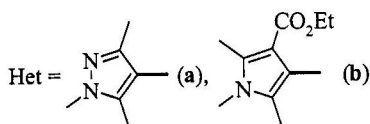
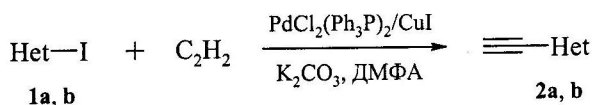


Гетарилалкины-1

Василевский С.Ф., Кляцкая С.В.

Институт химической кинетики и горения СО РАН



Гетарилалкины-1 (2a, b). Колбу снабжают газовой трубкой, термометром и капельной воронкой. Воздух вытесняют ацетиленом, очищаемым пропусканием через ацетон и затем серную кислоту. В колбу загружают 260 мл ДМФА, 2 г (15 ммоль) измельченного K_2CO_3 (прокален.), 50 мг $\text{PdCl}_2(\text{Ph}_3\text{P})_2$ и 25 мг CuI . Смесь дополнительно насыщают ацетиленом при энергичном перемешивании, температура поднимается до 50°C , и раствор иодида **1a** [1] или **1b** [2] (10 ммоль) в 30–40 мл ДМФА (также предварительно насыщенном ацетиленом) медленно прикапывают в течение 5–6 ч. Реакцию массу выдерживают при $50\text{--}55^\circ\text{C}$ в непрерывном токе ацетилена (ТСХ-контроль) 30–36 ч. Реакционную смесь охлаждают до комнатной температуры, добавляют 700 мл эфира (или 700 мл CHCl_3) и затем 800–900 мл H_2O . Водный слой экстрагируют дважды эфиром (или CHCl_3) (2×100 мл). Органические фазы объединяют, промывают H_2O (3×200 мл) и высушивают над MgSO_4 . Фильтруют через тонкий слой Al_2O_3 (3×2 см), растворитель удаляют при пониженном давлении. Полученные ацетилены очищают перекристаллизацией. Получают 0.32 г алкина **2a**, выход 24%, $T_{\text{пл}}$ $55.5\text{--}56.5^\circ\text{C}$, или 0.67 г алкина **2b**, выход 35%, $T_{\text{пл}}$ $87.5\text{--}88.5^\circ\text{C}$.

Структура полученных соединений доказана методами ПМР (Bruker DRX 400) и ИК (Bruker IFS 66, KBr) спектроскопии.

Работа выполнена при финансовой поддержке грантами: ИГ СО РАН №94, CRDF REC No 008–XI, и Химическим Сервисным Центром СО РАН.

1. Кногг L., *Chem. Ber.* **1895** 28 714.
2. Аллен A., Кук С., *Can. J. Chem.* **1963** 41 1084.