



Zur elektrischen Ladungsdichte  $\rho_e$

$$\frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial \psi}{\partial r} \right) = - \frac{\rho_e}{\epsilon}$$

oder

$$\Delta \psi = - \frac{\rho_e}{\epsilon}$$

elektrische Ladungsdichte in einem Elektrolyten (Elektrochemie)

$$\rho_e = F \sum_{k=1}^N z_k c_k$$

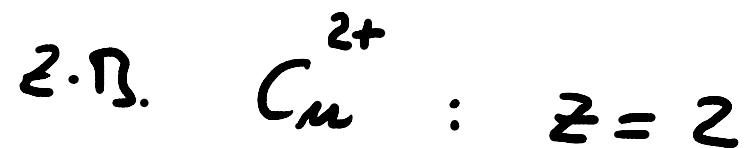


$C_k$  Konzentration der  $k$ -ten Komponente  
eine Anzahl

$$[C_k] = \frac{\text{Stoffmenge}}{\text{Volumen}}$$

$$\{C_k\} = \frac{\text{mol}}{\text{m}^3}$$

$Z_k$  Valenzzahl der  $k$ -ten Komponente





$\text{Cu} \cdot \text{SO}_4$  ist ein Symmetrisches Salz

$$z_+ = -z_- = z$$

$F$  Faradaysche Konstante

$$F = N_A e = 9.65 \cdot 10^4 \frac{\text{C}}{\text{mol}}$$

$N_A$  Avogadro Zahl

$$N_A = 6.022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$e$  Elementarladung

$$e = 1.602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

Gadynski

$$j_e = Fz (c_+ - c_-)$$

im Spezialfall



# Poisson-Gleichung

$$\frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial \psi}{\partial r} \right) = - \frac{F z}{\epsilon} \left( \underbrace{c_+(r) - c_-(r)}_{\downarrow z} \right)$$

## Elektrochemie

$$\vec{i}_+ \cdot \vec{e}_r = 0$$

$$\vec{i}_- \cdot \vec{e}_r = 0$$

gilt nicht für alle

Elektrolyse

La uyl. Besch von Proben

Physicochemie Hydrodynam.

$\vec{i}_+$  Stromdichtektor der Kationen  $[\vec{i}] = \frac{\text{Geladungen}}{\text{Zeit} \times \text{Fläche}}$

$\vec{i}_-$  Stromdichtektor der Anionen



# Zum Stromdichtvektor

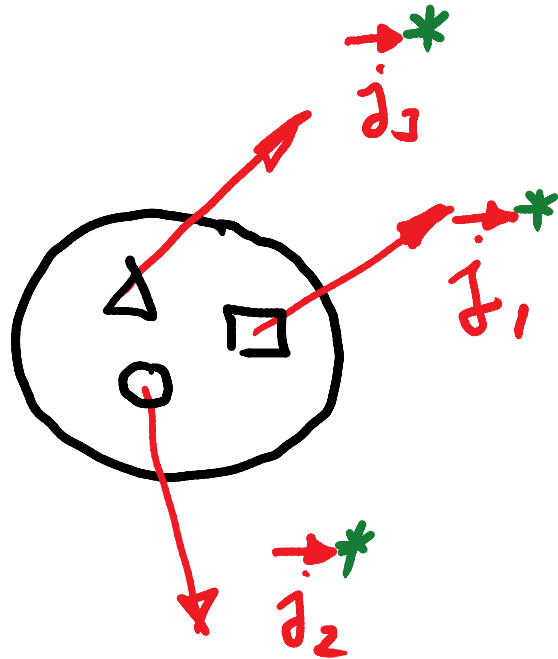
$$\underline{I} = \frac{U}{R}$$

Ohm'sches Gesetz

Ohm'sches Gesetz für ein Elektrolyt.

$$\vec{i} = \sigma \vec{E}$$

$$\vec{E} = -\nabla \psi$$



Massenstromdichte  
↳ Trägheit

$$\vec{j}_k = \vec{u}_k \rho_k$$

E-Div  
Gesetz  
⊕

Stoffstromdichte

$$\vec{j}_k = \vec{u}_k c_k$$

$$\vec{u} = \frac{1}{\rho} (\vec{j}_1 + \vec{j}_2 + \dots)$$

$$\rho = \rho_1 + \rho_2 + \rho_3$$

$$\vec{u} = \frac{1}{c} (\vec{j}_1 + \vec{j}_2 + \dots)$$

Prof. Dr.-Ing. Peter Pelz  
Wintersemester 2012/13  
Vorlesung 13 F 182



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT



Biofluidmechanik



# Stofftransport

# Impulstransport

Konz.

