

OTIMIZAÇÃO DA PREPARAÇÃO DE ELETRODO DE PASTA DE CARBONO CONTENDO RIBOFLAVINA IMOBILIZADA EM SUPORTE INORGÂNICO

Arnaldo César Pereira e Lauro Tatsuo Kubota*

Instituto de Química, Universidade Estadual de Campinas, CP 6154, 13084-971 Campinas - SP

Recebido em 19/9/03; aceito em 27/1/04; publicado na web em 17/6/04

OPTIMIZATION OF THE CARBON PASTE ELECTRODE PREPARATION CONTAINING RIBOFLAVIN IMMOBILIZED ON AN INORGANIC SUPPORT. The aim of this work was to optimize the preparation of electrodes with riboflavin (RF) immobilized on a silica surface modified with niobium oxide and carbon paste. Electrode preparation was optimized employing a factorial design consisting of two levels and three factors. The electrochemical properties of immobilized RF were investigated by cyclic voltammetry. The factorial analysis was carried out analysing the current intensity (I_{pa}). It was possible to optimize the electrode to get the best reversibility in the redox process, i. e. the lowest separation between anodic and cathodic peak potentials and a current ratio close to unity. The concentration of supporting electrolyte has a small effect. The proportion has the highest effect and the interaction factor between proportion and mixture has also a significant effect on the current intensity.

Keywords: carbon paste electrode; optimization of electrochemical properties; factorial design.

INTRODUÇÃO

A imobilização de mediadores de elétrons sobre superfícies para produzir eletrodos quimicamente modificados para uso em eletroanálise vem sendo amplamente investigada durante as últimas duas décadas¹⁻⁴. Eletrodos modificados com quinonas, flavinas e outras classes de compostos quinônicos, tais como fenoxazina, estão sendo amplamente explorados para o desenvolvimento de sensores⁵⁻⁸.

A importância de flavinas em catálises enzimáticas tem motivado os estudos do comportamento eletroquímico de monocamadas ou agregados contendo flavinas sintéticas⁹. A flavina nucleotídeo tem a habilidade para transferir um ou dois elétrons e promover a redução de oxigênio molecular¹⁰. As flavinas também trabalham como coenzimas redox em muitas transformações biológicas e, conseqüentemente, vêm sendo empregadas como mediadores redox entre o eletrodo e várias enzimas¹¹. Além disso, as flavinas são mediadores eficientes para a oxidação bioeletroquímica da nicotinamida adenina dinucleotídeo (NADH)¹². Portanto, há um especial interesse no estudo da reação entre flavina com NADH¹³⁻¹⁵. Entretanto, o maior obstáculo encontrado neste tipo de estudo é a baixa diferença entre os valores de E^0 do NADH e da flavina livre, a qual resulta numa reação cineticamente lenta e termodinamicamente pouco favorável.

Através do desenvolvimento de novos eletrodos modificados, vários caminhos alternativos têm sido mostrados para mudar o E^0 de uma reação/catálise como resultado do processo de imobilização¹⁶⁻¹⁷. Diferentes materiais de eletrodo estão sendo empregados, tais como diferentes materiais carbonáceos, ouro, platina, etc.¹⁸⁻²⁰. O material do eletrodo usualmente afeta o E^0 das espécies eletroativas²¹, e a estabilidade depende do procedimento de imobilização²². Muitas tentativas estão sendo feitas para deslocar o E^0 dos compostos eletroativos para inserí-los dentro do intervalo de potencial considerado ideal (-100 a 0 mV), com o propósito de desenvolver biossensores^{21,23} e aumentar a atividade eletrocatalítica.

Os eletrodos de pasta de carbono são os mais utilizados, desde que estas superfícies são facilmente renovadas, apresentam baixa corrente de fundo e um amplo intervalo de potencial de trabalho²⁴. Apesar disso, a incorporação de espécies em eletrodos de pasta de carbono ainda necessita ser melhorada, principalmente do ponto de vista dos aspectos de estabilidade e reprodutibilidade²⁵.

Baseado neste contexto, materiais que permitam a imobilização de mediadores e moléculas biológicas são de grande potencial para o desenvolvimento de sensores e biossensores²⁶. Vários trabalhos foram publicados²⁷⁻²⁹, utilizando zeólitas, argilas, fosfato de zircônio e sílica modificada como suportes para imobilização.

