



Eclética Química

ISSN: 0100-4670

atadorno@iq.unesp.br

Universidade Estadual Paulista Júlio de
Mesquita Filho
Brasil

de Souza, L. L.; de O. Forbicini, C. A. L. G.
USO DA VOLTAMETRIA CÍCLICA E DA ESPECTROSCOPIA DE IMPEDÂNCIA
ELETROQUÍMICA NA DETERMINAÇÃO DA ÁREA SUPERFICIAL ATIVA DE
ELETRODOS MODIFICADOS À BASE DE CARBONO
Eclética Química, vol. 39, 2014, pp. 49-67
Universidade Estadual Paulista Júlio de Mesquita Filho
Araraquara, Brasil

Disponível em: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=42955127006>

- Como citar este artigo
- Número completo
- Mais artigos
- Home da revista no Redalyc

redalyc.org

Sistema de Informação Científica

Rede de Revistas Científicas da América Latina, Caribe, Espanha e Portugal

Projeto acadêmico sem fins lucrativos desenvolvido no âmbito da iniciativa Acesso Aberto

USO DA VOLTAMETRIA CÍCLICA E DA ESPECTROSCOPIA DE IMPEDÂNCIA ELETROQUÍMICA NA DETERMINAÇÃO DA ÁREA SUPERFICIAL ATIVA DE ELETRODOS MODIFICADOS À BASE DE CARBONO

L. L. de Souza e C. A. L. G. de O. Forbicini
Instituto de Pesquisas Energética e Nucleares - IPEN-CNEN/SP
Centro de Química e Meio Ambiente – CQMA
Av. Prof. Lineu Prestes, 2242 – Cidade Universitária – CEP 05508-000
São Paulo-SP, Brasil

Resumo: Eletrodos à base de carbono, como os eletrodos de troca iônica, entre outros, têm aplicação principalmente no tratamento de efluentes industriais e rejeitos radioativos. Carbono é também amplamente utilizado em células a combustível como substrato para os eletrocatalisadores, por possuir elevada área superficial, que supera a sua área geométrica. O conhecimento desta superfície ativa total é importante na determinação das condições de operação de uma célula eletroquímica no que diz respeito às correntes a serem aplicadas (densidade de corrente). No presente estudo foram utilizadas duas técnicas eletroquímicas na determinação da área superficial ativa de eletrodos de carbono vítreo e poroso e eletrodos de troca iônica: espectroscopia de impedância eletroquímica (EIE) e voltametria cíclica (VC). Os experimentos foram realizados com soluções de KNO_3 $0,1 \text{ mol L}^{-1}$ em célula eletroquímica de três eletrodos: eletrodo de trabalho à base de carbono, eletrodo auxiliar de platina e eletrodo de referência de Ag/AgCl. Os eletrodos de carbono vítreo e de carbono poroso utilizados possuíam uma área geométrica de $3,14 \times 10^{-2} \text{ cm}^2$ e $2,83 \times 10^{-1} \text{ cm}^2$, respectivamente. O eletrodo de troca iônica foi preparado misturando-se grafite, carbono, resina de troca iônica e um aglutinante, sendo esta mistura aplicada em três camadas sobre feltro de carbono, utilizando-se nos experimentos uma área geométrica de $1,0 \text{ cm}^2$. Por EIE determinou-se diretamente a capacitância dos materiais dos eletrodos (C_d) utilizando-se os diagramas de Bode. Por VC, variando a velocidade de varredura de $0,2$ a 2 mV.s^{-1} , determinou-se a capacitância C_dS (S =área superficial ativa) na região da dupla camada elétrica (DCE) para cada um dos materiais. Por EIE, foram determinados os valores de C_d de $3,0 \times 10^{-5} \mu\text{F.cm}^{-2}$ e de $11 \times 10^3 \mu\text{F.cm}^{-2}$ para os eletrodos de carbono poroso e de troca iônica, respectivamente, o que possibilitou a determinação das áreas superficiais ativas de $3,73 \times 10^6 \text{ cm}^2$ e $4,72 \text{ cm}^2$. Portanto, o uso combinado das técnicas de EIE e VC mostra-se promissor para o cálculo das áreas superficiais ativas de eletrodos à base de carbono.

Palavras-chave: eletrodos de carbono, área superficial, voltametria cíclica, espectroscopia de impedância eletroquímica

Abstract: Carbon-based electrodes as well the ion exchange electrodes among others have been applied mainly in the treatment of industrial effluents and radioactive wastes. Carbon is also used in fuel cells as substrate for the electrocatalysts, having high surface area which surpasses its geometric area. The knowledge of the total active area is important for the determination of operating conditions of an electrochemical cell with respect to the currents to be applied (current density). In this study it was used two techniques to determine the electrochemical active surface area of glassy carbon, electrodes and ion exchange electrodes: cyclic voltammetry (CV)

and electrochemical impedance spectroscopy (EIS). The experiments were carried out with 0.1 mol.L⁻¹ KNO₃ solutions in a three-electrode electrochemical cell: carbon-based working electrode, platinum auxiliary electrode and Ag/AgCl reference electrode. The glassy carbon and porous carbon electrodes with geometric areas of 3.14 x 10⁻² and 2.83 x 10⁻¹ cm², respectively, were used. The ion exchange electrode was prepared by mixing graphite, carbon, ion exchange resin and a binder, and this mixture was applied in three layers on carbon felt, using a geometric area of 1.0 cm² during the experiments. The capacitance (C_d) of the materials was determined by EIS using Bode diagrams. The value of 172 μF.cm⁻² found for the glassy carbon is consistent with the literature data (~200 μF.cm⁻²). By VC, varying the scan rate from 0.2 to 2 mV.s⁻¹, the capacitance C_dS (S = active surface area) in the region of the electric double layer (EDL) of each material was determined. By EIS, the values of C_d, 3.0 x 10⁻⁵ μF.cm⁻² and 11 x 10³ μF.cm⁻², were found for the porous carbon and ion exchange electrodes, respectively, which allowed the determination of active surface areas as 3.73 x 10⁶ cm² and 4.72 cm². To sum up, the combined use of EIS and CV techniques is a valuable tool for the calculation of active surface areas of carbon-based electrodes.

Keywords: carbon electrodes, surface area, cyclic voltammetry, electrochemical impedance spectroscopy.

INTRODUÇÃO

Métodos eletroquímicos para avaliação de superfície de eletrodos podem ser utilizados na determinação da superfície eletroquimicamente ativa de eletrodos modificados.

Eletrodos modificados à base de carbono estão sendo desenvolvidos para serem utilizados como matrizes em catalisadores sólidos, com o objetivo de separar contaminantes de rejeitos industriais e radioativos, além da aplicação como eletrocatalisadores em células a combustível (CaC) [1,2,3]. Como a preparação destes eletrodos produz um material rugoso de superfície irregular, a determinação da área superficial, que é muito maior que o cálculo de sua área geométrica, torna-se necessária [4,5,6,7,8].

A denominação de eletrodos quimicamente modificados (EQMs) foi sugerida por Murray et al.[9] na década de 70 para definir eletrodos com espécies quimicamente ativas imobilizadas na superfície desses dispositivos [10,11]. Estas espécies permitem estabelecer e controlar a natureza físico-química da interface eletrodo/solução e conferem à superfície eletródica propriedades específicas, tais como, eletrocatalise ^[11] e pré-concentração empregada na determinação de metais.

No início dos anos 80 eletrodos de pasta de carbono modificados (EPCMs) foram desenvolvidos com dimetilglioxima para a determinação de íons Ni(II) [13]. O uso de um reagente seletivo clássico proporcionou um aumento significativo na seletividade do eletrodo.

Os materiais comumente empregados como agentes modificadores na preparação de EPCM para a pré-concentração de metais são: sílicas organofuncionalizadas, compostos orgânicos por polímeros do estireno e divinilbenzeno, funcionalizadas com grupos trocadores iônicos, sais quartanários de amônia, para resinas aniônicas, e grupamentos sulfônicos (-SO₃⁻) e carboxílicos (-COO⁻), para as resinas catiônicas [10].