$$C = C_1 + C_2 + \dots + C_N$$

Stoffstromvekt. an  $k$  te Kon

$$\vec{j}_k = C_k \vec{u}_k$$

mittlere Geschw

$$\vec{u} = \frac{1}{C} \left( \sum \vec{j}_k \right)$$

$$\vec{J}_k = C_k (\vec{u}_k - \vec{u})$$

Dicht.

$$\rho = \rho_1 + \rho_2 + \dots + \rho_N$$

Impulsstromvektor

$$\vec{j}_k = \rho_k \vec{u}_k$$

$$\vec{u} = \frac{1}{\rho} \sum \vec{j}_k$$

$$\vec{J}_k = \rho_k (\vec{u}_k - \vec{u})$$

Buch.

Did, Stewart,  
Gigliotti.

Transport  
Phenomena



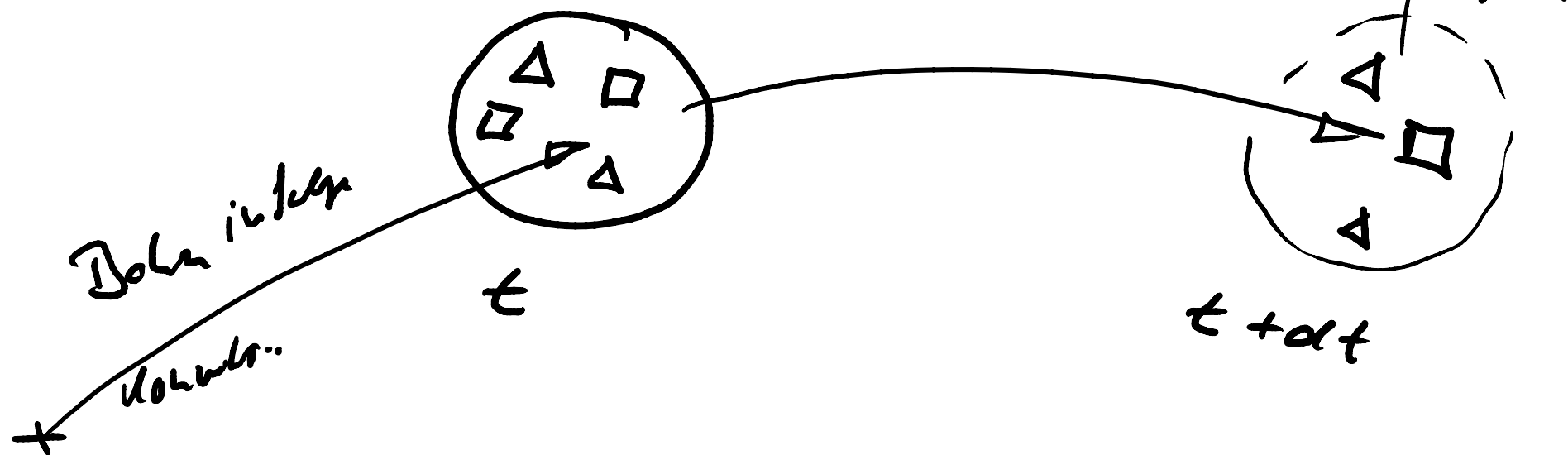
$$\vec{j}_+^* = c_+ \vec{u}^* +$$

$$+ \vec{j}_+^*$$

Nettofluss = ?

Konvektion  
per Umwandl.

