

### II. Diffusion (Stofftransport)

#### 4. Diffusion als Random Walk

#### 5. Zusammenfassend über die „Schnelligkeit“ der Diffusion

6. Anwendungen:
- Laterale Diffusion in Membranen
  - Diffusion durch Membranen (passiver Transport)
  - Diffusion von Ionen durch eine Membran, Diffusionspotenzial, Nernst-Gleichung

### III. Elektrischer Strom (el. Ladungstransport)

#### 1. Grundbegriffe Elektrische Stromstärke, -dichte

#### 2. Transportgesetz = ohmsches Gesetz

#### 3. Anwendungen Auf Widerstandsmessung basierende Techniken (IPG, IKG, EIT, ....)

### IV. Wärmeleitung (Energietransport)

#### 0. Mechanismus

#### 1. Grundbegriffe Energiestromstärke, -dichte

#### 2. Transportgesetz = Fourier-Gesetz

#### 3. Anwendungen



Diffusion: Tendenz zur gleichmäßigen Verteilung von Molekülen durch die thermische Bewegung

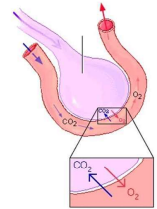
#### Das 1. Ficksche Gesetz:

$$\frac{\Delta v}{\Delta t} = -DA \frac{\Delta c}{\Delta x}$$

Bedingung: stationäre Diffusion!

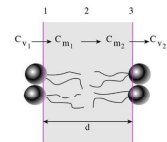
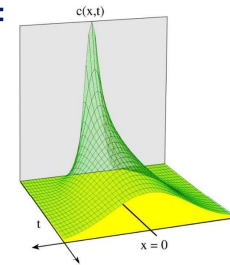
Anwendbar für

- O<sub>2</sub>-Diffusion von Lunge ins Blut
- Diffusion durch Membranen



#### Das 2. Ficksche Gesetz:

$$D \frac{\Delta \left( \frac{\Delta c}{\Delta x} \right)}{\Delta x} = \frac{\Delta c}{\Delta t}$$



1

2

#### Ein Spezialfall: Diffusion in Falle der Quelle und Verbraucher

Endzustand ≠ Gleichmäßige Verteilung der Konzentration

Stationäre Diffusion von Quelle nach Verbraucher

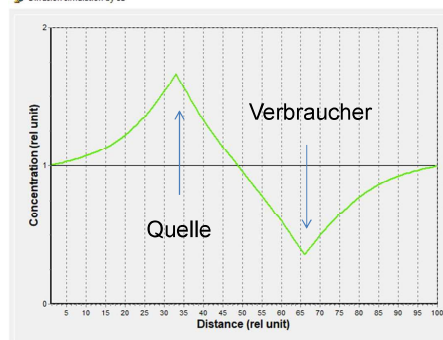
#### Quelle:

Wo der betrachtete Stoff produziert wird.  
Z.B. durch chemische Prozesse.

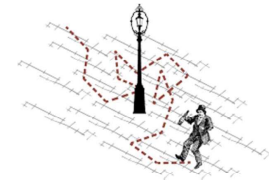
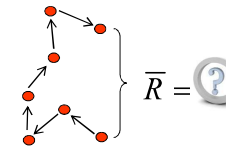
#### Verbraucher:

Wo der Stoff verwendet wird z.B. Durch chemische Prozessen in einem anderen Stoff umgewandelt wird.

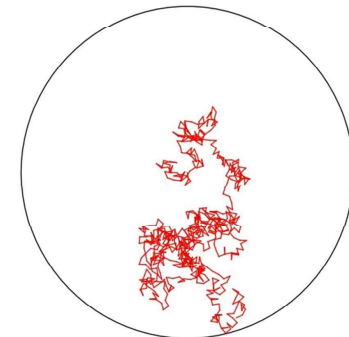
Diffusion simulation by SL



### 4. Diffusion als Random Walk



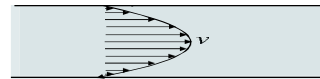
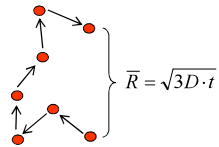
$$\bar{R} = \sqrt{3D \cdot t}$$



3

4

## 5. Welcher Transportprozess ist „schneller“ für O<sub>2</sub>-Transport?



Geschwindigkeit der Blutströmung:

