

А. П. СТЕПАНОВ, В. И. ФЕДОТОВ, В. И. БАЛДИН, Н. Б. ЮНУСОВ

ДИНАМИЧЕСКАЯ ПОЛЯРИЗАЦИЯ ПРОТОНОВ В РАСТВОРАХ  
КОМПЛЕКСНЫХ СОЕДИНЕНИЙ Cr(V) И Mo(V)  
В СЛАБЫХ МАГНИТНЫХ ПОЛЯХ

(Представлено академиком Е. К. Завойским 23 I 1970)

Ранее одним из авторов была исследована динамическая поляризация ядер (д.п.я.) в растворах этиленгликолового комплекса Cr(V) и комплекса Mo(V) в диоксане в магнитном поле 3300 эрст. (1). Э.п.р. этих соединений изучался в работах (2, 3). Указанные соединения представляют интерес для специальных исследований в физике высоких энергий. Так, например, высокая степень поляризации протонов в этиленгликоловом комплекс-

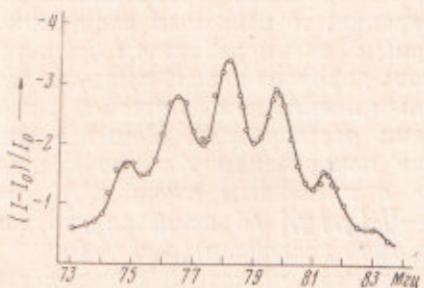


Рис. 1

Рис. 1. Дополнительная сверхтонкая структура от протонов лигандов комплекса хрома в слабом магнитном поле

Рис. 2. Зависимость  $A^{-1}$  от  $H_0^{-2}$  для комплекса хрома в этиленгликоле в слабых магнитных полях (при 21°C) для различных концентраций (моль/л). 1 —  $10^{-2}$ , 2 —  $10^{-3}$ , 3 —  $10^{-4}$ . А —  $H = 33,8$  эрст. Б —  $24,2$  эрст.

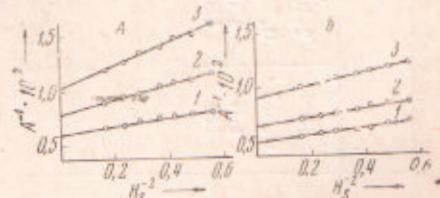


Рис. 2

се Cr позволила использовать его в качестве перспективного рабочего вещества ядерной поляризованной мишени (4).

Настоящая работа выполнена с целью получения более детальных сведений об электронно-ядерных взаимодействиях и преобладающем виде молекулярных движений в таких системах. Основные результаты были получены на установке, работающей в области слабых магнитных полей (5).

В слабо концентрированных растворах этиленгликолового комплекса Cr(V) ( $C < 10^{-3}$  моль/л) при изменении частоты облучения  $\nu$ , в пределах ширины центральной линии э.п.р. с  $I = 0$  в регистрируемом сигнале я.м.р. от протонов растворителя наблюдалась дополнительная сверхтонкая структура (д.с.т.с.) от восьми атомов водорода хелатных групп комплекса. Эта д.с.т.с. обязана скалярному взаимодействию неспаренного 3d-электрона Cr с протонами лигандов и обнаруживается через диполь-дипольную связь между магнитными моментами неспаренного электрона и протонов растворителя. Из выявленных методом э.п.р. на  $\nu = 9320$  МГц девяти линий д.с.т.с. с интенсивностями 1:8:28:56:70:28:8:1 и константой  $a = -0,64$  эрст. (2), в спектре, полученном из д.п.я., наблюдается только шесть из-за уменьшения чувствительности в области столь слабых магнитных

Таблица 1

$H_0$ (окрет.)	26,2				28,4				33,8			
$C$ (моль/л)	10 <sup>-3</sup>	2 · 10 <sup>-3</sup>	5 · 10 <sup>-3</sup>	10 <sup>-2</sup>	10 <sup>-3</sup>	2 · 10 <sup>-3</sup>	5 · 10 <sup>-3</sup>	10 <sup>-2</sup>	10 <sup>-3</sup>	2 · 10 <sup>-3</sup>	5 · 10 <sup>-3</sup>	10 <sup>-2</sup>
$f^*$	0,607	0,755	0,886	0,938	0,583	0,737	0,875	0,933	0,524	0,687	0,846	0,917
$A_{\max}$	+21°C +5°	440 435	170 160	190 180	200 —	120	150 140	170 160	190 —	110 100	130 120	140 135
$P$	+21° +5°				0,33 0,34		0,31 0,27				0,29 0,23	
$\tau_f \cdot 10^6$ (сек.)	+21° +5°				3,4 3,4		2,9 3,4				2,6 3,4	
$\tau_i \cdot 10^6$ (сек.)	+21° +5°				4,3 5,4		4,3 5,9				4,2 6,9	

\*  $f$  — фактор утечки.

полей (рис. 1). Очень малая величина  $a$ , а следовательно, и ширины линии отдельного спинового пакета  $\Delta\omega_i$ , не только характеризует малую величину связи неспаренного электрона металла с протонами лигандов, но и свидетельствует также о том, что время корреляции химического обмена  $\tau_h$  протонов комплекса не может быть меньше, чем

$$(\Delta\omega_i)^{-1} \approx (a\gamma_i)^{-1} \sim 10^{-7} \text{ сек.}$$

Типичная зависимость обратной величины поляризации  $A^{-1}$  от обратного квадрата напряженности насыщающего поля  $H_1^{-2}$  для комплекса Cr(V) в слабом поле приведена на рис. 2. Основные данные для Cr, полученные из эксперимента по д.п.я., приведены в табл. 1.

