



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 17 * № 4 * 1991

УДК 547.455.627'233.1'161 : 577.152.321'135

© 1991 г.

*Я. В. Возный, С. В. Афанасьев, И. С. Каличева,
А. А. Галоян*

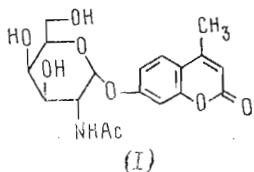
2-ТРИФТОРАЦЕТАМИДО-2-ДЕЗОКСИ- β -D-ГАЛАКТОПИРАНОЗИЛФТОРИД — НОВЫЙ ГЛИКОЗИЛИРУЮЩИЙ АГЕНТ В СИНТЕЗЕ ХРОМОГЕННЫХ И ФЛУОРОГЕННЫХ СУБСТРАТОВ α - И β -N-АЦЕТИЛГАЛАКТОЗАМИНИДАЗ

Институт биохимии АН АрмССР, Ереван

Взаимодействием гидрохлорида 2-амино-2-дезоксигалактозы с этилтрифторацетатом получена 2-трифторацетамидо-2-дезоксигалактоза, которая трехстадийным синтезом без выделения промежуточных продуктов была превращена в 2-трифторацетамидо-2-дезокси-3,4,6-три-O-ацетил- β -D-галактопиранозилфторид. Для синтеза хромогенных и флуорогенных субстратов α - и β -N-ацетилгалактозаминидаз предложено использовать конденсацию этого фторида с trimетилсилиловыми эфирами *n*-нитрофенола, 4-метил- и 4-трифторометилумбелиферона с последующим удалением O-заместителей и модификацией N-защитных групп. Аномерные пары гликозидов во всех случаях были легко разделены колоночной хроматографией, N-трифторацетильная защитная группа гладко заменена N-ацетильной. Структура не описанных ранее промежуточных и конечных продуктов доказана с помощью спектроскопии ^{13}C -ЯМР.

Для определения активности ферментов, расщепляющих O-гликозиды 2-ацетамидо-2-дезоксигалактозы, некоторыми формами выпускаются хромогенные субстраты, производные *n*-нитрофенола [1]. Флуорогенные субстраты, гликозиды 4-метилумбелиферона (4-метил-7-гидроксикумарина), выпускаются только для β -ацетилгалактозаминидазы и β -ацетил-глюкозаминидазы, причем их синтез вплоть до последнего времени не был описан.

В 1989 г. появилась статья Лемье и соавт. [2], в которой описан синтез обоих аномеров (4-метилумбелиферил)-2-ацетамидо-2-дезокси-D-галактопиранозы. Синтез основан на реакции 4-метилумбелиферона с 2-азидо-2-дезокси-D-галактопиранозилхлоридом в присутствии двукратного количества трифторметансульфоната серебра, 2,4,6-коллидина и молекулярных сит 4 Å. В зависимости от конфигурации исходного хлорида суммарный выход смеси аномеров составил 43—53 %, причем выход α -аномера в обоих случаях не превышал 33 %. После разделения аномеров, восстановления азидной функции в аминогруппу и N-ацетилирования полученный (4-метилумбелиферил)-2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (I)



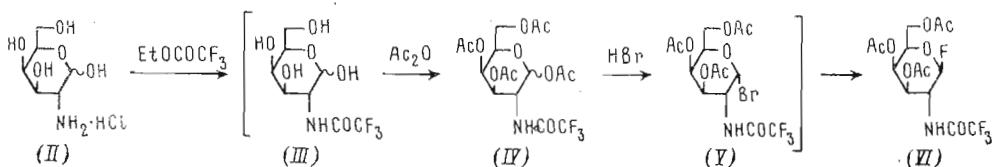
был с успехом применен для диагностики редкого наследственного заболевания — болезни Шиндлера [3, 4], связанной с недостаточностью N-ацетил- α -D-галактозаминидазы.