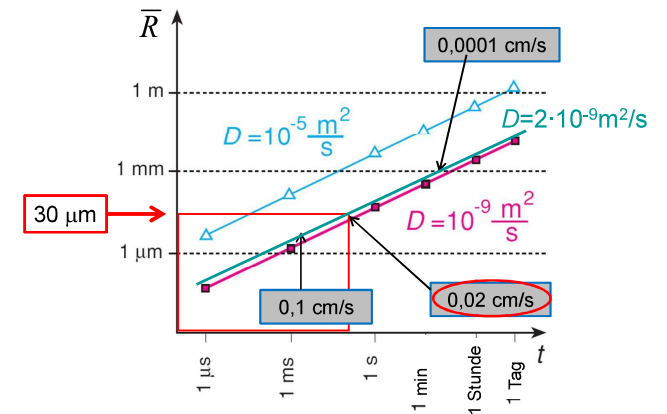
Gefäß	Kapillaren
A (cm <sup>2</sup> )	4500
v (cm/s)	0,022

$$\bar{R} = \sqrt{3D \cdot t} \quad D = 2 \cdot 10^{-9} \frac{\text{m}^2}{\text{s}}$$

$\sigma_x$	$t$	Durchschnittliche Geschwindigkeit der Diffusion
1 $\mu\text{m}$		
30 $\mu\text{m}$		
1 cm		
1 m		

## Zusammenfassend über die „Schnelligkeit“ der Diffusion

Gefäß	Kapillaren
A (cm <sup>2</sup> )	4500
v (cm/s)	0,022

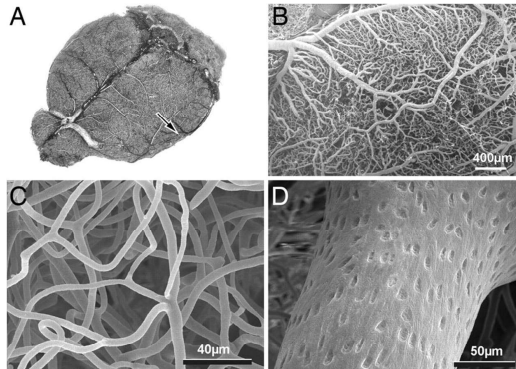


5

6

## Welcher Transportprozess ist „schneller“ für O<sub>2</sub>-Transport?

- bis 30  $\mu\text{m}$  : Diffusion
- über 30  $\mu\text{m}$  : Blutströmung



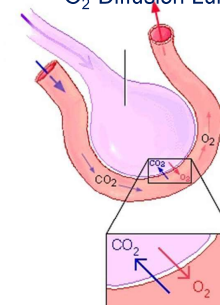
(C) SEM image of cortical capillaries. Capillary diameters range from 4 to 6  $\mu\text{m}$  and intercapillary distances are  $\approx 30 \mu\text{m}$ .

Altered morphology and 3D architecture of brain vasculature in a mouse model for Alzheimer's disease  
Eric P. Meyer, Alexandra Ulmann-Schuler, Matthias Staufenbiel, and Thomas Krucker  
PNAS March 4, 2008 105 (9) 3587-3592; <https://doi.org/10.1073/pnas.0709788105>

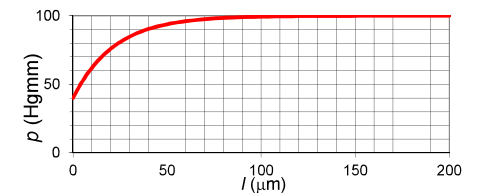
7

## 6. Anwendungen:

- O<sub>2</sub>-Diffusion Lunge-Blut ➤ 1. Ficksches Gesetz:



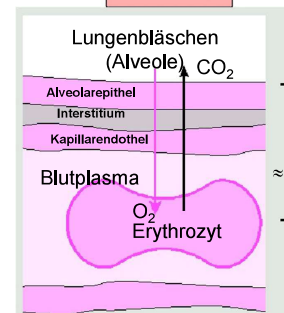
O<sub>2</sub> Aufnahme in den Alveolarkapillaren



➤ Random Walk: Wie viel Zeit brauchen die O<sub>2</sub>-Moleküle dazu im Durchschnitt?

