

# Izpeljava Langevin Poisson-Boltzmannove enačbe za točkaste ione s pomočjo variacije proste energije sistema

Ekaterina Gongadze<sup>1</sup>, Veronika Kralj-Iglič<sup>2</sup>, Ursula van Rienen<sup>1</sup>, Aleš Iglič<sup>3,†</sup>

<sup>1</sup>Institute of General Electrical Engineering, University of Rostock,  
Justus-von-Liebig Weg 2, 18059 Rostock, Nemčija

<sup>2</sup>Laboratorij za klinično biofiziko, Medicinska fakulteta, Univerza v Ljubljani,  
Lipičeva 2, 1000 Ljubljana, Slovenija

<sup>3</sup>Laboratorij za biofiziko, Fakulteta za elektrotehniko, Univerza v Ljubljani,  
Tržaška 25, 1000 Ljubljana, Slovenija

† E-pošta: aleš.iglic@fe.uni-lj.si

**Povzetek.** Ob stiku elektrolita z naelektreno površino nastane električna dvojna plast. Pričajoči članek podaja izpeljavo Langevin Poisson-Boltzmannovega modela za opis električne dvojne plasti. V izpeljavi variiramo prosto energijo sistema, kjer obravnavamo ione elektrolita kot točkaste, dipole vodnih molekul pa kot Langevinove dipole. V članku pokažemo, da se zaradi urejanja vodnih dipolov dielektrična konstanta elektrolita ob naelektreni površini zmanjša.

**Ključne besede:** Langevin Poisson-Boltzmannova enačba, točkasti ioni, orientacijsko urejanje vodnih dipolov, dielektrična konstanta, variacija proste energije

## Derivation of the Langevin Poisson-Boltzmann equation for point-like ions using the functional density theory

The Langevin Poisson-Boltzmann equation for point-like ions describing an electrolyte solution in contact with a planar charged surface is derived within the functional density theory. In the model, the water molecules are considered as the Langevin dipoles. It is shown that due to the increased orientational ordering of the water dipoles, the dielectric permittivity of the electrolyte close to the charged surface is decreased.

## 1 UVOD

Na stiku naelektrene površine z elektrolitsko raztopino se kationi in anioni v elektrolitski raztopini prepazdejo tako, da nastane tako imenovana električna dvojna plast (EDP) [1], [2], [3], [4]. V primeru negativno naelektrene površine se kationi naberejo ob naelektreni površini, anionov pa je tam veliko manj. Daleč stran od naelektrene površine je koncentracija kationov in anionov enaka, saj se tam zaradi senčenja električnega polja naelektrene površine ne čuti.

Večina teoretičnih modelov električne dvojne plasti [1], [5], [6], [7], [8] tudi v bližini naelektrene površine predpostavlja krajevno neodvisno dielektrično konstanto. Poskusi pa kažejo, da dielektrična konstanta v bližini naelektrene plošče zaradi orientacije vodnih dipolov lahko močno variira z razdaljo od naelektrene plošče [8]. V pričajočem članku s pomočjo minimizacije

proste energije sistema izpeljemo Langevin Poisson-Boltzmannovo enačbo, ki upošteva tudi orientacijsko urejanje vodnih dipolov v bližini naelektrene plošče. V predstavljenem modelu je krajevna odvisna dielektrična konstanta odvisna od orientacije vodnih molekul v bližini naelektrene površine. Vodne molekule obravnavamo kot Langevinove dipole [9], [10], [11], kar je zelo grob opis dieletričnih lastnosti elektrolitske raztopine v stiku z naelektreno površino [7], [11]. V modelu ne upoštevamo končnih volumnov ionov in molekul vode, kar vodi do predpostavke o konstantni gostoti vode po vsej elektrolitski raztopini [12].