В настоящем сообщении мы описываем синтез арилгликозидов 2-ацетамидо-2-дезокси-D-галактопиранозы, в том числе и соединения (I), за-

ключающийся в использовании нового гликозилирующего агента — 2-трифторацетамило-2-дезокси-3,4,6-три-O-ацетил- β -D-галактопиранозилфторида (VI).

В основе мотивов, приведших к синтезу этого агента гликозилирования, лежали следующие соображения: 1) интересно было получить именно β -гликозилфторид, поскольку β -гликозилфториды 2-ацетамило-2-дезоксисахаров в отличие от α -аномеров [5] не описаны в литературе; 2) располагая гликозилирующим агентом, имеющим β -конфигурацию гликозидной связи, можно было надеяться на возрастание доли α -аномера в продуктах гликозилирования; 3) для существования β -гликозилфторида и синтеза с его помощью α -O-гликозидов при атоме азота должна находиться несучаствующая защитная группа; 4) из возможных несучаствующих групп наибольший интерес представляет легкоудаляемая трифторацетильная группа.

Схема 1



Трифторацетилирование гидрохлорида (II) проводилось действием смеси этилтрифторацетат — триэтиламин в метаноле, аналогично работам [6—8], в которых был осуществлен синтез N-трифторацетатов некоторых аминокислот и пептидов. Насколько нам известно, этилтрифторацетат ранее не применялся для N-трифторацетилирования аминосахаров. Основными реагентами, используемыми для этих целей, были трифторуксусный ангидрид [9, 10] и S-этилтрифтороацетат [11]. Аномерная смесь трифторацетатов (III) была подвергнута O-ацетилированию, затем действию раствора HBr/AcOH , и образующийся гликозилбромид (V) без очистки был введен в реакцию с гидрофторидом 2,4,6-коллидина в условиях, описанных ранее для нейтральных альдоз [12] (схема 1). Гликозилфторид (VI) был выделен из реакционной смеси путем хроматографирования на колонке с силикагелем. Выход составил 50% (считая на исходный гидрохлорид (II)). Фторид (VI) оказался весьма стабильным соединением, которое можно хранить по меньшей мере в течение года.

Структура его подтверждена ^{13}C -ЯМР-спектром, в котором имеется дублет с $J_{\text{C}_1, \text{F}}$ 217 Гц, соответствующий сигналу C1 гликозилфторида, и квартет, отвечающий N-трифторацетильной группе. Основным доказательством β -конфигурации фторида (VI) послужила отмеченная в его ПМР-спектре и очень характерная для 1,2-транс-гликозидов величина K_{CCB} H1-H2, составляющая 8,0 Гц. Ряд других данных, например, распределение сигналов углеродных атомов углеводного цикла в ^{13}C -ЯМР-спектре (см. таблицу) и величина удельного вращения, также подтверждает правильность структуры соединения (VI).