A vantagem de eletrodos de troca iônica que possuem resinas em sua composição é a produção de eletrodos tanto catiônicos quanto aniônicos, igualmente efetivos na dessalinização da solução – remoção/recuperação de metais em soluções aquosas, descontaminação de efluentes produzidos em Reatores Nucleares de Potência de Água Pressurizada (PWR), na separação de radioisótopos do tanque de estocagem de rejeitos radioativos, na remoção seletiva e recuperação de metais preciosos das operações de refinamento de metais, na remoção da prata das águas de lavagem provenientes da revelação fotográfica, na remoção de metais tóxicos, como o arsênio, presentes na água potável, etc [4,14,15,16,17].

Como a preparação destes eletrodos produz um material rugoso de superfície irregular, a determinação da área superficial, que é muito maior que o cálculo de sua área geométrica, torna-se necessária [18,19,20,21].

O método usualmente empregado na determinação da área superficial é a análise das isotermas de adsorção/dessorção usando os modelos de BET (Brunauer, Emmett e Teller) ou BJH (Barrett, Joyner e Halenda) [22,23,24,25,26]. Os porosímetros por intrusão de mercúrio são normalmente usados na determinação das propriedades estruturais dos poros dos materiais [27,28]. No entanto, estes dois métodos determinam a área superficial total e não a área que realmente contribui na corrente. O uso da normalização por carga de CO adsorvido para a caracterização *in situ* do catalisador de CaC é outra técnica empregada na determinação da área eletroquimicamente ativa de eletrodos mas, neste caso isto refere-se à área superficial de partículas de metal (no caso, a Pt), as quais estão ao mesmo tempo em contato com o eletrólito (neste caso Nafion®) e com o coletor de corrente (usualmente tecido de carbono ou papel de carbono) [29,30,31,32].

Devido às propriedades de condução eletrônica do carbono, o uso de métodos eletroquímicos, que empregam a Voltametria Cíclica (VC) e a Espectroscopia de Impedância Eletroquímica (EIE), possibilita a determinação da área superficial deste material, por meio do conhecimento de suas correntes capacitivas. Diferentemente dos métodos anteriormente citados, nos quais os materiais estão em contato com um gás, nestas duas técnicas eletroquímicas os materiais estão em contato com uma solução eletrolítica [1,32,33,34].

Desta forma, a união das duas técnicas, VC e EIE, permitirão que os eletrodos à base de carbono, como os eletrodos de troca iônica e outros materiais com superfície porosa irregular, tenham suas áreas superficiais ativas determinadas de maneira mais rápida e simples. No presente trabalho foram determinadas as áreas superficiais ativas do carbono poroso (CP) e de eletrodos de troca iônica (ETI). O eletrodo de carbono vítreo (CV) foi utilizado para validar o método.

EXPERIMENTAL

Nos experimentos de VC e de EIE foram utilizados três eletrodos: eletrodo de trabalho (à base de carbono), eletrodo de referência de (Ag/AgCl em KCl 0,3 mol.L⁻¹), e contra-eletrodo de placa de platina. Os eletrodos foram colocados em uma célula de vidro com cerca de 150 mL de solução de KNO₃ 0,1 mol.L⁻¹.

Preparação dos eletrodos de troca iônica (ETI)

Para a preparação dos ETI diluiu-se em um béquer o aglutinante Kraton® em tolueno na proporção de 1:10. Em outro béquer acrescentou-se a resina Amberlite CG-50, o carvão Norit A e o grafite, em porcentagens variadas, agitando-se bem a mistura até que ficasse homogênea. Em seguida, juntaram-se as duas misturas, formando um líquido escuro e viscoso. Este líquido foi aplicado em camadas sobre o feltro de carbono com um pincel. Foram aplicadas três camadas com intervalo de uma hora entre elas, para secagem a temperatura ambiente. Repetiu-se o procedimento do outro lado do feltro de carbono. Após a pintura, o eletrodo foi cortado no tamanho padronizado de 1 cm² (área geométrica). Para isso suas laterais e parte posterior foram cobertas com Durepox® para que não houvesse contribuição no valor da corrente por estas regiões [4].

As composições obtidas foram:

ETI-1: R-35, C-25, G-15, A-25

ETI-3: R-30, C-25, G-15, A-30

ETI-4: R-30, C-30, G-15, A-20

onde R é a resina, C o carvão Norit A, G o grafite e A o aglutinante Kraton® em % em peso.

Métodos

O método baseia-se na determinação da capacitância na região da dupla camada elétrica (DCE), por meio da medida da corrente capacitiva [1,35-44]. Na determinação da capacitância do eletrodo de CV utilizaram-se as duas técnicas, condutância e impedância para fins comparativos de resultados e admitiu-se que a área superficial do eletrodo correspondia à sua área geométrica [45-49].

Determina-se a região da DCE por VC considerando o intervalo entre os picos de redução e oxidação da solução eletrolítica. Assume-se que:

$$C = C_d S$$

onde C (F) é o capacitor (capacitância aparente), C_d (F cm⁻²) é a capacitância da DCE e S (cm²) é a área superficial do eletrodo. Assim:

$$i = \underbrace{C_d S v}_{i_s} + \underbrace{\left\{ \left(\frac{E_i}{R_s} - C_d S v \right) \exp \left(- \frac{t}{R_s C_d S} \right) \right\}}_{i_t} \quad \text{Eq.1}$$

onde i (A) é a corrente capacitiva, v (V.s⁻¹) é a velocidade de varredura, E_i (V) é o potencial na região da DCE e R_s (Ω) a resistência.

A corrente pode de esta forma ser dividida em dois termos. O primeiro, i_s , que corresponde à parte estacionária ($C_d S v$) e a segunda, i_t , à parte transitória, que decresce exponencialmente com o tempo.

Para pequenos valores da velocidade de varredura v , pode-se considerar [1]:

$$i_s = C_d S v \quad \text{Eq.2}$$

A determinação da capacitância da DCE do carbono vítreo, com superfície devidamente polida de modo a assumir que a sua área geométrica é igual a sua área superficial, pode ser assim calculada. Os valores das correntes capacitivas do carbono vítreo de área superficial conhecida são colocados em função da velocidade de varredura. Ao fazer a regressão linear destes pontos é possível determinar o coeficiente angular que fornece o valor de $C_d S$, segundo a Eq.2. Como a área geométrica do carbono vítreo é conhecida, obtém-se assim o valor de C_d [1,35-38].

Pelo método de impedância, dentre as diversas representações gráficas que este método possibilita, a que foi utilizada no cálculo da capacitância foi a de Bode, que consiste na representação de $\log |Z|$ versus $\log \omega$ [45,48,49].

O módulo da impedância, $|Z|$ é obtido através da seguinte relação:

$$|Z| = \sqrt{Z_r^2 + Z_i^2} \quad \text{Eq.3}$$

sendo, Z_r e Z_i os valores da impedância real e imaginária, respectivamente. Esses valores foram obtidos numa faixa de frequência de 6 a 5000 Hz. Para frequências intermediárias $|Z|$ é inversamente proporcional a frequência ω , e, assim, obtém-se, na região de transição entre os dois patamares horizontais, uma reta de declive $s = -1$. O valor de C_d pode ser determinado por meio da extrapolação dessa reta para $\omega = 1$ (ou $\log \omega = 0$), onde:

$$|Z| = \frac{1}{C_d} \quad \text{Eq.4}$$

Com base no exposto, a determinação da área superficial ativa dos eletrodos foi realizada segundo a sequência de etapas descritas a seguir:

- Obtenção do voltamograma cíclico para determinação da região da DCE;
- Construção do gráfico da corrente capacitiva em função da velocidade de varredura, considerando a região linear;
- Regressão linear destes pontos para determinar o coeficiente angular, $C_d S$, segundo a Eq.2;
- Obtenção do valor médio, $\overline{C_d S}$;
- Determinação do valor médio da capacitância, $\overline{C_d}$, na região da DCE por EIE, utilizando o diagrama de Bode,
- Determinação da área superficial ativa.

