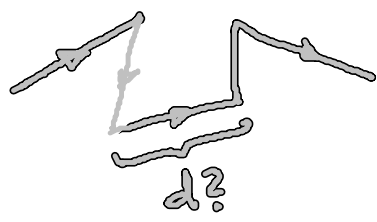


(2) E. coli: Zufalls weg mit Drift  $\rightarrow$  pos. Nahrungsgradient



$\rightleftharpoons$  Diffusion

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

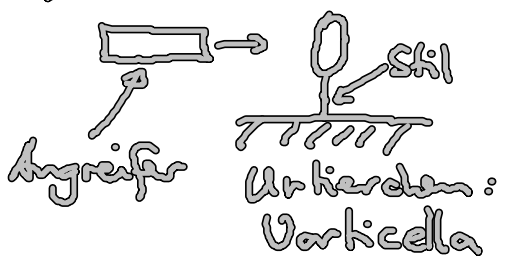
(3)  $Re < 1$ :

a)



$\rightarrow a \rightarrow 12 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$   
 $Re \rightarrow 500$  } jenseits laminaren Flusses

b)

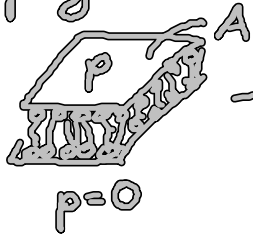


$Re < 1$ : Angräfer wird mitgezogen  
 $\Rightarrow$  schnelle Kontraktion  
 von 0,2 - 0,33 mm  
 $v \approx 50 \frac{\text{mm}}{\text{s}} \rightarrow 0,1 - 0,16 \text{ mm}$

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



• Bsp: für Darcy:



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

### 5.3.3 DNS-Replikation

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

• Abschätzung:



$\rightarrow$  viskoses Drehmoment:

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

Reibungsarbeit pro Drehung:

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

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

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

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

$$W_{\text{sup}} \gg W_{\text{frict}} \text{ für } L \ll 2 \mu\text{m} \checkmark$$

## 6. Statistische Mechanik - Thermodynamik

- Bio-Frage: Energieerhaltung  $\leftrightarrow$  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) Weltverabfolge: N Tage: R S S S R S S S S R R R S R R ...

$\Rightarrow \Omega < 2^N!$  Kombinationen!!  
 weniger Zufälligkeit  
 " Ordnung

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

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

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

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

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

... Shannon Formel

(1) Informationswissenschaft:

$S$  ... Maß für Infunktion/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  $\Rightarrow$

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

$\hat{=}$  mikrokanonisches Ensemble!

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

entspricht:

Ergodenhypothese / Grundpost. der stat. Mechanik

abgeschlossenes, makroskop. System

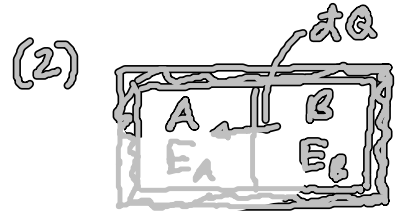
$$\Leftrightarrow p_i = p_j \quad \forall \text{ zugängl. Mikrozustände}$$

⇒ "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:

$$\left. \frac{\partial (S_A + S_B)}{\partial E_A} \right| = 0$$

$E = E_A + E_B = \text{const.}$

⇒  $T_A = T_B$ , bei  $E_A^0$  (6.3)

Anschluß zur Stat. Mech.:

$E_A^0$  .. wahrscheinlichster Zustand

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

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

(6.1) →

$$S = k_B \ln \left[ \frac{2\pi^{3N/2}}{(\frac{2\pi}{h})^{3N}} (2mE)^{3N/2} \frac{V^N}{N!} \frac{1}{(2\pi h)^{3N}} \right]$$

Zahl der Impulszustände = Fläche einer Kugel mit Radius  $\sqrt{2mE}$  in  $3N$  dim. Impulsraum

Zahl der Ortszustände

ununterschiedbare Teilchen

"Einheit" der Zustände  $(2\pi h)^{3N}$

... Sakur-Tetrode-Formel

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

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

o.. Referenzzustand

(6.5)

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

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

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

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

↑  
Energie  
pro Molekül