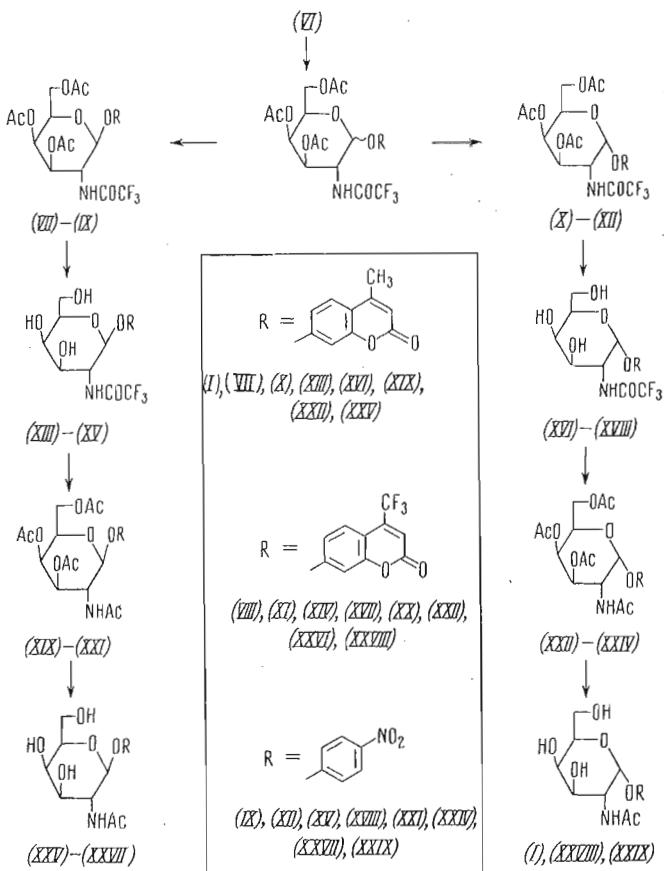
Далее нами был предпринят синтез арилгликозидов, представляющих интерес в качестве хромогенных и флуорогенных субстратов α - и β -N-ацетил-D-галактозаминидаз. Помимо известных гликозидов N-ацетил-D-галактозаминидов *n*-нитрофенола [13, 14] и 4-метилгумбелиферона [2] весьма любопытно было бы синтезировать производные 4-трифторметилгумбелиферона, флуоресцентного фенола, отличающегося большим сдвигом Стокса (120 нм), длинноволновой флуоресценцией (505 нм) и довольно низким pK_a (6,9) [15].

Синтез арилгликозидов (VII—XII) (см. схему 2) проводили путем взаимодействия трифторметилловых эфиров *n*-нитрофенола, 4-метил- и 4-трифторметилгумбелиферона с гликозилфторидом (VI) в хлористом метилене в присутствии эфирата трехфтористого бора. При этом выяснилось, что взаимодействие протекает гладко и мало зависит от природы применяемого фенола. Выход смеси аномеров (VII—XII) превышает достигнутый в работе [2] и составляет 51—67%. Самое существенное наблю-

дение, однако, заключалось в том, что аномерные пары N-трифторацетилированных гликозидов (VII, X; VIII, XI; IX, XII) в отличие от N-ацетилированных аналогов хорошо делятся и могут быть во всех случаях количественно разделены обычной колоночной хроматографией. Выход полученных таким путем 1,2-*cis*-арилгликозидов (X—XII) составил 19, 20 и 17 %, что несколько меньше, чем в работе [2].

Схема 2

Синтез арилпроизводных 2-амино-2-дезокси-D-галактозы



Далее к выделенным в индивидуальном виде арилгликозидам (VII—XII) была применена стандартная последовательность операций О-дезацетилирования метилатом натрия в метаноле, N-дезацетилирования действием водного 1 н. едкого натра, исчерпывающего ацетилирования смесью уксусный ангидрид — пиридин и, наконец, О-дезацетилирования метилатом натрия в метаноле. Результатом этих простых операций стало снятие О-ацетильных защитных групп и замена N-трифторацетильной группы на N-ацетильную защитную группу.

Для 4-метилумбелиферилпроизводных (I, XIX, XXV) константы совпадали с описанными ранее [2], для *n*-нитрофенилгликозидов (XXVII, XXIX), как и для гликозида (XXII), константы довольно близки к описанным в литературе [13, 14], хотя и не совпадают полностью. Структура гликозидов, полученных впервые, доказана с помощью данных ^{13}C -ЯМР-спектроскопии (см. таблицу).

Сравнивая разработанные ранее гликозилирующие агенты [16] для получения арил-2-ацетамидо-2-дезокси-D-галактонапирозидов и предложенный в настоящей работе, можно отметить следующие преимущества последнего: синтез гликозилфторида (VI) менее трудоемок, сам реагент весьма стабилен, его применение не требует использования солей серебра. Очень просты также операции по постановке, снятию и трансформации О- и N-защитных групп. Исходный гидрохлорид (II) — коммерческий препарат.

