УДК 542.91+547.853.3

ПРОИЗВОДНЫЕ ПИРИМИДИНА

XX. НЕКОТОРЫЕ ЗАМЕЩЕННЫЕ 5-(п-АЛЛИЛОКСИБЕНЗИЛ)ПИРИМИДИНЫ

М. А. КАЛДРИКЯН, Н. А. НЕРСЕСЯН и А. А. АРОЯН

Институт тонкой органической химии АН Армянской ССР (Ереван)

Поступило 26 III 1970

С целью изучения канцеролитических свойств циклизацней *п*-аллилоксибензилмалонового эфира с мочевиной, тиомочевиной и гидрохлоридом гуанидина получены пири-
 мидины I (б, в, г). Взаимодействием диамида *п*-аллилоксибензилмалоновой кислоты с
 формамидом в присутствии этилата натрия синтезирован Ia. Нагревание I с хлоро-
 кисью фосфора приводит к соответствующим хлорпириимидинам II. Некоторые из них
 переведены в моноэтиленинопириимидины.

Библ. ссылок 4.

Предварительные исследования канцеролитических свойств ранее
 синтезированных производных пириимидина показали, что некоторые из
 них проявляют антибластическую активность в отношении сарком M—1,
 180 и 45 [1].

В данной работе приводится синтез ряда замещенных пириимидинов
 с общей формулой:

а, R=H; б, R=OH; в, R=SH; г, R=SCH₃; д, R=NH₂.

Синтез I проведен по следующей схеме:

Необходимым исходным продуктом являлся аллилоксибензол, который получен по описанному в литературе способу [2]—взаимодействием фенола с бромистым аллилом в присутствии едкого натра в среде метанола. Реакция хлорметилирования аллилоксибензола проведена в условиях, описанных для пропоксибензола [3]—взаимодействием аллилоксибензола с хлористым водородом и формалином в среде бензола.

n-Аллилоксибензилмалоновый эфир синтезирован обычным способом из *n*-аллилоксибензилхлорида и малонового эфира. Циклизация последнего с мочевиной, тиомочевиной и гидрохлоридом гуанидина приводит к пиридинам I (б, в, д). В действие йодистого метила в присутствии едкого кали переведен в метилмеркаптопроизводное Iг.

Синтез Ia осуществлен взаимодействием диамида *n*-аллилоксибензилмалоновой кислоты с формамидом в присутствии этилата натрия в среде абсолютного спирта (99,9%). Необходимый для этой реакции диамид *n*-аллилоксибензилмалоновой кислоты получен действием насыщенного метанольного раствора аммиака на *n*-аллилоксибензилмалоновый эфир с применением каталитических количеств метилата натрия.

Нагревание I (а, б, г, д) со свежеперегнанной хлорокисью фосфора в присутствии пиридина (в случае а, г), диметиланилина (в случае б) или без акцептора хлористого водорода (д) приводит к получению 4,6-дихлор-, 2,4,6-трихлор-, 2-метилмеркапто-4,6-дихлор- и 2-амино-4,6-дихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиридинол II:

а, R=H; б. R=Cl; г. R=CH₂S; д. R=NH₂.

Они представляют собой кристаллические вещества, чистота и индивидуальность которых проверена хроматографированием в тонком слое окиси алюминия II активности в системе диэтиловый эфир—петролейный эфир (1:5).

Введением IIа и IIг в реакцию с этиленимином в присутствии триэтиламина в абсолютном бензоле синтезированы соответствующие моноэтилениминопроизводные:

Последние получают в виде масел, кристаллизующихся при длительном стоянии в вакуум-эксикаторе.

Экспериментальная часть

n-Аллилоксибензилхлорид. В смесь 67 г (0,5 моля) аллилоксибензола, 100 мл соляной кислоты и 60 мл бензола при перемешивании и ох-

лаждении льдом до 0—2° пропускают ток сухого хлористого водорода до насыщения. Затем приливают 55 г (0,75 моля) предварительно охлажденного формалина, пропускают ток хлористого водорода еще 35—40 минут и перемешивают смесь при комнатной температуре в течение 3 часов. Отделяют водный слой от бензольного, последний 2—3 раза промывают ледяной водой и сушат безводным серноокислым натрием. После удаления бензола остаток перегоняют в вакууме. Выход 56 г (61,5%); т. кип. 127—128°/1 мм; d_4^{20} 1,1150; n_D^{20} 1,5461. По литературным данным [4], т. кип. 130—132°/9 мм; d_4^{20} 1,0763; n_D^{20} 1,5250.