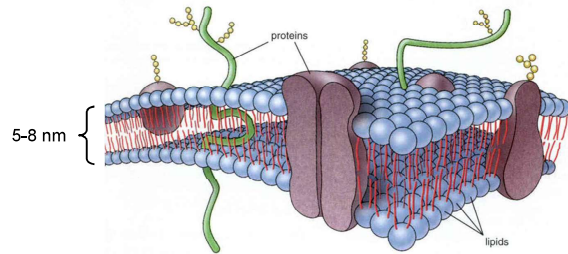
$$\bar{R} = \sqrt{3D \cdot t}$$

D für O<sub>2</sub> im Wasser:  
 $1,9 \cdot 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s} \approx 2 \cdot 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$



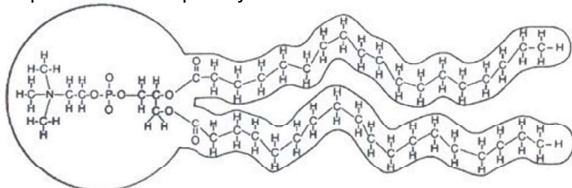
8

## Anwendung: Diffusion in Membranen



### Beispiel

Ein Phospholipidmolekül: Phosphatidylcholin

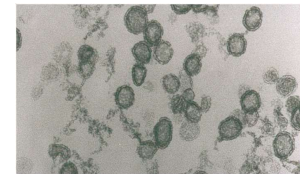
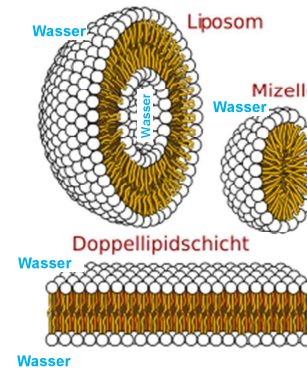


Polarer, hydrophiler Kopf

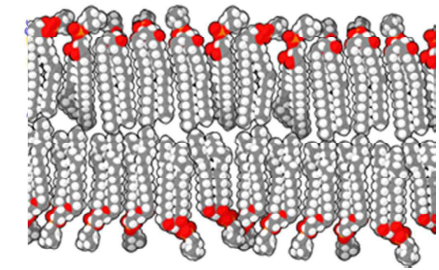
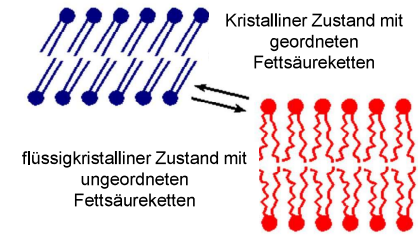
Apolare, hydrophobe Schwänze

9

## Zur Erinnerung: Lyotrope Flüssigkristalle



### Phasenübergang in der Lipiddoppelschicht

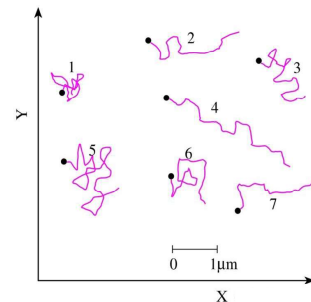
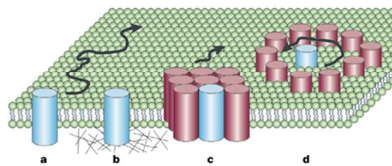


$$\eta_{\text{Gel}} > \eta_{\text{Fluid}} \gg \eta_{\text{Wasser}}$$

10

### Laterale Diffusion in Membranen

Messung z. B. durch SPT (single particle tracking)



Lipide (mobiler Anteil >90%):

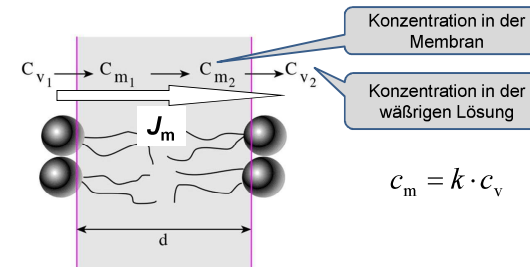
$$D_{\text{lateral}} \approx 10^{-12} \text{ m}^2/\text{s}$$

Proteine (mobiler Anteil 10-90%):

$$D_{\text{lateral}} \approx 10^{-13} - 10^{-17} \text{ m}^2/\text{s}$$

11

### Diffusion durch Membranen (passiver Transport)



> 1. Ficksches Gesetz:

