

198

FORMAÇÃO EFETIVA DE LIGAÇÕES C-C EM REAÇÕES DE ALDOL: EFEITO DO LÍQUIDO IÔNICO EM CONDIÇÕES ÁCIDAS. *Aline da Silveira Nectoux, Jackson Damiani Scholten, Alexandre Augusto Moreira Lapis, Brenno Amaro da Silveira Neto, Jairton Dupont (orient.)*

(UFRGS).

A reação de aldol é uma dos mais estudados e importantes processos de formação de ligações C-C em síntese orgânica. Esta reação (geralmente envolvendo aldeídos e cetonas) pode ser realizada em condições brandas e os produtos carbonil α, β -insaturados obtidos são utilizados para a produção de fármacos e compostos de interesse em química fina. Metodologia utilizada: verificação da influência de líquidos iônicos (baseados no cátion imidazólio) como meio reacional na atividade e seletividade dos produtos em reações de aldol (catálise ácida), bem como o efeito eletrônico de grupos substituintes ligados ao anel aromático de diferentes aldeídos. Primeiramente, analisou-se o efeito dos grupos substituintes ligados ao aldeído, verificando-se a obtenção de altas conversões para os grupos retiradores (CN, NO₂) e moderadas para grupos doadores (Me, Br). O mesmo procedimento foi realizado para o estudo do efeito do ânion do líquido iônico na reação de aldol. Independentemente do ânion utilizado, excelentes conversões foram obtidas (> 90%). Entretanto, realizando-se as reações em solventes orgânicos obtêm-se baixas conversões. Convém mencionar que, em todos os experimentos, obteve-se 100% de seletividade para o produto proveniente da etapa de eliminação, como esperado para os produtos da reação de aldol em meio ácido. Conclui-se então que líquidos iônicos apresentaram melhores resultados quando comparados à solventes orgânicos devido à vantajosa característica do líquido iônico de estabilizar intermediários iônicos presentes no meio reacional. (CNPq).