



<b>Evento</b>	Salão UFRGS 2015: SIC - XXVII SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA DA UFRGS
<b>Ano</b>	2015
<b>Local</b>	Porto Alegre - RS
<b>Título</b>	Estudo da síntese de triazóis trissubstituídos
<b>Autor</b>	NATALI PIRES DEBIA
<b>Orientador</b>	DIOGO SEIBERT LÜDTKE

UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO SUL  
INSTITUTO DE QUÍMICA

Título do trabalho: Estudo da síntese de Triazóis Trissubstituídos

Orientador: Diogo S. Lüdtké

Aluna: Natalí Pires Debia

O estudo da síntese de triazóis vem ganhando destaque na literatura e está se tornando uma importante classe de compostos. Existem diversas metodologias de síntese de triazóis a partir da reação entre um alcino terminal e uma azida orgânica utilizando catalisadores de Cu ou Ru. Entretanto, as metodologias existentes não se aplicam para a síntese de triazóis trissubstituídos, que seriam obtidos a partir de alcinos internos. Além disso, por ser muito difícil remover todos os resquícios de metal do produto, esses métodos não são os mais adequados para posterior estudo biológico. Sendo assim, a síntese de triazóis trissubstituídos a partir de  $\beta$ -cetoésteres,  $\beta$ -cetonitrilas e  $\beta$ -dicetonas vem sendo cada vez mais estudada. As metodologias estudam a influência de arilazidas utilizando aminas como catalisadores. Este trabalho visa o estudo da variação dos compostos  $\beta$ -cetoéster, utilizando derivados de aminoácidos, para compor moléculas mais complexas. Para tanto o método foi otimizado utilizando a *p*-metoxifenilazida e o  $\beta$ -cetoéster derivado da *L*-prolina. Observou-se que a  $\text{Et}_2\text{NH}$  foi o melhor catalisador para a reação e, que a melhor condição reacional é à temperatura de 80 °C durante 24 h. O escopo reacional está sendo ampliado empregando-se outros aminoácidos como materiais de partida. Em paralelo, estão sendo testadas reações catalisadas pelo líquido iônico Bmmim.Pro – cedido por colaboradores do grupo de pesquisa. Os primeiros testes revelaram a necessidade de um estudo mais detalhado das condições experimentais, as quais encontram-se em desenvolvimento. Os produtos obtidos foram caracterizados por RMN de  $^1\text{H}$  e  $^{13}\text{C}$ .