

Cl_2
 Cl_2^-

корреляцион.
диссоциатив.
ДПЭ,
(диссоциатив.
прилипание)
нейтрона

17
+2

Отмінок 11911

1981

12 Д234. Прилипание электронов к галогенам. Electron attachment to halogens. Ayala J. A., Wentworth W. E., Chen E. C. M. «J. Phys. Chem.», 1981, 85, № 7, 768—777 (англ.)

Для систем X_2 и X_2^- (где $X = \text{Cl}, \text{Br}, \text{I}$) обсуждаются корреляционные диаграммы для основного и 1-го возбужденного состояний X_2^- и основного состояния X_2 , а также информация об этих кривых, получаемая из экспериментов по диссоциативному прилипанию электронов (ДПЭ) к X_2 . Предложено описывать указанные состояния кривыми Морза с одним и тем же параметром в экспоненте β , но с разными предэкспоненц. множителями для основного и 1-го возбужденного состояний X_2^- . Измерены константы скорости ДПЭ к X_2 в зависимости от т-ры. Получены следующие аррениусовские энергии активации (в электронвольтах): $0,037 \pm 0,004$ (Cl_2); $0,008 \pm 0,007$ (Br_2); $0,033 \pm 0,005$ (I_2). Предложенная параметризация потенц. кривых и полученные данные использованы для корреляции прежних эксперим. данных по образованию X^- .

А. И. Р.

Ф. 1981, 18N12.

$\text{Br}_2, \text{Br}_2^-$

I_2, I_2^-

Clz

1981

Brunel Y., et al

Di

J. chim. phys. et phys.-chim.
biol., 1981, 78, n°2, 119-125

(see H₂; II)

Cl_2

Lommel 11297 |

1981.

негидрол.
дазер-бзб.
гидрокс.;
(?)

Clyne M. A. & Martinez E.
J. Chem. Soc. Faraday
Trans. II, 1981, 76,
1561-68.

Cl_2

Br_2

no notes.

Kuckler

Ommenck 11449

1981

95: 30734w Pseudopotential evaluation of the ground-state potential curves for the chlorine and bromine molecules. Das, G. (Chem. Div., Argonne Natl. Lab., Argonne, IL 60439 USA). *Chem. Phys. Lett.* 1981, 79(2), 305-9 (Eng). The electronic wave functions and potential curves for the ground states of the Cl_2 and Br_2 mols. were calcd. by using pseudopotential techniques. The agreement with expt. for both mols. is satisfactory. For Cl_2 , all-electron calcns. were also done to study the accuracy of the pseudopotential approach to bound states.

(+) ⊕



C.A. 1981.95 N 4

Cl_2

Br_2

Омск 11449

1981

17 Б31. Вычисление потенциальных кривых основного состояния молекул Cl_2 и Br_2 методом псевдопотенциала. Das G. Pseudo-potential evaluation of the ground-state potential curves for the Cl_2 and Br_2 molecules. «Chem. Phys. Lett.», 1981, 79, № 2, 305—309 (англ.)

В рамках псевдопотенциального метода оптимизированных валентных конфигураций (ПОВК), основанного на модифицированном методе Филлипса — Клейнмана, рассчитаны потенциальные кривые основных состояний молекул Cl_2 и Br_2 . Для сравнения потенциальная кривая основного состояния Cl_2 вычислена также методом ССП МО ЛКАО с учетом всех электронов. В расчетах Cl_2 методом ПОВК использовались 3 базиса, отличающихся степенью вовлечения в пространство валентных орбиталей «внешних» $2p$ -функций остова. В одном из

частей
номера з. раб.
дат. состоян.

(+)

☒

Х. 1981 N 17

базисов спектроскопич. постоянные основного состояния Cl_2 в приближении ПОВК составили (в скобках эксперим. значения): $R_e = 3,81(3,76)$ ат. ед., $\omega_e = 510(560) \text{ см}^{-1}$, $\omega_e x_e = 3,4(2,7) \text{ см}^{-1}$, $D_e = 2,36(2,48) \text{ эВ}$. Соответствующие постоянные для основного состояния Br_2 : $R_e = 4,42(4,31)$ ат. ед., $\omega_e = 302(325) \text{ см}^{-1}$, $\omega_e x_e = 1,3(1,1) \text{ см}^{-1}$, $D_e = 1,92(1,97) \text{ эВ}$. Отмечено, что лучшее согласие между теор. и эксперим. спектроскопич. постоянными для Br_2 указывает на необходимость более тщательного выбора основных функций при расчетах Cl_2 методом ПОВК.

И. А. Тополь

пол.

Отиск 11449 1981

СР2
Br2

8 Д69. Псевдопотенциальное определение потенциальных кривых основного состояния молекул Cl₂ и Br₂. Pseudo-potential evaluation of the ground-state potential curves for the Cl₂ and Br₂ molecules. Das G. «Chem. Phys. Lett.», 1981, 79, № 2, 305—309 (англ.)

Модифицированным методом Филипса—Клеймана (Das G., Wahl A. C. «J. Chem. Phys.», 1978, 69, 53) проведены псевдопотенц. расчеты потенц. кривых для молекул Cl₂ и Br₂. Полученные значения спектроскопич. констант хорошо согласуются с эксперим. данными и с результатами выполненного для Cl₂ расчета с учетом всех электронов.

А. Ф. Шестаков

издательство
литературы

(47) 8

ф. 1981 N 8

Cl_2

Омск 11860 1981

12 Д517. Спектр поглощения Cl_2 в ВУФ-области.
The absorption spectrum of Cl_2 in the vacuum ultraviolet.
Douglas A. E. «Can. J. Phys.», 1981, 59, № 6, 835—
840 (англ.; рез. франц.)

Спектр поглощения Cl_2 в области 1070—1500 Å сфотографирован с дисперсией 0,16—0,24 Å/мм. Для упрощения анализа наряду со спектром природного Cl_2 получен спектр изотопич. молекул $^{35}\text{Cl}_2$, а также спектры при т-ре 100° С. Выполнен вращательный анализ ряда полос. В области 1330—1450 Å идентифицирована система полос, связанная с переходом в ионное состояние. Большое кол-во возмущений в системе не позволило определить обычные колебательно-вращательные постоянные для этого состояния. Получена новая информация о ридберговских состояниях молекулы Cl_2 . Библ. 13.

В. С. Иванов

о. 1981, 18, N 12.

Cl_2

Omnuck 11860

1981

M.R.

checked By Φ ,

95: 52141c The absorption spectrum of chlorine in the vacuum ultraviolet. Douglas, A. E. (Herzberg Inst. Astrophys., Natl. Res. Counc., Ottawa, ON Can. K1A 0R6). *Can. J. Phys.* 1981, 59(6), 835-40 (Eng). The absorption spectrum of Cl_2 in the vacuum UV region was photographed with sufficient resoln. to allow rotational analyses of many bands. The sepd. isotopic mol. $^{35}\text{Cl}_2$ and cooled absorption cells were used to simplify the spectrum. A band system assocd. with an ionic state was obsd. in the 1330-1450 Å range. Many large perturbations in the system prevent the detn. of the usual rotational and vibrational consts. Some progress was made in the analyses of a few bands assocd. with Rydberg states.

C.A. 1981, 95, N6.

Cl₂

Lommel 10992

1981.

suckrolo -
ompuwan.

Ferreira R., et al.

Theor. chim. acta,
1981, 58, 131-36

Cl₂

1981

Kb. reek.
pacem.

Kocharski E.

Quart. Theory Chem.
React. Vol. 2. Dordrecht
e.a., 1981, 177-191.



(c.c. C₂H₄; III).

Cl_2

1981

Kerepa M. V., et al.

конетакія
склопсіїн
пресипац.
заскірока

Chem. Phys., 1981, 59,
N 1-2, 125 - 136.

(ccr. F_2 , III)

1981

Cl₂

KrArCl

check
ony species.

95: 70413x Time-resolved study of the UV fluorescence of chlorine under synchrotron radiation excitation of diatomic chlorine/rare-gas mixtures. Le Calve, J.; Castex, M. C.; Haaks, D.; Jordan, B.; Zimmerer, G. (DPC/SPP/SP, CEN/ SACLAY, 91190 Gif sur Yvette, Fr.). *Nuovo Cimento Soc. Ital. Fis. B* 1981, 63B(1), 265-75 (Eng). The UV fluorescence of pure Cl₂ and Cl₂/rare-gas mixts. was investigated under selective, pulsed vacuum UV excitation. In pure Cl₂, a strong fluorescence between 1350 and 2000 Å was found, with typical radiative lifetimes of 3 ns. The addn. of Kr(Ar) to Cl₂ strongly quenches this fluorescence and Kr(Ar)Cl^{*} emissions appear, as well as the Cl₂ laser emission at 2580 Å. The radiative lifetime of the Cl₂ laser state is 16 ns.

(H)



CA 1981, 95, n 8

1981

Cl₂

22 Б1640. Изучение разрешенной во времени УФ-флуоресценции хлора при возбуждении синхротронным излучением смесей Cl₂ с редкими газами. Le Calvé J., Castex M. C., Haaks D., Jordan B., Zimmerer G. Time-resolved study of the UV fluorescence of chlorine under synchrotron radiation excitation of Cl₂/rare-gas mixtures. European Conference on the Dynamics of Excited States. Pisa, 14—16 th Apr., 1980. «Nuovo cim.», 1981, B63, № 1, 265—275 (англ.; рез. итал. рус.)

Исследована флуоресценция (Фл) в области 1300—3000 Å (разрешение 30 Å) чистого Cl₂ и его смесей с редкими газами при возбуждении монохроматизированным (спектральная ширина 5—8 Å) синхротронным излучением в области от ~1050 до 2000 Å. Времена затухания Фл измеряли при использовании импульсной структуры синхротронного излучения (импульсы шириной 10 нс).

(спектр
флуоресц.)

Х. 1981 № 22, 19 АБ

ной ~ 1 нс с частотой следования 14 МГц). В чистом Cl_2 наблюдали сильную Фл в области 1350—2000 Å с излучательными временами жизни $\tau=3$ нс. Добавки Kr (или Ar) к Cl_2 тушат эту Фл и приводят к появлению свечения KrCl^* (или ArCl^*), а также «лазерного» испускания при 2580 Å с $\tau=16$ нс, к-рое приписано «ионному» ${}^3\pi_{2g}$ -состоянию Cl^+Cl^- . Однако константы скорости тушения этого состояния атомами редких газов слишком велики, чтобы его можно было использовать для создания лазера на этой спектральной полосе.

В. Е. Скурат

появ

Cl₂

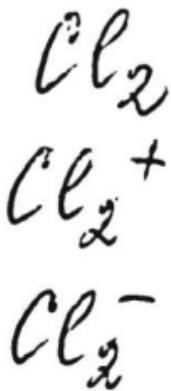
Lommel 11378 | 1981.

Liška M., et al.

H.N.

J. Mol. Struct., 1981.
Td, 148-81.

1981



δ_0 ; γ ; $A\bar{e}$

(+2)

φ. N/10.1981

10 Д95. Электронно-возбужденные и ионизованные состояния молекулы хлора. Electronically excited and ionized states of the chlorine molecule. Peyerimhoff Sigrid D., Wienke Robert J. «Chem. Phys.», 1981, 57, № 3, 279—296 (англ.)

Неэмпирическим методом ССП МО ЛКАО с учетом взаимодействия большого числа одно- и двукратно возбужденных конфигураций рассчитаны потенц. кривые (ПК) для основного и большого числа возбужденных конфигураций Cl_2 , Cl_2^- и Cl_2^+ . Все состояния, коррелирующие с атомами в основном состоянии, являются отталкивательными (возможным исключением является $^1\Pi_u$). Состояния, коррелирующие с ионами, сильно взаимодействуют с ридберговскими состояниями, что приводит к различным разрешенным пересечениям ПК и, следовательно, ПК с двумя минимумами. Из триплетных состояний, диссоциирующих на атомы в основном состоянии, не является отталкивательным только $^3\Pi_u$. Энергия диссоциации для основного состояния найдена равной 2,455 эВ (эксперим. значение 2,475), вертикальный потенциал ионизации 11,48 (11,50), сродство к

11/5226

Омск

электрону 2,38 ($2,51 \pm 0,1$), сродство к электрону атома Cl 3,42 (3,61), диссоциационный предел для диссоциации на $\text{Cl}-(^1S_g) + \text{Cl}+ (^3P_g)$ 9,44 (9,35), на $\text{Cl}-(^1S_g) + + \text{Cl}+ (^1D_y)$ 11,02 (10,79), на $\text{Cl}^*(2p_g, 4s) + \text{Cl} (^2P_u)$ — на 9,20 выше основного состояния атома (9,24). Показано, что лазерная полоса отвечает эмиссии ${}^3\Pi_g \rightarrow {}^3\Pi_u$ (вертикальная энергия перехода оценена в 4,86 эВ — эксперим. значение 4,805). Показано, что разрешенное пересечение ридберговских и валентных состояний Cl_2 приводит к относительно крутой ПК для высшего состояния $2^1\Sigma_u^+$, положение которого согласуется с эксперим. данными по синхротронному излучению.

В. Л. Лебедев

роль
оказ

Cl_2

Cl_2^+

Cl_2^-

Normal
reference

(72)

C.A. 1981, 95 NY

Ommuck 11526 1981

95: 30746b Electronically excited and ionized states of the chlorine molecule. Peyerimhoff, Sigrid D.; Buenker, Robert J. (Univ. Bonn, D-5300 Bonn, Fed. Rep. Ger.). *Chem. Phys.* 1981, 57(3), 279-96 (Eng). Potential curves for the ground and excited states of Cl_2 , Cl_2^+ , and Cl_2^- were calcd. by means of the multiref.-double-excitation-~~CI~~-method. Among the triplet species of Cl_2 that dissociate into the ground state atoms only the $^3\text{II}_u$ state is not repulsive. The calcd. D_0 value for the ground state is 2.455 eV compared to the exptl. value of 2.475 eV; the vertical ionization energy and electron affinity are 11.48 and 2.38 eV, resp. The Cl_2 laser line was confirmed to result from a $^3\text{II}_g \rightarrow ^3\text{II}_u$ emission, whereby the calcd. downward vertical transition energy of 4.86 eV fits in quite well with the known location of this line at 4.805 eV. The 1st 2 dipole-allowed transitions from the ground state of Cl_2 involve $^1\Sigma_u^+$ and $^1\text{II}_u$ states, which are nearly isoenergetic. An avoided crossing between Rydberg and valence states produces a relatively steep potential well for an upper state ($2^1\Sigma_u^+$).

Clz

1981

Sakai Yoshiko et al

re; cul. noct.
spaus. noct.
Di; nb. ex.
pacrem

J. Comput. Chem., 1981,
2(1), 108-25.

● (Cet Hce) III

Cl₂

Ommeek 12632

1981

D₀,
M.N.,
nonemp

Saxi Y.,

J. Chem. Phys. 1981, 75(3),
1203 - 1208.

Cl_2

[ommited 12099] 1981.

Stevie F. A., et al.

nonperf.

Ceresell

weizsaeuer

det. ygas.

J. Chem. Phys., 1981,
74 (3), 5106 - 5110.

1982

Cl₂

Ae ;

14 Б88. Энергетика образования отрицательных ионов при диссоциативном присоединении электрона к CCl₄, CFCl₃, CF₂Cl₂ и CF₃Cl. Illeberg E. Energies of negative ion formation in dissociative electron attachment to CCl₄, CFCl₃, CF₂Cl₂, and CF₃Cl. «Ber. Bunsenges. phys. Chem.», 1982, 86, № 3, 252—261 (англ.)