Спектры ^{13}C -ЯМР гликозидов в дейтеропиридине, δ , м.д. (J , Гц)

Соединение	C1	C2	C3	C4	C5	C6	CH_3	$\text{C}=\text{O}$	R
(VI) *	106,7 д (217)	51,7 д (22,6)	68,8 д (10)	66,1	71,3 д (4,3)	61,5	20,4 20,5 20,9	157,8 170,3 170,7 170,8	119,1 к (CF ₃)
(XIII)	99,8	55,2	71,7	69,7	78,1	62,3	18,2	158,9 к (36,6)	104,3; 104,4; 112,9; 113,9; 115,2; 126,5; 152,8; 155,3; 160,7
(XIV)	99,5	55,1	71,5	69,6	78,2	62,2	—	159,0	105,0; 108,3; 114,2; 114,7; 126,6; 161,5
(XV)	99,4	55,0	71,5	69,5	78,2	62,2	—	162,7	118,9; 125,9
(XVI)	97,7	52,6	68,3	69,9	74,6	62,2	18,2	160,5	105,0; 113,1; 113,9; 115,3; 126,6; 152,9; 155,4
(XVII)	97,6	52,4	68,1	69,8	74,7	62,2	—	159,0	105,4; 108,4; 114,2; 114,8; 126,5; 161,2
(XVIII)	97,4	52,3	68,1	69,6	74,6	62,0	—	162,5	117,2; 126,0
(XXVI) **	99,0	51,7	67,4	71,0	75,9	60,4	23,1	169,9	105,8; 107,5; 114,1; 114,9;
(XXVIII)	98,3	51,3	69,0	69,6	74,5	62,2	23,0	171,2	125,9; 160,8 105,2; 108,0; 114,0; 114,8; 126,3; 161,5

* Спектр снят в CDCl_3 .

** Спектр снят в $\text{DMSO}-d_6$.

Кроме того, известный интерес представляют, на наш взгляд, N-трифторацетилированные гликозиды (XIII—XVIII). Если они не будут расщепляться соответствующими гликозидазами, то, может быть, соединения (XV) и (XVIII) после восстановления нитрогруппы в аминогруппу можно будет использовать в качестве аффинных лигандов при выделении гликозидаз. Флуорогенные субстраты (XIII, XIV) и (XVI, XVII) могут оказаться полезными при изучении взаимодействия лектин — углевод.

Таким образом, осуществлен синтез триацетата 2-трифторацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозилфторида (VI) и показано, что он является эффективным гликозилирующим агентом, пригодным для синтеза α - и β -арилгликозидов, производных 2-амино-2-дезокси-D-галактозы. Впервые синтезированы перспективные флуорогенные субстраты N-ацетилгалактозаминиды на основе 4-трифторметилумбелиферона.

Экспериментальная часть

D-Галактозамин солянокислый — продукт фирмы Chemapol (ЧСФР). Тrimетилсилиловые эфиры *n*-нитрофенола, 4-метилумбелиферона и 4-трифторометилумбелиферона получены по методике [17], гидрофторид коллидина получен по способу [12]. Эфират трехфтористого бора (ч) и бромную ртуть (ч) производства «Союзреактив» использовали без очистки, ацетонитрил и хлористый метилен очищали передгонкой над P_2O_5 , бензол абсолютировали над натрием. ТСХ проводили на пластинах Silufol UV-254 (ЧСФР), для обнаружения соединений пластины нагревали или использовали проявление под лампой ДБ-15 (СССР). Колоночную хроматографию осуществляли на сорбенте Silpearl (ЧСФР), подбирая элюиющую смесь так, чтобы R_f выделяемого соединения составлял ~0,3. Удельные вращения измеряли на поляриметре ЕПО-1 (СССР). ^{13}C -ЯМР-спектры снимали на приборе Bruker AM-300 (ФРГ).

