

Aufgabe 30

a)

K ist die Summe aller einzelnen Quantenzahlen n_i der N Oszillatoren. Diese K Energiequanten werden auf N nicht unterscheidbare Oszillatoren aufgeteilt. Dies entspricht dem K -maligen Werfen eines N -seitigen Würfels, wobei jeder Wurf der Verteilung eines Energiequants auf einen der N Oszillatoren entspricht. Die Anzahl der Möglichkeiten ergibt sich dabei zu:

$$\Omega = \binom{N+K-1}{K} = \binom{N+K-1}{N-1} = \frac{(N+K-1)!}{(N-1)!K!}$$

Bekanntermaßen gilt für die Entropie: $S = k \log \Omega$, somit folgt:

$$\begin{aligned} S &= k \log \Omega = k \log \frac{(N+K-1)!}{(N-1)!K!} = k \log(N+K-1)! - k \log(N-1)! - k \log K! \\ &\approx k [(N+K-1) \log(N+K-1) - (N+K-1) - (N-1) \log(N-1) + (N-1) - K \log K + K] \\ &\approx k [(N+K-1) \log(N+K-1) - (N-1) \log(N-1) - K \log K] \\ &\approx k [(N+K) \log(N+K) - (N-1) \log(N) - K \log K], \text{ da: } N, K \gg 1 \end{aligned}$$

b)

Nutze $K = K(E)$ da $E = E(K)$, $E = N \frac{\hbar\omega}{2} + K\hbar\omega \rightarrow K = \frac{E}{\hbar\omega} - \frac{N}{2}$

$$\begin{aligned} \frac{\partial S}{\partial E} &= \frac{\partial S}{\partial K} \frac{\partial K}{\partial E}, \quad \frac{\partial K}{\partial E} = \frac{1}{\hbar\omega} \\ \frac{\partial S}{\partial K} &= k \left[\log(N+K) + \frac{K}{K} - \log K - \frac{K}{K} \right] \\ &= k \log \frac{N+K}{K} \\ \frac{1}{T} &= \frac{k}{\hbar\omega} \log \frac{N+K}{K} \Rightarrow T = \frac{\hbar\omega}{k} \left(\log \frac{N+K}{K} \right)^{-1} \end{aligned}$$

Aus $T = T(K)$ lässt sich $K = K(T)$ und damit $\frac{K(T)}{N}$ berechnen.

$$\begin{aligned} \log \frac{N+K}{K} &= \frac{\hbar\omega}{kT} \rightarrow \frac{N+K}{K} = \exp \frac{\hbar\omega}{kT} \\ K \left(\exp \frac{\hbar\omega}{kT} - 1 \right) &= N \Rightarrow \frac{K(T)}{N} = \frac{1}{\exp \frac{\hbar\omega}{kT} - 1} \end{aligned}$$

Aufgabe 31

a)

Die möglichen Gesamtenergien $E_j = \epsilon_{1,r} + \epsilon_{2,s}$. Dabei ergeben sich 4 verschiedene Zustände: $(j) \rightarrow (r, s) \Rightarrow \{j\} \rightarrow \{(0, 0), (1, 0), (0, 1), (1, 1)\}$, $\{E\} = \{0, \Delta, \Delta, 2\Delta\}$. Für die Zustandssumme $Z = \sum_j \exp(-\beta E_j)$ folgt:

$$Z = 1 + 2 \exp(-\beta\Delta) + \exp(-2\beta\Delta) = (1 + \exp(-\beta\Delta))^2$$

Wie man leicht sieht, gilt für die Einteilchen-Zustandssumme $z = 1 + \exp(-\beta\Delta)$, bei N gleichen Teilchen ergibt sich die Zustandssumme $Z = z^N$. Für die freie Energie $F = -kT \log Z$ folgt somit:

$$F = -kNT \log z = -kNT \log (1 + \exp(-\beta\Delta)), \Rightarrow \frac{F}{N} = -kT \log (1 + \exp(-\beta\Delta))$$

Daraus folgt, dass die Freie Energie eines Teilchens der halben Freien Energie von zwei Teilchen entspricht.

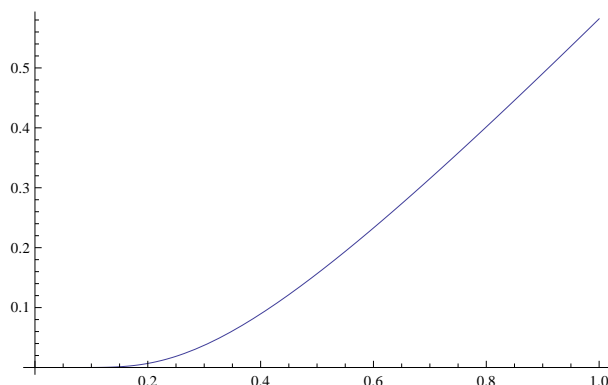


Abbildung 1: Die Funktion für $\frac{\hbar\omega}{k} = 1$; verhält sich für große T wie eine lineare Funktion

b)

