

Fragen gerne im Chat. δQ_{rev}

$$dG = dU + p dV - T dS$$

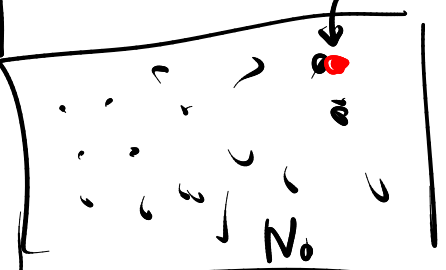
$$dG = \mu_1 - kT \ln N_0 - T dS$$

$\Delta S = k \ln N_0$

$\delta Q = N_0$

$1 \cdot N_1$

$G = N_0 \mu_0 + N_1 \mu_1 + \dots$



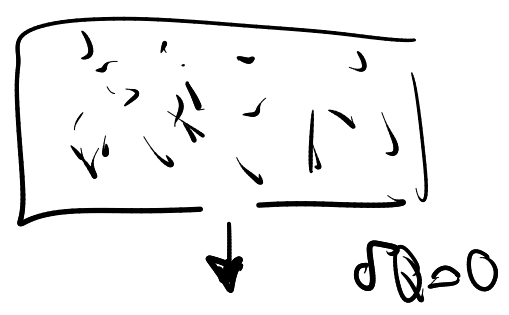
$$dU = \delta Q + \delta W$$

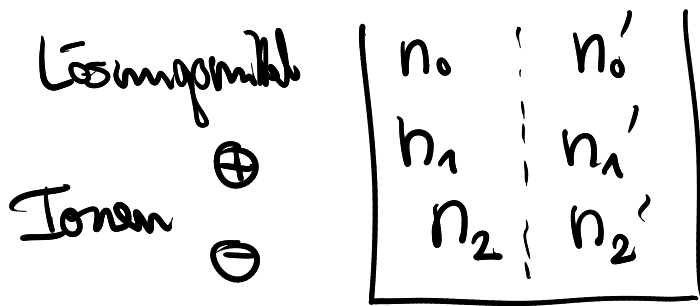
$$0 = \delta Q_{rev} = -T dS$$

\downarrow

$$dS = 0$$

Adiabatisch = kein
Wärme-
Austausch
+
reversibel





↑ Semipermeable Membran für Ionensorte ①.

no weiterer Beitrag zum chemischen Potential

$$\Delta\mu = z e \cdot \varphi \quad \text{El. Potential} \quad [z/q] = V$$

Zahl der Ladungen pro Ion (& Vorzeichen, $\pm 1, \pm 2$.)

Ann.: Gleichgewicht der Minoritäten ①:

$$ze\varphi' + kT \ln \frac{n_1'}{\sum n_i'} = ze\varphi + kT \ln \frac{n_1}{\sum n_i}$$

(Nernst-Gleichung)

Für $z=1$: $\varphi' - \varphi = \Delta\varphi = 59 \text{ mV} \log_{10} \left(\frac{n_1}{n_1'} \right)$

no $\approx 60 \text{ mV}$ für 10-facher Konzentrationsunterschied

(ca. 80 mV Arbeitsspannung für Nervenzellen).