С помощью установки, позволяющей измерять время на пролета ионов и состоящей из источника моноэнергетич. электронов (энергии 0—10 эВ при разбросе 0,1 эВ, электронный ток 10⁻⁸—10⁻⁷ А), источника молек. пучка и квадрупольного масс-фильтра исследованы р-ции диссоциативного присоединения электрона

☒

(+4)



CFCl₂, CCl₃, CCl₂,
CF₂Cl

x. 1982, 19, n 14.

(ДПЭ) к CCl_4 , CFCI_3 , CF_2Cl_2 и CF_3Cl . Из потенциалов появления и распределений кинетич. энергий ионов — продуктов ДПЭ, определенных по зависимостям ионных токов от времени пролета, оценено сродство к электрону для молекул Cl_2 , CFCI_2 , CCl_3 ; получены оценки сродства к электрону снизу для CCl_2 , CF_2Cl и сверху для FCI . Для CF_2Cl оценка сродства к электрону ($> 2,0 \pm 0,3$ эВ) получена впервые. Показано, что р-ция $\text{CF}_3\text{Cl} + e \rightarrow \text{CF}_3\text{Cl}^- \rightarrow \text{CF}_3 + \text{Cl}^-$ идет без перераспределения энергии по колебательным степеням свободы CF_3Cl^- .

Д. В. Чеховской

Cl₂

Lommel 14299] 1982

dt. 17.,
XII. 1982.
cb. 936

Aroca R., Roberson E. A.,
J. Phys. chem., 1982, 86,
N^o 6, 894-899.

Cl₂

Омск 15025

1982

2 Д203. Симметрия резонансных состояний Cl₂-* образующихся при реакциях диссоциативного прилипания электронов к Cl₂. Symmetry of Cl₂-* resonant states formed in dissociative electron attachment reaction on Cl₂. Azria R., Abouaf R., Teillet-Billy D. «J. Phys. B: Atom. and Mol. Phys.», 1982, 15, № 16, L569—L574 (англ.)

Лотинус.
Крикун

Методом скрещенных пучков с анализом образующихся ионов по массам, энергиям и углам, исследовано диссоциативное прилипание электронов к молекуле Cl₂. Обнаружено, что ток ионов Cl- имеет три максимума: при нулевой энергии электронов, а также при 2,5 и 5,5 эВ. Угловое распределение Cl- в области второго пика хорошо аппроксимируется зависимостью $\sin^2\Theta \cos^2\Theta$, свойственной прилипанию электрона с ${}^1\Sigma_g \rightarrow {}^2\Pi_g$ -переходом. Образование Cl- при малых электронных энергиях связывается, в свою очередь, с переходом в ${}^2\Sigma_u^+ + \text{Cl}_2^-$ основное состояние, кривая потенц. энергии которого в

(f) *RD*

93. 1983, 18,
N2

Cl₂- (спектр)

соответствии с предсказаниями неэмпирич. расчетов, пересекает кривую ${}^1\Sigma_g^+$ Cl₂-состояния вблизи равновесного расстояния в Cl₂. Угловое распределение для третьего пика сильно изменяется при увеличении энергии от 5,4 до 6,5 эВ. Это объясняется тем, что ниже 5,4 эВ главную роль играют переходы ${}^1\Sigma_g^+ \rightarrow {}^2\Pi_u$ и ${}^1\Sigma_g^+ \rightarrow {}^2\Sigma_g^+$, а при более высоких энергиях остается только переход ${}^1\Sigma_g^+ \rightarrow {}^2\Pi_u$.

А. А. Зембеков

:trod
K:

Cl₂

[Омск 13717]

1982

хелиемом.
при распыл.
УВ.,
формоносное
сопротивле-
ние

Belokrinitskii N.S.,
et al.,

Chem. Phys. lett.
1982, 87, N2, 134-138

Cl₂

1982

Chinnappan V.A., Nata

P, recomm.; Rajan A.

empyknypa, Indian J. Pure and
Appl. Phys., 1982, 20,
N_l, 14-17.

(c_{er.} H₂O; II)

Cl_2

Lommel 13442. 11982

Cherkīp
Pogorely.

Diegelmann et al., Mohlak,
Rebentrost F.; Kompak L.,
Z. chem. Phys., 1982,
76, N3, 1233-1247.

• (see. F_2 ; III)

Cl₂

Оттиск 14881

1982

З Б1358. Интерпретация спонтанной предиссоциации Cl₂[B³Π(0_u⁺)]. Interpretation of the spontaneous predissociation of Cl₂[B³Π(0_u⁺)]. Heaven Michael C., Clyne Michael A. A. «J. Chem. Soc. Faraday Trans.», 1982, Pt 2, 78, № 8, 1339—1344 (англ.)

Проведены расчеты вероятностей спонтанной предиссоциации Cl₂[B³Π(0_u⁺)] в двух моделях: вследствие связи этого состояния с отталкивателльным состоянием ¹Π(1_u) и с отталкивателльной частью потенц. кривой

Стекло,
номер 8.
Кривые

Х. 1983, 19, № 3

состояния $A^3\Pi(1u)$. Лишь эти состояния коррелируют с двумя атомами Cl в основном состоянии, что соответствует известным из лит-ры эксперим. данным, тогда как B -состояние Cl_2 коррелирует с системой $\text{Cl}(^2P_{3/2}) + \text{Cl}(^2P_{1/2})$. Расчет для модели предиссоциации через $^1\Pi(1u)$ -состояние дает величины, к-рые не согласуются с известной эксперим. зависимостью скорости предиссоциации Cl_2 от энергии колебательного возбуждения. Такое согласие достигается лишь для расчетов на основании второй модели — для предиссоциации через $A^3\Pi(1u)$ -состояние, для к-рого необходимые параметры потенц. кривой найдены на основании спектроскопич. данных. Т. обр., предиссоциация B -состояния Cl_2 происходит через отталкивательную часть потенц. кривой связанного $A^3\Pi(1u)$ -состояния, с к-рым оно вступает во взаимодействие b -типа, тогда как согласно лит. данным предиссоциация B -состояния Br_2 и J_2 происходит через $^1\Pi(1u)$ -состояние, т. е. по альтернативному механизму.

В. Е. Скурат

Cl₂

Om. 14881

1982

1 Д594. Интерпретация спонтанной предиссоциации $\text{Cl}_2(B\ \Pi(O_u^+))$. Interpretation of the spontaneous predissociation of $\text{Cl}_2[B^3\Pi(O_u^+)]$. Heaven Michael C. «J. Chem. Soc. Faraday Trans.», 1982, Pt 2, 78, № 8, 1339—1344 (англ.)

Проанализированы ранее полученные эксперим. данные по спонтанной предиссоциации состояния $B^3\Pi(O_u^+)$ молекулы Cl_2 . С использованием построенных по эксперим. данным потенц. кривых рассчитаны скорости предиссоциации. Показано, что наблюдаемая экспериментально колебательная зависимость скорости предиссоциации не может быть объяснена предиссоциацией за счет взаимодействия с состоянием $^1\Pi(1_u)$ (как у молекул Br_2 и J_2). Расчеты свидетельствуют в пользу того, что предиссоциация $\text{Br}_2(B^3\Pi)$ связана с состоянием $A^3\Pi(1_u)$. Получено хорошее количеств. согласие между расчетным и эксперим. значениями констант скорости предиссоциации.

В. С. Иванов

Спонтанная
предиссоциация.

93.1983, 18, n/

Cl₂

| Ommick 14881 |

1982

197: 151034t Interpretation of the spontaneous predissociation of chlorine B $^3\Pi(\text{O}_u^+)$. Heaven, Michael C.; Clyne, Michael A. A. (Bell Lab., Murray Hill, NJ 07974 USA). *J. Chem. Soc., Faraday Trans. 2* 1982, 78(8), 1339-44 (Eng). Calcn. of spontaneous predissocn. rate consts. for the B $^3\Pi(\text{O}_u^+)$ state of Cl₂ was used to investigate the form of the repulsive potential which provides the dissociation channel. The exptl. obsd. vibrational dependence of the predissocn. rate cannot be accounted for by predissocn. via the $^1\Pi(1_u)$ state. This is in contrast to the similar predissocns. of the I₂ and Br₂ B states, which are both predissocd. by $^1\Pi(1_u)$ states. Further calcns. demonstrated that the A $^3\Pi(1_u)$ state provides the dissociative channel. Calcns. were made using an A-state potential energy curve derived from spectroscopic data, and quant. agreement was obtained between exptl. and calcd. predissocn. rate consts.

notes
free δ
 $B\ ^3\Pi_u(\text{O}_u^+)$
cocondit.

C.A. 1982, 97, N 18

Cl₂

1982

1Д865. УФ-испускание молекулярного хлора. Ultra-violet emission of molecular chlorine. Ishiwata Takanashi, Fujiwara Ichiro, Tanaka Ikuzo. «Chem. Phys. Lett.», 1982, 89, № 6, 527—529 (англ.)

Получен спектр флуоресценции газообразного хлора в области 220—270 нм, возбужденный излучением азотного лазера $\lambda \approx 500$ нм за счет двухфотонных переходов. В спектре наблюдается полоса с регулярной структурой, соответствующая переходу в основное состояние молекулы, и широкий континuum, отвечающий переходу в несвязанное состояние с продуктами диссоциации $2\text{Cl}(^2P)$. Электронное состояние, с которого наблюдена флуоресценция, имеет энергию $T_e \approx 59\,774\text{ см}^{-1}$ и связано с валентными уровнями симметрией O^+ .

М. В. Т.

M. V. T.

90. 1983, 15, N 1

1982

Ch₂ 1 Б150. Ультрафиолетовое испускание молекулярного хлора. Ultraviolet emission of molecular chlorine. Ishiwata Takashi, Fujiwara Ichiro, Takanaka Ikuzo. «Chem. Phys. Lett.», 1982, 89, № 6, 527—529 (англ.)

Измерены спектры возбуждения флуоресценции молек. хлора в видимой и УФ-областях при возбуждении в области 514—481 нм перестраиваемым лазером на красителе. Самый интенсивный пик обнаружен в области 501,89 нм, где линия перехода P_{11} перекрывается с линией R_{13} полосы 12—0 $^{35}\text{Cl}_2$. Отмечено, что пики возбуждения УФ-флуоресценции хоть и имеют нерегулярную структуру, но точно совпадают с нек-рыми линиями поглощения системы $B-X$. Показано, что население верхнего состояния, вызывающее УФ-испускание осуществляется из состояния B , а интенсивности сильно зависят от различных условий резонанса, ограниченных правилами отбора для перехода $B-X$ и перехода на верхнее состояние из состояния B . В спектре УФ-флуоресценции, возбуждаемой в области

н.п;

X, 1983, 19, N1

501,89 нм, наблюдено две системы переходов — дискретная (255—220 нм) и непрерывная с максимумом 259 нм. Установлено, что дискретная система связана со ступенчатым трехфотонным возбуждением Cl_2 из основного состояния через промежуточное состояние $B^3\Pi_{u+}$ на новое состояние симметрии 0_u^+ ($T_e \approx 59774 \text{ см}^{-1}$, $r_e \approx 3,0 \text{ \AA}$). Испускание из этого состояния осуществляется с уровня $v' = 0$ с временем жизни флуоресценции $\sim 20 \text{ нс}$ на уровень ${}^3\Pi_u$, диссоциирующий на ионы $\text{Cl}^+({}^3P_g) + \text{Cl}^-({}^1S_g)$. Широкая полоса 259 нм отнесена к переходу из состояния 0_u^+ на отталкивательное четвертое состояние с продуктами диссоциации $\text{Cl}({}^2P) + \text{Cl}({}^2P)$.

С. Б. Осин

ЛНЭИ
БНОС

Cl₂

1982

Jeung Gwanghi.

pacrées Ei; Thèse doct. ètat - sci.
chim. quant. Univ.
M.R.
Paul Sabatier Toulouse,
1982. Var. pag., ill.

(Coll. Ti Hy ; III)

Cl₂

1982

15 Б116. Пороговое возбуждение Cl₂ электронным ударом. Jigeta J., Cvejanović S., Кигера М., Cvejanović D. Threshold electron impact excitation of Cl₂. «Z. Phys.», 1982, A304, № 2, 143—153 (англ.)

С высоким разрешением (35 мэВ) измерены спектры пороговых электронов, образованных при возбуждении молекул Cl₂ электронным ударом энергии (E) 2—14 эВ. В области E до 7,5 эВ в спектре наблюдаются широкие пики, положение к-рых согласуется с лит. оптич. данными, а относит. интенсивности сильно отличаются, что указывает на существенный вклад дипольно-запрещенных переходов. При $E=7,46$ эВ обнаружена серия из 5 пиков, к-рые отнесены к колебательным состояниям $^2\Pi_g$ резонанса Фешбаха, образованного из основного состояния Cl₂⁺ и пары ридберговских электронов (4sσ)². Из анализа интенсивностей этих пиков и на основе лит. теор. результатов сделан вывод, что резонанс

спектр

X. 1982, 19, N 15.

Фешбаха распадается в отталкивательные ${}^1, {}^3 \Pi_u$ - и ${}^1, {}^3 \Pi_g$ -состояния с конфигурациями $\sigma_g {}^2 \Pi_u {}^4 \Pi_g {}^3 \sigma_u {}^1$ (2431) и (2341) соотв. При более высоких E в спектре идентифицирован ряд дидберговских состояний, в том числе впервые $4s$, $5s$ и $6s$ компоненты серий, сходящихся к ${}^3, {}^1 \Pi_g$ -состояниям с конфигурацией (2430). Из сопоставления полученных результатов с данными расчетов (Peysterhoff S. O., Buenker R. J. «Chem. Phys.», 1981, 57, 279) заключено, что в Cl_2 важную роль играют сильные конфигурац. взаимодействия между ридберговскими и валентными состояниями. О. А. Басченко

Cl₂

1982

8 Д537. Спектр пороговых электронов при возбуждении Cl₂ электронным ударом. Threshold electron impact excitation of Cl₂. Jureta J., Cvejanović S., Kijera M., Cvejanović D. «Z. Phys.», 1982, A304, № 2, 143—152 (англ.)

Методом спектроскопии пороговых электронов при возбуждении электронным ударом изучено возбуждение Cl₂ в диапазоне энергий 2—14 эВ. В области до 7,5 эВ наблюдается широкая диссоциативная структура, которая коррелирует с оптически активными валентными состояниями. Относит. интенсивности полос при электронном ударе и оптич. возбуждении существенно различаются, что указывает на значительный вклад оптически запрещенных переходов. При 7,46 эВ наблюдается серия резких пиков, соответствующих фешбаховскому резонансу ²P_g. Проанализированы каналы распада, ответственные за появление резонанса в

спектр

д. 1982, 18, N8.

спектре пороговых электронов. Высказано предположение, что они включают несколько валентных состояний с конфигурациями (2431) и (2341), чьи потенц. кривые пересекают кривую $\text{Cl}_2 - ^2\text{P}_g$ в области энергий, при которых образуются резонансные состояния. При больших энергиях вплоть до области ионизации в спектре доминируют ридберговские переходы. Библ. 18.

А. В. Головин

Cl₂

1982

18 Б29. Использование эффективных остовных потенциалов в расчетах поправок по теории возмущений к теореме Купменса: вертикальные потенциалы ионизации Cl₂, ClN₃ и CINCO. Use of effective core potentials in perturbation corrections to the Koopmans theorem: vertical ionization potentials of Cl₂, ClN₃, and CINCO. Langhoff Stephen R., Jaffe Richard L., Chong Delano P. «Int. J. Quantum Chem.», 1983, 23, № 3: Proc. 4th Int. Congr. Quantum Chem., Uppsala, 13—20 June, 1982. Contrib. Pap., Pt 3, 875—886 (англ.).

