di Bose

$$I = \int_0^\infty \frac{x^n}{e^x - 1} dx = \int_0^\infty \frac{x^n e^{-x}}{1 - e^{-x}} dx =$$

$$= \int_0^\infty x^n e^{-x} \sum_{k=0}^\infty e^{-kx} dx =$$

$$= \sum_{k=0}^\infty \int_0^\infty x^n e^{-x(k+1)} dx$$

Ponendo ora h = k + 1 e y = hx e si ottiene

$$I = \sum_{h=1}^{\infty} \int_{0}^{\infty} \frac{y^{n}}{h^{n+1}} e^{-y} dy =$$

$$= \sum_{h=1}^{\infty} \frac{1}{h^{n+1}} \int_{0}^{\infty} y^{n} e^{-y} dy =$$

$$= \zeta(n+1)\Gamma(n+1)$$

Esercizio 4.17 (Kennett)

Considerare un sistema di spin non interagenti, ciascuno con energia $\epsilon = -s\mu B$, con $s = \pm 1$. Trovare l'energia libera di Helmholtz per un sistema di N spin in un solido.

Cominciamo con lo scrivere la funzione di partizione di unaparticella singola

$$Z_1 = e^{\beta \mu B} + e^{-\beta \mu B} = 2 \cosh(\beta \mu B)$$

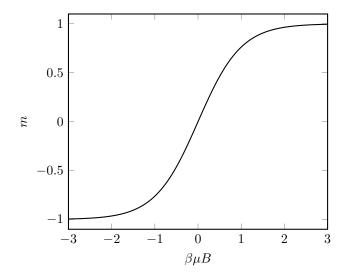
Trovandoci in un solido gli spin sono disposti a reticolo, quindi distinguibili. L'energia libera di Helmholtz è

$$F = -k_B T \ln(Z_1^N) = -Nk_B T \ln[2\cosh(\beta \mu B)]$$

(a) Sapendo che la magnetizzazione si può esprimere come $M=-\frac{1}{\mu}\frac{\partial F}{\partial B}$, trovare la magnetizzazione per spin m.

Avendo già l'energia di Helmholtz possiamo procedere con il calcolo

$$M = -\frac{1}{\mu} \frac{\partial F}{\partial B} = \frac{Nk_B T}{\mu} \frac{\partial \ln[2\cosh(\beta \mu B)]}{\partial B}$$
$$m = \frac{k_B T}{\mu} \frac{2\sinh(\beta \mu B)\beta \mu}{2\cosh(\beta \mu B)} = \tanh(\beta \mu B)$$



(b) Trovare la capacità termica a campo magnetico costante e verificare la presenza di un'anomalia di Schottky.

Per il calcolo useremo questa volta la funzione di partizione

$$C_{V} = \frac{\partial U}{\partial T} = -\frac{\partial}{\partial T} \frac{\partial \ln(Z_{1}^{N})}{\partial \beta} =$$

$$= -N \frac{\partial}{\partial T} \frac{\partial \ln(2 \cosh(\beta \mu B))}{\partial \beta} =$$

$$= -N \frac{\partial}{\partial T} \frac{2 \sinh(\beta \mu B) \mu B}{2 \cosh(\beta \mu B)} = -N \mu B \frac{\partial}{\partial T} \tanh(\beta \mu B) =$$

$$= -N \mu B \frac{(-\mu B)}{k_{B} T^{2} \cosh^{2}(\beta \mu B)} = N k_{B} \frac{(\beta \mu B)^{2}}{\cosh^{2}(\beta \mu B)}$$

$$0.5$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.4$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

$$0.3$$

Esercizio 5.4 (Kennett)

La pressione sul monte Everest è $P_{Ev}=\frac{1}{3}P_{atm}$ con $P_{atm}=101.3kPa$ e la temperatura è $T_{Ev}\simeq 243K$. Calcolare il libero cammino medio.

