

Probeklausur zur Statistischen Physik und Thermodynamik

Bitte kennzeichnen Sie das 1. Blatt mit Ihrem Namen!

Fragen:

15 Punkte

1. Liouville-Theorem

1 Punkte

Was besagt das Liouville-Theorem?

2. Dichteoperator

3 Punkte

Welche Eigenschaften hat der Dichteoperator? Wodurch wird ein gemischter Zustand charakterisiert?

3. Ideales Gas

2 Punkte

Wie lauten die thermische und die kalorische Zustandsgleichung für ein klassisches ideales einatomiges Gas?

4. Quantengase

2 Punkte

Skizzieren Sie die $(p - T)$ - und $(p - V)$ -Diagramme eines idealen Bosegases.

5. Energieerwartungswert

2 Punkte

Zeigen Sie, dass die innere Energie $E(T, V, N)$ aus der kanonischen Zustandssumme $Z(T, V, N)$ über die Beziehung $\langle E \rangle = -\frac{\partial}{\partial \beta} \ln Z$ folgt, wo $\beta = 1/(k_B T)$.

6. Homogenitätsrelationen

3 Punkte

Wie lauten die Homogenitätsrelationen für die Entropie S , die freie Energie F und das große thermodynamische Potential Ω ?

7. Thermodynamische Potentiale

2 Punkte

Welcher Zusammenhang besteht zwischen der freien Enthalpie $G(T, p, N)$ und der Enthalpie $H(S, p, N)$?

Aufgaben:

1. Zwei-Niveau-System

15 Punkte

Ein Einteilchensystem mit zwei Energiezustände $E_1 = -E_\Delta$ und $E_2 = +E_\Delta$ sei im Wärmekontakt mit einem Reservoir der Temperatur T .

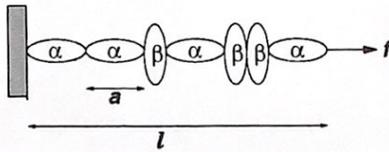
a) Berechnen Sie die mittlere Energie $\langle E(T) \rangle$ und die isochore Wärmekapazität $C_V(T)$ des Systems. (8 Punkte)

b) Berechnen Sie die Entropie $S(T)$ und die freie Energie $F(T)$. (7 Punkte)

2.

Modell eines elastischen Stabes

15 Punkte



Betrachten Sie eine eindimensionale Kette aus $N \gg 1$ identischen Molekülen (s. Abbildung), die sich in zwei Zuständen (α und β) befinden. Ein Molekül im Zustand α bzw. β trägt a bzw. 0 zur Kettenlänge l bei. Die makroskopischen Parameter sind l und die an Ende der Kette angewendete Kraft f . Die Energie des Stabes ist $E = fl$.

- a) Zeigen Sie, dass die Entropie im mikrokanonischen Ensemble

$$S = -k_B N \left[\frac{l}{Na} \ln \frac{l}{Na} + \left(1 - \frac{l}{Na} \right) \ln \left(1 - \frac{l}{Na} \right) \right]$$

lautet.

(4 Punkte)

- b) Ermitteln Sie die thermische Zustandsgleichung $l = l(f, T)$. (4 Punkte)
- c) Bestimmen Sie die Temperatur $T(l, f)$ und das chemische Potential μ . (4 Punkte)
- d) Zeigen Sie mit Hilfe von b), dass für hohe Temperaturen das Hookesche Gesetz gilt. (3 Punkte)

3.

Harmonische Oszillatoren I

15 Punkte

Betrachten Sie $N \gg 1$ unterscheidbare klassische eindimensionale harmonische Oszillatoren (jeder mit Masse m und Frequenz ω) mit der Hamiltonfunktion $\mathcal{H}(\{q, p\}) = \sum_{i=1}^N \left(\frac{p_i^2}{2m} + \frac{m\omega^2}{2} q_i^2 \right)$. Berechnen Sie

- a) die Zustandssumme $Z(T, N)$ (Ergebnis: $Z = \left(\frac{k_B T}{\hbar \omega} \right)^N$) und (7 Punkte)
- b) die freie Energie F , die Entropie S , die isochore Wärmekapazität C_V , und das chemische Potential μ des Systems. (8 Punkte)

4.

Harmonische Oszillatoren II

15 Punkte

Betrachten Sie N unterscheidbare identische wechselwirkungsfreie quantenmechanische eindimensionale harmonische Oszillatoren mit Frequenz ω und Energieniveaus $E_n = \hbar \omega (n + 1/2)$. Berechnen Sie im kanonischen Ensemble

- a) die Zustandssumme $Z(T, N)$ und (7 Punkte)
- b) die freie Energie F , die Entropie S , die innere Energie $E = \langle \hat{\mathcal{H}} \rangle$, und die isochore Wärmekapazität C_V des Systems. Beschreiben Sie das Verhalten von $C_V(T)$ bei niedrigen und hohen Temperaturen. (8 Punkte)