

Síntese de enaminonas catalisadas por nióbio com água como solvente ou sem solvente.

Rogério Aparecido Gariani¹, Felipe Wodtke²

Palavras-chave: Enaminona, Nióbio, solvente alternativo

Enaminonas são compostos muito utilizados em síntese orgânica na formação de heterociclos, sendo muito importantes pois 62% dos medicamentos conhecidos são heterociclos.³ Na primeira etapa da pesquisa, foi realizada a escolha da melhor fonte de nióbio com seu respectivo solvente. De acordo com os rendimentos obtidos, pode-se verificar que a melhor condição para cada catalisador era utilizar 0,5 mL de H₂O destilada para as reações com Nb(ox)₃ e sem nenhum solvente para as reações com Nb₂O₅, ambas em temperatura ambiente, utilizando 1mmol de cada reagente, durante 24 horas sob agitação, utilizando 10 mol% de catalisador. A segunda etapa foi a escolha da quantidade de catalisador, sendo verificado que a quantidade que promoveu melhores rendimentos foi 1 mol% para ambos os catalisadores. De acordo com o acompanhamento das reações foi verificado que com o Nb₂O₅ a reação terminava em 13 horas e com o Nb(ox)₃ terminava em uma hora. Em um quarto momento da pesquisa foi realizado o acompanhamento da reação, nas mesmas condições anteriores, porém à 50°C e não mais à temperatura ambiente, sendo verificado que com o Nb(ox)₃ a reação terminou em 50 minutos.

A pesquisa ainda não foi concluída.

¹ Orientador, Professor do Departamento de Licenciatura em Química CCT – rogerio.gariani@udesc.br

² Acadêmico do Curso de Licenciatura em Química CCT, bolsista de iniciação científica PIBIC/CNPq.