Atualmente, reagentes incorporados sobre a superfície de sílica gel e sílica sol-gel têm se tornado um procedimento comum para obtenção de suportes para catalisadores^{30,31}, materiais para empacotar colunas em cromatografia líquida de alta eficiência³², adsorventes de íons metálicos³³ e matrizes para imobilização de várias espécies, tais como enzimas³⁴ e mediadores de elétron³⁴. Esta performance faz da sílica uma excelente matriz a ser utilizada em eletrodos modificados. A sílica apresenta algumas características importantes, tais como rigidez, porosidade e estabilidade química, tornando-a matrizes promissoras para estes propósitos³⁵.

O uso de sílica quimicamente modificada em uma interface eletrodo-solução tem atraído muita atenção, por explorar a versatilidade da sílica gel na imobilização de diferentes componentes, tais como espécies eletroativas. Sílica gel vem sendo modificada com óxidos metálicos, especialmente Ti(IV), Zr(IV), V (V), e Nb(V), resultando em materiais para imobilizações de mediadores de elétron³⁰. As sílicas modificadas obtidas com óxidos metálicos ou fosfato são conhecidas como bons trocadores iônicos por causa da forte acidez da superfície do material.

Dentro deste contexto, este trabalho apresentará a preparação de eletrodos modificados com sílica gel modificada com óxido de nióbio (V) e riboflavina (RF) imobilizada, onde um planejamento fatorial foi aplicado visando otimizar este processo.

Deve-se mencionar que esta otimização é extremamente importante, uma vez que o processo de preparação dos eletrodos de pasta de carbono modificados com materiais inorgânicos apresenta alguns

*e-mail: kubota@iqm.unicamp.br

problemas, tais como a dificuldade de obtenção de uma pasta consistente e com propriedades condutoras. Desta forma, a quantidade de óleo mineral empregada e a proporção entre o grafite e a sílica modificada com o mediador são dois aspectos fundamentais para tal, além disso, a mistura entre os constituintes da pasta de carbono também é um importante aspecto a se considerar.

Os planejamentos quimiométricos³⁶ são utilizados para maximizar ou minimizar algum tipo de resposta. Dentre os planejamentos mais utilizados estão os fatoriais 2^k , onde k corresponde ao número de fatores a serem estudados. Os planejamentos 2^k permitem otimizar o sistema, com um número menor de experimentos quando comparados com os métodos univariados, além de tornarem possível a verificação dos efeitos de interação entre os fatores nos diferentes níveis desejados.

PARTE EXPERIMENTAL

Reagentes

Sílica gel (Fluka) com diâmetro médio dos poros de 6 nm, área superficial específica de $520 \text{ m}^2 \text{ g}^{-1}$, e tamanho de partícula de 0,05-0,2 nm, previamente ativada a $150 \text{ }^\circ\text{C}$ por 2 h, foi usada. Grafite em pó (99,9%, BDH), óleo mineral (Aldrich), pentacloro de nióbio (Aldrich) e riboflavina (Sigma) foram utilizados sem tratamento prévio. Os demais reagentes empregados eram de grau analítico.

A preparação da sílica gel modificada com óxido de nióbio (SN), a adsorção da riboflavina (RF) sobre a SN (SNRF) e a caracterização deste material são apresentadas na literatura^{37,38}.

Otimização da preparação do eletrodo de trabalho por planejamento fatorial

Um planejamento fatorial 2^3 (estudo de 3 fatores em 2 níveis de resposta) foi empregado, a fim de otimizar a preparação do eletrodo de pasta de carbono contendo RF imobilizada.

Neste estudo, empregou-se a corrente de pico anódico (I_{pa}) como resposta para o planejamento fatorial 2^3 , a qual foi obtida através de voltametria cíclica (VC) no intervalo de potencial de -600 a 0 mV a $v = 20 \text{ mV s}^{-1}$ em solução de NaNO_3 (pH 7,0).

Os fatores analíticos estudados foram proporção (quantidade de grafite e sílica modificada no eletrodo de pasta de carbono), mistura (ordem da mistura entre os constituintes da pasta de carbono) e concentração do eletrólito de suporte.

