03;07 Сечение поглощения дальнего инфракрасного излучения кластеризованным водяным паром

© Д.Ю. Дубов, А.А. Востриков

Институт теплофизики им. С.С. Кутателадзе СО РАН, Новосибирск E-mail: molebin@itp.nsc.ru

Поступило в Редакцию 4 августа 2009 г.

С использованием гибкой поляризуемой модели выполнено молекулярнодинамическое моделирование ансамбля молекул воды. В приближении дипольного осциллятора рассчитаны сечения поглощения дальнего ИК-излучения водяным паром в зависимости от степени его кластеризации. Показано, что поглощение либрационными колебательными модами наблюдается уже для кластеров размером около десятка молекул и сдвигает поглощение в сторону максимума спектра теплового излучения Земли.

Вклад водяного пара в парниковый эффект в атмосфере Земли по разным оценкам составляет от 40 до 95%. Несмотря на столь доминирующую роль, ряд вопросов, касающихся участия воды в атмосферных радиационных процессах, остаются до сих пор открытыми. Отчасти это связано с высокой оптической активностью различных степеней свободы и большими значениями колебательных квантов и вращательных постоянных молекулы H_2O . Не менее важно и то, что вода, единственная из основных "парниковых" компонент, находится в атмофере в различных агрегатных состояниях, в том числе и в виде наночастиц конденсированной фазы (кластеров). Разными авторами делаются неоднозначные выводы о вкладе кластеров воды в радиационный баланс атмосферы [1–3]. Нет окончательных ответов ни на вопрос о концентрации кластеров, ни на вопрос об их "парниковой" активности.

Рассчитывая оптические характеристики кластеров, чаще всего их сопоставляют с аналогичными свойствами жидкой воды и льда. Однако наибольший интерес представляет сравнение кластеров с мономерной (парофазной) компонентой, поскольку именно такое сравнение позволяет судить о позитивном или негативном влиянии формирования кластеров на парниковый эффект. Сложность такого сравнения связана,

54

по-видимому, со значительными различиями между традиционными методами расчета оптических свойств, используемых для молекул и для кластеров. В данной работе методом классической молекулярной динамики в рамках единой модели рассчитаны спектры поглощения в дальнем ИК-диапазоне спектра (10–1000 cm⁻¹) систем парофазных молекул воды, а также систем, содержащих кластеры. Соответственно прямым образом прослеживается изменение спектров при формировании кластеров.

В расчетах использован гибкий поляризуемый потенциал SWFLEX-ISO [4], выбранный из примерно полутора десятков потенциалов на основании сравнения результатов тестовых расчетов спектра поглощения димера (H₂O)₂ с данными моделирования более высокого уровня (ab initio, QM/MD [5]). В модели SWFLEX-ISO молекула воды представляется четырехцентровой системой, включающей в себя атом кислорода, атомы водорода и фиктивную (dummy) заряженную частицу с нулевой массой, расположенную на биссектрисе угла Н-О-Н и обеспечивающую правильные значения дипольного и квадрупольного моментов изолированной молекулы. Поляризуемость молекулы во внешнем поле имитируется дополнительной заряженной частицей, связанной гармоническим потенциалом с фиктивной. Учет поляризуемости обеспечивает применимость модели для описания систем как свободных, так и связанных молекул [4], однако увеличивает время расчета изза необходимости минимизации энергии (самосогласования) системы. 125 молекул воды размещались в кубическом боксе с периодическими граничными условиями. Все расчеты проведены для канонического ансамбля частиц при температуре 320 К. При моделировании и анализе его результатов использовался комплекс программ GROMACS [6]. Предварительно система приводилась к термодинамически равновесному состоянию методом ланжевеновской динамики с константой трения $0.1 \, \text{ps}^{-1}$. Степень равновесия системы контролировалась по мере приближения распределения кластеров по размерам к стационарному, что вследствие относительно высокой температуры происходило довольно быстро. Считалось, что две молекулы образуют кластер, если минимальное расстояние между двумя атомами разных молекул меньше 0.26 nm. Приведение системы к равновесию занимало от 10000 до 15 000 рѕ. Основное моделирование выполнялось методом ньютоновской динамики в термостате Нозе-Хувера с постоянной связи 0.1 ps. Шаг интегрирования составлял 0.5 fs, полное время основного моделирова-

ния — 5000 ps. Для расчета сечений использовалась траектория при последней тысяче пикосекунд счета.

