

Desenvolvimento de procedimento analítico para determinação de Hg (II) em amostra detecção espectrofotométrica.

BRE

Lorena de Carvalho Martiniano (PG)<sup>1</sup>, Elizabeth Nunes Fernandes (PQ)<sup>1,2</sup>, Edmar Pereira Marqu Lopes Brandes Marques (PQ)<sup>1</sup><sup>1</sup> [eldalea@ufma.br](mailto:eldalea@ufma.br) e [ridvan@ufma.br](mailto:ridvan@ufma.br)

2005

<sup>1</sup> Universidade Federal do Maranhão – CCET – DETQI/DEQUI – Av. dos Portugueses, S/N, C Estadual do Maranhão – Departamento de Química e Biologia - CESI/UEMA

SP-2005.00217

Palavras Chave: Mercúrio, MMBI, FIA.

Neste trabalho propõe-se um procedimento em fluxo para determinação de mercúrio com detecção do produto da reação envolvendo Hg e 2-mercaptop-5-metilbenzimidazol (MMBI), monitorado a  $\lambda = 320$  nm. Após otimização dos parâmetros analíticos, obteve-se faixa de concentração linear entre  $1 \times 10^{-6}$  e  $2,5 \times 10^{-5}$  mol L<sup>-1</sup> de Hg(II), apresentando a seguinte curva analítica:  $Abs = 0,013 + 1345,64[Hg(II)]$ , r = 0,997; limite de detecção de  $8,2 \times 10^{-8}$  mol L<sup>-1</sup> Hg(II); limite de quantificação:  $2,7 \times 10^{-7}$  mol L<sup>-1</sup> Hg(II); desvio padrão relativo: 2,14% ( $n=20$ ); frequência analítica de 68 determinações por hora e consumo de reagente de 0,12 mg de MMBI por determinação.

## QA-217

Sistema mecanizado para adição seqüencial e controlada de óleo lubrificante em meio ácido pré-aquecido

Flavia Aline Bressani, Mário Almir Feres Júnior, Boaventura Freire dos Reis, Ana Rita Araújo Nogueira, Joaquim A. Nobrega. Grupo de Análise Instrumental Aplicada, Rodovia Washington Luis, km 235. CEP 13565-905. São Carlos, SP

Palavras Chave: digestão, óleo lubrificante, sistema mecanizado.

Óleo lubrificante é um material orgânico formado por cerca de 70 % de carbono e é geralmente utilizado para a redução do atrito e para que seja evitado o desgaste mecânico de engrenagens e peças metálicas com as quais está em contato. Neste trabalho foi desenvolvido um método de digestão de óleo lubrificante baseado na adição gradual e controlada de aliquotas de óleo ao ácido concentrado e aquecido com o auxílio de um sistema mecanizado. Uma massa de 500 mg de óleo lubrificante foi adicionada sobre 10 mL de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. O sistema mecanizado diminuiu a atuação do analista na etapa mais crítica do processo de digestão: a adição do óleo sobre o ácido. Baixos valores de acidez e de carbono residuais confirmaram a eficiência do procedimento de digestão proposto.

## QA-218

Uso de adesivos de vinil para a construção de acessórios de análise em fluxo

Marcos Yassuo Kamogawa (PQ).

Universidade de São Paulo, Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz", Depto. Química, Piracicaba - SP

Palavras Chave: plotter de recorte, análise em fluxo, amônia.

Acessórios de análise em fluxo como câmaras de difusão gasosa, bobinas de reação e câmaras de mistura, freqüentemente exigem utilização de tornos e de fresas para sua confecção, sendo que muitas vezes não estão disponíveis. Neste trabalho é apresentada uma alternativa de construção de acessórios de análise em fluxo, utilizando adesivos de vinil e uma plotter de recorte. A avaliação do módulo construído com adesivos de vinil foi realizada com a determinação de amônia em amostras de água. A eficiência do módulo proposto é semelhante aos sistemas FIA convencional, com boa reproduzibilidade (RSD<1%), sensibilidade (LD: 0,1 mg L<sup>-1</sup>), linearidade até 10 mg L<sup>-1</sup> ( $y = 2,542x + 2,347$ ) ou polinomialmente até 40 mg L<sup>-1</sup> ( $y = -0,028x^2 + 2,667x + 2,487$ ). A utilização dos adesivos de vinil permite a construção de acessórios para análise em fluxo de baixo custo, com facilidade e rapidez, permitindo a criação de módulos de análise dedicados, robustos e de fácil reprodução.

## QA-219

Método analítico limpo para determinação de nitrito empregando multicomutação com mini-bombas e degradação on-line de resíduo

Wanessa Roberto Melchert (PG)\*, Carlos M. Infante Córdova (PG), Fábio R. P. Rocha (PQ)

Instituto de Química, Departamento de Química Fundamental, Universidade de São Paulo. \*wanemelc@iq.usp.br

Palavras Chave: Química limpa, multicomutação, foto-degradação.

A determinação espectrofotométrica de nitrito em águas é geralmente efetuada pela reação de Griess (reagente carcinogênico). Neste trabalho, desenvolveu-se um procedimento analítico limpo para a determinação de nitrito em águas naturais baseado em sistema multicomutação com mini-bombas solenoides acoplado a um foto-reator para a degradação dos resíduos. O método desenvolvido minimiza as quantidades de reagentes (sulfanilamida 0,6 mg/det e n-naftil-etilenodiamina 0,03 mg/det) e permite a determinação de nitrito entre 0,05 e 1 mg L<sup>-1</sup> ( $r=0,998$ ). O tratamento do resíduo empregando Irradiação (UV) na presença do reagente de Fenton (80mmol/L H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> e 1mM Fe<sup>2+</sup>) apresentou uma completa descoloração do resíduo com diminuição de ca. 87% na concentração de carbono orgânico total.

## QA-220

Desenvolvimento de metodologia de análise por injeção seqüencial para determinação espectrofotométrica dos herbicidas Diquat e Paraquat

Carlos M. Infante Córdova\*, Jorge C. Masini - [xinfante2000@yahoo.es](mailto:xinfante2000@yahoo.es).

Instituto de Química, Universidade de São Paulo, CP 26077, 05513-970, São Paulo, SP.

Palavras Chave: Herbicidas, SIA (Análise por injeção seqüencial), Sorção.

Desenvolveu-se um método de Análise por Injeção Seqüencial para determinação de Diquat e Paraquat. O ditionito de sódio em ambiente alcalino provoca a redução destes herbicidas, permitindo o monitoramento dos cátions radicais produzidos em 377 e 605 nm, respectivamente. As condições de maior sensibilidade foram: volume de amostra 300 µL, entre duas zonas de 100 µL de ditionito de sódio 0,5 % (m/v), injetados em uma bobina de reação de 50 cm (0,8 mm de diâmetro) em direção ao detector à vazão de 400 µL s<sup>-1</sup> por uma solução transportadora de tampão borato 0,1 mol L<sup>-1</sup> (pH 9). A resposta foi linear até a concentração de 20 mg L<sup>-1</sup> para ambos herbicidas. O limite de detecção 0,039 e 0,684 mg L<sup>-1</sup> para o Paraquat e Diquat, respectivamente. A frequência analítica foi de 120 h<sup>-1</sup>. O método aplicado na determinação dos herbicidas em formulações comerciais, bem como em estudos de interação dos herbicidas com argilas.