

Wk:

$$S_k \stackrel{!}{=} \frac{-\ln(\Gamma)}{Z_k}$$

$$F = -k_B T \ln Z_k \quad \text{Statist. Physik}$$

$$F = E - TS \quad \text{Thermodynamik}$$

$$Z_k \sim \int dE \underbrace{e^{-\beta E} \Omega(E, V, N)}_e$$

(kann gepackt bei einer Energie  $\bar{E}$ )

$$Z_k \sim e^{-\beta \bar{E} + k_B^{-1} S(\bar{E}, V, N)}$$

bis auf Terme, die  
mit  $N \rightarrow \infty$  verschwinden!

$$\hookrightarrow k_B T \ln Z_k = \bar{E} - TS(\bar{E}, V, N)$$

Anwendungen der Kanon. Verteilung

$$\left\langle q_\alpha \frac{\partial H}{\partial q_\beta} \right\rangle = \dots = \delta_{\alpha\beta} k_B T$$

$$\left\langle p_\alpha \frac{\partial H}{\partial p_\beta} \right\rangle = \dots = \delta_{\alpha\beta} k_B T$$

Zahl der  
Freiheitsgrade

Anwendung auf  $H = H^{\text{kin}} = \sum_{\alpha=1}^f \frac{p_\alpha^2}{2m}$

$$\Rightarrow \langle H^{kin} \rangle = \frac{f}{2} k_B T$$

Gleichverteilungssatz  $\Rightarrow \frac{\langle H^{kin} \rangle}{f} = \frac{1}{2} k_B T$

### Bemerkungen

- Gleichverteilungssatz kann als Kriterium für Gleichgewicht verwendet werden!

(Computersimulation, Experimente an Kolloiden)  
 Nanopartikel  
 Mikropartikel

groß genug, dass  
 millisek. Information  
 (z.B. Geschwindigkeit, Winkel  
 einzelner Teilchen) verfügbar!

- Gleichverteilungssatz liefert gleichzeitig eine „Messmethode“ für die Temperatur:

$$T = \frac{2 \langle H^{kin} \rangle}{f} k_B^{-1}$$

- Ideale Gas

Wir hatten bereits berechnet  
 (aus  $\oint$  Entropie beim mikrokanon. Ensemble)

$$E = \frac{3}{2} N k_B T$$

Kompatibel mit Gleichverteilungssatz,

da  $\langle H^{\text{kin}} \rangle = \frac{f}{2} k_B T$

hier  $E = \langle H^{\text{kin}} \rangle$  da keine Teilchenwirkung!

$$f = 3N$$

### Potenentielle Energie ( $f=3N$ )

$$\left\langle \sum_{\alpha=1}^{3N} q_{\alpha} \frac{\partial H}{\partial q_{\alpha}} \right\rangle = \sum_{\alpha=1}^{3N} \underbrace{\left\langle q_{\alpha} \frac{\partial H}{\partial q_{\alpha}} \right\rangle}_{k_B T} = 3N k_B T$$

$$= 2 \langle H^{\text{kin}} \rangle$$

da  $\langle H^{\text{kin}} \rangle = \frac{3N}{2} k_B T$

$$\Rightarrow \langle H^{\text{kin}} \rangle = \frac{1}{2} \left\langle \sum_{\alpha=1}^{3N} q_{\alpha} \frac{\partial H}{\partial q_{\alpha}} \right\rangle$$

$$= \frac{1}{2} \left\langle \sum_{\alpha=1}^{3N} q_{\alpha} \frac{\partial H^{\text{pot}}}{\partial q_{\alpha}} \right\rangle$$

← pot. Anteil von H  
Kräfte

entspricht dem Virialsatz  
der klassischen Mechanik

⇒ Mittelwert der kinetischen Energie ist  
gleich dem halben Virial!

$$\left\langle \sum_{\alpha=1}^{3N} q_{\alpha} \frac{\partial H^{\text{pot}}}{\partial q_{\alpha}} \right\rangle$$

z.B.  $q = \vec{r}_i \leftarrow \text{Ortsvektoren}$

$$\left\langle \sum_{i=1}^N \vec{r}_i \cdot \frac{\partial H^{\text{pot}}}{\partial \vec{r}_i} \right\rangle$$
$$= - \left\langle \sum_{i=1}^N \vec{r}_i \cdot \vec{F}_i \right\rangle$$