RESULTADOS E DISCUSSÃO

Determinação da área superficial do eletrodo de Carbono Vítreo (CV) por condutância e impedância

Inicialmente fez-se as determinações de $C_d S$ para o CV por VC. Na Fig. 1 tem-se o voltamograma do carbono vítreo realizado em solução de KNO_3 $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ e velocidades de varredura de $0,2$ a $2,0 \text{ mV.s}^{-1}$. Verificou-se que a DCE está entre, $0,5$ a $1,0 \text{ V}$ (vs Ag/AgCl). Esta região foi ampliada para melhor visualização dos valores da corrente utilizada no cálculo de $C_d S$. Este gráfico mostra também os pontos de evolução de H_2 , em potenciais baixos, e evolução de O_2 , em potenciais altos (acima de $1,5 \text{ V}$ (vs Ag/AgCl)).

Figura 1

Na Fig. 2 é mostrado o gráfico da corrente capacitiva estacionária (i_s) em função da velocidade de varredura (ν) para os potenciais de $0,5$, $0,6$ e $0,7 \text{ V}$ (vs Ag/AgCl). Após o tratamento estatístico dos dados, determinou-se o coeficiente angular da reta $C_d S$, segundo Eq.2.

Figura 2

Calculando-se a média de $C_d S$ obtém-se $13,16 \times 10^{-6} \text{ F}$. Utilizando o valor da área geométrica do eletrodo de CV ($3,14 \times 10^{-2} \text{ cm}^2$) obtém-se o valor da capacitância pela técnica de condutância, ou seja,

$$\begin{aligned} \overline{C_d S} &= 13,16 \mu\text{F} \\ C_d &= \frac{13,16 \times 10^{-6}}{3,14 \times 10^{-2}} \\ C_d &= 419,2 \mu\text{F.cm}^{-2} \end{aligned}$$

Por meio da expressão de i_s (Eq.2), que relaciona a capacitância com a área do eletrodo, foi possível determinar a capacitância C_d , para cada um dos potenciais estudados e, finalmente, calcular o valor médio da capacitância.

Na Fig. 3 são mostrados diagramas de Bode para o CV obtidos em solução eletrolítica de KNO_3 $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ para os potenciais de $0,5$, $0,6$ e $0,7 \text{ V}$ (vs Ag/AgCl). A escolha desses

potenciais é justificada devido a região da DCE estar restrita à esta faixa de potenciais, fato que pode ser verificado por meio dos voltamogramas (Fig.1).

Figura 3

Na representação de Bode está expresso o valor absoluto da impedância, que como mostrado na Eq.4 é o inverso da capacitância. Repetindo estes cálculos para cada um dos potenciais estudados obtém-se o valor médio de C_d [45].

Na Tab. 1 são mostrados os valores obtidos para cada curva da Fig.2 e os seus coeficientes de determinação, R^2 . Os altos valores obtidos para R^2 ($> 99\%$) indicam uma forte correlação positiva. Também são mostrados na Tab.1 os valores do módulo da impedância e o valor da capacitância para os potenciais da DCE estudados.

Tabela 1

A partir dos valores de C_d da Tab.1 obtém-se $\overline{C_d}$, igual a $5,40 \mu F.cm^{-2}$. Dividindo este valor pela área do eletrodo de carbono vítreo, temos que:

$$\overline{C_d} = \frac{5,40 \mu F}{3,14 \times 10^{-2}} \approx 172 \mu F.cm^{-2}$$

Comparando-se os valores de C_d obtidos de $172 \mu F.cm^{-2}$ e $420 \mu F.cm^{-2}$ pelas técnicas de Impedância e de Condutância, respectivamente, verifica-se que a medida de C_d por Impedância foi aproximadamente três vezes menor do que o valor obtido pela técnica voltamétrica e que esse valor se aproxima dos encontrados na literatura [1,50,51]. Provavelmente os valores da condutância podem ser maiores devido à alta condutividade elétrica do carbono. Desta forma, os valores de C_d dos demais eletrodos em estudo foram determinados por Impedância.

Determinação da área superficial dos Eletrodos de Troca Iônica (ETI) e de Carbono Poroso (CP) por condutância e impedância

Na Tab. 2 são apresentados os valores de $\overline{C_d S}$ e de C_d que foram obtidos pelos métodos de VC e EIE, respectivamente, para os eletrodos estudados.

Tabela 2

Pode-se verificar que o alto valor de C_d encontrado para o eletrodo de CV está relacionado com a superfície polida porosa do mesmo e esta em concordância com a literatura [1,50,51]. Por outro lado o baixo valor de C_d para o eletrodo de Carbono Poroso ($1,71 \mu F.cm^{-2}$) pode ser explicado por meio das alterações na taxa de crescimento do tamanho dos grãos, sugerindo que o controle dessas propriedades torna-se relevante.

Os ETI-1, ETI-3 e ETI-4 mostraram ser bons capacitores eletroquímicos, com valores de C_d de 11×10^3 , 22×10^3 e $32 \times 10^3 \mu F.cm^{-2}$, respectivamente, indicando grande área superficial (alta porosidade) como demonstram as micrografias apresentadas a seguir.

Figura 4

Figura 5

Figura 6

Figura 7

Figura 8

As micrografias foram analisadas para cada um dos eletrodos confeccionados e mostraram que as condições de processamento utilizadas levaram à obtenção de um material não uniforme, com falhas e uma mistura não-homogênea dos componentes da formulação, diferentemente dos eletrodos de carbono vítreo e de carbono poroso. Uma modificação no modo de preparação destas amostras, introduzindo uma etapa anterior à adição do aglutinante de agitação por ultrassom, poderia promover uma melhor homogeneização do material.

Na Tab.3 estão os valores encontrados da área superficial ativa para cada eletrodo estudado.

Tabela 3

Um espectro de impedância típico obtido na faixa de frequência de 10 Hz – 10 kHz para os eletrodos de carbono poroso, carbono vítreo, ETI-1, ETI-3 e ETI-4 a 25°C (Diagrama de Bode) é mostrado na Fig.9, que apresenta o logaritmo dos valores absolutos de Impedância, $|Z|$, e os valores absolutos do ângulo de fase $|\phi|$, como função do logaritmo da frequência.

Figura 9

Em baixas frequências, os ângulos de fase se localizam a 20°, isto é, as amostras não atuam como resistores puros, enquanto que a altas frequências atuam como capacitores. Dentro de uma determinada faixa de frequências (102 e 102,5 Hz) para os eletrodos de CP, ETI-1, ETI-3 e ETI-4, a impedância é praticamente constante ($10^{0,5}$ ohm). Esta faixa de frequência é dominada por R. Os ângulos de fase atribuídos a estes mesmos eletrodos a altas frequências são próximos a 90°, como se deveria esperar para a situação de idealidade, entretanto, para o eletrodo de CP, o ângulo se aproxima de 80°, o que pode ser explicado por perdas dielétricas [46-48].

Todos os eletrodos estudados, com exceção do eletrodo de CV, apresentaram uma morfologia não-compacta e heterogênea com uma dispersão irregular do revestimento, conforme analisadas nas micrografias e confirmadas pelos resultados obtidos pelas análises de EIE.

A EIE oferece a possibilidade de avaliar e comparar a atividade intrínseca dos eletrodos independente de sua composição, formato e método de preparação. O exame dos diagramas de Bode mostrados na Fig.9 indica que o comportamento das condutividades dos eletrodos é de natureza distinta, com predominância para o ETI-1, ETI-3 e ETI-4 que apresentam os valores mais baixos de impedância, mantendo-os praticamente constantes até a faixa mais alta de frequência de $10^{2,5} \text{ s}^{-1}$ a 10^4 s^{-1} . Esta faixa de frequências é dominada por fenômenos que ocorrem na interface eletrodo/eletrólito, ou seja, a cinética de reações de transferência eletródica [1,46-48].

BET

Com o objetivo de comparar os valores das áreas obtidos por CV e EIE para o eletrodo de CP e para o ETI-1, foram realizadas medidas de BET.

