



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 1 * №11 * 1975

УДК: 547.455 + 577.154.072

СИНТЕЗ ТИОГЛИКОЗИДОВ

ВЫДЕЛЕНИЕ N-АЦЕТИЛ- β -D-ГЕКСОЗАМИНИДАЗЫ
ИЗ *ASTAEAE PALLIDA* АФФИННОЙ ХРОМАТОГРАФИЕЙ

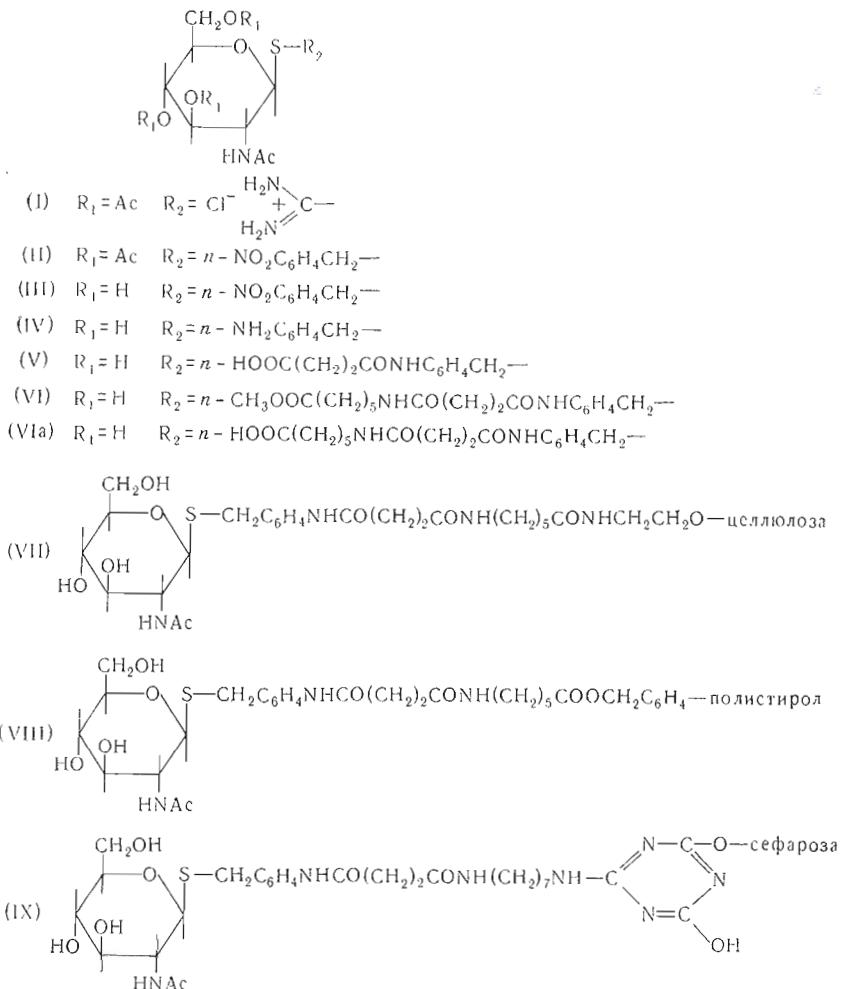
Артюков А. А., Молодцов Н. В.

Тихоокеанский институт биоорганической химии
Дальневосточного научного центра АН СССР, Владивосток

Описан метод синтеза тиогликозидов N-ацетил-D-глюкозамина и их присоединение к ряду полимеров (сефароза 4Б, полистирол и аминоэтилцеллюзоза). Полученные носители были использованы при аффинной хроматографии N-ацетил- β -D-гексозаминидазы из *Astaea pallida*.

