



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 6 * № 11 * 1980

УДК 547.95.02

СТРУКТУРА СИАЛОГЛИКОЛИПИДОВ ИЗ ТКАНИ ГОНАД МОРСКОГО ЕЖА *ECHINARACHNIUS PARMA*

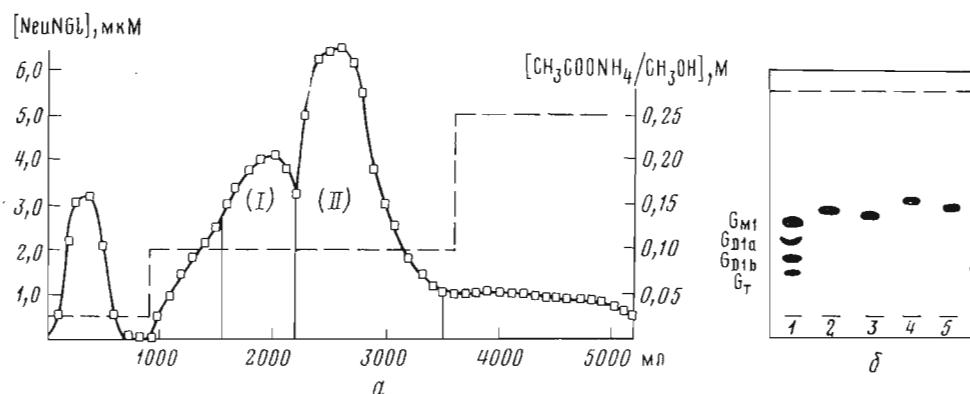
Смирнова Г. П., Чекарева Н. В., Кошетков Н. К.

Институт органической химии им. Н. Д. Зелинского
Академии наук СССР, Москва

Из липидного экстракта ткани гонад морского ежа *Echinarachnius parma* выделены два сиалогликолипида. Показано, что они являются сфингогликолипидами. На основании данных полного и частичного кислотного гидролиза, метанолиза, метилирования, десульфатирования, ферментативного гидролиза, окисления периодатом и хромовым ангидридом для них предложены структуры: 8-сульфат N-ацетилнейраминозил($\alpha 2 \rightarrow 6$)-D-глюкопиранозил($\beta 1 \rightarrow 1$)церамид и 8-сульфат N-гликолилнейраминозил($\alpha 2 \rightarrow 6$)-D-глюкопиранозил($\beta 1 \rightarrow 1$)церамид. Сфингозиновое основание гликолипидов является смесью фитосфингозина и дигидросфингозина. Высшие жирные кислоты гликолипидов представлены незамещенными и монооксикислотами. Состав незамещенных кислот установлен с помощью ГЖХ.

Ранее мы сообщали о выделении и установлении структуры сульфатированного сиалогликолицида из ткани гонад морского ежа *Echinocardium cordatum* [1]. Недавно Бергельсон и сотр. [2] также обнаружили сульфатированный ганглиозид в яйцеклетках морского ежа *Strongylocentrotus intermedius*. Оба гликолипида содержали глюкозу, гликозилированную по C₍₆₎ остатком 8-сульфата N-гликолилнейраминовой кислоты. В настоящем сообщении приводятся данные по изучению структуры двух сульфатированных сиалогликолипидов из ткани гонад морского ежа *Echinarachnius parma*.

Сырой препарат полярных гликолипидов получали после диализа липидного экстракта гонад *E. parma*, как описано ранее [3]. Этот препарат, по данным ТСХ, содержал три сиалогликолипида, а также некоторое количество фосфолипидов и пигментов. Два главных сиалогликолипида, (I) и (II), были выделены ионообменной хроматографией на DEAE-целлюлозе (рисунок a) [1]. Оба гликолипида элюировались 0,1 М раствором CH₃COONH₄ в CH₃OH. Следовательно, они обладали одинаковыми кислотными свойствами, причем более сильными, чем моносиалоганглиозиды. Для получения сиалогликолицида (I) в индивидуальном состоянии потребовалась дополнительная очистка в тонком слое силикагеля. Выделенные соединения содержали сиаловые кислоты и нейтральные сахара (специфическое окрашивание резорциновым [4] и орциновым [5] реагентами) и не содержали фосфатной группы (отрицательная реакция с молибдатным реагентом [6]) и свободной аминогруппы (отсутствие окраски с цингирином). В ИК-спектрах этих гликолипидов, как и в спектре сульфатированного сиалогликолицида *E. cordatum* [1], имелись интенсивные полосы поглощения амидной группы (1640 и 1550 см⁻¹), спиртовых гидроксилов (1040 и 1080 см⁻¹), ассоциированных гидроксилов (3300 и 3450 см⁻¹),