Eletrodo de CP

A análise por BET do Carbono Poroso, para uma área geométrica de $1,531 \text{ cm}^2$ e massa de 0,2769 g, forneceu uma área superficial específica de $3,2519 \text{ m}^2\text{g}^{-1}$, que representa uma área superficial de $9,01 \times 10^3 \text{ cm}^2$. Este resultado acima do valor determinado pelo método eletroquímico, $63,7 \text{ cm}^2$, explica-se pelo fato de o eletrólito não ter acesso à superfície interna da estrutura do eletrodo de carbono poroso. Contudo, o método desenvolvido apresenta resultados coerentes, mas que requer estudos com outros materiais [1,50,51].

ETI-1

A análise por BET do ETI-1 para uma massa de 0,1412 g forneceu como resultado uma área específica de $S = (23,2 \pm 0,4) \times 10^4 \text{ cm}^2\text{g}^{-1}$, o que determina uma área superficial de $3,27 \times 10^4 \text{ cm}^2$. O valor da área encontrado por BET foi superior ao obtido pelos métodos eletroquímicos ($9,31 \text{ cm}^2$), pois por condutância e impedância apenas os materiais condutores contribuem na estimativa da área superficial ativa do eletrodo, o que não ocorre pelo método de BET, pois toda molécula de gás é adsorvida na superfície do eletrodo e contribuirá para a determinação da área superficial.

CONCLUSÃO

Neste trabalho, o uso combinado de duas técnicas eletroquímicas, voltametria cíclica e espectroscopia de impedância eletroquímica, permitiu a determinação da área superficial ativa de eletrodos modificados à base de carbono, por meio da determinação da capacitância do material. Este método torna-se atrativo em relação aos métodos clássicos por ser simples e utilizar somente um reagente como eletrólito.

Diferentemente dos outros métodos de determinação de área superficial (BET, porosímetro por intrusão de mercúrio, BJH), o método proposto determina somente a área eletroquimicamente ativa, não considerando a área superficial de outros materiais que possam compor o eletrodo, como no caso dos eletrodos de troca iônica. Desta forma, pode-se determinar com maior precisão a densidade de corrente aplicada nos processos.

O método pode ser também aplicado em outros tipos de materiais que sejam condutores, partindo da determinação da capacitância do material por EIE e a determinação da capacitância aparente por VC, que permite o cálculo da área superficial ativa.

Portanto, o método proposto no presente trabalho apresenta resultados coerentes e representativos dos materiais e meios utilizados.

AGRADECIMENTOS

Agradecemos ao CNPq pela bolsa de mestrado concedida.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

1. C. Calas-Blanchard, M. Comtat, J. L. Marty, S. Mauran, Carbon 41 (2003) 123.
2. A. Burke, J Power Sources 91 (2000) 37.
3. E. Frackowiak, F. Béguin, Carbon 39 (2001) 937.
4. H. C. Manosso, Desenvolvimento de eletrodos de troca iônica eletroquímica para o tratamento de rejeitos contendo íons crômio ou cério. 2006. Tese (Doutorado) - Instituto de Pesquisa Energéticas e Nucleares, São Paulo.
5. H. C. Manosso, C. A. L. G. de O. Forbicini, J. Radional. Nucl. Chem. 279 (2009) 417.

6. A. Oliveira Neto, A. Y. Watanabe, R. S. Rodrigues, M. Linardi, C. A. L. G. de O. Forbicini, E.V. Spinacé, *Ionics*, 14 (2008) 577.
7. T. A. B. Santoro, V. A. Ribeiro, C. A. L. G de O. Forbicini, A. Oliveira Neto, E. V. Spinacé, M. Linardi, XVIII Congresso de la Sociedad Iberoamericana de Electroquímica, Proceedings, 2008, Medellin, Colômbia.
8. T. A. B. Santoro, V. A. Ribeiro, C. A. L. G. de O. Forbicini, A. Oliveira Neto, E. V. Spinacé, M. Linardi, R. M. S. Rodrigues, E. Pastor, I Simposium Ibérico de Hidrogênio, Pilas de Combustible y Baterias Avanzadas (HYCELTEC 2008), Proceedings, 2008, Espanha.
9. P. R. Moses; P. Wier, R. W. Murray. *Anal. Chem.* 47 (1975) 1882
10. M. F. Bergamini, S. I. Vital, A. L. Santos, N. R. Stradiotto, *Eclét. Quím.* 31 (2006) 44.
11. D. A. Fungaro, *Quím. Nova* 23 (2000) 805.
12. M. I. C. F. Costa, Preparação e caracterização de eletrodos modificados mistos e seu uso em hidrogenação eletrocatalítica de substratos orgânicos. 2006. Tese (Doutorado) – Instituto de Química: Universidade de São Paulo, Ribeirão Preto.
13. B. C. Janegitz, L. H. Marcolino, O. Fatibello-Filho, *Quím. Nova* 30 (2007) 1673.
14. G. W. Murphy, B. B. Arnold, *Electrochim. Acta* 12 (1967) 191.
15. S. Evans, W.S. Hamilton, J.E. Lewis, *Electrochem. Technol.* 6 (1968) 153.
16. S. Evans, W.S. Hamilton, *J. Electrochem. Soc.* 113 (1966) 1314.
17. M.D. Neville, C.P. Jones, A.D. Turner, *Prog. Nucl. Energy* 32 (1998) 397.
18. E. G. Franco, Desenvolvimento de Novos Eletrocatalisadores para células a combustível a membrana polimérica trocadora de prótons. 2005. Tese (Doutorado) - Instituto de Pesquisa Energéticas e Nucleares, São Paulo.
19. D. F. Silva, A. Oliveira Neto, E. S. Pino, M. Linardi, E. V. Spinacé, 17º Congresso Brasileiro de Engenharia e Ciência dos Materiais – CBECIMat, Proceedings, 2009, Foz do Iguaçu, Brasil.
20. F. Stoeckli, T. A. Centeno, *Carbon* 43 (2005) 1184.
21. W. J. R. Santos, P. R. Lima, A. A. Tanaka, S. M. C. N. Tanaka, L. T. Kubota, *Food Chem.* 113 (2009) 1206.
22. S. Brunauer, P. H. Emmett, E. Teller, *J. Am. Chem. Soc.* 60 (1938) 309.
23. E. P. Barrett, L. G. Joyner, P. P. Halenda, *J. Am. Chem. Soc.* 73 (1951) 373.
24. N. Passe-Couturin, S. Altenor, D. Cossement, C. Jean-Marius, S. Gaspard, *Microporous and Mesoporous Mater.* 111 (2008) 517.
25. J. Serpinet, *J. Chromatog.* 119 (1976) 483.
26. P. Spooner, A. Turner, *Surface Technol.* 4 (1976) 121.
27. L. Moscou, S. Lub, *Powder Technol.* 29 (1981) 45.
28. M. J. Moura, M. M. Figueiredo, *Silva Lusitana* 10(2) (2002) 207.
29. J. G. Helloco, R. Durand, *J. Appl. Electrochem.* 26 (1996) 397.
30. L.D. Burke, O.J. Murphy, *J. Appl. Electrochem.* 39 (2009) 213.
31. T. Vidackovic, M. Christov, K. Sundmacher, *J. Appl. Electrochem.* 52 (2007) 5606.
32. R. Olives, M. Maurant, *Transp. Porous Media* 43 (2001) 377.
33. M.L. Tremblay, M.H. Martin, C. Lebouin, A. Lasia, D. Guay, *Electrochim. Acta* 55 (2010) 6283.
34. J. C. Botton, Líquidos iônicos como eletrólitos para reações eletroquímicas. 2007. Tese (Doutorado) – Instituto de Química: Universidade Federal do Rio Grande do Sul, Porto Alegre.
35. A. Soffer, M. Folmsn, *J. Electroanal. Chem.* 38 (1972) 25.
36. E.G. Gagnon, *J. Electrochem. Soc.* 120 (1973) 1052.
37. E.G. Gagnon, *J. Electrochem. Soc.* 121 (1974) 512.
38. Y. Oren, H. Tobias, A. Soffer, *J. Electroanal. Chem.* 162 (1984) 87.
39. K. R. Wehmwyer, R.M. Wightman, *J. Electroanal. Chem.* 196 (1985) 417.
40. F. L. Fertonani, A. V. Benedetti, *Eclét. Quím.* 22 (1997) 1.
41. M. Lazzari, M. Mastragostino, F. Soavi, *Electrochem. Commun.* 9 (2007) 1567.