Die innere Energie U ist definiert als $U = \langle \hat{H} \rangle$:

$$U = -\frac{\partial}{\partial \beta} \log Z = -\frac{\partial}{\partial \beta} N \log(1 + \exp(-\beta\Delta))$$

$$U = \frac{N\Delta \exp(-\beta\Delta)}{1 + \exp(-\beta\Delta)} = \frac{N\Delta}{1 + \exp(\beta\Delta)} \Rightarrow \frac{U}{N} = \frac{\Delta}{1 + \exp(\beta\Delta)}$$

Für die Entropie $S = k \log Z + k\beta U$ folgt:

$$S = kN \log(1 + \exp(-\beta\Delta)) - k\beta \frac{\partial}{\partial \beta} N \log(1 + \exp(-\beta\Delta))$$

$$\Rightarrow \frac{S}{N} = k \left(\log(1 + \exp(-\beta\Delta)) - \beta \frac{\partial}{\partial \beta} \log(1 + \exp(-\beta\Delta)) \right)$$

$$= k \left(1 - \beta \frac{\partial}{\partial \beta} \right) \log z$$

c)

Fermionen unterliegen dem Pauli-Prinzip, so kann ein Zustand immer nur von einem Teilchen besetzt werden, folglich ist die Gesamtenergie für ein zwei-Teilchen-System immer konstant $E = \Delta$.

Bosonen unterliegen nicht dem Pauli-Prinzip, so können mehrere Bosonen den gleichen Zustand besetzen, folglich ergeben sie die möglichen Energien $\{0, \Delta, 2\Delta\}$.

Für die kanonische Zustandssumme von ununterscheidbaren Teilchen folgt als zusätzlicher Faktor $\frac{1}{N!}$, damit die Teilchen nicht mehrfach gezählt werden. Somit folgt für die Zustandssumme:

$$Z = \frac{z^N}{N!}$$

Entsprechend ergeben sich für Freie Energie und Entropie:

$$F = -kT \log Z = -kNT \log z + kT \log N! \approx -kNT (\log z - \log N + 1), \quad z = 1 + \exp(-\beta\Delta)$$

$$S = k \left(1 - \beta \frac{\partial}{\partial \beta} \right) \log Z \approx nK \left(1 - \beta \frac{\partial}{\partial \beta} \right) (\log z - \log N + 1)$$

Aufgabe 32

a)

Es sei N die Anzahl der Teilchen im System $N \in [1..4]$, und $E_{n,i}$ die mögliche Energie des n -ten Teilchens, $E_{n,i} \in \{0, \Delta\}$.

Die Zustandssumme ergibt sich zu:

$$\begin{aligned} Z &= \sum_j \exp(-\beta(\hat{H} - \mu\hat{N})) \\ &= e^{1\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta)) \\ &\quad + e^{2\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta))^2 \\ &\quad + e^{3\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta))^3 \\ &\quad + e^{4\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta))^4 \end{aligned}$$

b)

Für N Teilchen erhält man die Zustandssumme zu (solange x wirklich kleiner 1 ist):

$$\begin{aligned} Z &= \sum_i e^{i\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta))^i = \sum_i (x)^i, \quad x = e^{\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta)) < 1 \\ Z &= \frac{1}{x-1} = \frac{1}{e^{\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta)) - 1} \end{aligned}$$

Entsprechend erhält man für das großkanonische Potential:

$$\begin{aligned} J &= -kT \log Z = kT \log [e^{\mu\beta} \cdot (1 + \exp(-\beta\Delta)) - e^{-\mu\beta}] \\ &= kT \log e^{\mu\beta} + kT \log(1 + \exp(-\beta\Delta)) - e^{-\mu\beta} \\ &= \mu + kT \log(1 + \exp(-\beta\Delta)) - e^{-\mu\beta} \end{aligned}$$

Für die Entropie $S = -\left(\frac{\partial J}{\partial T}\right)_\mu$ folgt:

$$\begin{aligned} S &= k \log(1 + \exp(-\beta\Delta)) - e^{-\mu\beta} + \frac{\Delta e^{\frac{\mu}{kT}} - e^{\frac{\Delta}{kT}} \mu}{\left(-e^{\frac{\Delta}{kT}} + e^{\frac{\mu}{kT}} + e^{\frac{\Delta+\mu}{kT}}\right) T} \\ &= k \left(1 + T \frac{\partial}{\partial T}\right) \log(1 + \exp(-\beta\Delta)) - e^{-\mu\beta} \end{aligned}$$

Besonders in der letzten Zeile erkennt man gut die prinzipielle Ähnlichkeit zur Entropie aus 31c).