2-Трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-галактопиранозилфторид (VI). К смеси 5,4 г (25 ммоль) гидрохлорида D-галактоза-

мина (II) и 10 мл (12 г, 80 ммоль) этилтрифторацетата в 30 мл метанола прибавляли при перемешивании 7 мл (5 г, 50 ммоль) триэтиламина, перемешивали до растворения и оставляли на ночь при 20° С. Упаривали летучие продукты в вакууме, к остатку прибавляли 30 мл смеси пиридина и уксусного ангидрида (1 : 2). Через 15 ч реакционную смесь разбавляли хлороформом, промывали водой, упаривали, остаток растворяли в 10 мл CH_2Cl_2 и добавляли 30 мл 30% раствора НВг/АсОН. Смесь оставляли на 3 ч, разбавляли хлороформом (30 мл), промывали водой (2×20 мл), затем растворитель упаривали. Раствор бромида (V) (10 г) в ацетонитриле прибавляли к кипящей смеси 8 г (56 ммоль) гидрофторида коллидина, 300 мг бромида ртути и 20 мл ацетонитрила. Охлаждали реакционную смесь, разбавляли хлороформом (50 мл), промывали водой (2×30 мл) и упаривали. Остаток хроматографировали на колонке, элюент — бензол — этилацетат, 2 : 1. Получили 5,01 г (50%) желтоватого масла, R_f 0,35 *. $[\alpha]_D$ -8° (c 0,9; хлороформ). ^1H -ЯМР: 7,52д (1Н, $J_{\text{NH}, \text{H}2}$ 9,0 Гц, NH), 5,39дд (1Н, $J_{\text{H}1, \text{F}}$ 52 Гц, $J_{\text{H}1, \text{H}2}$ 8,0 Гц, H1), 5,48м (1Н, H4), 5,26дд (1Н, $J_{\text{H}2, \text{H}3}$ 11 Гц, $J_{\text{H}3, \text{H}4}$ 3,5 Гц, H3), 4,32ддд (1Н, H2), 4,20м (2Н, H6, H6'), 4,10м (1Н, $J_{\text{H}4, \text{H}5}$ < 1 Гц, $J_{\text{H}5, \text{H}6}$ 6,5 Гц, H5), 2,19с (3Н, OAc), 2,05с (3Н, OAc), 2,00с (3Н, OAc).

(4-Метилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (VII) и (4-метилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (X) (общая методика). К раствору 1,09 г (2,7 ммоль) гликозилфторида (VI) и 0,73 г (2,94 ммоль) 4-метил-7- trimetilsililoksiкумарина в 5 мл хлористого метилена при перемешивании прибавляли 0,35 мл (2,7 моль) эфирата трехфтористого бора. Через 4 ч разбавляли хлороформом, промывали водой, упаривали и ацетилировали смесью пиридин — уксусный ангидрид (1 : 2; 6 мл). Через 20 ч реакционную смесь разбавляли хлороформом, промывали водой, упаривали и остаток хроматографировали на колонке в системе бензол — этилацетат, 2 : 1. Выделили 0,71 г (47%) соединения (VII) (R_f 0,10; $[\alpha]_D$ -6° (c 0,7; хлороформ)) и 0,30 г (20%) соединения (X) (R_f 0,21; $[\alpha]_D$ $+136^\circ$ (c 0,6; хлороформ)).

По аналогичной методике были синтезированы соединения (VIII) и (XI); (IX) и (XII).

