УДК 621.8.039

ФИЗИКА

В. И. ГАЙДАЕНКО

ОТТАЛКИВАТЕЛЬНЫЙ ПОТЕНЦИАЛ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ МОЛЕКУЛЫ N_2 С АТОМОМ Ar

(Представлено академиком Г. И. Петровым З Х 1972)

В настоящей работе предпринята попытка на основе статистической теории атома с использованием функционала Томаса — Ферми — Дирака ($T\Phi$ Д) с учетом и без учета корреляционной поправки рассчитать взаимодействие двухатомной молекулы с атомом. Созданная для ЭВМ БЭСМ-4 программа позволяет вычислять взаимодействие произвольной двухатомной молекулы с произвольным атомом. Для конкретных расчетов были выбраны молекула N_2 и атом Ar, так как они обладают замкнутыми электронными оболочками и их взаимодействие хорошо исследовано экспериментально. Электронные плотности молекулы и атома, вычисленные по методу самосогласованного поля, брались из работ $\binom{1}{r}$.

Если воспользоваться статистической теорией возмущений (3), в первом приближении которой электронная плотность системы молекулы и атома берется как суперпозиция невозмущенных плотностей атома и молекулы, то потенциал взаимодействия незаряженной двухатомной моле-

кулы с нейтральным атомом можно записать в виде

$$V = Z_{1}e\gamma_{II}(R_{1}) + Z_{2}e\gamma_{H}(R_{2}) + \int \{-\rho_{I}\gamma_{II} + \chi_{\kappa} \left[(\rho_{I} + \rho_{II})^{i_{3}} - \rho_{I}^{i_{3}} - \rho_{II}^{i_{3}} \right] - \chi_{a} \left[(\rho_{I} + \rho_{II})^{i_{3}} - \rho_{II}^{i_{3}} - \rho_{II}^{i_{3}} + \left[W \left(\rho_{I} + \rho_{II} \right) - W \left(\rho_{I} \right) - W \left(\rho_{II} \right) \right] \} dv,$$

$$\chi_{\kappa} = \frac{3}{10} \left(3\pi^{2} \right)^{3}e^{2}a_{0}, \quad \chi_{2} = \frac{3}{4} \left(\frac{3}{\pi} \right)^{i_{3}}e^{2};$$

$$(1)$$

 Z_1 , Z_2 — заряды ядер молекулы; e— заряд электрона; R_1 , R_2 — расстояние от соответствующих ядер молекулы до атома Ar; ρ_1 , ρ_{II} — электронные плотности молекулы N_2 и атома Ar соответственно; $\gamma_{II}(r)$ — электростатический потенциал, создаваемый атомом Ar на расстоянии r от ядра. Значення $\gamma_{II}(r)$ также брались из работы $\binom{2}{r}$.

Последний член выражения (1) представляет собой корреляциошную поправку, которая дается в работе (4). Без учета этой поправки получаем

функционал ТФД, с учетом — ТФДК.

Интеграл в выражении (1) вычисляли числению методом Монтс-Карло с ускоренной сходимостью (5). Статистическая точность вычисления потенциала взаимодействия составляла около 1%. Время счета одного значения потенциала было около 15 мин.

В интервале энергий взаимодействия $(0.05-0.63) e^2/a_0$ результаты вычислений, проведенные с помощью функционала ТФД, аппроксимировали по методу наименьших квадратов гантельным потенциалом вида

$$V = A \left(e^{-\lambda R_1} + e^{-\lambda R_2} \right) \tag{2}$$

и потенциалами вида

$$V = A_1 e^{-\lambda_1 R} (1 + A_2 e^{\lambda_2 R} P_2 (\cos \theta)), \tag{3}$$

R — расстояние между центром тяжести молекулы N_2 и атомом $\mathrm{Ar.}$

Одновременно определяли вероятные ошибки в параметрах аппроксимации. В итоге получены следующие значения:

$$A = 55.2 \pm 2.2e^2/a_0$$
, $\lambda = 1.836 \pm 0.01a_0^{-1}$, $A_1 = 186.7 \pm 8.7e^2/a_0$, $\lambda_1 = 1.855 \pm 0.01a_0^{-1}$, $A_2 = 0.51 \pm 0.05 \ e^2/a_0$, $\lambda_2 = 0.15 \pm 0.015a_0^{-1}$.

 $\Lambda_2 e^{\lambda_2 R}$ представляет собой важный параметр несферичности силового поля молекулы N_2 . Он практически постоянен в данном интервале энергий и равен 0,8. В области, где проведена аппроксимация, данные, полученные с помощью функционала ТФДК, на 6% пиже данных, полученных с помощью функционала ТФД. При уменьшении энергии взаимодействия

роль корреляции электронов возрастает.

Полученный теоретический гантельный потенциал (2) можно сравнить с экспериментальным гантельным потенциалом, полученным в работе (6). Экспериментальные параметры $A=40.06\ e^2/a_0$, $\lambda=1.857\ a_0^{-1}$ весьма хорошо совпадают с теоретическими. Кроме того, сферически усредненный теоретический потенциал (2) или (3) сравнивался с эффективным сферически симметричным потенциалом, полученным экспериментально в работе (7). Оба эти потенциала практически совпали.

Аналогичные расчеты проведены для случая взаимодействия молекулы CO с атомом Ar. Сферически усредненный теоретический потенциал практически совпал с экспериментальным сферически симметричным по-

тенциалом, полученным в работе (7).

В заключение автор выражает благодарность проф. Г. Ф. Теленину, Ю. Н. Беляеву, В. Б. Леонасу за полезное обсуждение результатов работы.

Московский физико-технический институт г. Долгопрудный Московской обл.

Поступило 22 IX 1972

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ P. E. Card, K. D. Sales, A. C. Wahl, J. Chem. Phys., 44, 1973 (1966). ² T. G. Strand, R. A. Bonham, J. Chem. Phys., 40, 1686 (1964). ³ П. Гамбош, Статистическая теория атома и ее применения. ИЛ, 1951. ⁴ R. G. Gordon, I ung Sik Kim, J. Chem. Phys., 56, 3122 (1972). ⁵ Н. П. Бусленко, Д. И. Голенко и др., Метод статистических испытаний (метод Монте-Карло), М., 1962. ⁶ В. Б. Леонас, УФН, 107, в. 1, 29 (1972). ⁷ И. Амдур, Дж. Иордан, В сборн. Исследования с молекулярными пучками, М., 1969.

. А момого и . И такуваном ито од в предостава в