

PC III

10.06.13

Literaturempfehlung für statist. Thermodynamik:

McQuarrie / Simon „Physical Chemistry“

↳ relevante Kapitel als Kopie bei Prof. Hess erhältlich
(zum selbst kopieren / einscannen / ...)

7. Einführung in die statistische Thermodynamik

7.1 Einleitung

Energiezustände von Atomen / Molekülen sind quantisiert!

↳ welche Verteilung über Zustände bei gegebener Temperatur?

Boltzmann - Faktor

für System mit Energien E_1, E_2, \dots

$$p_j \sim e^{-\frac{E_j}{kT}}$$

(Wahrscheinlichkeit für einen Zustand E)

Normierung: $\sum_j p_j = 1$

$$Q = \sum_j e^{-\frac{E_j}{kT}}$$

Zustandssumme

Wahrscheinlichkeit mit $\frac{1}{Q}$ normieren

Anwendung der Zustandssumme:

- Berechnung der Energie, Wärmekapazität, Druck, ...

7.2 Boltzmann-Faktor

z.B. 1L Gas, 1 kg Feststoff

Beschreibung durch N, V, ∇ , Wechselwirkungskräfte

$$\hat{H}_N \psi_j = E_j \psi_j \quad j=1,2,3,\dots$$

id. Gas : $E_j(N,V) = \epsilon_1 + \epsilon_2 + \dots + \epsilon_N$

Gasmoleküle : in kubischem Behälter,
 elektron. Grundzustand

$$E_{n_x, n_y, n_z} = \frac{h^2}{8ma^2} (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$$

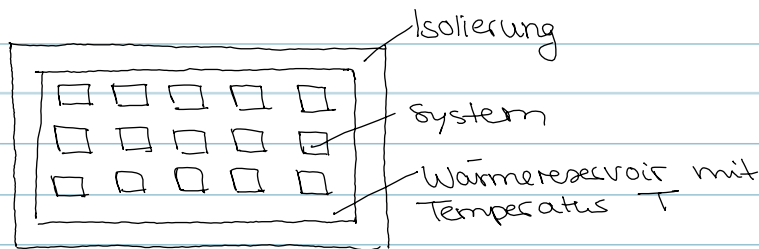
mit $a = \sqrt[3]{V} \hat{=} \text{Seitenlänge}$

} Teilchen im
 Kasten

allg. Wechselwirkungskräfte

Satz von erlaubten makroskopischen Energien $E_j(N,V)$
 ↳ Wahrscheinlichkeit, dass System im Zustand mit
 $E_j(N,V)$?

Ensemble :



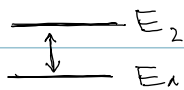
alle Systeme haben die selben Werte N, V, T
 aber Besetzung der Quantenzustände kann variieren!

$a_j = \text{Anz. der Systeme im Zustand } j$
 $A = \text{Anz. der Systeme im Ensemble}$

rel. Anzahl der Systeme im Zustand j :
 z.B. Zustände 1,2

$$\frac{a_2}{a_1} = f(E_1, E_2) = f(E_1 - E_2)$$

analog: $\frac{a_3}{a_1} = f(E_1 - E_3)$, $\frac{a_3}{a_2} = f(E_2 - E_3)$



$$\text{da } \frac{a_3}{a_1} = \frac{a_3}{a_2} \cdot \frac{a_2}{a_1}$$

$$\text{folgt } f(E_1 - E_3) = f(E_2 - E_3) f(E_1 - E_2)$$

$$\text{Lsg.: } f(E) = e^{\beta E} \quad \beta = \text{const.}$$

$$\begin{aligned} \text{Probe: } e^{\beta(E_1 - E_3)} &= e^{\beta(E_2 - E_3)} e^{\beta(E_1 - E_2)} \\ &= e^{\beta(E_1 - E_3)} \end{aligned}$$

$$\hookrightarrow \frac{a_2}{a_1} = e^{\beta(E_1 - E_3)}$$

$$\text{allg.: } \frac{a_n}{a_m} = e^{\beta(E_n - E_m)}$$

$$a_j = C e^{-\beta E_j} \quad C = \text{const.}$$

$$j = 1, \dots, m$$

bestimme C, β !

