



SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA XXVIII SIC

paz no plural



Evento	Salão UFRGS 2016: SIC - XXVIII SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA DA UFRGS
Ano	2016
Local	Campus do Vale - UFRGS
Título	Hidroboração de alcinos propargílicos seguida de acoplamento de Suzuki one-pot em meio aquoso micelar
Autor	ROGER KAINAN BRAUN
Orientador	ANGELICA VENTURINI MORO

UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO SUL
INSTITUTO DE QUÍMICA

Título do trabalho: **Hidroboração de alcinos propargílicos seguida de acoplamento de Suzuki *one-pot* em meio aquoso micelar**

Aluno: **Roger Kainan Braun**

Orientadora: **Angélica V. Moro**

Os compostos organoboro são importantes reagentes em síntese orgânica, em especial, por serem utilizados na reação de acoplamento de Suzuki catalisada por paládio. Devido a importância dos compostos organoboro, a busca por metodologias eficientes para a introdução da porção boro em moléculas orgânicas ganhou impulso nos últimos anos. Dentro desse contexto, a hidroboração de alcinos é um método importante e bastante estudado em Química Orgânica para a síntese de vinilboronatos. A síntese de vinilboronatos de maneira regioseletiva permite a obtenção de olefinas funcionalizadas, que são uma sub-unidade estrutural presente em um número significativo de moléculas de interesse biológico. Entretanto, a reação de hidroboração de alcinos é tipicamente realizada em condições anidras, usando solventes orgânicos secos e reagentes/catalisadores sensíveis ao ar e água. O desenvolvimento de metodologias para a síntese de vinilboronatos em condições mais verdes é desejável, bem como reações sequenciais em meio aquoso, que permitam a síntese de estruturas bastante elaboradas a partir de materiais de partida simples. Portanto, nesse trabalho estudamos a hidroboração de alcinos propargílicos seguida do acoplamento de Suzuki em meio aquoso micelar, em uma reação *one-pote*. A hidroboração de alcinos propargílicos foi realizada usando-se B_2pin_2 como agente borilante, NaOH como base, $Cu(Cl)(IMes)$ como catalisador e SPGS 2% em água como solvente da reação. Após a etapa de hidroboração, os reagentes necessários para a reação de Suzuki foram adicionados. Nessa segunda etapa, diversos parâmetros reacionais foram avaliados, para se obter a melhor condição reacional. De posse da melhor condição, que emprega $Pd(Cl)_2(PPh_3)_2$ como catalisador, K_2CO_3 como base, diferentes haletos aromáticos, com grupos retiradores e doadores de elétrons, foram empregados. Até o momento, bons resultados tem sido obtidos.