



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 13 * № 6 * 1987

УДК 542.95:577.175.8'17

2-(4-ХЛОРФЕНИЛ)СУЛЬФОНИЛЭТОКСИКАРБОНИЛЬНАЯ (Cps) АМИНОЗАЩИТНАЯ ГРУППА ДЛЯ СИНТЕЗА ПЕПТИДОВ В РАСТВОРЕ. СИНТЕЗ [Leu]ЭНКЕФАЛИНА И ЕГО [*D*-Ala²]АНАЛОГА

*Сабиров А. Н., Офицеров В. И., Швалье А. Ф.,
Самуков В. В.*

*Всесоюзный научно-исследовательский институт
молекулярной биологии,
пос. Кольцово Новосибирской обл.*

С использованием новой 2-(4-хлорфенил)сульфонилэтоксикарбонильной (Cps) аминозащитной группы, удаляемой основаниями, и хромогенной кислотолабильной 4-(4-фенилазо)бензилоксибензильной (Abz) группы для защиты концевой карбоксильной функции проведены синтезы [Leu]энкефалина и его [*D*-Ala²]аналога. Синтезы осуществляли путем ступенчатого наращивания пептидной цепи Cps-аминокислотами, которые вводили в реакцию в виде пентахлорфениловых эфиров или дипиклогексиламмониевых солей в присутствии перхлората три(диметиламино)хлорfosфонаия. Для удаления Cps-защиты Abz-эфир Cps-пептида в DMF обрабатывали двукратным избытком 1,8-диазабицикло[5,4,0]ундецена-7, затем нейтрализовали основание 1-оксibenзо-триазолом и полученный аминокомпонент использовали далее без выделения. После полного деблокирования CF₃COOH и очистки пентапептиды были охарактеризованы аналитической ВЭЖХ, масс-спектрами и анализом аминокислотного состава.

В последние годы для временной защиты α -аминогрупп аминокислот в синтезе пептидов широко используется 9-флуоренилметоксикарбонильная (Fmoc) группа. Эта защитная группа легко удаляется сильными органическими основаниями в негидролитических условиях (например, пиперидином в DMF) по механизму β -эlimинирования и хорошо сочетается с боковыми защитными группировками *трем*-бутильного типа. Удобный и селективный метод отщепления Fmoc-группы сделал ее весьма популярной в твердофазном синтезе пептидов, однако слишком высокая лабильность в условиях образования пептидной связи ограничивает возможности применения Fmoc-группы для синтеза пептидов в растворе [1].

Предварительные исследования, проведенные нами, показали, что уретановые аминозащитные группы на основе 2-арил(алкил)-сульфонилэтанолов также могут отщепляться в негидролитических условиях подобных используемых для удаления Fmoc-группы (пиперидин или DBU в DMF). Скорость расщепления таких уретанов существенно зависит от природы заместителя при сульфонильной группе, что дает возможность, варьируя заместитель, подобрать защитную группу с желаемой скоростью отщепления. Оптимальным сочетанием свойств для синтеза пептидов в растворе обладает, на наш взгляд, 2-(4-хлорфенил)сульфонилэтоксикарбонильная (Cps) группа. Cps-группа более стабильна, чем Fmoc-группа, в условиях образования пептидной связи, но легко удаляется при действии двукратного избытка DBU или 1,1,3,3-тетраметилгуанидина в DMF.

Чтобы исследовать возможности использования Cps-защиты для синтеза пептидов в растворе, мы предприняли синтез пентапептида [Leu]энкефалина Туг-Gly-Gly-Phe-Leu (I) и его [*D*-Ala²]аналога Туг-*D*.

Использованные сокращения: Fmoc — 9-флуоренилметоксикарбонил, Cps — 2-(4-хлорфенил)сульфонилэтоксикарбонил, Abz — 4-(4-фенилазо)бензилоксибензил, Pcp — пентахлорфенил, DCHA — дипиклогексиламин, DBU — 1,8-диазабицикло[5,4,0]ундецен-7, НОВТ — 1-оксibenзо-триазол, DMF — диметилформамид, Вос — *трем*-бутилоксикарбонил, THF — тетрагидрофуран, DMSO — диметилсульфоксид.

