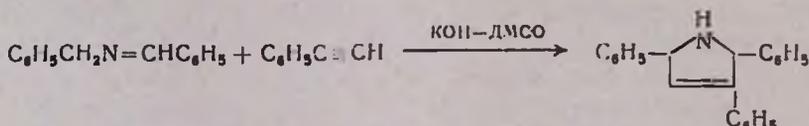


О ВЗАИМОДЕЙСТВИИ N-БЕНЗИЛИДЕНБЕНЗИЛАМИНА
 С ФЕНИЛАЦЕТИЛЕНОМ В СУПЕРОСНОВНОЙ СРЕДЕ

Реакция 3+2-циклоприсоединения 2-азааллильных анионов с соединениями, содержащими C=C, C=N, C≡C и аналогичные связи, исследована достаточно хорошо [1, 2]. Однако использовать в качестве ненасыщенного соединения фенилацетилен не удавалось [1] из-за наличия в его молекуле достаточно «кислого» атома водорода (рK_a, 18,5 [3]), приводящего к переметаллированию реагентов.

Нами установлено, что в суперосновной среде—едкое кали-диметилсульфоксид (ДМСО), N-бензилиденбензиламин гладко реагирует с фенилацетиленом, приводя к продукту анионного 3+2-циклоприсоединения—2, 3, 5-трифенилпирролину, с выходами 23 (при 25°), 82 (80°) и 80% (120°).



Смесь 0,03 моля N-бензилиденбензиламина и фенилацетилена, 5 г едкого кали в 5 мл ДМСО перемешивали при 25—120° 3 ч. В реакционную колбу добавили 20 мл воды, органический слой экстрагировали эфиром и после отгонки растворителя перегонкой в вакууме выделили 2,3,5-трифенилпирролин, т. кип. 213°/2 мм, вязкая жидкость. Найдено %: С 89,04; Н 6,43; N 4,57. C₂₂H₁₉N. Вычислено %: С 88,89; Н 6,40; N 4,71. Индивидуальность продукта доказана с помощью ГЖХ на приборе ЛХМ-8МД (условия приведены в [4]), состав и строение—данными элементного анализа, ИК, ПМР спектроскопии и масс-спектрометрии. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1652 (C=C), 3430 (NH). ПМР спектр, δ, м. д.: 3,1 (CH), 5,05 (CH=) и 8,2 (NH). Масс-спектр, M⁺ 297.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Th. Kauffmann, *Angew. Chem.*, 86, 715 (1974).
2. Г. Т. Мартиросян, А. Ц. Малхасян, Л. В. Асратян, Э. М. Асатрян, *Арм. хим. ж.*, 33, 370 (1980).
3. Д. Крам, *Основы химии карбанионов*, Изд. «Мир», 1967, стр. 28.
4. А. Ц. Малхасян, Э. М. Назарян, С. М. Миракян, Г. Т. Мартиросян, *Арм. хим. ж.*, 33, 956 (1980).

А. Ц. МАЛХАСЯН,
 Э. М. НАЗАРЯН,
 Ж. Л. ДЖАНДЖУЛЯН,
 С. М. МИРАКЯН,
 Г. Т. МАРТИРОСЯН

Научно-производственное объединение
 „Наирит“, Ереван

Поступило 8 V 1 81