Хроматографический анализ сиалогликолипидов морского ежа *E. rufa*: *a* – элюция с DEAE-целлюлозы (CH_3COO^-) липидного экстракта гонад; пики I и II соответствуют сиалогликолипидам (I) и (II); *b* – ТСХ в системе хлороформ – метанол – вода, 6:4:1, ганглиозидов мозга быка (1), выделенных сиалогликолипидов (I) (2) и II (3), десульфатированных сиалогликолипидов (I) (4) и II (5). NeuGl – N-гликоглицилнейраминовая кислота

ионизированной карбоксильной группы (1405 см^{-1}), валентных колебаний C–Н-связей алифатической цепи (2860 и 2930 см^{-1}), а также полоса поглощения 1235 см^{-1} , соответствующая колебаниям S–O-связи ионного сульфата, и полоса 810 см^{-1} – O–S-связи эфира серной кислоты [7]. Определение сульфата, основанное на реакции с Ba^{2+} [8], также подтверждало присутствие сульфатной группы в гликолипидах (I) и (II). На основании этих данных можно считать, что гликолипиды (I) и (II) являются сульфатированными сиалогликолипидами.

Строение олигосахаридной цепи гликолипидов (I) и (II) было изучено методами полного и частичного кислотного гидролиза, метилирования, ферментативного гидролиза, окисления периодатом и хромовым ангидридом.

В продуктах полного кислотного гидролиза гликолипидов (I) и (II) обнаружена только глюкоза в качестве единственного нейтрального моносахарида. Она была выделена препаративной бумажной хроматографией, и ее принадлежность к D-ряду определена с помощью глюкозооксидазы [9]. Количественные измерения глюкозы с помощью ГЖХ в виде полного ацетата сорбита показали, что в каждом сиалогликолипиде содержится по одному остатку глюкозы на 1 моль. Сиаловые кислоты, отщепляющиеся при мягком кислотном гидролизе сиалогликолипидов (I) и (II), количественно определяли реакцией с резорциновым реагентом [4] без предварительного выделения на колонке с дауэксом 2×8 (CH_3COO^-). Количество сульфата измеряли по методу [8] после полного кислотного гидролиза гликолипидов. Результаты определений показали, что 1 моль сиалогликолипидов (I) и (II) содержит по одному остатку глюкозы, сиаловой кислоты и сульфата.

Характер замещения глюкозы определяли с помощью метилирования. После кислотного метанолиза метилированных гликолипидов методом ГЖХ обнаружены α - и β -метил-2,3,4-три-O-метилглюкопиранозиды. Следовательно, остаток глюкозы в каждом гликолипиде замещен по $C_{(6)}$, что наблюдалось для сиалогликолипидов морских ежей, изученных ранее [1–3, 10–12].

Сиаловые кислоты гликолипидов (I) и (II) имели такой же спектр поглощения продуктов конденсации с резорциновым реагентом, как и обычные сиаловые кислоты ($\lambda_{\max} 585 \text{ nm}$), но не отщеплялись при действии на гликолипиды нейраминидазы из *Vibrio cholerae*. Сиаловые кислоты, полученные в результате частичного кислотного гидролиза гликоли-

пидов (I) и (II), не элюировались со смолы дауэкс 2×8 (CH_3COO^-) 1 М ацетатным буфером, pH 4,6, в условиях, применяемых обычно для выделения сиаловых кислот [13]. Следовательно, они обладали более сильными кислотными свойствами, чем N-ацетил- и N-гликолилнейраминовые кислоты. Такое же поведение отмечалось ранее для сульфатированной сиаловой кислоты, обнаруженной в сиалогликолипиде *E. cordatum* [1]. На основании этих данных мы предположили, что в гликолипидах (I) и (II) сульфатная группа связана с остатком сиаловой кислоты.

