

Theoretische Physik 4
Statistische Physik und Thermodynamik
H. Spiesberger

9. Übungsblatt

Ausgabe: 14.12.2015

Abgabe: Montag, 4.1.2016

Besprechung: 5.-7.1.2016

Aufgabe 24: (3)

In Aufgabe 20 haben Sie die Zustandssumme eines realen Gases untersucht. Die zugehörige freie Energie ist durch

$$F(T, V, N) = -NkT \left\{ \ln \frac{V - Nb}{N\lambda^3} + 1 + \frac{Na}{kTV} \right\}$$

gegeben (mit $\lambda = \sqrt{h^2/2\pi mkT}$). Verifizieren Sie dies. Bestimmen Sie die Energie $E(S, V, N)$, indem Sie die entsprechende Legendre-Transformation durchführen. Verwenden Sie gegebenenfalls die Ergebnisse von Aufgabe 20:

$$E(N, T, V) = \frac{3}{2}NkT - a\frac{N^2}{V}, \quad S(E, V, N) = Nk \left(\frac{5}{2} + \ln \frac{V - Nb}{N\lambda^3} \right).$$

Aufgabe 25: (1 + 1 + 1 + 1)

Überprüfen Sie, ob folgende Differentiale exakt sind und bestimmen Sie gegebenenfalls die Funktion $F(x_1, x_2)$.

a)
$$dF = \frac{-x_2}{x_1^2 + x_2^2} dx_1 + \frac{x_1}{x_1^2 + x_2^2} dx_2;$$

b)
$$dF = (x_2 - x_1^2) dx_1 + (x_1 + x_2^2) dx_2;$$

c)
$$dF = (2x_2^2 - 3x_1) dx_1 - 4x_1 x_2 dx_2.$$

d) Bestimmen Sie einen integrierenden Faktor b für

$$\delta F = x_1 dx_1 + \frac{x_1^2}{x_2} dx_2,$$

so dass $dG = b \delta F$ ein exaktes Differential ist.

Aufgabe 26: (6)

Die kalorische und die thermische Zustandsgleichung für das Photonengas lauten

$$E(T, V) = V\epsilon(T), \quad P = \frac{1}{3}\epsilon(T), \quad \epsilon(T) = \epsilon_0 T^4$$

mit einer Konstanten ϵ_0 . Berechnen Sie damit die thermodynamischen Potentiale F , H , G als Funktion ihrer natürlichen Variablen. *Hinweis:* Bestimmen Sie zunächst $E(S, V)$. Damit kann man die Entropie als Funktion ihrer natürlichen Variablen, $S(E, V)$, ausdrücken.

Aufgabe 27: (1)

Zeigen Sie mit Hilfe der Gibbs-Duhem-Relation, dass für das großkanonische Potential

$$\Phi(T, V, \mu) = -V P(T, \mu)$$

gilt.

Bitte notieren Sie auf den Übungsblättern, wie viel Zeit Sie für die Ausarbeitung Ihrer Lösung benötigt haben.