Свойства Cps-аминокислот и их эфиров

Номер	Соединение	Выход, %	Т. пл., °C	$[\alpha]_D^{23*}$, град	R_f в системах		Масс-спектр ***
					A	B	
IIIa	Cps-Gly	80	153–154		0,20	0,07	(EI) 321 (M^+); 303 ($M-H_2O$) 202; 119
IIIb	Cps-Phe·DCHA	85	159–161	+16,3 **	0,37	0,14	(FAB) 593 ($M\cdot DCHA + H^+$); 412 ($M+H^+$); 320
IIIв	Cps-D-Ala·DCHA	83	169–171	+4,2	0,30		(FAB) 517 ($M\cdot DCHA + H^+$)
IIIг	Cps-Leu·DCHA	80	156	-9,5	0,37		(FAB) 559 ($M\cdot DCHA + H^+$); 378 ($M+H^+$); 332
IVa	Cps-Gly-OPcp	75	173–174		0,53	0,49	(FD) 567, 569, 571, 573 (M^+)
IVб	Cps-Phe-OPcp	83	169–172	-32,1	0,52	0,79	(FD) 657, 659, 661, 663 (M^+)
VII	Cps-Leu-OAbz	75	138–140	-10,0	0,59		(FD) 678 (M^+)

* с 5% CHCl_3 .

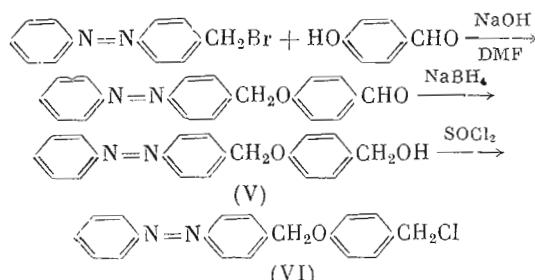
** Свободная кислота.

*** Масс-спектры получены в режимах электронного удара (EI), бомбардировки ускоренными атомами аргона (FAB) и полевой десорбции (FD).

Ala-Gly-Phe-Leu (Ia), более устойчивого к действию протеиназ. Синтез проводили ступенчатым наращиванием пептидной цепи производными Cps-аминокислот в направлении от C-конца к N-концу.

Cps-аминокислоты (IIIa–г) синтезировали путем обработки соответствующих аминокислот 2-(4-хлорфенил)сульфонилэтилхлорформиатом (II) в водном диоксане в присутствии K_2CO_3 и выделяли в виде DCHA-солей или свободных кислот (таблица). Конденсацией свободных Cps-аминокислот (IIIa, б) с пентахлорфенолом в присутствии дициклогексилкарбодиимида [2] с хорошими выходами были получены пентахлорфениловые эфиры (IVa, б).

В качестве C-концевой защиты использовали новую хромогенную 4-(4-фенилазо)бензилоксибензильную группу. Эта группа окрашивает пептиды в оранжевый цвет, позволяя легко детектировать их при тонкослойной хроматографии, и может быть количественно удалена безводной трифторуксусной кислотой ($0^\circ C$, 30 мин) аналогично известной *n*-метоксибензильной группе [3]. Необходимый для введения Abz-группы 4-(4-фенилазо)бензилоксибензиловый спирт (V) синтезировали в две стадии из 4-бромметилацена [4] и 4-оксибензальдегида (схема).



