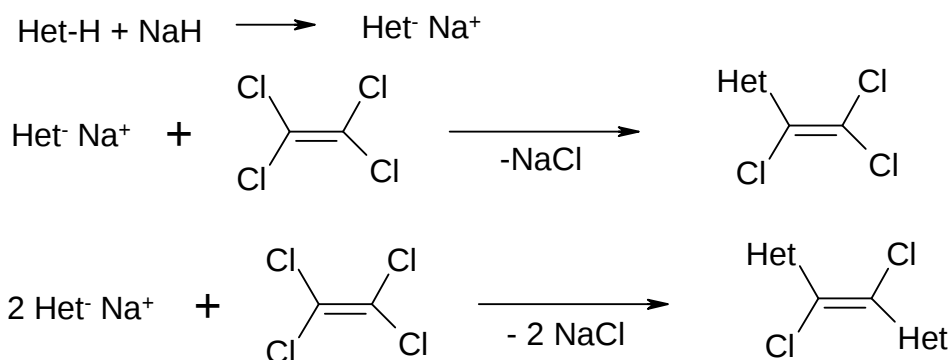


ВЗАЄМОДІЯ ТЕТРАХЛОРОЕТИЛЕНУ З ПОХІДНИМИ ІМІДАЗОЛУ, БЕНЗІМІДАЗОЛУ, ІНДОЛУ ТА ПІРОЛУ

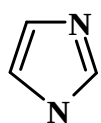
Данилко Д.І., Петко К.І., Майборода О.І.

Досліджено взаємодію натрієвих похідних найбільш широко відомих азолів – імідазолу, бензімідазолу, індолу та піролу з тетрахлороетиленом. Знайдено, що на відміну від аналогічних реакцій первинних та вторинних амінів, які утворюють гідролітично не стійкі продукти заміщення, (розкладаються вологою повітря до амідів дихлороцтової кислоти), гетероциклічні азотовмісні нуклеофіли утворюють стійкі до гідролізу дихлоровінільні похідні відповідних гетероциклів при дії надлишку тетрахлороетилену.

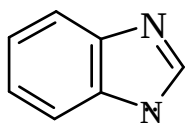
Швидкість проходженні реакції та вихід продукту сильно залежить від природи гетероциклу та нуклеофільності його натрієвої солі. Так бензімідазоліл натрій реагує тільки при нагріванні до 80-90⁰С. Навіть за 4 годин реакція не доходить до кінця, тому було отримано низький (10%) вихід цільового продукту. Дещо швидче проходить взаємодія імідазоліл натрію. З іншого боку натрієві похідні індолу та піролу реагують вже при кімнатній температурі з екзотермічним ефектом. Реакція повністю проходить за 20-40 хвилин. Виходи цільових продуктів високі (60-80%). При взаємодії натрієвої солі гетероциклу з тетрахлороетиленом у мольному співвідношенні 2:1 у випадках індолу та піролу були отримані відповідні продукти заміщення двох атомів хлору - *транс*-дигетарилдихлороетилени. Будова синтезованих сполук доведена елементним аналізом та ЯМР ¹Н - спектроскопією.



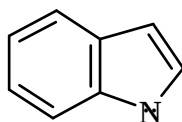
де Het:



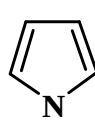
імідазол



бензімідазол



індол



пірол