## 2 TEORIJA

Obravnavamo ravno in negativno naelektreno površino v stiku z vodno raztopino monovalentnih ionov (protionov in koionov). Površinsko gostoto naboja naelektrene površine označimo s  $\sigma$ . V okviru samousklajenega statistično mehanskega modela orientacijskega urejanja opišemo vodno molekulo ali pa majhen skupek vodnih molekul kot Langevinov dipol z dipolnim momentom ( $\mathbf{p}$ ). S pomočjo minimizacije proste energije sistema ob uporabi variacijskega računa izračunamo koncentracijski profil protionov in koionov in povprečno orientacijo Langevinovih dipolov v odvisnosti od razdalje od naelektrene površine. Prosto energijo sistema  $F$  zapišemo

v obliku :

$$\begin{aligned} \frac{F}{kT} &= \frac{1}{8\pi l_B} \int (\Psi')^2 dV \\ &+ \int \left[ n_+(x) \ln \frac{n_+(x)}{n_0} - (n_+(x) - n_0) \right. \\ &+ \left. n_-(x) \ln \frac{n_-(x)}{n_0} - (n_-(x) - n_0) \right] dV \\ &+ \int n_w \langle \mathcal{P}(x, \omega) \ln \mathcal{P}(x, \omega) \rangle_\omega dV \quad (1) \\ &+ \int [\eta(x) (\langle \mathcal{P}(x, \omega) \rangle_\omega - 1)] dV, \end{aligned}$$

kjer je povprečje po prostorskem kotu  $\Omega$  definirano kot:

$$\langle F(x) \rangle_\omega = \frac{1}{4\pi} \int F(x, \omega) d\Omega, \quad (2)$$

pri čemer je  $\omega$  kot med vektorjem Langevinovega dipola  $\mathbf{p}$  in vektorjem  $\mathbf{n} = \nabla\phi/|\nabla\phi|$ ,  $\phi(x)$  je električni potencial,  $d\Omega = 2\pi \sin \omega d\omega$  je infinitezimalni element prostorskega kota,  $n_w$  konstantna številska gostota Langevinovih dipolov,  $n_+(x)$  in  $n_-(x)$  pa številski gostoti protionov in koionov,

$$\Psi(x) = e_0 \phi(x)/kT, \quad (3)$$

je reducirani (normalizirani) električni potencial,  $\Psi'$  prvi odvod reduciranega električnega potenciala  $\Psi$  po koordinati  $x$  v smeri pravokotno na naelekreno površino,  $e_0$  je osnovni nabo,  $kT$  termična energija,  $n_0$  številska gostota protionov in koionov daleč stran od naelektrene površine, kjer predpostavljamo  $\phi(x \rightarrow \infty) = 0$ ,  $dV = Adx$  je infinitezimalni volumski element debeline  $dx$ , kjer je  $A$  površina. Bjerrumova dolžina je definirana kot  $l_B = e_0^2/4\pi\varepsilon_0 kT$ , kjer je  $\varepsilon_0$  influenčna konstanta, ki se nanaša na lastnost praznega prostora. Prvi člen v enačbi (1) opisuje elektrostatsko energijo sistema. Druga in tretja vrstica v enačbi (1) opisujeta konfiguracijsko prosto energijo protionov in koionov. Četrta vrstica v enačbi (1) opisuje prispevek orientacijske entropije Langevinovih dipolov k prosti energiji sistema,  $\mathcal{P}(x, \omega)$  pa verjentnost, da je Langevinov dipol na mestu  $x$  zasukan za kot  $\omega$  glede na normalo na ravno naelkreno površino. Zadnja vrstica v enačbi (1) pa je lokalna vez, ki se nanaša na orientacije Langevinovih dipolov (veljavna za poljuben pozitiven  $x$ ):

$$\langle \mathcal{P}(x, \omega) \rangle_\omega = 1, \quad (4)$$

kjer je  $\eta(x)$  lokalni Lagrangeov parameter.

Kot rezultat variacije zgoraj opisane proste energije sistema elektroliske vodne raztopine v stiku z naelekreno površino dobimo :

$$n_+(x) = n_0 \exp(-\Psi), \quad (5)$$

$$n_-(x) = n_0 \exp(\Psi), \quad (6)$$

$$\mathcal{P}(x, \omega) = \Lambda(x) \exp(-p_0 |\Psi'| \cos(\omega)/e_0), \quad (7)$$

kjer je  $\Lambda(x)$  konstanta pri izbranem  $x$ .