Превращение Cps-аминокислот в Abz-эфиры может быть осуществлено двумя способами. По первому способу Cps-Leu-Abz (VII) был получен конденсацией Cps-лейцина (IIIг) со спиртом (V) при действии гидрохлорида 1-(3-диметиламинопропил)-3-этилкарбодиимида и 4-диметиламинопиридина в смеси хлороформа и THF. Второй, на наш взгляд более удобный, способ заключается в алкилировании аниона Cps-аминокислоты 4-(фенилазо)бензилоксибензилхлоридом (VI) в DMSO. Этерификация путем алкилирования позволяет избежать риска рацемизации, который всегда имеется при этерификации защищенных аминокислот спиртами в присут-

ствии конденсирующих агентов. Бензилхлорид (VI) легко получается из спирта (V) при обработке последнего SOCl_2 в присутствии третичного амина в хлороформе.

Цикл наращивания пептидной цепи начинали с обработки Abz -эфира *Cps*-аминокислоты (пептида) двукратным избытком DBU в DMF. Через 10–20 мин к раствору добавляли 4 экв. НОВТ, который нейтрализовал DBU и одновременно служил катализатором последующей конденсации. Прибавление НОВТ вызывало мгновенное выделение CO_2 из-за разложения DBU-соли карбаминовой кислоты, при этом аминокомпонент освобождался для реакции ацилирования. При синтезе [*Leu*]энкефалина (I) ацилирование проводили небольшими избытками (10–20%) пентахлорфениловых эфиров *Cps*-аминокислот (способ *a*). Реакция заканчивалась за 1–2 ч, выходы промежуточных пептидов составляли 76–91%. При синтезе пептида (Ia) в реакцию ацилирования вводили непосредственно DCHA-соли *Cps*-аминокислот, а в качестве конденсирующего агента использовали перхлорат трис(диметиламино)хлорfosфонания [5], продукты превращения которого растворимы в воде (способ *b*). В этом случае промежуточные пептиды выделяли осаждением из реакционной смеси водой и промыванием осадков водными растворами NaHCO_3 и лимонной кислоты. Выходы и чистота пептидов при этом были не хуже, чем при синтезе [*Leu*]энкефалина.

Возможность не выделять аминокомпонент в чистом виде после удаления *Cps*-защиты дает существенный выигрыш во времени и снижает механические потери материала в процессе синтеза. При проведении конденсации без выделения аминокомпонента в принципе возможна побочная реакция его алкилирования 2-(4-хлорфенил)винилсульфоном, который образуется при отщеплении *Cps*-группы и присутствует в реакционной смеси. Хотя мы не наблюдали подобной реакции в данных синтезах, этот вопрос, по-видимому, требует специального изучения.

N-Концевая аминокислота (тирозин) вводилась в обоих случаях в виде Вос-производного для того, чтобы все защитные группы с целевых пептидов (VIII) и (IX) можно было удалить в одну стадию. После обработки смесью CF_3COOH и *m*-крезола пептида (VIII) пентапептид (I) был очищен хроматографией на сефадексе G-15 в 1 М CH_3COOH и по хроматографическим характеристикам в ТСХ и обращенно-фазовой ВЭЖХ не отличался от аутентичного биологически активного [*Leu*]энкефалина. Пентапептид (Ia) получали из пептида (IX) в аналогичных условиях и очищали хроматографией на G-10, затем обращенно-фазовой хроматографией на TMS-силикагеле.

Строение синтезированных пептидов было подтверждено данными аминокислотного анализа и масс-спектрами, записанными в режиме бомбардировки быстрыми атомами аргона. В масс-спектрах наблюдались отчетливые пики молекулярных ионов ($M + \text{H}^+$) с m/z 556 для пептида (I) и m/z 570 для пептида (Ia).

Проведенные синтезы показывают, что *Cps*-группу можно эффективно использовать для ступенчатого синтеза пептидов в растворе в сочетании с С-концевыми и боковыми защитными группами, устойчивыми к действию органических оснований в безводных растворителях.