 $\beta \mu B$

Dalla teoria è nota la formula per il libero cammino medio

$$l = \frac{1}{n\pi d^2}$$

Dato che sempre di aria si tratta (sia sull'Everest che al livello del mare) e che non sappiamo d, risulta più comodo trovare

$$\frac{l_{Ev}}{l_{atm}} = \frac{n_{atm}}{n_{Ev}}$$

Essendo l'aria in buona approssimazione un gas perfetto si può scrivere la densità come $n=\frac{P}{k_BT}$ e, inserendo il tutto nella relazione precedente (assumendo $T_{atm}\simeq 300K$)

$$\frac{l_{Ev}}{l_{atm}} = \frac{T_{Ev}P_{atm}}{T_{atm}P_{Ev}} = 3\frac{T_{Ev}}{T_{atm}} = 2.67$$

Dalla teoria è noto $l_{atm} \simeq 1 \mu m$ quindi $l_{Ev} \simeq 2.67 \mu m$

Esercizio 5.5 (Kennett)

Nello spazio intersetllare sono presenti giganti nubi di idrogeno molecolare (lunghezza di legame $0.74 \times 10^{-10} m$). Sapendo che la massa di una nube è $m \sim 4 \times 10^{45} kg$, il diametro è $D \sim 1.42 \times 10^{18} m$ e la temperatura è $T \sim 10 K$ calcolare il libero cammino medio e il tempo di collisione medio.

Calcolando il volume della nube

$$V = \frac{4}{3}\pi \left(\frac{D}{2}\right)^3 = \frac{\pi}{6}D^3$$

e il numero di molecole $N = \frac{A}{2N_A}$ si ottiene

$$l = \frac{V}{N\pi d^2} = \frac{D^3}{3N_A d^2} = 7.24 \times 10^{11} m$$

Il tempo di collisione analogamente è

$$\tau = \sqrt{\frac{m}{3k_BT}}l = l\sqrt{\frac{A}{3N_Ak_BT}} = 6.48\times 10^{10}s$$

Esercizio 6.4 (Kennett)

Calcolare U e C_V per un sistema a due livelli popolato da bosoni.

Dalla teoria è nota la

$$\Xi_b = \prod_s \left[\frac{1}{1 - e^{\beta(\mu - \epsilon_s)}} \right]$$

Assumiamo i due livelli energetici come

$$\begin{cases} \epsilon_0 = 0 \\ \epsilon_1 = \epsilon \end{cases}$$

e in questo caso la funzione di partizione gran canonica diviene

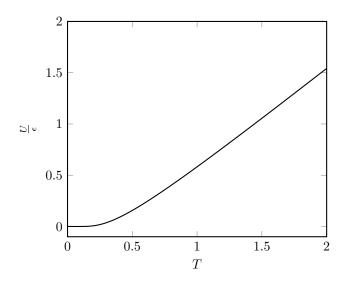
$$\Xi = \frac{1}{(1 - e^{\beta \mu})(1 - e^{\beta(\mu - \epsilon)})}$$

Dalla definizione di energia interna si può utilizzare il trucco di Feynman

$$\begin{split} U &= \frac{1}{\Xi} \sum_{N=0}^{\infty} \sum_{s}^{N} s \epsilon e^{\beta (N\mu - s\epsilon)} = \\ &= -\frac{1}{\Xi} \frac{\epsilon}{\beta} \sum_{N=0}^{\infty} \sum_{s}^{N} \frac{\partial}{\partial \epsilon} e^{\beta (N\mu - s\epsilon)} = \\ &= -\frac{1}{\Xi} \frac{\epsilon}{\beta} \frac{\partial}{\partial \epsilon} \sum_{N=0}^{\infty} \sum_{s}^{N} e^{\beta (N\mu - s\epsilon)} = \\ &= -\frac{1}{\Xi} \frac{\epsilon}{\beta} \frac{\partial \Xi}{\partial \epsilon} = \\ &= -\frac{\epsilon}{\beta} \frac{\partial \ln \Xi}{\partial \epsilon} \end{split}$$

Possiamo ora calcolare l'energia interna

$$\begin{split} U &= -\frac{\epsilon}{\beta} \frac{\partial \ln \Xi}{\partial \epsilon} = \\ &= \frac{\epsilon}{\beta} \frac{\partial \ln (1 - e^{\beta \mu}) (1 - e^{\beta (\mu - \epsilon)})}{\partial \epsilon} = \\ &= \frac{\epsilon}{\beta} \frac{\partial \ln (1 - e^{\beta (\mu - \epsilon)})}{\partial \epsilon} = \\ &= \frac{\epsilon}{\beta} \frac{\beta e^{\beta (\mu - \epsilon)}}{(1 - e^{\beta (\mu - \epsilon)})} = \\ &= \epsilon \frac{e^{\beta (\mu - \epsilon)}}{(1 - e^{\beta (\mu - \epsilon)})} = \\ &= \frac{\epsilon}{e^{\beta (\epsilon - \mu)} - 1} \end{split}$$



