

061

REMOÇÃO DE ZINCO UTILIZANDO ELETRODOS MODIFICADOS DE CARBONO VÍTREO. *Vanessa Villela de Souza; Jucelânia Tramontina; Denise Schermann Azambuja; Clarisse Piatnicki* (Laboratório de Eletroquímica, Departamento de Físico-Química, Instituto de Química, UFRGS)

Os processos eletroquímicos oferecem possibilidades promissoras para prevenção e remediação de problemas com a poluição, principalmente no que se refere a metais pesados. Um método eletroquímico simples, utilizando como eletrodo de trabalho carbono vítreo reticulado (CVR) e carbono vítreo reticulado recoberto com polipirrol reduzido (CVR-PPY⁰), foi empregado para estudar a remoção de Zn em soluções aquosas contendo 10 mg L⁻¹ deste metal. As amostras foram colocadas em contato com eletrodos de CVR e CVR-PPY⁰ (60 e 100 ppi - poros por polegada) por tempos diferentes, previamente estabelecidos. As quantidades de Zn²⁺ removidas através de eletrodeposição foram determinadas por polarografia. O decaimento da concentração de Zn²⁺ foi monitorado durante 90 minutos, obtendo-se diferentes taxas de remoção para cada eletrodo quando a eletrodeposição foi realizada em -1,1 V. Estes resultados visam determinar as condições adequadas para a utilização destes eletrodos no tratamento de soluções contaminadas com metais. (BIC-PROPESQ / UFRGS)