Экспериментальная часть

В работе использовались *L*- и *D*-аминокислоты (Reanal, Венгрия; Merck, ФРГ), 1,8-диазабицикло[5,4,0]ундецен-7 (Fluka, Швейцария). Оптическое вращение измеряли на спектрополяриметре DIP-4 (Jasco, Япония). Аминокислотный анализ проводили после кислотного гидролиза (6 н. HCl , 0,5% фенола, 155° С, 40 мин) и дериватизации гидролизата фенилизотиодианатом по методу, описанному в работе [6], на хроматографе LKB 2150 (Швеция), используя колонку (3,2 × 250 мм) с Lichrosorb RP-18 (10 мкм). Для ВЭЖХ пептидов использовали хроматограф Altex 332 и колонку (2,1 × 250 мм) с TMS-силикагелем (10 мкм); вещества элюировали в градиенте CH_3CN (10–90%) в H_2O , содержащей 0,1% CF_3COOH , в течение 30 мин, скорость элюции 0,5 мл/мин.

ТСХ проводили на пластинках Kieselgel 60F₂₅₄ (Merck) в системах: $\text{CHCl}_3 - \text{CH}_3\text{OH} - \text{CH}_3\text{COOH}$, 95 : 5 : 3 (A); CHCl_3 — этилацетат — CH_3OH , 9 : 2 : 1 (B); этилацетат — пиридин — CH_3COOH — H_2O , 61 : 23 : 10 : 6 (B). Масс-спектры ре-

гистрировали на приборе MS 7070HS (VG Analytical, Англия) в режимах электронного удара (EI), бомбардировки ускоренными атомами аргона (FAB) и полевой десорбции (FD).

2-(4-Хлорфенил)сульфонилэтилхлорформиат (II). 12 г 2-(4-хлорфенил)сульфопилэтанола растворяли в смеси 10 мл толуола и 10 мл тетрагидрофурана. Полученный раствор добавляли по каплям в течение 1,5 ч к охлажденному до -20°C и перемешиваемому 1,8 М раствору фосгена в толуоле (50 мл). По окончании добавления смесь оставляли на 8 ч при 18°C , фильтровали через стеклянный фильтр и упаривали. Твердый остаток перекристаллизовывали из смеси толуола и гексана. Выход 14,2 г (93%). Т. пл. 87–88° С. ИК (cm^{-1}): 1765 (C=O), 1140, 1325 (S=O), 1080 (C=O). Масс-спектр EI, m/z (I, %): 282 (12, M^+ , 2 Cl), 202 (100, $[M - \text{CO}_2 - \text{HCl}]^+$, 1 Cl), 175 (40, $[M - \text{C}_2\text{H}_4\text{OCOC}]^+$, 1 Cl).

Cps-Аминокислоты (IIIa–g). 3 ммоль аминокислоты растворяли или суспендировали в 6 мл смеси диоксан — вода (1 : 1), содержащей 3,3 ммоль K_2CO_3 , охлаждали льдом и при перемешивании прибавляли по каплям раствор 3 ммоль хлорформиата (II) в 3 мл диоксана в течение 15 мин. Смесь перемешивали еще 1–2 ч, затем добавляли 50 мл воды и экстрагировали 25 мл эфира. Водный слой подкисляли 6 н. HCl до pH 2–2,5 и экстрагировали хлороформом (3 × 30 мл). Экстракт сушили MgSO_4 , фильтровали и упаривали. Остаток перекристаллизовывали или осаждали продукт в виде соли с DCHA из раствора в этилацетате или эфире. Характеристики Cps-аминокислот (IIIa–g) приведены в таблице.

Пентахлорфениловые эфиры Cps-аминокислот (IVa, б). К 1 ммоль Cps-аминокислоты и 1,4 ммоль пентахлорфенола в 5 мл THF при охлаждении до 0° С прибавляли 1 ммоль дициклогексилкарбодимида. Смесь выдерживали 30 мин при 0° С и 2 ч при 18°C . Осадок дициклогексилмочевины отфильтровывали, промывали THF. После упаривания фильтрата остаток кристаллизовали из эфира. Характеристики полученных эфиров приведены в таблице.

