УДК 539.181.1 *ФИЗИКА*

Член-корреспондент АН СССР В. И. ГОЛЬДАНСКИЙ, А. А. ДЖУРАЕВ, В. С. ЕВСЕЕВ, Ю. В. ОБУХОВ, В. С. РОГАНОВ, М. В. ФРОНТАСЬЕВА, Н. И. ХОЛОДОВ

АТОМНЫЙ ЗАХВАТ ОТРИЦАТЕЛЬНЫХ МЕЗОНОВ В ВОДОРОДСОДЕРЖАЩИХ СОЕДИНЕНИЯХ

Обнаруженная в Дубне периодичность захвата μ^- мезонов кислородом в ряду окислов (¹), а также ряд других химических эффектов и характерных особепностей захвата μ^- и π^- мезонов в бинарных неорганических системах (²-⁴) получили недавно теоретическое истолкование в работе Аю-Янга и Коуэна (⁵), расчеты которых оказались в удовлетворительном согласни с экспериментами.

Целью пастоящей работы было выявление возможных закономерностей в распределении отрицательных μ^- -мезонов между отдельными групнами Z_mH_n и атомами Z' в замещенных органических и вообще водород-содержащих соединениях типа $Z_mH_nZ_k'$ или $Z_mH_\nu Z_k'H_{\nu'}$. Подобные измерения существенны для проверки того, соблюдается ли «Z-закон» Ферми — Теллера $\binom{6}{7}$ на стадии первоначальной посадки π^- -мезонов между группами и атомами в сложных водородсодержащих соединениях.

Относительные вероятности захвата μ^- -мезонов определялись по известной методике (7 , 8) путем измерения выхода электронов μ^- — e^- -распада. При этом принималось, что мезоны, попадающие на мезомолекуляр-

Таблица 1

Отпосительные вероятности захвата μ^- -мезонов водородсодержащими и углеводородными группами и ароматическими кольцами в соединениях с ионными связями, в хлоралкилах и галоидбензолах

Соединение	Отношение	$A_{ { m 2KCII}}$	$\frac{A_{\rm \partial KCII}}{A_{\rm Teop}}$	$\mathbf{Z}_{m}^{\mathrm{OKCH}} = \frac{A^{\mathrm{OKCH}}}{1 + A_{\mathrm{OKCH}}}$
NH ₄ F NH ₄ Cl (300°K) NH ₄ Cl (80°K) NH ₄ Br NaOH KOH Ca(OH) ₂ Al(OH) ₃ KHF ₂ иво-С ₃ H ₇ Cl С ₄ H ₉ Cl С(CH ₃)Cl С ₆ H ₁₃ Cl С ₉ H ₁₉ Cl С ₆ H ₅ F С ₆ H ₅ Cl С ₆ H ₅ El С ₆ H ₅ El С ₆ H ₅ El С ₆ H ₅ Cl С ₆ H ₅ El С ₆ H ₅ Cl С ₆ H ₅ El С ₆ H ₅ Cl С ₆ H ₅ Cl С ₆ H ₅ Cl С ₆ H ₅ Cl	NH ₄ /F NH ₄ /Cl NH ₄ /Cl NH ₄ /Br OH/Na OH/K (OH) ₂ /Ca (OH) ₃ /Al HF ₂ /K C ₃ H ₇ /Cl C ₄ H ₉ /Cl C(CH ₃)/Cl C ₆ H ₁₉ /Cl C ₆ H ₅ /F C ₆ H ₅ /F C ₆ H ₅ /Br C ₆ H ₄ /Cl ₂ C ₆ H ₄ /Cl ₂ C ₆ Cl ₆ C ₆ /F ₆	$ \begin{bmatrix} 2,05\pm0,26\\ 1,12\pm0,03\\ 1,06\pm0,03\\ 1,06\pm0,03\\ 4,81\pm0,61\\ 2,2\pm0,4\\ 6,93\pm0,38\\ 7,00\pm0,50\\ 1,70\pm0,24\\ 2,03\pm0,06\\ 2,74\pm0,09\\ 2,88\pm0,10\\ 4,72\pm0,22\\ 6,77\pm0,22\\ 3,73\pm0,40\\ 3,50\pm0,31\\ 1,84\pm0,10\\ 2,28\pm0,21\\ 2,09\pm0,21\\ 0,46\pm0,02\\ (8) \end{bmatrix} $	$\begin{array}{c} 1,68\pm0,21\\ 1,73\pm0,04\\ 1,63\pm0,05\\ 1,54\pm0,09\\ 5,86\pm0,84\\ 4,6\pm0,8\\ 7,72\pm0,40\\ 3,37\pm0,24\\ 1,70\pm0,24\\ 1,70\pm0,24\\ 1,33\pm0,04\\ 1,33\pm0,04\\ 1,40\pm0,05\\ 1,64\pm0,08\\ 1,58\pm0,09\\ 0,82\pm0,09\\ 1,45\pm0,13\\ 1,57\pm0,10\\ 1,94\pm0,18\\ 1,78\pm0,18\\ 1,78\pm0,19\\ 1,95\pm0,10\\ 1,95\pm0$	$ \begin{array}{c} 0,67\pm0,09\\ 0,53\pm0,02\\ 0,51\pm0,02\\ 0,51\pm0,02\\ 0,32\pm0,02\\ 0,33\pm0,14\\ 0,7\pm0,2\\ 0,8\pm0,06\\ 0,88\pm0,08\\ 0,63\pm0,11\\ 0,67\pm0,03\\ 0,73\pm0,04\\ 0,74\pm0,04\\ 0,83\pm0,05\\ 0,87\pm0,04\\ 0,79\pm0,11\\ 0,78\pm0,09\\ 0,65\pm0,05\\ 0,70\pm0,08\\ 0,68\pm0,08\\ 0,32\pm0,02\\ 0,41\pm0,02\\ \end{array} $

