

Moderne Theoretische Physik III (Theorie F – Statistische Mechanik) SS 17

Prof. Dr. Alexander Mirlin
PD Dr. Igor Gornyi, Janina KlierBlatt 6
Besprechung: 02.06.2017

1. Ideales Gas im Schwerfeld: (5+10=15 Punkte)

Betrachten Sie ein Boltzmann-Gas aus N Teilchen der Masse m im Gravitationsfeld der Erde. Das Gas wird durch die Hamilton-Funktion

$$H = \sum_{i=1}^N \left(\frac{\vec{p}_i^2}{2m} + mgz_i \right). \quad (1)$$

beschrieben. Nehmen Sie an dass die Erdoberfläche bei $z = 0$ flach ist und für alle Teilchen $z_i > 0$ gelte. Das Gas befinde sich in einem Zylinder der Höhe $h \gg k_B T / (mg)$ und mit Radius R .

- Bestimmen Sie die Zustandssumme Z und die freie Energie F des Gases unter der Annahme dass die Temperatur T unabhängig von z ist.
- Finden Sie die Dichte des Gases $\rho(\vec{r})$ und den Druck $P(z)$ als Funktion der Höhe z .

2. Zweiatomiges Gas: (8+12+10=30 Punkte)

Betrachten Sie ein ideales klassisches Gas von N nichtwechselwirkenden Molekülen im dreidimensionalen Volumen V bei der Temperatur T . Jedes Molekül besteht aus zwei punktaktigen Atomen mit den Massen m_1 und $m_2 \neq m_1$, die durch ein Potential

$$U_a(r) = \frac{m\omega^2}{2}(r-a)^2, \quad m = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}. \quad (2)$$

wechselwirken, wobei $r = |\vec{r}_1 - \vec{r}_2|$ der Abstand zwischen den Atomen ist.

- Zeigen Sie, dass für $k_B T \ll m\omega^2 a^2$ die Schwankungen der Atomabstände in Molekülen klein sind. Bestimmen Sie die kanonische Zustandssumme Z des Gases für diesen Grenzfall.
- Berechnen Sie dadurch die freie Energie F , die Entropie S und die Wärmekapazität c_V des Systems.
- Betrachten Sie nun die Rotationsfreiheitsgrade quantenmechanisch. Die Rotationsenergie eines Moleküls sei durch konstantes Trägheitsmoment $\Theta = \text{konst.}$ gegeben:

$$E_l^{\text{Rot}} = \frac{\hbar^2}{2\Theta} l(l+1), \quad l = 0, 1, 2, \dots, \quad (3)$$

mit der Drehimpulsquantenzahl l .

Bestimmen Sie die zugehörige kanonische Zustandssumme (berücksichtigen Sie die Entartung: $m = -l, \dots, l$)

$$Z^{\text{Rot}} = (Z_1^{\text{Rot}})^N, \quad Z_1^{\text{Rot}} = \sum_{l,m} \exp\left(-\frac{E_l^{\text{Rot}}}{k_B T}\right) \quad (4)$$

in der Näherung tiefer ($k_B T \ll \hbar^2/\Theta$) und hoher ($k_B T \gg \hbar^2/\Theta$) Temperaturen. Berechnen Sie damit die Beiträge der Rotationsfreiheitsgrade zur innere Energie U und zur Wärmekapazität c_V des Gases für $T \rightarrow 0$ und $T \rightarrow \infty$.

3. Logarithmisches Spektrum: (10 Punkte)

Betrachten Sie ein quantenmechanisches System aus N nichtwechselwirkenden Teilchen von denen jedes ein Energiespektrum der Form

$$E_n = \Delta \ln(n), \quad n = 1, \dots, \infty \quad (5)$$

besitzt. Berechnen Sie die Zustandssumme Z und bestimmen Sie die führende Temperaturabhängigkeit der Entropie S und der Wärmekapazität c_V für Temperaturen T nahe bei Δ/k_B . Diskutieren Sie das Ergebnis. Was passiert im Fall $T > \Delta/k_B$?