Аффинная хроматография представляет собой простой и удобный метод, широко используемый в последнее время в различных биохимических исследованиях, особенно при выделении и очистке ферментов. В настоящей работе описывается получение ряда тиогликозидов на основе 1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси- β -D-глюкопиранозы с липейным агликоном и их использование при аффинной хроматографии в качестве активных групп сорбентов N-ацетил- β -D-гексозаминидазы (КФ 3.2.1.30). По модифицированному нами методу Матта и соавт. [1] реакцией *n*-нитробензилбромида с хлоргидратом 2-(2-ацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-глюкопиранозил)-2-псевдотиомочевины (I) получен *n*-нитробензил - 1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-3,4,6-три-O-ацетил-2-дезокси- β -D-глюкопиранозид (II) с выходом 84%, из которого после дезацетилирования, восстановления и обработки янтарным ангидридом получен *n*-N-сукиниламидобензил - 1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси- β -D-глюкопиранозид (V). При взаимодействии последнего с метиловым эфиром ϵ -аминокапроновой кислоты получен метиловый эфир N-(*n*-N-сукиниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси- β -D-глюкопиранозил)- ϵ -аминокапроновой кислоты (VI), далее омыленный до свободной кислоты (VIa). При конденсации кислоты (VIa) с аминоэтилцеллюзой и хлорметилированным полистиролом были получены сорбенты (VII) и (VIII), а при конденсации соединения (V) с гептаметилендиаминным производным сефарозы 4Б получен сорбент (IX), в дальнейшем использованные для аффинной хроматографии N-ацетил- β -D-гексозаминидазы из *Astaea pallida*.

N-Ацетил- β -D-гексозаминидазу (6 мг белка с удельной активностью 25,5 МЕ/мг в 100 мл 0,05 М фосфатного буфера (рН 5,7)), очищенную по описанному ранее методу [2], пропускали через колонку ($0,8 \times 6$ см) с сорбентом (IX); колонку промывали тем же буфером, затем буфером с линейно возрастающей ионной силой ($0 \rightarrow 2,5$ М NaCl), 0,1% твин-40 в буфере и вновь 0,05 М фосфатным буфером (рН 5,7). При увеличении ион-



ной силы буферного раствора элюировался белковый компонент, не обладающий ферментативной активностью (рис. 1). N-Ацетил- β -D-гексозаминидазу элюировали с колонки 0,2 М боратным буфером (рН 8,5) (рис. 1) с последующим быстрым титрованием элюата 0,2 М цитратно-фосфатным буфером до рН 4,0. При этом удается стабилизировать выделенный фермент, быстро и необратимо инактивирующийся при щелочных значениях рН. Выход белка 1,5 мг, удельная активность 100 МЕ/мг. По сравнению с экстрактом тканей печени *Astaea pallida* (удельная активность экстракта 0,17 МЕ/мг) N-ацетил- β -D-гексозаминидаза была очищена в 600 раз. По данным электрофореза в поликариламидном геле выделенный фермент содержал только один белковый компонент, совпадающий с активным пиком при исследовании гелей на ферментативную активность (рис. 2).

Белковую фракцию (400 мг белка с удельной активностью 0,26 МЕ/мг), полученную после фракционирования сульфатом аммония экстракта тканей печени *Astaea pallida*, растворяли в 45 мл 0,05 М фосфатного буфера (рН 5,7), раствор дialisировали против того же буфера в течение 16 ч и пропускали через колонку ($0,6 \times 12$ см) с сорбентом (VIII). При этом связывалось 47% N-ацетил- β -D-гексозаминидазы без заметной инактивации фермента. Связанный фермент элюировали так же (рис. 3), как и в предыдущем опыте (рис. 1). Выход белка 10,5 мг, удельная активность 10 МЕ/мг. Аналогичные результаты были получены при использовании сорбента (VII). Все примененные носители могли быть использованы

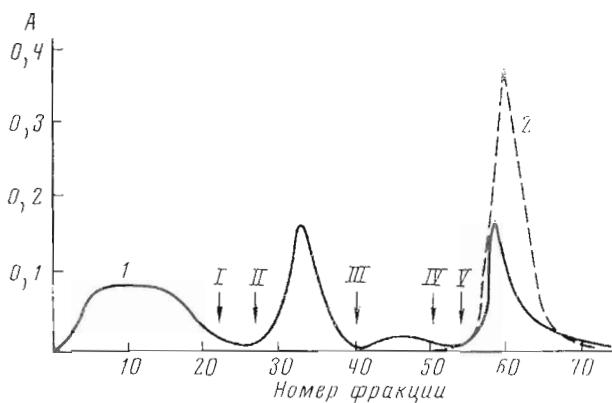


Рис. 1. Аффинная хроматография очищенной N-ацетил- β -D-гексозаминидазы на модифицированной сефарозе (IX): 1 — белок (280 нм), 2 — ферментативная активность (440 нм); I — 0,05 М фосфатный буфер (рН 5,7); II — NaCl (0 → 2,5 М) в том же буфере; III — 0,1% твин-40 в буфере; IV — 0,05 М фосфатный буфер (рН 5,7), V — 0,2 М боратный буфер (рН 8,5); объем фракций 5 мл, скорость элюции 15 мл/ч, температура 4°

