

Wk: mikrokan. Ensemble

- Gesamtenergie $E = \text{konst}$
- Volumen V , Teilchenzahl $N = \text{konst}$



Klassik.
Messunsicherheit $\Delta E \ll E$!

Ansatz für $\Omega_{\text{MK}}(\Gamma) = \begin{cases} 1/C & , \text{ falls } E \leq H(\Gamma) \leq E + \Delta E \\ 0 & , \text{ sonst} \end{cases}$

$$C = \int_{E \leq H(\Gamma) \leq E + \Delta E} d\Gamma$$

Namierung folgt

mit h :
Plancksches
Wirkungsquantum

Definition stat. Messgr.

$$\Omega(E, V, N, \Delta E) = \frac{1}{h^{3N} N!} \int_{E \leq H(\Gamma) \leq E + \Delta E} d\Gamma$$

neue Definition des mikrokan. Verteilg

$$\textcircled{*} \Omega_{\text{MK}}(\Gamma) = \begin{cases} \frac{1}{\Omega} & , E \leq H(\Gamma) \leq E + \Delta E \\ 0 & , \text{ sonst} \end{cases}$$

betrachte

$$\int d\Gamma \rho_{MH}(\Gamma) \stackrel{(*)}{=} \frac{\int d\Gamma}{E \leq H \leq E + \Delta E} = h^{3N} N!$$

$$\frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma \neq 1!$$

Aufpassen bei Mittelwertbildung

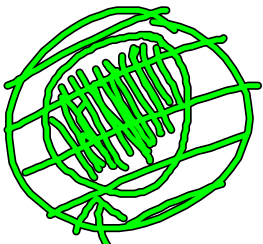
$$\langle A \rangle_{MH} = \frac{\int d\Gamma \rho_{MH}(\Gamma) A(\Gamma)}{\int d\Gamma \rho_{MH}(\Gamma)} = \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma A(\Gamma) \rho_{MH}(\Gamma)$$

Umschreiben der Größe Ω

$$\Omega = \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma_{E \leq H(\Gamma) \leq E + \Delta E}$$

$$= \sum (E + \Delta E) - \sum (E)$$

mit $\sum (E) = \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma_{H(\Gamma) \leq E}$



Schale!

$$\equiv \sum (E + \Delta E)$$

$$\equiv \sum (E)$$

Volumen der "Energiekugel"

ΔE klein:

$$\begin{aligned}\Sigma(E + \Delta E) &\approx \Sigma(E) \\ &+ \left. \frac{\partial \Sigma(E)}{\partial E} \right|_{\Delta E=0} \Delta E \\ &+ O(\Delta E^2)\end{aligned}$$

vernachlässigen!

Einsetzen:

$$\begin{aligned}\Rightarrow \Omega &\approx \omega(E) \Delta E \\ \text{mit } \omega(E) &= \frac{\partial \Sigma(E)}{\partial E}\end{aligned}$$

benutze Def. von $\Sigma(E)$.

$$\omega(E) = \frac{\partial}{\partial E} \left(\frac{1}{h^{3N} N!} \int_{H(\Gamma) \leq E} d\Gamma \right) = \frac{\partial}{\partial E} \left(\frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma \theta(E - H(\Gamma)) \right)$$

$$\theta(x) = \begin{cases} 1 & , x \geq 0 \\ 0 & , x < 0 \end{cases}$$

Stufenfunktion

benutze noch:

$$\frac{d\theta(x)}{dx} = \delta(x)$$

Delta-Funktion

$$\Rightarrow \omega(E) = \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma \delta(E - H(\Gamma))$$

Interpretation:
 $\omega(E)$ ist die Zahl der Zustände direkt
 "auf der Energieschale"

Umschreiben der Verteilung:

$$S_{\text{MK}}(\Gamma) = \begin{cases} \frac{1}{\Omega} & , \text{ falls } E_{\text{st}} \leq E \leq E_{\text{end}} \\ 0 & , \text{ sonst} \end{cases}$$

