

СДВИГ ЧАСТОТЫ СВЕРХТОНКОГО ПЕРЕХОДА $\Delta m_F = 0$ ОСНОВНОГО СОСТОЯНИЯ АТОМА Н ПРИ ЕГО ХИМИЧЕСКОМ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С МОЛЕКУЛАМИ В ГАЗОВОЙ ФАЗЕ

Е.Б.Гордон, Б.И.Иванов, А.П.Перминов,
В.Е.Балалаев, Ф.Ф.Датченко, А.Н.Пономарев

Экспериментально обнаружены большие сдвиги частоты СТ перехода ($\lambda = 21 \text{ см}$) атома Н, обусловленные его химическому взаимодействию с молекулами CO и SO₂ в газовой фазе. Эффект объясняется резким уменьшением СТ расщепления в короткоживущем промежуточном комплексе.

Взаимодействие атома, излучающего с частотой ω_0 , с атомами и молекулами в газовой фазе приводит к лоренцевой форме линии перехода с уширением $\Delta\omega$ и сдвигом частоты $\delta\omega$, определяемыми средним набегом фазы $\bar{\Phi}$ за одно столкновение (см. обзоры [1; 2]). Согласно теоретическим и экспериментальным исследованиям сдвиг частоты сверхтонкого (СТ) перехода ($F = 1$; $m_F = 0$) – ($F = 0$, $m_F = 0$) основного состояния атома водорода обусловлен следующими механизмами: а) частично компенсирующими друг друга ван-дер-ваальсовым притяжением ($\Phi < 0$) и расталкиванием Паули ($\Phi > 0$); при этом $|\Phi| \approx 10^{-4} \text{ рад/столк}$ и $\delta\omega > \Delta\omega$; б) спин-обменом с электронами и парамагнитными молекулами (когда последние предварительно поляризованы по электронному спину, то $|\bar{\Phi}| \approx 10^2 \text{ рад/столк}$, $\delta\omega/\Delta\omega \sim 10^{-1} + 10^{-2}$; в отсутствие поляризации $\bar{\Phi} = 0$). В соответствии со сказанным выше экспериментально наблюдаемые сдвиги СТ перехода атома Н с атомами инертных газов и диамагнитными молекулами не превышают 30 $\mu\text{энерг}$.

Исследования элементарных химических процессов атомов Н с помощью водородного квантового генератора (ВКГ) [3; 4] стимулировали постановку вопроса об экспериментальном обнаружении значительно больших частотных сдвигов СТ перехода, вызванных взаимодействием атомов Н с молекулами M, способными вступать с ним в химическую

реакцию. Такие сдвиги могут иметь место, если распад промежуточного комплекса НМ (в отсутствие его стабилизации столкновениями) происходит по обратному каналу, т. е. на исходные частицы Н и М. Химическое взаимодействие приводит к снижению плотности неспаренного электрона на протоне и, согласно [5], к уменьшению расщепления в комплексе. Из спектров ЭПР углеводородов следует, что частоты СТ переходов их атомов водорода, по крайней мере, в 20 раз меньше, чем в свободном атоме Н [6]. Поэтому можно принять, что сверхтонкое взаимодействие "выключается" на время жизни комплекса τ_c и $\Phi_{\text{хим}} \approx -\omega_0 \tau_c$.

В настоящей работе были измерены сдвиги центра линии излучения ВКГ, работающего далеко от самовозбуждения в режиме усиления постоянного СВЧ сигнала, при напуске в его колбу накопитель различных молекулярных газов. Полученные величины сдвигов частоты $\delta\omega$ и оцененные по соответствующему уширению линии $\Delta\omega$ значения отношения $\delta\omega/\Delta\omega$ приведены в таблице. Точность измерения сдвигов, определяющаяся нестабильностью частоты опорного генератора (рубидиевая мера частоты 41·43) и отношением сигнал / шум, составляла $(\omega - \omega_0)/\omega_0 \approx (3 + 5) \cdot 10^{-11}$. Для устранения дрейфа частоты излучения связанного с температурной расстройкой СВЧ резонатора, температура последнего стабилизировалась с точностью $\pm 0,02^\circ$ вблизи 32°C .

M	$n_H, \text{ см}^{-3}$	$n_M, \text{ см}^{-3}$	$a \cdot 10^{25}, \text{ см}^3$	$\delta\omega, \text{ зц/тор}$	$ \delta\omega/\Delta\omega $
CO	$1 \cdot 10^8$	$(4 + 10) \cdot 10^{13}$	19,5	-71 ± 25	$\geq 0,2^{(1)}$
SO ₂	$1 \cdot 10^8$	$(1 + 5) \cdot 10^{13}$	37,5	-415 ± 60	0,25
N ₂ O	$1 \cdot 10^8$	$2,6 \cdot 10^{14}$	30,0	≤ 3	—
O ₂	$1 \cdot 10^8$	$5,0 \cdot 10^{10}$	16,0	$\leq 2 \cdot 10^4$	$\leq 0,012$

