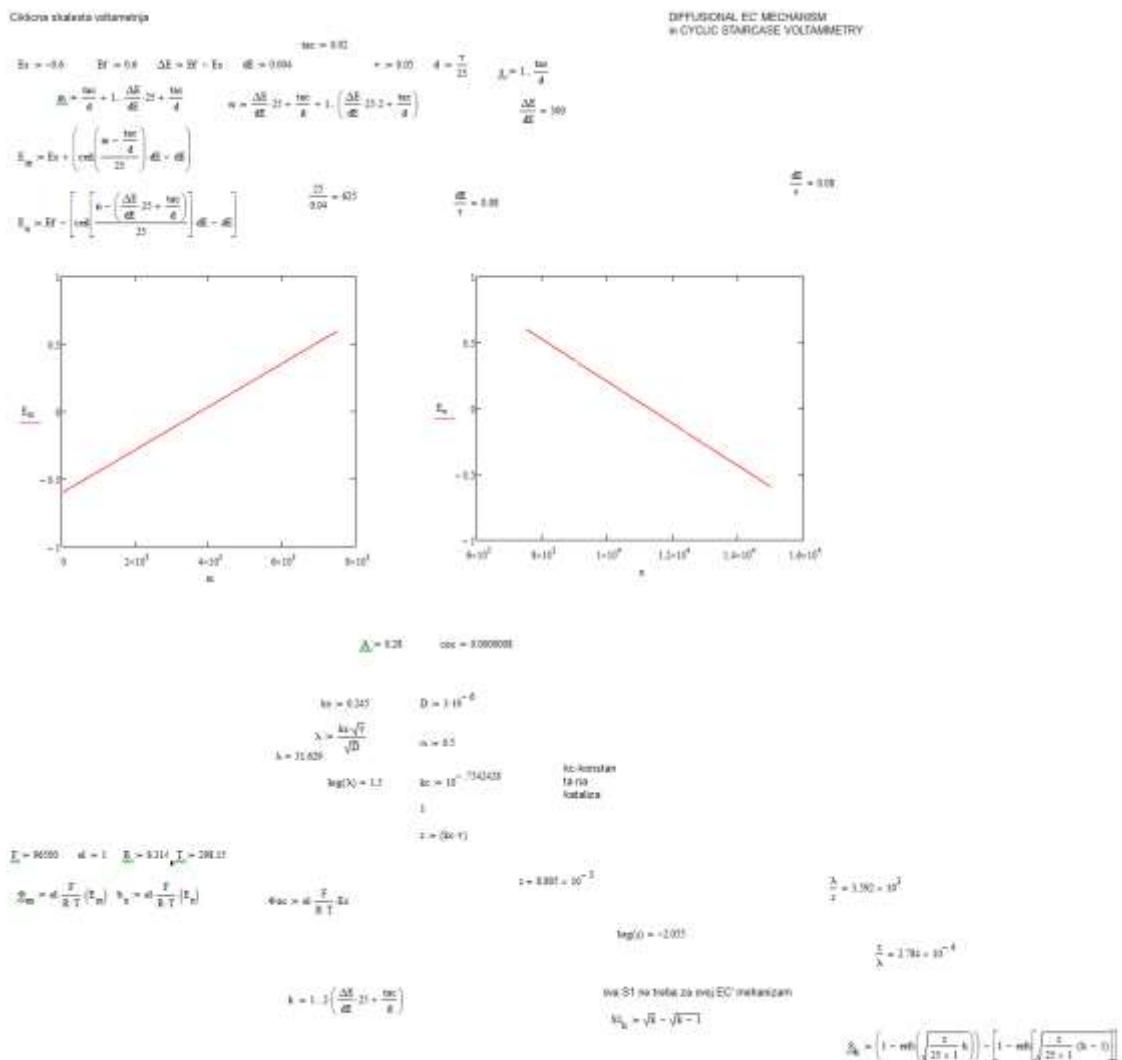


СИМУЛАЦИЈА НА ЦИКЛИЧНИ ВОЛТАМОГРАМИ ЗА ЕЛЕКТРОХЕМИСКИ-РЕГЕНЕРАТИВЕН (ЕС') ЕЛЕКТРОХЕМИСКИ МЕХАНИЗАМ

Rubin Gulaboski

Faculty of Medical Sciences, Goce Delcev University, Stip, Macedonia

Abstract: Електрохемискиот механизам во кој електрохемиски активниот почетен реагент во дадена електродна реакција се регенерира преку хомогена хемиска реакција се нарекува "ЕС'" (Електрохемиски-Каталитички) механизам. Во овој фајл, дадена е сиулацијска платформа во MATHCAD што овозможува симулација на циклични волтамограми за овој исклучително важен механизам, што е посебно важен во дизајнирање на амперометриски сензори. Цикличните волтамограми се функција од параметри поврзани со чекорот на електронски трансфер, но и од параметри поврзани со кинетиката на регенеративната хемиска реакција. Фајлот е достапен во слободна форма, спремен за симулирање.



