PESQUISA - FACET

SÍNTESE E CARACTERIZAÇÃO DE COMPLEXOS COM O LIGANTE (E)-2-((2-BENZO[D]TIAZOL-2IL) HIDRAZONA) METIL) FENOL UTILIZANDO O KPF6 COMO CONTRA-ÍON

Gabrielly De Oliveira Cargnin (gabrielly.oliveira075@academico.ufgd.edu.br)

Daiane Roman (daianeroman@ufgd.edu.br)

A área de pesquisa que utiliza a química de coordenação com base de Schiff hidrazonas pode ser aplicada em diferentes campos, especialmente biológicas, como antibacteriana, antifúngica e anticancerígena. Elas apresentam ligações duplas C=N e podem ser empregadas como ligantes de complexos. As bases de Schiff hidrazonas, são obtidas por meio de uma condensação entre a hidrazina e um aldeído ou cetona, elas pertencem a uma classe importante da química orgância, pois apresentam um amplo perfil farmocológico cujas as propriedades têm sido extensivamente estudadas na química medicinal. O objetivo deste trabalho foi sintetizar complexos com direfentes sais metálicos a partir de três etapas reacionais, onde a primeira etapa é a síntese do 2hidrazinobezotiazol, utilizando como precursor o 2-aminobenzotiazol, via reação de substituição nucleofílica com a hidrazina monohidratada, a segunda etapa é realizada uma reação de condensação com o produto obtido anteriormente e o aldeído salicílico, formando o ligante (E)-2-((benzo[d]tiazol-2il) hidrazona) metil) fenol,e na terceira etapa a complexação do ligante formado com sais de Cu(NO3)2.3H2O e Cu(SO4).5H2O. Os compostos obtidos em cada uma das etapas forma submetidos a caracterização por meio do método convencional de espectroscopias de infravermelho (IV). Pela análise de

infravermelho para o ligante, foi possível atribuir picos observados a estiramentos e dobramentos, em 1617 cm-1 atribuído ao estiramento v(C=N)imina, em 1269 cm-1 um pico atribuído ao v(C-O) e em 947 cm-1 da ligação v(N-N). Para o complexo de Cu(NO3)2.3H2O, os estiramentos atríbuidos a v(C=N)aromática e v(C=N)imina foram observados em uma frequência menor de 1552 cm-1 e 1600 cm-1 respectivamente, indicando que estes se coordenaram ao centro metálico. Para o complexo de Cu(SO4).5H2O, foi possível atribuir algumas bandas já observadas no ligante com alguns deslocamentos, como os estiramentos v(N=C)imina que era encontrado em 1617 cm-1 no ligante, no complexo aparece em 1603 cm-1, v(N=C)aromático de 1576 cm-1 para 1556 cm-1 e v(C-O) de 1269 cm-1 para 1273 cm-1. Com os resultados da análise de caracterização, concluiu-se que os complexos de Cu(NO3).3H2O e Cu(SO4).5H2O foram obtidos com sucesso.

Agradecimentos: À CNPq e UFGD, pelo fomento disponibilizado à realização deste trabalho.

Palavras-chave: 2-hidrazinobenzotiazol; ligante; complexo.