Električni naboji protionov, koionov ter Langevinovih dipolov prispevajo k povprečni mikroskopski volumski gostoti elektrolitske raztopine:

$$\varrho(x) = e_0 (n_+(x) - n_-(x)) - \frac{dP}{dx}, \quad (8)$$

kjer je polarizacija  $P$  podana z enačbo:

$$P(x) = n_{0w} \langle \mathbf{p}(x, \omega) \rangle_B. \quad (9)$$

Tukaj je  $\mathbf{p}$  dipolni moment posameznega Langevinovega dipola,  $\langle \mathbf{p}(x, \omega) \rangle_B$  pa njegova povprečna vrednost v termičnem ravnovesju. V našem primeru ( $\sigma < 0$ ) vzamemo, da je  $P(x)$  negativen, ker kaže projekcija vektorja  $\mathbf{P}$  na  $x$ -os izbranega koordinatnega sistema v nasprotni smeri od smeri osi  $x$  (glejte še sliko 1). S pomočjo enačbe (7) lahko izračunamo  $\langle \mathbf{p}(x, \omega) \rangle_B$ , kot sledi :

$$\begin{aligned} \langle \mathbf{p}(x, \omega) \rangle_B &= \frac{\int_0^\pi p_0 \cos \omega \mathcal{P}(x, \omega) 2\pi \sin \omega d\omega}{\int_0^\pi \mathcal{P}(x, \omega) 2\pi \sin \omega d\omega} = \\ &= -p_0 \mathcal{L}\left(\frac{p_0 |\Psi'|}{e_0}\right). \quad (10) \end{aligned}$$

Funkcija  $\mathcal{L}(u) = (\coth(u) - 1/u)$  se imenuje Langevinova funkcija, kjer  $\mathcal{L}(p_0 |\Psi'|/e_0)$  določa povprečno velikost dipolnega momenta Langevinovega dipola pri danem  $x$ . V gornji izpeljavi predpostavljamo azimutno simetrijo.

Če vstavimo Boltzmannovi porazdelitveni funkciji za obe vrsti ionov (enačbi (5) in (6)) in izraz za polarizacijo (enačbi (9) in (10)) v enačbo (8), dobimo volumsko gostoto naboja v obliki :

$$\begin{aligned} \varrho(x) &= -2e_0 n_0 \sinh \Psi + \quad (11) \\ &+ n_{0w} p_0 \frac{d}{dx} [\mathcal{L}(p_0 |\Psi'|/e_0)]. \end{aligned}$$

V nadaljevanju vstavimo izraz za volumsko gostoto naboja  $\varrho(x)$  (en.(11)) v Poissonovo enačbo :

$$\Psi'' = -4\pi l_B \varrho/e_0, \quad (12)$$

in kot rezultat dobimo Langevin Poisson-Boltzmannovo enačbo za točkaste ione :

$$\begin{aligned} \Psi'' &= 4\pi l_B (2n_0 \sinh \Psi - \quad (13) \\ &- n_{0w} \frac{p_0}{e_0} \frac{d}{dx} [\mathcal{L}(p_0 |\Psi'|/e_0)]) , \end{aligned}$$

kjer je  $\Psi''$  drugi odvod električnega potenciala  $\Psi$  po koordinati  $x$ . Izpeljana Langevin Poisson-Boltzmannova diferencialna (13) se rešuje ob upoštevanju dveh robnih pogojev. Prvi robeni pogoj dobimo s pomočjo integracije diferencialne enačbe (13) :

$$\begin{aligned} \Psi'(x=0) &= -\frac{4\pi l_B}{e_0} \left[ \sigma + \quad (14) \right. \\ &\left. + n_{0w} p_0 \mathcal{L}(p_0 |\Psi'|/e_0) \Big|_{x=0} \right]. \end{aligned}$$

