

М. В. Рейнов, М. А. Юровская, А. В. Стрелецкий, О. В. Болталина

ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИЕ ПРОИЗВОДНЫЕ ФУЛЛЕРЕНА C₆₀

2*. ЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЕ К ФУЛЛЕРЕНУ C₆₀ ПРОДУКТОВ ДЕГИДРОХЛОРИРОВАНИЯ N-БЕНЗИЛТРИФТОРАЦЕТИМИДОИЛХЛОРИДОВ

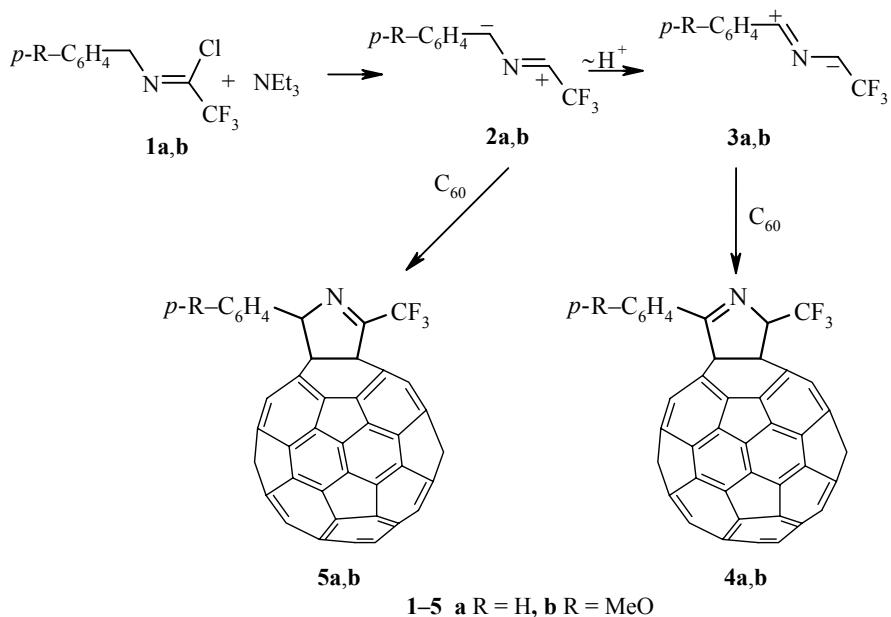
Показано, что в зависимости от строения N-бензилтрифторацетимидоилхлоридов реакции продуктов их дегидрохлорирования под действием триэтиламина с C₆₀ идут как процессы [3+2]- (с образованием фуллеропирролинов) или [4+2]-цикlopрисоединения (с образованием фуллеропиперидеинов).

Ключевые слова: N-бензилтрифторацетимидоилхлорид, N-(метилбензил)трифторацетимидоилхлорид, N-(n-метоксибензил)трифторацетимидоилхлорид, фуллеропиперидеины, фуллеропирролины, [3+2]-цикlopрисоединение, [4+2]-цикlopрисоединение.

Реакции цикlopрисоединения к фуллерену[60] предоставляют наиболее эффективные возможности его функционализации и, особенно, построения гетероциклических фрагментов на фуллереновой сфере (см., например, обзор [2]). Одним из основных методов синтеза фуллеропирролинов служит 1,3-диполярное цикlopрисоединение нитрилилидов к C₆₀ [4]. Для подавляющего большинства нитрилилидов реакция с C₆₀ приводила исключительно к [6,6]-закрытым циклоаддуктам (см., например, [4]). Впервые аномальное течение такой реакции было обнаружено для 1-(4-нитрофенил)-3-фенилнитрилида, когда наряду с [6,6]-закрытым фуллеропирролином образовывалась смесь диастереомерных [5,6]-открытых фуллероидных аддуктов [5]. В дальнейшем оказалось, что этот результат воспроизводился и на других замещенных 1,3-диарилнитрилилидах [6], особенно имеющих нитрогруппы в *пара*- и *мета*-положениях С-арильного заместителя, однако окончательно причина этого явления до сих пор не выяснена. Для четкого ответа на вопрос о причинах возникновения фуллероидных циклоаддуктов необходимо исследовать как можно больше нитрилилидов разнообразного строения. Именно в этом ключе и выполнено настоящее исследование, посвященное изучению процессов [3+2]-цикlopрисоединения нитрилилидов, генерируемых из N-бензилтрифторацетимидоилхлоридов **1a–c** под действием триэтиламина. В результате взаимодействия нитрилилидов, генерированных из N-бензилтрифторацетимидоилхлоридов **1a,b** под действием триэтиламина с фуллереном в кипящем хлорбензоле, были выделены моноаддукты **4a,b** и **5a,b**.