$$\Phi_1 := \infty e^{\alpha \cdot \Phi_1} \left[1 + \frac{\infty \cdot g_1}{\sqrt{\pi}} + \frac{e^{-(1-\alpha)\cdot \Phi_1} \cdot g_1 \cdot \infty}{\sqrt{\pi}} \right]^{-1}$$

$$\Phi_1 = 2.071$$

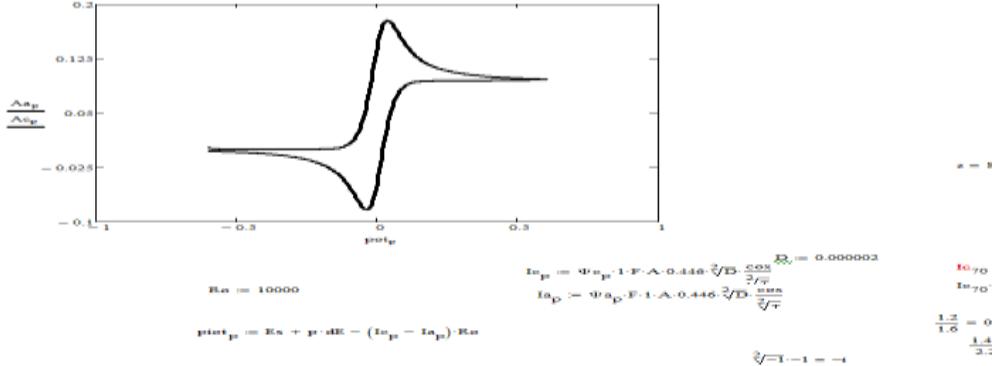
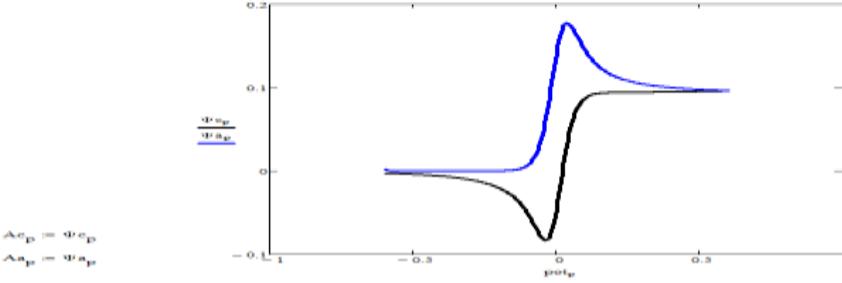
$$\Phi_2 := \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \Phi_2} - \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \Phi_1 \cdot \frac{m-1}{2}}}{\sqrt{\pi}} \sum_{j=1}^{m-1} (\Phi_j \cdot g_{m-j+1}) - e^{-(1-\alpha)\cdot \Phi_2} \cdot \infty \cdot \frac{1}{\sqrt{\pi}} \sum_{j=1}^{m-1} (\Phi_j \cdot g_{m-j+1})}{1 + \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \Phi_2 \cdot \frac{m-1}{2}}}{\sqrt{\pi}} + \frac{\infty \cdot e^{-(1-\alpha)\cdot \Phi_2 \cdot \frac{m-1}{2}}}{\sqrt{\pi}}}$$

$$\Phi_m := \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \Phi_m} - \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \Phi_m \cdot \frac{m-1}{2}}}{\sqrt{\pi}} \sum_{j=1}^{m-1} (\Phi_j \cdot g_{m-j+1}) - e^{-(1-\alpha)\cdot \Phi_m} \cdot \infty \cdot \frac{1}{\sqrt{\pi}} \sum_{j=1}^{m-1} (\Phi_j \cdot g_{m-j+1})}{1 + \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \Phi_m \cdot \frac{m-1}{2}}}{\sqrt{\pi}} + \frac{\infty \cdot e^{-(1-\alpha)\cdot \Phi_m \cdot \frac{m-1}{2}}}{\sqrt{\pi}}}$$

$$\Phi_n := \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \ln_n} - \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \ln_n \cdot \frac{n-1}{2}}}{\sqrt{\pi}} \sum_{j=1}^{n-1} (\Phi_j \cdot g_{n-j+1}) - e^{-(1-\alpha)\cdot \ln_n} \cdot \infty \cdot \frac{1}{\sqrt{\pi}} \sum_{j=1}^{n-1} (\Phi_j \cdot g_{n-j+1})}{1 + \frac{\infty \cdot e^{\alpha \cdot \ln_n \cdot \frac{n-1}{2}}}{\sqrt{\pi}} + \frac{\infty \cdot e^{-(1-\alpha)\cdot \ln_n \cdot \frac{n-1}{2}}}{\sqrt{\pi}}}$$

