

Reações “Click” Catalisada Por Microesferas de Cu₂O

Thenner S. Rodrigues¹ (PG), Anderson G. M. da Silva¹ (PG), Pedro H. C. Camargo¹ (PQ), Lucas C. de Oliveira^{2*} (IC), Poliana A. R. Gazolla² (PG), Adalberto M. da Silva² (PG), Róbson R. Teixeira² (PQ)

¹Departamento de Química Fundamental, Instituto de Química, Universidade de São Paulo São Paulo, Brasil

²Departamento de Química, Universidade Federal de Viçosa, Viçosa, Minas Gerais, Brasil

*lucas.cogo@ufv.br

Palavras Chave: Reação “Click”, Cu₂O, Catálise heterogênea.

Introdução

A reação “click” ou CuAAC (reação de cicloadição (C) entre um Alcino (A) e uma azida (A), catalisada por cobre (Cu)) engloba uma classe de reações comumente catalisada por Cu(I), que apresenta reconhecida importância em função da possibilidade de acoplar moléculas de forma simples e com altos rendimentos, podendo ser de grande aplicabilidade na ciência e na indústria.^[1] Devido à sua toxicidade e difícil recuperação, os catalisadores solúveis de Cu(I) têm sido substituídos por catalisadores heterogêneos com performances cada vez melhores.^[1,2] Neste contexto, este trabalho objetivou a obtenção de microesferas de Cu₂O para aplicação como catalisador heterogêneo em reações “click”.

Resultados e Discussão

As microesferas de Cu₂O foram obtidas pelo método poliol. Em um experimento típico, 3,3 g de polivinilpirrolidona (PVP-55.000) e 0,2 g de Cu(NO₃)₂·3H₂O foram solubilizados em 25 mL de etilenoglicol. Em seguida, a mistura foi aquecida a 170 °C por 30 min sob agitação magnética vigorosa. As imagens de MEV (Figura 1) revelaram a formação de microesferas de Cu₂O apresentando alta uniformidade e diâmetro médio de 560 nm.

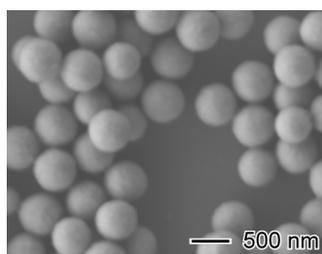
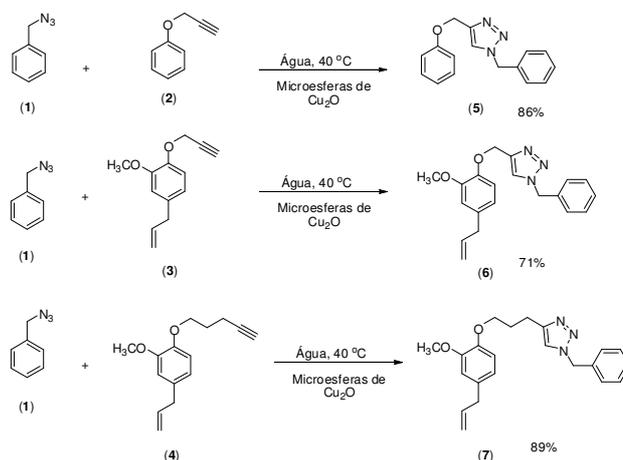


Figura 1. MEV das microesferas de Cu₂O.

Após sua síntese, as microesferas de Cu₂O foram avaliadas como catalisadores heterogêneos em reações “click” utilizando a benzil azida (1) como a azida modelo e os alquinos terminais (2), (3) e (4). Os compostos (3) e (4) correspondem a derivados do produto natural eugenol. O objetivo foi avaliar o efeito da estrutura do alquino terminal sobre o rendimento da reação. A mesma quantidade de Cu₂O foi utilizada em todos os ensaios (20 mol%), os quais foram conduzidos em fase aquosa a 40 °C

por 3 h sob vigorosa agitação magnética (Esquema 1).

Nos ensaios de desempenho catalítico, as microesferas de Cu₂O foram ativas para as reações investigadas. Os compostos triazólicos foram obtidos com rendimentos variando de 71 a 89%. Interessantemente, foi observado um aumento do rendimento para os produtos (6) e (7) com o aumento da cadeia carbônica ligada a tripla ligação terminal das moléculas estudadas.



Esquema 1. Reações “click” catalisadas por microesferas de Cu₂O.

Conclusões

Neste trabalho foram sintetizadas e caracterizadas microesferas de Cu₂O, as quais foram empregadas como catalisadores heterogêneos em reações “click” utilizando-se a benzil azida como a azida modelo e três alquinos terminais distintos. As microesferas foram ativas nas reações, indicando o alto potencial das mesmas na aplicação como catalisadores heterogêneos em reações “click”.

Agradecimentos

FAPEMIG, FAPESP, CNPq, CAPES e USP

¹ Freitas, L. B. O., Ruela, F. A., Pereira, G. R., Alves, R. B., Freitas, R. P., *Quim. Nova*, **2011**, *10*, 1791.

² Zheng, T., Rouhanifard, S. H., Jalloh, A. S., Wu, P., *Top Heterocycl Chem*, **2012**, *28*, 163.