

УДК 539.194.01

ВЛИЯНИЕ ФЛУКТУАЦИЙ КОНЦЕНТРАЦИИ В РАСТВОРАХ НА ШИРИНУ ЛИНИЙ КОЛЕБАТЕЛЬНЫХ СПЕКТРОВ МОЛЕКУЛ

A. F. Бондарев и A. I. Мардаева

Показано, что флюктуации концентрации в растворах могут оказывать значительное влияние на ширину линий колебательных спектров молекул. Данна оценка возникающего уширения и показано, что согласие расчетных и опытных данных удовлетворительное.

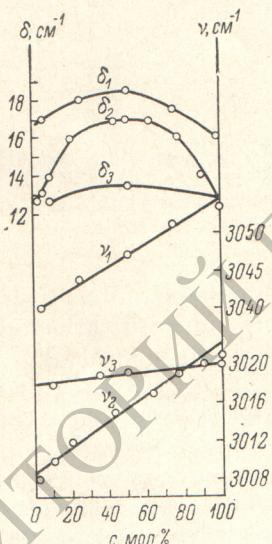
Ширина линий колебательных спектров молекул в конденсированной среде определяется многими факторами. Их учет необходим в тех случаях,

когда по данным о ширинах линий определяются некоторые параметры, характеризующие динамику теплового движения молекул среды, например барьеры заторможенного вращения молекул, средние времена хаотической переориентации молекул и т. п. Цель настоящей работы состоит в том, чтобы показать, что в растворах необходимо учитывать новый фактор уширения линий, отсутствующий в однородных средах, — флюктуации концентрации. Этот вопрос, насколько нам известно, в литературе совершенно не изучен.

Обратимся к экспериментальным данным. На рисунке приведены концентрационные зависимости частот ν и ширин δ линий, относящихся к валентным C—H-колебаниям дихлорметана (тип симметрии B_1), хлороформа и бромоформа для растворов в сероуглероде. Данные получены на приборе UR-20 при комнатной температуре по стандартной методике.

Из рисунка видно, что частоты всех полос линейно уменьшаются при разведении, а ширины проходят через максимум около молярной концентрации $C=0.5$. При этом чем больше амплитуда изменения частоты для крайних концентраций $\nu_1 - \nu_0$, тем выше максимум на кривой $\delta(C)$.

Что касается сдвигов частоты, то в другом месте нами было показано, что модель нелинейного осциллятора удовлетворительно объясняет интересоваться причиной смещения частот и



Частоты и ширины линий изученных молекул (ν_1 , δ_1 — дихлорметан; ν_2 , δ_2 — хлороформ; ν_3 , δ_3 — бромоформ) в растворах в сероуглероде при различных концентрациях.

их. Здесь мы не будем примем зависимость $\nu(C)$ как заданную

$$\nu(C) = \nu_0 + C(\nu_1 - \nu_0). \quad (1)$$

Наличие же максимумов на кривых $\delta(C)$ можно, на наш взгляд, объяснить флюктуациями концентрации раствора. Ниже дается простейший анализ этого вопроса. При этом мы не учитываем флюктуаций плот-

ности (это требует особого рассмотрения) и принимаем, что частицы раствора располагаются по узлам воображаемой пространственной решетки.

В идеальном случае равномерного распределения молекул растворенного вещества (молекулы А, спектр которых мы изучаем) по объему раствора все они имеют одинаковое окружение и частоты рассматриваемых колебаний у них совпадают. В этом случае, если отвлечься на время от других эффектов уширения, в спектре молекул А будут наблюдаться бесконечно узкие линии. Однако тепловое движение молекул раствора постоянно нарушает беспорядочным образом идеальное расположение частиц (флуктуации концентрации), т. е. число молекул А в различных элементах объема теперь будет варьировать около среднего значения, определяемого заданной концентрацией C .

Число элементов объема, для которых концентрации лежат в интервале p , $p + \Delta p$, можно представить распределением Гаусса

$$n(p) \Delta p = \text{const} e^{-(p-C)^2/2\Delta C^2} \Delta p. \quad (2)$$

Ввиду того что процессы диффузии, ответственные за флуктуации концентрации в растворе, происходят достаточно медленно (для них характерны времена $\sim 10^{-11}$ сек., а периоды колебаний молекул $\sim 10^{-13}$ сек.), каждому элементу объема можно соответственно его концентрации сопоставить некоторую частоту, усредненную по молекулам А, находящимся в этом элементе. В силу линейной связи между ν и p , согласно (1), частоты в различных элементах объема будут также распределены по закону Гаусса. Отсюда для ширины линии, связанной с флуктуациями концентрации раствора, получаем выражение

$$\delta = 2\sqrt{2 \ln 2} |\nu_1 - \nu_0| \sqrt{\Delta C^2}, \quad (3)$$

где ΔC^2 — среднеквадратичная флуктуация концентрации в выбранном элементе объема (в объеме флуктуации).

Пусть m есть среднее число молекул А в некотором элементе объема и n — полное число молекул обоих сортов в этом элементе. В грубом приближении можно допустить, что перемешивание молекул раствора происходит так же, как в газе. В этом случае, как хорошо известно, среднее значение и среднеквадратичная флуктуация числа m соответственно равны

$$\bar{m} = nC, \quad \overline{m^2} = nC(1 - C), \quad (4)$$

где C — концентрация молекул А в мольных долях. Тогда среднеквадратичная флуктуация концентрации для заданного элемента объема определяется выражением

$$\overline{\Delta C^2} = \frac{\overline{m^2}}{n^2} - \frac{C(1 - C)}{n} \quad (5)$$

и формула (3) примет вид

$$\delta = 2\sqrt{2 \ln 2} |\nu_1 - \nu_0| \sqrt{\frac{C(1 - C)}{n}}. \quad (6)$$

Отсюда следует, что ширина линии пропорциональна амплитуде изменения частоты $|\nu_1 - \nu_0|$ и проходит через максимум при концентрации $C=0.5$, что и наблюдается на опыте. Кроме того, форма кривой $\delta(C)$, как показывает расчет, хорошо согласуется с экспериментальной.

В таблице приведено сравнение расчетных и измеренных значений ширин изученных линий для $C=0.5$.

Для короткодействующих вандерваальсовых сил число молекул, эффективно действующих на частоту данной молекулы А, практически ограничено первой координационной сферой. Поэтому приближенно можно положить $n=z+1$, где z — координационное число. Ввиду отсутствия точных данных для z при расчете ширины примем, что z находится в пределах $8 \div 12$. Из таблицы видно, что расчетные и измеренные значения ширин линий более или менее удовлетворительно согласуются между собой.

В заключение отметим, что, как следует из вышеизложенного, имеется возможность нового подхода к изучению флюктуаций концентрации в растворах. В отличие, например, от метода релеевского рассеяния света, для которого актуальны длинноволновые флюктуации, здесь наиболее существенны коротковолновые, микроструктурные флюктуации концентрации. Строгое решение поставленных в настоящей работе вопросов безусловно необходимо.

Поступило в Редакцию 6 марта 1972 г.