

# Statistische Physik und Thermodynamik

WS 2010/2011, Studienziel Bachelor, TP-4

Dozent: F. Marquardt    Übungen: B. Kubala

---

## Übungsblatt 12    Abgabe: 03.02. 2011

### Präsenzaufgaben

#### Aufgabe 24: Funktionaldeterminante

Leiten Sie mit Hilfe der Funktionaldeterminanten die folgende Beziehung ab

$$\kappa_S \equiv -\frac{1}{V} \left. \frac{\partial V}{\partial P} \right|_S = -\frac{1}{V} \left. \frac{\partial V}{\partial P} \right|_T \cdot \frac{\left. \frac{\partial S}{\partial T} \right|_V}{\left. \frac{\partial S}{\partial T} \right|_p} \equiv \kappa_T \cdot \frac{C_V}{C_P}.$$

#### Aufgabe 25: Metastabile Zustände und Tröpfchenbildung

Wird ein Gas rasch und gleichmäßig auf eine Temperatur  $T$  knapp unterhalb seiner Siedetemperatur  $T_S$  abgekühlt, so kann es eine Weile in diesem metastabilen Zustand verharren, bis es ausgehend von einzelnen Tröpfchen schließlich kondensiert. Die Gibbs'sche freie Energie für ein Tröpfchen mit Radius  $R$  besteht dabei aus einem Oberflächenterm und einem Volumenterm:

$$G(R) = \sigma 4\pi R^2 + \frac{4}{3}\pi R^3 \rho_{\text{fl.}} (\mu_{\text{fl.}} - \mu_{\text{Gas}}).$$

Die Oberflächenspannung  $\sigma$  beschreibt die benötigte Energie pro Fläche, um die Tröpfchenoberfläche zu bilden. Der Volumenterm wird durch die Differenz der chemischen Potentiale der Gas- und Flüssigphase und die (Teilchen)dichte der flüssigen Phase bestimmt. Dabei ist  $\mu_{\text{fl.}} - \mu_{\text{Gas}} = \Delta\mu = \left. \frac{\partial \Delta\mu}{\partial T} \right|_p \Delta T = \frac{\Delta q_{\text{lat.}}}{T_S} \Delta T$  durch die latente Wärme (pro Teilchen),  $\Delta q_{\text{lat.}} > 0$  und die Temperaturdifferenz zur Siedetemperatur  $\Delta T = T - T_S$  charakterisiert.

- Skizzieren Sie die Abhängigkeit der Gibbs'schen freien Energie vom Tröpfchenradius  $R$  für  $\Delta T > 0$ ,  $\Delta T = 0$  und zwei verschiedenen Temperaturen unterhalb der Siedetemperatur.
- Bestimmen Sie für  $\Delta T < T_S$  den kritischen Radius  $R_C$ , ab dem sich die Energie des Tropfen verringert, wenn er wächst, und die freie Energie für diesen Radius  $R_C$ .
- Durch thermische Fluktuationen entstehen im metastabilen Zustand ständig Tröpfchen mit  $R < R_C$ . Schätzen Sie grob den typischen Radius dieser Tröpfchen für  $\delta T = 0$  ab. Wie hängt die Wahrscheinlichkeit ein Tröpfchen mit  $R_C$  zu bilden von  $\Delta T$  ab?
- Einen ähnlichen metastabilen Zustand kann man auch für ein Isingmodell mit äußerem Magnetfeld finden. Erklären Sie die Analogie; was entspricht z.B. der Oberflächenspannung im Falle des ferromagnetischen Isingmodells.

## Hausaufgaben

### Hausaufgabe 24: Clausius-Clapeyron Gleichung

(5 Punkte)

a) Leiten Sie aus der Clausius-Clapeyron Gleichung und der barometrischen Höhenformel die Änderung der Siedetemperatur einer Flüssigkeit mit der Höhe ab. Betrachten Sie dazu den Dampf als ideales Gas mit  $V_{\text{Gas}} \gg V_{\text{fl}}$  und nehmen Sie die Umgebungstemperatur als  $T = 300 \text{ K}$  unabhängig von der Höhe und eine mittlere molare Masse der Luft von  $m_L = 28 \text{ g/mol}$  an. Auf Meeresebene siede Wasser bei  $100^\circ\text{C}$  und die latente Wärme für Wasser betrage  $q_{\text{fl, Gas}} = 2250 \text{ kJ/kg}$ .

Geben Sie die Siedetemperaturen in 1 km und 10 km Höhe an.

b) Schätzen Sie ab, wie sich die Schmelztemperatur von Eis unter einem Schlittschuh erhöht, wenn die Auflagefläche 40 cm lang und 5 mm breit ist und mit 100 kg belastet wird. Das Volumen von Eis ist 10 % größer als das von Wasser und die latente Wärme sei  $-6000 \text{ J/mol}$ .

### Hausaufgabe 25: Thermodynamische Beziehungen mit Magnetfeld

(7 Punkte)

Wir betrachten ein magnetische System, das durch die Entropie  $S$ , die Temperatur  $T$ , die Magnetisierung  $M$  und ein äußeres Magnetfeld  $B$  bestimmt ist. Die Eigenschaften des Systems werden durch thermodynamische Antwortfunktionen beschrieben:

- die spezifische Wärme bei konstanter Magnetisierung,  $C_M = T \left. \frac{\partial S}{\partial T} \right|_M$   
und bei konstantem äußeren Magnetfeld  $C_B = T \left. \frac{\partial S}{\partial T} \right|_B$
- die isotherme Suszeptibilität,  $\chi_T = \left. \frac{\partial M}{\partial B} \right|_T$   
und die adiabatische Suszeptibilität,  $\chi_S = \left. \frac{\partial M}{\partial B} \right|_S$
- und den Temperaturkoeffizienten der Magnetisierung,  $\alpha_B = \left. \frac{\partial M}{\partial T} \right|_B$ .

a) Zeigen Sie mit Hilfe der Funktionaldeterminanten, dass

$$\frac{C_B}{C_M} = \frac{\chi_T}{\chi_S}.$$

b) Für die Änderung der freien Energie gilt (vergleichen Sie die entsprechenden Relationen für Druck und Volumen)  $dF = BdM - SdT$ . Nutzen Sie die daraus folgende Maxwell-Relation um zu zeigen, dass

$$\left. \frac{\partial S}{\partial B} \right|_T = \left. \frac{\partial M}{\partial T} \right|_B = \alpha_B.$$

Zeigen Sie damit, dass

$$C_B - C_M = T \frac{\alpha_B^2}{\chi_T}.$$

Bemerkung: Eine entsprechende Beziehung gilt für Druck und Volumen:

$$C_p - C_V = TV \frac{\alpha^2}{\kappa_T}.$$