6. В трехтубусную колбу, снабженную термометром, мешалкой и мисхолящим холодильником, помещают 13.8 г (0.3 моля) 85% муравьяной кислоты. 3.7 г катионообменной смолы КУ-2 (Н форма) и течение 10 мин прикапывают 30 г (0.6 моля) гидразингидрата. Смесь нагревают 2 ч при 110—120° с одновременной отгонкой ззеотропа гидразингидрата с водой. Температуру реакционной смеси понышают до 140° и продолжают нагреваеме при этой температуре 5 ч. Смесь охлаждают до комнатной температуры, застывшую реакционную массу растворяют в 20 мл импящего этанола, отфильтровывают катализатор. От фильтрата отгоняют спирт до образования кристаллической массы, её отфильтровывают и высушивают в эксикаторе. Выход 11.6 г (92%) 1-амино-1,3,4-триазола с т. пл. 82—83°.

ЯИТЕРАТУРА

- 1. Herbsi P. M., Carrison J. . . . O J. Che n., 195 , Nº 7 1 872
- 2. Синтеры гетероциклических соединений, 1964, т. 6, с. 17.
- 3. Пат. 7135956 (1971). Япония Wiz shimz R., sage i M. Shina H., he-ala A.— С. А., 1972, v 75, p 3367
- 4 Koer A II., Feny & Berrunk MTV, 1959, No 4, c. 187.

Армянский химический журнал, т. 44, № 7-8, стр. 481-483 (1991 г.)

письма в редакцию

УДК 547.816/818.1:547.821

СИНТЕЗ 7,7 ДИМЕТИЛ-2-ТИО-3-ЦИАНО-1,2,7,8-ТЕТРАГИДРО-5H-ПИРАНО (ТИОПИРАНО) /4,3-В/ПИРИДИНОВ.

С. Г. ПИЛОСЯН, В. В. ДАБАЕВА и А. С. НОРАВЯН Институт тонкой органической химин им. А. Л. Миджояна АН Республики Армения, Ереван Поступило 15 X 1990

Рансе пами был осуществлен синтез 2-хлор-3-цианопроизводных пиридинов, конденсированных с тетрагидропирановым (-тиопирановым) и пиперидиновым гетерокольцами [1]. В настоящей работе исследованы два метода синтеза соответствующих 2-тио-3-цианопроизводных как исходных для построения новых гетероциклических соединений тненовиридинового ряда, обладающих потепциальной биоактивностью. Методом «а» формилированием 2,2-диметилтетрагидропиран (-тиопиран) -4-онов (I, II) [2, 3] этилформиатем в присутствии метилата патрия получены натриевые производные 5-гидроксиметилентетрагидропиран (тиопиран) -4-онов. Последине без выделения из реакционной среды подвергнуты гидролизу и дальнейшей циклоконденсации с тноцианацетамидом с образованием 2-тио-3-цианопроизводных III, IV с 40—50% выходами. Метод «б» заключается в тнодехлорировании ранее синтезированных хлорнитрилов V, VI [1] под дей-

ствием тиомочевины. Последний обеспечивает 90—95% выходы целевых 2-тионов, что, безусловно, свидетельствует в его пользу.

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array}\end{array}\end{array} & \begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array}\end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \end{array}\end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} & \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array}$$

Строчние синтезированных соединений доказано ИК и ПМР спектральными методами, а также данными элементного анализа. ИК опектры сняты на приборе «UR-20» в вазеляновом масле, ПМР спектры—на приборе «Varian T-60» с использованием ГМДС в качестве внутреннего стандарта. Тонкослойная хроматография проведена на иластинках «Silufol UV-254» с применением системы эфир—бензол—

метанол, 3:1:0,5; проявление-парами йода.

