EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. 27. KÖIDE FÜÜSIKA * MATEMAATIKA. 1978, NR. 2

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ 27 ФИЗИКА * МАТЕМАТИКА. 1978, № 2

А. СУИСАЛУ, Р. АВАРМАА

УДК 535.337

УВЕЛИЧЕНИЕ ЭФФЕКТА ФДМР В МОЛЕКУЛАХ ХЛОРОФИЛЛА ПРИ ИНТЕНСИВНОМ ЛАЗЕРНОМ ВОЗБУЖДЕНИИ

A. SUISALU, R. AVARMAA. FDMR-EFEKTI KASV KLOROFÜLLI MOLEKULIDES INTENSIIVSE LASERERGASTUSE KORRAL

A. SUISALU, R. AVARMAA. ENHANCEMENT OF THE FDMR EFFECT IN CHLOROPHYLL MOLECULES UNDER HIGH-INTENSITY LASER EXCITATION

Для изучения молекулярных триплетных состояний наряду с известными методами оптического микроволнового резонанса успешно применяется техника флуоресцентного детектирования магнитных резонансов (ФДМР) в нулевом поле. Этот метод основывается на том, что индуцированное резонансным микроволновым полем изменение стационарной заселенности триплетного состояния приводит к изменению заселенности синглетных состояний, а следовательно, и интенсивности люминесценции. Метод ФДМР оказался весьма полезным при изучении нижнего триплетного состояния T_1 хлорофиллоподобных соединений [^{1, 2}], фосфоресценция которых очень слаба [³]. В последнее время техника ФДМР нашла применение при исследовании структуры и функционирования фотосинтезирующих систем [⁴].

Однако при обычном возбуждении, когда заселенность T_1 -состояния мала, применение метода ФДМР ограничивается его низкой чувствительностью — относительное изменение интенсивности флуоресценции ΔI_j обычно составляет лишь доли процента [^{1,4}].

С другой стороны, в [^{5, 6}] было показано, что использование фокусированного лазерного возбуждения позволяет достигать в хлорофиллоподобных молекулах заселенности триплета около 50%. В настоящей работе сделана попытка показать эффективность такого возбуждения и в случае ФДМР.

Оптическое возбуждение хлорофилла a (Хл a) осуществлялось He-Ne (6328 Å) лазером, протохлорофилла (протоХл) — Cd (4416 Å) лазером, причем лазерный луч фокусировался на объект. Люминесценция регистрировалась спектрометром ДФС-24 и фотоумножителем ФЭУ-79 в режиме счета фотонов. Сигнал накапливался в многоканальный анализатор LP-4840. Источником микроволнового поля служил сверхвысокочастотный (СВЧ) генератор Г4-37А, имеющий выходную мощность до 1 *Вт* в режиме непрерывной генерации. Для сканирования частоты СВЧ-поля к ручке настройки был присоединен синхронный двигатель СД-54 с коробкой передач. Микроволновое возбуждение было реализовано с помощью спиральной замедляющей системы (днаметр

Lühiuurimusi * Краткие сообщения



Спектры ФДМР при 4,2 К: a, δ — хлорофилл a в эфире при возбуждении $\lambda_e = 6328$ Å и регистрации флуоресценции $\lambda_r = 6748$ Å. Скорость сканирования 0,25 (a) и 0,14 *Мгц/сек* (δ). Время накопления сигнала 4 *сек/канал*; B, z — протохлорофилл в эфире при $\lambda_e =$ = 4416 Å и $\lambda_r = 6250$ Å. Скорость сканирования 1,5 (B) и 0,25 *Мгц/сек* (z). Время накопления сигнала 1 *сек/канал.* (Трехкратное сканирование.)

спирали 4 мм, шаг 0,4 мм). Для подвода микроволнового поля к объекту в гелиевом криостате использовалась коаксиальная линия из нержавеющей стали. Объекты находились непосредственно в жидком гелии.