4-(4-Фенилазо)бензилоксибензиловый спирт (V). 8 г (65,6 ммоль) *n*-оксибензальдегида растворяли в 80 мл DMF и добавляли 30 мл 2 н. NaOH. К охлажденной льдом и перемешиваемой смеси добавляли по каплям раствор 16 г (58 ммоль) 4-бромметилазобензола [4] в минимальном объеме DMF. Смесь оставляли на 4 ч при 18°C , затем выливали в 1 л воды. Выпавший осадок 4-(4-фенилазо)бензилоксибензальдегида отфильтровывали, промывали водой на фильтре и растворяли в 50 мл смеси DMF — этанол (4:1). К раствору добавляли при перемешивании 0,75 г боргидрида натрия и через 1 ч еще 0,25 г. Еще через 2 ч смесь выливали в 0,7 л воды, выпавший осадок отфильтровывали, промывали водой и сушили на воздухе. После перекристаллизации из этанола выход соединения (V) 10,2 г (60%), т. пл. 139–140° С. R_f 0,46 (A). УФ-спектр, им: λ_{max} 226 (ϵ 22 800), 320 (ϵ 20 700), 435 (ϵ 720). Масс-спектр EI, m/z : 319,147 (M^+) (для $\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{N}_2\text{O}_2$ вычислена M_r 319,1445), 317 (9, $[M - 2\text{H}]^+$); 301 (100, $[M - \text{H}_2\text{O}]^+$).

4-(4-Фенилазо)бензилоксибензилхлорид (VI). К раствору 636 мг (2 ммоль) соединения (V) в 10 мл сухого хлороформа добавляли 0,34 мл (2 ммоль) динизопропилэтамина, затем 0,15 мл (2 ммоль) SOCl_2 . Реакция идет с разогревом смеси и заканчивается за 3–5 мин. Осадок солянокислой соли амина отфильтровывали, фильтрат упаривали до 3 мл и разбавляли до 10 мл гексаном. Выпавший осадок отфильтровывали и промывали гексаном. Получили 590 мг (87%) соединения (VI), т. пл. 122° С, R_f 0,83 (A). Продукт далее использовали без дополнительной очистки.

4-(4-Фенилазо)бензилоксибензиловый эфир Cps-лейцина (VII) (способ а). 400 мг (1,06 ммоль) Cps-лейцина и 300 мг (0,94 ммоль) соединения (V) растворяли в 8 мл смеси THF и сухого хлороформа (1 : 1), добавляли 60 мг (0,5 ммоль) 4-диметиламинопиридиния и при охлаждении до -10°C 200 мг (1,06 ммоль) хлоргидрата 1-(3-диметиламинопропил)-1-этилкарбодимида. Смесь выдерживали 2,5 ч при 0° С и 8 ч при 18°C , затем упаривали и добавляли 30 мл этилацетата. Раствор промывали водой (3 × 30 мл), органический слой упаривали и остаток перекристаллизо-

вывали из этанола. Выход и свойства соединения (VII) приведены в таблице.

Способ б. 560 мг (1 ммоль) DCHA-соли Cps-лейцина и 337 мг (1 ммоль) соединения (VI) растворяли в 2 мл DMSO и выдерживали 4 ч при 40—45° С. Смесь выливали в 30 мл воды, выпавший осадок отфильтровывали, промывали водой, насыщенным раствором NaHCO₃, 5% раствором лимонной кислоты, снова водой и перекристаллизовывали из этанола. Выход 489 мг (72%). Продукт идентичен соединению (VII), полученному способом *a*.

Cps-Phe-Leu-OAbz. *Способ а.* 680 мг (1 ммоль) эфира (VII) растворяли в 4 мл DMF и добавляли 0,30 мл (2 ммоль) DBU. Через 5 мин к раствору добавляли 540 мг (4 ммоль) НОВТ и после полного растворения последнего 700 мг (1,06 ммоль) активированного эфира (IV б). После окончания реакции (60 мин, по данным ТСХ) смесь разбавляли 100 мл этилацетата и промывали водой (5×50 мл). Органический слой упаривали, остаток растирали с эфиром, отфильтровывали и промывали на фильтре эфиром и пентаном. Выход 616 мг (76%). R_f 0,55 (А).