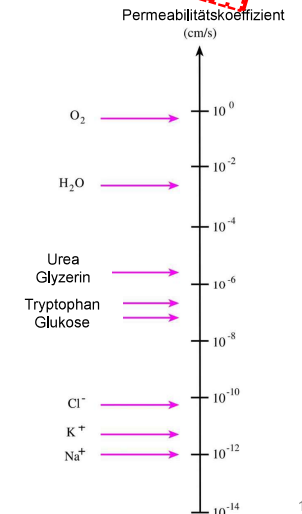
$$J_m = -D \cdot \frac{\Delta c}{\Delta x} = -D \cdot \frac{c_{m2} - c_{m1}}{d}$$

$$= -D \cdot k \cdot \frac{c_{v2} - c_{v1}}{d} = -p(c_{v2} - c_{v1})$$

$$J_m = -p(c_{v2} - c_{v1})$$

Permeabilitätskoeffizient (m/s)

**Zur Erinnerung**

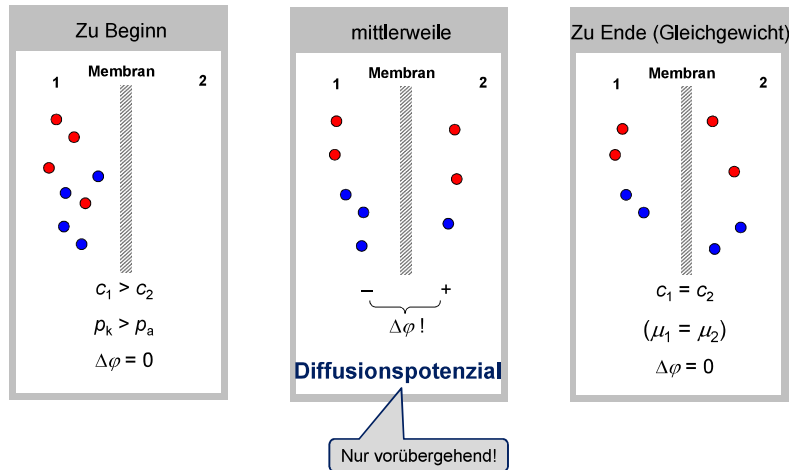


12

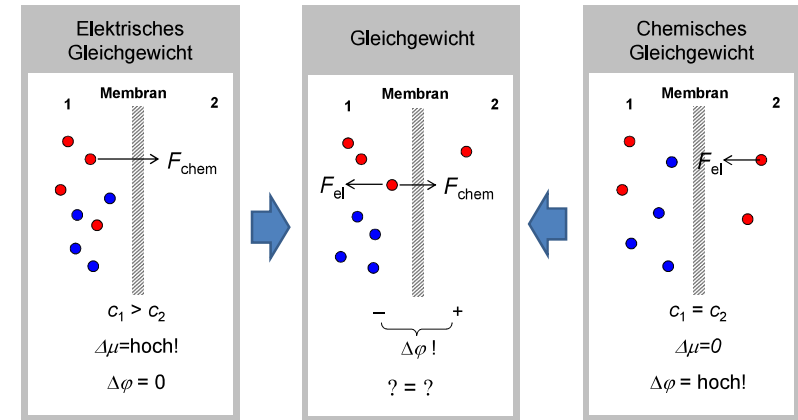
■ Diffusion von Ionen durch eine Membran (zwei Spezialfälle)

einwertige Ionen: ● Kation (k) ● Anion (a)

1. Die Permeabilitätswerte sind unterschiedlich, z. B.  $p_k > p_a$



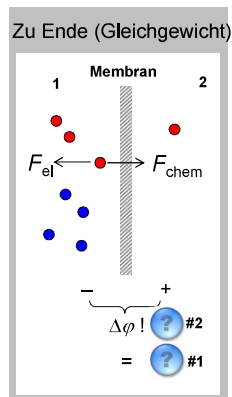
2. Die Permeabilität für das eine Ion ist Null, z. B.  $p_a = 0$



● Kation (k)  
● Anion (a)

13

2. Die Permeabilität für das eine Ion ist Null, z. B.  $p_a = 0$



#1

**Elektrochemisches Potenzial (J/mol):**

$$\mu_e = \mu + F \cdot \varphi$$

Im Gleichgewicht:

