

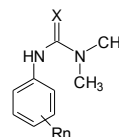
## NOWE POCHODNE 2,2,6,6-TETRAMETYLOPIPERYDINY, ICH OTRZYMYWANIE ORAZ OCENA AKTYWNOŚCI PESTYCYDOWEJ

dr inż. Jerzy Zakrzewski

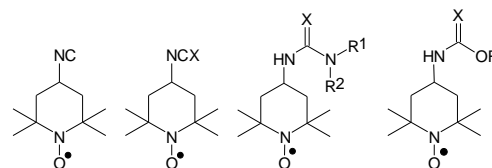
Instytut Przemysłu Organicznego, Warszawa

Celem prezentacji jest omówienie otrzymywania wybranych pochodnych 2,2,6,6-tetrametylopiperydydy oraz ocena ich aktywności pestycydowej. Kolejno omówione zostaną:

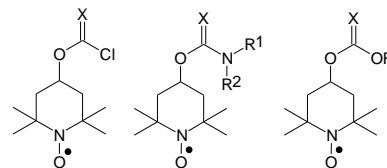
- chalkogenowe analogi niektórych herbicydów mocznikowych:



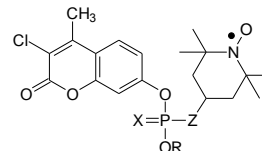
- pochodne 4-izocyjano oraz 4-izochalkogenocyjaniano-2,2,6,6-tetrametylopiperydyn-1-oksylu oraz pochodne odpowiednich chalkogenomoczników:



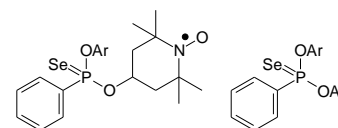
- pochodne karbaminianów, tionokarbaminianów i tionowęglianów 2,2,6,6-tetrametylopiperydyn-1-oksylu:



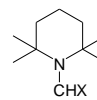
- pochodne kwasu fosforowego i tionofosforowego zawierające ugrupowanie 2,2,6,6-tetrametylopiperydydy oraz ugrupowanie 3-halo-4-metylo-7-hydroksykumaryny:



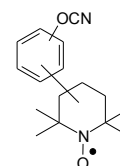
- pochodne selenofosforowe zawierające ugrupowanie 2,2,6,6-tetrametylopiperydydy:



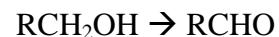
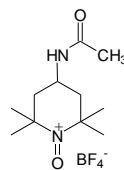
- N-chalkogenoformylowe pochodne 2,2,6,6-tetrametylopiperydydy:



- cyjaniany zawierające ugrupowanie 2,2,6,6-tetrametylopiperydyn-1-oksylu:



- zastosowanie tetrafluoroboranu oksoamoniowego do utleniania alkoholi pierwszorzędowych do aldehydów (feromony owadów):
- niektóre cechy spektralne wybranych związków,
- otrzymywanie związków wyjściowych w skali ¼ technicznej.



Stwierdzono silną działalność grzybobójczą niektórych zaprojektowanych i zsyntetyzowanych związków: 4-izoselenocyjaniano- oraz 4-izotiocyjaniano-2,2,6,6-tetrametylopiperidyno-1-oksylu, *N*-selenoformylo- oraz *N*-tioformylo-2,2,6,6-tetrametylopiperidyny, a także niektórych pochodnych selenomocznikowych zawierających fragment 2,2,6,6-tetrametylopiperidyny. Opisane w komentowanych pracach metody otrzymywania, reakcji i właściwości omawianych związków stanowią nowy fragment wiedzy o syntezie i zastosowaniu pochodnych 2,2,6,6-tetrametylopiperidyny. Dotyczy to przede wszystkim pochodnych 2,2,6,6-tetrametylopiperidyny zawierających atom selenu. Stanowią one nową grupę związków, nie będącą wcześniej przedmiotem systematycznych badań.