Քիմիական գիտություններ

XVII, № 4, 1964

Химические науки

С. А. Вартанян, А. С. Норавян и В. Н. Жамагорцян

Взаимные превращения шестичленных гетероциклов, содержащих серу, азот и кислород

В последнее время 4-пиперидоны, тетрагидротиопиран-4-оны и тетрагидропиран-4-оны получили широкое применение для синтеза разнообразных физиологически активных вешеств [1]. Поэтому разработка новых методов получения вышеуказанных шестичленных гетероциклических соединений может иметь важное значение для дальнейшего развития работ в этой области.

Для получения упомянутых соединений Назаров с сотрудниками использовали винилацетиленовые спирты, прямая гидратация которых дает тетрагидропиран-4-оны [2].

Известно, что дегидратацией винилэтинилкарбинолов и последующей гидратацией полученных диенинов образуются соответствующие диеноны [3]. Назаровым и Руденко на базе этих диенонов разработан доступный метод синтеза 4-пиперидонов различного строения [4], один из которых использован как исходное соединение для синтеза высокоактивного анальгетика промедола [5]. Показано также, что эти дивинилкетоны под влиянием сероводорода цаклизуются с образованием тетрагидротиопиран-4-онов [6]:

$$R'RC(OH)C \equiv CCH = CH_{2}$$

$$R'RC = CHCOGH = CH_{2}$$

$$R'RC = CHC(R)C = CCH = CH_{2}$$

$$R'CHC(R)COCH = CHCH_{3}$$

$$R'''NH_{2}$$

$$R'''NH_{2}$$

$$R'''NH_{3}$$

$$R'''NH_{3}$$

$$R'''NH_{3}$$

$$R'''NH_{3}$$

$$R'''NH_{3}$$

$$R'''NH_{3}$$

Как видно из сказанного, синтез этих гетероциклических соединений разработан хорошо, но в некоторых случаях в зависимости от строения исходных диенонов хорошо получаются кислород- и серусодержащие гетероциклы, а 4-пиперидоны получаются с плохими выходами (когда кетон содержит незамещенную винильную группу). Противоположная картина наблюдается в случае замещенных дивинилкетонов [3]. Поэтому представлялось интересным изучить возможность взаимного превращения вышеупомянутых гетероциклических соединений. Этот вопрос может иметь теоретический и практический интерес, так как его решение открывает новую возможность синтеза упомянутых гетероциклических соединений.

Ранее в нашей лаборатории было показано, что при взаимодействии с водным раствором метиламина тетрагидропиран-4-оны образуют соответствующие 4-пиперидоны [7]. Оказалось, что 2-метил-2-этилтетрагидротиопиран-4-он (I), 1,2-диметил-2-этил-4-пиперидон (II) и 2-метил-2-этилтетрагидропиран-4-он (III) легко переходят один в другой. Нагреванием тетрагидротиопиранона (I) и тетрагидропиранона (III) с водным раствором метиламина с хорошим выходом получается пиперидон (II). В растворе сероводорода, подкисленном серной кислотой, пиперидон (II) и тетрагидропиранон (III) превращаются в тиопиранон (I), окислением которого с помощью марганцевокислого калия получен сульфон (IV). Аналогичным образом тиопиранон (I) или пиперидон (III) в разбавленном растворе серной кислоты в присутствии сернокислой ргути превращаются в тетрагидропиранон (III).

Таким образом, в зависимости от избранных условий оказалось возможным превратить каждый из трех гетероциклов в любой из двух других, как это видно из схемы:

Строение синтезированных гетероциклов доказано идентификацией их крисгаллических производных. Химизм этих реакций представляется аналогичным аминолизу р-алкоксикетонов [8]. Ранее нами быто показано, что р-алкоксикетоны, вступая в реакцию с аминами, огщепляют молекулу спирта с образованием а, р-непредельного кетона когорый зитем присоединяет амин, образуя соответствующий р-аминокетон [8].

По всей вероятности, и в данном случае реакция в кислой и щелочно средах протекает через частичное и полное расщепление гетероциклического кольца с образованием соответствующего непре-

дельного кетона, и под влиянием нового реагента идет циклизация с образованием другого гетероцикла по схеме:

Экспериментальная часть

2-Метил-2-этилтетрагидротиопиран-4-он (I). 11 г тетрагидропиран-4-она (III) в 150 мл $9^0/_0$ -ного раствора сероводорода, подкисленного 2 г серной кислоты, нагревались в закрытой ампуле в течение 52 часов на кипящей водяной бане. После соответствующей обработки получено 5,5 г $(45^0/_0)$ тиокетона (I); т. кип. $83-85^{\circ}$ при 10 мм; n_D^{20} 1,4790; d_D^{20} 0,9908. MRD найдено 44,38; вычислено 44,95.

Найдено %: S 19,69 C₈H₁₆OS. Вычислено %: S 20,25.

С азотистой кислотой реакции на сульфгидрильную группу не дает. Семикарбазон разлагается при 167—168° (из воды).

Найдено %: S 14,58; N 19,33 C₈H₁₇ON₂S. Вычислено %: S 14,88; N 19,53.