$$\mu_{e1} = \mu_{e2}$$

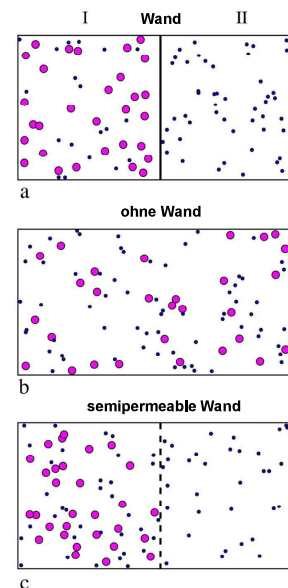
#2

**Nernst-Gleichung:**

$$\Delta\varphi = \varphi_2 - \varphi_1 = -\frac{RT}{F} \ln \frac{c_2}{c_1}$$

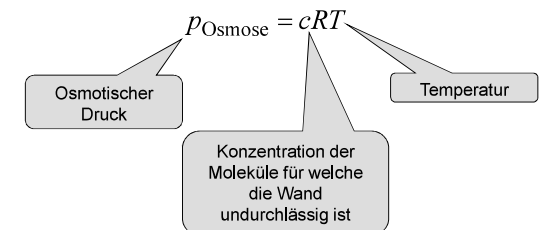
● Kation (k)  
● Anion (a)

Eine weitere Anwendung: Osmose



J. H. van't Hoff  
1852-1911  
Chemiker

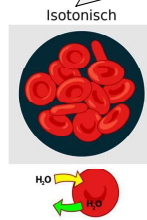
**Van't Hoff-Gesetz:**  
(für Gase und auch für dünne Lösungen)



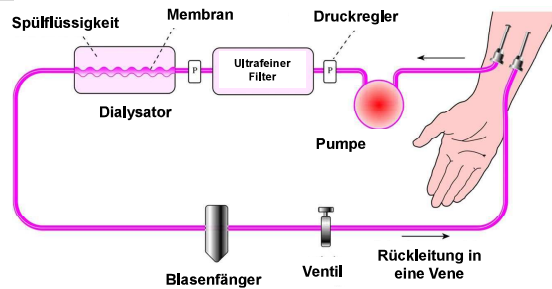
15

16

Isotonisch sind zwei Lösungen, wenn ihre osmotische Druckwerte gleich groß sind

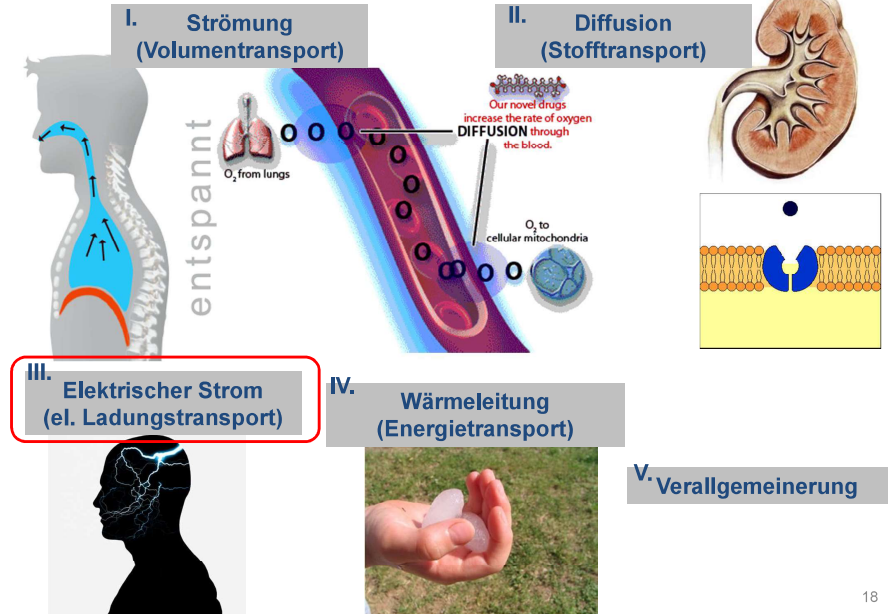


## Hämodialyse



17

## Transportprozesse



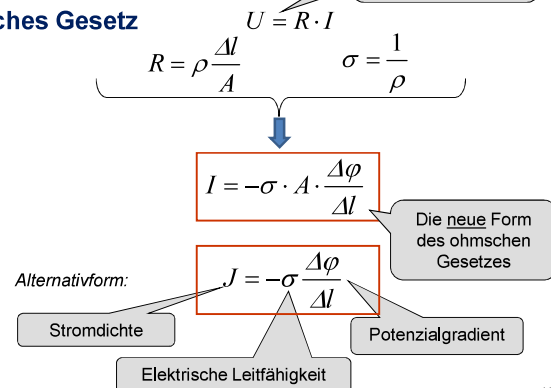
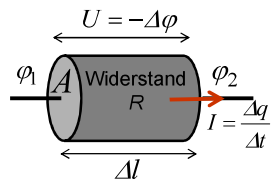
18