Para o fator proporção, os níveis estudados foram 50% de grafite/50% de SNRF (nível -) e 40% de grafite/60% de SNRF (nível +); para o fator mistura, empregaram-se dois procedimentos distintos, onde, no primeiro caso, misturou-se inicialmente grafite e SNRF, com posterior adição do óleo mineral (mistura 1, nível -) e no segundo, preparou-se inicialmente uma pasta com grafite e óleo mineral e, posteriormente, adicionou-se a SNRF (mistura 2, nível +). É importante mencionar que a quantidade de óleo mineral empregada na preparação dos eletrodos era fixa e no valor de $30 \mu\text{L}^{38}$. Finalmente, para o fator concentração, as respostas foram obtidas em solução de NaNO_3 , $0,1 \text{ mol L}^{-1}$ (nível -) e $0,5 \text{ mol L}^{-1}$ (nível +).

A justificativa para a escolha destes fatores é que a proporção entre o grafite e a sílica modificada contendo o mediador imobiliza-

do, como mencionado anteriormente, é importante na obtenção de uma pasta de carbono consistente e pouco resistiva.

Para o fator mistura, procurou-se verificar se a ordem de mistura dos reagentes influenciaria a resposta dos eletrodos. Para a mistura 1 procurou-se preencher as cavidades da sílica modificada (SNRF) com o grafite antes da adição do óleo mineral. Para a mistura 2, a prévia preparação de uma pasta entre o grafite e o óleo mineral com posterior adição da SNRF teve por objetivo a obtenção de uma pasta com uma distribuição mais homogênea da SNRF na superfície desta, o que poderia proporcionar maior intensidade de corrente.

O fator concentração de eletrólito foi escolhido, uma vez que este parâmetro pode afetar a reversibilidade da transferência de elétrons. Além disso, como a resposta escolhida neste estudo foi a intensidade de corrente anódica, esperava-se a obtenção de uma intensidade de corrente maior em soluções mais concentradas.

Medidas eletroquímicas

As medidas eletroquímicas foram realizadas com um potenciótato modelo PGSTAT 30 da Autolab, usando uma célula eletroquímica convencional de 3 eletrodos, com um eletrodo de calomelano saturado, ECS (Corning, St. Louis, USA) como eletrodo de referência, um fio de platina em forma de espiral como eletrodo auxiliar e o eletrodo de pasta de carbono modificado como eletrodo de trabalho.

RESULTADOS

Características do material

A Tabela 1 apresenta as características do material empregado, onde a quantidade de RF adsorvida sobre a superfície da sílica modificada, obtida por análise elementar, apresenta um resultado próximo daqueles observados na literatura³⁹ para sistemas similares. Propõe-se que a interação ácido-base deva ser a responsável pela imobilização da RF sobre a superfície do material.

Otimização da preparação do eletrodo de pasta de carbono por planejamento fatorial 2^3

O planejamento fatorial 2^3 a fim de otimizar a preparação do eletrodo de pasta de carbono, foi realizado empregando a intensidade de corrente de pico anódico (I_{pa}), uma vez que, no desenvolvimento de um sensor, o parâmetro analítico comumente empregado para a caracterização deste é a corrente de pico anódico (corrente de oxidação) em função da concentração do analito, como por exemplo, o NADH, e desta forma, justifica-se tal escolha.

A Tabela 2 apresenta os coeficientes de contrastes para um fatorial 2^3 , enquanto que a Tabela 3 mostra os resultados do planejamento fatorial 2^3 , onde o número entre parênteses é a ordem de realização dos ensaios. Para evitar a ocorrência de distorção estatística nos resultados, isto é, para impedir que erros atípicos sejam obrigatoriamente associados a determinadas combinações de níveis, os ensaios devem ser realizados em ordem totalmente aleatória³⁶.

Conforme descrito na Parte Experimental, os fatores analíticos estudados foram a relação entre as quantidades de grafite e sílica

Tabela 1. Diâmetro médio dos poros, área superficial e quantidades de nióbio e Riboflavina (RF) adsorvidos sobre SN.