Stoffstrom relativ  
zur Mittelpunkts  $\vec{u}^*$





$$\vec{J}_+^* = -\mathcal{D}_+ \nabla C_+ + v_+ \underbrace{F z C_+}_{\substack{\rho_+ \\ \text{Coulomb'sche Kraft}}} \vec{E}$$

Fick'sche Diffusions-  
art

Debye- ~~≡~~ **Mobilität** \* Wert für  $Re \ll 1$   
Gescho.

$$\text{Mobilität } [v_+] = \frac{\zeta_{\text{Gescho.}}}{\eta_{\text{Gescho.}}}$$

$$v_+ = \frac{\mathcal{D}_+}{RT} \quad \text{Nernst-Einsh.} \\ \text{Precision}$$

Stokes'sche Geset.

$$F = 6\pi a \mu U_0$$

$$\hookrightarrow v = \frac{1}{6\pi a \mu}$$



# Stromdichtevektor an Kationen

$$\vec{i}_+ = Fz \quad \vec{j}_+^* \qquad \vec{i}_- = -Fz \quad \vec{j}_-^*$$

$$= Fz C_+ \vec{u}^* + \text{Konvektion}$$

$$- Fz D_+ \nabla C_+ + \text{Diffusion}$$

$$+ C_+ v_+ (Fz)^2 \vec{E} \quad \text{elektrische Migration. (Ohm'sches Gesetz)}$$





Gesamter Stromvektor

$$\vec{j} = \vec{j}_+ + \vec{j}_- -$$

$$= Fz \vec{u}^* (c_+ - c_-) +$$

$$- Fz (D_+ \nabla c_+ - D_- \nabla c_-) +$$

$$+ \zeta \vec{E} - - \nabla \psi$$

Leitwert  $\zeta := (Fz)^2 (v_+ - v_-) (c_+ - c_-) = (Fz)^2 \frac{D_+ - D_-}{RT} (c_+ - c_-)$

Speziell in der Elektrochemie

$$\vec{i}_+ \cdot \vec{e}_r = 0: \quad 0 = -\partial_+ \frac{\partial c_+}{\partial r} - \frac{\partial_+}{R_g T} F z c_+ \frac{\partial \psi}{\partial r}$$

$$\vec{i}_- \cdot \vec{e}_r = 0: \quad 0 = -\partial_- \frac{\partial c_-}{\partial r} - \frac{\partial_-}{R_g T} F z c_- \frac{\partial \psi}{\partial r}$$

Das System von partiellen DGL wird durch  
eine Polynomannahme gelöst.

$$c_{\pm} = c_0 \exp\left(\pm \frac{z F \psi}{R_g T}\right)$$





$$\Delta \psi = - \frac{p_c}{\varepsilon} = - \frac{Fz}{\varepsilon} (c_+ - c_-)$$

$$\frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} \left( r \frac{\partial \psi}{\partial r} \right) = - \frac{c_0 F z}{\varepsilon} \left[ \exp\left(-\frac{z F \psi}{RT}\right) - \exp\left(+\frac{z F \psi}{RT}\right) \right]$$

sinh()

dimensionlos machen: Inspiration als Dimension

$$r = \bar{r} a ; \quad \psi = \bar{\psi} \frac{RT}{zF}$$

$$\frac{1}{\bar{r}} \frac{\partial}{\partial \bar{r}} \left( \bar{r} \frac{\partial \bar{\psi}}{\partial \bar{r}} \right) = \left( \frac{a}{\lambda_D} \right)^2 \sinh(\bar{\psi})$$

