

## II. Statistische Physik

### 13. Gesamtheiten = Ensembles

#### 13.1 Postulate & Aussagen zur Statistischen Physik

- Wiederholung aus Kap. 4.3: s. Folien

#### 13.2 Mikro- und Makrobedingungen

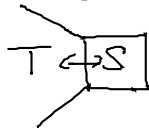
charakterisieren ein stat. System

##### a) Mikrokanonische Gesamtheit

- Wiederh. aus Kap. 4.3. s. Folie

##### b) Kanonische Gesamtheit:

- System gekoppelt an Wärmereservoir  $\leftrightarrow$  Energieaustausch



(1) Makro-Bedingungen:  $T, U =$  Mittelwert von Systemenergie sind vorgegeben

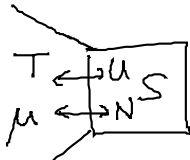
(2) Mikro-Bedingung: alle Ensemblemitglieder mit gleiche  $V, N$

(3) Wahrscheinlichkeit  $P(s)$  für Mikrozustand  $s$  mit Energie  $U_s$  in  $S$   
 $\sim g_{res}(U_{res} - U_s) =$  Zahl der Mikrozustände des Wärmereservoirs, wenn System  $S$  in  $s$

(4) Entartung:  $s_1 \neq s_2$ , aber  $U_{s_1} = U_{s_2}$

##### c) Großkanonische Gesamtheit

- System  $\leftrightarrow$  Wärme- & Teilchenreservoir



z.B. Subsystem von einem großen System

(1) Makro-Bedingungen:  $T, \mu$   
 $U, N =$  Mittelwerte sind vorgegeben

(2) Mikro-Bedingung: alle Ensemblemitglieder mit gleicher  $V$


(3)  $P(s)$  mit  $U_s, N_s \sim g_{res}(U_{go} - U_s, N_{go} - N_s)$

• Zusammenfassung: s. Folie

## 14. Die kanonische Gesamtheit

### 14.1 Boltzmann-Verteilung, Zustandssumme & freie Energie

• System mit unabh. Variable  $T, U, N!$

(14.1)   $S$  in Kontakt mit Wärmereservoir  $R$  mit Temp.  $T$

#### a) Wärmereservoir

• Gesamtenergie:  $U_g = U_R + U_s$  (14.2)

• Eigenschaften von  $R$ : (s. Kap. 5.2)

$$\left(\frac{\partial T}{\partial U_R}\right)_{V_R, N_R} = 0 \quad \text{für } U_R, V_R, N_R \rightarrow \infty \quad (5.8)$$

$$\rightarrow \left(\frac{\partial \frac{1}{T}}{\partial U_R}\right)_{V_R, N_R} = \left(\frac{\partial^2 S_R}{\partial U_R^2}\right)_{V_R, N_R} = 0 \rightarrow \left(\frac{\partial^n S_R}{\partial U_R^n}\right) = 0 \quad (14.3)$$

• also gilt exakt:

Reservoirentropie: 
$$S_R(U_R - \varepsilon, V_R, N_R) \stackrel{\text{Taylor}}{=} S_R(U_R, V_R, N_R) - \varepsilon \underbrace{\frac{\partial S_R}{\partial U_R}}_{= 1/T} \quad (14.4)$$

#### b) Wahrscheinlichkeiten

• Sei  $S$  im Zustand  $s$  mit  $U_s$

Zahl der erreichbaren Zustände des Gesamtsystems  $R+S$ :

$$\underbrace{g_R(U_g - U_s, V_R, N_R)}_{\text{Zahl der Zustände von } R} \times \underbrace{1}_{S \text{ im Zustand } s} \quad (14.5)$$

→ Wahrsch. daß  $S$  in  $s_1$  :=  $\frac{P(s_1)}{P(s_2)} = \frac{g_R(U_{s_1})}{g_R(U_{s_2})}$  (14.6)

• aus Entropie:

$$S_R = k_B \ln g_R \rightarrow g_R(U_R) = e^{S_R(U_R)/k_B}$$

$$(14.6) \rightarrow \frac{P(s_1)}{P(s_2)} = e^{[S_R(U_{s_1}) - S_R(U_{s_2})]/k_B} \quad (14.7)$$