Material	Diâmetro médio dos poros (nm)	Área superficial ($\text{m}^2 \text{ g}^{-1}$)	μmol de Nb / g de material	mmol de RF / g de material*
SN	6,0	$496 \pm 7^*$	1400 ± 20	27 ± 1

* Os resultados apresentados nesta Tabela foram obtidos em triplicata e são estimativas do desvio padrão

Tabela 2. Coeficientes de contraste para um planejamento fatorial 2^3

Fatores:		(-)	(+)
1: Proporção (%)		50/50	40/60
2: Mistura (tipo)		1	2
3: Concentração (mol L ⁻¹)		0,1	0,5

Ensaio	Fator 1	Fator 2	Fator 3
1	-	-	-
2	+	-	-
3	-	+	-
4	+	+	-
5	-	-	+
6	+	-	+
7	-	+	+
8	+	+	+

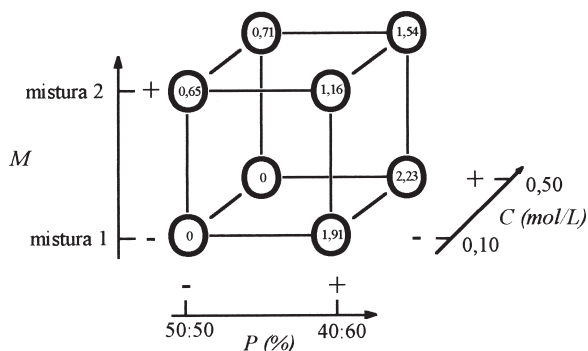
Tabela 3. Resultados do planejamento fatorial 2^3

Ensaio	Resposta 1* ($I_{pa}/\mu A$)	Resposta 2* ($I_{pa}/\mu A$)	Média ($I_{pa}/\mu A$)	Estimativa do desvio padrão ($I_{pa}/\mu A$)
1	0 (4)	0 (9)	0	0
2	1,72 (5)	2,10 (13)	1,91	0,27
3	0,64 (12)	0,66 (1)	0,65	0,01
4	1,15 (3)	1,17 (16)	1,16	0,01
5	0 (10)	0 (2)	0	0
6	2,04 (6)	2,41 (11)	2,23	0,26
7	0,76 (7)	0,66 (15)	0,71	0,07
8	1,63 (8)	1,44 (14)	1,54	0,13

* Os experimentos foram realizados em duplicata

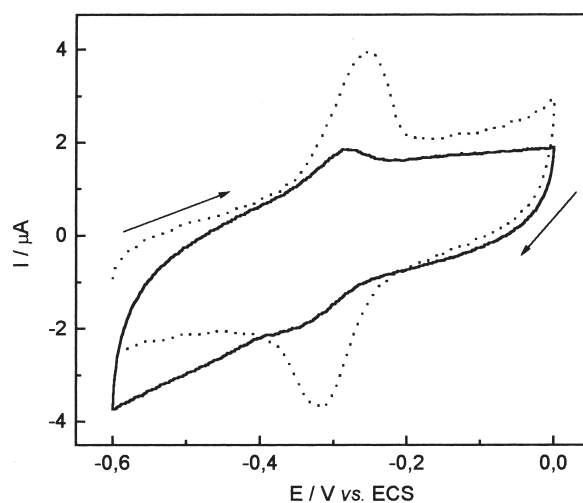
modificada contendo a RF imobilizada (denominado fator proporção), a forma de preparação dos eletrodos (fator mistura) e a concentração do eletrólito suporte (fator concentração).

A Figura 1 ilustra que a melhor condição para a obtenção do sinal (I_{pa}) está nos níveis (+ - +), o que corresponde à proporção 40% de grafite:60% de SNRF, tipo de mistura 1 (grafite + SNRF/óleo mineral) e concentração de eletrólito 0,5 mol L⁻¹. Isto demonstra que a resposta aumenta quando a RF está em maior proporção na pasta, o óleo mineral deve ser adicionado por último na preparação do eletrodo de pasta de carbono e em solução de eletrólito mais concentrada.