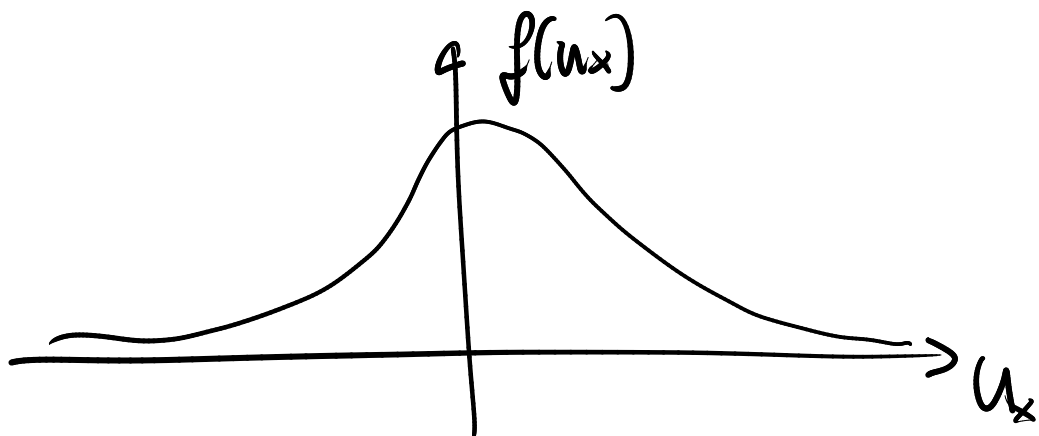
Maxwell-Geschwindigkeitsverteilung

Für einen Translationsfreiheitsgrad x gilt nach der Boltzmann-Verteilung

$$\underbrace{dP = \frac{dN}{N}} = \frac{\exp\left(-\frac{m u_x^2}{2kT}\right) du_x}{\underbrace{\int_{-\infty}^{\infty} \exp\left(-\frac{m u_x^2}{2kT}\right) du_x}}$$

$$f(x) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} e^{-\frac{x^2}{2\sigma^2}}$$

$$\begin{aligned} dP &= \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \exp\left(-\frac{m u_x^2}{2kT}\right) du_x \\ &= f(u_x) \cdot du_x \end{aligned}$$

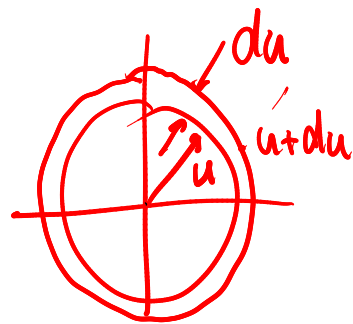


Nach der Wahrscheinlichkeitsregel des „sowohl als ob“
gilt dreidimensional:

$$\begin{aligned}
 dP &= \frac{dN}{N} = f(u_x) \cdot f(u_y) \cdot f(u_z) du_x du_y du_z \\
 &= \underline{f(u)} du \\
 &= \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} \cdot e^{-\frac{mu^2}{2kT}} \quad \underline{4\pi u^2 du}
 \end{aligned}$$

Kugelkoordinaten

$$u = \sqrt{u_x^2 + u_y^2 + u_z^2}$$



wegen mehr Gewicht in
der Verteilung für $u > u_{max}$

Gas kinetischen Betrachtungen

a) Die mittlere freie Weglänge λ ist definiert als der mittlere gerade Weg, den ein Molekül zwischen zwei Zusammenstoßen mit anderen Molekülen im Gas zurücklegt. Mit der mittleren Geschwindigkeit u_m ist die mittlere Zeit τ zwischen zwei Stößen definiert:

$$u_m = \sqrt{\langle u^2 \rangle}$$

$$\lambda = u_m \cdot \tau = \sqrt{\frac{3kT}{m}} \cdot \tau$$

\uparrow
 $u_m = \sqrt{u^2}$

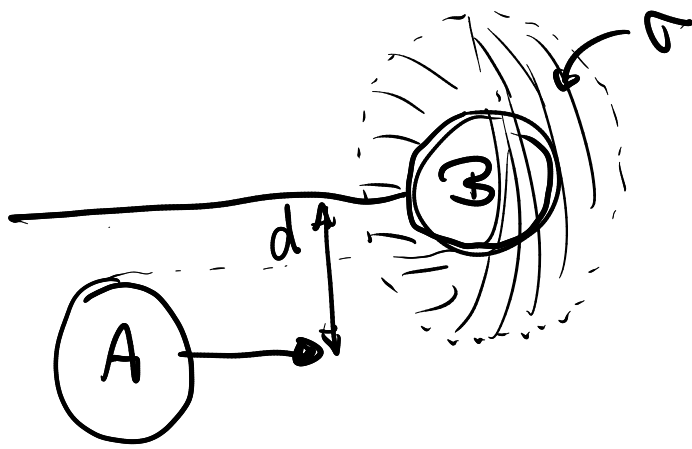
Annahmen:

1. Stark verdünntes Gas
2. Stoßdauer klein gegen τ
3. Dreierstöße vernachlässigt.

b) Der Wirkungsquerschnitt (Stoßquerschnitt)

Idealerweise man die Moleküle durch starr, voll elastische Kugeln mit festem Durchmesser d , ist der geometrische Stoßquerschnitt $\sigma = \pi d^2$