(4-Трифторметилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (VIII) и 4-трифторметилумбелиферил-2-трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (XI). Из 0,65 г (1,61 ммоль) фторида (VI), 0,54 г (1,79 ммоль) 4-трифторметил-7-trimetilsililoksiкумарина и 0,21 мл (1,61 ммоль) эфирата трехфтористого бора в течение 20 ч получали после хроматографирования в системе бензол — этилацетат (3 : 1) 0,46 г (47%) соединения (VIII) (R_f 0,28; $[\alpha]_D$ $+1^\circ$ (c 0,7; хлороформ)) и 0,19 г (19%) соединения (XI) (R_f 0,47), т. пл. 174—175° С (эфир — гексан), $[\alpha]_D$ $+155^\circ$ (c 2,4; хлороформ).

n-Нитрофенил-2-трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (IX) и *n*-нитрофенил-2-трифторацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил- α -D-галактопиранозид (XII) получали из 0,48 г (1,05 ммоль) фторида (VI), 0,5 г (4,2 ммоль) trimetilsililового эфира *n*-нитрофенола и 0,15 мл (1,09 ммоль) эфирата трехфтористого бора в 3 мл бензола в течение 15 ч. При хроматографировании на колонке в системе бензол — эфир (3 : 1) выделяли 0,27 г (45%) соединения (IX) (R_f 0,28; т. пл. 176—177° С; $[\alpha]_D$ -10° (c 0,4; хлороформ)) и 0,1 г (17%) соединения (XII) (R_f 0,43; $[\alpha]_D$ $+81^\circ$ (c 0,5; хлороформ)).

(4-Метилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (XIII) (общая методика). К 0,34 г (0,61 ммоль) соединения (VII) добавляли 5 мл абсолютного метанола и 0,1 мл 1 н. раствора метилата натрия в метаноле. Через 1 ч выпавший осадок растворяли в ацетоне, нейтрализовали катионитом КРС-2ш, фильтровали и упаривали. После

* Все значения R_f приведены в системе бензол — этилацетат, 3 : 1.

перекристаллизации из этанола получали 0,18 г (68%) соединения (XIII), т. пл. 288—289° С, с разложением, $[\alpha]_D -21^\circ$ (с 0,5; пиридин).

Аналогично получены производные (XIV)–(XVIII).

(4-Трифторметилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (XIV) получали из 0,33 г (0,54 ммоль) соединения (VIII). Выход 0,14 г (53%), т. пл. 250° С, с разложением (MeOH), $[\alpha]_D -30^\circ$ (с 0,6; пиридин).

n-Нитрофенил-2-трифторацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (XV) получали из 0,1 г (0,2 ммоль) ацетата (IX). Выход 0,054 г (76%), т. пл. 257—258° С, $[\alpha]_D -20^\circ$ (с 0,8; метанол).

(4-Метилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (XVI) получали из 0,3 г (0,54 ммоль) соединения (X). Выход 0,14 г (60%), т. пл. 281—282° С, $[\alpha]_D +177^\circ$ (с 1,2; пиридин).

(4-Трифторметилумбелиферил)-2-трифторацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (XVII) получали из 0,19 г (0,31 ммоль) соединения (XI). Выход 0,08 г (53%), т. пл. 291—292° С, $[\alpha]_D +173^\circ$ (с 0,6; пиридин).

n-Нитрофенил-2-трифторацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (XVIII) получали из 0,1 г (0,2 ммоль) ацетата (XII). Выход 0,06 г (84%), т. пл. 238—239° С, $[\alpha]_D +192^\circ$ (с 1; метанол).

(4-Метилумбелиферил)-2-ацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (XXV) (общая методика). К 0,45 г (1,04 ммоль) соединения (XIII) добавляли раствор 0,18 г (4,5 ммоль) едкого натра в 10 мл воды. Через 2 ч нейтрализовали уксусной кислотой (0,5 мл), упаривали досуха. Ацетилировали смесью пиридина — уксусный ангидрид (1 : 2; 6 мл). Через 20 ч реакционную смесь разбавляли хлороформом, промывали водой, упаривали и после хроматографирования на колонке в этилацетате получали 0,38 г (72%) (4-метилумбелиферил)-2-ацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-галактопиранозида (XIX) (т. пл. 224—225° С (эфир), $[\alpha]_D -2^\circ$ (с 0,6; хлороформ). Данные [2]: $[\alpha]_D -3^\circ$ (с 0,4; хлороформ). К 0,33 г полученного соединения добавляли 15 мл абсолютного метанола и 0,2 мл 1 М раствора метилата натрия в метаноле. Через 1 ч выпавший осадок растворяли в 200 мл ацетона при нагревании, нейтрализовали катионитом, отфильтровывали смолу и упаривали растворитель. Получали 0,19 г (77%) соединения (XXV), т. пл. 230—231° С, с разложением (EtOH), $[\alpha]_D +17^\circ$ (с 0,7; DMSO). Данные [2]: т. пл. 226—226,5° С, с разложением; $[\alpha]_D +20^\circ$ (с 0,4; DMSO).