Окисление 2-метил-2-этилтетрагидротиопиран-4-она (I). К раствору 2 г тиопиран-4-она (I) в 20 мл ацетона и 8 мл $10^{9}/_{0}$ -ной серной кислоты при охлаждении ледяной водой прибавлено 60 мл $4^{9}/_{0}$ -ного водного раствора перманганата калия. Двуокись марганца отфильтрована, промыта горячей водой. Продукт тщательно экстрагирован эфиром из фильтрата. Эфирный экстракт высущен сульфатом магния. После отгонки эфира получено 0,8 г сульфона (IV) в виде бесцветных кристаллов; т. пл. 76—77° (из эфира и петролейного эфира 1:1).

Найдено %: S 17,18 C₈H₁₄O₃S. Вычислено %: S 16,84.

Аналогично вышеописанному из 2 г пиперидона (II) в 30 мл кислого раствора сероводородя получено 1,5 г (73,5%) тиопиранона (I). Константы совпадают с константами предыдущего образца. Т. пл. смешанной пробы обоих семикарбазонов депрессии не дает.

1,2-Диметил-2-этил-4-пиперидон (II). 8 г тетрагидропиранона (III) и 50 мл $25^{0}/_{0}$ -ного водного раствора метиламина нагревались в закрытой ампуле при $80-82^{\circ}$ в течение 11 часов. Обработка обычная. Получено 5 г (57,47 $^{0}/_{0}$) пиперидона (II); т. кип, 71—72 $^{\circ}$ при 10 мм; n_{D}^{20} 1,4640; d_{D}^{20} 0,9738. MRD найдено 43,92; вычислено 45,51.

Найдено ⁰/₀: N 8,62 С₉H₁₇ON. Вычислено ⁰/₀: N 9,03.

Пикрат, т. пл. 132—133° (из спирта).

Найдено $^0/_0$: N 14,82 $C_{15}H_{20}O_8N_4$. Вычислено $^0/_0$: N 14,58.

Из 3 г тиопиранона (I) аналогично вышеописанному получен 1 г (39%) пиперидона (II), константы которого совпадают с константами предыдущего образца; т. пл. смешанной пробы пикратов обоих образцов депрессии не дает.

2-Метил-2-этилтетрагидропиран-4-он (III). З г тиопиранона (I) в 40 мл $3^{\circ}/_{\circ}$ -ной серной кислоты в присутствии 0,8 г сернокислой ртути нагревались в течение 18 часов при $80-82^{\circ}$. После обычной обработки получено 2 г $(74,07^{\circ}/_{\circ})$ тетрагидропиран-4-она (III), константы которого совпадают с литературными данными [2]. Т. кип. 77—78° при 10 мм; n_D^{20} 1,4590.

Семикарбазон, т. пл. 163—164° (из водного спирта).

Аналогично вышеописанному из 2 г пиперидона (II) получен 1 г (55,50/0) тетрагидропиранона (III). Константы совпали с константами вышеописанного образца; т. пл. смешанной пробы семикарбазонов депрессии не дает.

Вывод

Показано, что 2-метил-2-этилтетрагидротиопиран-4-он (I), 1,2-ди-метил-2-этилпиперидон-4 (II) и 2-метил-2-этилтетрагидропиран-4-он (III) взаимопревращаемы. Разработан новый вариант синтеза 4-пиперидонов, тетрагидро-4-пиранонов и тетрагидротиопиранонов.

Институт органической химин АН АрмССР

Ս. Հ. Վարգանյան, Ա. Ս. Նորավյան և Վ. Ն. Ժամագործյան

ԾԾՈՒՄԲ, ԱԶՈՏ ԵՎ ՔՔՎԱԾԻՆ ՊԱՐՈՒՆԱԿՈՂ ՎԵՑԱՆԴԱՄԱՆԻ ՀԵՏԵՐՈՑԻԿԼԵՐԻ ՓՈԽԱԴԱՐՁ ՓՈԽԱՆԱԿՈՒՄՆԵՐԸ

Udhnhnid

Ներկա աշխատանքում ցույց է տրված, որ 2-մևնիլ-2-էթիլտետրահիդրո-թիոպիրան-4-ոնը ([), 1,2-դիմեթիլ-2-էթիլ-4-պիպերիդոնը ([[) և 2--մեթիլ-2-էթիլտետրահիդրոպիրան-4-ոնը ([[]) փոխարկվում են մեկը մլուսին։

Այսպիսով, կարելի է հրեք հնտերոցիկլերից մեկը վերածել մլուս երկուսին, ինչպես այդ ցույց է տրված սխնմալում։

ЛИТЕРАТУРА

- 1. И. Н. Назаров, И. С. Простяков, И. И. Михеева, Мед. пром. СССР 8, 26 (1960); J. Lee, A. Ziering, S. Heineman, L. Berger, J. Org. Chem. 12, 885 (1947).
- 2. И. Н. Назаров, И. В. Торгов, Л. Н. Терехова, Изв. АН СССР, ОХН 1843, 50.
- 3. И. Н. Назаров, Усп. химин 20, 71 (1951).
- 4. И. Н. Назаров, В. А. Руденко, Изв. АН СССР, ОХН 1848, 610.
- **5.** А. И. Несмеянов, Вестник АН СССР 22, 8 (1952).
- 6. И. Н. Назаров, А. Н. Кузнедова, Изв. АН СССР, ОХН 1948, 118.
- 7. И. Н. Назаров, С. Г. Мацоян, С. А. Вартанян; ЖОХ 23, 1990 (1953).
- 8. И. Н. Назаров, С. А. Вартанян, ЖОХ 22, 1794 (1952); И. Н. Назаров, С. А. Вартанян, В. Н. Жамагорцян, ЖОХ 25, 1117 (1955).