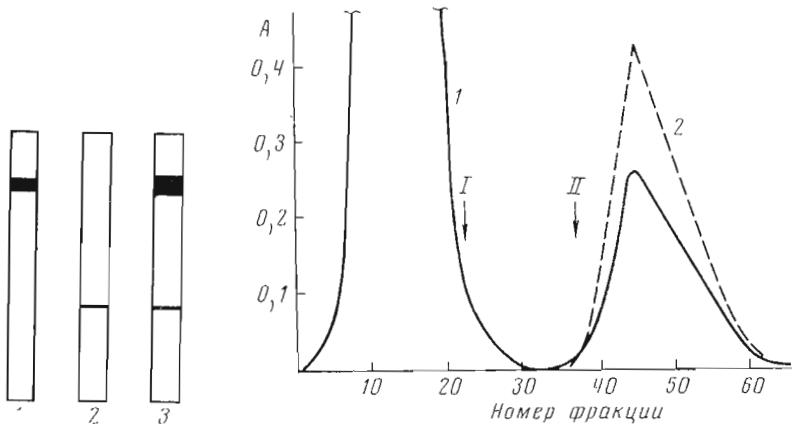


Рис. 2

Рис. 3

Рис. 2. Электрофорез в поликариламидном геле различных фракций N-ацетил- β -D-гексозаминидазы: 1 — N-ацетил- β -D-гексозаминидаза, выделенная хроматографией на сефарозе (IX), 2 — белок (фракции 30—37, рис. 1); 3 — N-ацетил- β -D-гексозаминидаза, выделенная ранее описанным методом [2]

Рис. 3. Аффинная хроматография экстракта тканей печени *Acasta pallida* на модифицированном полистироле (VII). Обозначения — см. рис. 1; I — 0,05 М фосфатный буфер (рН 5,7), II — 0,2 М боратный буфер (рН 8,5), объем фракций 2,5 мл, скорость элюции 15 мл/ч, температура 25°

повторно после их регенерации 6 М мочевиной в 1 М NaH_2PO_4 и последующего уравновешивания буфером.

Аффинную хроматографию для выделения и очистки N-ацетил- β -D-гексозаминидазы стали применять сравнительно недавно [3—7]. В качестве сорбентов для этого использовали полученный из носовой перегородки быка гликопептид, связанный с сефарозой 4Б, активированной BrCN [3], *n*-аминофенил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамило-2-дезокси- β -D-глюкопиранозид, присоединенный карбодимидным методом к сукцинилированной диаминодипропиламиноагарозе [4], а также *n*-аминобензил 1-дезокси-1-тио-2-ацетамило-2-дезокси- β -D-глюкопиранозид [5], 2-ацета-

мидо-*N*-(ϵ -аминокапронил-2-дезокси-*D*-глюкопиранозиламина) [6], 2-ацетамило-2-дезокси-*D*-глюконо-1,4-лактон, 2-ацетамило-2-дезокси-*D*-галактоно-1,4-лактон и 2-ацетамило-2-дезокси-*D*-манноно-1,4-лактон [7]. Примененные ингибиторы прочно связывали *N*-ацетил- β -*D*-тексозаминидазу и позволяли выделить фермент высокой степени чистоты.

Экспериментальная часть

Спектры ПМР веществ в дейтерохлороформе получены в приборе «Bruker Spectrospin-90», (ФРГ), ИК-спектры — в приборе UR-20; удельное вращение веществ определено в поляриметре «Perkin-Elmer 141» (США), точки плавления веществ измерены в приборе «Boetius» (ГДР). Использованы реагенты: аминоэтилцеллюлоза («Whatman», Англия), смола Меррифилда («Reanal», Венгрия), сепароза 4Б («Pharmacia», Швеция).

