

As quinonas e hidroquinonas participam de processos biológicos de transferência de elétrons em seres vivos. Quando coordenadas a metais de transição, sua atividade química é acentuada relativamente à quinona não complexada, de onde sua importância, em particular, em química farmacêutica. Este trabalho tem por objetivos a caracterização eletroquímica da 5-acetilamino-8-hidroxi-1,4-naftoquinona (Q) e de seu complexo de Ni(II) (NiQ₂). Os compostos foram estudados em dimetilsulfóxido (DMSO), empregando-se a voltametria linear em um ultramicroeletrodo. Na redução de Q e de NiQ₂ observam-se duas ondas cujas correntes limite são praticamente iguais, a segunda menor do que a primeira, porém os potenciais de redução do complexo são mais negativos. Voltamogramas obtidos a diferentes velocidades de varredura indicam a formação de um produto de adsorção sugerindo uma reação química da espécie resultante da primeira redução. Para o Ni(II) em DMSO observa-se uma onda de redissolução anódica do metal, indicando que a redução do complexo resulta de reações na estrutura do ligante. Estes dados mostram que a caracterização destas espécies e o mecanismo dos processos de redução podem ser estudados eletroquimicamente. (FAPERGS/CNPq)