Thermodynamik und Statistische Physik

Übungen - Serie 12

Ausgabe: 19. Januar 2016, Abgabe: 26. Januar 2016 in der Vorlesung

1. Quantenmechanisches System harmonischer Oszillatoren

6 Punkte

Betrachten Sie ein quantenmechanisches System von N ortsfesten (d.h. unterscheidbaren) unabhängigen eindimensionalen harmonischen Oszillatoren der Frequenz ω . Bestimmen Sie für dieses System gemäß der Vorlesung die kanonische Zustandssumme $Z^{(N)}$ und das Potential $F^{(N)}$. Bestimmen Sie daraus die thermische und kalorische Zu-

standsgleichung sowie die Wärmekapazität C_V .

Betrachten Sie die Grenzfälle hoher und niedriger Temperaturen.

2. Kanonik des quantenmechanisches Gittergas

5 Punkte

Eine Anzahl N von unabhängigen Protonen (Fermionen) sei auf M Potentialmulden verteilt ($M \geq N$). Wir nehmen an, dass jede Mulde das feste Volumen $V_{\rm Mulde}$ einnimmt, womit das Gesamtvolumen des Systems mit $V = M \cdot V_{\rm Mulde}$ gegeben ist. In jeder Mulde befinde sich höchstens ein Proton. Dort werde das quantenmechanische Potential durch einen dreidimensionalen linearen harmonischen Oszillator mit der isotropen Frequenz ω beschrieben.

- (a) Berechnen Sie die kanonische Zustandssumme.
- (b) Ermitteln Sie daraus das Potential der Dichte der freien Energie.
- (c) Leiten Sie die thermische und kalorische Zustandsgleichungen ab.

Hinweise:

(a) Die Basiszustände können durch $\vec{a} \in \sigma^{(N)}$ mit:

$$\sigma^{(N)} = \left\{ \begin{pmatrix} m_1, \dots, m_M \\ n_1, \dots, n_{3N} \end{pmatrix} : \begin{pmatrix} m_{\nu} \in \{0; 1\}, \sum_{\nu=1}^{M} m_{\nu} = N, \\ n_k \in \mathbb{N}_0 \end{pmatrix} \right\}$$

erfasst werden. Hierbei beschreibt m_{ν} die Protonen-Anzahl in der ν -ten Potentialmulde (0 oder 1). Die Zahlen n_k sind mit den Eigenwerten des Operators \hat{H}_k verknüpft,

$$\hat{H}_k = \frac{\hat{p}_k^2}{2m} + \frac{m\omega^2}{2} (\hat{x}^k)^2, \quad \hat{H}_k |\phi_{n_k}^{\hat{H}_k}\rangle = \hbar\omega \left(n_k + \frac{1}{2}\right) |\phi_{n_k}^{\hat{H}_k}\rangle,$$

wobei die Koordinaten gemäß $x^{j+3(l-1)} \equiv x_l^j$ (j=1,...,3: kartesische Komponenten; $l=1,\ldots,N:$ Protonennummer) durchnummeriert seien.

(b) Die Funktion $\varepsilon^{(N)}(\vec{a})$, die gemäß

$$\sigma(\hat{H}^{(N)}) = \{ \varepsilon^{(N)}(\vec{a}) \in \mathbb{R} \mid \vec{a} \in \sigma^{(N)} \}$$

das Spektrum des Hamiltonoperators $\hat{H}^{(N)}$ des Gesamtsystems beschreibt, lautet:

$$\varepsilon^{(N)}(\vec{a}) = \hbar\omega \sum_{k=1}^{3N} n_k + \frac{3}{2}N\hbar\omega$$

Dieser Ausdruck ist unabhängig von m_{ν} . Beachten Sie aber bei der Bildung von $Z^{(N)}$ einen Faktor $\binom{M}{N}$ für die Anzahl der Möglichkeiten N Fermionen auf M Mulden zu verteilen.

3. Gibbssches Paradoxon

4 Punkte

Betrachten Sie für ein ideales einatomiges Gas im Volumen V bei vorgebener Temperatur T die freie Energie F(T, V, N).

Durch (reversibles) seitliches Einschieben einer Zwischenwand wird das Ausgangssystem in zwei Teilsysteme mit den Volumina V_1 und V_2 mit $V_1=V_2=V/2$ geteilt. Zeigen Sie, daß die kanonische Zustandssumme

$$Z(T, V, N) = \frac{1}{N!} \frac{V^N}{\lambda^{3N}}, \qquad \lambda = \frac{2\pi\hbar}{\sqrt{2\pi m k_B T}}$$

(Vergleiche Vorlesung) nur mit dem Gibbs-Faktor 1/N! zu $F=F_1+F_2$ (d.h. $\Delta F=0$) führt. Anderenfalls würde für diesen Vorgang im Widerspruch zur Thermodynamik $\Delta F\neq 0$ folgen!