## III. Elektrischer Strom (el. Ladungstransport)

### 1. Grundbegriffe

- Elektrische Stromstärke ( $I$ ):  $I = \frac{\Delta q}{\Delta t}$  (A)
- Elektrische Stromdichte ( $J$ ):  $J = \frac{\Delta q}{A \cdot \Delta t}$   $\left(\frac{A}{m^2}\right)$
- stationärer Strom: zeitlich konstant

### 2. Transportgesetz = ohmsches Gesetz



19

## Analogie

	Was „strömt“?	Stärke?	Was treibt die „Strömung“?	Zusammenhang
<b>Volumen-transport</b>	$V$	$J_V = \frac{\Delta V}{A \cdot \Delta t}$	$p$	$J_V = -\frac{R^2}{8\eta} \frac{\Delta p}{\Delta l}$
<b>Stoff-transport</b>	$v$	$J_v = \frac{\Delta v}{A \cdot \Delta t}$	$c^*$	$J_v = -D \frac{\Delta c}{\Delta x}$
<b>Ladungs-transport</b>	$q$	$J_q = \frac{\Delta q}{A \cdot \Delta t}$	$\varphi$	$J_q = -\sigma \frac{\Delta \varphi}{\Delta l}$

\* Im allgemeinen Fall  $\mu$

20



### 3. Anwendungen ■ Diagnostik

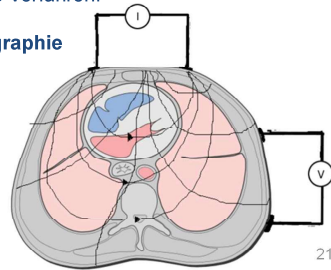
- Messung von Biopotenzialen (EKG, EEG, ...) (siehe später!)



- Auf Widerstandsmessung (Impedanzmessung) basierende Techniken

Gewebe	$\sigma$ (mS/m)	$\rho$ ( $\Omega$ m)
Blut	700	1,4
graue Hirnmasse	300	3,3
weiße Hirnmasse	150	6,7
Haut	100	10
Fett	40	25
Knochen	10	100

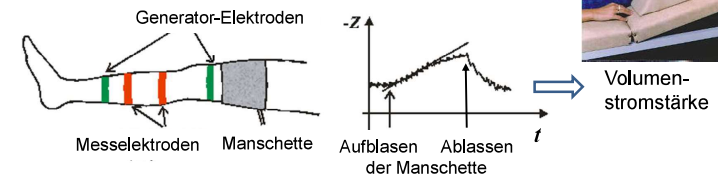
Ein bildgebendes Verfahren:  
**elektrische Impedanztomographie (EIT)**



21

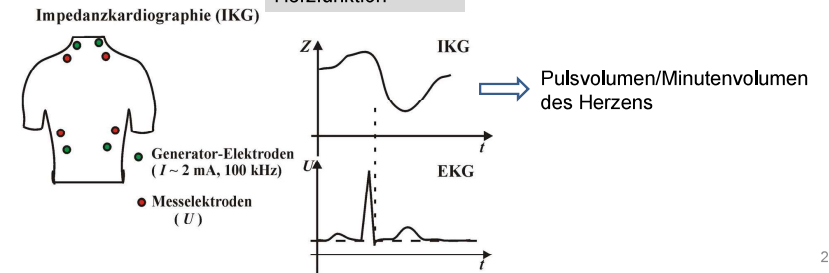
### Impedanzplethysmographie (IPG)

Untersuchung der Blutströmung in den Extremitäten



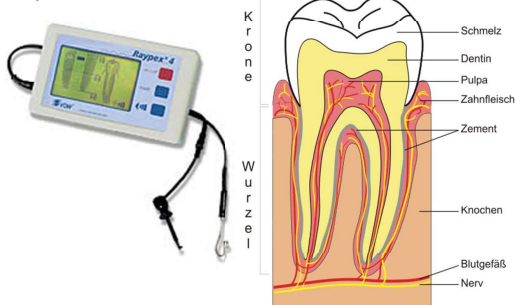
### Impedanzkardiographie (IKG)

Untersuchung der Herzfunktion

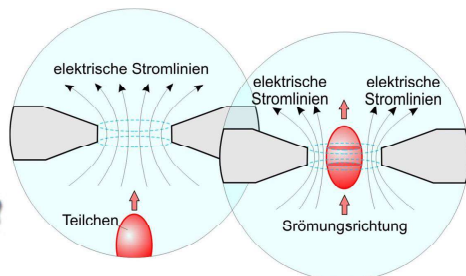


22

### Apex-Locator

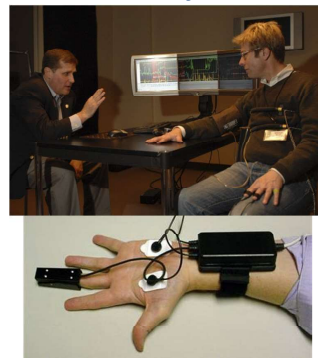


### Coulter-Zähler



23

### Lügendetektor



- Therapie (siehe später!)

