



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 1 • № 7 • 1975

## ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

### СТАДИЙНОСТЬ КАТАЛИЗИРУЕМОГО ПЕПСИНОМ ГИДРОЛИЗА ПЕПТИДОВ

Тиходеева А. Г., Руми Л. Д., Антонов В. Е.

Институт биоорганической химии им. М. М. Шемякина  
Академии наук СССР, Москва

Образование при катализируемом пепсином гидролизе пептидов так называемого амино-фермента [1] происходит, по мнению Сильвера и соавт. [2], лишь в случае необычных для этой эндоцептидазы субстратов типа Ac-A-B-OH, где A и B— остатки ароматических аминокислот. Этот вывод был сделан [2] на основании невозможности обнаружить катализируемую пепсином транспептидацию по типу амино-переноса в случае субстратов, имеющих защищенную карбоксильную группу —Ac-Phe-Phe-OEt и Ac-Phe-Tyr-NH<sub>2</sub>.

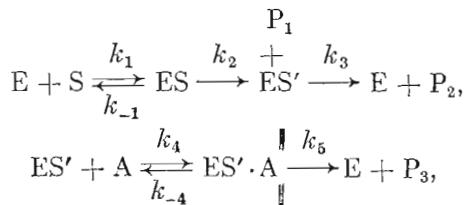
Используя хорошо растворимый в воде субстрат —  $\gamma$ -морфолинопропиламид N-ацетил-L-фенилаланил-L-фенилаланина (I, Ac-Phe-Phe-APM) [3] и разработанный нами [4] метод регистрации начальных скоростей транспептидации, мы показали, что защищенные по карбоксильной группе дипептиды являются эффективными донорами транспептидации. Таким образом, постулированный ранее [1] трехстадийный механизм катализируемого пепсином гидролиза является общим для субстратов со свободной и с защищенной карбоксильной группой.

Реакцию транспептидации проводили при pH 4,61 (0,1M ацетатный буфер, 37°) в системе, содержащей пепсин ( $8,77 \cdot 10^{-5}$  M), субстрат (I) и N-бензилоксикарбонил-n-нитро-L-фенилаланин в качестве акцептора. Начальную скорость образования продукта транспептидации —  $\gamma$ -морфолинопропиламина N-бензилоксикарбонил-n-нитро-L-фенилаланил-L-фенилаланина измеряли по изменению оптической плотности при 320 nm ( $\Delta\epsilon = 1000$ ) на спектрофотометре Cary-15 (США). Экспериментальная кинетическая кривая приведена на рисунке.

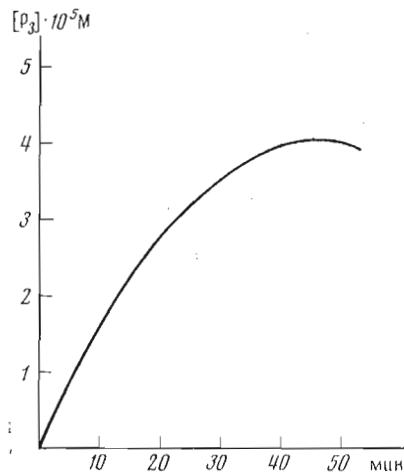
Константы гидролиза и транспептидации

Субстрат	[S], мМ	[A], мМ	$k_{\text{кат}} \cdot \text{мин}^{-1}$	$K_m, \text{мM}$	$k_s \cdot 10^2, \text{мин}^{-1}$	$K_{T(\text{ЭФФ})}, \text{мM}$
Ac-Phe-Phe-APM	1—5 7,9	0 0,4—2,0	6,25	2,5	4,95	1,78
Ac-Phe-Ty r-OH	3—20 8,4	0 0,25—1,0	1,62	43,9	3,10	0,156

Обработку результатов эксперимента проводили по предложенной нами ранее [4] схеме:



где E — фермент, S — субстрат, A — акцептор, ES' — аминофермент, P<sub>1</sub> и P<sub>2</sub> — соответственно N- и C-концевой продукты гидролиза субстрата и P<sub>3</sub> — продукт транспептидации.



Кинетическая кривая образования продукта транспептидации Ac-Phe-Phe-APM  
 $[S] = 7,9 \cdot 10^{-3}$ ;  $[A] = 1 \cdot 10^{-3}$ ;  $[E] = 1 \cdot 10^{-4}$  M

дипептида (II). Однако величина  $K_{t(\text{эфф})}$  для амида (I) более чем в 10 раз выше соответствующей величины для субстрата (II).

Так как в величину  $K_{t(\text{эфф})}$  входят значения констант скорости образования и распада амино-фермента ( $k_2$  и  $k_3$ ), весьма вероятно, что уменьшение скорости транспептидации в случае защищенного субстрата (I) обусловлено, в основном, увеличением скорости распада амино-фермента.

## ЛИТЕРАТУРА

- Fruton J. S. (1970) Advances Enzymol., 33, 401—443.
- Silver M. S., Stoddard M. (1972) Biochemistry, 11, 191—200.
- Тиходеева А. Г., Зинченко А. А., Румш Л. Д., Антонов В. К. (1974) Докл. АН СССР, 214, 355—357.
- Antonov V. K., Rumsh L. D., Tikhodeeva A. G. (1974) FEBS Lett., 46, 29—33.

Поступила в редакцию  
 30.I.1975