



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 5 * № 9 * 1979

ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

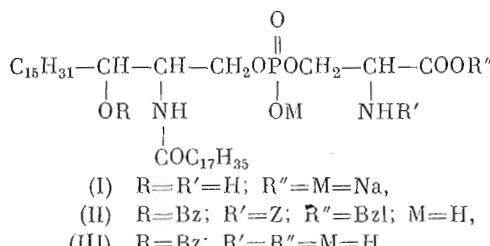
УДК 547.915.5+547.953.07

СИНТЕЗ ЦЕРАМИДФОСФОСЕРИНА

**Карпышев Н. Н., Бушнег А. С., Звонкова Е. Н.,
Евстигнеева Р. П.**

Московский институт тонкой химической технологии им. М. В. Ломоносова

Согласно имеющимся представлениям, церамидфосфосерин может служить промежуточным соединением в биосинтезе сфингоэтаноламина у микроорганизмов [1]. Нами осуществлен впервые химический синтез оптически активного (с наиболее вероятной конфигурацией хиральных центров) церамидфосфосерина (2-стеароилсфинганин-1-фосфо-L-серина) (I) конденсацией в пиридине при комнатной температуре в течение 4 ч *D*-3-бензоилцерамид-1-фосфата [2] с бензиловым эфирем N-бензилоксикарбонил-L-серина [3] в присутствии триизопропилбензолсульфохлорида при молярном соотношении реагирующих веществ 1 : 2 : 3 соответственно. Продукт конденсации (II), выход 62%, т. пл. 108–110° С (хлороформ — метanol), R_f 0,54 (Silufol, хлороформ — метanol — 25% NH₄OH, 15 : 3 : 0,5), $[\alpha]_D^{18} -5,3^\circ$ (с 2, хлороформ — метanol — 25% NH₄OH, 15 : 5 : 1), для удаления бензильной и бензилоксикарбонильной группировок гидрировали 3 ч над Pd-чернилью в смеси этилацетат — метanol, 4 : 1, при 20° С. Образо-



вавшийся 3-бензоилцерамидфосфосерин (III), выход 58%, т. пл. 122–124° С (хлороформ — ацетон), R_f 0,32 (Silufol, хлороформ — метanol — 25% NH₄OH, 15 : 5 : 1), $[\alpha]_D^{18} +4,7^\circ$ (с 1, хлороформ — метanol — 25% NH₄OH, 15 : 5 : 1), обрабатывали 2 ч при 20° С 0,2 н. метилатом натрия в смеси хлороформ — метanol, 3 : 1, и выделяли церамидфосфосерин (I) в виде труднорастворимой натриевой соли, выход 92%, т. пл. 165–166° С (хлороформ — метanol — вода, 5 : 5 : 1). Натриевую соль (I) обработкой дауэксом 50W×2 в пиридиниевой форме переводили в более растворимую пиридиниевую соль, т. пл. 146–148° С (хлороформ — метanol — вода — пиридин, 5 : 5 : 1 : 0,2), для которой удалось определить хроматографическую подвижность — R_f 0,78 (силикагель Н, n-бутанол — метanol — вода, 3 : 1 : 1) и измерить удельное вращение — $[\alpha]_D^{18} +14,0^\circ$ (с 0,2, хлороформ — метanol — вода — пиридин, 5 : 5 : 1 : 0,2). При контроле за ходом синтеза с по-

мощью ТСХ обнаружение пятен осуществляли молибдатом аммония [4], а для соединений со свободной аминогруппой — дополнительно нингидрином. Строение синтезированных соединений подтверждено данными элементного анализа и ИК-спектроскопии. Дополнительное подтверждение строения церамидфосфосерина (I) было получено при идентификации продуктов жесткого щелочного гидролиза его пиридиниевой соли методом ТСХ (сфинганин, стеариновая кислота) и БХ (серин).

ЛИТЕРАТУРА

1. Rizza V., Tucker A. N., White D. C. (1970) *J. Bacteriol.*, **101**, 84—91.
2. Бушнев А. С., Звонкова Е. Н., Евстигнеева Р. П. (1978) Авт. свид. СССР № 598905. Бюлл. изобрет., № 11, 1978.
3. Baer E., Maurucas J. (1955) *J. Biol. Chem.*, **212**, 25—36.
4. Dittmer J. C., Lester R. L. (1964) *J. Lipid Res.*, **126**—127.

Поступило в редакцию
9.IV.1979

SYNTHESIS OF CERAMIDEPHOSPHOSERINE

KARPUSHEV N. N., BUSHNEV A. S., ZVONKOVA E. N.,
EVSTIGNEEVA R. P.

M. V. Lomonosov Institute of Fine Chemical Technology, Moscow

A synthesis of optically active ceramidephosphoserine, a hypothetical precursor of sphingoethanolamine in microorganisms, has been reported for the first time. It involves *D*-3-benzoylceramide phosphate condensation with *N*-benzyloxycarbonyl-*L*-serine benzyl ester in the presence of triisopropylbenzenesulphonyl chloride as condensing agent followed by deprotection using catalytic hydrogenolysis and the treatment with methanolic sodium methylate.