### Galvanisation / Iontophorese



### Wärmetherapie



### Elektrochirurgie



### Elektroreizung in der Physiotherapie



### Herzschrittmacher

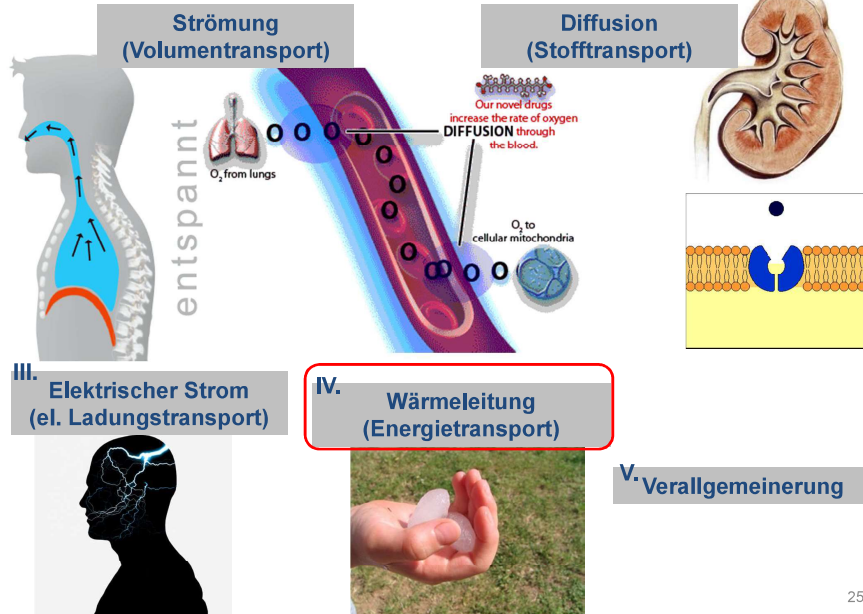


### Defibrillator



24

## Transportprozesse



25

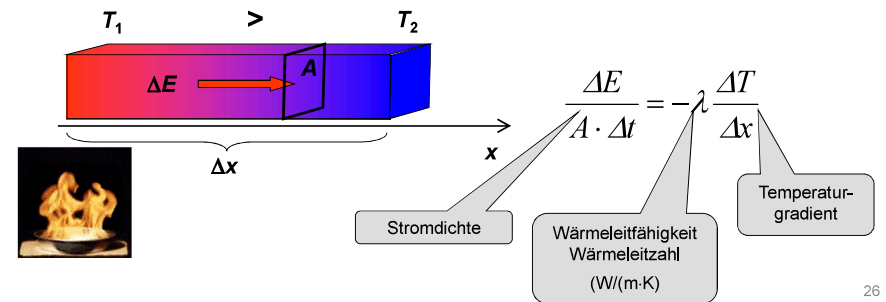
## IV. Wärmeleitung (Energietransport)

0. Mechanismus: Stöße zw. Atomen und Molekülen + freie Elektronen = **Konduktion**

### 1. Grundbegriffe

- Energiestromstärke ( $I$ ):  $I = \frac{\Delta E}{\Delta t}$  ( $\frac{J}{s} = W$ )
- Energiestromdichte ( $J$ ):  $J = \frac{\Delta E}{A \cdot \Delta t}$  ( $\frac{J}{m^2 \cdot s} = \frac{W}{m^2}$ )

### 2. Transportgesetz = Fourier-Gesetz



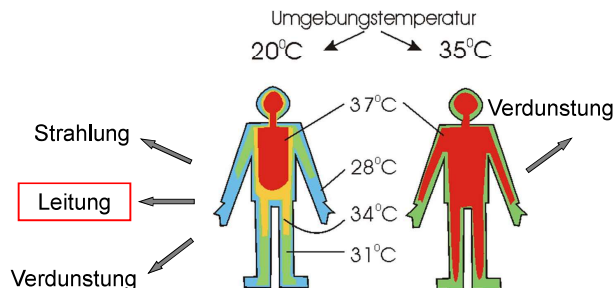
26

- Wärmeleitfähigkeit: ➤ stoffspezifisch

Stoff	$\lambda$ (W/(m·K))
Silber	420
Glas	1
Wasser	0,6
Muskel	0,4
Fett	0,2
Luft	0,025