Ферментативную активность определяли при 25° в 0,3 мл 0,33 М цитрат-фосфатного буфера (рН 4,0), используя в качестве субстрата *n*-нитрофенил-2-ацетамило-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозид в концентрации 0,33 мг/мл. Реакцию останавливали прибавлением 1 мл 1 М Na₂CO₃, и количество образовавшегося *n*-нитрофенола определяли по поглощению раствора при 440 нм, используя спектроколориметр «Specol» (ГДР). За единицу активности принимали количество фермента, которое освобождает при 25° 1 мкмоль *n*-нитрофенола за 1 мин.

Белок определяли методом Лоури [8]. Электрофорез в 7,5%-ном поликариламидном геле проводили по методу Дэвиса [9] с прокрашиванием белковых полос кумасси голубым [10].

Хлоргидрат 2-(2-ацетамило-3,4,6-три-О-ацетил-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозил)-2- псевдотиомочевины (I) получали из 2-ацетамило-2-дезокси-3,4,6-три-О-ацетил- β -*D*-глюкопиранозилхлорида по методу Хортана и Волфрома [11].

n-Нитробензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамило-3,4,6-три-О-ацетил-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозид (II). К раствору, содержащему 2,2 г (5 ммоль) соединения (I) и 1,44 г (6,7 ммоль) *n*-нитробензилбромида в 10 мл ацетона, при интенсивном перемешивании прибавляли 1,3 г (9,4 ммоль) K₂CO₃ в 12 мл воды. Смесь перемешивали при 20° и через 20 мин, когда начинал образовываться белый аморфный осадок, прибавляли еще 10 мл ацетона. После этого смесь перемешивали в течение 1 ч при комнатной температуре, затем разбавляли 20 мл воды и экстрагировали 40 мл хлороформа. Хлороформный слой промывали водой и высушивали над MgSO₄. Хлороформ упаривали почти досуха и прибавляли 20 мл абс. эфира. Выпавшие белые кристаллы отфильтровывали, промывали абс. эфиром и высушивали. Выход 2,1 г (84%), т. пл. 219—220° (из хлороформа); $[\alpha]_D^{17}$ —123° (с 1, хлороформ); по данным работы [1]: т. пл. 217—219°; $[\alpha]_D^{25}$ —125° (с 1, хлороформ); ИК $\nu_{\text{макс}}^{\text{КВГ}}$ 3300 (NH), 1745 (OAc), 1663, 1558 (CONH), 1531, 1378 (NO₂), 1660 см^{−1} (аромат); ПМР (δ , м. д.), 1,87 (3H, NAc), 1,96—2,05 (9H, OAc), 3,61 (H₅), 3,92 (SCH₂), 4,14 (H₂, 2H₆), 4,36 (H₁, дублет, J 9 Гц, β -связь), 5,03 (H₃, H₄), 5,78 (1 H, NH), 7,45, 8,09 (4 H, C₆H₄). Анализ: C₂₁H₂₈N₂O₁₀S. Вычислено, %: C 50,56; H 5,26; N 5,61; S 6,42. Найдено, %: C 50,55; H 5,6; N 5,58; S 6,43.

n-Нитробензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамило-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозид (III). Дезацетилирование соединения (II) осуществляли по методу Матта и соавт. [1]. Выход 83%; т. пл. 232—233°; $[\alpha]_D^{17}$ —116° (с 1, 50%-ный водн. метанол); по данным работы [1]: т. пл. 231—233°; $[\alpha]_D^{25}$ —116°.

n-Аминобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамило-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозид (IV) [1]. Выход 93%; т. пл. 203—206° (из метанола); $[\alpha]_D^{17}$ —119° (с 1, метанол); по данным работы [1]: т. пл. 204—207°; $[\alpha]_D^{27}$ —120°.

n-N-Сукциниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамило-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозид (V). К раствору, содержащему 2,75 г (8 ммоль) соедине-

ния (IV) в 50 мл охлажденного до 0° метанола, прибавляли 1,2-кратный мольный избыток янтарного ангидрида в 25 мл абс. хлороформа. Смесь перемешивали 2 ч при 0—4°, а затем еще 2 ч при комнатной температуре. Выпавшие кристаллы отфильтровывали, промывали метанолом и высушивали. Из маточного раствора выделено дополнительное количество соединения (V). Общий выход 3,55 г (80,7%); т. пл. 219,5—221° (из метанола); $[\alpha]_D^{17} = -106,5^\circ$ (*c* 1, иридин); ИК $\nu_{\text{макс}}^{\text{KBr}}$ 3600—3200, 1700, 1658, 1634, 1597, 1545, 1405, 1370, 1315 cm^{-1} . Анализ: $\text{C}_{19}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_8\text{S}$. Вычислено, %: C 51,57; H 5,92; N 6,35; S 7,25. Найдено, %: C 51,71; H 5,95; N 6,39; S 7,55.