Для анализа полученных соединений нами был использован один из наиболее мягких способов ионизации в масс-спектрометрии MALDI (Matrix Assisted Laser Desorption/Ionization). Этот метод уже успел зарекомен-

* Сообщение 1 см. [1].



довать себя как один из наиболее надежных аналитических средств для характеристики органических производных фуллеренов [7], которые при использовании традиционных методов (масс-спектрометрия ЭУ), как правило, подвержены полной или значительной фрагментации/деградации.

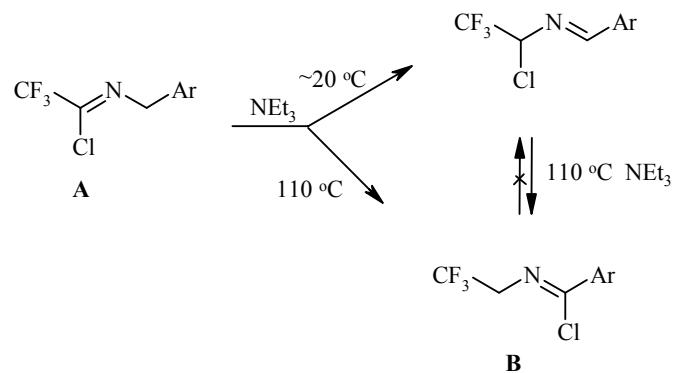
Аддукты **4a,b** – 1,2-[3,4-дигидро-2-трифторметил-5-фенил-2Н-пирроло]фуллерен[60] и 1,2-[3,4-дигидро-2-трифторметил-5-(4-метоксифенил)-2Н-пирроло]фуллерен[60] – являются основными продуктами реакции. Результаты, полученные методом масс-спектрометрии MALDI, доказывают, что эти соединения представляют собой моноаддукты: в масс-спектрах отрицательных ионов наиболее интенсивные пики, m/z 906 и 936, были отнесены к молекулярным ионам моноаддуктов **4a** и **4b**, соответственно, содержание фрагментарного аниона C_{60} в обоих случаях было незначительно.

Спектроскопия ЯМР ^{13}C является единственным надежным методом, позволяющим определить, образуются ли [6,6]-закрытые циклоаддукты или [5,6]-открытые фуллероидные структуры. Характеристическим в случае образования [6,6]-закрытых изомеров служит появление в спектре сигналов sp^3 -гибридизованных атомов углерода. В спектре ЯМР ^{13}C соединения **4b** помимо сигналов атомов углерода фуллерена, ароматического ядра, группы CF_3 и $\text{C}=\text{N}$ есть сигналы: 54.6 (CH_3O) и sp^3 -гибридизованных атомов углерода при 73.4, 86.2 и 86.4 м. д., которые соответствуют атомам $\text{C}_{(2)}$, $\text{C}_{(3)}$, $\text{C}_{(4)}$ пирролинового цикла, что свидетельствует об образовании [6,6]-закрытого циклоаддукта. В случае образования фуллероидных структур в спектре в алифатической области должны были бы отсутствовать сигналы ядер атомов $\text{C}_{(3)}$ и $\text{C}_{(4)}$.

Спектры ЯМР ^1H этих соединений дают исчерпывающую информацию о тонких особенностях строения аннелированного пирролинового фрагмента. Так, в спектрах ЯМР ^1H обоих аддуктов **4a** и **4b** при ~ 6.6 м. д. наблюдаются квадруплетные сигналы, соответствующие метиновым протонам, находящимся в α -положении к группе CF_3 . Таким образом, двойная

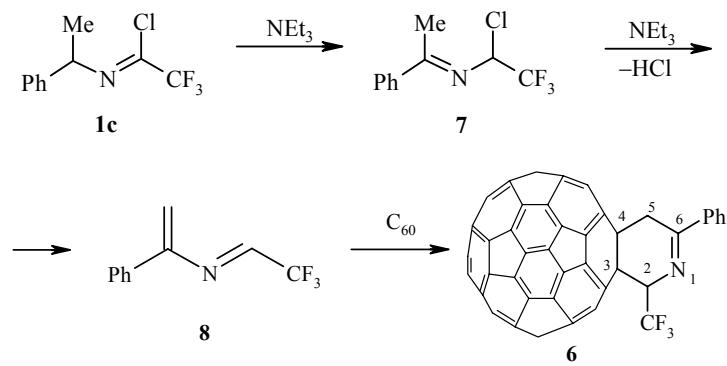
связь C=N в аддуктах оказалась смещенной по сравнению с исходным имидоилгалогенидом.