Для подтверждения этого предположения было использовано сольватическое десульфатирование [14]. Как показал анализ с помощью ТСХ, десульфатирование прошло полностью, и образовались новые сиалогликолипиды, менее полярные, чем исходные (рисунок б). В ИК-спектрах полученных соединений отсутствовали полосы поглощения 1235 и 810 cm^{-1} , характерные для сульфатной группы. При хроматографии на DEAE-целлюлозе (CH_3COO^-) эти гликолипиды элюировались 0,025 М раствором $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ в CH_3OH , как моносиалоганглиозиды, не содержащие сульфатной группы [1]. Сиаловые кислоты, полученные мягким кислотным гидролизом десульфатированных гликолипидов, элюировались со смолы дауэкс 2×8 (CH_3COO^-) в обычных условиях [13]. По данным ТСХ, сиаловая кислота десульфатированного гликолипида (I) являлась N-ацетилнейраминовой кислотой, а гликолипида (II) – N-гликолилнейраминовой кислотой. При действии цераминидазы из *Vibrio cholerae* на десульфатированные гликолипиды сиаловые кислоты отщеплялись количественно. Полученные данные окончательно подтверждают, что в состав сиалогликолипидов (I) и (II) входят сульфатированные сиаловые кислоты, кетозидные связи которых имеют α -конфигурацию.

Положение сульфатной группы в молекуле сиаловой кислоты определяли из данных периодатного окисления сиалогликолипидов (I) и (II). Сиаловые кислоты, полученные после частичного кислотного гидролиза гликолипидов, окисленных периодатом и обработанных KBN_4 , имели такой же спектр поглощения хромофоров с резорциновым реагентом, как и C_{19} -сиаловые кислоты исходных гликолипидов ($\lambda_{\text{макс}} 585 \text{ nm}$). При окислении гликолипидов не наблюдалось выделения формальдегида. Следовательно, периодатное окисление не затрагивает остатки сиаловых кислот, т. е. сиаловые кислоты сульфатированы по $\text{C}_{(8)}$. О присутствии 8-сульфата N-гликолилнейраминовой кислоты в гликолипидах морских ежей *E. cordatum* и *S. intermedius* сообщалось ранее [1, 2]; 8-сульфат N-ацетилнейраминовая кислота обнаружена впервые.

Для определения конфигурации гликозидной связи глюкозы глюкозилцерамиды, полученные частичным кислотным гидролизом гликолипидов (I) и (II), ацетилировали и окисляли хромовым ангидридом [15]. В обоих случаях наблюдалось полное разрушение глюкозы. Следовательно, она связана с церамидом β -гликозидной связью.

Таким образом, гликолипид (I) имеет строение 8-сульфат N-ацетилнейраминозил($\alpha 2\rightarrow 6$)-*D*-глюкопиранозил($\beta 1\rightarrow 1$)церамида, а гликолипид (II) – 8-сульфат N-гликолилнейраминозил($\alpha 2\rightarrow 6$)-*D*-глюкопиранозил($\beta 1\rightarrow 1$)церамида.

Строение липидной части гликолипидов (I) и (II) устанавливали методами кислотного метанолиза и периодатного окисления.