Limes $\Delta E \rightarrow 0$

$$\Omega \approx \omega(E) \Delta E$$

$$\Rightarrow \frac{1}{\Omega} \approx \frac{1}{\omega(E) \Delta E} \rightarrow \frac{\delta(E - H(\Gamma))}{\omega(E)}$$

(dabei wurde angenommen

$$\frac{1}{\Delta E} \text{ falls } E_{\text{st}} \leq E \leq E_{\text{end}} \rightarrow \delta(E - H(\Gamma))$$

In diesem Limes ($\Delta E \rightarrow 0$)

Schreibt man also

$$S_{\text{th}}(\pi) = \frac{1}{w(E)} d(E-H(\pi))$$

Definiere nun die Entropie (das Gleiche wieder)

$$S = k_B \ln \Omega \quad (*)$$

$$k_B = 1.38 \cdot 10^{-23} \frac{\text{Joule}}{\text{Kelvin}} \quad \text{"Boltzmannkonstante"}$$

\Rightarrow definiert Dimension der Entropie $\left(\frac{\text{Energie}}{\text{Temperatur}} \right)$

Weitere Bemerkung

$$i) \quad S \sim \ln \Omega$$

Zahl der Mikrozustände
in der Energiestufe

\Rightarrow S wächst mit der Zahl der Mikrozustände

man sagt: Entropie ist ein Maß für die Unordnung!

(c) \oplus bildet eine Rechenvorschrift zur Bestimmung von der Entropie ausgehend vom mikrotypische Hamiltonian

$$\begin{aligned} S &= k_B \ln \Omega(E, V, N, \Delta E) \\ &\approx k_B \ln(\omega(E, V, N) \Delta E) \\ &= k_B \ln \omega(E, V, N) + \underbrace{k_B \ln \Delta E} \end{aligned}$$

ΔE ist vernachlässigbar
im Limit sehr großer
Systeme
(noch zu zeigen!)
an konkreten
Beispiel

iii) Entropie hat Schlüsselrolle in der gesamten Thermodynamik, insbesondere auch bei der Definition makroskopischer Parameter (z.B. Druck, Temperatur)

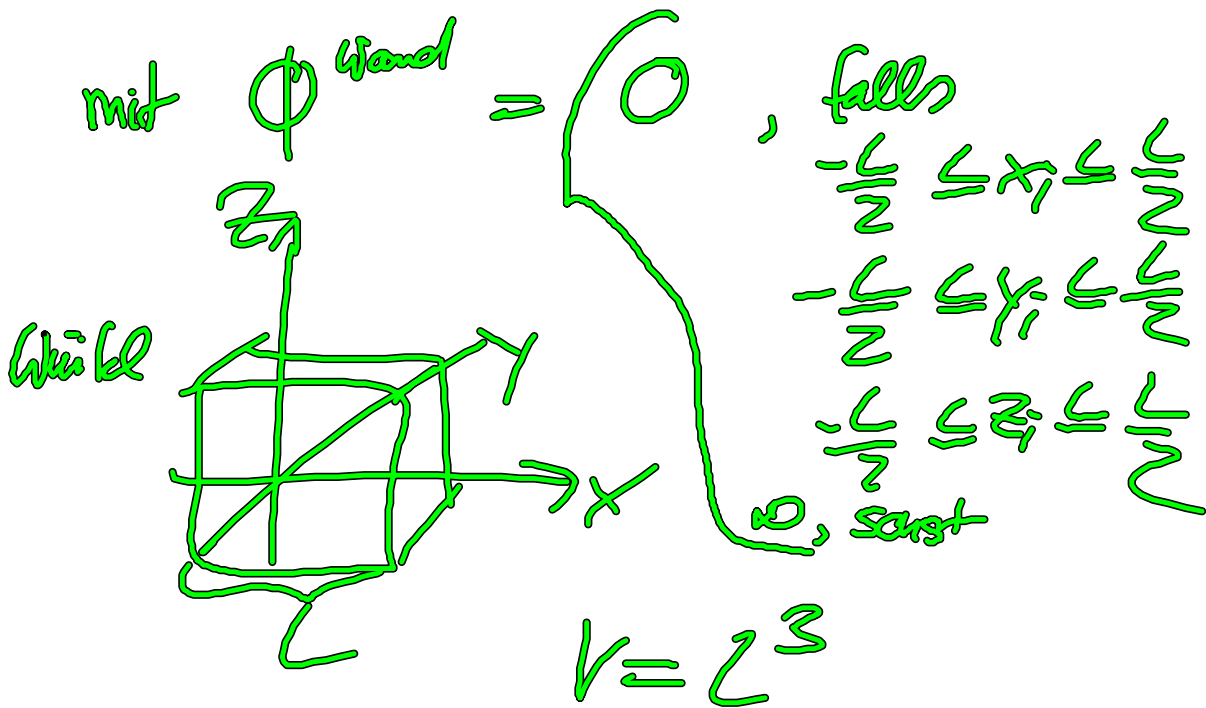
II.5. Entropie des klassischen idealen Gases