По аналогичной методике были получены Cps-Gly-Phe-Leu-OAbz, выход 91%, R_f 0,36 (А) и Cps-Gly-Gly-Phe-Leu-OAbz, выход 91%, R_f 0,19 (А).

Способ б. 485 мг (0,72 ммоль) эфира (VII) растворяли в 2 мл DMF, добавляли 0,23 мл (1,5 ммоль) DBU, а через 15 мин 405 мг (3 ммоль) НОВТ. К смеси добавляли 1 мл DMSO и 465 мг (0,80 ммоль) DCHA-соли Cps-Phe, затем 235 мг (0,80 ммоль) трис(диметиламино)хлорфосфония [5]. Через 60 мин к смеси добавляли 30 мл воды, осадок отфильтровывали, промывали водой, растворами NaHCO₃ и лимонной кислоты и снова водой. После переосаждения водой из этанола выход пептида 537 мг (90%), R_f 0,55 (А).

По аналогичной методике были получены Cps-Gly-Phe-Leu-OAbz (выход 82%) и Cps-D-Ala-Gly-Phe-Leu-OAbz (выход 74%).

Boc-Tyr-Gly-Gly-Phe-Leu-OAbz (VIII). 580 мг (0,62 ммоль) Cps-Gly-Gly-Phe-Leu-OAbz растворяли в 4 мл DMF, добавляли 0,23 мл (1,5 ммоль) DBU. Через 15 мин вносили 430 мг (3,1 ммоль) НОВТ и затем 300 мг (0,70 ммоль) N-оксисукциниimidного эфира Вос-тирофена. Через 1,5 ч смесь разбавляли 100 мл этилацетата, промывали водой (2×30 мл), насыщенным раствором NaHCO₃ (2×30 мл) и снова водой, органический слой упаривали, остаток растирали с 50 мл эфира и отфильтровывали. Пентапептид (VIII) перекристаллизовывали из этилацетата — гексана. Выход 400 мг (70%), R_f 0,55 (А), 0,41 (Б).

Boc-Tyr-D-Ala-Gly-Phe-Leu-OAbz (IX) получали аналогично из Cps-D-Ala-Gly-Phe-Leu-OAbz. Выход 98%. R_f 0,47 (А), 0,42 (Б).

Tyr-Gly-Gly-Phe-Leu (I). 400 мг защищенного пентапептида (VIII) растворяли в 5 мл охлажденной до 0° С CF₃COOH, содержащей 5% *m*-крезола, и оставляли на 30 мин при 0° С. Добавляли 50 мл эфира, осадок отделяли центрифугированием и промывали несколькими порциями эфира. Выход 212 мг (92%). Деблокированный пептид растворяли в 8 мл 50% CH₃COOH и наносили на колонку ($2,5 \times 80$ см) с сефадексом G-15, уравновешенным 1 М CH₃COOH. Элюировали 1 М CH₃COOH (170 мл/ч); фракции, содержащие пептид (I), объединяли и упаривали; пептид переосаждали эфиром из 1,5 мл CH₃COOH. Выход 90 мг (42,5%). R_f 0,38 (Б). По данным ВЭЖХ, содержание пептида (I) в продукте составляло 97%. Т. пл. 155—159° (по данным литературы, 158—160 [7], 206—208 [8], 157—167° С [9]). Масс-спектр FAB (*m/z*): 556 (*M* + H⁺), 464 (*M* — 91), 397 (*M* — 158). Аминокислотный состав: Tyr 0,90 (1); Gly 1,96 (2); Phe 1,00 (1); Leu 0,98 (1).