Согласно данным работ [8, 9], N-бензилтрифторацетимидоилхлориды **A** могут в присутствии основания претерпевать превращение в изомерные имидоилхлориды **B**. Возможно, перегруппировка **A**→**B** идет быстрее 1,3-диполярного присоединения к фуллерену и нитрилилиды **3a,b**, взаимодействующие с фуллереном с образованием основных продуктов **4a,b**, генерируются из имидоилхлоридов **B**:



Аддукты **5a,b** образуются в незначительном количестве, недостаточном для того, чтобы получить их спектры ЯМР ^1H . Однако, согласно данным масс-спектрометрии MALDI, они представляют собой, как и аддукты **4a,b**, продукты моноприсоединения. Мы предполагаем, что это 1,2-[3,4-дигидро-2-фенил-5-трифторметил-5Н-пирроло]фуллерен[60] и 1,2-[3,4-дигидро-2-(4-метоксифенил)-5-трифторметил-5Н-пирроло]фуллерен[60], продукты присоединения нитрилилов **2a,b**, генерированных из А.

Неожиданные результаты были получены при переходе к N-(метил-бензил)трифторацетимидалихлориду (**1c**): вместо ожидаемого фуллеропирролина был получен 2,3,4,5-тетрагидро-2-трифторметил-6-фенилпиридино[3',4':1,2]фуллерен[60] (**6**).



По данным масс-спектров MALDI, основной сигнал в области высоких масс имеет масса молекулярного иона m/z 920, что соответствует молекулярной массе аддукта **6**. В отличие от спектров пирролиновых структур **4**, спектр ЯМР ^1H соединения **6** четко свидетельствует об образовании шестичленного цикла. Действительно, аргументом в пользу этого утверждения служит появление в спектре сигналов АВ-системы неэквивалентных протонов в положении 5 аннелированного кольца в виде двух дублетов при 4.70 и 5.06 м. д. с $J = 14.2$ Гц. Остальные сигналы отвечают предложенной структуре. Образование соединения **6** можно объяснить [4+2]-циклоприсоединением к фуллерену диена **8**, который может образоваться из имидоилхлорида **1c** по предложенной схеме. По-видимому, первоначально образуется изомер имидоилхлорида **7**, согласно приведенной ранее схеме изомеризации имидоилхлоридов, который под действием триэтиламина подвергается дегидрохлорированию и переходит в азадиен **8**.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР ^1H и ^{13}C зарегистрированы на приборе VARIAN XL-400 (400 и 100 МГц, соответственно), внутренний стандарт ТМС.

Анализ методом MALDI был выполнен на времяпролетном масс-спектрометре Vision 2000 с N_2 лазером, длина волны излучения которого составляет 336 нм.

В качестве матрицы нами успешно использовалась орторомбическая сера. Порядок подготовки пробы веществ для анализа заключался в следующем [10]. На металлическую мишень с помощью тонкого капилляра наносили несколько капель (менее 1 мкл) насыщенного толуольного раствора матрицы до образования, после испарения растворителя, тонкой пленки. Фракцию анализируемого вещества, полученную ТСХ, также растворяли в толуоле. Затем несколькими каплями этого раствора с помощью тонкого капилляра смачивали поверхность матричной пленки. Контроль за ходом реакций и чистотой полученных соединений осуществляли методом ТСХ на пластинках Silufol UV-254. Разделение и очистку веществ проводили на колонке с силикагелем L 40/100, элюируя смесью гексан–бензол, 1:10.

N-Бензилтрифторацетимидоилхлориды 1a–c и предшествующие им **N-трифторацетамиды** синтезированы по методикам [8, 9].

N-Бензилтрифторацетимидоилхлорид 1a. Выход 35%. Т. кип. 110–112 °C (10 мм рт. ст.). Спектр ЯМР ^1H (CDCl_3), δ, м. д.: 4.83 (2H, с, CH_2); 7.35 (5H, м, Ph).

N-n-Метоксибензилтрифторацетимидоилхлорид 1b. Выход 40%. Т. кип. 96–100 °C (15 мм рт. ст.). Спектр ЯМР ^1H (CDCl_3), δ, м. д. (J , Гц): 3.81 (3H, с, CH_3O); 4.77 (2H, с, CH_2); 6.90 (2H, д, $J = 9.3$, 3-, 5- H_{Ph}); 7.27 (2H, д, $J = 9.3$, 2-, 6- H_{Ph}).

N-(Метилбензил)трифторацетимидоилхлорид 1c. Выход 30%. Т. кип. 65 – 70 °C (12 мм рт. ст.). Спектр ЯМР ^1H (CDCl_3), δ, м. д. (J , Гц): 1.68 (3H, д, $J = 7$, CH_3); 5.12 (1H, к, $J = 7$, CH); 7.50 (5H, м, Ph).