В теории линейного отклика сечение $\sigma_0(\omega)$ поглощения электромагнитного излучения частицей в дипольном приближении связывается с Фурье-образом автокорреляционной функции (АКФ) квантового оператора дипольного момента [7]:

$$\sigma_0(\omega) = \frac{2\pi\omega}{3\hbar c} \left[1 - \exp(-\hbar\omega/kT)\right] \int_{-\infty}^{\infty} dt \exp(-i\omega t) \,\overline{\hat{\mathbf{M}}(0) \cdot \hat{\mathbf{M}}(t)}.$$

Здесь ω — круговая частота, T — температура системы, $\dot{\mathbf{M}}$ — оператор дипольного момента частицы. При аппроксимации квантовой АКФ ее классическим аналогом применялась поправка в виде "стандартной аппроксимации" [8], согласно которой отношение квантовой и классической АКФ принимается равным $2/[1 + \exp(-\hbar\omega/kT)]$. Итоговое выражение для расчета сечения поглощения имеет вид [5,9]

$$\sigma(\omega) = \frac{4\pi\omega\tanh(\hbar\omega/2kT)}{3\hbar c} \int_{-\infty}^{\infty} dt \exp(-i\omega t) \,\overline{\mathbf{M}(0)\cdot\mathbf{M}(t)},$$

где **М** — полученная в молекулярно-динамическом расчете величина вектора полного дипольного момента системы. При вычислении Фурьеобраза АКФ (спектра мощности) применялся метод усреднения модифицированных периодограмм (метод Уэлча), позволяющий снизить дисперсию спектра за счет уменьшения его спектрального разрешения [10]. В качестве весовой функции выбиралось окно Хэннинга.

Степень кластеризации варьировалась размерами кубического бокса (численной плотностью молекул). В максимальном боксе с ребром 32 nm плотность составила $3.8 \cdot 10^{18}$ cm⁻³, что примерно в 1.5 раза выше, чем плотность насыщенного пара при 320 К. При таких пересыщениях функция распределения кластеров (H₂O)_n по размерам для малых *n* падает с ростом *n* экспоненциально, и малая система, где невозможно формирование закритических кластеров, остается практически парофазной. В расчете доля (относительная концентрация) димеров составила всего 0.16%. Это согласуется с результатами ab initio расчетов [11], в которых при 292.4 и 298.15 К были получены доли димеров 0.075 и 0.0954%, что при аррениусовской экстраполяции для 320 К дает величину 0.22%.



Рис. 1. Распределение молекул по кластерам различного размера, усредненное за 500 ps.

Уменьшение размера бокса при сохранении полного числа молекул сопровождается ростом плотности (пересыщения) и приводит к увеличению доли молекул в кластерах и среднего размера последних. На рис. 1 показано распределение молекул по кластерам $(H_2O)_n$ усредненное за 500 ps. Расчеты выполнены для систем с плотностями 3.8 · 10¹⁸ (гистограмма 1), 3.1 · 10¹⁹ (2), 4.6 · 10¹⁹ (3), 6.4 · 10¹⁹ (4) и 9.4 · 10¹⁹ cm⁻³ (5), ниже эти системы обозначены как системы 1-5. Для наглядности доля молекул в газовой фазе (n = 1) уменьшена в 10 раз. Видно, что с ростом плотности вначале уменьшается скорость падения функции в области малых кластеров и растет доля димеров и тримеров. Затем в области средних размеров формируется куполообразная зависимость, которая постепенно сужается и смещается в сторону бо́льших размеров. Наконец, в системе формируется один большой кластер слабо флуктуирующего размера (системы 4 и 5). Доля молекул в паровой фазе при этом монотонно падает. Интересно, что подобные бимодальные распределения кластеров по размерам наблюдаются и при гомогенной конденсации в сверхзвуковой струе [12].



Рис. 2. Удельные (в расчете на одну молекулу) сечения поглощения ИК-излучения кластеризованным водяным паром. Планковский спектр при 300 К (*6*) приведен в произвольных единицах.

Полученные в расчетах сечения поглощения ИК-излучения показаны на рис. 2. Кривые 1-5 соответствуют тем же системам, что и на рис. 1. В исследованном диапазоне волновых чисел $v \leq 1\,000\,\mathrm{cm}^{-1}$ поглощение паровой фазой связано прежде всего с вращательными переходами [13], основные линии которых лежат в интервале $50-350\,\mathrm{cm}^{-1}$. При $v \geq 450\,\mathrm{cm}^{-1}$ поглощение сильно ослабевает, однако остается существенным для радиационного баланса в атмосфере вплоть до $760-800\,\mathrm{cm}^{-1}$. Рассчитанное сечение поглощения при плотности $3.8 \cdot 10^{18}\,\mathrm{cm}^{-3}$ (кривая 1) вполне воспроизводит форму эксперимен-