Falls speziell

$$H^{\text{pot}} = \frac{1}{2} \sum_{\alpha, \beta=1}^f q_{\alpha} q_{\beta} A_{\alpha\beta}$$

$$\left\langle \sum_{\gamma=1}^f q_{\gamma} \frac{\partial H^{\text{pot}}}{\partial q_{\gamma}} \right\rangle = \dots = 2 \langle H^{\text{pot}} \rangle$$

Schritt analog  
zum kinetischen Anteil

$$f k_B T$$

$$\langle H^{\text{pot}} \rangle = \frac{f}{2} k_B T$$

## Beispiele

### • Molekülschwingungen

 Zweiatomiges Molekül

gebunden durch eine Feder  
elastisch.

## ◦ Harmonische Körper

N Atome, an Gitterplätzen gebunden

$$H = \sum_{\alpha=1}^{3N} \left( \frac{p_{\alpha}^2}{2m} + \frac{1}{2} m \omega_{\alpha}^2 q_{\alpha}^2 \right)$$

Normal-Koordinaten

Das sind N ungekoppelte Oszillatoren!

mittlere Energie

$$E = \langle H \rangle$$

$$= \langle H^{\text{kin}} \rangle + \langle H^{\text{pot}} \rangle = \frac{3N}{2} k_B T + \frac{3N}{2} k_B T$$

$$= 3N k_B T$$

Wärme Kapazität

„Dulong-Petit“

$$C_V = \frac{\partial E}{\partial T} \Big|_{V, N} = 3N k_B = \text{konst.}$$

Das ist natürlich nur eine Näherung!

◦ sehr tiefe T =

# Quanteneffekte, z.B. elektron. Anteil Thermionen

- Index  $T$ :  $H^{\text{pot}}$  enthält eigentlich auch  
anharmonische Term

Weitere Anwendung des kanonischen Verteilung  
→ Maxwell'sche Geschwindigkeitsverteilung

betrachte  $N$ -Teilchensystem aus  
bewegliche Teilchen

$$H = \sum_{i=1}^N \frac{p_i^2}{2m} + V(\underline{r}_i, \dots)$$

Wechselwirkungen

Maxwell'sche Geschwindigkeitsverteilung

$$f(\underline{v}) = \left( \frac{m}{2\pi k_B T} \right)^{3/2} e^{-\frac{m \underline{v}^2}{2 k_B T}}$$

$$= \langle d(\underline{v} - \underline{v}_i) \rangle$$

$i=1, \dots, N$

Gaussverteilung; Breite der  
Verteilung hängt von Temperatur  
 $T$  ab!

## II.13 Großkanonische Verteilung

→ Systeme bei fester Temperatur ( $T$ ), festem Volumen ( $V$ )  
und variabler Teilchenzahl!  
( "offenes System" )

### thermodynamische Behandlung

Ausgangspunkt:  $F = F(T, V, N)$  'Freie Energie'  
(Kanon. Ensemble!)  
man möchte  $N$  als unabhängige Variable "löserden"

⇒ Definiere:

$$J = F - \underbrace{\frac{\partial F}{\partial N}}_{\mu} \Big|_{T, V} N$$

Legendre-Transformation  
von  $F$  bzgl.  $N$



$$\Rightarrow \boxed{J = F - \mu N}$$

Großkanonische Freie Energie  
(großkanonisches Potential)

Differential

$$dJ = dF - \mu dN - N d\mu$$

$$= -SdT - PdV + \cancel{\mu dN} - \cancel{\mu dN} - N d\mu$$

benutze

$$dF = -SdT - PdV + \mu dN$$

$$\Rightarrow dJ = -SdT - PdV - N d\mu$$

$$\Rightarrow J = J(T, V, \mu)$$

aufßerdem:  $\frac{\partial J}{\partial T} = -S$

$$\frac{\partial J}{\partial V} = -P$$

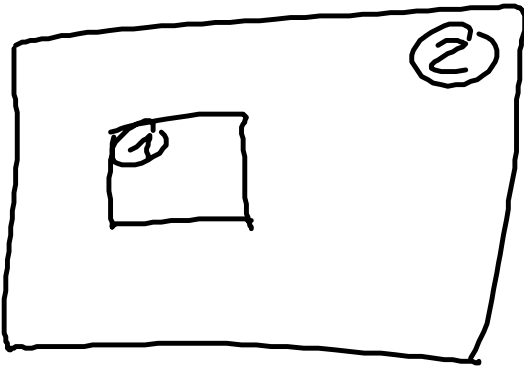
$$\frac{\partial J}{\partial \mu} = -N$$

statische Physik?