*расчет Е,
стр. 14, §;*

(42)

Вертикальные потенциалы ионизации (ПИ) молекулы Cl₂ вычислены методом ССП МО ЛКАО с учетом всех электронов и в приближении эффективного потенциала остова (ЭПО), основанном на использовании псевдовалентных орбиталей, соотв-щих по форме валентным АО (Christiansen P. A., Lee Y. S., Pitzer K. S. «J. Chem. Phys.», 1979; 71, 4445). Расчеты проводились с использованием двухэкспонентного базиса (ДЭБ) сгруппированных гауссовых функций (ГФ) и ДЭБ с

х. 1983, 19, N 18

включением поляризац. ГФ. Установлено, что для 3 низших ПИ Cl_2 использованный ЭОП позволяет полностью воспроизвести результаты расчетов ПИ с учетом всех электронов. Вычисление ПИ проводили с учетом поправок к теореме Купменса, получаемых по теории возмущений Рэлса—Шрёдингера до 3-го порядка включительно. В том же приближении проведены расчеты электронного строения и вертикальных ПИ молекул CIN_3 и CINCO . Показано, что включение в базис поляризац. функций является необходимым условием как для сбалансированного описания связи в исследованных молекулах, так и вычисления уточненных ПИ. На основании данных расчетов ПИ с учетом поправок к теореме Купменса проведена новая интерпретация фотоэлектронных спектров молекул CIN_3 и CINCO .

И. А. Тополь

ре:
тии

Cl_2 , Cl_2^+

1982

Mc Lean A. D., Liu B.,
et al.

Kb. Mex.
pacem

moment Wale Funct, 2
Meet, Adelaide, 18-24
Febr., 1982. New York,
1982, ● 90-100.
(Cer. B2.; III)

C_2

1982

Mc Master Blair N.,
Smith Vedene H., et al.

pacem
freekuped.
muotmoeriu.

Mol. Phys., 1982,
46, N3, 449-463.

(see. C_2 ; III)

$\text{Cl}_2(\text{az})$

Omnick 14584

1982

Murthy C.S., Singer K,
et al.,

UK creamy
noncongruent

Chem. Phys. Lett.,
1982, 90, N2, 95-98.

Cl₂

[Ommex 13866]

1982

Kf. elekt-
pacrem

Sakai Y, Huzinaga S.,
af. Chem. Phys., 1982,
76, N5, 2552 - 2557.

• (ccp. Co³⁺II)

Cl₂

Omnuck 14562

1982

97: 101160k Ultraviolet emission of molecular chlorine.
Ishiwata, Takashi; Fujiwara, Ichiro; Tanaka, Ikuzo (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *Chem. Phys. Lett.* 1982, 89(6), 527-9 (Eng). The UV emission of Cl₂ from a new valence-shell state having O_{u+} symmetry ($T_e \approx 59774 \text{ cm}^{-1}$, $r_e \approx 3.0 \text{ \AA}$) was obsd. by focusing $\approx 500 \text{ nm}$ laser radiation to gaseous Cl. Excitation was achieved by virtual 2-photon absorption from the $B^3\Pi_{0u+}$ state formed by single-photon absorption stepwisely. The emission spectra showed transitions to the ground state as well as to the repulsive gerade state dissociating to Cl(²P) + Cl(²P) products.

*gfp checklist
Omnuck,*

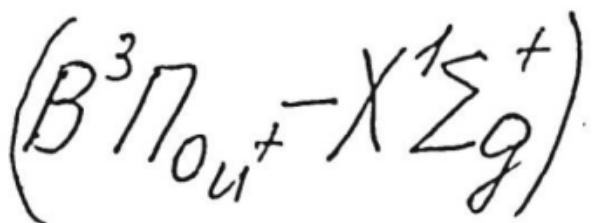
M.11.

C.A.1982, 97, N/2

Cl₂

1983

Brinza D.E., Swartz
B.A., et al.



J. Chem. Phys.,
1983, 79 (3), 1541-2.

(cu. NeCl₂; $\bar{1}\bar{1}\bar{1}$)

Cl_2

On. 17202

1983

98: 206823c Potential energy parameters and shapes of the vibrational components of the 345-nm system of chlorine. Burkholder, James B.; Bair, Edward J. (Dep. Chem., Indiana Univ., Bloomington, IN 47405 USA). *J. Phys. Chem.* 1983, 87(11), 1859-63 (Eng). The spectral absorption coeff. of the vibronic continuum of Cl_2 was measured over the range 270-420 nm at 195 K, where there is little vibrational excitation, and at 301 K, where the vibrational excitation is appreciable. The spectral absorption coeff. data provide potential energy functions for both the $^1\text{II}_{1u}$ and the $^3\text{II}_{0+u}$ electronic states. These potential energy functions are used to examine the components of the shapes and spectral moments that can be attributed to different vibrational states, to rotational excitation, and to specific effects, such as the relationship of the spectrum of these components to changes in the electronic transition moment with vibrational coordinate. The relationship of this information to models of the continuous vibronic absorption by certain triat. mols. is discussed.

20梅尔斯

Φ-LLC

C.A. 1983, 98, N24

1983

Cl₂

8 Д655. Фотоэлектронная спектроскопия Cl₂ с угловым разрешением в зависимости от энергии фотонов от 18 до 70 эВ. Angle-resolved photoelectron spectroscopy of Cl₂ as a function of photon energy from 18 to 70 eV. Carison Thomas A., Krause Manfred O., Grimm Frederick A., Whitley Timothy A. «J. Chem. Phys.», 1983, 78, № 2, 638—642 (англ.)

Следы

С целью изучения куперовских минимумов в сечениях фотоионизации молекул получены парциальные сечения верхних орбиталей 2π_g, 2π_u и 5σ_g молекулы Cl₂ и параметры углового распределения фотоэлектронов в зависимости от энергии фотонов в интервале 18—70 эВ. Минимумы четко проявляются в парциальных сечениях орбиталей 2π_g и 2π_u и соответствующих параметрах β в области 30—40 эВ и гораздо менее выражены в сечении фотоионизации 5σ_g МО. Проведены расчеты тех же величин методом ХХ РВ. На основании эксперим. и теоретич. данных обсуждена природа куперовских минимумов.

Е. П. Смирнов

9. 1983, 18, N8

Cl₂

1983

Dekock R.Y., Jasperse
G.P., et al.

ионосуп., J. Fluor. Chem., 1983,
с. 575-584.

22, N6, 575-584.

(см. $(\text{ClClF})^+$; III)

Cl₂

Om. 17781

1983

2 Б1110. Теоретическая интерпретация резонансного спектра комбинационного рассеяния газообразного хлора. Theoretical interpretation of the resonance Raman

spectrum of gaseous chlorine. Ghandour F., Jacob M., Nøgby Svendsen E., Oddershede Jens. «J. Chem. Phys.», 1983, 79, № 5, 2150—2156 (англ.)

Теоретически рассчитан резонансный спектр КР газ. Cl₂ (I) в области основного колебания I и его первых обертонаов при возбуждении линией 3638 Å. Резонансный вклад оценивался в полуклассич. приближении, учитывался также и нерезонансный вклад в интенсивность линий КР (неэмпирич. методом MO). Показано, что резонансное увеличение интенсивностей линий КР обусловлено в основном вкладом перехода $^1\Pi(1u)$ — $^1\Sigma_g^+$ I. Небольшие изменения дипольного момента I при этом не оказывают заметного влияния на распре-

спектр

x. 1984, 19, № 2

деление интенсивностей в спектре. Отмечается заметный нерезонансный вклад в интенсивность линий, связанный с виртуальными переходами на вышележащие электронные состояния (в частности, на уровень ${}^1\Sigma_u^+ \sim 9,73$ эВ).

А. В. Бобров



Cl₂

Om. 17781

1983

99: 113201d Theoretical interpretation of the resonance Raman spectrum of gaseous chlorine. Ghandour, F.; Jacon, M.; Svendsen, E. Noerby; Oddershede, Jens (Lab. Rech. Opt., Univ. Reims, 51062 Reims, Fr.). *J. Chem. Phys.* 1983, 79(5), 2150-6 (Eng). A theor. calcn. of the Raman band profiles of gaseous Cl₂ excited by a 3638-Å line was performed. The resonance part of the Raman amplitude was calcd. within a semiclassical approach and the nonresonant part by an ab initio calcn. The profiles of the overtones are well described by considering only the resonant scattering via the excited electronic state C^III(1u), and the anomalous value of the fundamental band intensity compared to the 1st overtone is due to virtual transitions to higher electronic states (normal Raman effect).

*CKP, neopen
pacrem
cnekmpa*

C.A. 1983, 99, N 14

Cl_2

1983

Huxley P., Ellerrell J.N.

rometus.

9-408
OCM.

coccorum.

J. Chem. Soc., Faraday
Trans. 2 1983, 79(2),

323-8.

(see. Li_2 ; II)

Ch

On . 18330

1983

6 Л1104. Идентификация новых ионных состояний молекулярного хлора. Identification of new ion-pair states of molecular chlorine. Ishiwata Takashi, Fujiwara Ichiro, Shinzawa Tsutomu, Tanaka Ikuzo. «J. Chem. Phys.», 1983, 79, № 10, 4779—4787 (англ.)

Измерен спектр 3-фотонного возбуждения молекул хлора в области 7,3—7,7 эВ через промежуточное состояние $B^3\Pi^+$. В качестве источников возбуждения использованы два независимо перестраиваемых лазера на красителе, накачиваемых N₂-лазером. Обнаружены три новых ионных состояния молекулы, проведен анализ их спектров свечения в зависимости от частоты и поляризации возбуждающего излучения. Колебательно-вращательный анализ полученных спектров позволил

и.и.

φ. 1984, 18, № 6

определить ряд спектроскопич. параметров новых ионных состояний и определить вид их симметрии (0_u^+). Отмечено, что использованный метод позволяет заселять нижние колебательные подуровни этих состояний, возбуждение которых непосредственно из основного состояния не эффективно ввиду малости франк-кондновских факторов соответствующих переходов. Библ. 27.

X. В.

Ch

Om. 18330

1983

19 Б1150. Идентификация новых состояний ионных пар молекулярного хлора. Identification of new ion-pair states of molecular chlorine. Ishiwata T., Fujiwaga I., Shinzawa T., Tanaka I. «J. Chem. Phys.», 1983, 79, № 10, 4779—4787 (англ.)

Метод оптического резонанса с последующим трехфотонным поглощением применен для исследования состояний ионных пар молекул хлора. Возбуждение молекул из основного состояния $X^1\Sigma_g^+$ в промежуточное состояние $B^3\Pi_0^+u$, а затем в состояние ионных пар нечетной симметрии производилось двумя перестраиваемыми импульсными лазерами (с частотами генерации ν_1 и ν_2) на красителях, работающих при накачке от одного и того же азотного лазера. Индуцировались переходы в состояния ионных пар трех типов, отвечающие возбуждениям $\nu_1 + (2\nu_2)$, $\nu_1 + (\nu_1 + \nu_2)$ и $\nu_2 +$

Vi, структура

Х. 1984, 19, № 9

$+ (2v_2)$. В спектрах проявлялись O -, Q - и S -ветви. Анализ влияния изотопозамещения (^{35}Cl — ^{35}Cl и ^{35}Cl — ^{37}Cl), а также поляризац. измерения в спектрах позволили дать интерпретацию колебательно-вращательных спектров ионных пар и показать, что симметрия трех новых электронных состояний ионных пар — O_u^+ . Обсуждены особенности электронной конфигурации этих состояний и влияние ее на характеристики состояний.

А. В. Бобров

Cl₂

1983

9 Д110. Использование эффективных остовных потенциалов при расчете поправок теории возмущений к теореме Купманса. Вертикальные потенциалы ионизации Cl₂, ClN₃ и CINCO. Use of effective core potentials in perturbation corrections to the Koopmans theorem. Vertical ionization potentials of Cl₂, ClN₃, and CINCO. Langhoff Stephen R., Jaffie Richard L., Chong Delano P. «Int. J. Quantum Chem.», 1983, 23, № 3: Proc. 4 Int. Congr. Quantum Chem., Uppsala, 13—20 June, 1982. Contrib. Pap., Pt 3, 875—886 (англ.)

Поправки к купмансовским вертикальным потенциалам ионизации (ПИ) валентных уровней молекул Cl₂, ClN₃ и CINCO вычислены в третьем порядке теории возмущений Рэлея — Шредингера. В расчетах использовались эффективные остовные потенциалы атома Cl в форме Филипса — Клеймана (ФК) и Кристиан-

(f2) 

9. 1983, 18, N 9

сена — Ли — Питцера (КЛП). Установлено, что отличие полученных ПИ Cl_2 от данных полного неэмпирического расчета очень мало при применении потенциала КЛП (в среднем 0,04 эВ) и несколько больше — для потенциала ФК (0,1—0,4 эВ). Проведено отнесение пиков фотоэлектронных спектров ClN_3 и ClNCO ; средние отклонения расчетных ПИ от экспериментальных составило соответственно 0,26 и 0,21 эВ. Отмечено удобство использования натуральных орбиталей в качестве одночастичного базиса при расчетах ПИ и надежность значений ПИ, получаемых методом ССП в двухэкспонентных базисах АО без поляризационных ф-ций.

А. В. Зайцевский

Cl₂

Om. 16693 1983

10 Д493. Спектроскопическое исследование электронной структуры молекулы хлора в вакуумной УФ-области. Spectroscopic investigation of the electronic structure of the chlorine molecule in the VUV. Moeller Thomas, Jordan Bernhard, Gürtler Peter, Zimmege Georg, Haake Dieter, Le Calve Jacques, Castex Marie-Claude. «Chem. Phys.», 1983, 76, № 2, 295—306 (англ.)

Методы вакуумной УФ абсорбционной и флуоресцентной спектроскопии использованы для определения электронной структуры молекулы Cl₂. Изучены следую-

И.Л., 81:

90.1983, 18, N 10

щие возбужденные состояния, расположенные в области 73 000—81 000 см⁻¹: $2^1\Pi_u$, $2^3\Pi(0_u^+)$, $2^3\Pi(1_u)$ и $1^1\Sigma_u^+$. На основании франк-кондоновского анализа полученных данных установлено, что потенц. кривая состояния $1^1\Sigma_u^+$ имеет два минимума. Результаты сопоставлены с ab initio расчетами (Peyerimhof S. D. et al. «Chem. Phys.», 1981, 57, 279). Получено хорошее согласие. Библ. 27.

В. А. Е.

1983

Ch

17 Б201. Спектроскопическое исследование электронной структуры молекулы хлора в ВУФ. Spectroscopic investigation of the electronic structure of the chlorine molecule in the VUV. Moeller Thomas, Jordan Bernhard, Görtler Peter, Zimmerer Georg, Le Calve Jacques, Castex Marie-Claude, Haaks Dieter. «Chem. Phys.», 1983, 76, № 2, 295—306 (англ.)