Debye'sche Abschirmung

$$\lambda_D := \sqrt{\frac{\epsilon R T}{2(zT)^2 c_0}}$$

Peter Debye 1884 ÷ 1966



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT



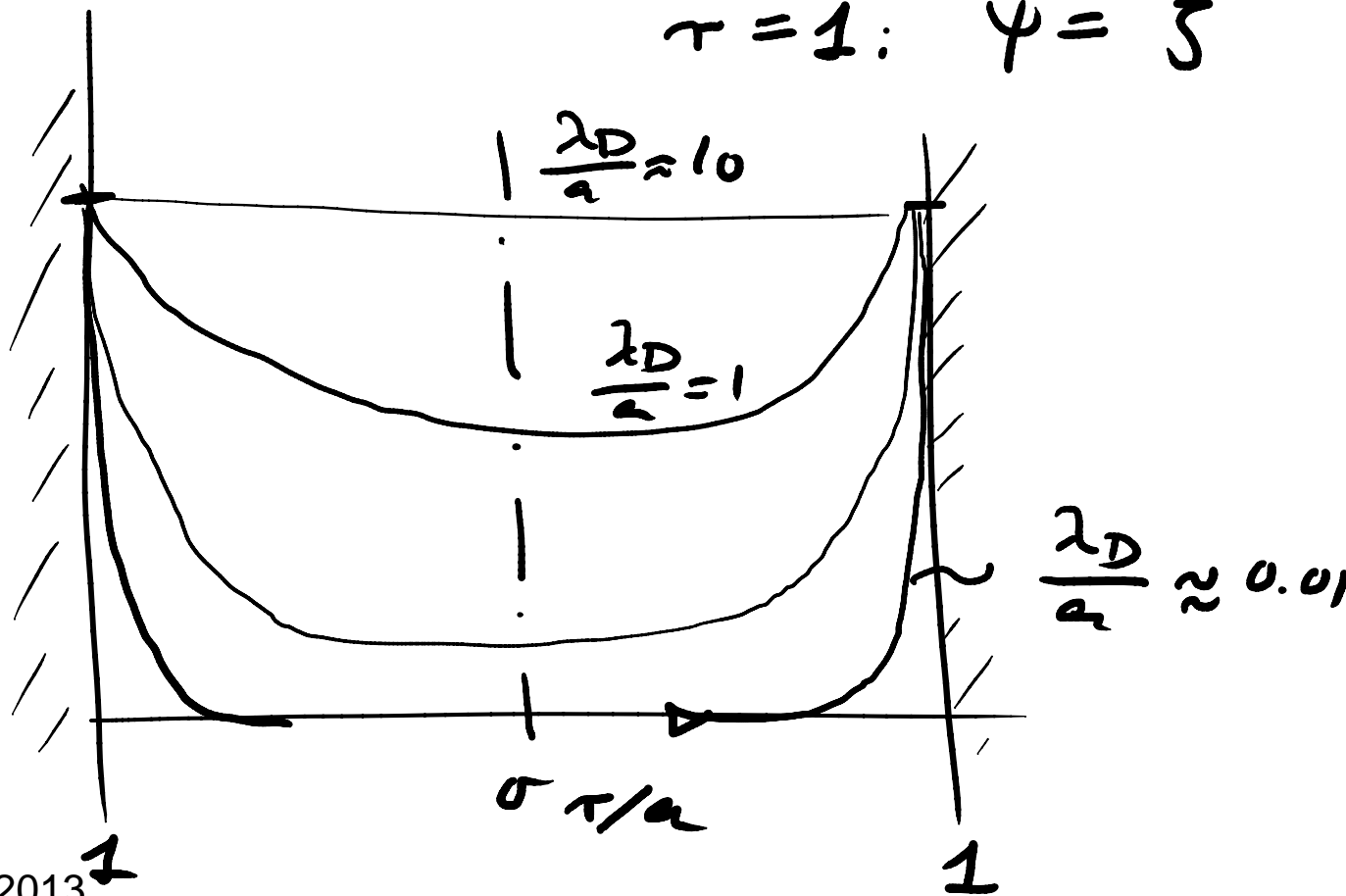
Biofluidmechanik

Numerik Lösung

$$\Delta \bar{\psi} = \left(\frac{q}{\lambda}\right)^2 \sin L \bar{\psi}$$

$$\bar{r} = 0: \quad \frac{\partial \bar{\psi}}{\partial \bar{r}} = 0$$

$$\bar{r} = 1: \quad \bar{\psi} = \bar{J}$$



TECHNISCHE  
UNIVERSITÄT  
DARMSTADT



Biofluidmechanik

Prof. Dr.-Ing. Peter Pelz  
Wintersemester 2012/13  
Vorlesung 13 F 191

Approximation für  $|\bar{\psi}| \ll 1$

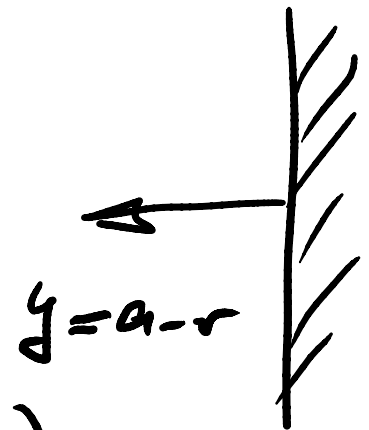
Debye-Hückel  
Approx.

