

ATIVIDADE ELETROCATALÍTICA DE SISTEMAS BIOMIMÉTICOS DA ENZIMA CATALASE

Iorquirene de Oliveira Matos e Wendel A. Alves*

Centro de Ciências Naturais e Humanas, Universidade Federal do ABC, 05580-970 Santo André – SP / Instituto Nacional de Ciência e Tecnologia de Bioanalítica, CP 6154, 13083-970 Campinas – SP, Brasil

Otacírio R. Nascimento

Centro de Ciências Naturais e Humanas, Universidade Federal do ABC, 05580-970 Santo André - SP / Departamento de Física e Informática, Instituto de Física de São Carlos, Universidade de São Paulo, 13565-905 São Carlos – SP, Brasil

Material Suplementar

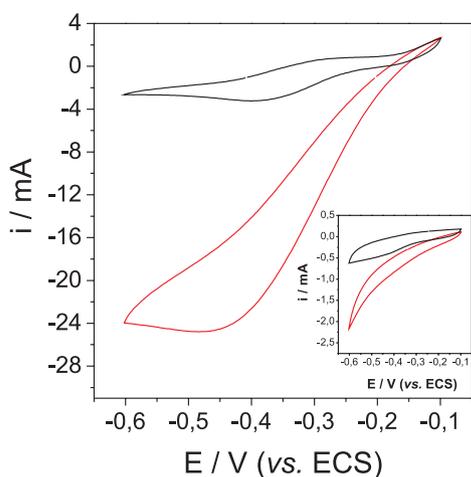


Figura 1S. (A) Estudo do potencial de redução do H_2O_2 no ECV modificado sem adição de H_2O_2 (preto) e com adição de 500 μL de H_2O_2 (vermelho). Eletrólito tampão fosfato pH 7,0 ($0,1 \text{ mol L}^{-1}$), com velocidade de varredura de 25 mV s^{-1} , após estabilização do filme (20 ciclos), H_2O_2 ($0,01 \text{ mol L}^{-1}$). Gráfico inserido: eletrodo de carbono vítreo, nas mesmas condições descritas acima

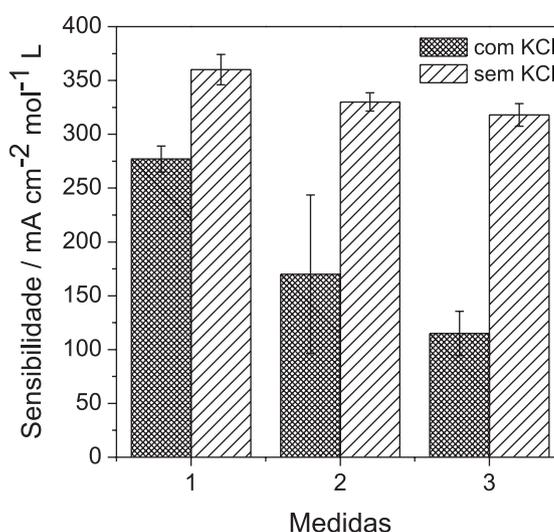


Figura 2S. Estudo da influência dos íons cloreto na resposta amperométrica com adição do peróxido de hidrogênio na solução. Eletrólito tampão fosfato pH 7,0 ($0,1 \text{ mol L}^{-1}$), potencial aplicado $-0,50 \text{ V}$

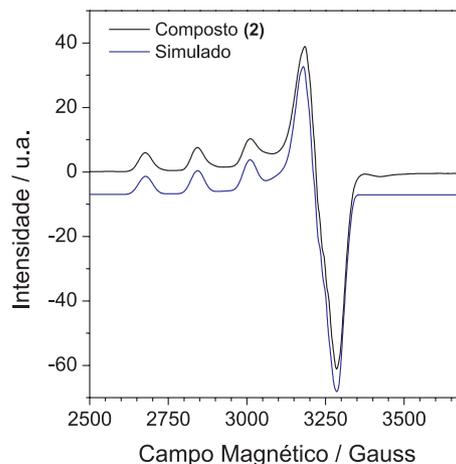
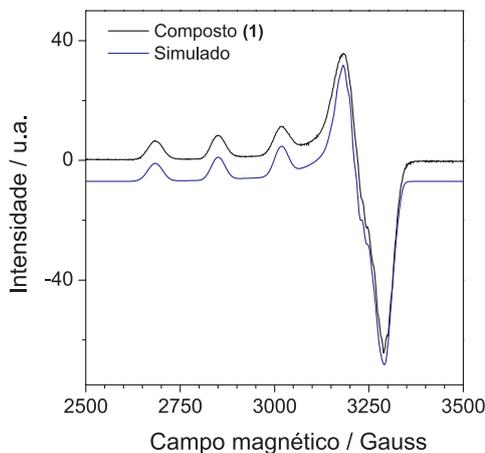


Figura 3S. Espectros RPE experimental e simulado dos compostos (1) e (2) em solução metanol/água (4:1, v/v) a 77 K

*e-mail: wendel.alves@ufabc.edu.br