Per la capacità termica è sufficiente utilizzare la relazione

$$C_{V} = \frac{\partial U}{\partial T} =$$

$$= -\frac{\epsilon}{(e^{\beta(\epsilon-\mu)} - 1)^{2}} \frac{\epsilon - \mu}{k_{B}} \left(-\frac{1}{T^{2}}\right) e^{\beta(\epsilon-\mu)} =$$

$$= \frac{k_{B}\beta^{2}\epsilon(\epsilon - \mu)}{(e^{\beta(\epsilon-\mu)} - 1)(1 - e^{\beta(\mu-\epsilon)})}$$

$$1$$

$$0.8$$

$$0.6$$

$$0.6$$

$$0.2$$

$$0.2$$

$$0$$

$$0.5$$

$$1$$

$$1.5$$

Esercizio 9.5 (Kennett)

(a) Mostrare che la funzione di partizione gran canonica per la radiazione di corpo nero assume la forma

T

$$\Xi = \prod_{s} \frac{1}{1 - e^{-\beta \epsilon_s}} \tag{1}$$

La radiazione di corpo nero è costituita da fotoni, ossia bosoni. Dalla teoria (vista in classe) è nota la funzione di partizione gran canonica bosonica:

$$\Xi_b = \prod_s \frac{1}{1 - e^{\beta(\mu - \epsilon_s)}}$$

Osservando ora come si possano aggiungere/rimuovere fotoni ad un corpo nero senza alcun costo energetico ($\mu=0$) la 1 diviene ovvia.

(b) Usando l'equazione 1 oppure in altro modo si dimostri che l'entropia per unità di volume della radiazione di corpo nero a temperatura T assume la forma

$$s = \frac{4\pi^2 k_B^4 T^3}{45\hbar^3 c^3} \tag{2}$$

Richiamiamo ora l'energia per unità di volume della radiazione di corpo nero (eq. 9.20 Kennett)

$$u = \frac{\pi^2}{15} \frac{(k_B T)^4}{(\hbar c)^3}$$

e anche la sua pressione (eq. 9.29 Kennett)

$$P = \frac{u}{3}$$

Richiamando ora la relazione termodinamica

$$U = TS - PV - \mu N \tag{3}$$

ponendo $\mu=0$ (vedi punto a) e dividendo per il volume V, si ottiene

$$s = \frac{u + P}{T}$$

che unita alle precedenti conclude la dimostrazione

$$s = s = \frac{u + \frac{u}{3}}{T} = \frac{4}{3} \frac{u}{T} = \frac{4\pi^2 k_B^4 T^3}{45\hbar^3 c^3}$$

Esercizio 9.9 (Kennett)

Calcolare la temperatura critica per un BEC in 2 dimensioni.

Richiamiamo ora la densità degli stati 2D calcolata in precedenza:

$$g(\epsilon) = g_s \frac{m}{2\pi\hbar^2} L^2$$

Possiamo calcolare il numero medio di particelle con la classica formula

$$N = \int_0^\infty g(\epsilon) f(\epsilon) d\epsilon$$

la quale, posto $n = \frac{N}{L^2}$ diventa

$$n = g_s \frac{m}{2\pi\hbar^2} \int_0^\infty \frac{1}{e^{\beta(\epsilon - \mu)} - 1} d\epsilon$$

Per la temperatura critica si ha $e^{\beta_0} >> 1$ e si può approssimare

$$n \approx g_s \frac{m}{2\pi\hbar^2} \int_0^\infty e^{-\beta(\epsilon-\mu)} d\epsilon$$

la cui soluzione è

$$n = g_s \frac{mk_B}{2\pi\hbar^2} T_0$$

Invertendo l'equazione precedente si ottiene la relazione desiderata

$$T_0 = \frac{2\pi\hbar^2}{mk_B} \frac{n}{q_s}$$

Esercizio 1 (esame del 13/01/2022)

(a) Calcolare la capacitá termica C_V per un sistema di N oscillatori armonici distinguibili, ciascuno con energia $\epsilon_s = \left(n + \frac{1}{2}\right)\hbar\omega$ studiandone i limiti a basse $(k_BT << \hbar\omega)$ e alte $(k_BT >> \hbar\omega)$ temperature.