### 3. Anwendung: Wärmebildung und -abgabe

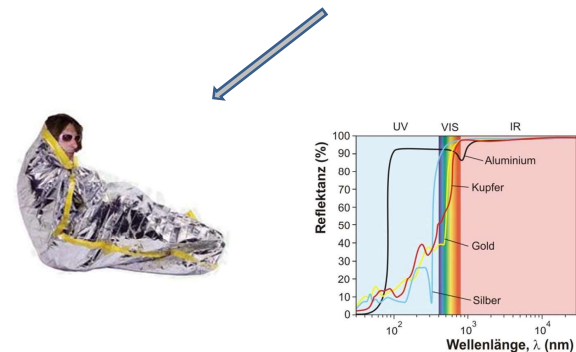
Aktivität	Wärmebildung (W)
In Ruhe	115
Langsames Spazieren	260
Radfahren (15 km/h)	420
Treppensteigen (2/s)	700
Laufen (15 km/h)	1150



27

### Zusammenfassung der Wärmeabgabemechanismen

- Temperaturstrahlung  $\Delta P = \sigma \cdot (T_{\text{Körper}}^4 - T_{\text{Umgebung}}^4) \cdot A$
- $T_{\text{Körper}} = 28^\circ\text{C}$   $T_{\text{Umgebung}} = 20^\circ\text{C}$  ➔  $\Delta P = 83 \text{ W}$   
 $T_{\text{Umgebung}} = 0^\circ\text{C}$  ➔  $\Delta P = 290 \text{ W!}$



2

■ **Wärmeleitung**  $P = -\lambda A \frac{\Delta T}{\Delta x}$

$T_{\text{Körper}} = 28^\circ\text{C}$   
 $T_{\text{Umgebung}} = 20^\circ\text{C} \Rightarrow P \approx 40 \text{ W}$



- Luft ↔ Wasser als Umgebung
- Strömungen! (z. B. Wind)

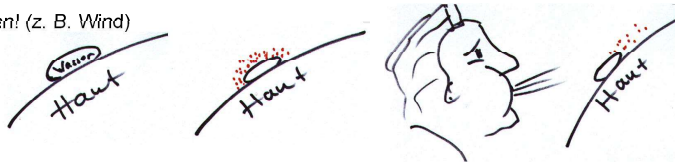
■ **Verdunstung**

- hohe spez. Verdampfungswärme von Wasser:  $\approx 2400 \text{ kJ/kg}$  (bei  $30^\circ\text{C}$ ) !!

- Wasserverlust:  
 ständig  $\approx 50 \text{ ml/h} \Rightarrow \approx 35 \text{ W}$   
 bei Extrembedingungen  
 $\approx 1600 \text{ ml/h} \Rightarrow \approx 1000 \text{ W} !!$



- Strömungen! (z. B. Wind)



29

## Analogie

	Was „strömt“?	Stärke?	Was treibt die „Strömung“?	Zusammenhang
<b>Volumen-transport</b>	$V$	$J_V = \frac{\Delta V}{A \cdot \Delta t}$	$p$	$-\frac{\Delta p}{\Delta l}$ $J_V = -\frac{R^2}{8\eta} \frac{\Delta p}{\Delta l}$
<b>Stoff-transport</b>	$v$	$J_v = \frac{\Delta v}{A \cdot \Delta t}$	$c^*$	$-\frac{\Delta c}{\Delta x}$ $J_v = -D \frac{\Delta c}{\Delta x}$
<b>Ladungs-transport</b>	$q$	$J_q = \frac{\Delta q}{A \cdot \Delta t}$	$\varphi$	$-\frac{\Delta \varphi}{\Delta l}$ $J_q = -\sigma \frac{\Delta \varphi}{\Delta l}$
<b>Energie-transport</b>	$E$	$J_E = \frac{\Delta E}{A \cdot \Delta t}$	$T$	$-\frac{\Delta T}{\Delta x}$ $J_E = -\lambda \frac{\Delta T}{\Delta x}$

\* Im allgemeinen Fall  $\mu$

30