

Name:

Matrikelnummer:

Tutoriumsgruppe:

Zahl der abgegebenen Blätter:

1. Test - 27.4.2018

1. Eigenschaften des idealen Gases (15 Punkte)

Die freie Energie des idealen Gases ist gegeben durch

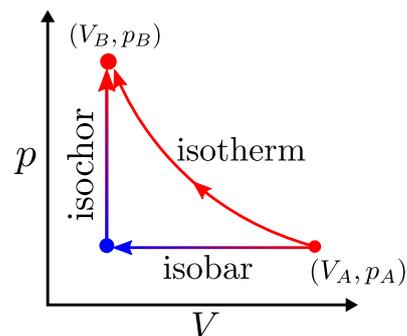
$$F(T, V, N) = -k_B T \ln \left(\frac{V^N (cT)^{\frac{3N}{2}}}{N!} \right),$$

wobei c eine (unwichtige) Konstante ist.

- (a) (3 Punkte) Zeigen Sie, dass es sich bei der freien Energie im Grenzfalle großer Teilchenzahlen N um eine extensive Größe handelt. Verwenden Sie dafür die Stirling-Formel $N! \simeq N^N e^{-N} (N \rightarrow \infty)$.
- (b) (4 Punkte) Berechnen Sie die Entropie $S(T, V, N)$ als Funktion von T, V, N .
- (c) (4 Punkte) Berechnen Sie die kalorische Zustandsgleichung und zeigen Sie, dass $E(T, V, N)$ nicht vom Volumen V abhängt. Wie kann man dieses Resultat physikalisch erklären?
- (d) (4 Punkte) In einem quasistatischen Prozess werden $X = pV^2$ und die Teilchenzahl N konstant gehalten. Berechnen Sie die zugehörige Wärmekapazität $C_X = \left(\frac{\partial Q}{\partial T}\right)_{X, N}$.

2. Thermodynamische Prozesse (10 Punkte)

Ein ideales Gas wird auf zwei unterschiedlichen Wegen vom Anfangszustand (V_A, p_A) quasistatisch in den Endzustand (V_B, p_B) gebracht (bei konstanter Teilchenzahl). Der erste Weg besteht aus einem isothermen Prozess. Der zweite Weg besteht aus einem isobaren und einem isochoren Teilprozess.



- (a) (3 Punkte) Berechnen Sie die Änderung der Entropie entlang des ersten Weges. Warum muss die Änderung der Entropie entlang des zweiten Weges gleich sein?
- (b) (4 Punkte) Berechnen Sie die zugeführte Arbeit entlang beider Wege. Welcher der beiden Werte ist größer? Wie lässt sich das geometrisch im p - V -Diagramm erkennen?
- (c) (3 Punkte) Berechnen Sie für das ideale Gas das totale Differential der Wärme $\delta Q = X_1 dp + X_2 dV$ in der p - V -Ebene und zeigen Sie, dass es sich um ein unvollständiges Differential handelt.

BITTE WENDEN!

3. Ideales Gas in harmonischer Falle (15 Punkte)

Ein ideales Gas aus N Teilchen der Masse m sei in einer dreidimensionalen harmonischen Falle mit Kreisfrequenz ω gefangen.

- (a) (3 Punkte) Wie lautet die zugehörige Hamiltonfunktion?
- (b) (8 Punkte) Bestimmen Sie die mikrokanonische Zustandssumme

$$\Omega = \frac{1}{N!h^{3N}} \int \delta(E - H(\underline{q}, \underline{p})) d^{3N}q d^{3N}p.$$

Hinweis: Formel F1 ist hilfreich.

- (c) (4 Punkte) In einem quasistatischen Prozess werde die Kreisfrequenz der harmonischen Falle ω auf $\omega' = \frac{1}{2}\omega$ reduziert, während die innere Energie und die Teilchenzahl konstant bleiben. Berechnen Sie die Entropiedifferenz ΔS zwischen Anfangszustand und Endzustand.

4. Phasenraumdichte (10 Punkte)

- (a) (3 Punkte) Wie lautet das Liouvillesche Theorem (Formel) und welche anschauliche Vorstellung steckt dahinter?
- (b) (4 Punkte) Betrachten Sie ein Teilchen mit der Hamiltonfunktion $H(q, p) = \frac{p^2}{2} + \frac{q^2}{2}$. Zeigen Sie, dass die Funktion $f(q, p, t) = q \sin(t) + p \cos(t)$ die Liouville-Gleichung erfüllt. Warum ist $f(q, p, t)$ trotzdem keine zulässige Phasenraumdichte?
- (c) (3 Punkte) Wie lautet die mikrokanonische Phasenraumdichte für ein Teilchen mit der Hamiltonfunktion $H(q, p) = \frac{p^2}{2} + \frac{q^2}{2}$? Skizzieren Sie diese in der q - p -Ebene. Berechnen Sie mithilfe der Ergodenhypothese den zeitlichen Erwartungswert der Observable $A(q, p) = q^2 p^2$. **Hinweis:** Formeln F2 und F3 sind hilfreich.

Nützliche Formeln

F1:
$$\int_{\xi_1^2 + \dots + \xi_n^2 \leq R^2} d\xi_1 \dots d\xi_n = \frac{\pi^{\frac{n}{2}}}{\Gamma(\frac{n}{2} + 1)} R^n$$

F2:
$$\delta\left(a - \frac{x^2}{2} - \frac{y^2}{2}\right) = \frac{1}{\sqrt{2a - x^2}} \left(\delta(\sqrt{2a - x^2} - y) + \delta(\sqrt{2a - x^2} + y) \right)$$

F3:
$$\int_{-a}^a x^2 \sqrt{(a^2 - x^2)} dx = \frac{\pi a^4}{8}$$