

# Statistische Physik I (SS 2015): Tutorium 4

## 11. Mischentropie

Betrachten Sie einen isolierten Behälter mit Gesamtvolumen  $V = V_A + V_B$ , der durch eine Wand in zwei Kammern mit Volumen  $V_A$  und  $V_B$  geteilt ist. In der ersten Kammer befindet sich ein (ideales) Gas mit  $N_A$  Teilchen der Sorte A, in der zweiten Kammer ein (ideales) Gas mit  $N_B$  Teilchen der Sorte B.

- (a) Zeigen Sie, daß ausgehend von der mikrokanonischen Zustandssumme, die Gesamtentropie des System geschrieben werden kann als

$$S = k_B \left[ N_A \ln \left( \frac{V_A}{N_A} \right) + N_B \ln \left( \frac{V_B}{N_B} \right) \right] + \bar{S}, \quad (1)$$

wobei  $\bar{S}$  ein Beitrag zur Entropie ist, der nicht vom Volumen abhängt.

- (b) Es wird nun die Trennwand entfernt und die Gase durchmischen sich im Gesamtvolumen  $V$ . Berechnen Sie die Änderung der Entropie  $\Delta S$  die sich durch diese Durchmischung ergibt. Zeigen Sie weiters, daß für zwei idente Gase mit  $N_A/V_A = N_B/V_B = N/V$  diese Mischentropie verschwindet.
- (c) Berechnen Sie nun nochmals die Mischentropie  $\Delta S$ , diesmal aber ohne den Boltzmannfaktor  $N!$  in der Zustandssumme einzuführen. Zeigen Sie, daß diese Rechnung für verschiedene Gase zum gleichen Ergebnis führt, aber für die Durchmischung von identen Gasen zum Ergebnis  $\Delta S > 0$  führt (Gibb'sches Paradoxon).

*Hinweis:* Benutzen Sie für diese Aufgabe die Resultate zur Herleitung der Sackur-Tetrode Formel aus der Vorlesung.

## 12. Ideales Gas im Schwerfeld

Gegeben sei ein ideales (nicht-wechselwirkendes) Gas im Schwerfeld, welches bei  $z = 0$  durch den Boden begrenzt ist. Im Folgenden soll nur die Bewegung entlang der vertikalen  $z$ -Achse betrachtet werden, welche für  $z > 0$  durch die Hamiltonfunktion

$$H(z, \underline{p}) = \sum_{i=1}^N \frac{p_i^2}{2m} + mgz_i \quad (2)$$

beschrieben wird.  $N$  ist die Anzahl der Gasteilchen.

- (a) Betrachten Sie zuerst den Fall  $N = 1$ . Lösen Sie die Hamiltonschen Bewegungsgleichungen und skizzieren Sie die Bewegung des Teilchens im Phasenraum für die Anfangsbedingungen  $z_0 > 0$  und  $p_0 > 0$ . Skizzieren Sie die mikrokanonische Phasenraumdicke  $\rho_{\text{MK}}(z, p)$  für ein Teilchen mit einer Energie im Intervall  $[E - \Delta, E]$ , wobei  $\Delta \ll E$ .

- (b) Berechnen Sie die Zustandssumme  $\Omega(E, \Delta, N = 1)$  und die mikrokanonische Entropie  $S(E)$  für ein Teilchen im Schwerfeld.
- (c) Betrachten Sie nun allgemein  $N > 1$ . Welche Dimension hat der Phasenraum ( $\Gamma$ -Raum) für diesen Fall und welche Dimension hat der  $\mu$ -Raum? Skizzieren Sie die Bewegung der Gasteilchen im  $\mu$ -Raum.
- (d) Berechnen Sie die kanonische Zustandssumme  $Z_K$  für  $N$  Teilchen im Schwerfeld.
- (e) Zeigen Sie, daß für den kanonischen Mittelwert der Höhe der Gaswolke gilt

$$\bar{h} := \frac{\sum_i \langle z_i \rangle}{N} = -\frac{1}{\beta m N} \frac{\partial}{\partial g} \ln Z_G. \quad (3)$$

Berechnen Sie  $\bar{h}(T)$ .

- (f) **Freiwillige Zusatzaufgabe:** Versuchen Sie die mikrokanonische Zustandssumme eines Gases im Schwerfeld zu berechnen.

### 13. Großkanonisches Ensemble

- (a) Zeigen Sie, daß für das großkanonische Ensemble aus der Definition der Entropie  $S = -k_B \langle \ln \rho_G \rangle$  und dem großkanonischen Potential  $J = -k_B T \ln Z_G$  die allgemeine Relation

$$S = - \left. \frac{\partial J}{\partial T} \right|_{V, \mu} \quad (4)$$

folgt.

- (b) Berechnen Sie die großkanonische Zustandssumme  $Z_G$ ,  $J(T, V, \mu)$  und  $\langle N \rangle(T, \mu, V)$  für ein ideales Gas (in einem 3D Behälter mit Volumen  $V$ ) und verifizieren Sie die thermische Zustandsgleichung. Bestimmen Sie  $\mu(T, V, N)$  und skizzieren Sie  $\mu$  als Funktion der Temperatur. *Hinweis:* Benutzen Sie das Resultat für  $Z_K(N)$  aus der Vorlesung und  $\lambda_{\text{th}} = \sqrt{\hbar^2 / (2\pi m k_B T)}$ .
- (c) Drücken Sie die Varianz der Teilchenzahl  $(\Delta N)^2 = \langle N^2 \rangle - \langle N \rangle^2$  in einem großkanonischen Ensemble durch die 2. Ableitung von  $\ln Z_G$  aus und zeigen Sie, daß für ein ideales Gas

$$\frac{\Delta N}{N} = \frac{1}{\sqrt{N}}. \quad (5)$$

Kreuze für: 11a)+b); 11c); 12a)+b); 12c)+d)+e); 13 a)+b); 13c).