тального сечения поглощения ненасыщенным водяным паром, которое показано на рис. 2 кривой 1' (для наглядности линии экспериментального спектра, взятые из базы HITRAN [13], искусственно уменьшены в 20 раз и уширены до $\Delta v = 5 \,\mathrm{cm}^{-1}$). Отметим, что абсолютная величина поглощения излучения паровой фазой в расчете оказалась значительно ниже экспериментальной: полные интегралы сечений в диапазоне 0-1000 cm⁻¹ различаются почти в 5 раз. При кластеризации пара вначале появляется длинный хвост поглощения в области бо́льших волновых чисел, а с ростом размера кластеров наблюдается переход к сечению поглощения воды, которое показано на рис. 2 кривой 5' [5]. Заметим, что сохранение максимума около 200 сm⁻¹ в кластеризованных системах лишь отчасти вызвано несколькими остающимися в паровой фазе молекулами. Больший вклад в него вносят замороженные трансляции кластеризованных молекул. Правый максимум сечения, как и в жидкой воде, связан с поглощением излучения либрационными колебательными модами молекул в кластерах.

Из полученных результатов следует, что в данном спектральном диапазоне связывание молекул воды в кластер приводит к уменьшению поглощения ИК-излучения: например, интегральное сечение поглощения системой, содержащей один большой кластер (система 5) при $0-1000\,{\rm cm^{-1}}$ составляет всего 60% от сечения поглощения паровой фазой системы 1. Однако при сопоставлении рассчитанных сечений со спектром теплового излучения Земли (на рис. 2 планковский спектр теплового излучения черного тела E(v) при 292 K показан кривой 6) видно, что широкий высокочастотный континуум либрационных мод, который наблюдается уже для кластеров размером около десятка молекул, сдвигает поглощение в сторону максимума энергетического спектра теплового изулчения и, в частности, к окну прозрачности атмосферы 760-1000 cm⁻¹. Такой сдвиг, очевидно, должен учитываться при определении участия кластеров воды в парниковом эффекте. Грубо оценить эффективность поглощения теплового излучения Земли системами 1-5 можно, если проинтегрировать спектральные сечения $\sigma(v)$ с весом, пропорциональным E(v). При такой свертке оптическая эффективность кластеризованной системы 5, например, оказывается в 3 раза выше, чем парофазной системы 1.

Выполенные расчеты показали, что делать окончательные выводы об ослаблении эффективности поглощения теплового излучения и "антипарниковом" эффекте кластеров воды [2], по-видимому, преждевременно. Наблюдаемое в кластеризованном паре сильное ослабление

сечения поглощения ниже 400 cm^{-1} может с избытком компенсироваться поглощением в более важной коротковолновой части спектра, где поглощение паровой фазой практически отсутствует.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (проекты № 07-02-00825 и 09-03-00454).

Список литературы

- Vaida V., Kjaergaard H.G., Feierabend K.J. // Int. Rev. Phys. Chem. 2003. V. 22. P. 203–219.
- [2] Чуканов В.Н., Галашев А.Е. // ДАН. 2008. Т. 421. С. 786–789.
- Востриков А.А., Дубов Д.Ю., Дроздов С.В. // Письма в ЖТФ. 2008. Т. 34.
 В. 5. С. 87–94.
- [4] van Maaren P.J., van der Spoel D. // J. Phys. Chem. B. 2001. V. 105. P. 2618– 2626.
- [5] Lee M.-S., Baletto F., Kanhere D.G., Scandolo S. // J. Chem. Phys. 2008. V. 128.
 P. 214506-1–5.
- [6] Hess B., Kutzner C., van der Spoel D., Lindahl E. // J. Chem. Theor. Comput. 2008. V. 4. P. 435–447.
- [7] Gordon R.G. // Adv. Magn. Reson. 1968. V. 3. N 1. P. 1-42.
- [8] Ramirez R., Lope-Ciudad T., Kumar P.P., Marx D. // J. Chem. Phys. 2004.
 V. 121. P. 3973–3983.
- [9] Guillot B. // J. Chem. Phys. 1991. V. 95. P. 1543-1551.
- [10] Сергиенко А.Б. Цифровая обработка сигналов. СПб.: Питер, 2002.
- [11] Dunn M.E., Pokon E.K., Shields G.G. // J. Am. Chem. Soc. 2004. V. 126. P. 2647–2653.
- [12] Востриков А.А., Дубов Д.Ю. // ЖЭТФ. 2006. Т. 125. № 2. С. 222–232.
- [13] Rothman L.S., Gordon I.E., Barbe A. et al. // JQSRT 2009. V. 110. P. 533-572.