42. M. R. Jisha, Y. J. Hwang, J. S. Shin, K. S. Nahm, T. P. Kumar, K. Karthikeyan, N. Dhanikaivelu, D. Kalpana, N. C. Bengamathan, A. M. Stephan, *Mat. Chem. Phys.* 115 (2009) 33.
43. J. P. Zheng, C. M. Petit, P. C. Coonetilleke, C. M. Zenger, D. D. C. Roy, *Talanta* 78 (2009) 1056.
44. C. M. A. Brett, A. M. O. Brett, *Electrochemistry: Principles, Methods and Applications*, Oxford University, 1st ed., 1993.
45. S. Wolyneć, *Técnicas Eletroquímicas em Corrosão*, EDUSP, São Paulo: 2003, chap. 6.
46. P. L. Bonora, F. Deflorian, L. Fedrizzi, *Electrochim. Acta* 41(7-8), (1996) 1073.
47. L. Jianguo, G. Gaoping, Y. Chuanwei, *Electrochim. Acta* 50(16-17) (2005) 3320.
48. M.-L. Tremblay, M. H. Martin, C. Lebouin, A. Lasia, D. Guay, *Electrochim. Acta* 55(21) (2010) 6283.
49. J. Zhang, L. Zhang, C. W. B. Bezerra, H. Li, Z. Xia, A.L.B. Marques, E.P. Marques, *Electrochim. Acta* 54(6) (2009) 1737.
50. M. M. Rahman,; I. C. Jeon, *J. Braz. Chem. Soc.* 18 (2007) 561.
51. A. F. Azevedo, N. G. Ferreira, *Quím. Nova* 29(1) (2006) 129.

Tabela 1. Valores de C_dS e seus respectivos coeficientes de determinação, módulo de impedância e capacitância para o Carbono Vítreo em diferentes potenciais da DCE.

Potencial (V)	C_dS (F)	Coeficiente de Determinação (R^2)	$ Z $ (ohm)	C_d ($\mu F \cdot cm^{-2}$)
0,5	$1,23 \times 10^{-5}$	0,9997	$152,64 \times 10^3$	6,55
0,6	$1,32 \times 10^{-5}$	0,9998	$195,08 \times 10^3$	5,13
0,7	$1,40 \times 10^{-5}$	0,9987	$221,26 \times 10^3$	4,52

Tabela 2. Valores da capacitância para os eletrodos estudados por VC e EIE.

Método	Eletrodo	$\overline{C_dS}$ (μF)	C_d ($\mu F \cdot cm^{-2}$)
VC	CV	13,16	419,2
	ETI-1	52×10^3	
	ETI-3	38×10^3	
	ETI-4	105×10^3	
	Carbono Poroso	109,1	
EIE	CV	5,40	172
	ETI-1		11×10^3
	ETI-3		22×10^3
	ETI-4		32×10^3
	Carbono Poroso		1,71

Tabela 3. Valores de área superficial ativa para os eletrodos envoltos com Durepox® pelos métodos eletroquímicos.

Eletrodo	S (cm^2)
ETI-1	4,72
ETI-3	1,73
ETI-4	3,28
Carbono Poroso	63,7

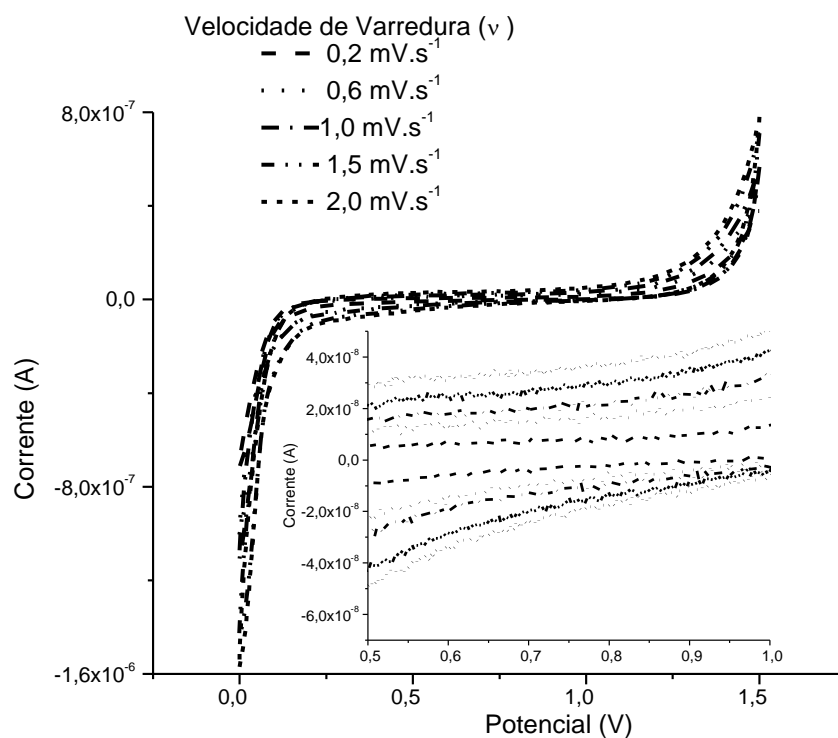


Figura 10. Voltamograma cíclico do eletrodo de Carbono Vítreo, em solução de KNO_3 $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$, velocidade de varredura variando de $0,2$ a $2,0 \text{ mV.s}^{-1}$, com ampliação da DCE.

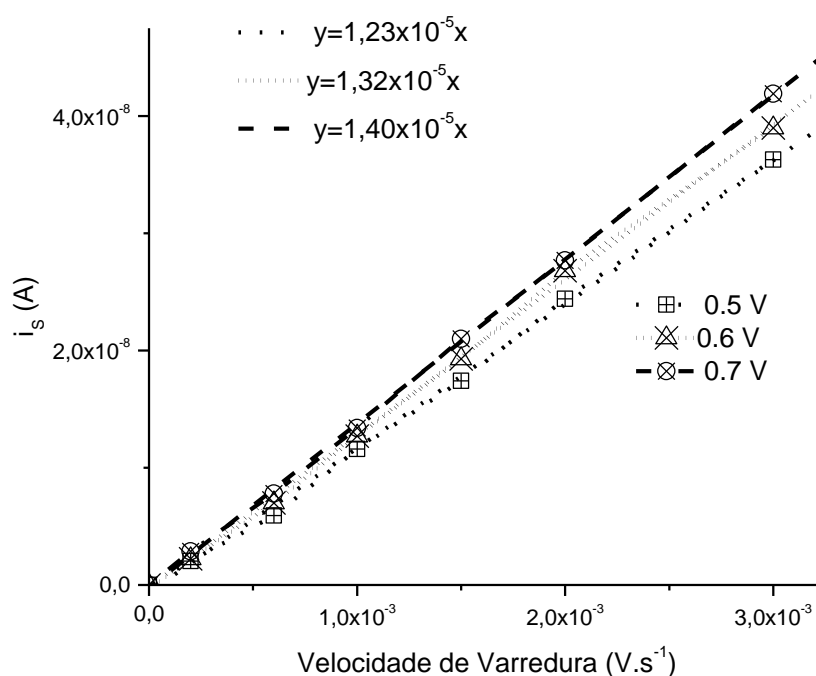


Figura 11. Corrente estacionária versus a velocidade de varredura para os potenciais de $0,5$, $0,6$ e $0,7 \text{ V}$ (vs Ag/AgCl) e a regressão linear segundo a Eq.2 para o carbono vítreo.

