

Síntese e caracterização de ligantes contendo grupos N,O-doadores

Ana Carolina de O. Carvalho, Nathália F. B. de Azeredo, Christiane Fernandes Horn, Adolfo Horn Jr

A obtenção de compostos orgânicos doadores de pares eletrônicos tem gerado interesse na química inorgânica. Estudos biológicos têm comprovado a eficácia deste como antineoplásicos. O ligante L1 [1-bis(piridilmetil)amino-3-(1-naftiloxi)2-propanol] foi obtido através da reação entre a amina secundária bis(2-piridilmetil)amina e o epóxido 2-(1-naftiloximetil)oxirano e o ligante L2 [1-bis(piridilmetil)amino-3-(1-naftiloxi)2-propanol] foi obtido através da reação entre a amina secundária bis(2-piridilmetil)amina e o epóxido 2-(2-naftiloximetil)oxirano. Para a caracterização deles foram empregadas técnicas de análises por espectroscopia no infravermelho e ressonância de magnética nuclear de hidrogênio (^1H RMN). Na Figura 1 são apresentados estruturas dos ligantes L1 e L2.

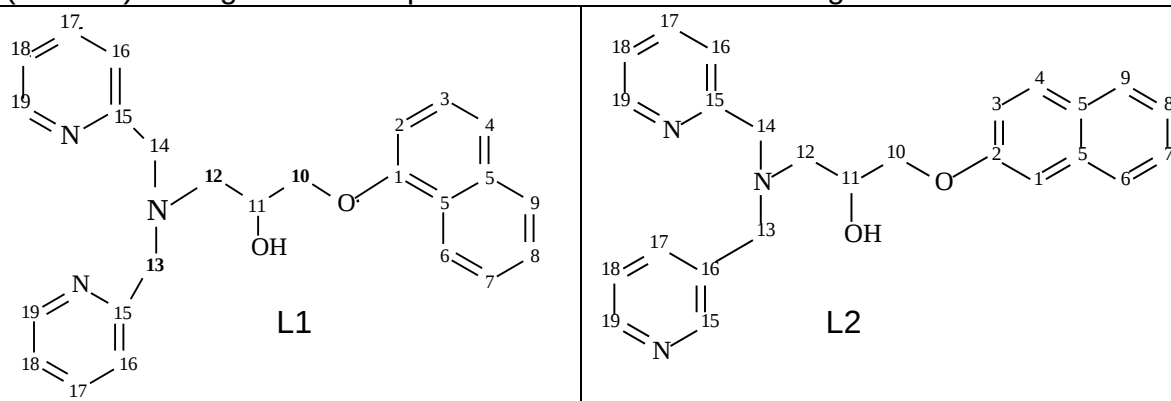


Figura 1. Propostas de estrutura para os ligantes L1 e L2, sendo os carbonos numerados.

Os resultados de análise ^1H RMN (500 MHz CDCl_3) para **L1** δ_{H} (ppm): 8,56 (m, 2H), 7,79 (d, 1H), 7,58-7,14 (m, 13H), 6,79 (d, 1H), 4,28-4,35 (s, 1H), 4,09-3,90 (m, 5H), 3,12-2,96 (dd 1H). Os resultados de análise para **L2** δ_{H} (ppm): 8,56 (d, 2H), 7,77 (m, 3H), 7,59 (t, 2H), 7,32 (m, 2H), 7,27 (d, 3H), 7,11 (m, 4H), 4,13 (m, 1H), 3,92 (m, 1H), 4,01 (m, 1H), 4,03 (m, 2H), 3,92 (m, 1H), 3,95-3,89 (m, 1H), 2,92-2,88 (m, 1H).

A partir dessas caracterizações, conclui-se que os ligantes foram obtidos com êxito e apresentam pureza adequada para serem complexados posteriormente com o sal de platina $\text{K}_2[\text{PtCl}_4]$.

Palavras-chave: Grupos N,O-doadores, Ligantes, Caracterização por IV e ^1H RMN.

Instituição de fomento: UENF