*Метиловый эфир N-(*n*-*N*-сукициниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси-β-*D*-глюкопиранозил)-ε-аминокапроновой кислоты (VI).* К раствору, содержащему 0,442 г (1,0 ммоль) соединения (V) в 10 мл 90%-ного водного тетрагидрофурана и 5 мл пиридина, прибавляли 0,182 г (1,0 ммоль) хлоргидрата метилового эфира ε-аминокапроновой кислоты, 0,11 г (1,1 ммоль) триэтиламина, 10 мл хлороформа и 0,3 г (1,46 ммоль) дициклогексилкарбодииимида в 5 мл пиридина. Смесь перемешивали в течение 2 ч при 0—5°, а затем еще 10 ч при комнатной температуре. Раствор упаривали до минимального объема и к остатку прибавляли 100 мл воды. Осадок дициклогексилмочевины отфильтровывали, а фильтрат экстрагировали эфиром дважды по 30 мл. Водный слой упаривали в вакууме и получали белые кристаллы соединения (VI). Выход 0,386 г (67%); т. пл. 203—206° (из воды); $[\alpha]_D^{17} = -65,4^\circ$ (*c* 0,5, 50%-ный водн. метанол). Анализ: $\text{C}_{26}\text{H}_{39}\text{N}_3\text{O}_9\text{S}$. Вычислено, %: C 54,80; H 6,90; N 7,36; S 5,62. Найдено, %: C 54,90; H 7,33; N 7,41; S 5,67.

*N-(*n*-*N*-Сукциниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси-β-*D*-глюкопиранозил)-ε-аминокапроновая кислота (VIa).* Гидролиз соединения (VI) осуществляли 2-кратным избытком NaOH в водно-метанольном растворе при 50° в течение 1 ч. Конец гидролиза контролировали методом электрофореза на бумаге в системе $(\text{Et})_3\text{N}-\text{NH}_4\text{OH}-\text{CH}_3\text{OH}-\text{H}_2\text{O}$ (1:1:30:70). Полученную кислоту (VIa) не выделяли, а после подкисления гидролизата по Конго использовали для конденсации с матрицей.

*Присоединение N-(*n*-*N*-сукициниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси-β-*D*-глюкопиранозил)-ε-аминокапроновой кислоты (VIa) к аминоэтилцеллюзозе.* К раствору, содержащему 0,2 г (0,32 ммоль) соединения (VIa) в 10 мл 50%-ного водного пиридина, прибавляли 0,5 г аминоэтилцеллюзозы и 0,1 г (0,48 ммоль) дициклогексилкарбодииимида. Смесь перемешивали в течение 12 ч при 20°. Целлюзозу (VII) отфильтровывали и тщательно промывали (по 300 мл) диоксаном, водой, метанолом, ацетоном и снова водой. Сорбент (VII) суспендировали в небольшом количестве воды и ацетилировали оставшиеся свободные аминогруппы аминоэтилцеллюзозы избытком уксусного ангидрида при 0°.

*Присоединение N-(*n*-*N*-сукициниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси-β-*D*-глюкопиранозил)-ε-аминокапроновой кислоты (VIa) к сополимеру стирола и дивинилбензола.* Смолу Меррифилда хлорметилировали по описанному методу [12]. Степень включения хлора в полимер определяли модифицированным методом Фольгарда (см. [13]). К 0,185 г (0,3 ммоль) соединения (VIa) в 20 мл пиридина прибавляли 1 г полимера (3—4 ммоль хлора) и эквимолекулярное количество триэтиламина (0,3 ммоль). Смесь встряхивали в течение 85 ч при комнатной температуре. Полимер (VIII) отфильтровывали и тщательно промывали (по 300 мл) диоксаном, пиридином, метанолом, водой, ацетоном и снова водой. Анализ полученного сорбента (VIII): Cl < 1 ммоль, *D*-глюказамин — 0,04 ммоль на 1 г полимера.