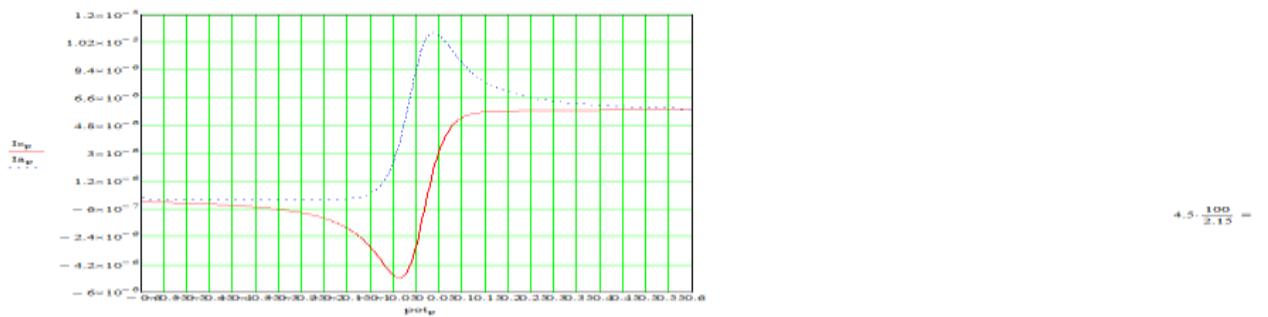
$$p := 1 \dots \frac{\Delta E}{dR} \quad \Phi a_p := \Phi \left(\frac{r}{d \cdot 25} + p \right) \cdot 25 \quad \Phi a_p := \Phi^p \left[\left[\frac{\Delta E}{dR} \cdot 2 + \left(\frac{r}{25 \cdot d} \right) \right] - p \right] \cdot 25 \quad \text{pot}_p := Es + p \cdot dR$$

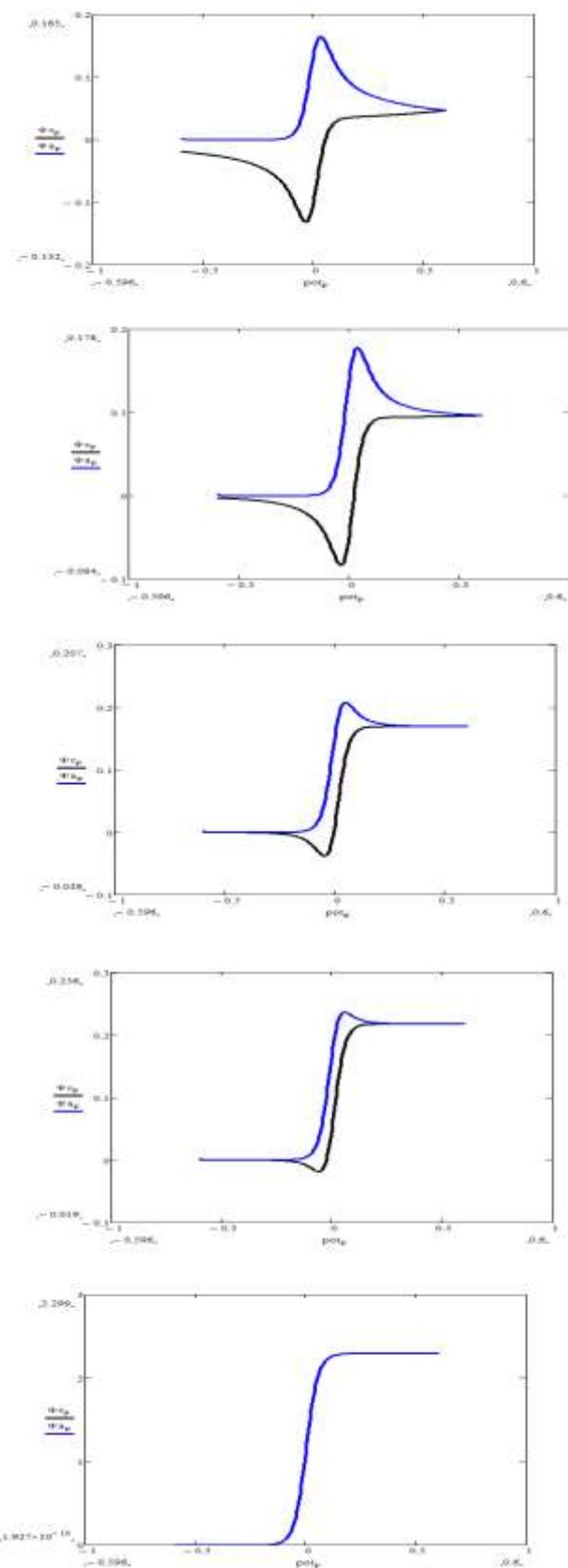
$$\text{pot}_p =$$



$$\frac{1.2}{1.6} = 0$$

$$\frac{1.4}{2.4} = 0$$





Влијание на кинетиката на регенеративната хемиска реакција врз својства на циклични волтамограми кај ЕС' механизам во циклична волтаметрија