В продуктах метанолиза обоих гликолипидов были обнаружены метиловые эфиры высших жирных незамещенных иmonoоксикислот, причем оксикислоты составили $\sim 10\%$ смеси кислот. В сульфатированных сиалогликолипидах морских ежей *E. cordatum* и *S. intermedius* оксикислоты присутствовали также в небольших количествах [1, 2]. Метиловые эфиры незамещенных кислот были выделены препаративной ТСХ на силикагеле, и их состав установлен с помощью ГЖХ (табл. 1). Как видно из таблицы, в обоих гликолипидах обнаружены только насыщенные кислоты. Для сульфатированных гликолипидов *E. cordatum* [1] и *S. interme-*

Таблица 1

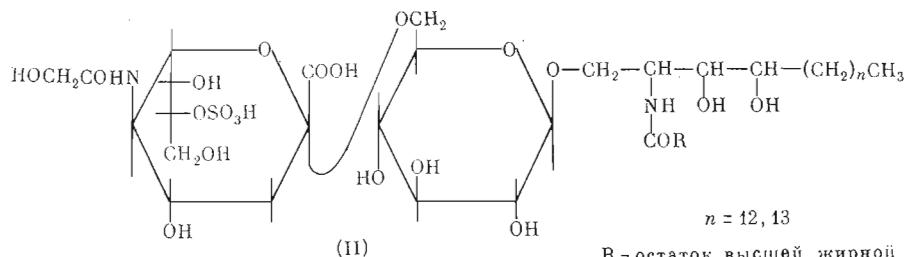
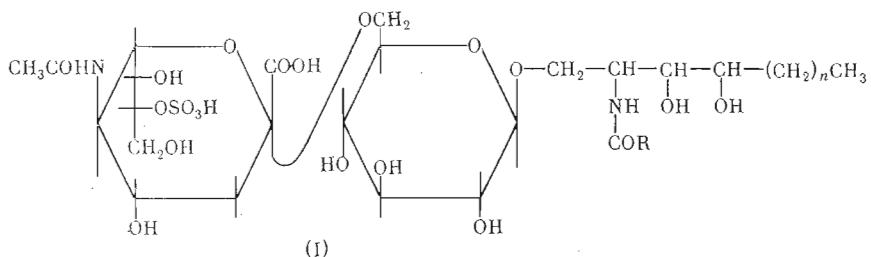
Состав незамещенных высших жирных кислот
(% от суммы) сиалогликолипидов (I) и (II)
из ткани гонад морского ежа *E. parma*

Кислоты	(I)	(II)	Кислоты	(I)	(II)
C _{14:0}	1,3	—	C _{18:0}	25,3	33,9
C _{15:0}	15,4	—	C _{20:0}	12,7	21,1
C _{16:0}	25,3	17,0	C _{22:0}	10,4	21,4
C _{17:0}	1,3	1,3	C _{24:0}	8,3	5,6

dius [2] отмечалось присутствие небольших количеств ненасыщенных высших жирных кислот, а в несульфатированных гликолипидах *A. crassispina* [10] и *S. intermedius* [3] обнаружены значительные количества непредельных кислот (85 и 41% соответственно).

Сфингозиповые основания сиалогликолипидов (I) и (II), по данным ТСХ, являлись смесью фитосфингозина и дигидросфингозина, причем последний составлял не более 10% смеси. Для установления состава фитосфингозинов сиалогликолипида (II), который был выделен в большем количестве, провели периодатное окисление этого гликолипида. Получившиеся при окислении высшие жирные альдегиды восстановили КВН₄ до спиртов, состав которых анализировали с помощью ГЖХ (табл. 2). Как видно из таблицы, основным компонентом смеси сфингозиновых оснований является C₁₈-фитосфингозин. Среди продуктов метанолиза сиалогликолипида (II), предварительно окисленного периодатом и восстановленного затем КВН₄, методом ТСХ обнаружили дигидросфингозин. Из-за недостатка материала состав дигидросфингозинов не устанавливали. Интересно, что в сульфатированных гликолипидах *E. cordatum* и *S. intermedius* единственным сфингозиновым основанием является фитосфингозин (главный компонент — C₁₈-фитосфингозин) [1, 2]. C₁₈-Фитосфингозин обнаружен также в сиалогликолипидах *S. nudus* [12], в то время как в гликолипидах морского ежа *A. crassispina* присутствует главным образом C₁₈-сфингозин с небольшой примесью C₁₈-дигидросфингозина [10].