Фуллеропирролины 4a,b, 5a,b и фуллеропипериден 6. К раствору 50 мг (0.07 ммоль) фуллерена C_{60} и 100 мкл (0.73 ммоль) триэтиламина в 20 мл сухого кипящего хлорбензола прибавляют в течение 1 ч раствор 0.21 ммоль имидоилхлорида в 10 мл сухого хлорбензола. После прибавления смесь кипятят еще 2 ч. После отгонки растворителя в вакууме остаток обрабатывают метанолом, осадок отфильтровывают, промывают несколько раз метанолом и разделяют методом колоночной хроматографии, элюент бензол–гексан, 1:3.

3,4-Дигидро-2-трифторметил-5-фенил-2Н-пирроло[3',4':1,2]фуллерен[60] (4a). Выход 25%. Масс-спектр MALDI: m/z 906 [M^-]. Спектр ЯМР ^1H (CS_2 –ацетон- d_6 , 5:1), δ, м. д. (J , Гц): 6.68 (1H, к, $J = 7.9$, CF_3CH); 7.53 (3H, м, 3-, 4-, 5- H_{Ph}); 8.10 (2H, д, 2-, 6- H_{Ph}).

3,4-Дигидро-2-трифторметил-5-(4-метоксифенил)-2Н-пирроло[3',4':1,2]фуллерен[60] (4b). Выход 30%. Масс-спектр MALDI: m/z 935 [M] $^{-}$. Спектр ЯМР ^{1}H (CS_2 -ацетон-d₆, 5:1), δ , м. д. (J , Гц): 3.87 (3Н, с, CH_3O); 6.60 (1Н, к, J = 7.8, CF_3CH); 7.00 (2Н, д, J = 9.3, 3-,5- H_{Ph}); 8.18 (2Н, д, J = 9.3, 2-, 6- H_{Ph}). Спектр ЯМР ^{13}C (CS_2 -ацетон-d₆, 5:1), δ , м. д.: 54.6 (CH_3O); 73.4 (Csp^3); 86.2 (Csp^3); 86.4 (Csp^3); 116 (CF_3), группа сигналов углеродных ядер в области 120–161, 175 (C=N).

Аддукт 5a. Масс-спектр MALDI: m/z 906 [M] $^{-}$.

Аддукт 5b. Масс-спектр MALDI: m/z 935 [M] $^{-}$.

2,3,4,5-Тетрагидро-2-трифторметил-6-фенилпиридино[3',4':1,2]фуллерен[60] (6).

Выход 25%. Масс-спектр MALDI: 920 [M] $^{-}$. Спектр ЯМР ^{1}H (CS_2 -ацетон-d₆, 5:1), δ , м. д. (J , Гц): 4.70 (1Н, д, J = 14.2, 5-Н); 5.06 (1Н, д, J = 14.2, 5'-Н); 5.82 (1Н, к, J = 7.5, $\text{CF}_3\text{--CH}$); 7.56 (3Н, м, 2m-, $p\text{-H}_{\text{Ph}}$); 8.22 (2Н, м, 2o- H_{Ph}).

Авторы благодарят фонд Фольксваген (проект № I-77/855) и фонд РФФИ (проект № 03-03-32855) за частичную материальную поддержку.

С П И С О К Л И Т Е Р А Т У Р Ы

1. М. В. Рейнов, М. А. Юровская, Д. В. Давыдов, А. В. Стрелецкий, *XTC*, 223 (2004).
2. М. А. Юровская, И. В. Трушков, *Изв. РАН, Сер. хим.*, 343 (2002).
3. М. А. Юровская, А. А. Овчаренко, *XTC*, 291 (1998).
4. J. Averdung, E. Albrecht, J. Lauterwein, J. Mattay, H. Mohn, W. H. Muller, H. U. ter Meer, *Chem.Ber.*, **127**, 787 (1994).
5. A. A. Ovcharenko, V. A. Chertkov, A. V. Karchava, M. A. Yurovskaya, *Tetrahedron Lett.*, **38**, 6933 (1997).
6. P. P. Demenik, M. V. Reinov, A. A. Ovcharenko, M. A. Yurovskaya, *Book of Abstr. "4th Biennial Int. Workshop in Russia "Fullerenes and Atomic Clusters"*, St-Peterburg, P-188 (1999).
7. T. Brown, N. L. Clipston, N. Simjee, H. Luftmann, H. Hungerbuhler, T. Drewello, *Int. J. Mass Spectrom.*, **210**, 249 (2001).
8. K. Tanaka, H. Daikaku, K. Mitsuhashi, *Chem. Lett.*, 1463 (1983).
9. K. Tanaka, H. Daikaku, K. Mitsuhashi, *Heterocycles*, **21**, 611 (1984).
10. A. V. Streletsiky, I. V. Kouvitchko, S. E. Esipov, O. V. Boltalina, *Rapid Commun. Mass Spectrom.*, **16**, 99 (2002).

*Московский государственный университет
им. М. В. Ломоносова, Москва 119234,
Россия
e-mail: yumar@org.chem.msu.su*

Поступило в редакцию 01.11.2003