



E0661

### **SULFONAMIDAS COMO PRECURSORES PARA BASES DE SCHIFF**

Julia Helena Bormio Nunes (Bolsista PIBIC/CNPq e FAPESP), Raphael Enoque Ferraz de Paiva e Prof. Dr. Pedro Paulo Corbi (Orientador), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

Bases de Schiff, que ocorrem naturalmente em organismos vivos como intermediários no metabolismo de aminoácidos, vêm sendo amplamente utilizadas na síntese de compostos de coordenação. Sulfonamidas apresentam uma ampla variedade de ações farmacológicas, incluindo-se ação antibacteriana, como a sulfanilamida, ou anti-inflamatória, como a nimesulida. Além disso, também possuem grande utilidade na química bioinorgânica. Como exemplo, a sulfadiazina de prata foi o primeiro complexo de prata a ser utilizado para fins medicinais. Neste trabalho é descrita a síntese de um precursor amino-derivado da nimesulida (NMS-NH<sub>2</sub>) obtido através da redução da NMS utilizando-se Fe/HCl em etanol, que será empregado posteriormente na síntese de bases de Schiff. CHN: C 56,2, H 5,15, N 9,99, %. Calculado para NMS-NH<sub>2</sub> (C<sub>13</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>S): C 56,1, H 5,07, N 10,1 %. Análises espectroscópicas confirmaram a redução. O espectro no IV da NMS-NH<sub>2</sub> mostra o aparecimento dos modos de vibração  $\nu$ (N-H) e  $\delta$ (H-N-H) e o desaparecimento dos modos  $\nu$ (O-N-O). Os espectros de RMN de <sup>1</sup>H e <sup>13</sup>C confirmam a estrutura obtida, e o <sup>15</sup>N-HMBC mostra um pequeno deslocamento do nitrogênio da sulfonamida para campo alto, o surgimento de um sinal típico de anilinas (61,86 ppm) e o desaparecimento do sinal referente ao grupo nitro (371,0 ppm na NMS).

Base de Schiff - Sulfonamida - Nimesulida