На основании полученных данных для сиалогликолипидов (I) и (II) предложены структуры:



$$n = 12, 13$$

R - остаток высшей жирной кислоты

Таблица 2

Состав алифатических спиртов и соответствующих фитосфингозинов (% от суммы) сиалогликолипида (II) из ткани гонад морского ежа *E. parma*

Спирты	Фитосфингозины	%
C _{14:0}	C ₁₇	6,7
C _{15:0}	C ₁₈	93,3

Экспериментальная часть

Морские ежи *E. parma* собраны в сублиторальной зоне залива Посыт Японского моря в августе-сентябре. Липидный экстракт гонад и сырой препарат сиалогликолипидов получены по ранее описанной методике [3]. N-Ацетилнейраминовая кислота — препарат фирмы Koch-Light, нейраминидаза *Vibrio cholerae* (500 ед/мл) — препарат фирмы Calbiochem. Органические растворители перегоняли перед использованием.

Колоночная хроматография сиалогликолипидов на DEAE-целлюлозе (CH₃COO⁻). Колонку (30×380 мм) промывали последовательно 1200 мл смеси CHCl₃—CH₃OH (2:1), 600 мл CH₃OH, 950 мл 0,025 М CH₃COONH₄ в CH₃OH, 2650 мл 0,1 М CH₃COONH₄ в CH₃OH и 1450 мл 0,25 М CH₃COONH₄ в CH₃OH; объем фракций 50 мл. По 2 мл каждой фракции упаривали и определяли содержание сиаловой кислоты с резорциновым реагентом [4]. Фракции, содержащие сиалогликолипиды, диализовали против дистиллированной воды, упаривали и лиофилизовали. Из 1,5 г сырого препарата сиалогликолипидов *E. parma* получили 24 мг гликолипида (I) (после дополнительной очистки с помощью TCX) и 100 мг гликолипида (II), содержащих 20% сиаловых кислот.

ИК-спектры снимали в таблетках с КBr.

TCX проводили на силикагеле марки KSK (150 меш), содержавшем 5% гипса, с использованием тех же систем растворителей, как описано ранее [3].

ГЖХ выполняли на приборе фирмы Руе Unicam, серия 104 (Англия), скорость газа-носителя 60 мл/мин. Нейтральные моносахарины анализировали в виде ацетатов соответствующих гекситолов на колонке с фазой 3% ECNSS-M на диатомите С при 180° С, частично метилированные метилгликозиды — на колонке с 3% NGA на диатомите С при 155° С, алифатические спирты и метиловые эфиры незамещенных высших жирных кислот — на колонке с 3% SE-30 на диатомите С при 150—220 и 170—280° С соответственно со скоростью повышения температуры 2° С/мин.

Сфингозиновое основание количественно определяли по методу Лаутера и Тремса [16]; калибровочную кривую строили по френозину, выделенному по методу Картера [17] из мозга крупного рогатого скота.

Сульфатные группы количественно определяли по методу Доджсона [8].

Полный кислотный гидролиз гликолипидов (2 мг) проводили 2 н. HCl (1 мл) при 100° С в течение 4 ч. Моносахариды анализировали ГЖХ в виде ацетатов соответствующих гекситолов. В качестве внутреннего стандарта использовали инозит.

Частичный кислотный гидролиз сиалогликолипидов (1—5 мг) проводили 0,1 н. H₂SO₄ (5 мл) при 80° С в течение 1,5 ч. Реакционную смесь диализовали 24 ч против дистиллированной воды (500 мл) при 20° С. Недиализуемый продукт лиофилизовали и анализировали TCX в системе CHCl₃—CH₃OH—H₂O, 64:24:4. Внешний водный слой упаривали до 5—10 мл и сиаловые кислоты определяли количественно реакцией с резорциновым реагентом [4].

Кислотный метанолиз сиалогликолипидов (2 мг) проводили 1 н. HCl в 82% водном CH₃OH [18] (1,5 мл) при 80° С в течение 18 ч. Из кислого метанолизата извлекали гексаном (2 мл) метиловые эфиры высших кислот, которые анализировали с помощью TCX в дихлорэтане. Метанольный слой подщелачивали 4 н. KOH в 90% водном CH₃OH, извлекали диэтиловым эфиром (10 мл) сфингозиновые основания, которые анализировали с помощью TCX в системе растворителей CHCl₃—CH₃OH—2 н. NH₄OH, 40 : 10 : 1.