M.N., No;

С высоким разрешением измерены спектр поглощения молекулы хлора в вакуумной УФ-области (73 000—81 000 см⁻¹), спектр возбуждения флуоресценции (71 500—76 000 см⁻¹) и спектр флуоресценции (50 000—75 000 см⁻¹). В спектре поглощения выделены прогрессии полос, связанных со следующими переходами: $2^1\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ ($v(0-0) = 74\ 443$ см⁻¹, $v''=0-v'=0-4$, $\omega_e'=634$ см⁻¹, $\omega_e'x_e'=4$ см⁻¹, $r_0'=1,91$ Å); $2^3\Pi(0_u^+) - X^1\Sigma_g^+$ ($v(0-0) = 74\ 283$, $v''=0-v'=0-3$, $\omega_e'=653$, $\omega_e'x_e'=4,5$); $2^3\Pi(I_u) - X^1\Sigma_g^+$ ($v(0-0) = 15\ 532$, $v''=0-v'=0-3$), $\omega_e'=620$, $\omega_e'x_e'=2,5$); $1^1\Sigma_u^+ - X^1\Sigma_g^+$ (для $v' < 35$ $\omega_e'=243$, $\omega_e'x_e'=0,33$); $2^1\Sigma_u^+ - X^1\Sigma_g^+$ [$v(0-0) = 78\ 135$, $\omega_e'=1040$, $\omega_e'x_e'=42$] и неотнесенный

*X. 1983, 19,
N 17*

переход (полосы 77 450, 78 020, 78 662, 79 833 см⁻¹) (данные для $^{35}\text{Cl}_2$). В спектрах флуоресценции с уровней $v'=37$ и 38 состояния $1^1\Sigma_u^+$ ($v_{\text{возб. соотв.}} 73\ 440$ и $73\ 560$ см⁻¹) наблюдалась развитые прогрессии полос $v'-v_x''$. Полученные ω_e'' и $\omega_e''x_e''$ хорошо согласуются с известными значениями. Детально рассмотрен вклад перехода $1^1\Sigma_u^+ - X^1\Sigma_g^+$ в спектры поглощения, возбуждения и флуоресценции. Потенциальная кривая состояния $1^1\Sigma_u^+$ характеризуется наличием двух минимумов, что обуславливает нерегулярность колебательной структуры в спектре поглощения в области $73\ 000 - 74\ 500$ см⁻¹. Максимум потенциального барьера при $v' < 40$. С использованием результатов неэмпирич. расчетов потенциальных кривых молекулы Cl₂ («Chem. Phys.», 1981, 57, 279) проведены модельные расчеты факторов Франка—Кондона для переходов $1^1\Sigma_u^+(v') - X^1\Sigma^+(v'')$ в области $50\ 000 - 73\ 000$ см⁻¹. Приведены аналитические выражения и значения параметров для потенциальных кривых обоих состояний.

В. М. Ковба

Cl₂

1983

ЗЛ489. Анализ структурных спектров флуоресценции молекулы Cl₂, селективно возбуждаемой синхротронным излучением. Analysis of structured fluorescence spectra of Cl₂ molecule excited selectively with synchrotron radiation. Moeller T., Jordan B., Gürtler P., Zimmerer G., Haaks D., Le Calvé J., Castex M. C. «Spectral Line Shapes. Vol. 2. Proc. 6 Int. Conf., Boulder, Colo, July 12—16, 1982». Berlin; New York, 1983, 597—612 (англ.)

В области 140—310 нм получены спектры флуоресценции паров Cl₂. Возбуждение осуществлялось монохроматизированным синхротронным излучением в области 1105—200 нм. Спектральная ширина возбуждающего излучения не превышала 0,05 нм, а разрешающая

Спектр

о. 1985, 18, № 3

способность монохроматора в канале регистрации флуоресценции — 0,5 нм. Широкие полосы в области 190—200 нм интерпретированы с привлечением модели квантовой интерференции в системе связано-свободных переходов из возбужденного состояния ${}^1\Sigma_u^+$ ионного типа в область континуума основного состояния. Выполнено предварительное отождествление трех систем переходов в областях 200—260 нм и ~305 нм. Библ. 29.

М. Т.

Cl₂

1983

4 Б1182. Анализ структуры спектров флуоресценции молекулы Cl₂ селективно возбуждаемых синхротронным излучением. Analysis of structured fluorescence spectra Cl₂ molecule excited selectively with synchrotron radiation. Moeller T., Jordan B., Gürtler P., Zimmerer G., Haaks D., Calvé J. Le. «Spectral Line Shapes. Vol. 2. Proc. 6 th Int. Conf., Boulder, Colo, July 12—16, 1982». Berlin; New York, 1983, 597—612 (англ.)

Спектр, и.н.

В области 1400—3100 Å измерены спектры Фл молекулы Cl₂ возбуждаемые монохроматизированным синхротронным излучением (ширина полосы возбуждения 0,5 Å). Спектры в основном измерялись при $\lambda_{\text{возб}} = 1350$ Å и низких давлениях хлора исключающих процессы релаксации и взаимодействия состояний при столкновениях молекул. В спектрах Фл получено несколько групп полос отнесенных к $u \rightarrow g$ -переходам. При добавлении Ar или Kr наблюдалось резкое усиление

X. 1985, 19, N 4

ние испускания при 2580 Å и тушение остальных полос Фл. Проанализирована временная зависимость интенсивности сигнала в области 2580 Å и сделан вывод, что эта полоса связана с переходом ${}^3\Pi_{2g} \rightarrow {}^3\Pi_{2u}$ ($\tau = 16$ нс). Для полос 2550, 2200 и 1990 Å значения τ значительно меньше (соотв. 8, 5,5 и 3 нс). С целью идентификации верхних состояний и отнесения полос рассмотрены данные по спектрам поглощения хлора (переходы $X{}^1\Sigma_g^+ \rightarrow {}^1\Sigma_u^+$, ${}^2\Sigma_u^+$, ${}^4\Pi(0_u^+)$, ${}^3\Pi_{1u}$, ${}^1\Pi_{1u}$), результаты теор. расчетов потенциальных кривых этих электронных состояний, спектры возбуждения полной Фл, построены модельные спектры. Широкие полосы в диапазоне 1900—2000 Å интерпретированы как переходы из внешней ямы (ионного типа) связанного состояния ${}^1\Sigma_u^+$ (характеризующегося потенц. кривой с двойным минимумом) в область континуума основного электронного состояния. Остальные полосы в диапазоне 2000—3100 Å предварительно отнесены к переходам ${}^3\Pi(0_u^+) \rightarrow {}^3\Pi(0_g^+)$, ${}^3\Pi(0_u^+) \rightarrow {}^1\Sigma_g^+$, ${}^1\Sigma_u^+ \rightarrow {}^1\Sigma_g^+$ (состояние ${}^1\Sigma_g^+$ отталкивающее, коррелирует с двумя атомами хлора в состоянии ${}^2P_{1/2}$). В. М. Ковба

Cl₂

1983

100: 76771f Analysis of structured fluorescence spectra of the chlorine molecule excited selectively with synchrotron radiation.

photoprecisely, M.N.

Moeller, T.; Jordan, B.; Guertler, P.; Zimmerer, G.; Haaks, D.; Le Calve, J.; Castex, M. C. (II. Inst. Experimentalphys., Univ. Hamburg, Hamburg, Fed. Rep. Ger.). *Spectral Line Shapes, Proc. Int. Conf., 6th 1982* (Pub. 1983), 597-612 (Eng). Edited by Burnett, Keith. de Gruyter: Berlin, Fed. Rep. Ger. An anal. was made of fluorescence band of Cl₂ between 1400 and 3100 Å to yield information on upper states. A series of broad bands, in the region 1900-2000 Å, are interpreted in terms of quantum interference assocd. with bound-free transitions from the outer well (ionic type) of the $^1\Sigma_u^+$ upper state towards the continuum of the ground state. Bound-free calcn. corroborates this assignment and verifies the reliability of the double well $^1\Sigma_u^+$ potential curve proposed previously. Only slight modifications of the ab initio potential calcd. by S. D. Peyerimhoff (1981) were necessary to reach optimal agreement between exptl. and simulated spectra. The bands between 2000 and 2600 Å might be attributed to $^3\Pi_{0u}^+ \rightarrow ^3\Pi_{0g}^+$ and $^3\Pi_{0u}^+ \rightarrow ^1\Sigma_g^+$ transitions, whereas the isolated band at 3050 Å might be assigned to $^1\Sigma_u^+ \rightarrow ^1\Sigma_g^+$ repulsive state dissocg. in $^2P_{1/2} + ^2P_{1/2}$ atoms.

C.A. 1984, 100, N/10

Cl₂

On. 16693

1983

98: 224583d Spectroscopic investigation of the electronic structure of the chlorine molecule in the VUV. Moeller, Thomas; Jordan, Bernhard; Guertler, Peter; Zimmerer, Georg; Haaks, Dieter; Le Calve, Jacques; Castex, Marie Claude (Inst. Experimentalphys., Univ. Hamburg, D-2000 Hamburg, 50 Fed. Rep. Ger.). *Chem. Phys.* 1983, 76(2), 295-306 (Eng). Vacuum UV absorption spectroscopy and fluorescence anal. under selective optical excitation were combined to deduce the electronic structure of Cl₂. Between 73,000 and 81,000 cm⁻¹, 5 bound electronic states could be analyzed. Some of them are affected by pronounced Rydberg-valence mixing. Esp. the 1 $^1\Sigma_u^+$ state clearly yields a double-well structure which results from an avoided crossing between an ionic valence and a Rydberg state. The double-well structure is responsible for an irregular vibrational sequence between 73,000 and 74,500 cm⁻¹ which either prevented an anal. in earlier investigations or lead to wrong assignments. The Franck-Condon factors of the 1 $^1\Sigma_u^+$ fluorescence with its bound-bound and bound-free contributions between \approx 73,000 and 50,000 cm⁻¹ are also severely affected by the double-well structure. The results are compared with the 1st ab initio calcns. of the electronic structure of Cl₂. In general, excellent agreement was found.

Mekmoff
Cmekmoff

C.A. 1983, 98, N 26

Cl₂

[Osn. 16943]

1983

Römelt g.B.,

Phys. Bl., 1983, 39, N7,
226-232.



1983

Cl₂

(μ·n.)

99: 221346p Identification of new ion-pair states of molecular chlorine. Ishiwata, Takashi; Fujiwara, Ichiro; Shinzawa, Tsutomu; Tanaka, Ikuzo (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *J. Chem. Phys.* 1983, 79(10), 4779-87 (Eng). Three new ion-pair states of mol. Cl were identified by the double resonance method utilizing a sequential 3-photon absorption. Two independently tunable dye lasers were used to excite the Cl mols. into a specific rovibronic level of the $B^3\Pi_{0u^+}$ state, and subsequently into levels of ungerade excited states by a simultaneous 2-photon transition. The method enabled observing transitions to the low vibrational levels of ion-pair states in the energy range 7.3-7.7 eV, which were directly inaccessible from the ground state due to the small Franck-Condon factors. Their spectroscopic parameters were derived from the vibrational and rotational analyses of 2 sep. isotope species, ^{35}Cl - ^{35}Cl and ^{35}Cl - ^{37}Cl . The 2-photon transitions from the $B^3\Pi_{0u^+}$ state to ion-pair ones consisted of simple O, Q, and S branches. The polarization effect on their transition probability established that the symmetry of 3 ion-pair states was O_{u^+} in the Hund's case c notation. The properties of these ion-pair states are discussed in terms of the electron configuration.

C.A. 1983, 99, N 26

Cl₂

1983

Pitzer K. S.

Relativistic Eff. Atoms,
Mol., and Solids. Proc.

Pacréim
er. n.

NATO Adv. Study Inst., Van-
couver, 10-21 Aug., 1981. New
York; London, 1983, 403-
-420.
(C₁₄. F₂; III)

Cl₂

1983

(?)

1983: 170286p Multiphoton dissociation of phosgene at 193 nm: formation of electronically excited diatomic chlorine. Wilson, M. W.; Rothschild, M.; Rhodes, C. K. (Dep. Phys., Univ. Illinois, Chicago, IL 60680 USA). *J. Chem. Phys.* 1983, 78(6, Pt. 2), 3779-84. (Eng). Two quantum excitation of OC_{Cl}₂ with 193 nm radiation, although corresponding to an energy above the ionization limit, is obsd. to produce a yield upon dissocn. into excited neutral fragments; namely, CO in the $v = 7$ of its $X^1\Sigma^+$ state and Cl₂ in the first electronically excited $^3\Pi_g$ and $^1\Sigma_u^+$ states of ionic character. Strong emissions originating from Cl₂^{*} were obsd. at 199 and 258 nm together with a weaker band at 244 nm. The radiative lifetime t_r of the Cl₂($^3\Pi_g$) state was detd. to be $t_r = 23 \pm 2$ ns. Quenching rate consts. of the Cl₂($^1\Sigma_u^+$) level by rare gases were also measured. Strong enhancement of the 258 nm radiation was obsd. in the presence of He and Ne, while intense emissions from KrCl^{*} and XeCl^{*} indicate the role of at. displacement reactions of the type Cl₂^{*} + (Kr/Xe) → (Kr/Xe)Cl^{*} + Cl.

C.A. 1983, 98, N 20.

Cl_2

1984

З Б4450. Квантовые выходы люминесценции Cl_2 в смеси с буферными газами. Бибинон Н. К., Виноградов И. П. «Химия высок. энергий», 1984, 18, № 5, 448—450

Получены квантовые выходы люминесценции для электронных переходов $\text{Cl}_2(D' \rightarrow A')$, $\text{XeCl}(B \rightarrow X)$, $\text{XeCl}(B \rightarrow A)$, Xe_2Cl^* и Kr_2Cl^* при фотовозбуждении Cl_2 в смеси с инертными газами светом с длиной волны 137 нм.

Автореферат

(F_2) 1) XeCl , Xe_2Cl 2) Kr_2Cl

Х. 1985, 19, № 3.

Cl₂

[Omz. 20765]

1984

Burdett Y.K., Lawrence N.Y.,
et al.,

Эксперимент;
сопротивления
CB.836 в
воде.

Inorg. Chem., 1984, 23,
N16, 2419-2428.

Cl₂

1984

24 Б1161. Исследование электронных спектров комбинационного рассеяния атомарного хлора, возбуждаемых аргоновым лазером. Studies of the electronic Raman spectra of atomic chlorine excited by an argon ion laser. Chang Hua, Ming Hong, Hwang Mei Hua. «J. Raman Spectrosc.», 1984, 15, № 3, 205—210 (англ.)

Измерены спектры электронного КР атомов Cl, возбуждаемые Ar⁺-лазером (4579, 4765, 4880, 5145 Å) в ячейке, содержащей чистый хлор при давл. 150, 300, 600, 1000, 1400 и более 2500 мм. В спектрах обнаружена полоса 882 см⁻¹, связанная с электронным переходом между состояниями $^2P_{3/2}$ и $^2P_{1/2}$ атомов хлора. Интенсивность этой полосы на два порядка меньше, чем полосы КР 560 см⁻¹ молекул хлора, а степень деполяризации составляет 0,77. Изучена зависимость интенсивности полосы от длины волны возбуждающей линии и мощности лазера. Показано, что интенсивность увеличивается с ростом частоты лазера и квадратич-

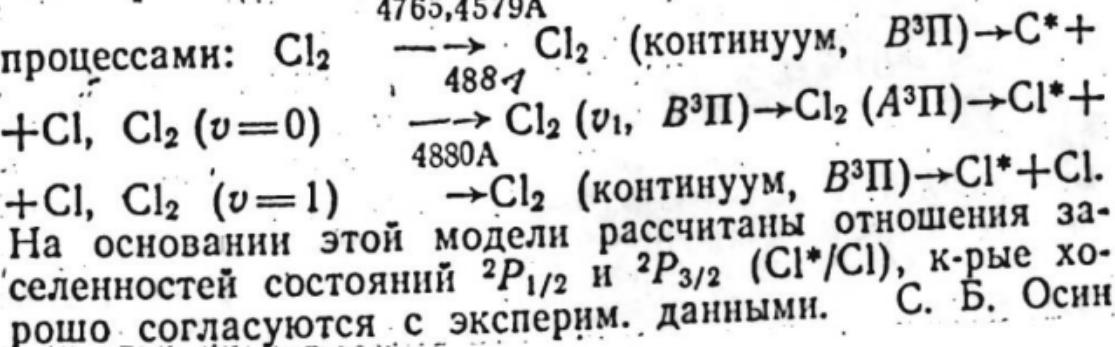
СЛЕМП

*(D)
(H)*

X. 1984, 19, № 24

Cl

но зависит от его мощности. Это свидетельствует об однофотонном процессе образования Cl. На основании измерений отношений интенсивностей стоксовых и антистоксовых линий определены так же зависящие от мощности лазера спектроскопич. т-ры для Cl и Cl₂. Предложена модель фотодиссоциации при возбуждении в область континуума состояния B³PCI₂ и предиссоциации колебательных уровней состояния B в области пересечения с состоянием A³P, описываемая след.



