

[P4] Ideales Gas

Die Anzahl möglicher Zustände eines idealen Gases von N Teilchen mit Gesamtenergie im Intervall $[U, U + \epsilon]$ beträgt

$$g(N, U) \simeq \epsilon f(N) U^{3N/2}. \quad (1)$$

Das Gas befinde sich im thermischen Gleichgewicht mit Temperatur T . Welches ist die wahrscheinlichste Gesamtenergie U des Gases?

[P5] Van-der-Waals-Gas

In einem realistischeren Modell eines Gases, welches die endliche Teilchengröße sowie eine attraktive Wechselwirkung berücksichtigt, beträgt die Gesamtenergie im thermischen Gleichgewicht mit Temperatur τ

$$U = \frac{3}{2} N\tau - \frac{aN^2}{V}. \quad (2)$$

Hierbei ist N die Anzahl der Teilchen, V das Volumen des Gases und a eine Konstante. Leiten Sie aus dieser Gleichung eine allgemeine Formel für die Entropie $\sigma(N, V, U)$ ab.

[P6] Quantenmechanischer Harmonischer Oszillator

Betrachten Sie N identische quantenmechanische harmonische Oszillatoren mit Eigenfrequenz ω . Die Energie-Eigenwerte eines einzelnen Oszillators sind $n_1 \hbar \omega$, $n_1 = 0, 1, 2, \dots$. (Die Nullpunktenergie spielt keine Rolle, darum ignorieren wir sie.) Alle Eigenwerte haben Multiplizität Eins. Wenn die N Oszillatoren sich auf den Energieniveaus (n_1, \dots, n_N) befinden, dann ist die Gesamtenergie des Systems

$$U = n \hbar \omega, \quad \text{mit} \quad n = \sum_{i=1}^N n_i. \quad (3)$$

- (a) Gesucht ist die Anzahl $g(N, n)$ zugänglicher Zustände für N Oszillatoren mit Gesamtenergie $U = n \hbar \omega$. Natürlich entspricht $g(N, n)$ der Anzahl an Möglichkeiten, mit der sich N nicht-negative ganze Zahlen zu n addieren können. Diese Zahl direkt zu bestimmen ist schwierig, darum benutzen wir einen Trick. Betrachten Sie die Funktion

$$f(t) := (1 - t)^{-N} = \left(\sum_{n=0}^{\infty} t^n \right)^N = \sum_{n_1, \dots, n_N=0}^{\infty} t^{\sum_i n_i}. \quad (4)$$

Zeigen Sie durch geeignetes Anordnen der Terme in der Summe, dass

$$f(t) = \sum_{n=0}^{\infty} g(N, n) t^n. \quad (5)$$

Zeigen Sie jetzt durch wiederholtes Differenzieren, dass

$$g(N, n) = \frac{(N + n - 1)!}{n!(N - 1)!}. \quad (6)$$

- (b) Nehmen Sie an, dass sowohl $N \gg 1$ als auch $n \gg 1$ gilt. Finden Sie eine Näherung für die Entropie $\sigma(N, n)$ mit Hilfe der Stirling-Formel $\ln N! \simeq N \ln N - N$.
- (c) Zeigen Sie mit Hilfe obiger Näherung, dass für die Gesamtenergie $U = n \hbar \omega$ als Funktion der Temperatur τ gilt

$$U = \frac{N \hbar \omega}{e^{\hbar \omega / \tau} - 1}. \quad (7)$$