Метилирование сиалогликолипидов (4 мг) проводили по методу Хакомори [19]. Метилированное производное экстрагировали CHCl₃ (10 мл), диализовали против воды и очищали с помощью TCX в системе CHCl₃—CH₃OH, 30 : 1,5. Метилированный гликолипид элюировали с силикагеля смесью CHCl₃—CH₃OH, 4 : 1, подвергали кислотному метанолизу 3 н. HCl в CH₃OH (1,5 мл) при 80° С в течение 18 ч и частично метилированные моногликозиды анализировали с помощью ГЖХ.

Окисление хромовым ангидридом нейтральных гликолипидов, полученных частичным кислотным гидролизом сиалогликолипидов, проводили по методу [15]. Моносахарида, образующиеся при гидролизе окисленного гликолипида, анализировали с помощью ГЖХ в виде ацетатов гекситов. В качестве внутреннего стандарта использовали инозит.

Периодатное окисление сиалогликолипидов (5 мг) проводили 0,02 н. NaIO₄ (5 мл) при 20° С в течение 18 ч в темноте. Избыток периода разрушали добавлением 2–3 капель 10%-ного этиленгликоля. Через 30 мин к реакционной смеси добавляли KBH₄ до pH 8,0 и через 2 ч нейтрализовали 2 н. CH₃COOH. Вышие жирные спирты экстрагировали гексаном (2×2 мл), очищали с помощью TCX в системе CHCl₃—CH₃OH, 99 : 1, и анализировали ГЖХ. Водный раствор после экстракции диализовали против воды, недиализуемый продукт лиофилизовали и гидролизовали 0,1 н. H₂SO₄ (3 мл) при 80° С в течение 1,5 ч. Гидролизат диализовали против дистиллированной воды (500 мл), внешний водный слой упаривали до небольшого объема и сиаловые кислоты охарактеризовывали спектром поглощения их продукта конденсации с резорциновым реагентом. Недиализуемый продукт подвергали кислотному метанолизу 1 н. HCl в 82%-ном CH₃OH и выделенное сфингозиновое основание анализировали с помощью TCX.

Формальдегид количественно определяли по методу Васьковского и Исаи [20], калибровочную кривую строили по манниту.

Десульфатирование сиалогликолипидов (5 мг) проводили в 5 мл абс. диоксана в присутствии 1–2 кристаллов C₅H₅N·HCl при кипячении в течение 10 мин [14]. К охлажденной реакционной смеси добавляли Na₂CO₃ и диализовали против дистиллированной воды. Недиализуемый продукт лиофилизовали и анализировали колоночной хроматографией на DEAE-целлюлозе (CH₃COO⁻) и с помощью TCX в системе CHCl₃—CH₃OH—H₂O, 6 : 4 : 1.

Ферментативный гидролиз сиалогликолипидов (2 мг) и десульфатированных сиалогликолипидов (1 мг) проводили обработкой нейраминидазой из *Vibrio cholerae* в ацетатном буфере, pH 5,5 [21]. Сиаловую кислоту, устойчивую к действию нейраминидазы, количественно определяли с резорциновым реагентом после обработки аликовты реакционной смеси KBH₄ [22]. Состав реакционной смеси после ферментативного гидролиза десульфатированных гликолипидов анализировали с помощью TCX на силикагеле, импрегнированном 0,2 н. NaH₂PO₄, в системе растворителей n-C₈H₇OH—H₂O—2 н. NH₄OH, 30 : 10 : 5.

Абсолютную конфигурацию глюкозы, полученной полным кислотным гидролизом гликолипидов (I) и (II), после выделения preparativной бумажной хроматографией в системе n-C₈H₇OH—C₅H₅N—H₂O, 6 : 4 : 3, определяли по методу [9].