**Figura 1.** Diagrama para interpretação dos efeitos proporção, mistura e concentração do eletrólito no planejamento 2^3 . Os valores apresentados neste diagrama representam a média das respostas de I_{pa} para cada ensaio

Caracterização eletroquímica

Os voltamogramas cíclicos obtidos durante esta etapa de otimização foram caracterizados eletroquimicamente através do estudo de ΔE_p e da relação I_{pa}/I_{pc} , de onde se confirmou a discussão feita anteriormente, ou seja, o eletrodo preparado nas condições ótimas, apresentou $\Delta E_p = 55$ mV e $I_{pa}/I_{pc} = 0,98$, enquanto que para um outro eletrodo, preparado em condição experimental diferente, estes valores foram $\Delta E_p = 60$ mV e $I_{pa}/I_{pc} = 6,33$ (reversibilidade muito baixa). Estes voltamogramas estão ilustrados na Figura 2.

**Figura 2.** Voltamogramas cíclicos correspondentes aos ensaios 6, onde as condições foram proporção 60% de SNRF e 40% de grafite, mistura tipo 1 e concentração do eletrólito 0,5 mol L⁻¹ (—) e 7, onde as condições foram proporção 50% de SNRF e 50% de grafite, mistura tipo 2 e concentração do eletrólito 0,5 mol L⁻¹ (---) para o planejamento fatorial 2^3

Estes dados são importantes e demonstram que, embora o parâmetro analítico utilizado como resposta durante esta etapa de otimização da preparação do eletrodo de trabalho tenha sido a I_{pa} , foi possível, otimizar também o parâmetro eletroquímico ΔE_p , o qual é evidente na discussão realizada sobre a Figura 2.

A partir desta verificação, os eletrodos foram preparados nas condições experimentais do ensaio 6, a fim de se estudar as propriedades eletroquímicas da RF imobilizada sobre diferentes matrizes³⁸.

Tratamento estatístico das respostas

Cálculo dos efeitos

A Tabela 2 contém todos os sinais necessários para o cálculo dos efeitos principais e de interações (12; 13; 23 e 123). O divisor é 8 para a média, uma vez que se emprega apenas sinais positivos no cálculo deste parâmetro, e 4 para cada um dos efeitos. Empregando os sinais apropriados como coeficientes das respostas médias observadas e em seguida aplicando os divisores, calculou-se os sete efeitos e a média global. Em todos os cálculos foram utilizadas todas as respostas.

Qualquer efeito, portanto, pode ser interpretado como a diferença entre duas médias, cada uma das quais contendo metade das observações. Através de uma matriz 8x8 (denominada matriz X) e com os sinais algébricos dos coeficientes de contraste com elementos +1 e -1, os efeitos serão dados, a menos dos divisores, pelo produto $X'y$, onde X' é a matriz transposta de X e y, o vetor coluna contendo as respostas médias dos ensaios.

Foram calculados os erros padrão dos efeitos através das equações apresentadas na literatura³⁶, e o valor obtido foi de aproximadamente 0,072. O erro padrão da média será a metade disso, 0,036, porque os coeficientes da combinação linear nesse caso são todos iguais a 1/8, ao invés de $\pm 1/4$ ³⁶. A Tabela 4 mostra os valores calculados para todos os efeitos e seus erros padrão.

Tabela 4. Efeitos calculados para o planejamento fatorial 2³ e seus erros padrão

Média:	1,024±0,036
Efeitos Principais:	
1 (Proporção)	1,367±0,072
2 (Mistura)	-0,022±0,072
3 (Concentração)	0,187±0,072
Interação de 2 fatores	
12	-0,702±0,072
13	0,157±0,072
23	0,027±0,072
Interação de 3 fatores	
123	-0,002±0,072

A resposta deste sistema (I_{pa}) pode ser representada através de um modelo que, em quimiometria, é chamado de modelo estatístico³⁶. Através deste modelo calcularam-se as estimativas dos coeficientes (b) através da equação:

$$b = (1/8)X'y$$

Para saber-se quais os valores, obtidos através desta equação, são significativamente diferentes de zero, empregou-se a distribuição de Student³⁶ para testar a significância dos valores estimados. O intervalo de confiança é dado por:

$$b \pm t_n \text{ (erro padrão de } b)$$

Neste caso, onde temos 8 ensaios (planejamento fatorial 2³) e com um intervalo de confiança de 95%, o valor de $t_{8, (95\%)}$ (Student test) é igual a 2,306, sendo este um valor tabelado³⁶.

