# Cloreto de Cério (III) em reações de alilação mediada por estanho em meio aquoso.

Dimas J. P. Lima\* (PG), Lívia N. Cavalcanti (IC), Lothar W. Bieber (PQ) e Ivani Malvestiti (PQ). dimaspaz@gmail.com

Departamento de Química Fundamental – Universidade Federal de Pernambuco – Cidade Universitária – Recife – PE CEP: 50.740-540, tel (81) 2126 8440.

Palavras Chave: Alilação, Aldeídos e sal de Cério(III).

## Introdução

Numerosos exemplos têm sido descritos para a reação de alilação envolvendo brometo de alila em meio aquoso¹. Essas reações geralmente necessitam de catálise, aquecimento ou uso de ultra-som para ocorrerem¹. Por outro lado, a utilização de CeCl₃-7H₂O tem sido descrita para diversas reações, inclusive em reações de alilação envolvendo compostos de alilestanho pré-formados e compostos carbonílicos em acetonitrila com bastante sucesso², esquema 1.

$$\begin{array}{c} O \\ R \end{array}$$
 SnBu<sub>3</sub>  $\underline{\begin{array}{c} CH_2CN \\ CeCl_3.7H_2O \end{array}}$  R

#### Esquema 1

Considerando que sais de lantanídeos são bons catalisadores em meio aquoso<sup>3</sup>, foi proposto o estudo da reação de brometo de alila com diferentes aldeídos mediados por Sn na presença de CeCl<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O em meio aquoso.

## Resultados e Discussão

As condições reacionais foram inicialmente testadas com benzaldeído. Os melhores resultados foram obtidos quando foi utilizado 0,5mmol de aldeído, 0,375mmol de CeCl $_3$ ·7H $_2$ O, 0,75mmol de brometo de alila e 0,75mmol Sn em pó em 2,0 mL de água sob agitação vigorosa por um período de 15 horas. Após este tempo a reação foi acidificada e extraída com 1,0 mL de solução 0.18M de anisol em CCl $_4$  como padrão interno. A fase orgânica foi analisada por RMN  $^1$ H, onde foi observado o álcool homoalílico em rendimento de 86% .

Essa metodologia foi estendida para aldeídos aromáticos, alifáticos e  $\alpha, \beta$ -insaturados, sendo os resultados sumarizados na tabela 1.

O rendimento observado para a reação com 3-metoxibenzaldeído foi moderado (60%), mas compatível com o da literatura para este aldeído em meio aquoso<sup>4</sup>.

A reação com o heptanal levou a um baixo rendimento, sendo necessárias novas condições reacionais. Já para o hidrocinamaldeído um ótimo resultado foi obtido, estando de acordo com mesmo descrito na literatura, tanto em meio aquoso como

orgânico<sup>2,5</sup>, porém em ambos os casos usando alilestananas pré-formadas.

**Tabela 1.** Reação de alilação com aldeídos aromáticos, alifáticos e  $\alpha,\beta$ -insaturados em meio aquoso.

Linha	Aldeído	Rendimento %
1	Benzaldeído	86
2	3-metoxi-benzaldeído	60
3	Heptanal	30
4	Hidrocinamaldeído	100
5	Cinamaldeído	90
6	3-formil-cromona	50

Para as reações envolvendo aldeídos  $\alpha,\beta$ -insaturados como cinamaldeído e 3-formil-cromona, foram observados apenas o produto de adição 1,2 em rendimentos de moderado a bons. Também, para estes aldeídos há poucos dados de alilação *in situ*, sendo em alguns casos descritos em meio orgânico e usando alilestananas pré-formadas  $^6$ .

#### Conclusões

Os resultados obtidos na tabela 1 mostraram que reações de alilação por brometo de alila mediada por Sn na presença de CeCl<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O levou à formação de álcool homoalílico em rendimentos de moderados a bons. Porém novas condições, bem como o uso de outros aldeídos, serão testadas em nosso laboratório.

#### Agradecimentos

CNPq e CAPES.

Gosmini, C.; Rollin, Y.; Perichon, J.; Wakselman, C.; Tordeux, M.; Marival, L. *Tetrahedron.* **1997**, *53*, 6027-6034.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup>Bartoli, G.; Bosco, M.; Giuliani, A.; Marcantoni, E.; Palmieri, A.; Petrini, M.; Sambri, L. *J. Org. Chem.* **2004**, *69*, 1290-1297.

<sup>&</sup>lt;sup>3</sup>Aspinal, H. C. Chem. Rev. 2002, 102, 1807.

<sup>&</sup>lt;sup>4</sup>Li, C-J.; Zhang, W-C. J. Org. Chem. 1999, 64, 3230-3236.

<sup>&</sup>lt;sup>5</sup>Tan, X-H.; Hou, Y-Q.; Shen, B.; Liu, L.; Guo, Q-X. *Tetrahedron Letters*, **2004**, *45*, 5525-5528.

### Sociedade Brasileira de Química (SBQ)

<sup>6</sup>Yadav, J. S.; Reddy, B. V.; Krishna, A. D.; Sadasiv, K.; Chary, C. J. *Chemistry Letters.* **2003**, *32*, 248-249.