

3. Übung Statistische Mechanik und Thermodynamik

Bitte laden Sie Ihre Lösungen bis Donnerstag, den 24.10.2024 um 16:00 Uhr auf WueCampus hoch.

Die Blätter dürfen Sie dabei in Zweiergruppen abgeben.

Aufgabe 1 *Thermodynamische Potentiale: magnetisches System*

8 P.

Betrachten Sie ein magnetisches System, welches aus N nicht wechselwirkenden lokalen Dipolen m_i besteht. Bei einem reversiblen Prozess ändert sich die innere Energie E des Systems gemäß

$$dE(S, M, N) = T dS + B dM + \mu dN,$$

wobei B das magnetische Feld (z.B. in z -Richtung) ist und $M = \sum \langle m_i \rangle$ die totale Magnetisierung (in z -Richtung) des Systems ist.

- a) Bestimmen Sie mit Hilfe von E die Freie Energie $F(T, M, N)$, sowie die Enthalpie $H(S, B, N)$ und die Freie Enthalpie $G(T, B, N)$ in differentieller Form. 3 P.
- b) In einem paramagnetischen System, für welches die lokalen Dipole nur zwei Werte $m_i = \pm m$ annehmen können gilt 3 P.

$$G(T, B, N) = -Nk_B T \ln \left[2 \cosh \left(\frac{mB}{k_B T} \right) \right].$$

Bestimmen Sie daraus mittels Differenzieren die Magnetisierung M . Invertieren Sie den Ausdruck um B als Funktion von M , N und T zu erhalten. Bestimmen Sie mit Hilfe einer Legendre Transformation von $G(T, B, N)$, bezüglich B , die Freie Energie $F(T, M, N)$.

- c) Berechnen Sie die Wärmekapazität dieses paramagnetischen Systems in einem konstanten magnetischen Feld 2 P.

$$C_B = T \left(\frac{\partial S}{\partial T} \right)_{B, N},$$

sowie die magnetische Suszeptibilität bei konstanter Temperatur

$$\chi_T = \mu_0 \left(\frac{\partial M}{\partial B} \right)_{T, N}.$$

Hinweis: Hier ist es wichtig, dass die geeigneten thermodynamischen Potentiale und die richtigen unabhängigen Variablen gewählt werden.

Bitte wenden!

Aufgabe 2 *Ideales Gas***3 P.**

Betrachten Sie ein ideales Gas mit Zustandsgleichung $Nk_B T = pV$ und innerer Energie $E = 3/2 Nk_B T$, sowie konstanter Teilchenzahl N . Zeigen Sie dass bei einem adiabatischen Prozess ($\delta Q = 0$) die Adiabatangleichung

$$TV^{\gamma-1} = \text{const.} \quad \text{mit} \quad \gamma - 1 = \frac{Nk_B}{C_V}$$

gilt. Hierbei bezeichnet C_V die Wärmekapazität bei konstantem Volumen.

Aufgabe 3 *Thermodynamische Relationen bei konstanter Teilchenzahl***4 P.**

- a) Zeigen Sie die Gültigkeit der Maxwell-Relation

2 P.

$$\left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V = \left(\frac{\partial S}{\partial V}\right)_T,$$

indem Sie die freie Energie F , als Funktion von T und V schreiben.

- b) Zeigen Sie mit Hilfe der Maxwell-Relation, dass bei konstanter Teilchenzahl

2 P.

$$\left(\frac{\partial E}{\partial V}\right)_T = T \frac{\partial p}{\partial T} - p$$

gilt.

Hinweis: Benutzen Sie

$$dE = T dS + p dV$$

und schreiben Sie S als Funktion von T und V .