7,7-Диметил-2-тио-3-циано-1,2.7,8-тетрагидро-5Н-пирано/4,3-в/пиридин (111) и 7,7-диметил-2-тио-3-циано-1,2,7,8-тетрагидро-5Н-тиопирано-14,3-в/пиридин (IV). Метод «а». К смесн 1,28 г (0,01 моля) 2,2-диметилтетрагидропиран-4-она [2] и 1,1 г (0,015 моля) этилового эфира муравьиной кислоты, охлажденной до 0-5°, прибавляют метанольный раствор метилата натрия, приготовленный из 0,23 г (0,01 моля) металлического натрия и 3 мл абс. метилового спирта. Выпавший осадок натриевого производного 2,2-диметил гидроксиметилентетрагидропиран-4-она оставляют на ночь при комнатной температуре, затем охлаждают до 0 -5°, прибавляют 5 мл холодной воды. Далее при перемешивания прибавляют 0,2 мл диэтиламина и раствор 0, 96 г (0,01 моля) тиоцианацетамида в 3 мл воды. Реакционную смесь нагревают при 35° в течение 6 ч, выпавшие кристаллы отфильтровывают, промывают водой, метанолом и высушивают. Получают 0,9 г (40,9%) *7.7- диметил-2-тис-3-циано-1, 17.8-гетрагидро-5Н-пирано-4,3-в/пиридина (III), т. пл. 244—245° (этанол), Rt 0.79, ИК спектр, v. см-1: 1150— 1260 (COC); 1610 (N—C=C, comp.); 2240 (C≡N); 3030, 3130, 3200 (NH). Спектр ПМР (ДМСО—d₆), 8, м. д.: 7,86 с (1H, CH); 4,46 с (2H, 5-CH₂); 2,63 c (2H, 8-CH₂); 1,16 c [(6H, 7-(CH₃)₂]. Haŭдено, %: С 59,75; Н 5,30; N 12,40; S 14,56. М 220, 229. С₁₁H₁₂N₂OS. Вычислено, %: С 59,97; Н 5,49; N 12,72; S 14,56.

Аналогично вышеописанному опыту из 1,44 ε (0,01 моля) 2,2-диметилтетрагидротнопиран-4-она (II) [3] получают 1,2 ε (50,7%) 7,7-диметил-2-тио-3-циано-1,2,7,8-тетрагидро-5H - тиопирано/4,3-и/пиридина (IV), т. пл. 249—250° (этанол), R_t 0,67. Спектр ПМР (пиридин— d_6), δ , м. δ .: 7,60 ε (1H, CH); 3,60 уш. ε . (2H, 5—CH₂); 2,96 уш. ε . (2H,

8—6H₂): 1,26 с [6H, 7—(СН₁)₂] Найдено, %: С 55,71; Н 5,23: N 11,76; S 27,14. М 236, 365. С₁₁Н₁₂N₂S₂. Вычислено, %: С 55,89; Н 5,12; N 11,85; S 27,13.

Метод «б». Раствор 2,2 г (0,01 моля) 7,7-диметил-2-хлор-3-циано-7,8-дигидро-5Н-пирано/4,3-в/пиридина (V) [1] и 2,2 г (0,03 моля) тиомоченины в 30 мл абс. этилового спирта кнпятят 5 ч. Отгоняют растноритель, к остатку прибавляют 15 мл 2 н раствора NaOH и перемешивают при комнатной температуре 30 мин. Затем смесь отфильтровывают, фильтрат нейтрализуют уксусной кислотой, выпавшие кристаллы отфильтровывают, промывают водой и высушивают. Получают 2,1 г (95,3%) 7,7-диметил-2-тио-3-циано-1,2,7,8-тетрагидро-5Н-пирано/4,3-в/пиридина, т. пл. 244—245° (этанол). Аналогично из 2,4 г (0,01 моля) 7,7-диметил-2-хлор-3-циано-7,8-дигидро-5Н-тиопирано/4,3-в/пиридина (V) [1] получают 2,1 г (88,8%) 7,7-диметил-2-тио-3-циано-1,2,7,8-тетрагидро-5Н-тиопирано/4,3-в/пиридина (IV), т. пл. 249—250° (этанол). Константы соединений III, IV полностью совпадают с принеденными и методе «а».

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Вилосян С. Г., Дабаева В. В., Енокян Б. Д., Абгарян Э. А., Норавян А. С.—Арм. хим. ж., 1988, т. 41, № 11, с. 687.
- 2. Назаров И. И., Торгов И. В., Терехова Л. Н. Изв. АН СССР, ОХН, 1943, № 1, с. 50.
- 3. Вертанян С. Л., Поравян Л. С., Жамагорцян В. Н. Изв. АН АрмССР, 1965, т. 18, № 1, с. 124.