Активирование сефарозы 4B трихлортриазином [14]. К суспензии 22 мл сефарозы 4B в 20 мл воды прибавляли 4 г цианурхлорида в 25 мл ацетона при $18 \pm 1^\circ$. Прибавлением 1 М NaOH pH смеси доводили до 11 и поддерживали это значение pH в течение 5 мин. Полученную суспензию

добавляли к 50 мл 25% CH_3COOH , сепарозу отфильтровывали и промывали (по 300 мл) ацетоном, водой, диоксаном и снова водой.

Получение гептаметилендиамина производного сепарозы 4Б. К раствору, содержащему 2 г гептаметилендиамина в 20 мл 5% NaHCO_3 (рН 8,3), прибавляли 22 мл сепарозы, активированной цианурхлоридом. Смесь интенсивно перемешивали в течение 10 мин при 18°. Сепарозу отфильтровывали и промывали (по 300 мл) водой, ацетоном и снова водой до отрицательной нингидриновой реакции фильтрата. Гидролиз третьего атома хлора в молекуле двузамещенного триазина проводили описанным методом [14].

Присоединение *n*-*N*-сукциниламидобензил-1-дезокси-1-тио-2-ацетамидо-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозида (V) к гептаметилендиаминному производному сепарозы 4Б. К раствору, содержащему 9,25 г (0,56 ммоль) соединения (V) в 5 мл метанола, прибавляли суспензию полученной сепарозы в 20 мл диоксана и 0,2 г (1 ммоль) дициклогексилкарбодимида. Смесь интенсивно перемешивали 12 ч при 18°. Сепарозу (IX) отфильтровывали и тщательно промывали (по 300 мл) диоксаном, метанолом, водой, ацетоном и снова водой. Полученный сорбент (IX) хранили при 4°.

ЛИТЕРАТУРА

1. Matta K. L., Johnson E. A. Z., Girotra R. N., Barlow J. J. (1973) Carbohyd. Res., 30, 414–417.
2. Сундукова Е. В., Вафина М. Г., Молодцов Н. В. (1974) Биохимия, 39, 834–838.
3. Dawson G., Propper R. L., Dorfman A. (1973) Biochem. Biophys. Res. Commun., 54, 1102–1110.
4. Grebner E. E., Parikh I. (1974) Biochim. et biophys. acta, 350, 437–441.
5. Rafestin M. E., Obrenovitch A., Oblin A., Monsigny M. (1974) FEBS Lett., 40, 57–61.
6. Geiger B., Ben-Yoseph Y., Arnon R. (1974) FEBS Lett., 45, 276–281.
7. Pokorny M., Glaudemans C. P. J. (1975) FEBS Lett., 50, 66–69.
8. Lowry O. H., Roserbrough N. J., Farr A. L., Randall R. H. (1951) J. Biol. Chem., 193, 265–275.
9. Davis B. J. (1964) Ann. N. Y. Acad. Sci., 121, 404.
10. Chrambach A., Reisfeld R. A., Wyckoff M., Zaccari J. (1967) Anal. Biochem., 20, 150.
11. Horton D., Wolfrom M. L. (1962) J. Org. Chem., 27, 1794.
12. Стоарт Дж., Янг Дж. (1971) Твердофазный синтез пептидов, стр. 67–68, «Мир», М.
13. Стоарт Дж., Янг Дж. (1971) Твердофазный синтез пептидов, стр. 127–129, «Мир», М.
4. Kay G., Crook E. (1967) Nature, 216, 514.

SYNTHESIS OF THIOLYCOSESIDES. SEPARATION OF N-ACETYL- β -*D*-HEXOSAMINIDASE FROM *ACMACEA PALLIDA* BY AFFINITY CHROMATOGRAPHY

ARTYUKOV A. A., MOLODTSOV N. V.

Pacific Institute of Bioorganic Chemistry,
Far East Scientific Centre, Academy of Sciences
of the USSR, Vladivostok

Synthesis of thioglycosides and their coupling to Sepharose 4B, polystyrene and AE-cellulose is described. The adsorbents produced were used for affinity chromatography of N-acetyl- β -*D*-hexosaminidase obtained from *Acmaea pallida*.