



E0715

SÍNTESE E CARACTERIZAÇÃO DE NOVOS COMPLEXOS DE PT(II) E AG(I) COM CEFACLOR

Marcos Antonio Ferreira Júnior (Bolsista PIBIC/CNPq), Fernando Rodrigues G. Bergamini (Co-orientador) e Prof. Dr. Pedro Paulo Corbi (Orientador), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

A descoberta da atividade antitumoral da cisplatina, atualmente utilizada principalmente para o tratamento de câncer de testículo é considerado um dos marcos na utilização de metalofármacos no tratamento de doenças. A síntese da sulfadiazina de prata em 1968, por sua vez impulsionou a busca por novos complexos contendo prata com atividade antibacteriana sobre bactérias Gram-positivas e Gram-negativas. Este trabalho tem por objetivos a síntese, caracterização e avaliação da atividade antibacteriana de novos complexos metálicos de Ag(I) e de Pt(II) com cefaclor ($C_{15}H_{14}ClN_3O_4S$, CEF). O cefaclor é um antibiótico da classe dos beta-lactâmicos, tendo sido caracterizado através de análises químicas e espectroscópicas, como a ressonância magnética nuclear (RMN), espectroscopia na região do infravermelho (IV), análise elementar e termogravimetria. A espectroscopia no IV indica a coordenação do CEF à prata através dos nitrogênios dos grupos amina e amida. O espectro de RMN sugere a decomposição desse composto em solução. O complexo Pt-CEF foi obtido, apresentando proporção 1:1 metal/ligante, com fórmula mínima $PtC_{15}H_{12}ClN_3O_4S \cdot 2H_2O$. As análises espectroscópicas de ^{13}C -RMN no estado sólido e espectroscopia no IV indicam a coordenação do CEF à platina pelos nitrogênios dos grupos amina, amida e carboxilato.

Metais em medicina - Bioinorgânica - Prata