

**REAKCJE PRZENIESIENIA ŁADUNKU W CIECZACH JONOWYCH W
PORÓWNANIU DO KLASYCZNYCH ROZPUSZCZALNIKÓW
NA PRZYKŁADZIE Br_2^-**

Jan Grodkowski, Małgorzata Nyga, Jacek Mirkowski

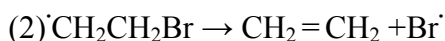
Instytut Chemii i Techniki Jądrowej ul. Dorodna 16, 03-195 Warszawa

Ciecze jonowe są to sole składające się z organicznego kationu i nieorganicznego lub organicznego anionu. Wielką zaletą cieczy jonowych jest łatwość przewidywania ich własności takich jak mieszalność z wodą lub rozpuszczalnikami organicznymi czy temperatura topnienia. Uzyskuje się je poprzez odpowiedni dobór długości łańcucha

w kationie i rodzaju anionu. Można więc ciecze jonowe nazwać projektowalnymi rozpuszczalnikami.

We wcześniejszych badaniach śledzona była reakcja anionorodnika Br_2^- z chloropromazyną w cieczy jonowej bis[(triflurometylo)sulfonylo]imidu metylotributyloamonowego (R_4NNTf_2) i innych rozpuszczalnikach. Stabilność Br_2^- była dużo większa w cieczy jonowej i acetonitrylu niż w wodzie i alkoholach [1].

Źródłem rodnika Br_2^- powstającego na drodze reakcji(1)-(3) w cieczy jonowej był 1,2-dibromoetan



Metodą badania była radioliza impulsowa. Reakcje były inicjowane przez impulsy elektronów o czasie trwania 10ns i energii 10MeV. Przejściowe produkty były obserwowane przy pomocy szybkiej spektrofotometrii w zakresie czasów ns-ms.

Celem pracy jest badanie reakcji Br_2^- w cieczy jonowej z innymi akceptorami.

[1] Grodkowski J, Neta *J Phys Chem A*, **2002**, *106*,11130 -11134.