

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

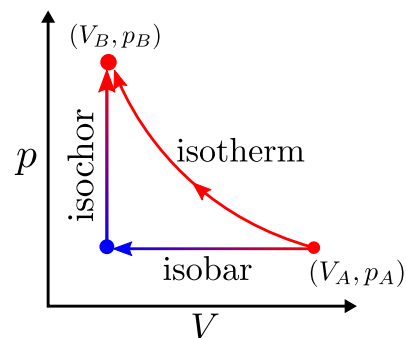
$$F(T, V, N) = -k_B T \ln \left( \frac{V^N (cT)^{\frac{3N}{2}}}{N!} \right),$$

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  $\omega$  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  $\omega$  auf  $\omega' = \frac{1}{2}\omega$  reduziert, während die innere Energie und die Teilchenzahl konstant bleiben. Berechnen Sie die Entropiedifferenz  $\Delta S$  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:** 
$$\int_{-a}^a x^2 \sqrt{(a^2 - x^2)} dx = \frac{\pi a^4}{8}$$