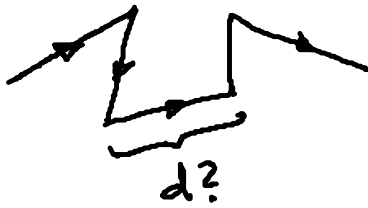


(2) E. coli: Zufallsweg mit Drift \rightarrow pos. Nahrungsgradient



\rightleftharpoons Diffusion

$$\left. \begin{array}{l} v \approx 30 \frac{\mu\text{m}}{\text{s}} \\ D \approx 1 \frac{\mu\text{m}^2}{\text{ms}} \end{array} \right\} \xrightarrow{\text{(S.ZP)}} \underline{\underline{d > \frac{D}{v} \approx 30 \mu\text{m}}}$$

(3) $Re < 1$:

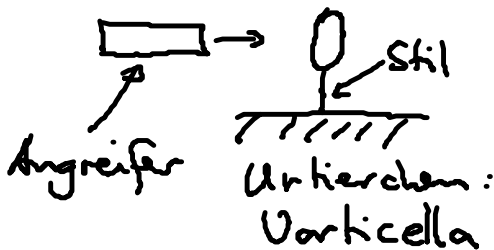
a)



Kleiner Krebs
Cyclobus

$$\left. \begin{array}{l} a \rightarrow 12 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \\ Re \rightarrow 500 \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{jenseits} \\ \text{laminaren Flusses} \end{array}$$

b)



$Re < 1$: Angreifer wird mitgezogen

\Rightarrow schnelle Kontraktion

von 0,2 - 0,33 mm

$$\underline{v \approx \frac{80 \text{mm}}{\text{s}}} \rightarrow 0,1 - 0,16 \text{mm}$$

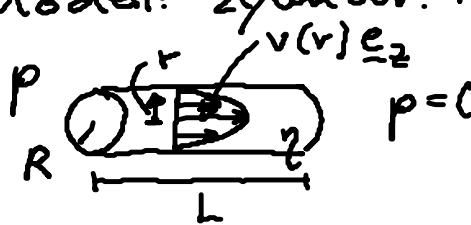
$\hat{=}$ Spasmoneme (schnellste Kontraktion im Tierreich)

5.3.2 Gefäßnetzwerke

- Gefäß-Netzwerke \leftrightarrow Abfallseitigung } { Blut } hierarchischen
 Belieferung } { Luft } Verzweigungs-
 } { Lymphe } struktur

Bsp: Aorta-Arterien
 ... Kapillargefäße

- Modell: zylindr. Poiseuille-Strömung



$$NS \rightarrow v(r) = \frac{R^2 - r^2}{4L\eta} p \quad (5.29)$$

... parabol. Geschw. profil
 (gültig auch für $Re > 1$,
 so lange laminar,
 $\underline{v} \cdot \nabla \underline{v} = 0!$)

Ausflußrate:
 $[\frac{m^3}{s}]$

$$Q = 2\pi \int_0^R v(r) r dr = \frac{\pi R^4}{8L\eta} p \quad (5.30)$$

... Hagen-Poiseuille-Gesetz
 für laminaren Fluß

\rightarrow alle Gefäße bis auf große
 Venen/Arterien

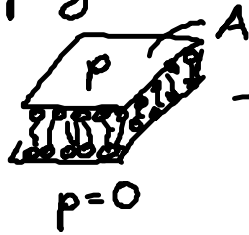
(5.30) \rightarrow
$$Q = \frac{1}{Z} p, \quad Z = \frac{8\eta L}{\pi R^4} \quad (5.31)$$
 ... hydrodynam. Widerstand

allg.: Gesetz von Darcy!

- $Z \sim \frac{1}{R^4} \rightarrow$ Blutflußregulation durch kleine Dilatation/
 Kontraktion

Bsp: $\frac{p}{Q} = Z \rightarrow Z' = 1.3Z \rightarrow \frac{R'}{R} = 0.94 \approx 6\%$

• Bsp: für Darcy:

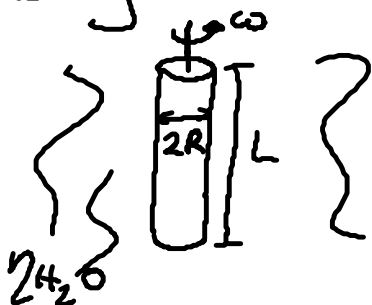


$$\rightarrow z = \frac{1}{A L_p} \quad L_p \dots \text{"Filtrationskoeffizient"}$$

5.3.3 DNS-Replikation

• Trennung der DNS-Stränge? \leftrightarrow große viskose Reibung bei Rotation?

• Abschätzung:



\rightarrow viskoses Drehmoment:

$$T = -4\pi\eta R^2 L \omega \quad (5.32)$$

Reibungsarbeit pro Drehung:

$$W_{\text{frict}} = -T \omega \frac{2\pi}{\omega} = 8\pi^2 \eta R^2 \omega L \quad (5.33)$$

$$(1) \text{ E. coli: } \omega = 2\pi \frac{1000 \frac{\text{Basenpaare}}{\text{s}}}{10,5 \frac{\text{Basenp.}}{\text{Drehung}}} \approx 600 \frac{1}{\text{s}}$$

$$\xrightarrow{(5.33)} W_{\text{frict}} = 4,7 \cdot 10^{-17} \frac{\text{J}}{\text{m}} L$$

$$(2) \text{ DNA-Helicase: } W_{\text{sup}} = \frac{1 \text{ ATP}}{\text{Drehung}} \approx \frac{20 k_B T}{\text{Drehung}} \approx 8 \cdot 10^{-20} \text{ J}$$

$$\boxed{W_{\text{sup}} \gg W_{\text{frict}} \text{ für } L \ll 2 \text{ mm} \checkmark}$$

