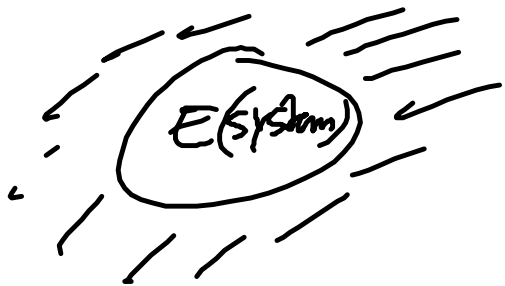


Wkt: mikrokan. Ensemble

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



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

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

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

Normierungsfaktor

mit  $h$ :  
Plancksches  
Wirkungsquantum

Definition stattdessen.

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

neue Definition der mikrokan. Verteilung

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

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

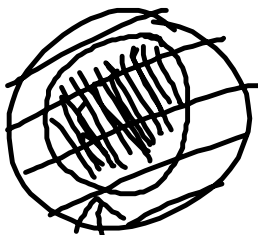
$$\langle A \rangle_{MH} = \frac{\int d\Gamma \rho_{MH}(\Gamma) A(\Gamma)}{\int d\Gamma \rho_{MH}(\Gamma)} = \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma A(\Gamma) \rho_{MH}(\Gamma)$$

Umschreiben der Größe  $\Omega$

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

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

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



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

$$\equiv \Sigma(E)$$

Volumen der "Energiekugel"

Schale!

$\Delta E$  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:

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

mit  $\omega(E) = \frac{\partial \Sigma(E)}{\partial E}$

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:

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

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

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

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

Schreibt man also

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

Definiere nun die Entropie (das Gleiche wieder)

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

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

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

Weitere Bemerkungen

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

Zahl der Mikrozustände  
in der Energieschale

$\Rightarrow$   $S$  wächst mit der Zahl der Mikrozustände

man sagt: Entropie ist ein Maß für die  
Unordnung!

(E)  $\oplus$  bildet eine Rechenvorschrift zur Bestimmung von der Entropie ausgehend vom mikrokanonischen Hamiltonian

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

~~ist~~ ist vernachlässigbar  
in einem sehr großen  
System  
(noch zu zeigen!)  
an konkretem  
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

---

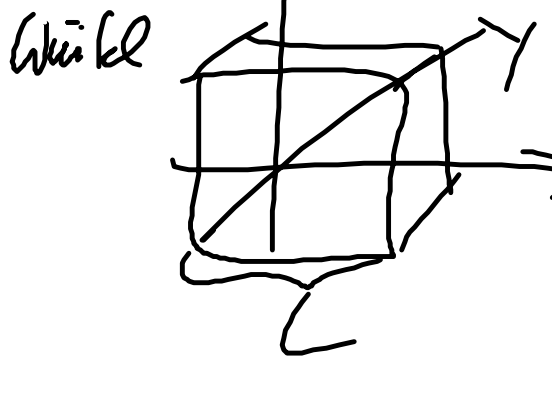
ideal  $\Leftrightarrow$  keine Wechselwirkungen zwischen den Teilchen!

nehme außerdem an:

es gibt nur eine Sate von Teilchen, diese haben keine inneren Freiheitsgrad.

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

mit  $\phi^{\text{Wand}} = \begin{cases} 0, & \text{falls} \\ -\frac{L}{2} \leq x_i \leq \frac{L}{2} \\ -\frac{L}{2} \leq y_i \leq \frac{L}{2} \\ -\frac{L}{2} \leq z_i \leq \frac{L}{2} \\ 0, & \text{sonst} \end{cases}$



Winkel

$V = L^3$

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

$$\text{mit } \omega(E) = \frac{\partial}{\partial E} \Sigma(E) = \frac{\partial}{\partial E} \frac{1}{h^{3N} N!} \int d\Gamma \Theta(E - H(\Gamma))$$

berechne zunächst  $\Sigma(E)$

ausführlich ausführlich

$$\Sigma(E) = \frac{1}{h^{3N} N!} \int \underbrace{dr_1 \dots dr_N}_{\text{Würfel}} \int \underbrace{dp_1 \dots dp_N}_{\text{Würfel}} \Theta(E - H(\mathbf{r}))$$

$$= \frac{1}{h^{3N} N!} V^N \int \underbrace{dp_1 \dots dp_N}_{\text{Einschränkung der Impulsgrenze}} \Theta(E - H(\mathbf{r}))$$

Einschränkung der Impulsgrenze auf solche Impulse, für die gilt:

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

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 Einführung von Kugelkoordinaten



hier: Kugel ist  $3N$ -dimensional

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

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

unabhängig von  $p$ !

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

Beitrag aus der Winkelintegration

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

es gilt:

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

↑ Dimension
↑ 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 ~~da~~  $N$  sehr groß!  $O(N^{23})$ )

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

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

benutze Stirling:

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

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

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

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

Damit

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

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

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

klein!!

Zahl der Mikrozustände in der  
Schale der Dicke  $\Delta E$ !

Bemerkung:

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

und

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

mit der Teilchenzahl  
an

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



Das ist eine  
allgemeine Eigenschaft der Größe  $\Omega$ ,  
auch in weitaus willkürlicheren Systemen!

(Diese liefern "neue" Korrekturen!)

Betrachte nun Entropie.

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

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

Betrachte nun  $S$  im "thermodynamische  
Limes":

$$N \rightarrow \infty$$

$$V \rightarrow \infty$$

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

↑ spezif. Volumen

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

$$\text{im thermodyn. Limes: } \frac{1}{N} \ln \frac{\Delta E}{E} \rightarrow 0$$

endlich, klein!

$$\frac{1}{N} \ln \frac{3N}{2} \rightarrow 0 \quad \left( \text{da } \frac{3N}{2} \text{ konstant ist} \right)$$

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

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

spezifische Energie!