201

MÉTODO ALTERNATIVO PARA VERIFICAÇÃO DA PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÕES AQUOSAS DE CLORITO. Marilia Philippi, Joicineli Oliveira, Renata Neves Rocha, Carla Maria Azevedo, Marilda Bringhenti, Marçal José Rodrigues Pires (orient.) (PUCRS).

Os íons clorito (ClO₂⁻) e clorato (ClO₃⁻) encontram-se presentes em águas tratadas quando o dióxido de cloro (ClO₂) é utilizado na desinfecção. No Brasil, a Portaria 518 referente à potabilidade da água, já estabelece níveis máximos de 0, 20 mg L⁻¹ para este íon, mas observa-se uma tendência internacional de implantar padrões mais severos. A técnica para análise de clorito é a cromatografia iônica (CI) com detecção por condutividade e calibração externa a qual necessita de soluções padrão, sendo a iodometria utilizada para a padronização. Este método necessita de quantidades grandes de amostra e gera um volume considerável de resíduos. Um método alternativo de verificação da padronização de soluções aquosas de ClO₂, utilizando espectrofotometria de absorção molecular foi testado. Para a determinação da concentração de ClO2 empregou-se a iodometria e a espectrofotometria UV-VIS (comprimento de onda = 260 nm), sendo a CI utilizada como método de verificação de possíveis contaminantes. Foram utilizadas duas soluções padrão comerciais A e B (1005 mg L⁻¹) e um padrão sólido, com o qual foi preparada a terceira solução padrão C (1000 mg L⁻¹). Verificou-se a aplicabilidade do método espectrofotométrico num amplo intervalo de concentrações, de 10, 100 e 1000 mg L⁻¹, obtendo-se uma boa reprodutibilidade (n=3) com erros 0, 1; 0, 3 e 4, 2 %, respectivamente. Utilizando os resultados de padronização iodométrica e de absorbância das soluções de 100 mg L⁻¹, estimou-se o valor médio de absortividade molar do ClO₂⁻¹ de 150 ± 3 (L cm⁻¹ mol⁻¹), com uma precisão de 2 %. Informações complementares foram obtidas pelas análises cromatográficas, indicando que o decréscimo de ClO₂ é concomitante à formação de cloreto e clorato, produtos de sua degradação. O método espectrofotométrico é satisfatório para a padronização indireta de soluções aquosas de ClO2, sendo rápido, não gerando efluentes e utilizando menor volume de amostra, quando comparado a iodometria. (PIBIC).