Взаимодействие соединения 1 с иодом и бромом при комнатной температуре приводит к образованию комплексов, с бромоводородом образуется гидробромид. С хлоридами меди и кобальта соединение 1 образует окрашенные комплексы.

1. Томчин А.Б., Урюпов О.Ю., Смирнов А.В. *Хим.-фарм. Журнал*, с. 6-11, 1997.

ФЕНИЛФТОР(АЦИЛОКСИ)СИЛАНЫ - НОВЫЙ КЛАСС КРЕМНИЙОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Зеленков Л.Е., Шабалин Д.А. [(1)], *Басенко С.В.*
Иркутский институт химии СО РАН
664033, г. Иркутск, ул. Фаворского, д. 1
[(1)] Иркутский государственный университет
664003, г. Иркутск, ул. Карла Маркса, д. 1

Органилхлорсиланы взаимодействуют с триметилсилиловыми эфирами карбоновых кислот, образуя соответствующие ацилоксипроизводные [1]. Однако ввести фторсиланы в подобные превращения не удается. Единственным представителем фтор(ацилокси)силанов до настоящего времени являлся винилдифтор(ацетокси)силан [2].

Нами предложен метод получения фенилфтор(ацилокси)силанов путём взаимодействия фенил(фтор)хлорсиланов с триметилсилиловыми эфирами карбоновых кислот:

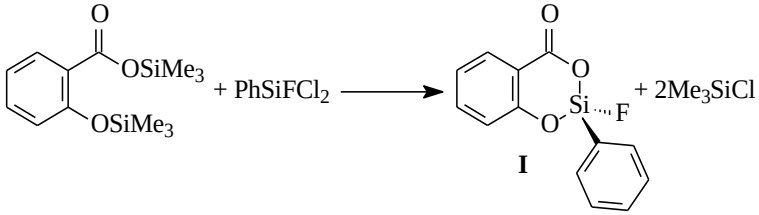
$$PhSiF_{3-n}Cl_n + nMe_3SiOC(O)R \longrightarrow PhSiF_{3-n}(OC(O)R)_n + nMe_3SiCl$$

R = H, Me, Ph, CMe_3, CH_2Cl, CH_2Br, CCl_3, CF_3, n = 1,2

$C(Me)=CH_2$, *(E)*-CH=CH-Me, *(E)*-CH=CH-Ph

Разработанный метод позволяет получать ранее недоступные соединения с почти количественным выходом. Реакция расщепления связи Si-O в триметил(ацилокси)силанах протекает исключительно с участием атомов хлора фенил(фтор)хлорсиланов.

Найденный способ удобен для синтеза циклических силиловых производных гетерофункциональных карбоновых кислот. Так, реакция $PhSiFCl_2$ с триметилсилил-2-(триметилсилокси)бензоатом протекает с образованием циклического эфира (I):



Обсуждается влияние природы заместителей, находящихся при группировке OC(O), на выход и скорость протекания изучаемых реакций.

Структура полученных соединений доказывалась методами спектроскопии ЯМР ^{1}H, ^{13}C, ^{19}F, ^{29}Si, ИК-спектроскопии и хромато-масс спектрометрии.

1. Мирсков Р.Г., Басенко С.В., Витковский В.Ю., Гебель И.А., Ярош Н.К., Воронков М.Г. Алкокси(ацилокси)силаны // Изв. АН СССР. Сер. хим. 1989. №3. с. 671-674.

2. Воронков М.Г., Басенко С.В., Гебель И.А., Витковский В.Ю, Мирсков Р.Г. Органилфторсилазаны // ДАН СССР. 1987. Т. 293. № 2. с. 362-364.

СИНТЕЗ И РЕАКЦИИ ГАЛОГЕНЦИКЛИЗАЦИИ ЗАМЕЩЕННЫХ N-АЛЛИЛ-2-ХИНОЛОНОВ

Бердникова Е.В., Вершинина Е.А., Ким Д.Г.
Южно-Уральский государственный университет
454080, г. Челябинск, пр. Ленина, д. 76

В литературе имеются данные о синтезе и свойствах N-аллильных производных 4-метил-2-хинолона [1].

В настоящей работе нами впервые осуществлено взаимодействие 4,6-диметил-2-хинолона (1a), 4-метил-3-этил-2-хинолона (1b) и 4,8-диметил-2-хинолона (1c) с бромистым аллилом в изопропиловом спирте в присутствии щелочи. При этом установлено, что во всех случаях алкилирование протекает с образованием смеси N- и O-аллильных производных (2a-c и 3a-c) с преобладанием 2a,b для хинолонов 1a,b и 3c для хинолона 1c соответственно.

Соединения 2a,b и 3c были выделены из смеси и осуществлено их взаимодействие с бромом и иодом в ледяной уксусной кислоте. Выявлено, что реакция галогенирования протекает по схеме галогенциклизации. Иодирование 2a,b и 3c приводит к образованию трииодидов 4a,b и 6 соответственно. А при взаимодействии с бромом соединений 2a,b и 3c