По приведенной методике были получены соединения (XXVI)–(XXIX), (I).

(4-Трифторметилумбелиферил)-2-ацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (XXVI). Из 0,09 г (0,18 ммоль) соединения (XIV) получали 0,09 г (87%) тетраацетата (XX) ($[\alpha]_D +3^\circ$ (с 0,9; хлороформ)), О-дезацетилирование которого дало 0,04 г (57%) соединения (XXVI), т. пл. 245—246° С, с разложением (EtOH); $[\alpha]_D -43^\circ$ (с 0,6; пиридин).

n-Нитрофенил-2-ацетамидо-2-дезокси- β -D-галактопиранозид (XXVII). Из 0,13 мг (0,4 ммоль) соединения (XV) получали 0,14 мг (88%) тетраацетата (XXI), т. пл. 180—181° С (EtOH), $[\alpha]_D -2^\circ$ (с 0,5; ацетон). Данные [14]: т. пл. 184° С (EtOH), $[\alpha]_D -7^\circ$ (с 0,5; ацетон). После обработки тетраацетата (XXI) метилатом натрия получали 0,06 г (64%) соединения (XXVII), т. пл. 220—221° С (EtOH), $[\alpha]_D +26^\circ$ (с 0,14; вода). Данные [14]: т. пл. 205° С; $[\alpha]_D +19^\circ$ (с 0,12; вода).

(4-Метилумбелиферил)-2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (I). Из 0,06 г (0,14 ммоль) соединения (XVI) получали 0,07 г (99%) (4-метилумбелиферил)-2-ацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- α -D-галактопиранозида (XXII) ($[\alpha]_D +180^\circ$ (с 1,5; хлороформ). Данные [2]: $[\alpha]_D +202^\circ$ (с 0,5; хлороформ)), при О-дезацетилировании которого получали 0,034 г (66%) соединения (I), т. пл. 264—265° С (EtOH), $[\alpha]_D +246^\circ$ (с 0,3; DMSO). Данные [2]: т. пл. 264—265° С, $[\alpha]_D +231^\circ$ (с 0,4; DMSO).

(4-Трифторметилумбелиферил)-2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (XXVIII). Из 0,08 г (0,16 ммоль) соединения (XVII) получали 0,087 г (95%) (4-трифторметилумбелиферил)-2-ацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- α -D-галактопиранозида (XXIII), $[\alpha]_D +167^\circ$ (с

1,7; хлороформ), из которого получали 0,037 г (55%) соединения (XXVIII), т. пл. 271—272° С, с разложением (этилацетат), $[\alpha]_D +166^\circ$ (с 0,7; пиридин).