n-Аллилоксибензилмалоновый эфир. К смеси 150 мл абсолютного спирта и 121,6 г (0,76 моля) малонового эфира при перемешивании прибавляют 8,7 г (0,38 г-ат) натрия. Смесь охлаждают до комнатной температуры и прикапывают 69,3 г (0,38 моля) *n*-аллилоксибензилхлорида. Нагревают на водяной бане в течение 10—12 часов. Отгоняют спирт, добавляют воду и экстрагируют эфиром. Эфирный раствор сушат над безводным серноокислым натрием. После удаления эфира остаток перегоняют в вакууме. Выход 73,2 г (63,0%); т. кип. 196—198°/1 мм; d_4^{20} 1,0828; n_D^{20} 1,4958. M_{RD} найдено 82,62, вычислено 81,59. Найдено %: С 66,75; Н 7,15. $C_{17}H_{22}O_3$. Вычислено %: С 66,64; Н 7,23.

Диамид *n*-аллилоксибензилмалоновой кислоты. 15,3 г (0,05 моля) *n*-аллилоксибензилмалонового эфира в 70 мл насыщенного аммиачного раствора метанола прибавляют к раствору метилата натрия, приготовленного из 0,11 г (0,005 г-ат) натрия и 30 мл абсолютного метанола. Смесь оставляют при комнатной температуре 96 часов. Кристаллы отфильтровывают, промывают метанолом и сушат на воздухе. Выход 8,8 г (71,0%); т. пл. 215—216°. Найдено %: С 62,59; Н 6,49; N 11,00. $C_{13}H_{16}N_2O_3$. Вычислено %: С 62,89; Н 6,49; N 11,28.

4,6-Диокси-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (Ia). Смесь 6,2 г (0,025 моля) диамида *n*-аллилоксибензилмалоновой кислоты, этилата натрия, приготовленного из 1,15 г (0,05 г-ат) натрия и 50 мл абсолютного этанола, и 2,5 мл свежеперегнанного формамида при перемешивании кипятят в течение 8—10 часов. Отгоняют спирт, остаток растворяют в 50 мл горячей воды. Отфильтровывают непрореагировавший диамид, фильтрат подкисляют 25—30 мл разбавленной (1:1) соляной кислоты (рН 2—3). После охлаждения кристаллы отфильтровывают, промывают ледяной водой и сушат. Выход 5,1 г (82,0%); т. пл. 223—225°. Найдено %: С 65,19; Н 5,76; N 10,56. $C_{14}H_{14}N_2O_3$. Вычислено %: С 65,10; Н 5,46; N 10,84.

2,4,6-Триокси-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (Iб). Смесь 7,6 г (0,025 моля) *n*-аллилоксибензилмалонового эфира, 1,5 г (0,025 моля) мочевины и этилата натрия, приготовленного из 0,6 г (0,025 г-ат) натрия и 30 мл абсолютного спирта, при перемешивании нагревают на водяной бане в течение 6 часов. Отгоняют спирт, приливают 50 мл воды и экстрагируют эфиром. Водный слой подкисляют соляной кислотой до кислой реакции на конго. После охлаждения кристаллы отфильтровы-

вают, промывают водой и высушивают на воздухе. Выход 4,1 г (60,3%); т. пл. 178—180° (из метанола). Найдено %: С 61,75; Н 5,31; N 10,31. $C_{14}H_{14}N_2O_4$. Вычислено %: С 61,30; Н 5,14; N 10,21.

2-Меркапто-4,6-диокси-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (Iв).

Смесь этилата натрия, приготовленного из 1,5 г (0,065 г-ат) натрия и 50 мл абсолютного этанола, 7,6 г (0,025 моля) *n*-аллилоксибензилмалонового эфира, 3 г (0,04 моля) тиомочевины при перемешивании нагревают на водяной бане в течение 6—8 часов. Отгоняют спирт, добавляют 70 мл воды и экстрагируют эфиром. Водный слой подкисляют соляной кислотой до кислой реакции на конго. После охлаждения кристаллы отфильтровывают, промывают водой и сушат на воздухе. Выход 5,3 г (86,2%); т. пл. 142—143° (из этанола). Найдено %: N 9,85; S 10,72. $C_{14}H_{14}N_2O_3S$. Вычислено %: N 9,64; S 11,04.

