



## БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

mom 7 \* № 9 \* 1981

УДК 547.945+547.953

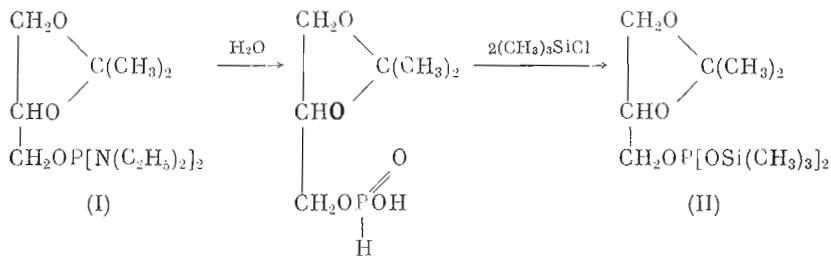
## НОВЫЙ СИНТЕЗ ФОСФАТИДНЫХ КИСЛОТ, ИХ ТИО- И СЕЛЕНОАНАЛОГОВ

*Предводителев Д.А., Фурсенко П.В., Ницантьев Э.Е.*

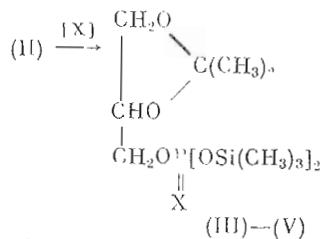
Московский государственный педагогический институт им. В. И. Ленина

Совершенствование методов получения фосфатидных кислот постоянно привлекает внимание исследователей [1, 2]. Нами предлагается новый, простой метод синтеза рацемических и оптически активных фосфатидных кислот, а также их тио- и сelenоаналогов. Последние обладают особенностями, цennыми для исследований с применением спектроскопии ЯМР (ядра  $^{31}\text{P}=\text{S}$  и  $^{31}\text{P}=\text{Se}$ ), и являются перспективными для современной липидологии [3].

В качестве ключевого вещества мы использовали 1,2-О-изопропилиден-*rac*-глицеро-3-О-ди( trimетилсilyl)фосфит (II), который получается в две стадии из доступного 1,2-О-изопропилиден-*rac*-глицеро-3-О-тетраэтилдиамидофосфита (I) [4].



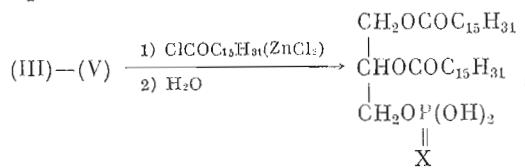
Спиллфосфит (II) путем окисления, сульфуризации или селенизации переведен в соответствующие фосфат (III), тио- (IV) или сelenофосфаты (V).



(III)  $X = O$ , (IV)  $X = S$ , (V)  $X = Se$

Фосфокетали (III)–(V) были использованы для получения фосфатидной (VI), тио- (VII) и сelenофосфатидных (VIII) кислот. Для этого их по-

методу [5] ацилировали пальмитоилхлоридом (мольное соотношение 1 : 4) в хлороформно-эфирном растворе в присутствии катализитических количеств хлористого цинка при 2° С в течение 8 ч (метод а).



(VI) X = O, (VII) X = S, (VIII) X = Se

(VI)-(VIII)

Предложенный метод использован и для получения оптически активной фосфатидной кислоты (VIA). Оптическое вращение препарата соответствует литературным данным [6].

Кислоты (VI, VII) могут быть получены и при ацилировании солей 1,2-О-изопропилиден-*рас*-глицеро-3-фосфатов, которые легко образуются гидролизом фосфокеталей (III), (IV) в присутствии аминов (метод б).

По данным  $^{31}\text{P}$ -ЯМР, тиофосфат (VII) и сelenофосфат (VIII) существуют в хлороформных растворах в виде тион- и селенофосфорильных форм.

Состав и строение синтезированных соединений подтверждено данными элементных анализов, а также спектроскопии ЯМР на ядрах  $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$  и  $^{31}\text{P}$ .

### Экспериментальная часть

ТСХ осуществляли в тонком слое оксида силикагеля Л 40/100 мкм (Chempol, ЧССР) (метод 1) и на силуфоле UV-254 (метод 2) в системах бензол — этилацетат, 4 : 1 (А), хлороформ — метанол, 3 : 1 (Б), хлороформ — метанол — вода, 65 : 25 : 4 (В), хлороформ — метанол, 23 : 2 (Г).

Кривые ДОВ получены на спектрополяриметре «Perkin-Elmer 241-MC» (Англия) при 20° С.

*1,2-Изопропилиден-сп-глицерин* ( $[\alpha]_{589}^{20} +15,2^\circ$ ) получали по методу [7].

*1,2-O-Изопропилиден-сп-глицеро-3-O-тетраэтилдиамидофосфит* (I) получали как описано для рацемического соединения [4]. ДОВ  $[\alpha]$ , град ( $\lambda$ , нм): +16,7 (589,2); +17,5 (579,1); +19,9 (546,1); +34,1 (435,8); +40,5 (407,8); +53,8 (366,3).

*1,2-O-Изопропилиден-рас-глицеро-3-O-ди( trimетилсилил) фосфит* (II). Выход на две стадии 56,8%, т. кип. 69–71° С при 0,13 Па,  $n_D^{20}$  1,4300.

*1,2-O-Изопропилиден-рас-глицеро-3-O-ди( trimетилсилил) фосфат* (III). Выход 64,2%, т. кип. 87–89° С при 1,33 Па,  $n_D^{20}$  1,4290.