В спектре ФДМР Хл *а* в эфире (рисунок, *a*, *б*) наблюдались два резонансных микроволновых перехода при 947 и 711 *Мгц* с шириной линий 12 и 8 *Мгц* и амплитудами сигнала ФДМР 20 и 5% соответственно. Согласно [¹], из полученных частот были вычислены параметры расщепления триплетного состояния T_1 в нулевом поле: $|D| = 0,0276 \ см^{-1}$, $|E| = 0,0039 \ см^{-1}$. Эти величины близки к значениям, определенным для Хл *а* в матрице *н*-октана [¹, ²].

Для протоХл (рисунок, *в*, *г*) были впервые наблюдены два перехода при 1170 и 953 *Мгц* с шириной линий 8 и 6 *Мгц* и амплитудами сигнала ФДМР 16 и 25% соответственно.

Как для Хл a, так и для протоХл наблюдалось уменьшение интенсивности флуоресценции при сканировании частоты СВЧ-поля через обе резонансные частоты. Такой случай реализуется при условии, что невозмущенная заселенность долгоживущего подуровня триплета меньше, чем у связанного с ним через микроволновой резонанс более короткоживущего. Тогда при накладывании микроволнового поля общая заселенность триплета начинает расти. Согласно [1], наблюдаемые СВЧ переходы для Хл a соединяют более короткоживущие подуровни (x и y) с самым долгоживущим (z-уровнем). Отсюда следует, что zуровень имеет наименьшую стационарную заселенность. Установление такой же схемы для протоХл требует дополнительных измерений.

Как видно из рисунка, применение интенсивного лазерного возбуждения обеспечивает, во-первых, сигналы ФДМР до 20% и, во-вторых, позволяет выявить некоторые дополнительные детали: наличие слабого дополнительного пика около перехода 947 *Мгц* и расщепление основного пика (которое в [^{1, 2}] не отмечалось). Дать однозначную интерпретацию этому расщеплению пока трудно. Не исключено, что оно обязано существованию двух лежащих ниже S₁-состояния триплетных состояний в молекуле Хл *а*. Такая гипотеза подтверждается наличием двух экспонент в кривых нарастания триплета Хл *а* при 77 К [^{5, 6}].

В случае Хл *а* спектры, приведенные на рисунке, были получены при регистрации флуоресценции на длине волны 6748 Å, соответствую-

щей одной из главных бесфононных линий, возникающих при селективном лазерном возбуждении [7]. При регистрации на непрерывном фоне эффект оказался значительно слабее, а линии — менее резкими, что указывает на связь неоднородного уширения оптических спектров с уширением микроволновых резонансных линий. Аналогичная корреляция наблюдается у протоХл — неоднородное уширение спектра флуоресценции мало [8] и линия 953 Мец весьма узкая (6 Мец, см. рисунок, г).

Итак, можно заключить, что использование мощного лазерного возбуждения, с одной стороны, и техники микроволновых резонансов с другой, позволяет повысить эффективность исследования молекулярных триплетных состояний.

Авторы глубоко благодарны К. Ребане за полезные обсуждения и Э. Липпмаа за консультации по методике эксперимента.

ЛИТЕРАТУРА

- Clarke, R. H., Hofeldt, R. H., J. Chem. Phys., 61, 4582 (1974).
 Clarke, R. H., Connors, R. E., Schaafsma, T. J., Kleibeuker, J. F., Platenkamp, R. J., J. Amer. Chem. Soc., 98, 3674 (1976).
- 3. Красновский А. А., Лебедев Н. Н., Литвин Ф. Ф., Докл. АН СССР, 216, 1406 (1974).

1406 (1974). 4. Hoff, A. J., Van der Waals, J. H., Biochim. Biophys. Acta, 423, 615 (1976). 5. Avarmaa, R., Chem. Phys. Lett., 46, 279 (1977). 6. Авармаа Р., Мауринг К., Изв. АН ЭССР. Физ. Матем., 26, 92 (1977). 7. Avarmaa, R., Rebane, K., Studia Biophysica, 48, 209 (1975). 8. Авармаа Р. А., Мауринг К. Х., ЖПС (в печати).

Институт физики Академии наук Эстонской ССР

71

Поступила в редакцию 30/VI 1977