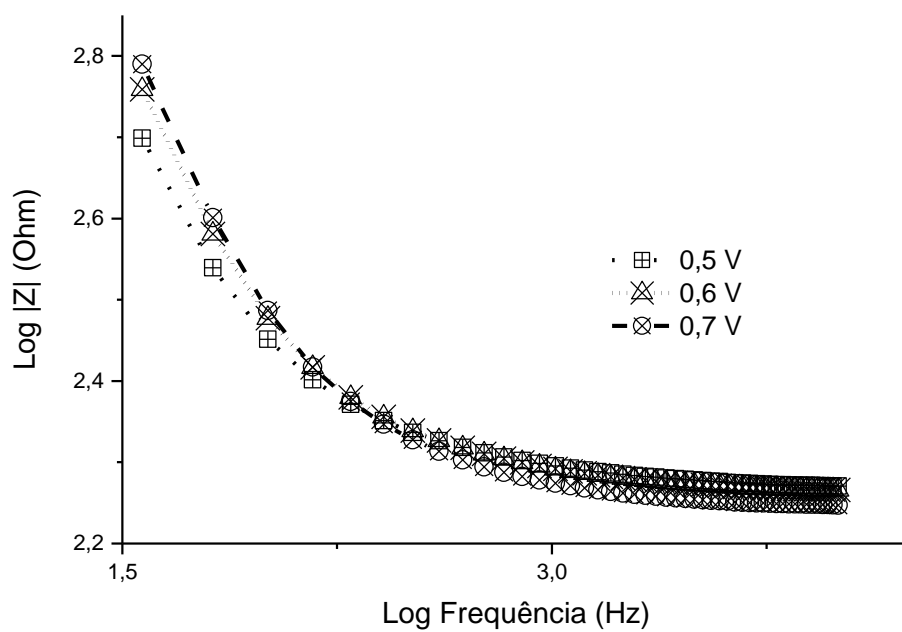


Figura 12. Representação de Bode para o Carbono Vítreo nos potenciais de 0,5, 0,6 e 0,7 V (vs Ag/AgCl).

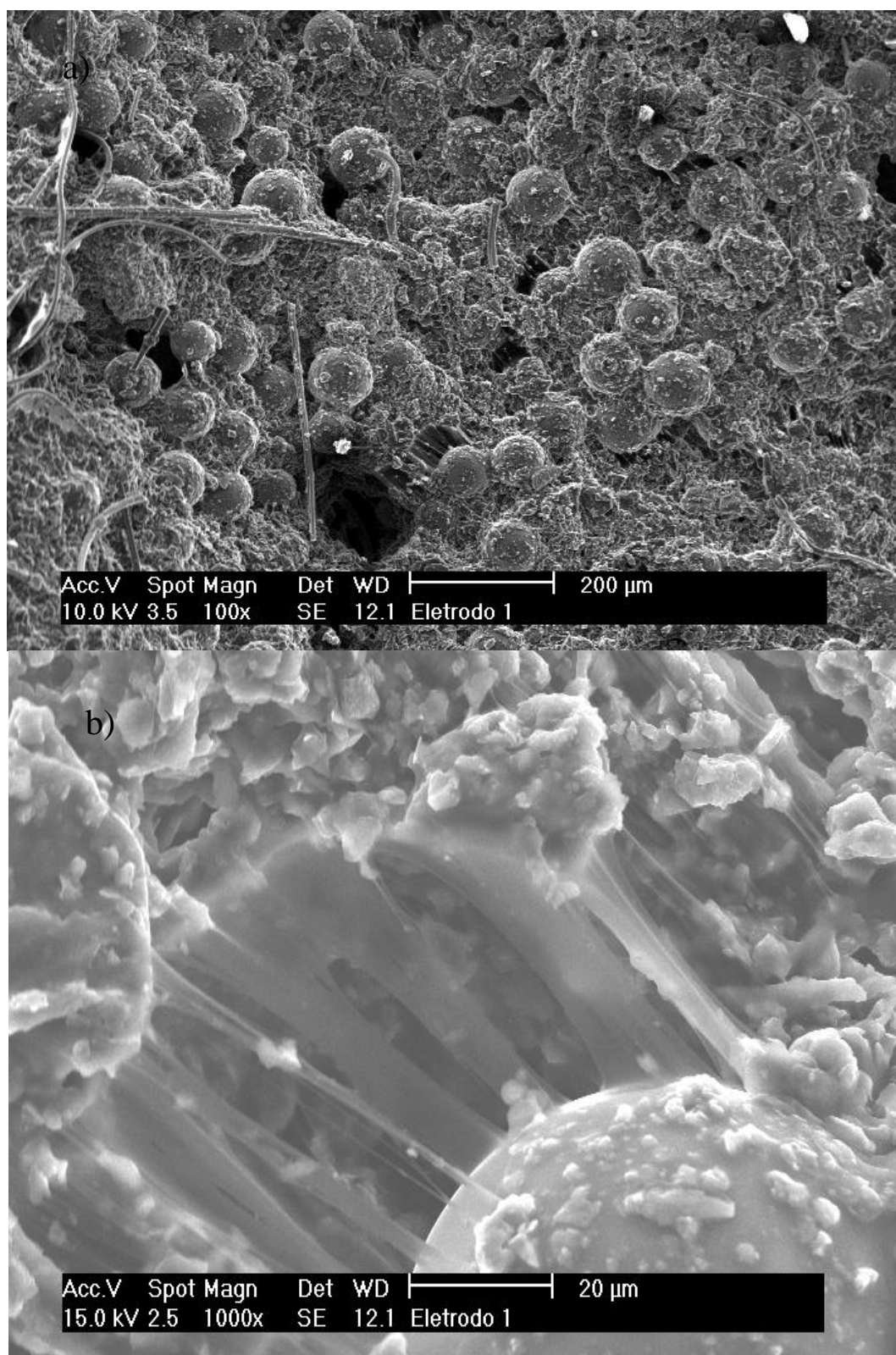


Figura 13. Micrografias obtidas por Microscopia Eletrônica de Varredura (MEV) da superfície do ETI-1 com aumento de a) 100x, b) 1000x.

