

DESTYLACJA CZY EKSTRAKCJA LEPSZĄ METODĄ WYODRĘBNIANIA PRODUKTÓW Z UKŁADU KATALITYCZNEGO NA BAZIE CIECZY JONOWEJ I KWASU LEWISA?

**Bożena BITTNER, Waldemar STEFANIAK, Ewa JANUS,
Eugeniusz MILCHERT**

*Institut Technologii Chemicznej Organicznej, Wydział Technologii i Inżynierii
Chemicznej, Zachodniopomorski Uniwersytet Technologiczny w Szczecinie
bozena.bittner@gmail.com*

Reakcja Dielsa-Aldera jest jedną z najbardziej fascynujących reakcji w chemii organicznej. Powstanie wiązań węgiel – węgiel umożliwia uzyskanie bardziej skomplikowanych układów cyklicznych lub bicyklicznych [1]. Środowisko reakcji wywiera bardzo duży wpływ na jej przebieg. Warunkuje wszystkie interakcje pomiędzy reagentami. Na przebieg reakcji ma również wpływ obecność kwasów Lewisa [2].

W pracy prowadzono reakcję Dielsa-Aldera pomiędzy cyklopentadienem a maleinianem dimetylu w układach katalitycznych zbudowanych z bis(trifluorometylosulfonylo)imidku 1-N-butylo-4-metylopirydyniowego i kwasów Lewisa. Z układu reakcyjnego produkt wyodrębniano poprzez destylację pod obniżonym ciśnieniem. Porównano ją z metodą ekstrakcji rozpuszczalnikami organicznymi. Po przeprowadzeniu badań wstępnych wymywania produktu z samej cieczy jonowej cykloheksanem, eterem dibutylovym i mieszaninami tych rozpuszczalników wybrano najlepszą z nich. Zastosowano ją do wyodrębniania produktów z układów katalitycznych.

Literatura

- [1] K. C. Nicolaou, S. A. Snyder, T. Montagnon, G. Vassilikogiannakis, *Angew. Chem.* 2002, 114, 1742 – 1773.
- [2] J. B.F.N. Engberts, B. L. Feringa, E. Keller, S. Otto, *Recl. Trav. Chim. Pays-Bas* 1996, 115, 457-464