OM · 19655 1984

Cl₂) 12 Д254. Прилипание электронов к Cl₂. Electron attachment to Cl₂. McCorkle D. L., Christodoulides A. A., Christophorou L. G. «Chem. Phys. Lett.», 1984, 109, № 3, 276—279 (англ.)

С помощью метода роя (Christophorou L. G. Atomic and molecular radiation physics. N. Y., 1971) определены зависимости констант скорости прилипания электронов к Cl₂ от средней энергии электронов, дрейфующих в смеси Cl₂ и N₂ при т-рах в интервале 213—323 К и энергиях электронов в интервале 0,04—0,78 эВ. Величина константы скорости увеличивается с T, и положение максимума зависимости константы скорости от энергии электронов смещается от 0,1 эВ при 213 К до ~0,07 эВ при 298 К. Прилипание электронов происходит из основного состояния молекулы $^1\Sigma_g^+$ +Cl₂ по диссоциативному механизму через основное состояние иона $^2\Sigma_u^-$ +Cl₂⁻. Термические константы скорости прилипания в исследованном интервале T монотонно увеличиваются от $1,22 \cdot 10^{-9}$ до $2,14 \cdot 10^{-9}$ см³/с.

Г. К.

φ. 1984, 18, N 12

Cl_2

1984

Dyke J.M., Josland G.D.
et al.

pærieer
sp. n.,
J;

Chem. Phys., 1984,
91, N3, 419-424.



(crys. F_2 ; III)

Cl₂

1984

Гершуков А.Р.,

Teop. u zheneram. klement,
1984, 20, №, 212-215.

расен
зр;



(Cu · Na; III)

1984

8 Л145. Неэмпирические расчеты силы осциллятора спин-запрещенного перехода $\text{Cl}_2(2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+)$. Ab initio studies on the oscillator strength of the $2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ spin-forbidden transition in Cl_2 . Grein Fried-
rich, Peyerimhoff Sigrid D., Buenker Robert J. «Can. J. Phys.», 1984, 62, № 12, 1928—1932.
(англ.; рез. фр.)

Теоретически исследован спин-запрещенный переход $2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ молекулы Cl_2 . Выполнены неэмпирич. расчеты спин-орбитального взаимодействия в Cl_2 при равновесном межъядерном расстоянии основного состояния, учитывающие взаимодействие всех возбужденных состояний вплоть до $90\,000 \text{ см}^{-1}$. Установлено, что существенным является лишь взаимодействие состояний $2^1\Pi_u$ и $2^3\Pi_u$. Для силы осциллятора перехода $2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ получено значение 0,0084, которое всего в 8,3 раза меньше силы осциллятора перехода $2^1\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$.

В. С. Иванов

вероятность
переходов,

III.

φ. 1985, 18, N8

Cl₂

1984

102: 86618s Ab initio studies on the oscillator strength of the $2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ spin-forbidden transition in molecular chlorine. Grein, Friedrich; Peyerimhoff, Sigrid D.; Buenker, Robert J. (Dep. Chem., Univ. New Brunswick, Fredericton, NB Can. E3B 6E2). *Can. J. Phys.* 1984, 62(12), 1928-32 (Eng). A relatively strong absorption corresponding to the spin-forbidden transition $2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ of Cl₂ was obsd. earlier. Ab initio spin-orbit studies at the ground state equil. distance were performed, allowing for the coupling of all excited states up to 90,000 cm⁻¹. Only 2 $^1\Pi_u$ couples with $2^3\Pi_u$ to any significant extent. The oscillator strength for $2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ was 0.0084, a factor of 8.3 smaller than the oscillator strength for $2^1\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$.

$2^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$

ab initio

pacem

Cl₂ oscillator strength

C.A. 1985, 102, N10

Cl₂

Om. 19294 1984

22 Б1175. Ступенчатое двухфотонное возбуждение Cl₂ в ионно-парное состояние E(0_g⁺). Stepwise two-photon excitation of Cl₂ to the E(0_g⁺) ion-pair state. Ishiwata Takashi, Tanaka Ikuzo. «Chem. Phys. Lett.», 1984, 107, № 4—5, 434—437 (англ.)

М.Н.

Исследовано возбужденное ионно-парное электронное состояние E(0_g⁺) молекулы Cl₂. Измерена и проанализирована колебательно-вращательная структура спектров испускания хлора возбуждаемых в результате последовательного ступенчатого двухфотонного поглощения через уровни состояния B₃P(0_u⁺). Дан перечень возбуждаемых по схеме X¹Σ⁺ (v'', J'') → B³P(0_u⁺) (v, J) → E0_g⁺ (v', J') переходов. Значения мол. постоянных ³⁵Cl₂(E) (в см⁻¹, r_e в Å): T_e = 57819,7, ω_e = 250,3, ω_ex_e = 0,82, B_e = 0,1157, α_e = 5,4 · 10⁻⁴, D = 1,0 · 10⁻⁷, r_e = 2,887. Вычислены и сопоставляются с эксперим. интенсивностями полос факторы Франка — Кондона для перехода E0_g⁺, v' — B₃P(0_u⁺)(v). При

X.1984, 19, N22

расчете факторов ФК использовался потенциал РКР для состояния B и потенциал Морзе для состояния E . Состояние E лежит на ~ 700 см $^{-1}$ ниже чем два других состояния O_g^+ коррелирующих с парой $Cl^-(^1S) + Cl^+ (^3P)$ («J. Chem. Phys.», 1983, 79, 4779).

В. М. Ковба

льны
шов

Cl_2

Om. 19294

1984

11 Л290. Ступенчатое двухфотонное возбуждение Cl_2 в парно-ионное состояние $E(0_g^+)$. Stepwise two-photon excitation of Cl_2 to the $E(0_g^+)$ ion-pair state. Ishiwata Takashi, Tanaka Ikuzo. «Chem. Phys. Lett.», 1984, 107, № 4—5, 434—437 (англ.)

Предварительное сообщение о спектроскопическом исследовании парно-ионного состояния $E(0_g^+)$ молекулы Cl_2 . Путем двухфотонного ступенчатого возбуждения через состояние $B^3\Pi(0_u^+)$ получен эмиссионный спектр с разрешенной колебательно-вращательной структурой $E-B$ -перехода. Проведен анализ спектра в зависимости от длины волны возбуждающего света и определены спектроскопич. константы состояния E .

Е. С.

М.Н.

сб. 1984, 18, № 11

Cl₂

(Am. 19294)

1984

101: 45770w Stepwise two-photon excitation of molecular chlorine to the E(0_g⁺) ion-pair state. Ishiwata, Takashi; Tanaka,

Ikuzo (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *Chem. Phys. Lett.* 1984, 107(4-5), 434-7 (Eng). The E(0_g⁺) ion-pair state of Cl₂ was investigated by stepwise 2-photon excitation through the B³ π (0_u⁺) state. The method yields rovibronically resolved E-B emission spectra, which are analyzed as a function of excitation wavelength. The E(0_g⁺) state was identified as lying at T_e = 57,820 cm⁻¹ and is characterized by ω_e = 250 cm⁻¹ and r_e = 2.89 Å.

(E0g⁺, T_e = 57820)
u.n.

c.a. 1984, 101, n 6

Cl_2

1984

Kawasaki Masahiro,
Kasatani Kazuo, et al.

Crekmo

Chem. Phys., 1984,
91, N^o 2, 285-291.

(Cuv. Cl_2SO ; III)

Cl_2

1984

Leasure S.C., Martin T.P.,
et al.

meop.:
paereeu

J. Chem. Phys. 1984,
80(3), 1186-1200.

(Cer. Na_2 ; III)

Cl_2

1984

Zonkhuyzen H., De Lange
C. A.

a. n.

Chem. Phys., 1984, 89,
N₂, 313 - 322.

(cu. F₂; III)

Cl_2

1984

McYear A. D., Liu B.,
et al.

meop.
pacrictus

J. Chem. Phys. 1984,
80 (10), 5130-40.

(cer. Al_2^+ ; $\underline{\text{II}}$)

Cl₂

1984

} 23 Б1147. Фотодиссоциация Cl_2^+ , Br_2^+ и J_2^+ . Photo-dissociation of Cl_2^+ , Br_2^+ and J_2^+ . McLoughlin R. G., Morrison J. D., Smith D. L. «Int. J. Mass Spectrom. and Ion Process.», 1984, 58: Fundam. Aspects Gas Phase-Ion Processes. Collect. Invited Pap. Dedicated Mem. H. M. Rosenstock (1928—1982), 201—215 (англ.)

С использованием масс-спектрометра измерены спектры индуцированной лазером фотодиссоциации Cl_2^+ , Br_2^+ и J_2^+ , в области 1,80—2,55 эВ. Ионизация осуществлялась при энергиях электронов, превышающих на 1—2 эВ необходимые для образования первых возбужденных состояний $A^2\Pi_u$ каждого иона галогена. В спектрах разрешена колебательная структура переходов $A-X$ и на основании ее анализа, а также рассмотрения кривых потенциальной энергии Cl_2 , Br_2 и J_2 предложен вероятный механизм преддиссоциации исследуемых ионов. Предположено, что 1-ой ступенью процесса является заселение колебательных уровней состояния $B^2\Sigma_g^+$ посредст-

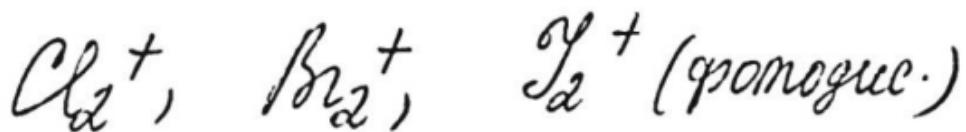
*Кричал Потемкин
Черкиш*

(15)

X. 1984, 19, № 23

*Br₂, J₂ Кричал Потемкин.
Черкиш*

вом фотоницированных переходов из колебательных уровней состояния $A^2\Pi_u$, к-рые в свою очередь заселяются при ионизации под действием электронного удара в источнике ионов масс-спектрометра. Второй ступенью является предиссоциация уровней $B^2\Sigma_g^+$, вызванная взаимодействием с др. близлежащим электронным состоянием, с образованием продуктов в основном состоянии $X^+(^3P) + X(^2P^0)$. Обсуждены возможные типы электронных состояний X_2^+ (дублетные или квартетные) к-рые могут вызывать предиссоциацию состояния B . В предположении дублетного механизма оценено время жизни состояния A (1—10 мкс). С. Б. Осинъ



обра
ход.

Cl₂

1984

100: 218280 \bar{w} VUV absorption and fluorescence of the chlorine molecule. Moeller, T.; LeCalve, J.; Castex, M. C.; Hanks, D.; Jordan, B.; Guertier, P.; Zimmerer, G. (Inst. Exp. Phys., Univ. Hamburg, 2000 Hamburg, 50 Fed. Rep. Ger.). *Ann. Isr. Phys. Soc.* 1984, 6, 374-6 (Eng). The 1st Rydberg states of the Cl₂ mol. are strongly perturbed by valence states. A study of vacuum UV (VUV)-absorption and fluorescence shows that the absorption spectra can be interpreted in the adiabatic approxn., whereas the fluorescence spectra are partly better explained in the diabatic approxn.

Puglisi - COCM

C.A. 1984, 100, N 26

1984

Cl₂ Peyerhoff Sigrid D.,
Gohmann Helmut, et al.

Pacem
enekipa,
d. R.,
konzem.
kplib64x

SASP'84: Symp. Atom. and
Surface Phys.; Maria Alm,
Salzburg, 29 Jan-4 Feb.,
1984. Contrib. Innsbruck,
S. A., 9-15.

(e.g. Na⁺; \overline{III})

α_2

(OM-20786)

1984

Powell B.M., Heal K.M.,
et al.

Mol. Phys., 1984, 53, N.Y.,
929-939.



Cl₂

[Om. 20766]

1984

Ravenek W., Baerends E.J.,

meop. paaren
ze, de, CW
J. Chem. Phys., 1984, 81,
N₂; 865-875.

Cl₂

1984

) 11 Б1038. Исследование молекулы Cl₂ с помощью вариационного метода ячеек. Study of the Cl₂ molecule by the variational cellular method. Rosato Abel, Lima Magro A. P. «Rev. bras. fis.», 1984, 14, № 1, 93—102 (англ.; рез. порт.)

Вариационным методом ячеек («Phys. Rev. Lett.», 1978, 40, 49) рассчитано электронное строение молекулы Cl₂ в основном (¹Σ_g⁺) и первом возбужденном (¹Π_u) состоянии. Для обоих состояний вычислены потенциальные кривые и соотв. спектроскопич. постоянные. Спектроскопич. постоянные основного состояния $R_e = 3,90$ ат. ед., $D_e = 3,15$ эВ, $\omega_e = 490 \text{ см}^{-1}$ согласуются с эксперим. величинами $R_e = 3,757$ ат. ед., $D_e =$

M. A., 3

X. 1985, 19, N 11

=2,5139 эВ, $\omega_e=559,71$ см $^{-1}$ и с данными неэмпирических расчетов. Для возбужденного состояния ${}^1\Pi_u$ величина $R_c=4,50$ ат. ед. хорошо согласуется с эксперим. значением $R_c=4,52$, однако величина $\omega_e=382$ см $^{-1}$ существенно превышает наблюданное значение $\omega_e=261,9$. Наибольшее расхождение обнаружено для энергии возбуждения $T_e({}^1\Sigma_g^+ \rightarrow {}^1\Pi_u)$: эксперим. величина 18310,5 см $^{-1}$ более, чем в 2 раза превышает вычисл. значение 8888 см $^{-1}$. Эти расхождения объяснены недекватностью одного и того же базиса для основного и возбужденного состояний. В приближениях переходного состояния и ДССП рассчитаны вертикальные потенциалы ионизации с МО $5\sigma_g$, $2\pi_u$ и $2\pi_g$. Установлено, что потенциалы, рассчитанные в приближении переходного состояния, лучше согласуются с экспериментом, чем вычисленные в приближении ДССП, хотя оба приближения и не приводят к существенным различиям от того, что дает теорема Купманса.

И. А. Тополь

1984

Cl₂

6 Д117. Изучение молекулы Cl₂ вариационным методом ячеек. Study of the Cl₂ molecule by the variational cellular method. Rosato Abel, Lima Mag-
со A. P. «Rev. bras. fis.», 1984, 14, № 1, 93—102
(англ.; рез. порт.)

Для основного $^1\Sigma_g^+$ и первого возбужденного $^1\Pi_u$ электронных состояний молекулы Cl₂ вариац. методом ячеек рассчитаны потенц. кривые и спектроскопич. постоянные. Спектроскопич. постоянные основного состояния (в скобках указаны эксперим. значения): $R_e = 3,90$ (3,757) ат. ед., $D_e = 3,15$ (2,5139) эВ и $\omega_e = 490$ (559) см⁻¹ хорошо согласуются с эксперим. величинами. Для состояния $^2\Pi$ рассчитанная величина $R_e = 4,50$ ат. ед. практически совпадает с эксперим. значением 4,52 ат. ед., однако теоретич. значение $\omega_e = 261$ см⁻¹ существенно превышает наблюдаемое значение 260 см⁻¹. Отмечено также большое расхождение (более чем в 2 раза) между рассчитанным и эксперим.

М.Н., г.

сф. 1985, 18, № 6

значениями энергии перехода ${}^1\Sigma_g^+ - {}^1\Pi_u$, что объясняется использованием одного и того же базиса в расчетах основного и возбужденного состояний. С использованием приближения переходного состояния, а также по разностям хартри-фоковских энергий рассчитаны вертикальные потенциалы ионизации (ПИ) сМО $5\Sigma_g$, $2\Pi_u$ и $2\Pi_g$ в основном состоянии. Значения ПИ, полученные в первом из упомянутых приближений, лучше согласуются с экспериментом.