ideal \Leftrightarrow Keine Wechselwirkungen zwischen den Teilchen!

nehme außerdem an:

es gibt nur eine Satz von Teilchen, diese haben keine inneren Freiheitsgrade

$$\Rightarrow H(\mathcal{M}) = \sum_{i=1}^N \frac{p_i^2}{2m} + \sum_{i=1}^N \Phi^{\text{Wand}}(x_i, y_i, z_i)$$



$$\Omega(E, V, N, \Delta E) = \omega(E) \Delta E$$

mit $\omega(E) = \frac{\partial}{\partial E} \Sigma(E) = \frac{\partial}{\partial E} \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\mathcal{M} \theta(E - H(\mathcal{M}))$

bestimme zunächst $\Sigma(E)$

ausführlich ausführlich

$$\Sigma(E) = \frac{1}{h^{3N} N!} \int dx_1 \dots \int dx_N \int dp_1 \dots \int dp_N \Theta(E - H(x))$$

\downarrow \downarrow
 Wirtel Wirtel

$$= \frac{1}{h^{3N} N!} V^N \int dp_1 \dots \int dp_N \Theta(E - H(x))$$

Einschränkung der Impulsintegrale auf solche Impulse, für die gilt:

$$H(x) = \sum_{i=1}^N \frac{p_i^2}{2m} = \sum_{i=1}^N \sum_{\alpha=1}^3 \frac{p_{i\alpha}^2}{2m} \leq E$$

für Zustände im Kasten

$$\Leftrightarrow \sum_{i=1}^N \sum_{\alpha=1}^3 p_{i\alpha}^2 \leq 2mE$$

Das kann berücksichtigt werden durch die Einleitung von Kugelkoordinaten

hier: Kugel ist $3N$ -dimensional

hat den Radius $\sqrt{2m\epsilon}$

$$\Rightarrow Z(\epsilon) = \frac{V^N}{h^{3N} N!} \int_0^{\sqrt{2m\epsilon}} dp p^{3N-1} \sigma_{3N}$$

\swarrow unabhängig von $p!$

$$\Rightarrow Z(\epsilon) = \frac{V^N}{h^{3N} N!} \frac{1}{3N} \left[p^{3N} \right]_0^{\sqrt{2m\epsilon}} \sigma_{3N}$$

Beitrag aus der Winkelintegration

$$= \frac{V^N}{h^{3N} N!} \frac{\sqrt{2m\epsilon}^{3N}}{3N} \sigma_{3N}$$

es gilt:

$$\sigma_d = \frac{2\pi^{d/2}}{\Gamma(d/2)}$$

\nwarrow Dimension \swarrow Gammafunktion

hier: $d = 3N$

(Test: speziell $N=1 \Rightarrow 3N=3$
 $O_3 = \frac{2\pi^{3/2}}{\Gamma(3/2)} = \frac{2\pi^{3/2}}{\sqrt{\pi}/2} = \underline{\underline{4\pi}}$ o.k.)

benutze:

$$\Gamma(x) = (x-1)!$$

falls x ganzzahlig!