# Konstruktion des großkanonischen

## Ensembles

Vorgehensweise analog zum kanonischen Fall



- 2 Systeme in Kontakt
- Gesamtsystem isoliert
- Wand zw. (1) und (2) ist durchlässig für Energie (Wärme) und Teilchen!

$$N_1 + N_2 = N = \text{const}$$

$$V_1 + V_2 = V = \text{const}$$

$$E = \text{const}$$

$$E \approx E_1 + E_2$$

- Außerdem  $V_1 = \text{const}$ ,  $V_2 = \text{const}$

Gleichgewicht:

$$T_1 = T_2$$

$$\mu_1 = \mu_2$$

mikrokanonische Verteilung für Gesamtsystem

$$g_{\text{MK}}(\Gamma_1, \Gamma_2) = \begin{cases} \frac{1}{\Omega(E, V, N)}, & E - H_1 \leq H_2 \leq E - H_1 + \Delta E \\ 0, & \text{sonst} \end{cases}$$

Betrachte System ② nur noch als Wärme- und Teilchenbad  
⇒ Reduzierte Verteilung für System ①

$$g(\Gamma_1, N_1) = \frac{1}{h^{3N_2} N_2!} \int d\Gamma_2 g_{\text{MK}}(\Gamma_1, \Gamma_2)$$

Integration läuft über die  
Zustände mit

$$E - H_1 \leq H_2 \leq E - H_1 + \Delta E$$

$$N_2 = N - N_1$$

$$\Rightarrow g(\Gamma_1, N_1) = \frac{\Omega_2(E - H_1(\Gamma_1), N - N_1)}{\Omega(E, V, N)}$$

$$\text{mit } \Omega_2(E - H_1, N - N_1) = \frac{1}{h^{3N_2} N_2!} \int_{\substack{E - H_1 \leq H_2 \leq E - H_1 + \Delta E \\ N_2 = N - N_1}} d\Gamma_2$$

Annahme

System 2  $\rightarrow$  System 1

$\rightarrow E \rightarrow H_1$  für alle  $T_1$

$N \rightarrow N_1$

$\Rightarrow$  Entwickle  $\ln \Omega_2$  um  $H_1(T_1)=0$   
und  $N_1=0$  (neu!)

$\ln \Omega_2(E - H_1(T_1), N - N_1)$

$$\approx \ln \Omega_2(E, N) - \frac{\partial \ln \Omega_2}{\partial E} \Big|_{H_1=0} H_1(T_1) - \frac{\partial \ln \Omega_2}{\partial N} \Big|_{N_1=0} N_1$$

⊛

vernachlässige Terme höherer

Ordnung, da diese klein

$N \rightarrow 0$  verschwinden!

$$T_2 = T$$

benutze

$$\frac{\partial \ln \Omega_2}{\partial E} \Big|_{H_1=0} = k_B^{-1} \frac{\partial \Omega_2}{\partial E} = k_B^{-1} \frac{1}{T} = \frac{1}{k_B T} = \beta$$

$$\frac{\partial \ln \Omega_2}{\partial N} \Big|_{N_1=0} = k_B^{-1} \frac{\partial S_2}{\partial N} \Big|_{N_1=0} = -k_B^{-1} \frac{1}{T_2} \mu_2 = -\beta \mu$$

Einsetzen in  $(*)$ , Auflösen von  $(*)$  nach  $\Omega_2$

$$\Rightarrow \Omega_2(E - H_1(\Gamma_1), N - N_1) \sim e^{-\beta(H_1(\Gamma_1) - \mu N_1)}$$

↑ Vorfaktor unabhängig von  $\Gamma_1, N_1$

Definition der großkanonischen Verteilung im System  $\textcircled{1}$

(lasse im folgenden den Index  $\textcircled{1}$  weg)

$$\rho_{GK}(\Gamma) = \frac{1}{Z_{GK}} e^{-\beta(H(\Gamma) - \mu N)}$$

Normierungsfaktor  $Z_{GN}$  soll nicht  
mehr von  $T$  und  $N$  abhängen

$$Z_{GN} = \sum_{N=0}^{\infty} \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma e^{-\beta(H(\Gamma) - \mu N)}$$

$$= Z_{GN}(T, V, \mu) \quad !!$$