O erro padrão da estimativa é dado por:

$$V(b) = (X'X)^{-1}s^2$$

Através das equações anteriores foram efetuados os cálculos e a equação que melhor descreve este modelo é a seguinte:

$$Y = 1,02 (\pm 0,05) + 0,68 (\pm 0,05) X_1 - 0,35 (\pm 0,05) X_1 X_2$$

onde Y é a resposta, X₁ e X₂ são as variáveis codificadas correspondentes à proporção e mistura, enquanto que os valores numéricos indicam, respectivamente, a média das respostas, a estimativa do efeito proporção e a estimativa da interação proporção/mistura. Os valores entre parênteses são os erros padrão das estimativas.

Portanto, através do tratamento estatístico dos dados obtidos durante a otimização da preparação do EPC modificado, concluiu-se que apenas o fator 1 (proporção) e a interação 12 (proporção/mistura) são estatisticamente significativos, com intervalos de confiança de 95%.

Finalmente, através deste planejamento fatorial foi possível observar que um efeito de interação de 2 fatores é estatisticamente significativo, o qual não é possível de ser observado em um estudo univariado. Desta forma, este procedimento deveria ser recomendado para estudos e otimização de eletrodos quimicamente modificados.

Além disso, embora a Figura 1 mostre que a resposta do eletrodo (I_{pa}) seja melhor para soluções de eletrólito mais concentradas, este fator não é estatisticamente significativo sendo permitido, desta forma, se trabalhar em concentrações menos concentradas.

CONCLUSÕES

Através do planejamento fatorial realizado com o objetivo de otimizar a preparação dos eletrodos de pasta de carbono contendo SNRF, foi possível concluir que o fator proporção e a interação proporção/mistura são estatisticamente significativos. O efeito de interação observado aqui poderia ser indicativo de que efeitos de interação são importantes para sistemas deste tipo.

A caracterização eletroquímica destes eletrodos (I_{pa}/I_{pc} e ΔE_p), juntamente com a interpretação estatística dos resultados, mostrou que o melhor procedimento de preparação destes é com proporção 60% de SNRF e 40% de grafite e a mistura prévia dos constituintes sólidos (SNRF e grafite em pó), com posterior adição de óleo mineral.

Em geral, a repetibilidade obtida para estes sistemas otimizados é excelente, apresentando valores de desvio padrão médio relativo (rds) em torno de 2% para n = 10.

AGRADECIMENTOS

Os autores agradecem à FAPESP pelo suporte financeiro.