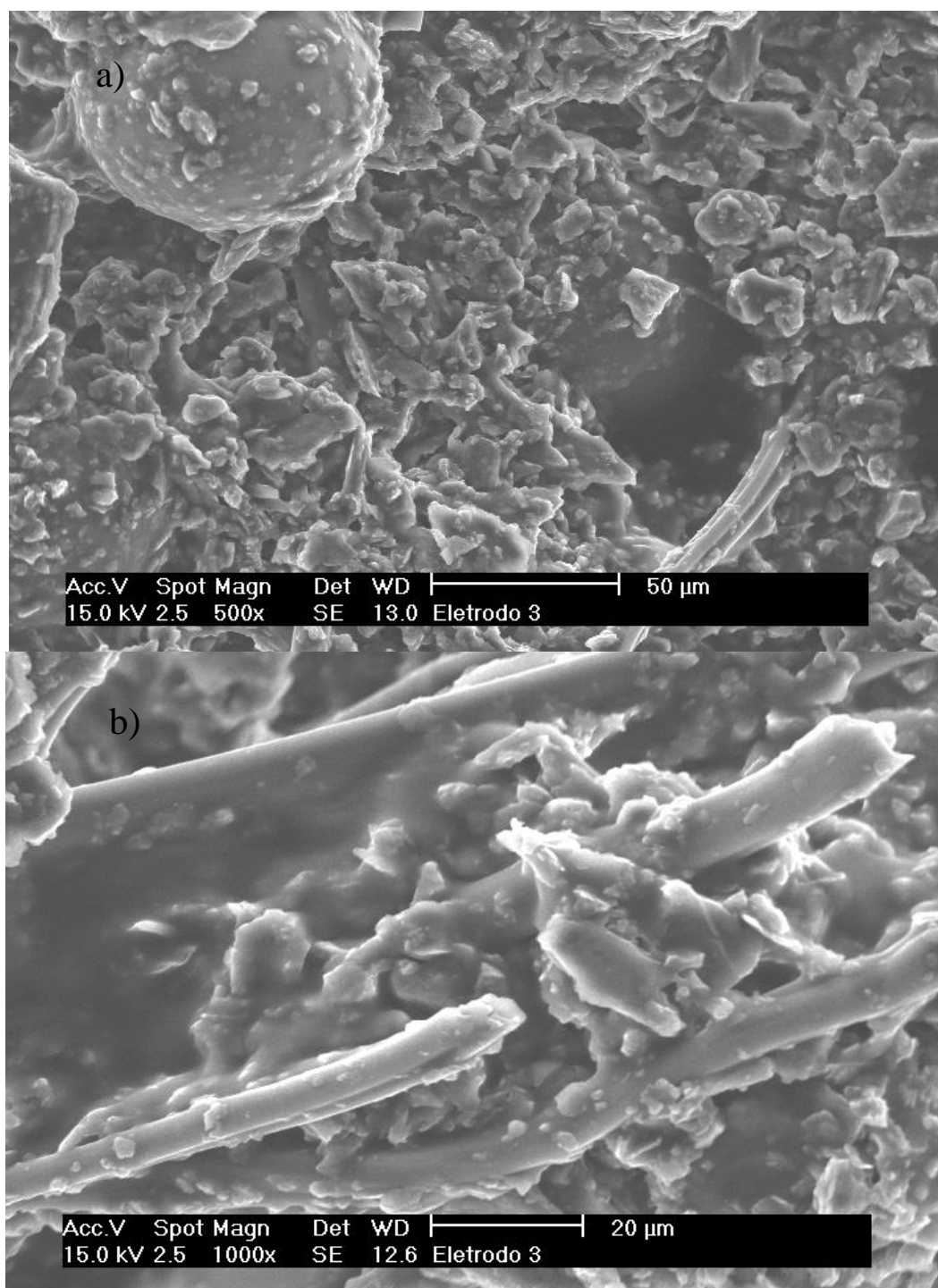


Figura 14. Micrografias obtidas por Microscopia Eletrônica de Varredura (MEV) da superfície do ETI-3 com aumento de a) 500x, b) 1000x.

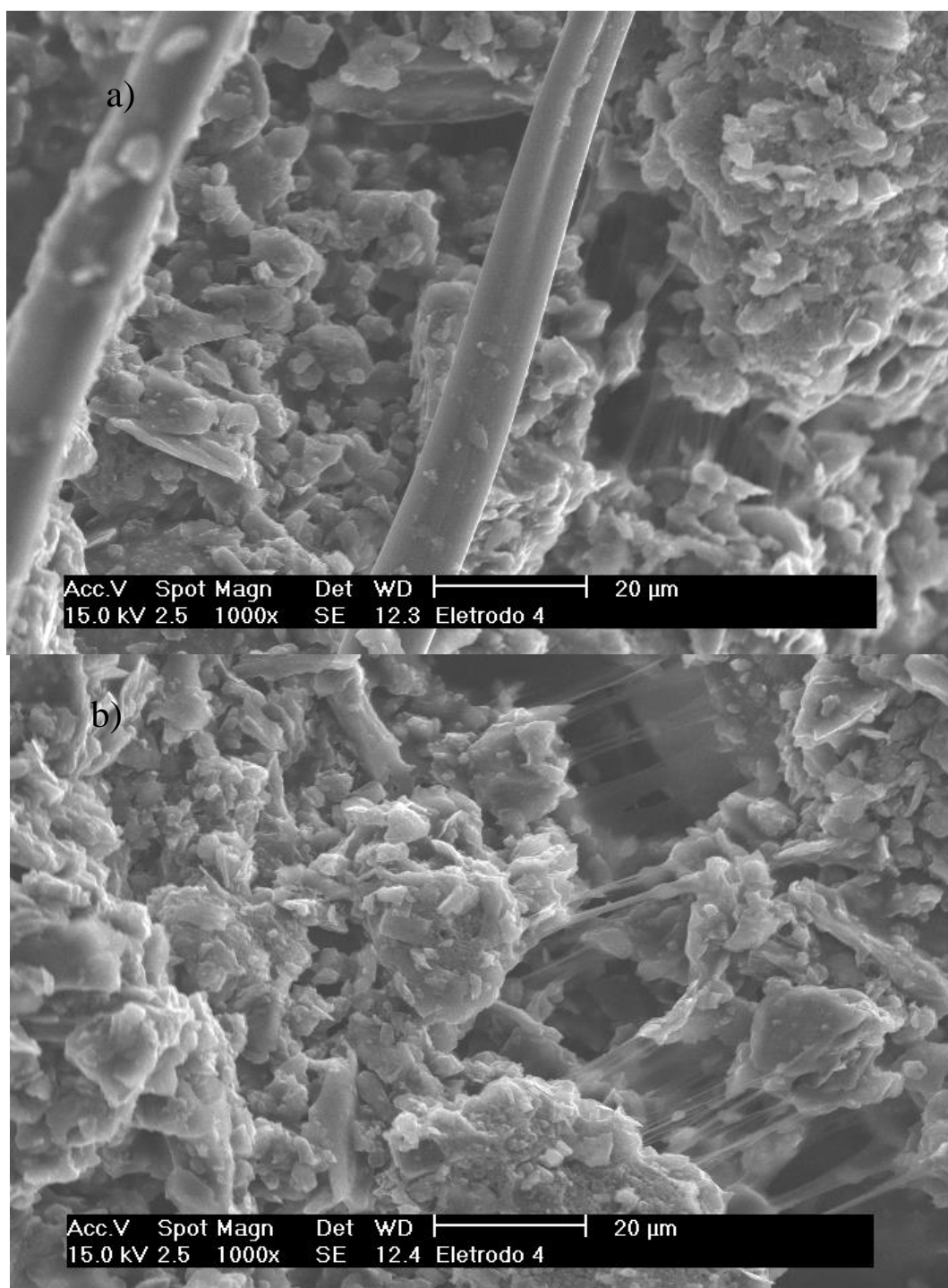


Figura 15. Micrografias obtidas por Microscopia Eletrônica de Varredura (MEV) da superfície do ETI-4 com aumento de a) 1000x, b) 1000x.