*1,2-O-Изопропилиден-рас-глицеро-3-O-ди( trimетилсилил) тионфосфат* (IV). Выход 81,3%, т. кип. 92–93° С при 1,3 Па,  $n_D^{20}$  1,4500.

*1,2-O-Изопропилиден-рас-глицеро-3-O-ди( trimетилсилил) сelenонофосфат* (V). Выход 79,7%, т. кип 103–105° С при 1,3 Па,  $n_D^{20}$  1,4605.

*1,2-Дипальмитоил-рас-глицеро-3-фосфат* (VI) выделяли на колонке с силикагелем. Колонку промывали хлороформом, смесью хлороформ — метанол (99 : 1) и продукт элюировали смесью хлороформ — метанол (99 : 2). Выход по методу (а) 59,5%, по методу (б) 32%; т. пл. 62–63° С (из гексана);  $R_f$  (метод, система): 0,0 (1, А), 0,57 (1, Б), 0,85 (2, В), 0,57 (2, Г). Спектр  $^{31}\text{P}$ -ЯМР ( $\text{CHCl}_3$ ,  $\delta$ , м.д.): 1,02 с. Лит. данные: т. пл. 62,5–63,5° С [5].

*1,2-Дипальмитоил-рас-глицеро-3-тионфосфат* (VII). Выход по методу (а) 65,5%, по методу (б) 42%, т. пл. 53–54° С (из гексана);  $R_f$  (метод, система): 0,0 (1, А), 0,91 (2, В), 0,60 (2, Г). Спектр  $^{31}\text{P}$ -ЯМР ( $\text{CHCl}_3$ ,  $\delta$ , м.д.): –59,16 с.

*1,2-Дипальмитоил-рас-глицеро-3-сelenонофосфат* (VIII). Выход 43,1%, т. пл. 45–50° С;  $R_f$  (метод, система): 0,0 (1, А), 0,91 (2, В), 0,61 (2, Г). Спектр  $^{31}\text{P}$ -ЯМР ( $\text{CHCl}_3$ ,  $\delta$ , м.д.): –55,26 с [ $^1\text{J}$  (PSe) 891 Гц].

ДОВ силилфосфита (IIa),  $[\alpha]$ , град ( $\lambda$ , нм): +5,8 (589,2), +6,0 (579,1), +6,9 (546,1), +11,7 (435,8), +14,5 (407,8), +22,7 (366,3).

ДОВ силилфосфата (IIIa),  $[\alpha]$ , град ( $\lambda$ , нм): +5,1 (589,2), +5,3 (579,1), +6,1 (546,1), +10,8 (435,8), +12,9 (407,8).

Фосфат (VIA): т. пл. 67,5–68°C (ацетон + 1% хлороформа), ДОВ  $[\alpha]$ , ( $c$  2,5, хлороформ), град ( $\lambda$ , нм): +3,9 (589,2), +4,1 (579,1), +4,6 (546,1), +7,8 (435,8), +8,9 (407,8), +11,5 (366,3), +14,2 (334,2). Лит. данные: т. пл. 67,5°C,  $[\alpha]_D^{20}$  +4,0° ( $c$  1,8, хлороформ) [6].

## ЛИТЕРАТУРА

1. Eibl H. Synthesis of glycerophospholipids.—Chem. Phys. Lipids, 1980, v. 26, № 4, p. 405–429.
2. Нифантьев Э. Е., Предводителев Д. А. Производные трехвалентного фосфора и фосфо(V)циклические системы в фосфолипидном синтезе.—Биоорганс. химия, 1981, т. 7, № 9, с. 1285–1309.
3. Чупин В. В., Василенко И. А., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. Н. Использование тионфосфолипидов в исследовании модельных мембран методом  $^{31}\text{P}$ -ЯМР.—Биоорганс. химия, 1981, т. 7, № 5, с. 768–772.
4. Предводителев Д. А., Поджунас Г. А., Нифантьев Э. Е. Этиленаминофосфиты 1,2-изопропилиденглицерина.—Ж. общ. химии, 1971, т. 41, № 10, с. 2187–2189.
5. Нифантьев Э. Е., Предводителев Д. А., Смирнова Л. И., Фурсенко И. В. Ацилирование ацеталей и кеталей глицеринов. Новый синтез 1,2- и 1,3-дикарилбензилглицеринов и фосфатидных кислот.—Биоорганс. химия, 1980, т. 6, № 9, с. 1346–1353.
6. Stanacev N. Z., Kates M. Synthesis of dipalmitoyl-L- $\alpha$ -glycerophosphoric acid derivatives as possible intermediates for synthesis of glycercylphosphatides.—Can. J. Biochem. and Physiol., 1960, v. 38, № 3, p. 297–300.
7. Eibl H. An improved method for the preparation of 1,2-isopropylidene-sn-glycerol.—Chem. Phys. Lipids, 1981, v. 28, № 1, p. 1–5.

Поступило в редакцию  
17.IV.1981

## NEW SYNTHESIS OF PHOSPHATIDIC ACIDS AND THEIR THIO- AND SELENO ANALOGS

PREDVODITELEV D. A., FURSENKO I. V., NIFANTYEV E. E.

V. I. Lenin State Pedagogical Institute, Moscow

On the basis of available 1,2-O-isopropylidene-rac- and -sn-glycerol amidophosphites, the 1,2-O-isopropylidene-rac-(sn)-glycero-3-O-di(trimethylsilyl) phosphites have been obtained by facile methods. The phosphites are easily oxidized, sulphurized and seleniumized. Phospho(V)siliceous glyceroketales react with palmitoyl chloride giving rise to phosphatidic acids and their thio- and seleno analogs. The structure of the obtained compounds have been confirmed by  $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$  and  $^{31}\text{P}$  NMR.