Si può subito calcolare la funzione di partizione dalla definizione

$$Z_1 = \sum_{s} e^{-\beta \epsilon_s} = \sum_{n=0}^{\infty} e^{-\beta \hbar \omega \left(n + \frac{1}{2}\right)} =$$

$$= e^{-\beta \frac{\hbar \omega}{2}} \sum_{n=0}^{\infty} e^{-\beta \hbar \omega n} = -\frac{e^{-\beta \frac{\hbar \omega}{2}}}{e^{-\beta \hbar \omega} - 1}$$

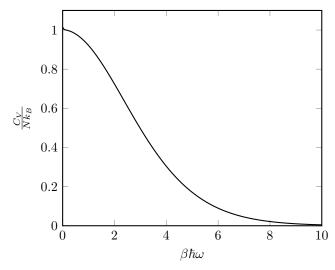
$$= \frac{e^{-\beta \frac{\hbar \omega}{2}}}{1 - e^{-\beta \hbar \omega}} = \frac{e^{\beta \frac{\hbar \omega}{2}}}{e^{\beta \hbar \omega} - 1}$$

Richiamiamo ora la formula per l'energia interna

$$\begin{split} U &= -\frac{\partial \ln(Z_1^N)}{\partial \beta} = -N \frac{\partial}{\partial \beta} \left[\ln(e^{\beta \frac{\hbar \omega}{2}}) - \ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) \right] = \\ &= -N \frac{\partial}{\partial \beta} \left[\beta \frac{\hbar \omega}{2} - \ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) \right] = \\ &= -N \left[\frac{\hbar \omega}{2} - \frac{\hbar \omega e^{\beta \hbar \omega}}{e^{\beta \hbar \omega} - 1} \right] = \\ &= -N \hbar \omega \left[\frac{1}{2} - \frac{e^{\beta \hbar \omega}}{e^{\beta \hbar \omega} - 1} \right] = \\ &= N \hbar \omega \left[\frac{1}{1 - e^{-\beta \hbar \omega}} - \frac{1}{2} \right] \end{split}$$

Da qui è possibile ricavare la capacità termica

$$\begin{split} C_V &= \frac{\partial U}{\partial T} = N\hbar\omega \frac{\partial}{\partial T} \left[\frac{1}{1 - e^{-\beta\hbar\omega}} - \frac{1}{2} \right] = \\ &= N\hbar\omega \frac{\left(-\frac{\hbar\omega}{k_B} \right) \left(-\frac{1}{T^2} \right) \left(-e^{-\beta\hbar\omega} \right)}{(1 - e^{-\beta\hbar\omega})^2} = \\ &= -\frac{Nk_B (\beta\hbar\omega)^2 (e^{-\beta\hbar\omega})}{(1 - e^{-\beta\hbar\omega})^2} = \\ &= \frac{Nk_B (\beta\hbar\omega)^2}{(e^{\beta\hbar\omega} - 1)(1 - e^{-\beta\hbar\omega})} \end{split}$$



(b) Paragonare graficamente il risultato ottenuto con il caso del sistema a due livelli (con energie $\epsilon_1 = -\frac{\hbar\omega}{3}$ e $\epsilon_2 = \frac{\hbar\omega}{3}$) evidenziandone analogie e differenze.

Analogamente a prima

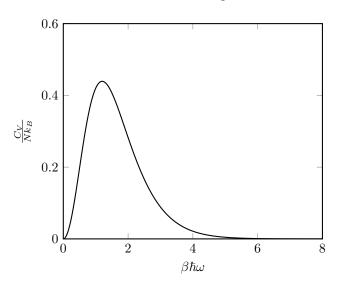
$$Z_1 = e^{\beta \frac{\hbar \omega}{3}} + e^{-\beta \frac{\hbar \omega}{3}} = 2 \cosh \beta \frac{\hbar \omega}{3}$$

L'energia interna viene

$$U = -N\frac{\hbar\omega}{3}\tanh\beta\frac{\hbar\omega}{3}$$

e di conseguenza la capacità termica

$$C_V = Nk_B \frac{\left(\beta \frac{\hbar \omega}{3}\right)^2}{\cosh^2 \beta \frac{\hbar \omega}{3}}$$



(c) Opzionale Interpretare l'andamento alle alte T attraverso il teorema dell'equipartizione dell'energia.