А. И. Дементьев

Cl_2

On. 19.225

1984

19 Б1031. Коэффициенты взаимодействия на больших расстояниях C_5 и C_6 для 23 молекулярных состояний Cl_2 и Br_2 . Coefficients d'interaction à grande distance C_5 et C_6 pour les 23 états moléculaires de Cl_2 et de Br_2 . Saute M., Busseru B., Aubert-Frécon M. «Mol. Phys.», 1984, 51, № 6, 1459—1474 (фр.; рез. англ.)

На основе кривых РКР для состояния BO_u^+ молекул Cl_2 и Br_2 определены полуэмпирически коэф. C_5 и C_6 взаимодействия на больших расстояниях ($\geq 5 \text{ \AA}$) для основного и 22 возбужденных состояний этих молекул. Выписаны ф-лы и табулированы значения матричных элементов квадрупольного взаимодействия и взаимодействия индуцированный диполь — индуцированный диполь. Найдено, что коэф. C_5 обеих молекул ме-

спектр, М.Л.

(4) XI

Br_2

X.1984, 19, N 19

няются от состояния к состоянию как по величине, так и по знаку, тогда как коэф. C_6 почти не меняются (разброс $\sim 3\%$). Даны оценки нек-рых матричных элементов дипольной динамич. поляризуемости атомов Cl и Br; а также их статич. дипольной поляризуемости.

В. Я. Беспалов

Cl_2

от. 19.2.25 1984

11 Д261. Коэффициенты взаимодействия для больших расстояний, C_5 и C_6 , для 23 молекулярных состояний Cl_2 и Br_2 . Coefficients d'interaction à grande distance C_5 et C_6 pour les 23 états moléculaires de Cl_2 et de Br_2 . Saute M., Bussery B., Aubert-Frécon M. «Mol. Phys.», 1984, 51, № 6, 1459—1474 (фр.; рез. англ.)

Развитый ранее на примере молекулы J_2 метод определения коэф. C_5 и C_6 для группы молекулярных состояний («J. Chem. Phys. 1982, 77, 5639») применен к молекулам Cl_2 и Br_2 . На основании потенциальных кривых для состояний $B\ 0^+$ молекул Cl_2 и Br_2 найдены коэффициенты мультипольного разложения C_5 и C_6 для 22 других молекулярных состояний. Найдены также

(\otimes) статические и динамич. поляризуемости атомов хлора и брома, которые удовлетворительно согласуются с известными величинами.

Е. А. Ж.

(H) от. 1984, 18, № 11

Br_2

Cl_2

1984

Shattacharjee S.,
Sannigrati A. B.

reowempur,

empuk-

mypa

Indian J. Chem., 1984,
23, N4, 285-291.

(cell. F^\pm ; \overline{III})

Ch₂

OM. 18348

1984

92-09

Распределение
взаимодействия
метана.

Spiridonov V.P., Butayev
B.S., et al.,

Chem. Phys. Lett., 1984,
103, N5, 363-368.

Cl₂

09. 19516

1984

23 Б1110. Электронная структура Cl₂ в области от 5 до 15 эВ по спектрам потерь энергии электронов. Electronic structure of Cl₂ from 5 to 15 eV by electron energy loss spectroscopy. Spence D., Huebner R. H., Tanaka H., Dillon M. A., Wang R.-G. «J. Chem. Phys.», 1984, 80, № 7, 2989—2996 (англ.)

С высоким разрешением 50—60 мэВ измерены спектры потерь энергии электронов (СПЭЭ) в области ΔE от 5,5 до 14,5 эВ для молекул Cl₂. Спектры измерены при значении энергии перв. пучка 200 эВ и углах рассеяния $\theta = 3^\circ$ и 9° . Т-ра исследуемого газа изменялась от комнатной до 150° С. Полученные при $\theta = 3^\circ$ СПЭЭ близки к спектрам оптич. поглощения (СОП) Cl₂ и наиболее интенсивные полосы в них связаны с возбуждением разрешенных дипольными правилами отбора (ДПО) переходов на ридберговские уровни. Вместе с тем в СПЭЭ наблюдается слабая полоса при $\Delta E \approx 8$ эВ, к-рая объяснена запрещенным ДПО по четности возбуждением $4s\sigma_g^1\Pi_g$ состояния. С увеличением θ относит. интенсивность этой полосы резко возрастает и, кро-

*хомология,
структур*

x. 1984, 19, N 23

ме того, в СПЭЭ появляются дополнительные линии, связанные с запрещенными ДПО переходами (в том числе ранее не наблюдавшиеся). Особенности в области $\Delta E \approx 10$ эВ объяснены возбуждением $4d\sigma$ или $4d\delta^1\Pi_g$ состояний. Из сопоставления измеренных при различных т-рах СПЭЭ с лит. спектрами пороговых электронов (СПЭ) заключено, что часть линий в последних связана с переходами из колебательно-возбужденных уровней основного состояния $\text{Cl}_2(^1\Sigma_g)$. На основе полученных результатов предложена новая нумерация последовательности пиков в колебательной структуре полосы, соотв-щей возбуждению $4s\sigma^1\Pi_g$ состояния. Полоса в СПЭЭ с началом при $\Delta E = 9,7$ эВ объяснена перекрывающимися колебательными структурами $2^3\Pi_u$ и $2^1\Sigma^+_u$ состояний, интенсивности к-рых преобладают при $\theta = 9^\circ$ и 3° соотв. Сильные различия в относит. интенсивностях энергетически совпадающих компонент колебательной структуры, наблюдающейся в СОП и СПЭ при 9,7 эВ, объяснены тем, что в первом случае возбуждается $2^1\Sigma^+_u$ состояние, а во втором — $2^3\Pi_u$.

О. А. Басченко

Cl₂

Он - 19516 1984

1 Д210. Электронная структура Cl₂, изученная методом спектроскопии энергетических потерь электронов в интервале (5—15) эВ. Electronic structure of Cl₂ from 5 to 15 eV by electron energy loss spectroscopy. Spence David, Huebner R. H., Tanaka H., Dillon M. A., Wang R.-G. «J. Chem. Phys.», 1984, 80, № 7, 2989—2996 (англ.)

В интервале энергетич. потерь (5,5—14,5) эВ при углах рассеяния (3—9)[°] и энергии налетающих электронов 200 эВ получены спектры энергетич. потерь электронов высокого разрешения для молекул Cl₂. При малых углах рассеяния спектры хорошо согласуются со спектрами оптич. поглощения. Наблюдаемые спектры обусловлены в основном оптически разрешенными ридберговыми состояниями; некоторые слабые максимумы обусловлены возбуждением запрещенных состояний. При больших углах рассеяния в спектрах обнаружены

Электронная
структура

Ф. 1985, 18, N1.

дополнительные структуры, соответствующие возбуждению других возбужденных состояний. При этом обнаружена полоса, ранее не наблюдавшаяся. Анализ полученных результатов позволил объяснить различия между ранее измеренными спектрами фотопоглощения синхротронного излучения и спектрами порогового возбуждения электронным ударом.

Н. В. В.



Cl₂

(0m. 19516)

1984

100: 182652c Electronic structure of diatomic chlorine from 5 to 15 eV by electron energy. Spence, David; Huebner, R. H.; Tanaka, H.; Dillon, M. A.; Wang, R. G. (Argonne Natl. Lab., Argonne, IL 60439 USA). *J. Chem. Phys.* 1984, 80(7), 2989-96 (Eng). The 1st high resoln. electron energy loss spectra were obtained for Cl₂ over the extended energy-loss range 5.5-14.5 eV at scattering angles between 3 and 9° for an incident electron energy of 200 eV. Spectra obtained at small scattering angles correspond closely to optical absorption spectra, the most prominent features arising from excitation of optically allowed Rydberg states, with other smaller features due to excitation of forbidden states. The larger angle spectra show addnl. structures corresponding to excitation of other forbidden states and reveal a previously unobsd. band. These angular scattering measurements explain some apparent differences between synchrotron radiation photoabsorption and threshold electron impact excitation spectra, and indicate some structures in the latter measurements to be mislabeled due to the presence of hot bands.

CHEMPC

c.A.1984, 100, N22

Cl_2

1984

Ravenek W., Baerends E. J.

pacrem

el. n.

J. Chem. Phys., 1984, 81,
N₂, 865 - 875.

(ex. CO; III)

1984

Cl₂

Stevens Walter J.,
Basch Harold, et al.

Poerlein

et al.,
Zhouemp,
Empyklm.

J. Chem. Phys., 1984,

81; N12, Pt2, 6026 -

- 6033.

(C₂H₄; $\overset{\text{III}}{\text{III}}$)

Cl₂

УМ 22339

1985

6 Б1033. Влияние базисных наборов высших поляризационных функций на результаты молекулярных неэмпирических расчетов. III. Основное состояние Cl₂ в сравнении с другими двухатомными молекулами.
The impact of higher polarization basis sets on molecular ab initio results. III. The ground state of Cl₂ in comparison with other diatomics. Bechegel Ralf, Ahlrichs Reinhardt. «Chem. Phys.», 1985, 99, № 3, 389—395
 (англ.)

Методами конфигурац. взаимодействия (КВ), одно- и многоконфигурац. методами ССП и в приближении функционала связанных пар рассчитаны полная энергия, энергия диссоциации и равновесное расстояние для основного состояния молекулы Cl₂. Большое вниманиеделено сходимости результатов по отношению к базисному набору ф-циями *s*-, *p*-, *d*-, *f*-, и *g*-типа.

А. В. Немухин

расчет № 1

x. 1986, 19, 16.

Cl₂

DM 22339 1985

/ 104: 10832c The impact of higher polarization basis sets on molecular ab initio results. III. The ground state of molecular chlorine in comparison with other diatomics. Becherer, Ralf; Ahlrichs, Reinhart (Inst. Phys. Chem. Elektrochem., Univ. Karlsruhe, 7500 Karlsruhe, Fed. Rep. Ger.). *Chem. Phys.* 1985, 99(3), 389-95 (Eng). The ground-state potential curve of Cl₂ near the equil. internuclear distance (R_e) was calcd. by means of the SCF, MC-SCF, CI(SD), and the recently proposed (A., et al., 1985) coupled-apri functional (CPF) methods. The convergence of the total energy, dissoen. energy (D_e), and R_e studied with various basis sets that included up to three d , two f , and one g set. Higher polarization functions had a larger effect than for F₂ (K. Jankowski, et al., 1985) for all methods; the g set affected D_e by 0.15 eV and R_e by 0.02 \AA on the CPF level. The most elaborate calcn., on the CPF [7,4,3,2,1] level, yielded D_e and R_e with an accuracy of 0.08 eV and 0.02 \AA . The same accuracy was obtained for the MC-178 (complete active space)-SCF treatment employing a 2d1f polarization basis set. The order of the polarization functions according to their relative importance was: $d^{(1)} > f^{(1)} > d^{(2)} > f^{(2)} \approx d^{(3)} > g^{(1)}$ for the SCF, and $d^{(1)} > f^{(1)} > d^{(2)} > g^{(1)} > f^{(2)} \approx d^{(3)}$ for methods including external correlation, CI(SD), or CPF. A comparison of the results for N₂, F₂, P₂ (A., et al., 1985), and Cl₂ showed the higher polarization functions $d^{(3)}, f^{(2)}, g^{(1)}$ to contribute 0.1 (F₂) to 0.3 eV (F₂, Cl₂) to D_e , and affect R_e by 0.005 \AA (N₂) to 0.017 \AA (P₂).

*ROMERS - P-MIL
MEOP. PACRIM*

C.A. 1986, 104, N2

Cl_2 1985
Bieger W., Seifert G., et al.

Pacrem
Энергии
использования, 1985, № 266, NY, 751-763.
M

(ces. CO; III)

Cl_2

1985

Dannerberg J.J.,

Rayez J.C., et al.

THEOCHEM 1985, 24

(3-4), 343 - 59.

(cet. H_2 ; III)

Cl₂

1985

2 Л473. Фотолиз УФ-излучением и внутренняя динамика молекулы Cl₂ в аргоновой матрице при температуре 4,2 K. Ultraviolet photolysis and internal dynamics of Cl₂ in an argon matrix at 4,2 K. Fournier J., Salama F., Le Roy R. J. «J. Phys. Chem.», 1985, 89, № 16, 3550—3534 (англ.)

Получены и интерпретированы спектры испускания молекул Cl₂ в Аг-матрице при низкой конц-ии Cl₂ (0,001 моль). Спектры возбуждались импульсными резонансными лампами с энергиями излучения 6,0; 8,4; 10,0 эВ. Наряду с дискретными спектрами, соответствующими переходам в основное состояние, наблюдался

спектр

cf. 1986, 18, № 2

широкий пик с центром около 4 эВ, который интерпретирован авторами, как переход со дна внешнего минимума потенц. кривой состояния ионной пары ${}^3\Pi_g$, имеющего два минимума, в отталкивательное состояние ${}^3\Sigma_u^+$, которое диссоциирует на атомы в основном состоянии. Динамика излучения второго типа свидетельствует о том, что в механизме заселения излучающего уровня доминирующую роль играет туннелирование между внутренним и внешним минимумами состояния ${}^3\Pi_g$. Отмечены существенные различия между расчетными и эксперим. свойствами излучения из состояния ионной пары.

М. А.

Cl₂

1985

20 Б4377. Первое наблюдение ионо-парного состояния $f(0_g^+)Cl_2$ методом опто-оптического двойного резонанса. First observation of the $f(0_g^+)$ ion-pair state of Cl_2 by optical-optical double resonance. Ishiwata Takashi, Shinzawa Tsutomu, Kusayapagi Tatsuo, Tanaka Ikuo. «J. Chem. Phys.», 1985, 82, № 4, 1788—1791 (англ.)

Впервые зарегистрирован спектр двухфотонного возбуждения флуоресценции (Фл) Cl_2 в области энергий $h\nu=7$ эВ с использованием двух импульсных перестраиваемых лазеров на красителе. Молекулу Cl_2 из основного состояния $X^1\Sigma_g^+$ сначала возбуждали в состояние $B^3\Pi(0_u^+)$ лазером накачки в видимой области (500—520 нм), а затем — зондирующим лазером в области 230—255 нм — в ионо-парное состояние $f(0_g^+)$, коррелирующее с $Cl^-(^1S) + Cl^+(^3P_0)$ у порога диссоциации. Двухфотонное возбуждение через промежут. состояние обеспечивает большой франк-кондо-

*и.л.
кондо и братья.*

X. 1985, 19, № 20

новский сдвиг, к-рый требуется для перехода из основного состояния Cl_2 в ионо-парное, и обеспечивает выполнение правила отбора по четности, к-рое для многофотонных переходов отличается от правил отбора для однофотонного перехода. По спектру Фл Cl_2 в переходе $f(0_g^+) - B^3\Pi(0_u^+)$ произведено отождествление колебат. уровней состояния $f(O_u^+)$. Определены молек. константы этого состояния (см^{-1}) (в скобках указаны величины 3σ): T_e 59356,124(41); ω_e 256,981(30); $\omega_e x_e$ 1,2032(83); $\omega_e y_e$ 0,00369(47); B_e 0,11503(10); α_e 7,58(17) · 10^{-4} ; D 1,44(68) · 10^{-7} .

В. Е. Скурат



Cl_2

1985

genč F., Brandt B.A.

крупные
изомерии.
Энергии
основн.
состошн.

J. Quant. Spectrosc. and
Radiat. Transfer, 1985,
33, N 6, 597-602.

● (cu. Hg Ce; III)

Ch

1985

10 Л420. Кинетика интенсивной люминесценции хлора в сверхзвуковом сопле. Kinetics of the intense chlorine chemiluminescence in a supersonic nozzle. Кегнashitskii L. A., Nosenko V. E., Naumov V. V., Kochelap V. A., Izmailov I. A. «Chem. Phys. Lett.», 1985, 116, № 2—3, 197—201 (англ.)

