# Síntese de novos eninos conjugados através do uso de acetiletos de lítio e ß-dimetilaminovinil cetonas.

Marcos Antônio Pinto Martins¹ (PQ), Marcelo Rossatto(PG), Fernanda A. Rosa(PG), Pablo Machado(PG), Nilo Zanatta(PQ) e Helio Bonacorso(PQ).

Núcleo de Química de Heterociclos (NUQUIMHE), Departamento de Química, Universidade Federal de Santa Maria, 97105-900 Santa Maria, RS. Brasil

E-mail: mmartins@base.ufsm.br.

Palavras Chave: eninos, acetilenos, enaminonas, organolítio.

## Introdução

Eninos conjugados são muito utilizados como blocos construtores em síntese orgânica<sup>1</sup>. Eles também integram como partes fundamentais de moléculas com atividade antitumoral<sup>2</sup>, antifúngica e de terapia anti-retroviral.

O método mais empregado para a síntese de eninos tem sido reações de acoplamento entre alquinos terminais e haletos de vinila, empregando paládio como catalisador. Entretanto a obtenção de eninos através da reação entre alquinos terminais e cetonas a-ß insaturadas, rão tem sido muito divulgada. Este trabalho tem como objetivo a síntese de eninos, através da reação entre alquinos terminais e ß-dimetilaminovinil cetonas.

### Resultados e Discussão

Os eninos (6-9) foram obtidos através de duas etapas reacionais: (i) geração do acetileto de lítio e (ii) adição das enaminonas e do borotrifluor eterato sobre o acetileto de lítio. A primeira etapa consiste na formação do acetileto de lítio a partir da reação do alquino terminal com nbutil lítio a uma temperatura de -20°C, utilizando THF como solvente. A seguir, foi adicionado uma mistura (2:1) do borotrifluor eterato e da ß-dimetilaminovinil cetonas (2-5) sobre o acetileto de lítio a uma temperatura de -15°C, deixando reagir por 2 horas sob esta temperatura. Após este período deixou-se reagir por 16 horas sob temperatura ambiente (Figura 1).

Os eninos foram isolados da mistura reacional a partir da extração com clorofórmio, levando a rendimentos entre 63-80 %. Os compostos obtidos foram caracterizados por RMN de H e C<sup>13</sup>, espectrometria de massas, e infravermelho. Em todos os casos a adição do acetileto de lítio foi regioespecífica, não havendo adição no carbono carbonílico, e também produzindo somente o enino com configuração E.

As ß-dimetilaminovinil cetonas foram obtidas de acordo com uma metodologia desenvolvida em nosso laboratório<sup>3</sup>.

#### Conclusões

As ß-dimetilaminovinil cetonas, mostraram-se bons precursores para a síntese de eninos. Isto pode ser comprovado tanto pelos rendimentos, quanto pela regioespecificidade apresentada. O uso de 2 equivalentes de borotrifluor eterato mostrou-se necessário uma vez que a utilização de 1 equivalente diminuiu o rendimento da reação.

### **Agradecimentos**

CAPES, FAPERGS e CNPq

<sup>1</sup>Feuerstein, M.; Chahen, L.; Doucet, H.; Santelli, M. *Tetrahedron*, **2006**, *62*, 112.

<sup>2</sup>Konishi, M.; Ohkuma, H.; Matsumoto, K.; Tsuno, T.; Kamei, H.; Miyake, T.; Oki, T.; Kawaguchi, H.; Van Duyne, G. D.; Clardy, J. *J. Antibiot.* **1989**, *42*, 1449.

<sup>3</sup>Rosa, F. A.Dissertação de Mestrado, UFSM, 2005

$$N(Me)_2$$
  $i$ ,  $ii$   $ii$   $63-80\%$   $R$   $6a-b$ ,  $7a-b$ ,  $8a-b$ ,  $9a-b$ 

(*i*)= BuLi, THF, 30 minutos (*ii*)= BF<sub>3</sub>OEt<sub>2</sub>, THF, -15°C, 2 h, depois 16h ta. R= Ph (**a**), *n*-Pent (**b**)

**2,6** ( $R^1 = F$ ), **3,7** ( $R^1 = C1$ ), **4,8** ( $R^1 = Br$ ), **5,9** ( $R^1 = NO_2$ )

Figura 1: Esquema reacional