

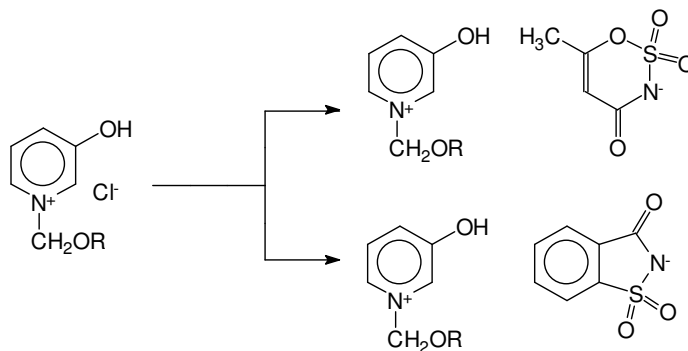
## SŁODKIE SOLE 3-HYDROKSYPIRYDYNIOWE - SYNTEZA I STABILNOŚĆ

**Monika STASIEWICZ**

*Instytut Technologii i Inżynierii Chemicznej,  
Wydział Technologii Chemicznej, Politechnika Poznańska,  
e-mail: Monika.Stasiewicz@put.poznan.pl*

Z powodu rosnącej produkcji i coraz szerszego obszaru stosowania ilość czwartorzędowych soli amoniowych wprowadzanych do środowiska stale się zwiększa. Zaczęto poszukiwać kationowych związków powierzchniowo czynnych, które oprócz pożądaných właściwości użytkowych będą nietoksyczne i łatwo degradowalne chemicznie lub biologicznie.

Przedmiotem pracy jest synteza nowych sacharynianów i acesulfamów 1-alkoksymetylo-3-hydroksypirydyniowych oraz badanie ich stabilności termicznej i podatności na rozkład ozonem w roztworach wodnych.



- Otrzymano nowe związki z grupy soli pirydynowych z wysokimi wydajnościami od 83-91%,
- syntezowane sacharyniany i acesulfamy wykazują umiarkowane temperatury topnienia mieszczące się w przedziale 71-106°C,
- sacharyniany i acesulfamy 1-alkoksymetylo-3-hydroksypirydyniowe charakteryzują się słodkim smakiem,
- obecność grupy hydroksylowej w pozycji 3 w kationie pirydynowym powoduje, że sacharyniany i acesulfamy 1-alkoksymetylo-3-hydroksypirydyniowe ulegają utlenieniu ozonem w środowisku wodnym. Są to łatwo usuwalne ze środowiska wodnego nowe kationowe związki powierzchniowo czynne.