$$A = \sum_j a_j = C \sum_j e^{-\beta E_j}$$

$$C = \frac{A}{\sum_j e^{-\beta E_j}}$$

$$\frac{a_i}{A} = \frac{e^{-\beta E_i}}{\sum_j e^{-\beta E_j}}$$

$$\text{Grenzwert } \lim_{A \rightarrow \infty} \frac{a_j}{A} = P_j$$

$$P_j = \frac{e^{-\beta E_j}}{\sum_j e^{-\beta E_j}} \quad \text{Q}$$

$$P_j(N, V, \beta) = \frac{e^{-\beta E_j(N, V)}}{\sum_j e^{-\beta E_j(N, V)}} = \frac{e^{-\beta E_j(N, V)}}{\text{Q}(N, V, \beta)}$$

$$\beta = \frac{1}{kT} \quad (\text{Erklärung folgt nächste Stunde})$$

$$p_j(N, V, T) = \frac{e^{-\frac{E_j(N, V)}{kT}}}{\sum_j e^{-\frac{E_j(N, V)}{kT}}} = \frac{e^{-\frac{E_j(N, V)}{kT}}}{Q(N, V, T)}$$

7.3 Mittlere ~~Energie~~ Ensemble-Energie

$$\begin{aligned} \langle E \rangle &= \sum_j E_j p_j = \sum_j E_j(N, V) p_j(N, V, \beta) \\ &= \sum_j \frac{E_j(N, V) e^{-E_j(N, V)\beta}}{Q(N, V, \beta)} \end{aligned}$$

Bestimme $\langle E \rangle$ in Abhängigkeit von Q !

$$\begin{aligned} \left(\frac{\partial \ln Q}{\partial \beta} \right)_{N, V} &= \frac{1}{Q} \left(\frac{\partial Q}{\partial \beta} \right)_{N, V} \\ &= \frac{1}{Q} \sum_j (-E_j) e^{-\beta E_j} = - \sum_j \frac{E_j e^{-\beta E_j}}{Q} \end{aligned}$$

→ roter Kasten, sehr wichtig

$$\langle E \rangle = - \left(\frac{\partial \ln Q}{\partial \beta} \right)_{N, V}$$

Kettenregel: $\frac{\partial f}{\partial T} = \frac{\partial f}{\partial \beta} \cdot \frac{\partial \beta}{\partial T} = \frac{\partial f}{\partial \beta} \frac{\partial \left(\frac{1}{kT} \right)}{\partial T} = \frac{\partial f}{\partial \beta} \left(-\frac{1}{kT^2} \right)$

mit $f = \ln Q$

$$\left(\frac{\partial \ln Q}{\partial T} \right) = \frac{\partial \ln Q}{\partial \beta} \left(-\frac{1}{kT^2} \right)$$

$$\Rightarrow \langle E \rangle = kT^2 \left(\frac{\partial \ln Q}{\partial T} \right)_{N, V}$$

Bsp.: Bestimme $\langle E \rangle$ von Proton im Magnetfeld.

(a) $T \rightarrow 0$

(b) $T \rightarrow \infty$

$$E_{m_I} = -m_I \gamma B \hbar$$

Proton: $m_I = \pm \frac{1}{2}$

$$\hookrightarrow E_{\pm \frac{1}{2}} = \pm \gamma B \hbar$$

$$Q = e^{\frac{1}{2} \gamma \hbar B \beta} + e^{-\frac{1}{2} \gamma \hbar B \beta}$$

$$\begin{aligned} \langle E \rangle &= - \left(\frac{\partial \ln Q}{\partial \beta} \right)_B = - \frac{1}{Q} \left(\frac{\partial Q}{\partial \beta} \right)_B \\ &= \frac{1}{2} \gamma \hbar B \frac{e^{\frac{1}{2} \gamma \hbar B \beta} - e^{-\frac{1}{2} \gamma \hbar B \beta}}{e^{\frac{1}{2} \gamma \hbar B \beta} + e^{-\frac{1}{2} \gamma \hbar B \beta}} \\ &= -\frac{1}{2} \gamma \hbar B \frac{e^{\gamma \hbar B / 2kT} - e^{-\gamma \hbar B / 2kT}}{e^{\gamma \hbar B / 2kT} + e^{-\gamma \hbar B / 2kT}} \end{aligned}$$

(a) $T \rightarrow 0$ $\langle E \rangle \rightarrow -\frac{1}{2} \gamma \hbar B$ (Kernspin || B-Feld)

(b) $T \rightarrow \infty$ $\langle E \rangle \rightarrow 0$ (beide Orientierungen gleich wahrscheinlich)

