

A dissolução anódica do cobre em meio ácido tem sido largamente investigada com o objetivo de elucidar a cinética deste processo. Contudo os dados existentes na literatura sobre a dissolução deste metal em acetato são bastante escassos. O presente trabalho objetivou obter informações sobre este processo, visando uma posterior utilização do acetato como inibidor da dissolução do cobre. Os experimentos potenciodinâmicos foram realizados com eletrodo rotatório de disco em diferentes concentrações de acetato. Utilizando acetato de sódio 0,1M, pH=5,0, eletrodo parado e a uma velocidade de 10mV/s encontram-se dois picos anódicos, um a 0,54 Vecs e outro a 0,78 Vecs. Ao fazer a reversão na varredura de potenciais tem-se um pico catódico a -0,30Vecs. À medida que se aumenta a velocidade de varredura ocorre um aumento na densidade de corrente dos picos, deslocamento dos potenciais dos picos anódicos para valores mais positivos e do pico catódico para valores mais negativos. A velocidade de rotação do eletrodo altera a velocidade de dissolução do cobre. Os resultados mostram que o comportamento eletroquímico do Cu é dependente da concentração de acetato, do transporte de massa e do programa de variação de potencial.(CNPq).