



E268

INTERCALAÇÃO DE DERIVADOS DE AMINAS CÍCLICAS EM SULFATO ÁCIDO DE FERRO [FEH(SO₄)₂·4H₂O]

Lincoln A. Kurihara (Bolsista CNPq) e Prof. Dr. Claudio Airoidi (Orientador), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

As estruturas lamelares inorgânicas possibilitam a inserção de moléculas entre as camadas, com conseqüente aumento de distância interlamelar. Um composto sintético cristalino que apresenta esta propriedade é o FeH(SO₄)₂·4H₂O, que tem distância interlamelar (d) 908 pm. Várias moléculas orgânicas derivadas de anéis cíclicos foram intercaladas mostrando a acomodação das mesmas nessas cavidades interlamelares. Os compostos foram caracterizados por difração de raios-X, espectroscopia na região do infravermelho e termogravimetria. Os difratogramas mostram um aumento em d para piperazina, 3-picolina, 2-picolina, piridina e aminometilpiridina como sendo: 914, 914, 917, 1128 e 1350 pm, respectivamente. Os espectros na região do infravermelho apresentam bandas em 1600 e 1580 cm⁻¹ que correspondem aos modos de vibração do NH⁺, confirmando a intercalação. A termogravimetria indica a perda do material intercalado entre 200~300°C e a decomposição da matriz a temperaturas superiores a 450°C.

Compostos Lamelares - Intercalação - Aminas Cíclicas