С использованием техники сверхзвуковых молекулярных пучков исследована кинетика интенсивной хемилюминесценции, сопровождающей рекомбинацию атомов хлора. Образование атомов хлора происходило в ударной волне перед соплом. Измерения проводились в широкой спектральной области: 1008—400 нм, в которой расположены системы электронных переходов: $^1\Pi_{1u} \rightarrow ^1\Sigma_g^+$ и $^3\Pi_{0+u} \rightarrow ^1\Sigma_g^+$ молекулы Cl_2 . В конструкции эксперим. установки была предусмотрена возможность абс. измерения люминесценции в различных точках

спектр

оф. 1985, 18, N 10

струи: перед входной и отражающей диафрагмами. Отмечена высокая величина энергетич. потока в полосе $B-X$ ($\sim 0,1$ Вт/см 2) при неравновесных конц-иях атомов хлора $\sim 10^{18}$ см $^{-3}$. Для исследованных систем переходов определены величины моментов. Обсуждены особенности абс. измерений интенсивности хемилюминесценции в сверхзвуковом сопле.

М. Т.

Cl₂

1985

11 Л445. Кинетика интенсивного рекомбинационного излучения Cl₂ в сверхзвуковых потоках. Кернажицкий Л. А., Носенко В. Е., Наумов В. В., Измайлов И. А., Кочелап В. А. «Хим. физ.», 1985, 4, № 8, 1120—1130

Измерена излучательная и поглощательная способность диссоциированного хлора в падающей и отраженной ударных волнах, позволившие проверить правильность диагностики параметров газа в ударной трубе и определить радиационные характеристики фотопереводов $^1\Pi_u \rightarrow ^1\Sigma_g^+$ и $^3\Pi_{g,u} \rightarrow ^1\Sigma_g^+$ молекулы Cl₂. Измерено пространственное распределение интенсивности ИК-хемилиюминесценции в потоке рекомбинирующего хлора (чистого и в смеси с аргоном) при неравновесном газодинамич. охлаждении в сверхзвуковом сопле. Путем численного эксперимента определены характеристики электронно-химич. кинетики Cl₂ в условиях интенсивной рекомбинационной накачки.

Резюме

cf. 1985, 18, N 11

Cl₂

1985

Kryachko Eugene S.

et al.

Chem. Phys. Lett., 1985,
116, N5, 411-414.

(c.u. ZnH; III)

Cl₂

1985

Л 9 Б1153. Спектроскопическое исследование состояния $E(0_g^+)$ Cl₂ методом двойного оптического резонанса. A spectroscopic study of the $E(0_g^+)$ state of Cl₂ by optical-optical double resonance. Shinzawa Tsutomu, Tokunaga Atsuto, Ishiwata Takashi, Tanaka Ikuzo. «J. Chem. Phys.», 1985, 83, № 11, 5407—5412 (англ.). Место хранения ГПНТБ СССР

Методом двойного оптич. резонанса (через промежут. состояние $B^3\Pi(0_u^+)$, $v=8$, $J=30$) исследовано ионно-парное возбуждение электронное состояние молекулы Cl₂, коррелирующее с Cl(¹S) + Cl⁺(³P₂). Возбуждение осуществлялось двумя независимо, перестраиваемыми импульсными лазерами с общей накачкой от эксимерного XeCl лазера (500—520 нм, $B \leftarrow X$ и 230—265 нм, $E \leftarrow B$). Регистрировалась УФ-флуоресценция (переход $E \rightarrow B$). Абс. нумерация переходов по v_E устанавливалась на основании результатов расчета

М.Н.

X. 1987, 19, N 9

факторов Франка — Кондона в переходе $E \rightarrow B$. Приведены значения T_v и B_v для уровней $v_E = 0 - 23$. Значения коэф. Данхема (в см $^{-1}$) для $^{35}\text{Cl}_2 (E 0g^+)$: $Y_{00} = 57819,37$, $Y_{10} = 251,954$, $Y_{20} = -1,032$, $Y_{30} = 2,24 \cdot 10^{-3}$, $Y_{01} = 0,11656$, $Y_{11} = 6,40 \cdot 10^{-4}$, $Y_{02} = 4,8 \cdot 10^{-5}$, $R_l = 2,876$ А. Рассчитана потенциальная кривая РКР для состояния $E 0g^+ (v = 0 - 23)$ [приведены значения $G(v)$, R_{\min} , R_{\max}].

В. М. Ковба

Cl₂

(Om. 22351) 1985

103: 169168s Determination of the lowest bound ionic state threshold of molecular chlorine trapped in solid argon at 4.5 K using synchrotron radiation. Salama, F.; Fournier, J. (Univ. Paris-Sud, 91405 Orsay, Fr.). *Chem. Phys. Lett.* 1985, 120(1), 35-40 (Eng). The Cl₂ excitation spectrum of the double-well 2³P₁ state was investigated by using synchrotron radiation and leads to a threshold at 8.266 eV. The processes of relaxation and tunneling between the inner and outer wells were calcd. and a proposed mechanism for the resulting UV emission is discussed.

(237g)

C.A. 1985, 103, N20

Cl₂

Om. 21886 1985

2 Л240. Исследование Cl₂ методом характеристических энергетических потерь электронов с использованием многодетекторного электронного спектрометра с пространственной чувствительностью. Electron energy loss studies of Cl₂ using a position-sensitive multidetector electron spectrometer. Stubbs Richard J., York Trevor A., Somer John. «J. Phys. B: Atom. and Mol. Phys.», 1985, 18, № 15, 3229—3243 (англ.)

спектр, № 15, 3229—3243 (англ.)

Спектр молекулярного хлора в области энергий вплоть до второго ионизационного потенциала A²P_u получен с помощью электронного спектрометра с пространственной чувствительностью. Спектр возбуждался в молекулярном пучке Cl₂ электронным ударом с углом пересечения пучков от 10° до 90°, энергией электронов 10—120 эВ. Достигнуто энергетич. разрешение 18 мэВ, что существенно лучше, чем в предшествующих работах. Впервые экспериментально обнаружены переходы с

сб. 1986, 18, № 2

энергиями выше 11,3 эВ. Зарегистрировано около 70 новых переходов. Эти переходы и ряд идентифицированных в предшествующих работах образуют три ридберговские серии и восемь колебательных прогрессий. Пять из восьми прогрессий связаны с дипольными правилами отбора, и три со спиновыми. С точностью 5 МэВ определены параметры T_e , ω_e , $\omega_e x_e$ идентифицированных состояний. Оказалось, что константы ангармоничности $\omega_e x_e$ близки к нулю для всех состояний.

M. A.

Cl₂

1985

Chau F. T., McDowell

Celest. Procéd.

C. A.

y, 2e;

J. Mol. Struct.

1985, 129(1-2),

169-73.

(Ces. F₂; III)

Cl₂

Um. 22314

1985

Fournier J., Salama F.,
et al.,

CHEM
t
KAMPUS,
KRUBEL
ROMERS
FREEWILL

J. Phys. Chem. 1985, 89,
N 16, 3530 - 3534.

Cl₂

Om. 21519

1985

102-175256q First observation of the $f(0_g^+)$ ion-pair state of molecular chlorine by optical-optical double resonance. Ishiwata, Takashi; Shinzawa, Tsutomu; Kusayanagi, Tatauo; Tanaka, Ikuzo (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *J. Chem. Phys.* 1985, 82(4), 1788-91 (Eng). The 2-photon excitation spectrum of Cl₂ using 2 tunable dye lasers was studied in the 7-eV energy range. The $f(0_g^+)$ ion-pair state correlating with Cl-(¹S) + Cl⁺(³P₀) at the dissociation limit appeared in the spectrum resulting from an optical-optical double resonance transition through the $B^3\Pi(0_u^+)$ state. The vibrational numbering of the $f(0_g^+)$ state was established by direct observation of the $f(0_g^+)$ - $B^3\Pi(0_u^+)$ fluorescence. The mol. const. for the Cl₂ $f(0_g^+)$ state are derived (in cm⁻¹ and 3 σ in parenthesis): $T_e = 59\ 356.124(41)$, $\omega_e = 256.981(30)$, $\omega_e x_e = 1.2032(83)$, $\omega_e y_e = 0.0003\ 69(47)$, $B_e = 0.115\ 03(10)$, $\alpha_e = 7.58(17) \times 10^{-4}$, and $D = 1.44(68) \times 10^{-7}$.

M.N., f(0g⁺)

C.A.1985, 102, N20

Cl₂

1985

6 Д67 ДЕП. Определение потенциальной кривой диссоциирующего состояния двухатомной молекулы методом моментов. Иванов В. С., Лавровская Н. П.; Ред. ж. «Вестн. ЛГУ. Физ., хим.» Л., 1985. 7 с. Библиогр. 10 назв. (Рукопись деп. в ВИНИТИ 5 марта 1985 г., № 1682—85 Деп.)

Предложен метод определения параметров отталкивательной потенц. кривой молекулы на основе анализа контура электронной полосы поглощения. Рассмотрены вопросы расчета спектральных моментов, распределения плотности вероятности по колебательной координате. Метод применим как для двухатомных, так и для многоатомных молекул. Определены параметры потенц. кривой молекулы Cl₂ в состоянии $^1\Pi_u$. Автореферат

номичз. Крас

сф. 1985, 18, № 6

Cl₂

1985

→ ЗЛ176. Определение с помощью синхротронного излучения пороговой энергии низшего связанный ионного состояния молекул Cl₂, в аргоновой матрице при 4,5 К. Determination of the lowest bound ionic state threshold of Cl₂ trapped in solid argon at 4,5 K using synchrotron radiation. Salama F., Fournier J. «Chem. Phys. Lett.», 1985, 120, № 1, 35—40 (англ.)

→ Исследован спектр возбуждения Cl₂ в состояние с двумя минимумами потенц. кривой (2³Π_g). Определена пороговая энергия возбуждения (8,266 эВ). Обсуждены процессы релаксации и туннелирования между внутренним и внешним минимумами потенц. кривой, а также предполагаемый механизм возникновения УФ-излучения (в области 4 эВ).

M. A.

φ. 1987, 18, N 3

Cl₂

(Om. 23919)

1985

104: 42157c A spectroscopic study of the $E(0_g^+)$ state of chlorine molecule by optical-optical double resonance. Shinzawa, Tsutomu; Tokunaga, Atsuto; Ishiwata, Takashi; Tanaka, Ikuzo (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *J. Chem. Phys.* 1985, 83(11), 5407-12 (Eng). An optical-OODR technique was used to study the $E(0_g^+)$ ion-pair state of Cl_2 correlating with $\text{Cl}-(^1S) + \text{Cl}^+-(^3P_2)$. Observations were made on the $v' = 0$ through $v' = 23$ levels of the $^{35}\text{Cl}_2$ isotope species. A set of Dunham mol. consts. was derived by a global weighted least squares fit of 474 transitions (all in cm^{-1} and 3σ in parentheses): $Y_{00} = 57819.366(38)$, $Y_{10} = 251.954(15)$, $Y_{20} = -1.0318(19)$, $Y_{30} = 2.235(64) \times 10^{-3}$, $Y_{01} = 0.116556(62)$, $Y_{11} = -6.403(56) \times 10^{-4}$, and $Y_{02} = -4.8(37) \times 10^{-8}$. The emission spectra of the $E(0_g^+)-B^3\Pi(0_u^+)$ system obsd. in the ODR expts. were interpreted on the basis of Franck-Condon factor calcns., which established the abs. v' numbering of the $E(0_g^+)$ ion-pair state.

(M.N.)
C.A. 1986, 104, N6

Cl₂

1985

106: 128383b Three photon spectroscopy of the lowest Rydberg and valence states of the chlorine molecule. Swertz, M.; Haaks, D. (Univ. G. H. Wuppertal, 5600 Wuppertal, 1. Fed. Rep. Ger.). *Methods Laser Spectrosc., [Proc. Fritz Haber Int. Symp. Methods Laser Spectrosc.]* 1985 (Pub: 1986), 463-8 (Eng). Edited by Prior, Yehiam; Ben-Reuven, Abraham; Rosenbluh, Michael. Plenum: New York, N. Y. Fluorescence studies are reported on the 1st Rydberg series of Cl₂ at 70,000-80,000 cm⁻¹ using 3-photon laser excitation. A strong increase of the fluorescence intensity with pressure of added He or Ne indicates that the population of the emitting valence states is caused by collisionally induced interstate transfer processes from the primary excited Rydberg states. A variety of potential curve crossings are responsible for these processes.

*Puglisi
COCMOCHLIL*

C.A. 1987, 106, N 16.

Cl₂

OM · 22274

1985

Trautwein A. K.,
Lauer S., et al.,

deGennaro,
cerobogy
hemosphere,
paracrem.

Theor. Chim. acta;
1985, 67, N3, 175-185.

Cl₂

1985

Wadt W. R., May P. J.

Kotterus. Z. Chem. Phys., 1985,
Kreebore 82, N1, 284-298.

(c.c. NaF; III)

1986

Cl₂

5-6 Б1242. Комбинированное полиномиальное и вблизи-диссоционное представления спектральных данных по двухатомным молекулам: Cl₂(X) и J₂(X). Combined polynomial and near-dissociation representations for diatomic spectral data: Cl₂(X) and J₂(X). Ashmore J. Gail, Tellinghuisen Joel. «J. Mol. Spectrosc.», 1986, 119, № 1, 68—82 (англ.) Место хранения ГПНТБ СССР

Продолжена разработка предложенного ранее авторами метода описания системы колебательно-вращательной двухатомных молекул, объединяющего как традиционное полиномиальное описание, так и метод вблизи-диссоционного разложения (Ле Рой и др.), однако с меньшим числом варьируемых параметров («Chem. Phys. Lett.», 1983, 102, 10). Теорет. модель применена для описания уровней молекул Cl₂ и J₂ в основном электронном состоянии. Результаты сопоставлены с эксперим. прецизионными данными. В. М. Ковба

(11)

X. 1987, 19, N 6

Cl₂

[Om. 25677]

1986

Ashmore J.B., Pellinghui-
ser J.,

M.N. 8

OCHROB.
COCMORH.

J. Mol. Spectrosc., 1986,
119, N1, 68-82

Cl₂

1986

105: 123386z Combined polynomial and near-dissociation representations for diatomic spectral data: diatomic chlorine (X) and diatomic iodine (X). Ashmore, J. Gail; Tellinghuisen, Joel (Dep. Chem., Vanderbilt Univ., Nashville, TN 37235 USA). *J. Mol. Spectrosc.* 1986, 119(1), 68-82 (Eng). Fluorescence data which sample virtually the entire ground state potential wells for Cl₂ and I₂ were least-squares analyzed in terms of mixed representations-polynomials in $v + 1/2$ at low v and near-dissocn. expansions at high v . Smooth functional expressions for the vibrational energy and rotational const. were obtained by means of exact constraints introduced into the fits by Lagrange's method of undetd. multipliers. The resulting least-squares equations are less ill-conditioned than those often encountered in fitting to high-order polynomials, and the smoothness constraints are satisfied with negligible statistical penalty. The results of the fits were examd. for their extrapolating ability and their sensitivity to changes in the orders of the component functions and in the low- v to high- v switchover point.

(M.N.)

(H) \otimes I₂

C.A. 1986, 105, N14

Cl_2

1986

Becke A. D.,

Phys. Rev. A: Gen. Phys.

1986; 33 (4), 2786-8.

Se, We, De

OCM.

Coelioach.