\uparrow
Durchmesser



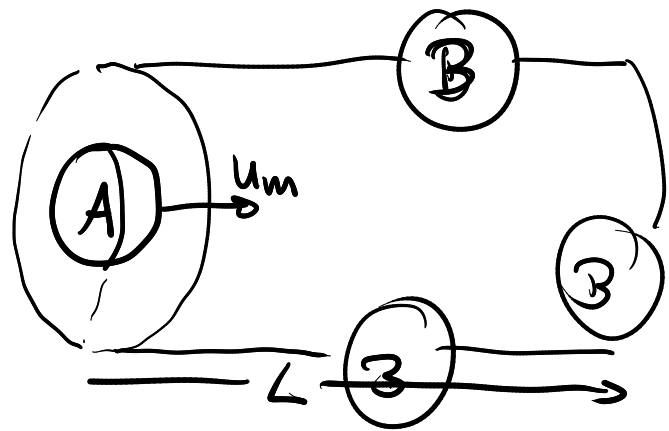
Real: σ muß
experimentell
bestimmt werden.

c) Zusammenhang zwischen λ , σ und Molekül-
zahldichte n (früher oft ρ)

Molekül A bewegt sich
mit u_m geradlinig durch
ein Gas mit n statten

Molekülen B pro Volumen-
einheit.

In dem Zylinder trifft A: $\sigma \cdot L \cdot n$ Moleküle.



Für $\sigma \cdot L \cdot n = 1$ ist $L = \lambda$. Oder:

$$\# \equiv \text{Zahl} \quad \lambda = \frac{L}{\# \text{ der Zusammenstöße}} = \frac{1}{\sigma \cdot n}$$

$$\text{Wegen } n = \frac{N}{V} = \frac{p}{kT} \quad \lambda = \frac{kT}{\sigma \cdot p}$$

Beispiel H_2 : $T = 300K$ $p = 1 \text{ bar}$, $d = 0,2 \text{ nm}$

$$u_m = 2000 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$\lambda \approx 300 \text{ nm} \gg 0,2 \text{ nm}$$

$$\tau \approx 2 \cdot 10^{-10} \text{ s}$$

$$(5 \text{ GHz})$$

Transportvorgänge in Gasen

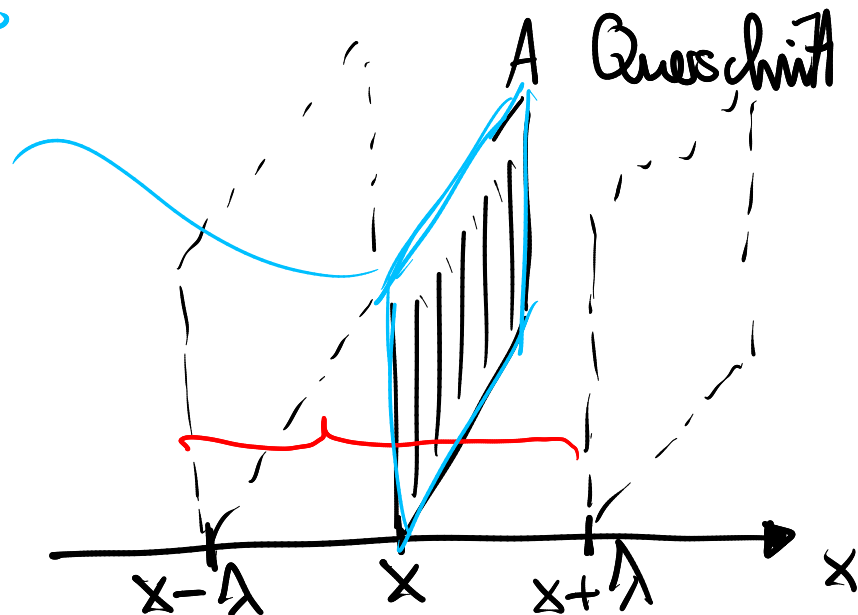
Der durch thermische Molekularbewegung ausgelöste Transport:

von Teilchen: Diffusion

von Energie: Wärmeleitung

von Impuls: Viskosität (innere Reibung)