ные орбитали групп Z_mH_n , Z_mH_v и $Z_h'H_{v'}$, практически полностью переходят на K-оболочки связывающих атомов Z (7 , 9). Эксперименты выполнялись на чистом мюонном пучке синхроциклотрона Лаборатории ядерных проблем Объединенного института ядерных исследований с помощью аппаратуры, описанной в (10). Спектры выхода электронов распада во времени обрабатывались на ЭВМ. Окончательные результаты по вероятностям захвата приведены в табл. 1.

Для всех исследованных ионных молекул—солей аммония NH_4Hal (Hal=R, Cl, Br, щелочей MeOH (Me=Na, K) и гидроокисей $Ca(OH)_2$ и $Al(OH)_3$ наблюдается нарушение Z-закона с преимущественной посадкой μ^- -мезонов на водородсодержащие группы NH_4^+ и OH^- . Экспериментальные отношения числа захватов водородсодержащими группами Z_mH_n

и атомами Z' (где Z' — галоиды и металлы) $A_{\text{эксп}} = \left[\frac{W_{Z_m} H_n}{W_{Z'}}\right]_{\text{эксп}}$ существенно превышают ожидаемые по Z-закону $A_{\text{тсор}} = (n+mZ) \ / \ Z'$ (примерно в 1,5—2,3 раза для солей аммония и в 3—8 раз для щелочей и оснований).

Алифатические хлорзамещенные простые углеводороды с ковалентными связями типа $C_m H_{2m+1} Hal$ (где Hal = Cl и m = 1-9) также обнаруживают заметные отклонения от Z-закона в сторону большей предпочтительности посадки мезонов на углеводородную цень.

Тенденция к преобладающему захвату мезонов на ароматическое кольцо проявляется и в галоидзамещенных бензолах, за исключением, по-ви-

димому, фторбензолов.

Предварительный анализ имеющихся экспериментальных дапных для водородсодержащих ионных и ковалентных соединений показывает их непротиворечивость общим положениям модели (5), согласно которой при переходе из непрерывного спектра в дискретный мезоны захватываются на первичные делокализованные состояния с главным квантовым числом N=60-70. При последующих переходах, происходящих в основном за счет Оже-каскада, волновая функция обобщенного состояния и конечцая вероятность захвата на ионные остовы групп и атомов с n = 20-30 модулируются периодическим кристаллическим потенциалом решетки ионных соединений и эффективным параметром передачи заряда. Аналогом периодического потенциала в углеводородных замещенных служит внутримолекулярный потенциал линейной цепи $C_m H_{2m+1}$ или фенильной группы (кольца) галоидбензолов. Модель предсказывает преимущественный захват мезонов из нелокализованных состояний на понные остовы положительно заряженного центра $(NH_4^+, C_6H_5, C_mH_{2m+4}$ и т. д. в нашем случае) или кислородсодержащей ОН- группы в решетке, что находится в полном согласии с настоящим экспериментом, поскольку с высоких орбиталей мезона с N=60-70 эти группы воспринимаются как целое.

Пзмерения вероятностей посадок $wz_m^{\rm out}$ на водородсодержащие групны Z_mH_n как целое позволяют исключить неопределенность, связанную с отсутствием данных о распределении π^- -мезонов между Z_mH_n и Z' или Z_mH_ν и $Z_k'H_\nu$ при интерпретации экспериментальных данных по выходу перезарядки π^- -мезонов в сложных водородсодержащих соедипениях и проверке так называемого мезохимического отрицательного индуктивного эффекта (11).