LITERATURE

1. R. Gulaboski, *Journal of Solid State Electrochemistry* 24 (2020) 2081-2081
2. R. Gulaboski, E. S. Ferreira, C. M. Pereira, M. N. D. S. Cordeiro, A. Garau, V. Lippolis, A. F. Silva, *Journal of Physical Chemistry C* 112 (2008) 153-161
3. R. Gulaboski, V. Mirceski, M. Lovric, I. Bogeski, *Electrochemistry Communications* 7 (2005) 515-522.
4. R. Gulaboski, V. Mirceski, *Macedonian Journal of Chemistry and Chemical Engineering* 39 (2020) 153-166
5. V. Mirceski, R. Gulaboski, *Macedonian Journal of Chemistry and Chemical Engineering* 33 (2014), 1-12
6. V. Mirceski, R. Gulaboski, *Journal of Solid State Electrochemistry* 7 (2003) 157-165
7. M. Janeva, P. Kokoskarova, V. Maksimova, R. Gulaboski, *Electroanalysis* 31 (2019) 2488-2506
8. R. Gulaboski, V. Mirceski, S. Komorsky-Lovric, M. Lovric, *Electroanalysis* 16 (2004) 832-842
9. R. Gulaboski, C.M. Pereira, M.N.D.S Cordeiro, I. Bogeski, F. Silva, *Journal of Solid State Electrochemistry*, 9, 2005, 469-474
10. B. Sefer, R. Gulaboski, V. Mirceski, *Journal of Solid State Electrochemistry* 16 (2012) 2373-2381.
11. V. Mirceski, R. Gulaboski, *Bulletin of the Chemists and Technologists of Macedonia* 18 (1999) 57-64.
12. R. Gulaboski, C. M. Pereira, *Electroanalytical Techniques and Instrumentation in Food Analysis*; in Handbook of Food Analysis Instruments (2008) 379-402.
13. M. Jorge, R. Gulaboski, C. M. Pereira, M. N. D. S. Cordeiro, *Journal of Physical Chemistry B* 110 (2006) 12530-12538.
14. V. Mirceski, D. Guziejewski, L. Stojanov, R. Gulaboski, *Analytical Chemistry* 91 (2019) 14904-14910.
15. V. Mirceski, R. Gulaboski, F. Scholz, *Journal of Electroanalytical Chemistry* 566 (2004) 351-360.

16. R. Gulaboski, M. Chirea, C. M. Pereira, M. N. D. S. Cordeiro, R. B. Costa, A. F. Silva, *J. Phys. Chem. C* 112 (2008) 2428-2435
17. R. Gulaboski, V. Mirceski, S. Komorsky-Lovric, M. Lovric, *Electroanalysis* 16 (2004) 832-842
18. R. Gulaboski, C. M. Pereira, M. N. D. S. Cordeiro, A. F. Silva, M. Hoth, I. Bogeski, *Cell Calcium* 43 (2008) 615-621
19. R. Gulaboski, V. Mirceski, F. Scholz, *Amino Acids* 24 (2003) 149-154
20. V. Mirceski, R. Gulaboski, *Croatica Chemica Acta* 76 (2003) 37-48.
21. F. Scholz, R. Gulaboski, *Faraday Discussions* 129 (2005) 169-177.
22. R. Gulaboski, K. Caban, Z. Stojek, F. Scholz, *Electrochemistry Communications* 6 (2004) 215-218.
23. V. Mirceski, R. Gulaboski, *Journal of Physical Chemistry B*, 110 (2006) 2812-2820.
24. V. Mirceski, R. Gulaboski, B. Jordanoski, S. Komorsky-Lovric, *Journal of Electroanalytical Chemistry*, 490 (2000) 37-47.
25. R. Gulaboski, *Macedonian Journal of Chemistry and Chemical Engineering* 41 (2022) 151-162
26. R. Gulaboski, P. Kokoskarova, S. Petkovska, *Analytical&Bioanalytical Electrochemistry*, 12 (2020) 345-364.
27. V. Mirčeski, R. Gulaboski, F. Scholz, *Electrochemistry Communications* 4 (10) 2002, 814-819