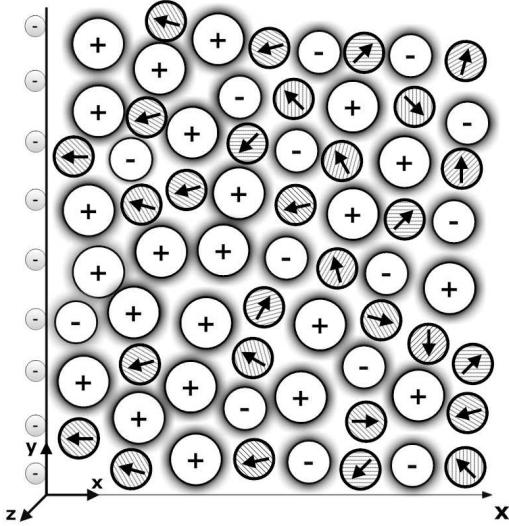
Pri izpeljavi robnega pogoja (14) smo upoštevali pogoj elektronevtralnosti celotnega sistema. Drugi robeni pogoj pa je:

$$\Psi'(x \rightarrow \infty) = 0 . \quad (15)$$

Na podlagi enačb (9)-(10) lahko izračunamo efektivno dielektrično konstanto elektrolitske raztopine v stiku z naelektreno ravno površino ( $\epsilon_{eff}$ ), kot sledi :

$$\epsilon_{eff} = 1 + \frac{|P|}{\epsilon_0 E} = 1 + n_{0w} \frac{p_0}{\epsilon_0} \frac{\mathcal{L}(p_0 E/kT)}{E} , \quad (16)$$

kjer je  $E = |\phi'|$  velikost vektorja električnega polja.



Slika 1: Shematična slika električne dvojne plasti v bližini naelektrene ravne površine. Dipoli vodnih molekul v bližini naelektrene površine so v povprečju orientirani v smeri proti naelektreni površini.

### 3 REZULTATI IN SKLEPI

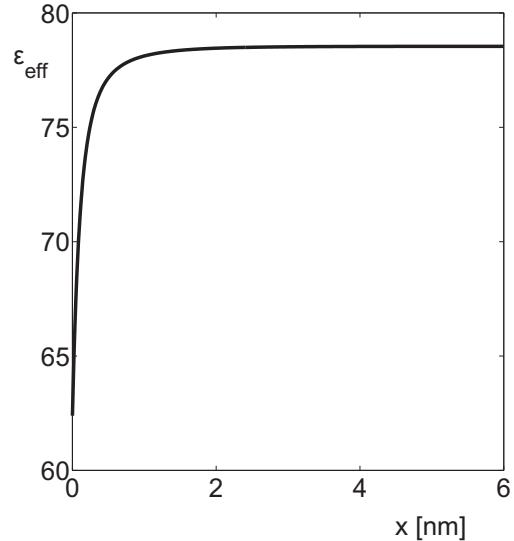
Enačba (16) opisuje odvisnost efektivne dielektrične konstante  $\epsilon_{eff}$  od velikosti električnega polja  $E$  v okviru predstavljene Langevin Poisson-Boltzmannove teorije, ki upošteva orientacijsko urejanje dipolov vodnih molekul ob naelektreni ravni površini (slika 1). Končni volumeni molekul pri izpeljavi enačbe (16) niso upoštevani.

Za  $p_0 E/kT < 1$  lahko Langevinovo funkcijo (16) razvijemo v Taylorjevo vrsto do kubičnih členov natančno:  $\mathcal{L}(x) \approx x/3 - x^3/45$  in dobimo

$$\epsilon_{eff} \cong 1 + \frac{n_{0w} p_0^2}{3\epsilon_0 kT} - \frac{n_{0w} p_0^2}{45\epsilon_0 kT} (p_0 E/kT)^2 . \quad (17)$$

Iz enačbe (17) vidimo, da se  $\epsilon_{eff}$  manjša z naraščajočo vrednostjo  $E$ , kar je razvidno tudi na sliki 2. Ker  $E$  pada z oddaljenostjo od naelektrene površine (glejte na primer [5]),  $\epsilon_{eff}$  narašča z oddaljenostjo od naelektrene površine. Na podlagi povedanega lahko torej povzamemo, da orientacija vodnih molekul ob

naelektreni površini pripomore k zmanjšanju relativne dielektričnosti ob naelektreni površini.



