



UNIVERSIDADE DE CAXIAS DO SUL
Laboratório de Produtos Naturais e Sintéticos -LBIOP
Área Temática: Ciências da Vida

Síntese e caracterização química do complexo $Zn(Valp)_2(Nic)_2$

Jacqueline Rodrigues (IC), Carla Peron (PG), Paulo Roberto dos Santos (PG) e Sidnei Moura e Silva (PQ)

Palavras Chave: Zinco, valproato, complexo.

INTRODUÇÃO

Modificação
estrutural



Complexos
metálicos
de
fármacos



Melhora na
ação
terapêutica

METODOLOGIA

Figura 1: Fluxograma demonstrando a primeira etapa da síntese.

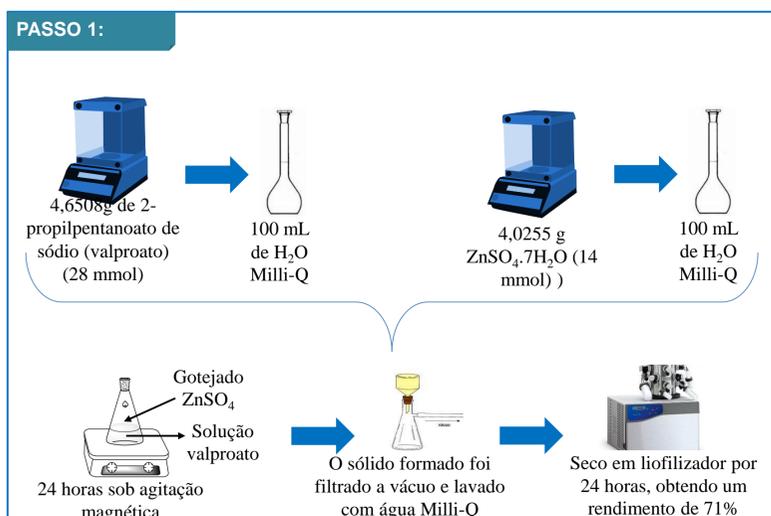
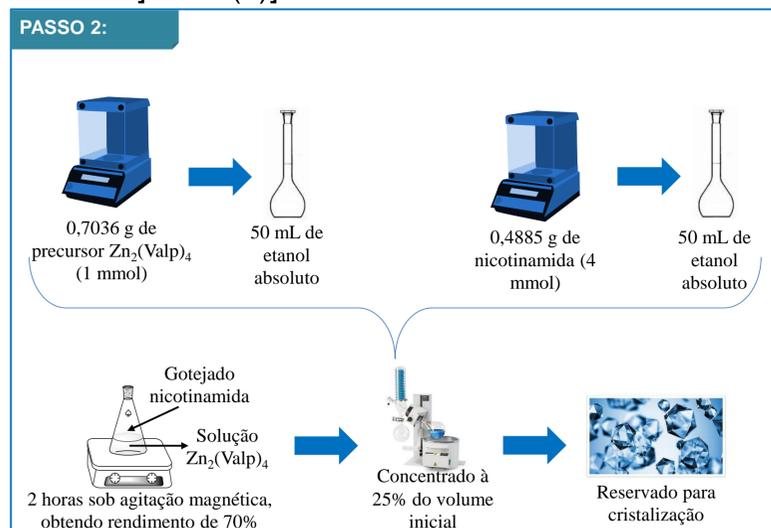


Figura 2: Fluxograma demonstrando a segunda etapa da síntese do bis[bis[2-{2-[(2,6-diclorofenil)amino]fenil}acetato] [nicotinamida] zinco(II)]



RESULTADOS

Figura 3: Espectro de transmitância de FTIR do composto bis[bis[2-{2-[(2,6-diclorofenil)amino]fenil}acetato] [nicotinamida] zinco(II)], de nome usual $Zn_2(Valp)_4(Nic)_2$