В модели «больших мезомолекул» в предположении о распределении мезонов между группами Z_mH_n и атомами Z' по Z-закону используют для расчета вероятности захвата π^- -мезонов ядрами водорода в таких соединениях формулу

$$W_{Z_m H_n Z'} = \frac{a_L n/Z^2}{n + mZ + Z'}$$
 (1)

Однако допущение о подобном характере распределения отрицательных мезонов между $\mathbf{Z}_m\mathbf{H}_n$ и \mathbf{Z}' в сложном соединении не подтверждается

настоящим прямым экспериментом.

Самый простой и непосредственный способ учета наших и литературных экспериментальных данных по вероятностям посадок отрицательных мезонов на водородсодержащие группы Z_mH_n , не затрагивающий других исходных положений модели, состоит в перенормировке измеряемой на опыте (или рассматриваемой с коэффициентами a_L для простых гидридов) вероятности $W_{Z_mH_n}$ с учетом реального распределения мезонов в сложном соединении Z_mH_nZ' между Z_mH_n и Z'.

Раньше эту величину относили к числу всех остановок — мезонов в соединении (12, 13); следует же относить ее лишь к экспериментально измеряемой доле остановок, приходящейся на определенную водородсодержащую группу. При этом обработку данных по вероятностям захвата п'-мезонов ядрами водорода рассматриваемой группы сложного соединения можно будет производить на основе формулы для бинарных соединений, написанной в рамках прочих допущений модели «больших мезомолекул», папример:

$$\frac{W_{Z_{\mathbf{m}}^{\mathrm{H}_{n}}Z'}^{\mathrm{SKOII}}}{w_{Z_{\mathbf{m}}^{\mathrm{H}_{n}}}^{\mathrm{SKOII}}} = \frac{a_{L}^{*}n/Z^{2}}{n+mZ};$$
(2)

здесь $w_{\mathbf{Z_m}}^{\mathrm{hen}}$ — относительная на одну остановку мезона в сложном соединении $\mathbf{Z}_m\mathbf{H}_m\mathbf{Z}'$ экспериментальная вероятность попадания в группу мезона $\mathbf{Z}_m\mathbf{H}_n$, подобно определенной для ряда групп в настоящей работе или вычисленной по литературным данным (табл. 1); $W_{\mathbf{Z}_m}^{\mathrm{peq}}\mathbf{H}_n\mathbf{Z}'$ — экспериментальное значение выхода перезарядки π^- -мезонов в сложном соединении на один остановившийся мезон.

В этом случае вычисленное по формуле (2) значение коэффициента a_L несет выделенную информацию именно об изменении характера химической связи H-Z атомов водорода в группе Z_mH_n , вызванной присутствием и влиянием атома-заместителя Z', т. е. информацию, не осложпенную перераспределением π^- -мезонного облака между Z' и группой Z_mH_n как целого.

Ипститут химической физики Академии наук СССР Москва Поступило 28 XI 1972

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ В. Г. Зинов, А. Д. Конин и др., Ядерная физика, 2, 859 (1965); 5, 591 (1967). ² G. А. Grin, R. Kunselman, Phys. Rev. Lett., 31B, 116 (1970). ³ L. Tauscher, G. Backenstoss et al., Phys. Lett., 27B, 581 (1968). ⁴ H. Daniel, H. Koch et al., Phys. Lett., 26B, 281 (1968). ⁵ M. Y. Au-Yang, M. L. Cohen, Phys. Rev., 174, 468 (1968). ⁶ E. Fermi, E. Teller, Phys. Rev., 72, 399 (1947). ¬ J. S. Sens, R. A. Swanson et al., Nuovo Cimento, 7, 536 (1958). ⁶ J. E. Lathrop, R. A. Lundy et al., Nuovo Cimento, 15, 831 (1960). ⊸ Л. И. Пономарев, Ядерная физика, 2, 233 (1965); 6, 388 (1967). ¹⁰ А. И. Бабаев, И. Я. Балацидр., ЖЭТФ, 50, 877 (1966). ¹¹ З. В. Крумштейн, В. И. Петрухинидр., Тез. докл. на IV Международн. конфер. по физике элементарных частици структуре ядра, Дубна, 1971. ¹² З. В. Крумштейн, В. И. Петрухинидр., ЖЭТФ, 54, 1690 (1968). ¹³ З. В. Крумштейн, В. И. Петрухинидр., ЖЭТФ, 54, 1690 (1968). ¹³ З. В. Крумштейн, В. И. Петрухинидр., ЖЭТФ, 54, 1690 (1968). ¹³ З. В. Крумштейн, В. И. Петрухинидр., ЖЭТФ, 55, 1640 (1968).