• Berechnung des Exponenten:

$$S_R(U_{s_1}) - S_R(U_{s_2}) \stackrel{(14.4)}{=} \cancel{S_R(U_g)} - \frac{U_{s_1}}{T} - \cancel{S_R(U_g)} + \frac{U_{s_2}}{T} \quad (14.8)$$

$$\rightarrow \frac{P(s_1)}{P(s_2)} = \frac{e^{-U_{s_1}/k_B T}}{e^{-U_{s_2}/k_B T}} \quad (14.9)$$

... zentrale Formel der stat. Phys.

$$\rightarrow P(s) = \text{konst.} \cdot e^{-U_s/k_B T} \quad (14.10)$$

$$\text{mit } e^{-U_s/k_B T} = e^{-\beta U_s} \text{ mit } \beta = \frac{1}{k_B T} \quad (14.11)$$

... „Boltzmann-Faktor“

• Berechnung von konst.

c) Zustandssumme:

• mit  $U_s = U_s(V, N)$  definiere  
 ↗ Mikro.-Zust.

$$\boxed{Z(T, V, N) = \sum_s e^{-U_s(V, N)/k_B T} = \sum_s e^{-\beta U_s}} \quad (14.12)$$

... Zustandssumme

NB:  $\sum_s \dots$  Summe über Mikrozustände!

• Normierung:  $\sum_s P(s) = 1$

$$\frac{(14.10)}{(14.12)} \rightarrow \boxed{P(s) = \frac{1}{Z} e^{-\beta U_s}} \quad (14.13)$$

... Wahrscheinlichkeit für Zustand  $s$ !

= Boltzmann-Verteilung

kanonische Wahrscheinlichkeitsverteilung

d) mittlere Energie des Systems S:

$$\bullet \quad \boxed{U = \langle U_s \rangle = \sum_s P(s) U_s = \sum_s U_s \frac{e^{-\beta U_s}}{Z}} \quad (14.14)$$

... makroskop. innere Energie der TD

• Umrechnung:

$$(14.14) \rightarrow U = -\frac{1}{Z} \frac{\partial}{\partial \beta} \sum_s e^{-\beta U_s}$$

$$\rightarrow \boxed{U = \langle U_s \rangle = -\frac{\partial \ln Z}{\partial \beta} \stackrel{\text{o.B.}}{=} k_B T^2 \left( \frac{\partial \ln Z}{\partial T} \right)_{V,N}} \quad (14.15)$$

Z spielt zentrale Rolle

NB: Im thermodynam. Limes ist  $U_s$  scharf!  
mit Varianz  $(\Delta U_s)^2 = \langle (U_s - \langle U_s \rangle)^2 \rangle$

$$\rightarrow \boxed{\frac{\Delta U_s}{\langle U_s \rangle} \sim \frac{1}{\sqrt{N}} \rightarrow 0, N \rightarrow \infty}$$

= Übung

e) freie Energie

• relevanten Systemvariablen:  $T, V, N$

→ dazugehörige TD-Potential: freie Energie

$$F(T, V, N) = U - TS = U + T \left( \frac{\partial F}{\partial T} \right)_{V,N}$$

$$\rightarrow U = -T \frac{\partial}{\partial T} \left( \frac{F}{T} \right) \stackrel{(14.15)}{=} k_B T^2 \left( \frac{\partial \ln Z}{\partial T} \right)_{V,N}$$

$$\rightarrow \frac{F}{T} = -k_B \ln Z$$

$$S = k_B \ln g$$

$$\rightarrow \boxed{F(T, V, N) = -k_B T \ln Z(T, V, N)} \quad (14.18)$$

$$\leftrightarrow Z = e^{-F/k_B T} = e^{-\beta F}$$

... freie Energie  $\leftrightarrow$  Zustandssumme!

$$\rightarrow \stackrel{(14.13)}{\rightarrow} \boxed{P(s) = e^{\beta(F - U_s)}} \quad (14.19)$$

... Boltzmann-Verteilung

NB: Herleitung erlaubt:  $F = -k_B T \ln Z + \alpha(V, N) T$

aber: Nernst-Forderung:  $\alpha = 0!$

→ Übung