Estudo do comportamento das propriedades elétricas de um eletrodo de DDB pré-tratado catodicamente usando baixas correntes

Adriana E. Carvalho¹ (PG)*, Romeu C. Rocha-Filho¹ (PQ), Luis A. Avaca² (PQ), Nerilso Bocchi¹ (PQ) e Sonia R. Biaggio¹ (PQ) *adriana_evaristo@yahoo.com.br

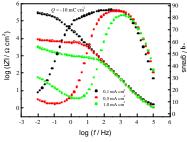
Palavras Chave: Eletrodo de diamante, pré-tratamento da superfície, impedância eletroquímica.

Introdução

Filmes finos de diamante dopado com boro um importante número (DDB) possuem propriedades eletroquímicas distinguíveis das de outras formas de carbono ligadas via sp² comu-mente usadas como eletrodos [1]. Recentemente, estudos realizados em nossos laboratórios demons-traram que as propriedades eletroquímica, eletro-analítica e elétrica de eletrodos de DDB são extremamente afetadas pelo tipo de pré-tratamento aplicado à sua superfície [2]. Este trabalho teve como objetivos investigar, por espectroscopia de impedância eletroquímica (EIE), a influência da magnitude da corrente aplicada à superfície do ele-trodo de DDB (800 ppm) durante os pré-tratamentos eletroquímicos de eletrodos de DDB. Os experi-mentos foram realizados em célula eletroquímica convencional de três eletrodos: uma folha de Pt (≈ 2 cm²) como eletrodo auxiliar, eletrodo normal de hidrogênio na mesma solução (EHMS) como eletro-do de referência e filme de DDB (dopagem da ordem de 800 ppm) como eletrodo de trabalho. Os pré-tratamentos superficiais anódicos e catódicos foram realizados em $H_2SO_4 0.5$ mol L^{-1} galvanostati-camente (II) = 0.1, 0,5 e 1,0 mA cm⁻²), passando-se uma carga elétrica total fixa $|Q| = 10 \text{ mC cm}^{-2}$. Os espectros de EIE (E = 0,7 V vs. EHMS) foram obti-dos em K₄[Fe(CN)₆] 1,0 mmol $L^{-1}/H_2SO_4 0,5 \text{ mol } L^{-1}$.

Resultados e Discussão

À medida que se aumenta a corrente aplicada durante os pré-tratamentos catódicos do eletrodo de DDB, observa-se uma acentuada diminuição de 🏿 na região de menores frequências dos diagramas de Bode (Figura 1), com crescente contribuição de processo difusional. Esta diminuição de |Z| está associada ao decréscimo de um bloqueio parcial da superfície do eletrodo, relatado anteriormente por Becker e Jüttner [3], Ferro e De Battisti [4] e por nossos laboratórios [2]. Conforme já relatado [2], este bloqueio decresce com pré-tratamentos catódicos, sendo que os resultados apresentados indicam que a magnitude da corrente utilizada durante estes pré-tratamentos tem influência significativa. Aos dados experimentais foi ajustada a resposta de um circuito elétrico equivalente (Figura 2), por meio do programa computacional desenvolvido por Boukamp [5], sendo que a Tabela 1 contém os resultados obtidos.



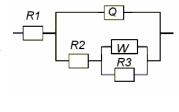


Figura 1. Espectros de Bode para o eletrodo de DDB em K_4 [Fe(CN)₆] 1,0 mmol L^{-1}/H_2 SO₄ 0,5 mol L^{-1} , após diferentes pré-tratamentos catódicos.

Figura 2. Circuito equivalente proposto para a resposta do eletrodo de DDB pré-tratado catodicamente.

Tabela I. Valores obtidos para os elementos do circuito equivalente (Figura 2) pelo ajuste da sua resposta aos dados experimentais usando o método não linear de mínimos quadrados (programa desenvolvido por Boukamp [5]).

<i>i</i> / mA cm ⁻²	-0,1	-0,5	-1,0
R1 / W cm ²	1,29	0,85	0,77
R2 / kW cm ²	91,7	5,50	0,75
Q / mF cm ⁻² s ⁿ⁻¹	4,64	4,90	6,00
n	0,95	0,96	0,94
R3 / kW cm ²	275	7,75	12,2
W / F cm ⁻²	6,31 x 10 ⁻⁶	8,49 x 10 ⁻⁴	1,39 x 10 ⁻³
Qui-quadrado	1,04 x 10 ⁻³	1,04 x 10 ⁻³	4,94 x 10 ⁻⁴

O circuito equivalente adotado consiste na associação em série da resistência do eletrólito (R1) e de parâmetros associados a processos eletroquímicos na superfície do eletrodo dependentes do prétratamento: resistências (R), elementos difusio-nal (W) e de fase constante (Q), respectivamente.

Conclusões

Tendo por base os resultados obtidos, podese concluir que, usando-se pré-tratamento catódico a baixas densidades de correntes, o bloqueio parcial da superfície do eletrodo torna-se menos significativo com o aumento da densidade de corrente. Comportamentos similares foram obtidos para outras densidades de cargas investigadas.

Agradecimentos

Ao CNPq.

¹ Hupert, M., Muck, A., Wang, J., Stotter, J., Cvakova, Z., Haymond, S., Show, Y., Swain, G.M. *Diamond Relat. Mater.* **12**: 1940-1949, 2003.

29ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

¹LaPE, Departamento de Química, Universidade Federal de São Carlos, C.P. 676, 13560-970 São Carlos – SP

² GMEME – Instituto de Química de São Carlos, Universidade de São Paulo, C.P. 780, 13560-970 São Carlos – SP

Sociedade Brasileira de Química (SBQ)

² Suffredini, H. B., Pedrosa, V. A., Codognoto, L., Machado, S. A. S., Rocha-Filho, R. C., Avaca, L. A. *Electroch. Acta* **49**: 4021-4026, 2004.

³ D. Becker, K. Jüttner, *Electrochim. Acta*, **49**; 29, 2003.

⁴ Ferro, S., De Battisti A., *Electrochim. Acta*, **47**; 1641, 2002.

⁵ Boucamp, B. A. *Solid State Ionics* **1986**, 136, 18.