



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 4 * № 9 * 1978

ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

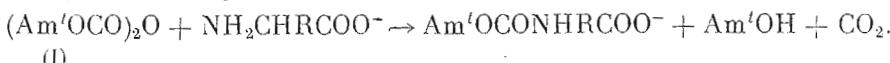
УДК 547.466'493

СИНТЕЗ ТРЕТ-АМИЛОКСИКАРБОНИЛЬНЫХ ПРОИЗВОДНЫХ АМИНОКИСЛОТ С ПРИМЕНЕНИЕМ ДИ-ТРЕТ-АМИЛПИРОКАРБОНАТА *Позднев В. Ф.*

Институт биологической и медицинской химии
Академии медицинских наук СССР, Москва

В ряде сообщений последних лет [1—6] была показана высокая эффективность применения пирокарбонатов в качестве доноров защитных группировок уретанового типа. По данным рекламных сообщений, синтез N-*трет*-бутилоксикарбонильных производных аминокислот из ди-*трет*-бутилпирокарбоната осуществляется в промышленном масштабе, что определяет актуальность и практическое значение исследований по синтезу и применению пирокарбонатов.

В настоящем сообщении представлены результаты исследования по синтезу *трет*-амилоксикарбонильных (Аос-) производных аминокислот из ди-*трет*-амилпирокарбоната (I). Пирокарбонат (I) получен из *трет*-амилкарбоната натрия и трихлорацетилхлорида с выходом ~ 50% по методике, применяемой для получения ди-*трет*-бутилпирокарбоната [7]. Он представляет собой устойчивую при обычных условиях жидкость и получен в аналитически чистом виде перегонкой в вакууме с т. кип. 66—67° при 0,05 мм рт. ст., n_D^{20} 1,4256, d_2^{20} 1,008. ИК-спектр, см⁻¹: 1825, 1775 (C=O). По реакционной способности пирокарбонат (I) практически не отличается от ди-*трет*-бутилпирокарбоната [1—4]. С щелочными солями аминокислот в водно-органических растворах пирокарбонат (I) легко реагирует по следующей схеме:



После добавления пирокарбоната (I) к раствору аминокислоты и карбоната калия в водном изопропиловом спирте наблюдается выделение CO₂ и при 25—40° реакция заканчивается через 30—60 мин, в зависимости от реакционной способности аминогруппы. При 10—30% молярном избытке пирокарбоната ацилирование аминогруппы проходит, как правило, количественно и выходы Аос-производных аминокислот определяются лишь потерями при выделении. Физико-химические характеристики производных, выделенных в виде свободных кислот или их дициклогексиламмонийных солей без дополнительной очистки, в большинстве случаев совпадают с характеристиками, опубликованными для аналитически чистых образцов (таблица).

Характеристики *трем*-амилоксикарбонильных производных аминокислот

L-Аминокислота	Выход, %	Т. пл., °C	$[\alpha]_D^{20}$ (с 1, C_2H_5OH)	Данные работы [8]		
				выход, %	т. пл., °C	$[\alpha]_D^{20}$ (C_2H_5OH)
Ala *	85,3	124–125		85,1	126–129	+3,77 (4,4) **
Asn	78,7	159–160	–8	83,5	151–152	–8,2 (3,4)
Gly	87,6	82–83		72,5	84–85	
Leu· H_2O	72,0	57–58	–26	75,6	67–67,5	–17,0 (2,0)
Phe *	91,2	209–210	+41	94,8	208–210	+40,3 (0,67)
Pro	93,8	96–98	–48	83,0	99–99,5	–47,6 (1,0)
Thr *	88,5	110–112	+45	79,3	110–112	+12,0 (2,8)
Trp	96,3	137–138	+7	74,0	126–127	+7,1 (1,2)
Tyr *	83,6	202–203	+45	78,0	203–204	+44,1 (1,0)

* Дициклогексиламмонийная соль.

** В скобках приведена концентрация.

Кроме устойчивости и высокой реакционной способности важным преимуществом пирокарбоната (I) по сравнению с другими *трем*-амилоксикарбонилирующими реагентами [8–10] является тот факт, что в результате реакции его с аминами не образуется никаких трудноудаляемых или токсичных побочных продуктов, загрязняющих сточные воды и требующих специальной очистки.

Полученные результаты позволяют надеяться, что новый *трем*-амилоксикарбонилирующий реагент наряду с ди-*трем*-бутилпирокарбонатом окажется полезным в лабораторной практике и найдет применение в промышленном производстве.

ЛИТЕРАТУРА

- Позднєв В. Ф. (1974) Химия природн. соедин., 764–766.
- Moroder L., Hallett A., Wünsch E., Keller O., Wersin G. (1976) Hoppe-Seyler's Z. Physiol. Chem., 357, 1651–1653.
- Позднєв В. Ф. (1977) Ж. орган. химии, 13, 2531–2535.
- Позднєв В. Ф. (1977) Биоорган. химия, 3, 1605–1610.
- Позднєв В. Ф. (1978) Ж. общ. химии, 48, 476–477.
- Позднєв В. Ф. (1978) Ж. орган. химии, 14, 730–732.
- Позднєв В. Ф. (1971) Ж. орган. химии, 7, 1078–1079.
- Honda I., Shimonishi J., Sakakibara S. (1967) Bull. Chem. Soc. Jap., 40, 2415–2448.
- Sakakibara S., Honda I., Takada K., Miyoshi M., Ohnishi T., Okumura K. (1969) Bull. Chem. Soc. Jap., 42, 809–811.
- Rzeszotarska B., Wiejak S. (1968) Ang. Chem., 80, 364–365.

Поступило в редакцию
31.III.1978

THE SYNTHESIS OF *TERT*-AMYLOXYCARBONYL DERIVATIVES OF AMINO ACIDS USING DI-*TERT*-AMYL PYROCARBONATE

POZDNEV V. F.

*Institute of Biological and Medical Chemistry,
Academy of Medical Sciences of the USSR, Moscow*

It has been shown that the *tert*-amyloxycarbonyl group can be introduced quite readily into amino acids by using *tert*-amyl pyrocarbonate.