Так как в слабых полях наблюдается значительная отрицательная поляризация, то основным электронно-ядерным взаимодействием является диполь-дипольная связь между неспаренным электроном комплекса и протонами растворителя. Меньшее значение поляризации  $A_{\max}$  по сравнению с идеальным случаем  $A_{\max} = -1/2|\gamma_e/\gamma_i|$  объясняется вкладом частотной дисперсии ( $\omega_s \neq 0$ ).

Изучение частотной зависимости наблюдаемых значений коэффициента связи  $\rho$  для двух моделей молекулярного движения: вращательной (1, 2) и трансляционной (3), позволило сделать вывод, что основным механизмом, модулирующим диполь-дипольное электронно-ядерное взаимодействие при комнатной температуре, для комплекса Cr(V) является трансляционная диффузия молекул растворителя, а для комплекса Mo(V) — вращательная диффузия со временем корреляции  $\tau_r = 2,5 \cdot 10^{-9}$  сек. При повышении температуры в обоих комплексах преобладает трансляционная фаза движения. Подтверждением служит и то, что в сильном поле (1) при 45°C наблюдается заметная отрицательная поляризация  $A_{\max} = -50$ , которая не должна была бы наблюдаваться при временах корреляции, полученных из вращательной модели. Наши повторные измерения в сильных полях (рис. 3) показали, что при низкой температуре наблюдается как положительная ( $\omega_s = \omega_e - \omega_i$ ), так и

отрицательная ( $\omega_s = \omega_0 + \omega_1$ ) поляризация с  $|A_{\max}| \approx 2$  при  $T = -20^\circ$  (солид-эффект), что свидетельствует об отсутствии заметного скалярного вклада в д. п. я. предполагавшегося ранее <sup>(1)</sup>). Кроме того, измеренное нами отношение времен ядерной релаксации  $T_1 / T_2 \approx 1$ .

Из температурной зависимости времен корреляции были определены энергии активации теплового движения: 6 ккал/моль для комплекса Cr(V) и 8 ккал/моль для комплекса Mo(V).

Времена электронной релаксации  $\tau_s = (T_1 \cdot T_{2s})^{1/2}$ , вычисленные из графиков зависимости  $A^{-1}$  от  $H_1^{-2}$  при больших насыщающих полях и больших концентрациях, находятся в согласии с результатами работы <sup>(1)</sup> и равны  $3 \cdot 10^{-8}$  сек. и  $6 \cdot 10^{-8}$  сек. для Cr(V) и Mo(V) соответственно. При малых концентрациях парамагнитных частиц в растворе и слабых насыщающих полях эти времена равны  $2,5 \cdot 10^{-7}$  сек. и  $1,7 \cdot 10^{-8}$  сек. соответственно.

В заключение следует добавить, что этиленгликолевый комплекс Cr(V), наряду с солю Ферми <sup>(9)</sup>, может быть использован в качестве рабочего вещества жидкостного мазера.

Казанский физико-технический институт  
Академии наук СССР

Поступило  
6 I 1970

#### ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

- <sup>1</sup> В. Н. Федотов, ЖЭТФ, 53, 1982 (1967). <sup>2</sup> Н. С. Гарифьянов, Б. М. Козырев, В. Н. Федотов, ДАН, 178, 808 (1968). <sup>3</sup> Н. С. Гарифьянов, В. Н. Федотов, ЖСХ, 6, 712 (1962). <sup>4</sup> H. Glättli, M. Odehnal et al., Phys. Letters, 29A, 250 (1969). <sup>5</sup> А. П. Степанов, В. М. Стоцкий, А. И. Филатов, Приборы и техн. эксп., № 1, 128 (1968). <sup>6</sup> А. Аврагаш, J. Combrisson, I. Solomon, C. R., 245, 157 (1957). <sup>7</sup> А. Аврагаш, Ядерный магнетизм, ИЛ, 1963. <sup>8</sup> P. S. Hubbard, Proc. Roy. Soc., 291, 537 (1966). <sup>9</sup> J. Combrisson, On: Quantum Electronics, N. Y., 1960.

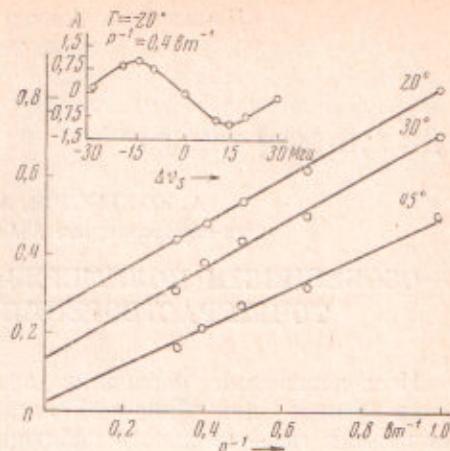


Рис. 3. Температурная зависимость усиления поляризации  $A$  для этиленгликолевого комплекса Cr(V) ( $C = 0,002$  мол/л) в поле 3300 эрст.