6. Statistische Mechanik - Thermodynamik

- Bio-Frage: Energieerhaltung \longleftrightarrow unterschiedliche Effizienz von Maschinen?
- Physikalische Idee: Entropie/Ordnung kontrolliert Arbeitsfähigkeit

6.1 Entropie - Unordnung

- Boltzmannsche Definition: (Basis der stat. Mechanik)

$$S = k_B \ln \Omega(E, N, \dots) \quad (6.1)$$

Zahl der Mikrozustände eines thermodynam. Zustandes mit festem E, N, \dots : mikrokanonisches Ensemble

... Maß für Unordnung

- Bsp. (1) Münzwurf \rightarrow Zufällige Sequenz:

(N Würfe): W Z Z W W W Z Z W Z ...
 ↑ ↑
 Wappen Zahl

$$\Rightarrow \Omega = 2^N$$

(2) Wetterabfolge: N Tage: R S S S R S S S S R R R S R R ...

$\Rightarrow \Omega < 2^N!$ Korrelationen!!
 weniger Zufälligkeit
 " Unordnung

(3) Satz mit N Buchstaben: $N_1 \dots A, N_2 \dots B, N_n \dots Z$ ($n=26$)

$$\Rightarrow \Omega(3) = \frac{N!}{N_1! N_2! \dots N_m!}$$

• Umschreibung: $S = k_B \ln \Omega(3) = k_B \left[\ln N! - \sum_{i=1}^M \ln N_i! \right]$

mit $\ln N! \approx N \ln N - N$

$$\Rightarrow \boxed{\frac{S}{N} = -k_B \sum_{i=1}^M p_i \ln p_i} \quad (6.2), \quad p_i = \frac{N_i}{N}$$

... Shannon Formel

(1) Informationswissenschaft:

S ... Maß für Information/Unordnung in einer Botschaft

$p_i = \frac{N_i}{N}$... Wahrscheinlichkeit für Buchstabe i

(2) Stat. Mechanik: Wahrscheinlichkeit für Mikrozustand i in einem thermodynam. Zustand

$$\left(\frac{S}{N} \rightarrow S \quad (6.2a) \right)$$

• Eigenschaft: $\frac{\partial S}{\partial p_i} = 0$ mit $\sum_i p_i = 1$

Übung

$$\boxed{p_i = p_j \quad \forall i, j \Leftrightarrow S \text{ maximal}}$$

$\hat{=}$ mikrokanonisches Ensemble!

also: $p_i = \frac{1}{\Omega}$, $M = \Omega \xrightarrow[(6.2a)]{(6.2)} S = k_B \ln \Omega$

entspricht:

Ergodenhypothese / Grundpost. der stat. Mechanik

abgeschlossenes, makroskop. System

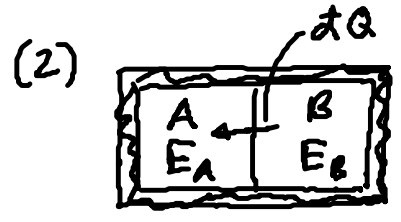
$$\Leftrightarrow p_i = p_j \quad \forall \text{ zugängl. Mikrozustände}$$

⇒ "2. HS der Thermodynamik":

abgeschl., makroskop. System:
 löse innere Zwangsbed. → S nimmt Maximum
 im neuen thermodyn. Zustand.

Bsp. 0. HS der TD:

(1) $T = \left(\frac{\partial S}{\partial E}\right)^{-1}$



neues GG:
 $\frac{\partial (S_A + S_B)}{\partial E_A} \Big|_{E = E_A + E_B = \text{const.}} = 0$

⇒ $T_A = T_B$, bei E_A^0 (6.3)

Anschluß zur Stat. Mechanik:

E_A^0 ... wahrscheinlichster Zustand

makroskop. Systeme: $\Delta E_A \lllll E_A^0$

• ideales Gas: N einatomige Teilchen, $E = \frac{1}{2m} \sum_{i=1}^N p_i^2$

(6.1) →
$$S = k_B \ln \left[\underbrace{\frac{2\pi^{3N/2}}{(\frac{3N}{2}-1)!}}_{\text{Zahl der Impulszustände = Fläche einer Kugel mit Radius } \sqrt{2mE} \text{ in } 3N \text{ dim. Impulsraum}} \underbrace{(2mE)^{3N/2}}_{\text{Zahl der Ortszustände}} \underbrace{V^N}_{\text{un- unterscheidbare Teilchen}} \underbrace{\frac{1}{N!}}_{\text{"Einheit" ("Unsdürfe" der Zustände)}} \underbrace{\frac{1}{(2\pi h)^{3N}}}_{\text{"Einheit" ("Unsdürfe" der Zustände)}} \right]$$
 (6.4)

... Sakur-Tetrode-Formel

$$(6.4) \ln N! = N \ln N - N$$

$$\rightarrow \boxed{S = N s_0 + N k_B \ln \left[\left(\frac{E}{E_0} \right)^{3/2} \left(\frac{V}{V_0} \right) \left(\frac{N}{N_0} \right)^{-5/2} \right]}$$

... Referenzzustand

(6.5)

NB: S ist extensiv: $2N, 2V, 2E \rightarrow 2S$

($\frac{1}{N!}$ in (6.4) ist wichtig)

$$(6.5) \rightarrow \frac{S}{V} = -c k_B \ln \left(\frac{c}{c^*} \right) \quad (6.6) \quad c = \frac{N}{V}$$

$$c^* \sim \left(\frac{E}{N} \right)^{3/2} \sim T^{3/2}$$

↑
Energie
pro Molekül