REFERÊNCIAS

- Katz, E.; Lotzbeyer, T.; Schlereth, D. D.; Schuhmann, W.; Schmidt, H.-L.; *J. Electroanal. Chem.* **1994**, *373*, 189.
- Ni, F.; Feng, H.; Gorton, L.; Cotton, T. M.; *Langmuir* **1990**, *6*, 66.
- Nagy, G.; Kapui, I.; Gorton, L.; *Anal. Chim. Acta* **1995**, *305*, 65.
- Domínguez, E.; Lan, H. L.; Okamoto, Y.; Hale, P. D.; Skotheim, T. A.; Gorton, L.; Hahnagerdal, B.; *Biosens. Bioelectron.* **1993**, *8*, 229.
- Fernandes, J. C. B.; Oliveira Neto, G.; Rohwedder, J. J. R.; Kubota, L. T.; *J. Braz. Chem. Soc.* **2000**, *11*, 349.
- Gorton, L.; Domínguez, E.; *Electroanalysis, Rev. Mol. Biotechnol.* **2002**, *82*, 371.
- Sun, W. L.; Kong, J. L.; Deng, J. Q.; *Anal. Lett.* **1996**, *29*, 2425.
- De Lucca, A. R.; Santos, A. S.; Pereira, A. C.; Kubota, L. T.; *J. Colloid Interface Sci.* **2002**, *254*, 113.
- Friedman, R. M.; *J. Electroanal. Chem.* **1999**, *472*, 147.
- Cosnier, S.; Décout, J.-L.; Fontecave, M.; Frier, C.; Innocent, C.; *Electroanalysis* **1998**, *10*, 521.
- Ogino, Y.; Takagi, K.; Kano, K.; Iketa, T.; *J. Electroanal. Chem.* **1995**, *396*, 517.
- Chi, Q.-J.; Dong, S.-J.; *J. Mol. Catal. A: Chem.* **1996**, *105*, 193.
- Birss, V. I.; Guha-Thakurta, S.; McGarvey, C. E.; Quach, S.; Vanýsek, P.; *J. Electroanal. Chem.* **1997**, *423*, 13.
- Cosnier, S.; Fontecave, M.; Limosin, D.; Nivière, V.; *Anal. Chem.* **1997**, *69*, 3095.
- Gergel, A.; Comtat, M.; *J. Electroanal. Chem.* **1991**, *302*, 219.
- Gorton, L.; *Electroanalysis* **1995**, *7*, 23.
- Santos, A. S.; Gorton, L.; Kubota, L. T.; *Electrochim. Acta* **2002**, *47*, 3351.
- Yamashita, M.; Rosatto, S. S.; Kubota, L. T.; *J. Braz. Chem. Soc.* **2002**, *13*, 635.
- Coche-Guerente, L.; Cosnier, S.; Innocent, C.; Mailley, P.; *Anal. Chim. Acta* **1995**, *311*, 23.
- Coche-Guerente, L.; Deronzier, A.; Mailley, P.; Moutet, J. C.; *Anal. Chim. Acta* **1994**, *289*, 143.
- Pogorelova, S. P.; Zayats, M.; Kharitonov, A. B.; Katz, E.; Willner, I.; *Sens. Actuators, B* **2003**, *89*, 40.
- Munteanu, F. D.; Kubota, L. T.; Gorton, L.; *J. Electroanal. Chem.* **2001**, *509*, 2.
- Gorton, L.; Persson, B.; Hale, P. D.; Boguslavsky, L. I.; Karan, H. I.; Lee, H. S.; Skotheim, T. A.; Lan, H. I.; Okamoto, Y. Em *Biosensors and Chemical Sensors – Optimizing Performance Through Materials*; Edelman, P. G.; Wang, J. O., eds.; ACS Symposium Series, American Chemical Society: Washington, D. C., 1992, vol. 487, p. 56.
- Kalcher, K.; Kauffmann, J. M.; Wang, J.; Svancara, I.; Vytras, K.; Neuhold, C.; Yang, Z.; *Electroanalysis* **1995**, *7*, 5.

25. Mullor, S. G.; Sánchez-Cabezudo, M.; Ordieres, A. J. M.; Ruiz, B. L.; *Talanta* **1996**, *43*, 779.
26. Gorton, L.; Karan, H. I.; Hale, P. D.; Inagaki, T.; Okamoto, Y.; Skotheim, T. A.; *Anal. Chim. Acta* **1990**, *228*, 23.
27. Palecek, E.; *Electroanalysis* **1996**, *8*, 7.
28. Kubota, L. T.; Gushikem, Y.; Perez, J.; Tanaka, A. A.; *Langmuir* **1995**, *11*, 1009.
29. Rolison, D. R.; *Chem. Rev.* **1990**, *90*, 867.
30. Gushikem, Y.; Rosatto, S. S.; *J. Braz. Chem. Soc.* **2001**, *6*, 695.
31. Alfaya, A. A. S.; Kubota, L. T.; *Quim. Nova* **2002**, *25*, 835.
32. Durrani, A. A.; Garret, A.; Johnson, R. A.; Sood, S. K.; Tyman, J. H. P.; *J. Liq. Chromatogr. Relat. Technol.* **2002**, *25*, 1543.
33. Mahmoud, M. E.; Al Saadi, M. S. M.; *Anal. Chim. Acta* **2001**, *450*, 239.
34. Walcarius, A.; *Electroanalysis* **1998**, *10*, 18.
35. Katakis, I.; Domínguez, E.; *Mikrochim. Acta* **1997**, *126*, 11.
36. Neto, B. B.; Scarmínio, I. S.; Bruns, R. E.; *Planejamento e Otimização de Experimentos*, 2ª ed., Campinas, 1996.
37. Denofre, S.; Gushikem, Y.; Davanzo, C. U.; *J. Solid State Inorg. Chem.* **1991**, *28*, 1295.
38. Pereira, A. C.; Santos, A. S.; Kubota, L. T.; *J. Colloid Interface Sci.* **2003**, *265*, 351.
39. Santos, A. S.; Pereira, A. C.; Kubota, L. T.; *J. Braz. Chem. Soc.* **2002**, *13*, 495.