2-Метилмеркапто-4,6-диокси-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (Iг).

0,56 г (0,01 моля) едкого кали при нагревании растворяют в 50 мл метанола, добавляют 2,9 г (0,01 моля) 2-меркапто-4,6-диокси-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидина. Затем прибавляют 2 г (0,014 моля) йодистого метила и нагревают на водяной бане в течение 1 часа. После добавления 50 мл воды выпадают кристаллы, которые отфильтровывают, промывают водой и сушат. Выход 2,6 г (84,8%); т. пл. 233—234° (из метанола). Найдено %: N 9,06; S 10,87. $C_{15}H_{16}N_2O_3S$. Вычислено %: N 9,20; S 10,53.

2-Амино-4,6-диокси-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (Iд). Смесь 7,6 г (0,05 моля) *n*-аллилоксибензилмалонового эфира, 2,3 г (0,05 моля) гидрохлорида гуанидина и этилата натрия [из 1,7 г (0,075 г-ат) натрия и 50 мл абсолютного спирта] при перемешивании нагревают в течение 8—10 часов. Отгоняют спирт, прибавляют 50 мл воды и экстрагируют эфиром. Водный слой подкисляют уксусной кислотой. После охлаждения кристаллы отфильтровывают, промывают водой и сушат на воздухе. Выход 6,2 г (92,8%); т. пл. 241—243° (из уксусной кислоты). Найдено %: С 61,35; Н 5,97; N 15,66. $C_{14}H_{15}N_3O_3$. Вычислено %: С 61,52; Н 5,49; N 15,37.

4,6-Дихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (IIа). Смесь 4,5 г (0,017 моля) Ia, 15,9 мл хлорокси фосфора и 2,8 мл пиридина нагревают на водяной бане в течение 8—10 часов. Отгоняют избыток хлорокси фосфора в вакууме водоструйного насоса. Остаток выливают в стакан со льдом, экстрагируют эфиром и высушивают сернокислым натрием. После отгонки эфира остаток кристаллизуется. Выход 3,2 г (64,0%); т. пл. 62—63° (из абсолютного спирта); R_f 0,56. Найдено %: Cl 23,87; N 9,13. $C_{14}H_{12}Cl_2N_2O$. Вычислено %: Cl 24,02; N 9,49.

2,4,6-Трихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиримидин (IIб). Смесь 4,2 г (0,015 моля) Ib, 45,6 мл хлорокси фосфора и 4,6 мл диметиламинина нагревают на водяной бане в течение 8—10 часов. Отгоняют избыток хлорокси фосфора в вакууме водоструйного насоса, остаток выливают в стакан со льдом. Кристаллы отфильтровывают, промывают водой и высушивают. Выход 4,4 г (89,8%); т. пл. 116—117° (из абсолютного эта-

нола); R_f 0,50. Найдено %: Cl 32,05; N 8,67. $C_{14}H_{11}Cl_3N_2O$. Вычислено %: Cl 32,27; N 8,49.

2-Метилмеркапто-4,6-дихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиридин (IIг). Смесь 4,5 г (0,015 моля) Iг, 13 мл хлорокиси фосфора и 2,4 мл пиридина нагревают на водяной бане в течение 8—10 часов. Отгоняют избыток хлорокиси фосфора в вакууме водоструйного насоса, остаток выливают в стакан со льдом, экстрагируют хлороформом. После отгонки хлороформа, остаток при прибавлении абсолютного эфира кристаллизуется. Выход 4 г (79,1%); т. пл. 85—87° (из абсолютного этанола); R_f 0,49. Найдено %: Cl 20,56; N 8,43. $C_{15}H_{14}Cl_2N_2OS$. Вычислено %: Cl 20,78; N 8,20.

2-Амино-4,6-дихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиридин (IIд). Смесь 4,1 г (0,015 моля) Iд и 11 мл хлорокиси фосфора кипятят в течение 6—8 часов. После отгонки избытка хлорокиси фосфора остаток выливают в стакан со льдом. Кристаллы отфильтровывают, промывают водой и высушивают. Выход 4,4 г (95,6%); т. пл. 145—147° (из уксусной кислоты). Найдено %: Cl 22,56; N 13,25. $C_{14}H_{13}Cl_2N_3O$. Вычислено %: Cl 22,80; N 13,50.