ЛИТЕРАТУРА

1. Kochetkov N. K., Smirnova G. P., Chekareva N. V. (1976) Biochim. et biophys. acta, **424**, 274–283.
2. Проказова Н. В., Кочаров С. Я., Садовская В. Л., Мошенский Ю. В., Бергельсон Л. Д., Звездина Н. Д. (1979) Биоорган. химия, **5**, 458–467.
3. Kochetkov N. K., Zhukova I. G., Smirnova G. P., Glukhoded I. S. (1973) Biochim. et biophys. acta, **326**, 74–83.
4. Svennerholm L. (1957) Biochim. et biophys. acta, **24**, 604–611.
5. Vaskovsky V. E., Kostetsky E. I., Svetashev V. I., Zhukova I. G., Smirnova G. P. (1970) Compar. Biochem. and Physiol., **34**, 163–177.
6. Vaskovsky V. E., Kostetsky E. I. (1968) J. Lipid Res., **9**, 396.
7. Haines T. H. (1971) Progress in the Chemistry of Fats and Other Lipids (Holman R. T., ed.), vol. 11, Part 3, pp. 299–345, Pergamon Oxford.
8. Dodgson K. S., Price R. G. (1962) Biochem. J., **84**, 106–110.
9. Huggett A. S. G., Nixon D. A. (1957) Biochem. J., **66**, 12p.
10. Hoshi M., Nagai Y. (1975) Biochim. et biophys. acta, **388**, 152–162.
11. Смирнова Г. П., Чекарева Н. В., Кочетков Н. К. (1978) Биоорган. химия, **4**, 937–942.
12. Кочетков Н. К., Смирнова Г. П., Глуходед И. С. (1978) Биоорган. химия, **4**, 1093–1099.
13. Miettinen T., Takki-Luukainen I. T. (1959) Acta chem. scand., **13**, 856–858.
14. Кочетков Н. К., Усов А. И., Адамянц К. С. (1972) Ж. общ. химии, **42**, 1617–1622.
15. Laine R. A., Renkonen O. (1975) J. Lipid Res., **16**, 102–106.
16. Lauter C. J., Trams E. G. (1962) J. Lipid Res., **3**, 136–138.
17. Carter H. E., Haines W. J., Ledyard W. E., Norris W. P. (1947) J. Biol. Chem., **169**, 77–82.
18. Gaver R. C., Sweeley C. C. (1965) J. Amer. Oil Chem. Soc., **42**, 294–298.
19. Hakomori S. I. (1964) J. Biochem. (Tokyo), **55**, 205–208.
20. Vaskovsky V. E., Isay S. V. (1969) Anal. Biochem., **30**, 25–31.
21. Ishizuka I., Kloppenburg M., Wiegandt H. (1970) Biochim. et biophys. acta, **210**, 299–305.
22. Schneir M. L., Rafelson M. E. (1966) Biochim. et biophys. acta, **130**, 1–11.

Поступила в редакцию
20.III.1980

THE STRUCTURE OF SIALOGLYCOLIPIDS FROM THE GONAD TISSUE OF SEA URCHIN *ECHINARACHNIUS PARMA*

SMIRNOVA G. P., CHEKAREVA N. V., KOCHETKOV N. K.

N. D. Zelinsky Institute of Organic Chemistry, Academy
of Sciences of the USSR, Moscow

The structures of two sialoglycolipids from gonads of the sea urchin *Echinarachnius parma* have been established. On the basis of total and partial acid hydrolysis, methanolysis, methylation, desulfation, enzymatic hydrolysis with neuraminidase, periodate and chromium trioxide oxidation, these compounds were identified as 8-sulfate N-acetylneuraminozyl($\alpha 2 \rightarrow 6$)*D*-glucopyranosyl($\beta 1 \rightarrow 1$)ceramide and 8-sulfate N-glycolyl-neuraminozyl($\alpha 2 \rightarrow 6$)-*D*-glucopyranosyl($\beta 1 \rightarrow 1$)ceramide. The long-chain bases of these sialoglycolipids were found to constitute a mixture of phytosphingosine and dihydrophytosphingosine, and their fatty acids were a mixture of normal and monohydroxy acids.