Nehme hier einfach an, dass $3N$ gerade

$\Rightarrow \frac{3N}{2}$ ganzzahlig

(Kann machen, da ~~hier~~ N sehr groß! $O(N^3)$)

$$\Rightarrow \Sigma(E) = \frac{V^N}{h^{3N} N!} \cdot \frac{(2mE)^{3N/2} 2\pi^{3N/2}}{3N \left(\frac{3N}{2} - 1\right)!}$$

$$= \frac{V^N}{h^{3N} N!} \frac{(2mE)^{3N/2} \pi^{3N/2}}{\left(\frac{3N}{2}\right)!}$$

benutze Stirling:

$$N! \approx N^N e^{-N}$$

$$\text{und } \left(\frac{3N}{2}\right)! \approx \left(\frac{3N}{2}\right)^{\frac{3N}{2}} e^{-\frac{3N}{2}}$$

$$\Rightarrow Z(E) \approx \dots = \left(\frac{V}{N}\right)^N \left(\frac{4\pi m E}{3h^2 N}\right)^{\frac{3N}{2}} e^{\frac{3N}{2}}$$

$\sim E^{\frac{3N}{2}}$

Dann

$$\omega(E) = \frac{\partial Z(E)}{\partial E} = \frac{3N}{2} \frac{Z(E)}{E}$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow \Omega(E, V, N, \Delta E) &= \omega(E) \Delta E \\ &= \frac{3N}{2} \left(\frac{V}{N}\right)^N \left(\frac{4\pi m E}{3h^2 N}\right)^{\frac{3N}{2}} e^{\frac{3N}{2}} \underbrace{\frac{\Delta E}{E}}_{\text{klein!}} \end{aligned}$$

Zahl der Mikrozustände in der
Schale der Dicke ΔE !

Beach:

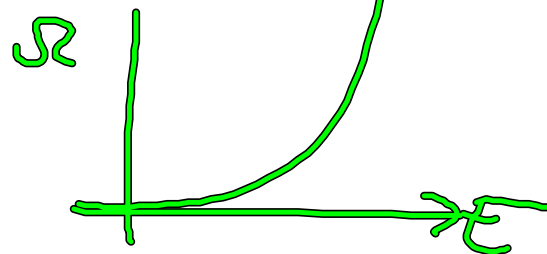
$$\Omega(E, V, N, \Delta E) \sim E^{\frac{3N}{2}-1}$$
$$\approx E^{\frac{3N}{2}}$$

und

$$\Omega(E, V, N, \Delta E) \sim V^N$$

mit der Teilzahl
an

Folgerung: Die Größe Ω wächst extrem stark (exponentiell) an bzgl. E und V



Das ist eine
allgemeine Eigenschaft der Größe Ω ,
auch in weitaus anderen Systemen!

(Diese lieben "neu" Korrekturen!)

Betrachte nun Entropie:

$$S = k_B \ln \Omega$$
$$= k_B N \left(\ln \frac{V}{N} + \frac{3}{2} \ln \frac{4\pi m E}{h^2 3N} + \frac{5}{2} \right)$$

$$+ \frac{1}{2} N \left(\frac{1}{N} \ln \frac{3N}{2} + \frac{1}{N} \ln \frac{\delta E}{E} \right)$$

Betrachte nun S im "thermodynamischen
Grenzwert",

$$N \rightarrow \infty$$

$$V \rightarrow \infty$$

so, dass $\frac{V}{N} = \text{const}$

↑ spezif. Volumen

Betrachte genau genommen $\frac{S}{N}$

(im thermodyn. Grenzwert: $\frac{1}{N} \ln \frac{\delta E}{E} \rightarrow 0$)

endlich, klein!

$$\frac{1}{N} \ln \frac{3N}{2} \rightarrow 0 \quad (\text{da } \frac{3N}{2} \text{ konstant als } N \text{ wächst!})$$

$$\lim_{V \rightarrow 0} \lim_{N \rightarrow 0} \frac{S}{N} = k_B \ln \frac{V}{N}$$

$$+ \frac{3}{2} k_B \ln \frac{4\pi m E}{3h^2} \frac{E}{N} + \frac{5}{2} k_B$$

Spezifische Energie!