



E0618

REAÇÃO DE MUKAIYAMA-MICHAEL ENTRE SILILOXIFURANOS E COMPOSTOS CARBÔNÍLICOS α,β -INSATURADOS

Pedro Yoritomo Souza Nakasu (Bolsista PIBIC/CNPq) e Prof. Dr. Ronaldo Aloise Pilli (Orientador), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

A reação de Michael que envolve a adição de um composto metilênico ativo a um sistema carbonílico α,β -insaturado é uma das metodologias sintéticas mais úteis que envolvem a formação de ligação C-C e C-heteroátomo, amplamente aplicados para a síntese de produtos naturais e fármacos. λ -Butenolídeos caracterizam-se pela presença de um anel lactônico α,β -insaturado de 5 membros e encontram-se presente na estrutura de uma variedade de produtos naturais e fármacos ou são intermediários sintéticos de grande utilidade para a síntese destes. O 2-trimetilsililoxifurano é um equivalente sintético de tais butenolídeos. Investigou-se a adição de Michael entre o 2-trimetilsililoxifurano a aldeídos α,β -insaturados utilizando-se a metodologia de MacMillan e tendo-se como aldeído aceptor de Michael o *trans*-cinamaldeído. Utilizaram-se aminas secundárias cíclicas aquirais (pirrolidina e morfolina) como catalisadores via íon imínio. Tendo em vista o sucesso e importância crescentes da catálise bifuncional, partiu-se para a análise da catálise do tipo base-base (base de Lewis-base de Brønsted). Até o presente momento sabe-se que a reação de Mukaiyama-Michael catalisada pela pirrolidina funciona efetivamente sob meio ácido, contudo os estudos metodológicos da catálise bifuncional devem continuar na busca de um co-catalisador mais eficiente.

Reação de Mukaiyama-Michael - Butenolídeos - Aminoação redutiva