

ГАЛОГЕНОГЕТЕРОЦИКЛІЗАЦІЯ МЕТИЛ 1-ПЕНТІНІЛПІРАЗОЛ-4-КАРБОКСИЛАТУ

Повідайчик М. В., Онисько М. Ю.

Ужгородський національний університет, Ужгород, Україна

mariannapovidajchyk@gmail.com

Конденсовані піразолодіазини проявляють високу біологічну активність. Серед них важливе значення мають піразолопіримідини як аналоги природних імідазолопіримідинів, так і піразолопіридазини. Синтез таких біциклічних систем на основі піразолу ефективно здійснюється методом електрофільної гетероциклізації ненасичених N- чи C-алкілненасичених похідних функціонализованого піразолу. Тому дослідження регіохімії гетероциклізації алкільних похідних піразолу є актуальним.

Метою запропонованої роботи є встановлення напрямку галогеноциклізації метил 1-пентинілпіразол-4-карбоксилату **2**, отриманого алкілуванням естеру 1 термінальним пентинілметансульфатом при нагріванні. Галоциклізацію метил N-пентинілпіразол-4-карбоксилату проводили в середовищі оцтової кислоти під дією еквімолярної кількості молекулярного чи гібридного галогену. Як гібридні галогени використовували індивідуальний бромід йоду і отриманий *in situ* в оцтовій кислоті з броду та йоду, а також хлорид йоду В результаті галогено-індукованої гетероциклізації отримано галогеніди 5-галогенометиліден-2-карбоксиметил-5,6,7,8-тетрагідропіразоло[1,2-а]піридазинію **3–6**. Слід відмітити, що природа циклізуючого реагенту не впливає на напрямок циклізації, а тільки на виходи солей. Найкращі виходи спостерігалися при циклізації бромідом йоду *in situ* (89 %) та індивідуальним бромідом йоду (69 %), які утворювали бромід 5-йодометиліден-2-карбоксиметил-5,6,7,8-тетрагідропіразоло[1,2-а]піридазинію **4**.

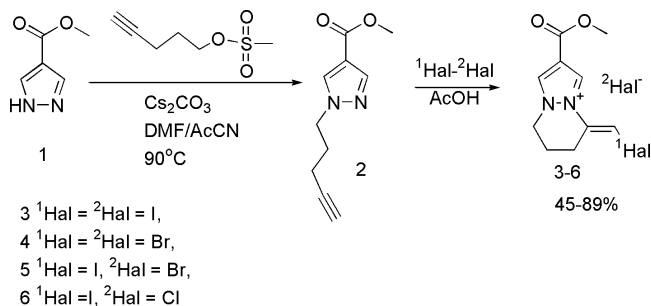


Рис. 1. Синтез та гетероциклізація метил 1-пентинілпіразол-4-карбоксилату **2**

Спектральні дані свідчать про проходження саме броміденованої циклізації у випадку броміду **4** та йодоіндукованої циклізації для йодиду **3**, броміду **5** та хлориду **6**, а саме сигнал карбону в ЯМР ^{13}C бромометиліденової групи у броміді **4** проявляється при 117 м.ч., а йодометиліденової групи у галогенідах **3**, **5**, **6** при 79–80 м.ч. Слід також відзначити, що у всіх випадках галоциклізації процес є стереоселективний з утворенням одного конфігураційного ізомеру.