Quim. Nova, Vol. 33, No. 3, S1, 2010

Material Suplementar

ORGANIZAÇÃO SUPRAMOLECULAR DA FTALOCIANINA DE COBALTO(II) E SEU EFEITO NA OXIDAÇÃO DO AMINOÁCIDO CISTEÍNA

Amanda Costa Santos, Roberto A. Sousa Luz, Luana G. França Ferreira, José Ribeiro dos Santos Júnior e Welter Cantanhêde da Silva*
Departamento de Química, Centro de Ciências da Natureza, Universidade Federal do Piauí, 64049-550 Teresina - PI, Brasil
Frank Nelson Crespilho
Centro de Ciências Naturais e Humanas, Universidade Federal do ABC, 09210-170 Santo André - SP, Brasil

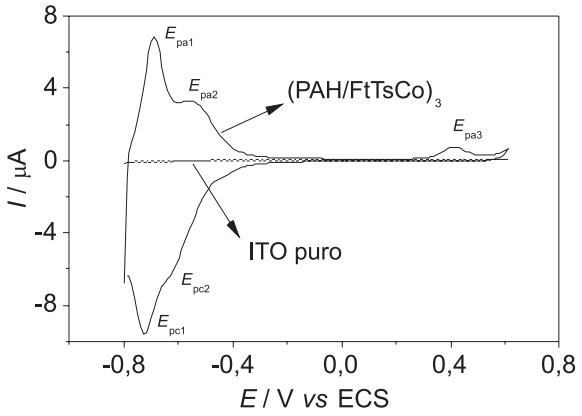

Figura 1S. *Comparação entre os voltamogramas cíclicos dos eletrodos ITO-(PAH/FtTsCo)$_3$ (linha contínua) e ITO puro (linha tracejada) em PBS - 0,1 mol L^{-1} pH 7,0. Dados: velocidade de varredura = 25 mV s^{-1} e T = 25 °C*

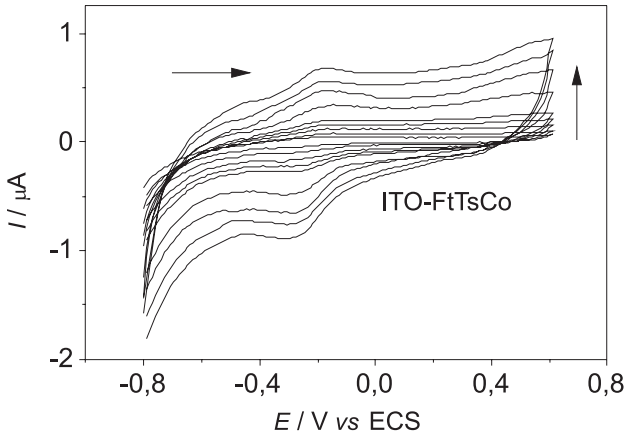

Figura 2S. *Voltametria cíclica utilizando um eletrodo modificado de ITO-FtTsCo a partir de uma solução de 0,5 g L^{-1} de FtTsCo em H_2SO_4 pH 2,5. Eletrólito: PBS 0,1 mol L^{-1} pH 7,0, velocidades de varredura: 10 - 500 mV s^{-1}*

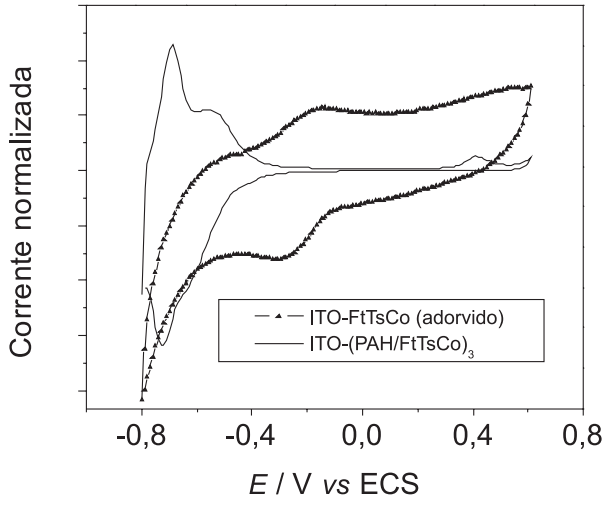

Figura 3S. *Voltamogramas para os sistemas ITO-FtTsCo e ITO-(PAH/FtTs-Co)$_3$, com corrente normalizada*

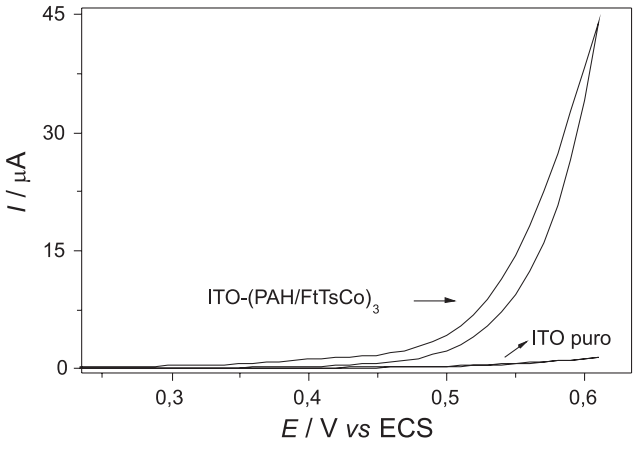

Figura 4S. *Performance eletrocatalítica de ITO puro e ITO-(PAH/FtTsCo)$_3$ na presença de cisteína em 1,6 x 10^{-3} mol L^{-1}. Eletrólito PBS - 0,1 mol L^{-1} pH 7,0; velocidade de varredura = 25 mV s^{-1} e T = 25 °C*

*e-mail: welter@ufpi.edu.br