Avendo N oscillatori armonici con 2 gradi di libertà quadratici ciascuno con contributo $\frac{1}{2}k_BT$ ritroviamo la capacità termica a Nk_B .

Esercizio 2 (esame del 13/01/2022)

(a) Calcolare l'entropia S per un sistema di N oscillatori armonici distinguibili, spiegando perché allo zero assoluto (T=0) S=0 e studiandone l'andamento (e la dipendenza da T) alle alte T.

Dalla teoria usiamo la formula dell'entropia

$$S = -\frac{\partial F}{\partial T} = Nk_B \frac{\partial}{\partial T} T \left[\ln e^{\beta \frac{\hbar \omega}{2}} - \ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) \right] =$$

$$= Nk_B \frac{\partial}{\partial T} T \left[\beta \frac{\hbar \omega}{2} - \ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) \right] =$$

$$= -Nk_B \frac{\partial}{\partial T} \left[T \ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) \right] =$$

$$= -Nk_B \left[\ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) + T \frac{\left(\frac{\hbar \omega}{k_B} \right) \left(-\frac{1}{T^2} \right) \left(e^{\beta \hbar \omega} \right)}{e^{\beta \hbar \omega} - 1} \right] =$$

$$= Nk_B \left[\frac{\beta \hbar \omega}{1 - e^{-\beta \hbar \omega}} - \ln(e^{\beta \hbar \omega} - 1) \right]$$

$$3$$

$$2$$

$$2$$

$$4$$

$$0$$

$$5$$

$$1$$

$$0$$

$$5$$

$$10$$

$$15$$

$$20$$

$$25$$

$$30$$

Per $T=0,\ S=0$ in quanto avendo tutte le particelle allo stesso livello energetico ho solo una disposizione possibile $S=k\ln\Omega=k\ln1=0$.

(b) Opzionale Stimare il numero di stati occupati ad alte temperature.

Non avendo restrizioni sul numero di oscillatori per livello energetico possiamo considerare questi come bosoni. Dalla teoria l'occupazione dei bosoni è data dalla

$$\langle n_s \rangle_b = \frac{1}{e^{\beta \epsilon_s} - 1}$$

Inserendo nella formula precedente l'espressione dell'energia fornita nell'esercizio 1 e facendo il limite per alte temperature si trova

$$\langle n_s \rangle = \frac{1}{e^{\beta \hbar \omega \left(s + \frac{1}{2}\right)} - 1} \approx \frac{1}{1 + \beta \hbar \omega \left(s + \frac{1}{2}\right) - 1} = \frac{1}{\beta \hbar \omega \left(s + \frac{1}{2}\right)} = \frac{k_B T}{\hbar \omega \left(s + \frac{1}{2}\right)}$$

(c) Paragonare graficamente il risultato ottenuto con il caso di un gas di molecole diatomiche. Per il calcolo dell'entropia del gas di molecole diatomiche considerare solo i contributi dovuti al moto traslazionale (Z_t) e rotazionale (Z_r) , considerando che per temperature superiori alla temperatura

caratteristica del moto rotazionale θ_r la funzione Z_r si puó approssimare a $\frac{T}{\theta_r}$. Ricaviamo innanzitutto la funzione di partizione

$$Z = Z_t Z_r = n_Q V \frac{T}{\theta_r}$$

Analogamente al punto precedente

$$S = -\frac{\partial F}{\partial T} \approx Nk_B \frac{\partial}{\partial T} \left[T \left(\ln n_Q V \frac{T}{\theta_r} - \ln(N) + 1 \right) \right] =$$

$$= Nk_B \frac{\partial}{\partial T} \left[T \left(\ln \frac{n_Q}{n} + \ln \frac{T}{\theta_r} + 1 \right) \right] =$$

$$= Nk_B \left(\ln \frac{n_Q}{n} + \ln \frac{T}{\theta_r} + 1 \right) + Nk_B T \left(\frac{3}{2} \frac{1}{T} + \frac{1}{T} \right) =$$

$$= Nk_B \left(\ln \frac{n_Q}{n} + \ln \frac{T}{\theta_r} + \frac{7}{2} \right)$$