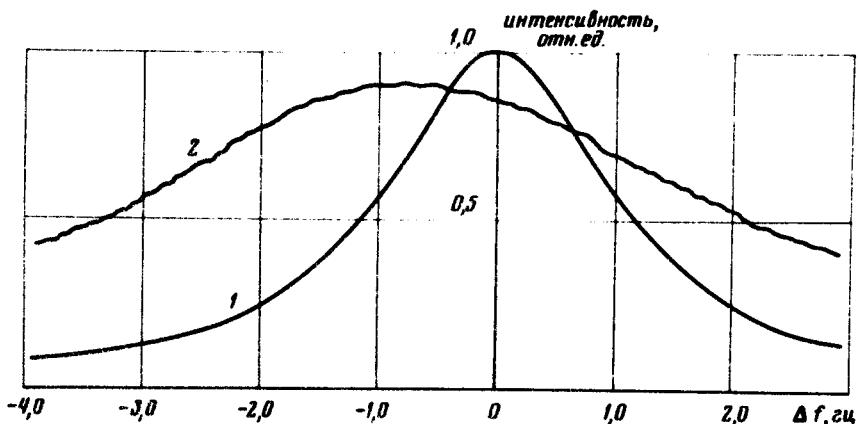
n_H и n_M — концентрации атомов Н и молекул, соответственно; ⁽¹⁾ возможно, что уширение в данном случае обязано примеси кислорода 10^{-3} отн. %.

Как видно из таблицы, поляризуемости исследуемых молекул, определяющие величину ван-дер-ваальсова взаимодействия, близки между собой; это означает, что и соответствующие столкновительные частотные сдвиги СТ перехода атома Н должны быть приблизительно одинаковы.

И действительно, экспериментально нами не было обнаружено сдвига частоты при столкновениях атомов Н с молекулами N₂O при которых вероятность образования комплекса HN₂O мала ($< 10^{-5}$ на столкновение). Не были обнаружены на фоне спин-обменного уширения частотные сдвиги и при взаимодействии атомов Н с парамагнитными молекулами

O_2 . Этот результат подтверждает теоретические расчеты, согласно которым при спин-обмене с неполяризованными молекулами $\delta\omega = 0$ [8]¹⁾.

Атомы H могут с заметной вероятностью присоединяться к диамагнитным молекулам CO и SO₂ при столкновениях с ними [9]. В результате образуется возбужденный выше энергии диссоциации свободный радикал NH, распадающийся (в отсутствие стабилизации) на исходные частицы. Наблюдению частотных сдвигов, обусловленных кратковременным химическим связыванием, благоприятствует тот факт, что ввиду малоатомности времени жизни комплекса $\tau_c \lesssim \omega_0^{-1}$. Рисунок демонстрирует сдвиг и уширение линии СГ перехода ($\Delta m_F = 0$) атомов H при их столкновениях с молекулами SO₂. Обнаруженные для CO и SO₂ сдвиги частоты (см. таблицу) существенно превосходят наибольшие из известных столкновительных частотных сдвигов на чрезвычайно легко поляризуемых ($a = 37 \cdot 10^{-25} \text{ см}^3$) атомах Xe, где $\delta\omega = 30 \text{ Гц/тор}$ [10].



Сдвиг частоты излучения атомов H при напуске молекул SO₂ в колбу – накопитель ВКГ; масштаб линии 2 на порядок крупнее

Из приведенных результатов следует, что направленное изучение сдвигов частоты СГ перехода атома H при его химическом взаимодействии с различными молекулами, может дать информацию о вероятности образования промежуточного комплекса, его времени жизни и их зависимостях от температуры.

Институт химической физики
Академии наук СССР

Поступила в редакцию
23 апреля 1975 г.

¹⁾ Одновременно эти измерения являются убедительным доказательством отсутствия влияния на измеряемую частоту СГ перехода изменения добротности линии (ее уширения).

Литература

- [1] И.И.Собельман. Введение в теорию атомных спектров. М., 1963.
 - [2] W. Happer. Rev. Mod. Phys., 44, 169, 1972.
 - [3] Е.Б.Гордон, А.П.Перминов, Б.И.Иванов, В.И.Матюшенко, А.Н.Пономарев, В.Л.Тальрозе. ЖЭТФ, 63, 401, 1972.
 - [4] Е.Б.Гордон, Б.И.Иванов, А.П.Перминов, А.Н.Пономарев, В.Л.Тальрозе, С.Г.Хидиров. Письма в ЖЭТФ, 17, 10, 548, 1973.
 - [5] E. Fermi . Zs. Phys., 60, 320. 1930.
 - [6] А.Керрингтон, Э.Мак-Лечлан. Магнитный резонанс и его применение в химии, М., 1970.
 - [7] Landolt-Börnstein. "Zahlenwerte und Funktionen", b. 3; S.510, 1950.
 - [8] L.C.Balling, R.J.Hanson, F.M.Pipkin. Phys. Rev., 133, A607, 1964.
 - [9] В.Н.Кондратьев. Константы скорости газофазных реакций, М., изд. Наука, 1970.
 - [10] E.S.Ensberg, C.L.Morgan. Phys. Lett., 28, 106, 1968.
-