Tyr-D-Ala-Gly-Phe-Leu (I). 400 мг защищенного пептида (IX) деблокировали, как описано выше. Деблокированный пептид растворяли в 5 мл 25% CH₃COOH и хроматографировали на колонке с сефадексом G-10 в 25% CH₃COOH. Фракции, содержащие целевой пептид, упаривали и остаток переосаждали эфиром из CH₃COOH. Выход 200 мг (85%). После дальнейшей очистки хроматографией на TMS-силикагеле 40—60 мкм

(колонка $2,5 \times 40$ см) в градиенте этанола (10—60%) в воде, содержащей 0,1% CF_3COOH , получено 165 мг (70%) гомогенного, по данным ТСХ и ВЭЖХ, пентапептида (II). R_f 0,40 (В), т. пл. 182—185° С (лит. [7] 182—184° С). Масс-спектр FAB (m/z): 570 ($M + \text{H}^+$). Аминокислотный состав: Tyr 1,03 (1), Gly 0,94 (1), Ala 0,92 (1), Phe 1,06 (1), Leu 1,03 (1).

Авторы благодарят М. Л. Трошкова за снятие масс-спектров.

ЛИТЕРАТУРА

1. Bodanszky M., Deshmane S. S., Martinez J. // J. Org. Chem. 1979. V. 44. № 10. № Р. 1622—1625.
2. Johnson B. J. // J. Pharm. Sci. 1973. V. 62. № 6. P. 1019—1021.
3. Weygand F., Hunger K. // Chem. Ber. 1962. B. 95. № 1. S. 1—7.
4. Самуков В. В., Калашников В. В., Офицерос В. И., Швалье А. Ф. // Биоорганическая химия. 1985. Т. 11. № 8. С. 1037—1047.
5. Dormoy J.-R., Castro B. // Tetrahedron Lett. 1979. № 35. P. 3321—3322.
6. Bidlingmeyer B. A., Cohen S. A., Tarwin I. L. // J. Chromatogr. 1985. V. 336. № 1. P. 93—104.
7. Ueki M., Inazu T., Ikeda S. // Bull. Chem. Soc. Japan. 1979. V. 52. № 8. P. 2424—2427.
8. Pietzik E., Kalbacher H., Voelter W. // Liebigs Ann. Chem. 1977. № 2. P. 609—613.
9. Büscher H. H., Hill R. C., Rowey D., Cardinaux F., Closse A., Hanser D., Pless J. // Nature. 1976. V. 261. P. 423.

Поступила в редакцию
24.VI.1986
После доработки
25.XI.86

2-(4-CHLOROPHENYL)SULFONYLETHOXYSARBOXYL (Cps) AS A NEW AMINO PROTECTING GROUP IN THE LIQUID PHASE PEPTIDE SYNTHESIS: A SYNTHESIS OF [Leu]ENKEPHALIN AND ITS [D -Ala²]ANALOGUE

SABIROV A. N., OFITZEROV V. I., SHVALIE A. F., SAMUKOV V. V.

Alt-Union Research Institute of Molecular Biology, Koltsovo,
Novosibirsk Region

Solution syntheses of [Leu]enkephalin and its [D -Ala²]analogue were accomplished using a new 2-(4-chlorophenyl)sulfonylethoxycarbonyl (Cps) base-labile group for amino protection and a chromogenic acid-labile 4-(4-phenylazo)benzyloxybenzyl (Abz) group for carboxyl protection. The syntheses were performed by stepwise attachment of Cps-amino acids, which were introduced as pentachlorophenyl esters or as dicyclohexylammonium salts in the presence of tris(dimethylamino)chlorophosphonium perchlorate. To remove Cps-group, Abz-esters of Cps-peptides were treated with two molar equivalents of 1,8-diazabicyclo[5.4.0]undec-7-ene in dimethylformamide followed by neutralization of the base with an excess of 1-hydroxybenzotriazole; the deblocked amino components were then used without isolation. Fully deblocked pentapeptides were purified and characterized by HPLC, FAB mass spectra and amino acid composition.