

## **Síntese de Diorgano Selenetos Utilizando Líquidos Iônicos como Agente Catalítico**

A síntese de diorgano selenetos via clivagem de ligações Se-Se de diselenetos, utilizando-se Índio (III) como catalisador, geralmente é feita com solventes orgânicos clássicos. Uma alternativa para a realização destas reações é a utilização de líquidos iônicos imidazólios atuando como solvente e catalisador. Um exemplo é o líquido iônico BMI.InCl<sub>4</sub>, (BMI = 1-butil-3-metilimidazólio) que possui como ânion um ácido de Lewis, podendo atuar como um catalisador.

Uma das vantagens destas reações é que podem ser realizadas em condições brandas com sistemas catalíticos simples e ativos para promover o acoplamento direto de diselenetos e halogenetos orgânicos.

Os compostos de selênio apresentam importantes propriedades, tais como: antioxidante, antitumoral, antimicrobiano e antiviral. Além disso, estes selenetos apresentam grande versatilidade em síntese orgânica e catálise o que justifica fortemente o interesse por pesquisas na área.

Neste trabalho serão realizadas reações utilizando-se brometo de benzila, diseleneto e o líquido iônico BMI.InCl<sub>4</sub>. Posteriormente será verificada a influência da temperatura na reação e o tempo reacional. Os produtos serão analisados por Espectrometria de Massas e quantificados por Cromatografia Gasosa.