

A eletrodiálise é uma técnica de separação por membrana que permite a concentração de íons em solução aquosa. A técnica baseia-se na permeabilidade das membranas empregadas em relação a cátions e ânions. Neste trabalho utilizou-se uma célula de eletrodiálise de três compartimentos, separados por membranas do tipo catiônica perfluorada (Nafion). Como cátodo foi utilizado um eletrodo de aço inox e como ânodo um eletrodo de platina, os quais eram ligados a uma fonte de corrente contínua, mantendo-se assim a corrente constante por 360 minutos. A densidade de corrente utilizada foi de 20 mA/cm². Utilizou-se uma solução de cromo trivalente (1,7 g/L) em ácido sulfúrico 0,1 N. A percentagem de separação conseguida, nesta etapa do trabalho, foi de 30 %.