



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 1 • № 9 • 1975

ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

УДК 615.332 : 543.4

СТРУКТУРА АНТИБИОТИКА МАДУМИЦИНА

*Бражникова М. Г., Кудинова М. К., Потапова Н. П.,
Филиппова Т. М*, Боровский Э., Зелинский Я.,
Голик Ю. ***

*Институт по изысканию новых антибиотиков
Академии медицинских наук СССР, Москва*

Как уже сообщалось [1], антибиотик мадумицин состоит из двух компонентов (I и II), близких к группе антибиотиков стрептограминов-остреогрицинов [2—4].

Молекулярный вес мадумицина I составляет 501, а мадумицина II — 503 (найдены масс-спектрометрически). В ИК-спектрах обоих компонентов мадумицина имеются полосы сложноэфирной или лактонной группы ($\nu_{\text{макс}} 1730 \text{ см}^{-1}$), двойных C=C-связей ($\nu_{\text{макс}} 1630 \text{ см}^{-1}$) и карбоксамидных групп ($\nu_{\text{макс}} 1670$ и 1520 см^{-1}). Широкая полоса в области 3300 — 3420 см^{-1} свидетельствует о присутствии наряду с амидными NH- и гидроксильных групп. Мадумицины I и II обладают сходным УФ-поглощением в нейтральном растворе ($\lambda_{\text{макс}} 237 \text{ нм}$), но в щелочном растворе спектр мадумицина I отличается появлением интенсивного максимума при 290 нм .

Из кислотных гидролизатов мадумицинов I и II были выделены аланин и 4,6-диметил-5-оксигептен-2-оловая кислота.

Из двух компонентов только мадумицин I оказался способным к образованию О-метилоксима. Этот факт, а также спектральные свойства свидетельствуют о наличии в молекуле мадумицина I енолизуемой кетогруппы, отсутствующей в компоненте II. При каталитическом гидрировании мадумицина I над Pt образуется гексагидроизоин (M-507), в ИК-спектре которого отсутствуют полосы поглощения C=C-связей. При последующем гидрировании с Pt присоединяется еще шесть атомов водорода и образуется пергидромадумицин I (M 513).

Детальный анализ масс-спектра пергидромадумицина I и сравнение его с масс-спектром пергидроостреогрицина A показал сходство этих антибиотиков. Оказалось, что фрагментация пергидромадумицина I (рис. 1) почти идентична фрагментации пергидроостреогрицина [4]. Поскольку в кислотном гидролизате последнего был обнаружен пролин, а не аланин, присутствующий в гидролизате мадумицина, можно предположить, что углеродные скелеты обоих антибиотиков различаются именно этим аминокислотным звеном.

* Всесоюзный научно-исследовательский витаминный институт, Москва.

** Отдел фармацевтической технологии и биохимии, Технический университет, Гданьск, Польша.

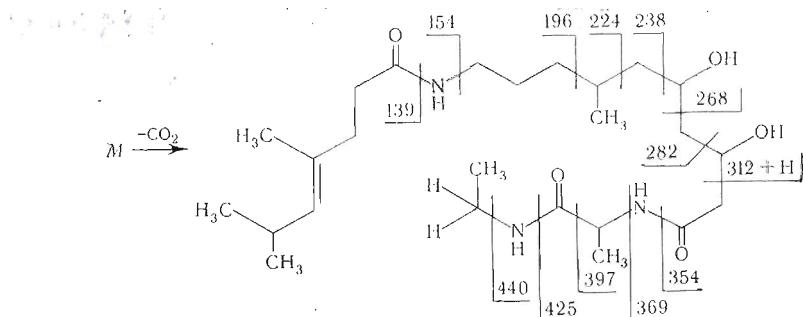


Рис. 1. Масс-спектрометрический распад пергидромадумцина I ($M = 513$)

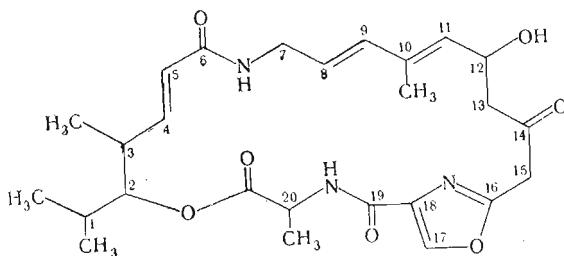


Рис. 2. Структурная формула мадумицина I

Расположение всех протонов мадумицина I и локализация функциональных групп были доказаны при рассмотрении спектров ПМР. Оказалось, что в молекуле антибиотика содержится пять метильных групп (сигналы в области δ 0,8—1,8 м. д.), пять олефиновых протонов (5—7 м. д.), из которых четыре находятся в *транс*-замещенных группировках $-\text{CH}=\text{CH}-$, изолированный протон в положении 5 оксазольного цикла (характерный синглет при δ 8,16 м. д.), а также два амидных протона (δ 7,44 и 6,45 м. д.) и гидроксил (δ 2,65 м. д.), сигналы которых закономерно сдвигаются при изменении температуры и исчезают при дейтерообмене с D_2O .

Изложенные данные позволяют предположить следующую структурную формулу мадумицина I (рис. 2).

Что касается мадумицина II, то его пергидропроизводное оказалось идентичным пергидромадумцину I. Поскольку в мадумицине II отсутствует енолизуемая карбонильная группа и его молекулярный вес на две единицы больше, чем у мадумицина I, очевидно, в молекуле мадумицина II вместо кето-группы имеется гидроксильная группа. Это предположение подтверждено анализом спектров ПМР диацетатов обоих компонентов.

ЛИТЕРАТУРА

- Бражникова М. Г., Кудинова М. К., Аникеева Н. М., Потапова Н. П., Розынов Б. В. (1974) Антибиотики, 9, 778—780.
- Charney J., Fisher W. P., Curran Ch., Machlowitz R. A., Tytell A. A. (1953) Antibiotics and Chemotherapy, 12, 1283—1286.
- Kingston D. G. I., Sarin P. S., Lord Todd, Williams D. H. (1966) J. Chem. Soc., 1856—1860.
- Kingston D. G. I., Lord Todd, Williams D. H. (1966) J. Chem. Soc., 1669—1676.

Поступила в редакцию
24. III. 1975

Технический редактор Е. С. Кузьмишина

Сдано в набор 20/VI-1975 г. Т-15301 Подписано к печати 19/VII-1975 г. Тираж 900 экз.
Зак. 2498 Формат бумаги 70×108^{1/16} Усл. печ. л. 12,6 Бум. л. 4,5 Уч.-изд. л. 12,6

2-я типография издательства «Наука». Москва, Шубинский пер., 10