n-Нитрофенил-2-ацетамидо-2-дезокси- α -D-галактопиранозид (XXIX). Из 0,1 г (0,3 ммоль) соединения (XVIII) получали 0,115 г (94%) тетраацетата (XXIV), $[\alpha]_D +80^\circ$ (с 0,4; ацетон), после О-дезацетилирования выход гликозида (XXIX) составил 0,063 г (81%), т. пл. 270° С, с разложением, $[\alpha]_D +229^\circ$ (с 0,18; вода). Данные [14]: т. пл. 266° С, с разложением, $[\alpha]_D +310^\circ$ (с 0,2; вода).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Biochemicals, organic compounds for research and diagnostic reagents. Sigma Chemical Company. 1990. P. 756—757.
2. Szweda R., Spohr U., Lemieux R. H., Schindler D., Bishop D. F., Desnick R. J. // Can J. Chem. 1989. V. 67. № 9. P. 1388—1391.
3. Van Diggelen O. P., Schindler D., Kleijer W. J., Huijmans J. M. G., Galjaard H., Linden H. U., Peter-Katalinic J., Egge H., Dabrowski U., Gantz M. // Lancet. 1987. V. 2. № 8562. P. 804.
4. Schindler D., Bishop D. F., Wallace S., Wolfe D. E., Desnick R. J. // Pediatr. Res. 1988. V. 23. № 4/2. P. 333A.
5. Micheel F., Wulff H. // Chem. Ber. 1956. Bd. 89. № 6. S. 1521—1530.
6. Bayer E., Hunziker P., Mutter M., Sievers R. E., Uhmann R. // J. Amer. Chem. Soc. 1972. V. 94. № 1. P. 265—268.
7. Steglich W., Hinze S. // Synthesis. 1976. № 6. P. 399—404.
8. Curphy T. J. // J. Org. Chem. 1979. V. 44. № 15. P. 2805—2807.
9. Wolfrom M. L., Bhat H. B. // J. Org. Chem. 1967. V. 32. № 6. P. 1821—1823.
10. Strachan R. G., Ruyle W. L., Shen T. J., Hirschmann R. // J. Org. Chem. 1966. V. 31. № 2. P. 507—509.
11. Wolfrom M. L., Conigliaro P. J. // Carbohydr. Res. 1969. V. 11. № 1. P. 63—76.
12. Возный Я. В., Каличева И. С., Галоян А. А. // Биоорганская химия. 1981. Т. 7. № 3. С. 406—409.
13. Heyworth R., Leaback D. H., Walker P. G. // J. Chem. Soc. 1959. № 12. P. 4121—4123.
14. Weissmann B. // J. Org. Chem. 1970. V. 35. № 5. P. 1690—1691.
15. Haugland R. P. / Molecular Probes. Handbook of fluorescent probes and research chemicals. 1989—1991. P. 71.
16. Lemieux R. U., Ratcliff R. M. // Can. J. Chem. 1979. V. 57. № 10. P. 1244—1245.
17. Возный Я. В., Каличева И. С., Галоян А. А. // Биоорганская химия. 1987. Т. 13. № 12. С. 1655—1658.

Поступила в редакцию
27.VI.1990

После доработки
9.VIII.1990

Ya. V. VOZNYI, S. V. AFANASYEVA, I. S. KALICHEVA, A. A. GALOYAN

2-TRIFLUOROACETAMIDO-2-DEOXY- β -D-GALACTOPYRANOSYL FLUORIDE AS A NEW GLYCOSYLATING AGENT IN THE SYNTHESIS OF CHROMOGENIC AND FLUOROGENIC SUBSTRATES OF α - AND β -N-ACETYLGLACOTOSAMINIDASES

Institute of Biochemistry, Academy of Sciences of the Armenian Republic, Erevan

2-Trifluoroacetamido-2-deoxy- β -D-galactopyranosyl fluoride has been prepared in 50% yield by the four-step synthesis with the use of ethyl trifluoroacetate as N-trifluoroacetylating reagent. Reactions of this fluoride with trimethylsilyl ethers of *p*-nitrophenole, 4-methyl-, and 4-trifluoromethylumbelliferone followed by removal of O-substituents and modification of N-protecting groups are proposed for synthesis of N-acetylglactosaminidase substrates. Anomeric pairs of N-trifluoroacetyl glycosides produced with the overall yield 51—67% have been easily separated by column chromatography, α -anomers being isolated with 17—20% yields. The structures of the previously undescribed substances are confirmed by ^{13}C NMR spectroscopy.