Zähllebene



Wir betrachten die Moleküle, die den Querschnitt A passieren und bilden den (Überschuss) Strom in x -Richtung. Die Fläche A wird im Zeitintervall Δt durchstoßen

$$\lambda = u_{\text{m}} \Delta t$$

von links von $\Delta N^+ = A \cdot \lambda \cdot \frac{n}{6} \cdot \frac{\Delta t}{\tau} = \frac{1}{6} A (n u_{\text{m}}) \Delta t$

$x - \lambda$

von rechts: $\Delta \bar{N}^- = \dots \frac{1}{6} A (n_{um}) / \Delta t$
 $x+\lambda$

Methodensatz pro Δt in positiver x -Richtung:

$$\frac{\Delta N}{\Delta t} = \frac{\Delta N^+}{\Delta t} - \frac{\Delta N^-}{\Delta t} = \frac{1}{6} A \left[\underbrace{n_{um}}_{x-\lambda} - \underbrace{n_{um}}_{x+\lambda} \right]$$

$$\boxed{\frac{\partial N}{\partial t} = - \frac{A \cdot \cancel{2\lambda} \cdot \partial(n \cdot u_{um})}{3 \cdot \cancel{6}} \cdot \frac{\partial}{\partial x}}$$

2λ Abstand

Hieraus folgt

a) Diffusion von Molekülen: $T = \text{const}$; $u_{um} = \text{const}$

$$\frac{\partial N}{\partial t} = - A \underbrace{\frac{\lambda u_{um}}{3}}_{\text{Diffusionskonstante}} \cdot \frac{\partial n}{\partial x} = A \cdot j$$

Diffusionskonstante
 D Einheiten $\frac{m^2}{s}$

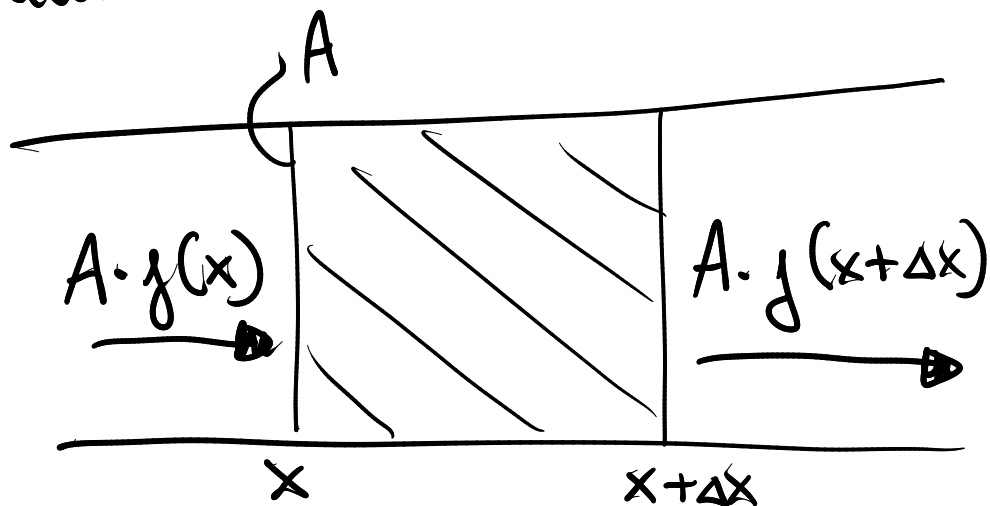
Stromdichte: $\frac{\#}{\Delta t \cdot A}$

$$\leadsto \boxed{\vec{j} = -D \nabla n}$$

1. Fick'sche Gesetz:

der Teilchenstrom ist der Fläche, der Diffusionskonstanten und dem Konzentrationsgefälle ∇n proportional.