Slika 2: Efektivna dielektrična  $\epsilon_{eff}$  kot funkcija razdalje od naelektrene plošče ( $x$ ) izračunana v okviru predstavljene Langevin PB teorije za točkaste ione. Enačbe (13)-(15) so bile rešene numerično s pomočjo programa Comsol Multiphysics 3.5a Software. Dipolni moment posameznega Langevinovega dipola  $p_0 = 4.794D$ , koncentracija protonov in kotonov daleč stran od naelektrene plošče  $n_0/N_A = 0.15 \text{ mol/l}$ , koncentracija vode  $n_{0w}/N_A = 55 \text{ mol/l}$ , površinska gostota naboja  $\sigma = -0.3 \text{ As/m}^2$ .

Pred kratkim je bila podobna Langevin Poisson-Boltzmannova enačba za točkaste ione, kot je predstavljena v tem delu in podana z enačbo Eq.13 izpeljana v okviru statistično mehanskega pristopa iz fazne vsote sistema [13]. Langevin Poisson-Boltzmannova enačbo iz dela [13] lahko izpeljemo tudi na nekoliko drugačen način ob predpostavki Boltzmannove porazdelitve za vodne (Langevinove) dipole [14]. Izraz za efektivno dielektričnost  $\epsilon_{eff}$  iz [13] razvijemo v vrsto in dobimo :

$$\epsilon_{eff} \cong 1 + \frac{n_{0w} p_0^2}{3\epsilon_0 kT} + \frac{n_{0w} p_0^2}{30\epsilon_0 kT} (p_0 E/kT)^2 . \quad (18)$$

Iz enačbe (18) je razvidno, da se  $\epsilon_{eff}$  veča z naraščajočim  $E$ . Ker se  $E$  manjša z naraščajočo oddaljenostjo od naelektrene površine, iz enačbe (18) sledi, da  $\epsilon_{eff}$  naraste v bližini naelektrene površine, kar ni v skladu z eksperimentalnimi rezultati. Omenjeni rezultat analize Abrashkina in sod. [13] je posledica kopiranja vodnih dipolov ob naelektreni površini zaradi neupoštevanja končne velikosti ionov in vodnih molekul oziroma zaradi predpostavljene Boltzmannove porazdelitve za vodne molekule (glejte še [15]), katere efekt prevlada nad zmanjševanjem  $\epsilon_{eff}$  zaradi orientacijskega urejanja vodnih (Langevinovih) dipolov, kot napoveduja enačbi (16) in (17).

Na podlagi predstavljenega Langevin Poisson-Boltzmannovega modela elektrolitske raztopine v stiku z naelekreno površino za primer točkastih ionov lahko povzamemo, da se zaradi orientacijskega urejanja vodnih dipolov v močnem električnem polju ob naelekreni površini efektivna dielektričnost ob naelekreni površini zmanjša. Naj za konec dodamo, da se efektivna dielektričnost ob naelekreni površini še dodatno zmanjša zaradi izpodrivanja vodnih molekul ob naelekreni površini kot posledica kopičenja protionov, kar je bilo pokazano pred kratkim [11], [14].

**Ekaterina Gongadze** je diplomirala leta 2006 na Fakulteti za industrijski inženiring Tehniške univerze v Sofiji ter magistrirala leta 2008 na Fakulteti za elektrotehniko in računalništvo Univerze v Rostocku. Trenutno je mlada raziskovalka na Fakulteti za elektrotehniko in računalništvo Univerze v Rostocku v okviru doktorskega programa *Welisa*, kjer končuje svoje doktorsko delo s področja modeliranja električne dvojne plasti ob površinah kovinskih implantov.

**Veronika Kralj-Iglič** je diplomirala, magistrirala in doktorirala na Oddelku za fiziko Univerze v Ljubljani. Je izredna profesorica biofizike, ki predava biofiziko študentom veterine. Področje njenega raziskovalnega dela obsega elektrostatiko, mehaniko in statistično fiziko bioloških membran in celic. Je predstojnica Laboratorija za klinično biofiziko na Medicinski fakulteti v Ljubljani.