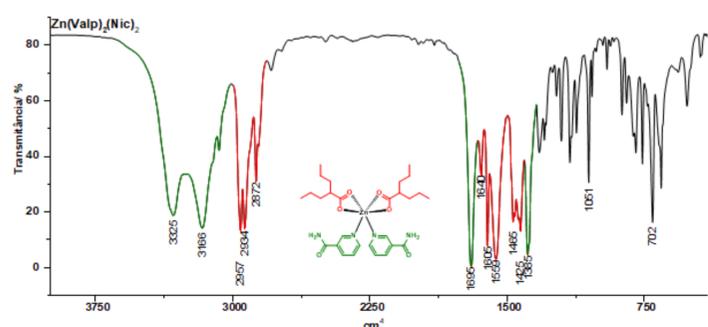


Figura 4: Espectro de ¹H RMN obtido em Acetona D₆ a 300,18 MHz

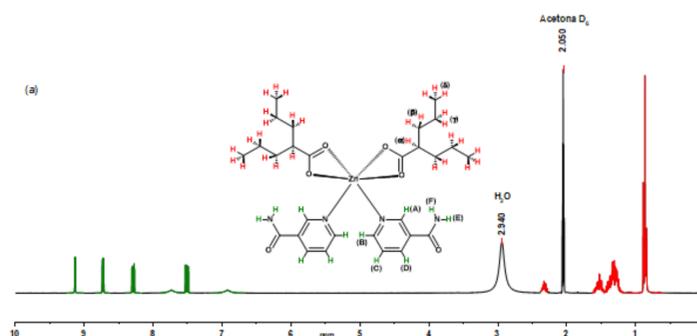


Figura 5: Espectro de ¹³C RMN obtido em Acetona D₆ a 75,48 MHz

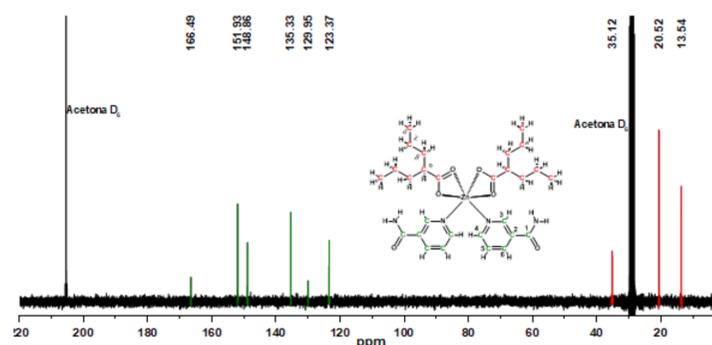


Figura 6: Espectro de ESI-MS em modo fullscan

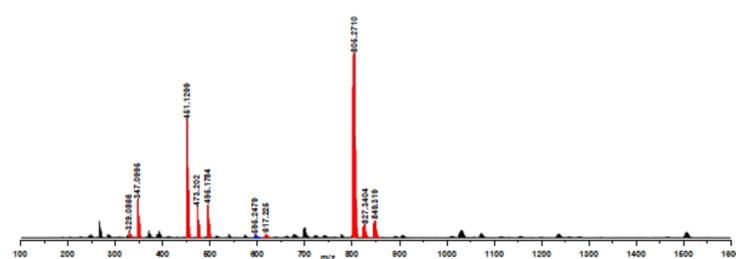
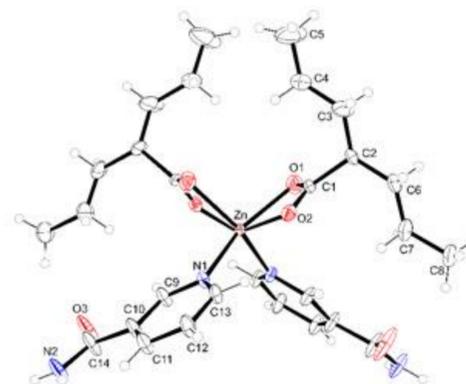


Figura 7: ORTEP apresentando a distribuição espacial dos ligantes e a esfera de coordenação do com o átomo de Zn centralizado.



CONCLUSÃO

Através das análises de espectrometria de infravermelho, espectroscopia de massas, ressonância magnética nuclear de próton e carbono e difratometria de raio-X, avaliou-se que as moléculas de nicotinamida e de valproato coordenaram-se ao íon de zinco, formando o complexo ilustrado na Figura 8.