Ist die Teilchenzahl n zeitlich nicht konstant, so ergibt die Kontinuitätsgleichung die vollständige Dynamik:



$$\frac{\partial n}{\partial t} = A \cdot \Delta x \cdot \frac{\partial n}{\partial t} = -A [j(x + \Delta x) - j(x)]$$

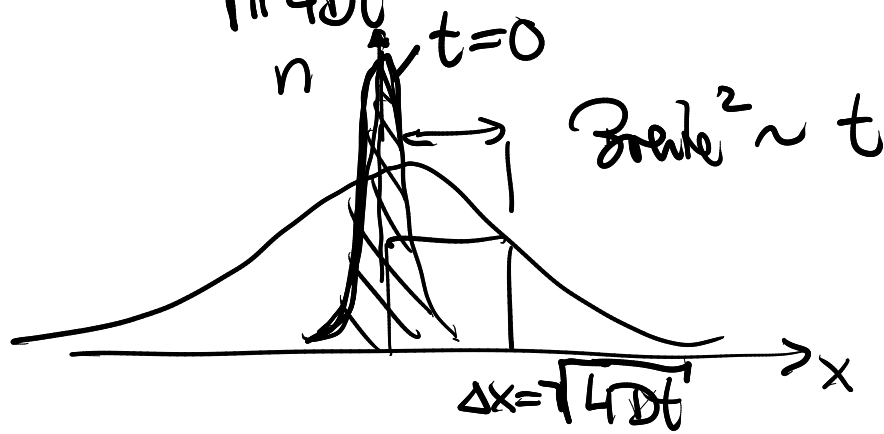
$$= -A \Delta x \frac{\partial j}{\partial x}$$

$$\leadsto \frac{\partial n}{\partial t} = -\frac{\partial j}{\partial x} = D \frac{\partial^2 n}{\partial x^2} : \text{2. Fick'sche Gesetz (Diffusionsgleichung)}$$

↳ KWG: $\dot{n} = -\text{div } j$ und $\dot{n} = D \Delta n$

(Wichtigste Lösung dieser DGL:

$$n(x,t) = \frac{1}{\sqrt{\pi 4Dt}} e^{-\frac{x^2}{4Dt}}$$



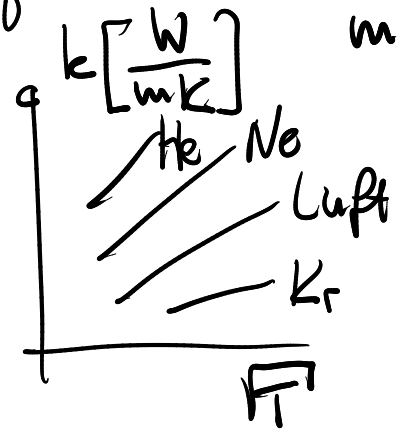
b) Diffusion von Energie → Wärmeleitung

- Transport von Wärme: $Q = N \bar{E}_{\text{Molekül}} = N \frac{f}{2} kT$
folgt Analog:

$$\frac{\partial (N \cdot \bar{E}_{\text{Molekül}})}{\partial t} = -A \frac{\lambda}{3} \frac{\partial (n_{\text{Um}} \cdot \bar{E}_{\text{Molekül}})}{\partial x}$$

$$\frac{\partial Q}{\partial t} = -A \underbrace{\frac{\lambda_{\text{Um}}}{3} \cdot n \frac{f}{2} k}_{k} \frac{\partial T}{\partial x}$$

k : Wärmeleitfähigkeit; Einheit $\frac{\text{W}}{\text{m} \cdot \text{K}}$



c) Diffusion von Impuls mv

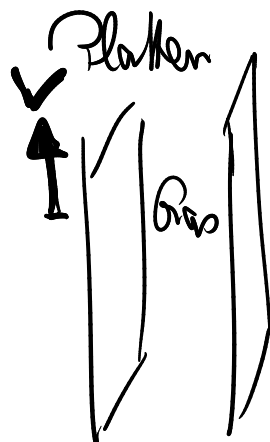
\hookrightarrow innere Reibung.

$$\frac{\partial (N \cdot m \cdot v)}{\partial t} = -A \frac{\lambda}{3} \frac{\partial (n_{\text{Um}} \cdot m \cdot v)}{\partial x}$$

\sim Reibungskraft ($F = \dot{p}$)

$$\vec{F}_y = -A \underbrace{\frac{\lambda_{\text{Um}}}{3} \cdot n \cdot m}_{\eta = \text{Viskosität}} \frac{\partial v}{\partial x}$$

in y -Richtung



Die Reibungskraft zwischen
(Gas-)schichten unterschiedlicher
Strömungsgeschwindigkeiten ist
proportional zur Fläche, Viskosität
und zum Geschwindigkeitsgefälle.