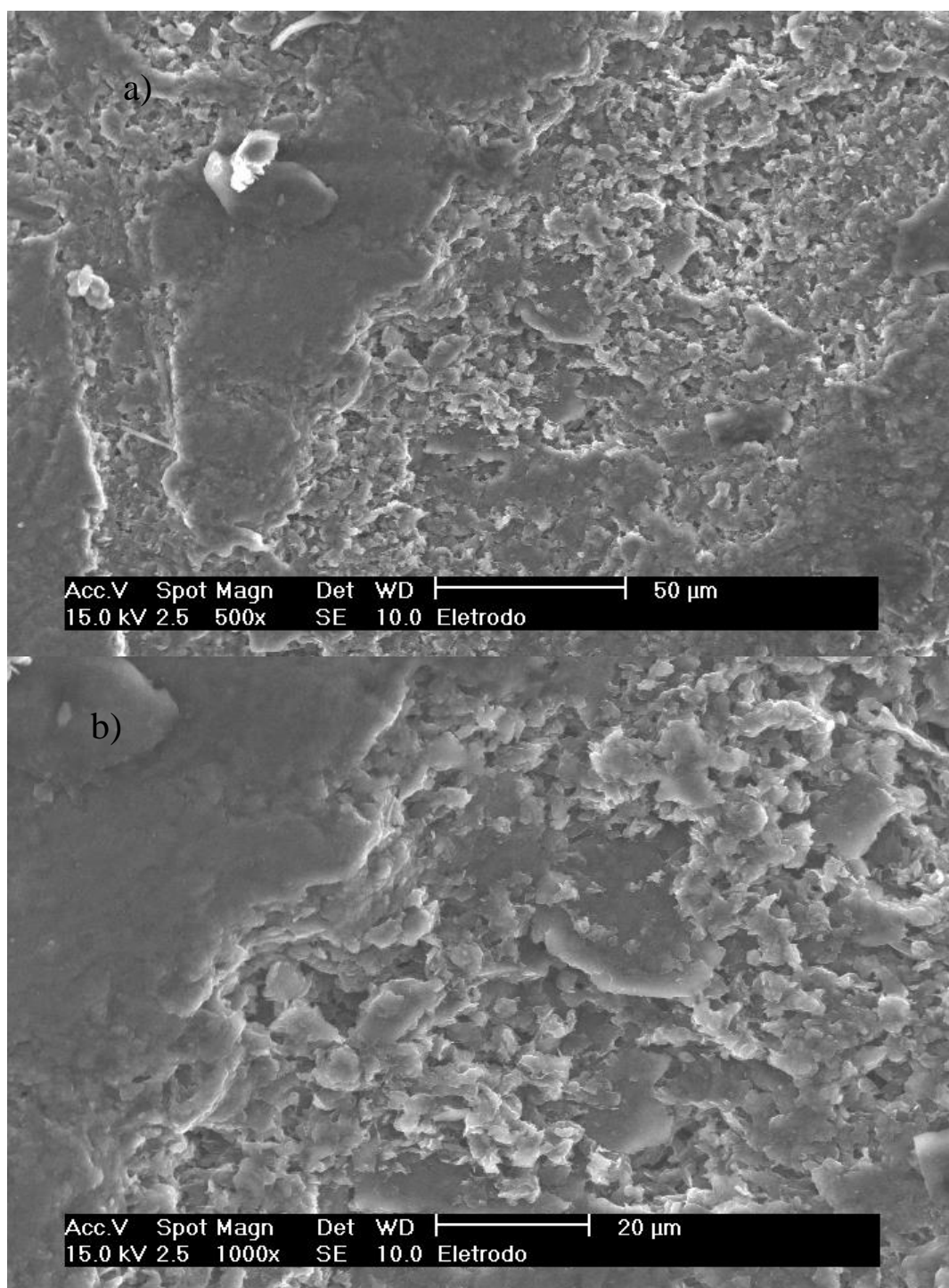


Figura 16. Micrografias obtidas por Microscopia Eletrônica de Varredura (MEV) da superfície do Eletrodo de Carbono Poroso com aumento de: a) 500 x e c) 1000x.

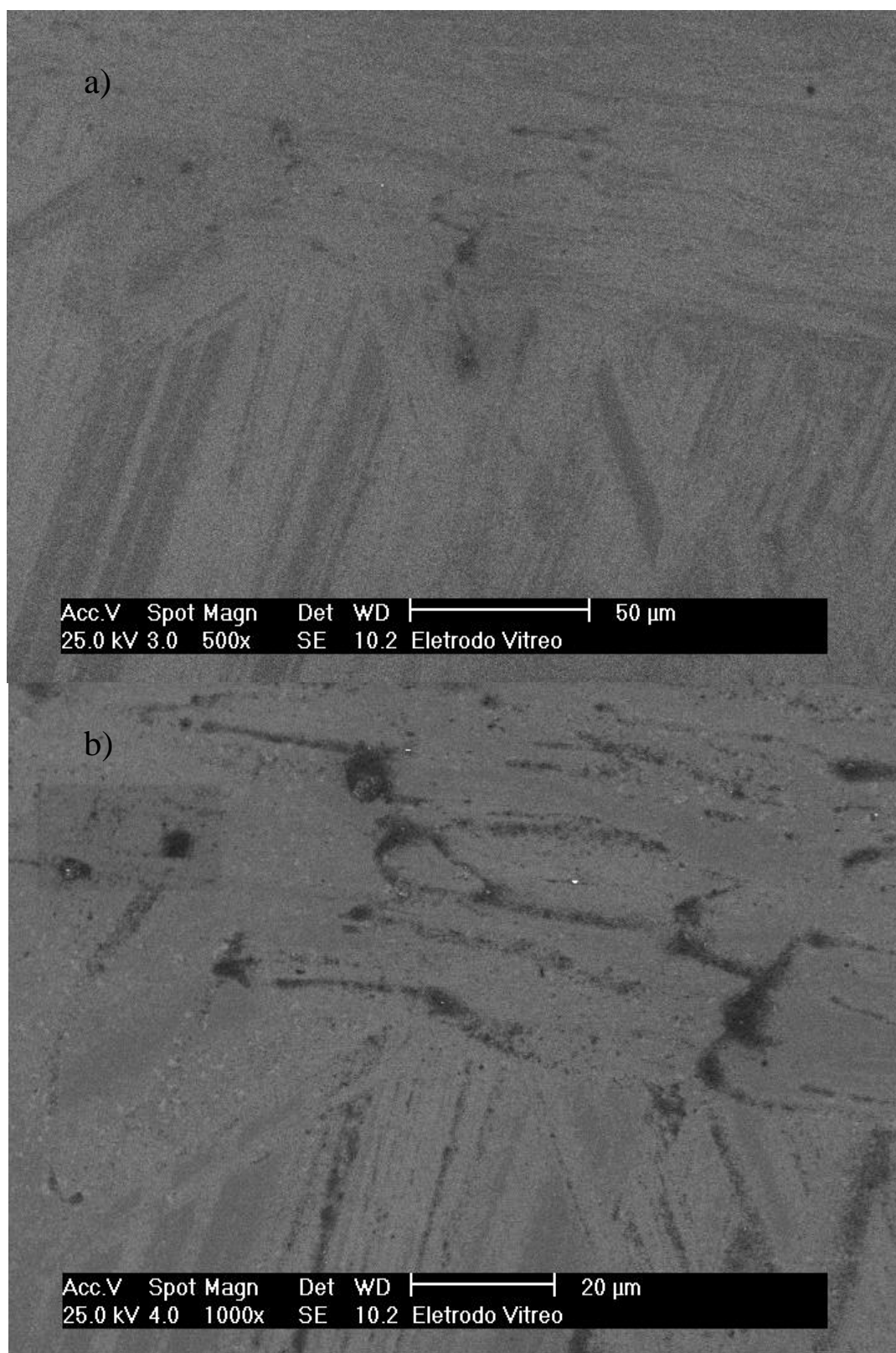


Figura 17. Micrografias obtidas por Microscopia Eletrônica de Varredura (MEV) da superfície do eletrodo de Carbono Vítreo (ECV), a) 500x, b) 1000x.

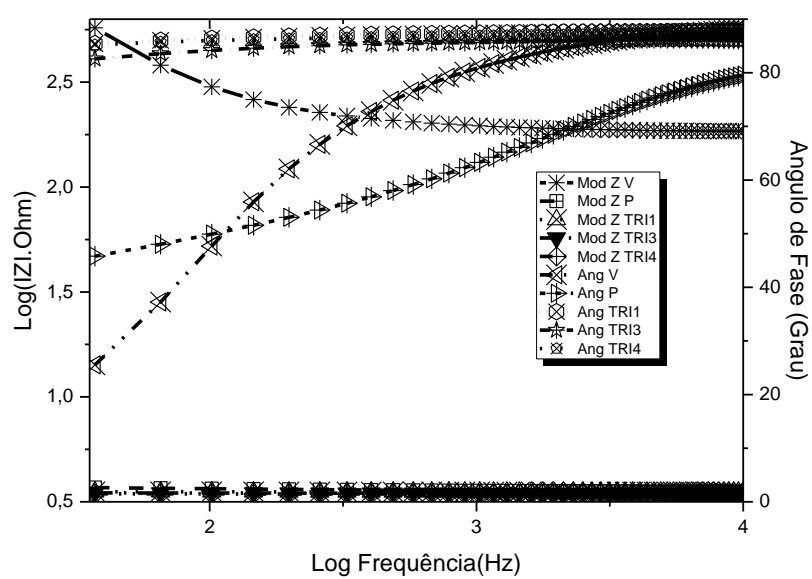


Figura 18. Diagrama de Bode obtido na temperatura ambiente para as amostras dos eletrodos: Carbono Vítreo, Carbono Poroso, ETI-1, ETI-3 e ETI-4.