## LITERATURA

- [1] O. Stern, Zur Theorie der elektrolytischen Doppelschicht, *Zeitschrift für Elektrochemie*, Vol. 30, pp. 508–516, 1924.
- [2] M. G. Gouy, Sur la constitution de la charge électrique a la surface d'un electrolyte, *J. Phys. Radium*, pp. 457–468, 1910.
- [3] D. L. Chapman, A contribution to the theory of electrocapillarity, *Philos. Mag.*, Vol. 6, 1913.
- [4] H. Helmholtz, Studien über elektrische Grenzschichten, *Ann. Phys.*, pp. 337–382, 1879.
- [5] S. McLaughlin, The Electrostatic properties of membranes, *Ann. Rev. Biophys. Chem.*, Vol. 18, pp. 113–136, 1989.
- [6] J.N. Israelachvili, H. Wennerström, Role of hydration and water structure in biological and colloidal interactions, *Nature*, Vol. 379, pp. 219–225, 1996.
- [7] S. Lamperski, C.W. Outhwaite, Exclusion volume term in the inhomogeneous Poisson-Boltzmann theory for high surface charge, *Langmuir*, Vol. 18, pp. 3423–3424, 2002.
- [8] H.J. Butt, K. Graf, M. Kappl, Physics and Chemistry of Interfaces, Wiley-VCH Verlag, 2003.
- [9] C.W. Outhwaite, A treatment of solvent effect in the potential theory of electrolyte solution, *Mol. Phys.* Vol. 31, pp. 1345–1357, 1976.
- [10] C.W. Outhwaite, Towards a mean electrostatic potential treatment of an ion-dipole mixture or a dipolar system next to a plane wall, *Mol. Phys.* Vol. 48, pp. 599–614, 1983.
- [11] A. Iglič, E. Gongadze, K. Bohinc, Excluded volume effect and orientational ordering near charged surface in solution of ions and Langevin dipoles, *Bioelectrochemistry* 79 (2010) 223–227.
- [12] V. Kralj-Iglič, A. Iglič, A simple statistical mechanical approach to the free energy of the electric double layer including the excluded volume effect, *J. Phys. II*, Vol. 6, France, pp. 477–491, 1996.
- [13] A. Abrashkin, D. Andelman, H. Orland, Dipolar Poisson-Boltzmann equation: ions and dipoles close to charge surface, *Phys. Rev. Lett.*, Vol. 99, 077801–4, 2007.
- [14] E. Gongadze, K. Bohinc, U. van Rienen, V. Kralj-Iglič, A. Iglič, Spatial variation of permittivity near the charged membrane in contact with electrolyte solution, In: Advances in Planar Lipid Bilayer and Liposomes (ed. A. Iglič), Elsevier, Amsterdam, vol.11, pp. 101–126, 2010.
- [15] M.Z. Bazant, M.S. Kilic, B. Storey, A. Ajdari, Towards an understanding of induced-charge electrokinetics at large applied voltages in concentrated solutions, *Adv. Colloid Interface Sci.* Vol. 152, pp. 48–88, 2009.

**Ursula van Rienen** je diplomirala s področja matematike na Univerzi v Bonnu ter doktorirala iz matematike in računalniških simulacij na Tehniški univerzi v Darmstadtu. Od leta 1997 je redna profesorica teoretičnih osnov elektrotehnike na Univerzi v Rostocku in ena izmed vodij doktorskega programa *Welisa* ([www.welisa.uni-rostock.de](http://www.welisa.uni-rostock.de)). Trenutno je tudi prorektorica za raziskovalno delo. Njeno raziskovalno delo obsega dela s področja računsko intenzivnih metod v elektromagnetiki z aplikacijami v elektrotehniki in konstrukciji pospeševalnikov.

**Aleš Iglič** je diplomiral, magistriral in doktoriral na Oddelku za fiziko Univerze v Ljubljani. Doktoriral je tudi na Fakulteti za elektrotehniko Univerze v Ljubljani. Je redni profesor na Fakulteti za elektrotehniko, kjer vodi tudi Laboratorij za biofiziko.