$$|\psi| \ll \frac{RT}{zF}$$

$$\sinh \bar{\psi} \approx \bar{\psi}$$

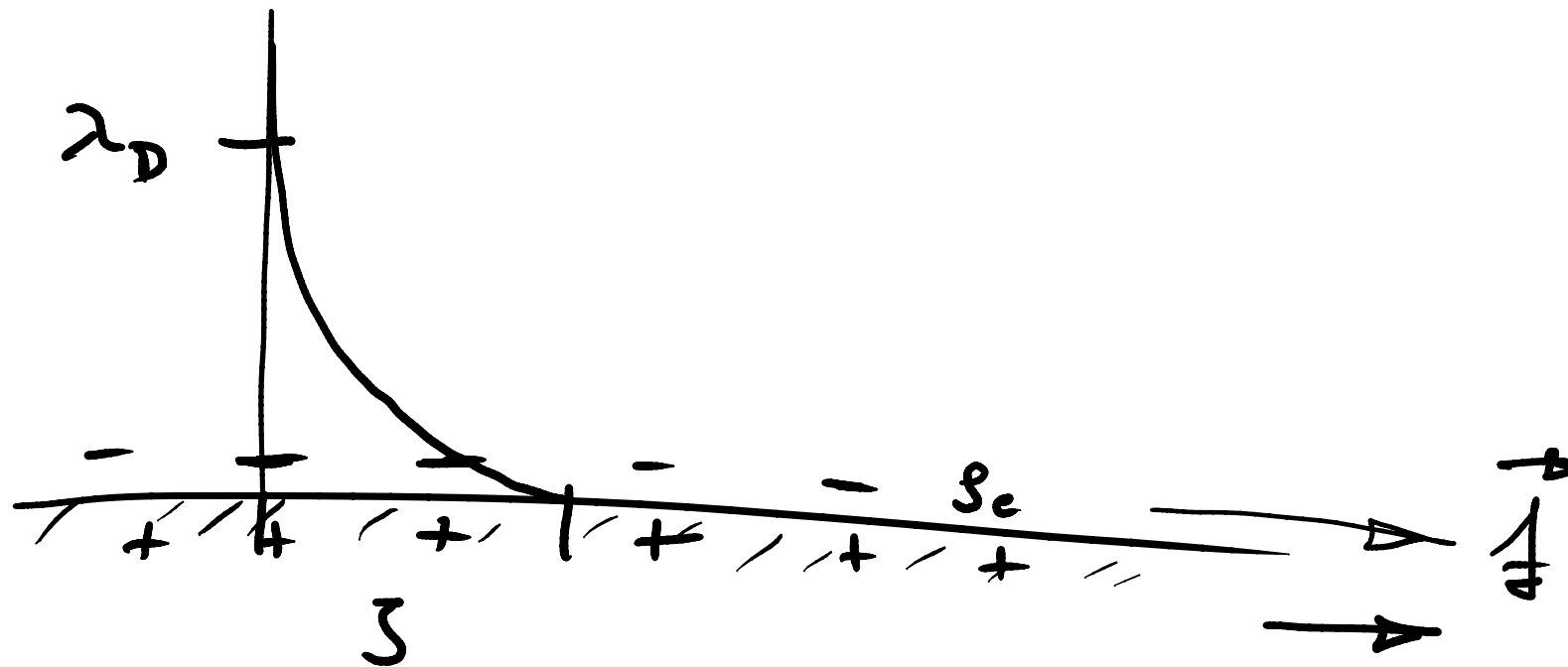
$$\psi = \zeta \exp\left(-\frac{a-r}{\lambda_D}\right) = \zeta \exp\left(-\frac{y}{\lambda_D}\right)$$

$$u(r) = -\frac{a^2}{4\mu} \frac{d\psi}{dr} \left(1 - \left(\frac{r}{a}\right)^2\right) - \frac{\epsilon \zeta}{\mu} \left(1 - \exp\left(-\frac{y}{\lambda_D}\right)\right) \epsilon_0(x).$$



$$O\left(\frac{\epsilon \zeta}{z} E\right) \sim 10 \frac{\mu m}{Vcc.}$$





Anwendung: Zelle.