2-Метилмеркапто-4-хлор-6-этиленимино-5-(аллилоксибензил)пиридин. Смесь 1,7 г (0,005 моля) 2-метилмеркапто-4,6-дихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиридина, 0,9 мл (0,015 моля) этиленимины, 2,4 мл триэтиламина и 25 мл абсолютного бензола оставляют при комнатной температуре в течение 15 часов. Отфильтровывают осадок и отгоняют бензол. Маслообразный остаток после высушивания в вакуум-эксикаторе кристаллизуется. Кристаллы промывают петролейным эфиром. Выход 1 г (62,5%); т. пл. 46—47°. Найдено: Cl 10,30; N 12,08. $C_{17}H_{18}NClOS$. Вычислено %: Cl 10,19; N 12,07.

4-Хлор-6-этиленимино-5-(*n*-аллилоксибензил)пиридин. Получен аналогично предыдущему из 1,4 г (0,005 моля) 4,6-дихлор-5-(*n*-аллилоксибензил)пиридина, 0,9 мл (0,015 моля) этиленимины, 2,4 мл триэтиламина и 25 мл абсолютного бензола. Выход 0,9 г (60,0%); т. пл. 64—65°. Найдено %: Cl 11,52; N 13,65. $C_{16}H_{16}ClN_2O$. Вычислено %: Cl 11,75; N 13,91.

ԳԻՐԻՄԻԴԻՆԻ ԱՄԱՆՅՅԱԼՆԵՐ

XX. ՄԻ ՔԱՆԻ ՏԵՂԱԿԱԼՎԱՄ 5-(ՎԱԼԻԻՐՔՍԻՐԵՆՁԻԼ)ԳԻՐԻՄԻԴԻՆՆԵՐ

Մ. Շ. ԿԱԼԴՐԻԿՅԱՆ, Ե. Ա. ՆԵՐՍԵՍՅԱՆ և Հ. Ա. ՉԱՐՈՅԱՆ

Ա մ փ ո փ ո լ մ

Ներկա աշխատանքը նվիրված է 2,4,6-դիրքերում տարբեր ֆունկցիոնալ խմբեր պարունակող 5-(վալիլօքսիրենզիլ)պիրիմիդինների սինթեզին: Այդ նպատակով վալիլօքսիրենզիլմալոնաթթվի էսթերը միզանյութի, թրոմբոզա-

նյութի և գուանիդինի հիդրոքլորիդի հետ ցիկլիզացիայի ենթարկելով սինթեզված են համապատասխան 2-տեղակալված (OH, SH, NH₂) 4,6-դիօքսի-5-(պալլիլօքսիրենզիլ)պիրիմիդիններ (I); պալլիլօքսիրենզիլմալոնաթթվի դիամիդի և ֆորմամիդի փոխազդամբ ստացված է 4,6-դիօքսի-5-պալլիլօքսիրենզիլ պիրիմիդին: I-ը ֆոսֆորի օքսիքլորիդի հետ տաքացնելով փոխարկված են 4,6-դիքլորպիրիմիդինների II: Նրանցից մի քանիսն օգտագործված են մոնոէթիլենիմինապիրիմիդինների սինթեզում:

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. А. А. Ароян, М. А. Калдрикян, Р. Г. Мелик-Оганджян, Арм. хим. ж., 20, 61 (1967); А. А. Ароян, М. С. Крамер, Арм. хим. ж., 20, 218 (1967); А. А. Ароян, Р. Г. Мелик-Оганджян, Б. Т. Гарибджанян, Г. М. Степанян, Арм. хим. ж., 21, 868 (1968); А. А. Ароян, Р. Г. Мелик-Оганджян, Арм. хим. ж., 20, 314 (1967); Б. Т. Гарибджанян, Г. М. Степанян, Биол. ж. Армении, 22, 21 (1969).
2. А. А. Ароян, Науч. тр. ЕГУ (хим. серия), 44, 58 (1954).
3. А. Л. Мнджоян, А. А. Ароян, Науч. тр. ЕГУ (хим. серия), 36, 21 (1952); А. Л. Мнджоян, А. А. Ароян, Т. Р. Овсепян, Изв. АН Арм. ССР, ХН, 13, 275 (1960).
4. А. А. Ароян, Науч. тр. ЕГУ (хим. серия), 44, 55 (1954).