($\text{Cu} \cdot \text{H}_2$; III)

Ch₂

[On. 25424]

1986

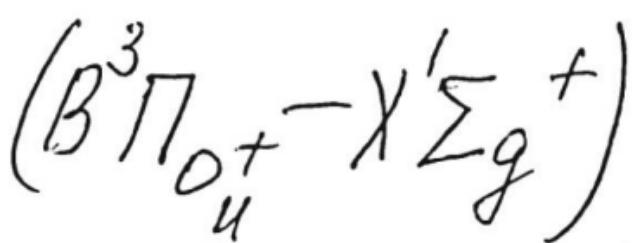
Calve J. Chergui M.

crekmp
(As vanquise) Chem. Phys. lett.,
rometus. 1986, 132, N 3, 256-260
Кривое

Cl₂

1987

Everard Dwight D.,
Thommer Fritz,
et al.



J. Phys. Chem. 1987,

91 (10), 2508-12.

(see. NeCl₂; III)

Cl₂

1986

Evard Dwight D.,
Thommer Fritz, et al.

лазер-
богдысары.
Преимесіс.

J. Chem. Phys. 1986,
84(7), 3630 - 3.

(c.u. NeCl₂; II)

Cl₂

1986

Ивахов В. С., Лавров-
ский Н. Н. и др.

и.н.

Оптика и спектро-
нес, 1986, 60, № 4, 716-
721.

(см. CO; III)

Cl₂

1986

105: 50985g Method of moments. Determination of potential curve of a diatomic molecule dissociation state. Ivanov, V. S.; Lavrovskaya, N. P. (USSR). *Opt. Spektrosk.* 1986, 60(4), 716-21 (Russ). A method is offered to det. the potential curve of repulsive states based on the use of spectral band moments and permitting direct extension to the case of multiat. mols. as an illustration and anal. was made of the $^1\Pi_{1u} \leftarrow ^1\Sigma_g^+$ band contour of Cl₂.

(nonres.
spub.fl.)



C.A. 1986, 105, n 6

Chd

1986

18 Б1017. Метод моментов. Определение потенциальной кривой диссоциирующего состояния двухатомной молекулы. Иванов В. С., Лавровская Н. П. «Оптика и спектроскопия», 1986, 60, № 4, 716—721

Предложен способ определения потенциальной кривой отталкивательного состояния, основанный на использовании спектральных моментов полос и допускающий прямое распространение на случай многоатомных молекул. В качестве иллюстрации проанализирован контур полосы $^1\Pi_u \leftarrow ^1\Sigma_g^+$ молекулы Cl_2 .

Резюме

(И.Н.)

Х. 1986; 19, N 18

Cl_2

1986

107: 48364b Excited states of halogen molecules by optical-optical double resonance technique. Ishiwata, Takashi (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *Bunko Kenkyu* 1986, 35(5), 415-18 (Japan). A review with 11 refs. is given on the electronic structure of ion pair state of Cl_2 .

A. Inaba

(objop)

C.A. 1987, 107, N 6

Cl₂

[Om. 25951]

1986

Kerner R.D., Haak H.K.,
Stuhl F.

каустич
натриево-
хлорид

J. Chem. Phys., 1986,
85, N 4, 1915-1923.

1986

Cl₂ №1 Л222. Количественная ВУФ спектроскопия Cl₂. Quantitative VUV spectroscopy of Cl₂. Lee L. C., Suto Masako, Tang K. Y. «J. Chem. Phys.», 1986, 84, № 10, 5277—5283 (англ.) Место хранения ГПНТБ СССР

Сечения фотопоглощения и возбуждения флуоресценции Cl₂ измерены в области 105—145 нм с использованием синхротронного излучения. По результатам измерений рассчитаны силы осцилляторов для основных полос поглощения. Силы осцилляторов для переходов 2³P_u и 2¹P_u — X¹Σ_g⁺ хорошо согласуются с теоретич. значениями. Классифицированы ридберговские серии, сходящиеся к первому и второму потенциалам ионизации. В спектре возбуждения флуоресценции зарегистрирована колебательная структура состояния 2¹Σ_u⁺ вплоть до $v' = 15$. Обнаружено, что в полосе с максимумом при 108,3 нм возбуждается лишь ВУФ флуоресценция, а УФ флуоресценция при этом появляется за счет вторичных процессов. Библ. 19. В. С. Иванов

(М.Л.)

оф. 1987, 18, №1

1986

Cl₂

10 Б4390. Альтернативная интерпретация спектроскопии и внутренней динамики возбужденных молекул Cl₂ в аргоновой матрице. An alternative interpretation of the spectroscopy and internal dynamics of excited Cl₂ molecules trapped in an argon matrix. Le Calvé J., Chergui M. «Chem. Phys. Lett.», 1986; 132, № 3, 256—260 (англ.)

Дается новая интерпретация результатов работ J. Fourgnier, F. Salama, J. Deson, R. J. Le Roy («Photophysics and photochemistry above GeV», ed. F. Lahmani, Elsevier, Amsterdam, 1985, 439; «J. Phys. Chem.», 1985, 89, 3530; «Chem. Phys. Lett.», 1985, 120, 35) по Фл Cl₂ в аргоновой матрице при 4,5 К. Возбуждение импульсной лампой (8,4—10 эВ) приводит к испусканию фотонов с энергией 4 эВ (310 нм), к-рое относили к переходам Cl₂ ($a^3\Pi_g$ — $1^2\Sigma_u^+$). По мнению авторов, это испускание обусловлено переходами $D'_{3}\Pi(2g)$ — $A'_{3}\Pi(2u)$ (258 нм в газовой фазе), причем красн. сдвиг объяс-

спектр
в
матрице

ж. 1987, 19, N 10

няется взаимодействием с окружением молекулы Cl_2 и зависит от поляризуемости матрицы. Исключается возможность образования ридберговского $^3\Pi_g$ -состояния Cl_2 в акте возбуждения при 8—10 эВ. На основании независимых экспериментов в газовой фазе и неоновой матрице предложен механизм образования излучающего состояния: при Фт сначала возникает $\text{Cl}_2 (1^1\Sigma_u+)$, а затем происходит столкновительная передача возбуждения в $D' ^3\Pi(2g)$ -состояние.

Л. Ю. Мельников



Cl₂

On · 24691

1986

105: 14556J Quantitative VUV spectroscopy of molecular chlorine.
Lee, L. C.; Suto, Masako; Tang, K. Y. (Dep. Electr. Comput. Eng., San Diego State Univ., San Diego, CA 92182 USA). *J. Chem. Phys.* 1986, 84(10), 5277-83 (Eng). The photoabsorption and fluorescence cross sections of Cl₂ were measured at 105-145 nm by using synchrotron radiation as a light source. The oscillator strengths for the major absorption bands were calcd. from the measured absorption cross sections. The measured oscillator strengths for the 2 ³II_g and 2 ¹III_g ← X ¹Σ_g⁺ transitions agree with the theor. values. The absorption spectrum was analyzed in accord with the excited electronic states calcd. by S.D. Peyerimhoff and R.J. Buenker (1981). The Rydberg series converging to the 1st and 2nd ionization potentials were classified. The vibrational levels of the 2 ¹Σ_u⁺ ionic state were detd. for $v' \leq 15$ from the fluorescence excitation spectrum. A band with peak at 108.3 nm produces vacuum-UV fluorescence, but it produces UV fluorescence only by a collisional excitation process.

(fmn)

C.A. 1986, 105, N 2

Cl_2

1986

illa Zhongsun, Dai
Shieshan.

4. 17. Kgacto3 myudao ,
Chemistry, 1986, N II,
35-36.
(CuI . HF; III)

Cl₂

1986

2 Б1158. Колебательные изотопические сдвиги в системе $B-X$ Cl₂. Vibrational isotope shifts in the $B-X$ system of Cl₂. Martinez E. «J. Quant. Spectrosc. and Radiat. Transfer», 1986, 35, № 5, 401—405 (англ.)

Измерены спектры лазерного возбуждения молекул $^{35}\text{Cl}_2$ и $^{35}\text{Cl}^{37}\text{Cl}$ в обл. полос 5—1, 8—2, 12—0, 13—0, 24—0, 25—0, 26—0 перехода $B^3\Pi(\text{O}_u^+)$ — $X^1\Sigma_g^+$ (545—580 нм). Для возбуждения использовали узкополосный ($0,03 \text{ см}^{-1}$) импульсный лазер на красителе с накачкой от 2- или 3-й гармоники Nd-лазера. Выполнен полный анализ вращат. структуры полос (данные не приведены). Вычисленные колебат. изотопич. сдвиги хорошо согласуются с наблюдаемыми для уровней $v_B' < 12$ и быстро расходятся для более высоколежащих уровней состояния B , что, по-видимому, вызвано предиссоциацией Cl₂(B , $v' \geq 12$) в результате гетерог. взаимодействий между состояниями $B^3\Pi(\text{O}_u^+)$ и $^1\Pi_u$. В. М. Ковба

(М.П.)

X. 1987, № 2

Cl₂

1986

† 1 Л468. Колебательные изотопные сдвиги в системе $B-X$ молекул Cl_2 . Vibrational isotope shifts in the $B-X$ system of Cl_2 . Martinez E. «J. Quant. Spectrosc. and Radiat. Transfer», 1986, 35, № 5, 401—405 (англ.)

С помощью узкополосного ($\Delta\nu \sim 0,03 \text{ см}^{-1}$) лазера на красителе исследованы спектры возбуждения люминесценции $\text{Cl}_2[B^3\Pi(\text{O}_u^+), v'=5; 8; 12; 13; 24; 25; 26 \rightarrow X'\Sigma_g^+]$ при давл. 10^{-3} —3,0 мм рт. ст. На основе анализа вращательной структуры спектров выделены системы полос, принадлежащие изотопам $^{35}\text{Cl}^{35}\text{Cl}$ и $^{35}\text{Cl}^{37}\text{Cl}$ и измерены изотопные сдвиги полос 5—1, 8—2, 12—0, 13—0 и 24—0. Сопоставление полученных эксперим. величин с результатами расчетов, проведенных на основании известных литер. данных, показало хорошее согласие для колебательных уровней $v' < 12$ и некоторое расхождение для вышележащих уровней. Обсуждены причины последнего, связанные со взаин-

(11.1)

оф. 1987, 18, N 1

модействием состояний $B^3\Pi(O_u^+)$ и ${}^1\Pi(1_u)$ и предис-
социацией молекул. Отмечено, что зависимость найден-
ных значений изотопных сдвигов от v' имеет сигмоид-
ный вид, характерный для ${}^3\Pi$ — состояний галогенов и
интергалогенов. Библ. 22.

С. В. Литке



Cl_2

Om. 24455 1986

105: 51348p Vibrational isotope shifts in the B-X system of molecular chlorine. Martinez, E. (Dep. Quim.-Fis., Fac. Cienc., Bilbao, Spain). *J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transfer* 1986, 35(5), 401-5 (Eng). Excitation of resolved rovibrational ($\nu' = 5, 8, 12, 13, 24, 25$ and 26) states of Cl_2 $B^3 \Pi$ (O^{+u}) was carried out using a narrow-band ND-YAG pumped dye laser. Excitation spectra for several bands of the B-X system of Cl_2 , showing rotationally resolved lines, were obtained by scanning the frequency of the dye laser. Complete rotational analyses were carried out for the 2 isotopic species ^{35}Cl and ^{37}Cl . Vibrational isotope shifts were calcd. and discrepancies with obsd. values, for transitions involving levels above the onset of predissocn., are discussed.

$B^3\Pi (O_u^+)$

crekmp fotyzy

Branc. Arany

C.A. 1986, 105, N 6

Cl₂

1986

105: 199603p Time and spectrally resolved fluorescence of chlorine molecule (Cl_2^*) and argon monochloride (ArCl^*) in chlorine doped argon under state selective pulsed photoexcitation with synchrotron radiation. Moeller, T.; Jordan, B.; Zimmerer, G.; Haaks, D.; Le Calve, J.; Castex, M. C. (II. Inst. Experimentalphys., Univ. Hamburg, D-2000 Hamburg, 50 Fed. Rep. Ger.). *Z. Phys. D: At., Mol. Clusters* 1986, 4(1), 73-87 (Eng). Synchrotron radiation was used to selectively excite Cl_2 and Cl_2 -doped Ar in the vacuum-UV region. Stationary fluorescence and excitation spectra of the $1^1\Sigma_u^+$, $2^1\Sigma_u^+$, and $2^3\Pi_g$ Cl_2^* states and of the $\text{ArCl}^*(B-X)$ transition were obtained. The excitation threshold of $\text{ArCl}^*(B)$ in Ar/Cl_2 is at 1285 \pm 5 Å and that of $\text{ArCl}^*(C)$ at ~ 1260 Å. The formation of ArCl^* and $\text{Cl}_2^*(2^3\Pi_g)$ is discussed in terms of recent potential-curve data. A detailed time-resolved study is reported which allows precise detn. of the radiative lifetime of $\text{ArCl}^*(B)$ state (5.2 ns) and of numerous kinetic parameters of this system, estn. of the C state energy, and discussion of the relaxation and mixing process of the $\text{ArCl}^*(B)$ and (C) states. A 2-ladder multilevel kinetic model is described which accounts for the exptl. results and shows the difficulty of studying this particular ArCl^* system as compared to the closely related XeCl^* and KrCl^* ones.

M. CHEMKAR

(1)

c.a. 1986, 105; N 22

ArCl

Cl₂

1986

22 Б4027. Константа скорости реакции Na с Cl₂ при комнатной температуре. Room temperature rate constant for the reaction of Na with Cl₂. Silver Joel A. «J. Chem. Phys.», 1986, 84, № 8, 4718—4720 (англ.)

В условиях потока с использованием ЛИФ детектирования продуктов определена константа скорости реации $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{Cl}$ при давл. 1,96 Торр и области времен контакта реагентов 2—11 мс. Константа скорости реации при 294 К равна $(6,7 \pm 0,9) \cdot 10^{-10} \text{ см}^3/(\text{молекула} \cdot \text{с})$. Расчет этой константы в рамках модели, описанной ранее (Gislason E. R., in «Alkali—Halide Vapors: Structure, Spectra and Reaction Dynamic», N. Y. 1979), дает величину $7,5 \cdot 10^{-10} \text{ см}^3/(\text{молекула} \cdot \text{с})$ в предположении, что величина сродства к электрону молекулы Cl₂ составляет 1,63 эВ.

Л. Ю. Русин

X. 1986, 19, N 22

Cl₂

1986

7 19 Б1195. Сечения фотоионизации атомов и молекул хлора при 584 Å. Photoionisation cross sections of chlorine atoms and molecules at 548 Å. Van der Meeg W. J., Butselaar R. J., de Lange C. A. «Austral. J. Phys.», 1986, 39, № 5, 779—788 (англ.)

Методом фотоэлектронной спектроскопии с использованием модуляции микроволнового разряда в газе из HCl или Cl₂ исследованы сечения фотоионизации σ атомов Cl и молекул Cl₂ излучением с длиной волны 584 Å (резонансная линия He-Iα). Сечения получены относительно перехода HCl(X¹Σ⁺)—HCl⁺(X¹Π_{1/2,3/2}) и приведены в абс. шкале с помощью абс. значения σ для последнего процесса, найденного с помощью (e 2e)-спектроскопии. Получены парциальные сечения σ для конечных ионных состояний Cl⁺3P_{2,1,0}, ¹D₂, ¹S₀ и Cl₂⁺X²Π_{g,1/2,3/2}, A²Π_{u,1/2,3/2}, B²Σ_g⁺. Для низших ионных состояний σ равны 19,7±2,5 и 36,7±5,5 Мбарн для Cl и Cl₂, соотв.

О. А. Басченко

X. 1987, 19, N 19

Cl₂

(M. 26093)

1987

Bowmaker G.A., Boyd P.D.W.,

empyk-
myro,
meop.
poreum

J. Mol. Struct. (Theochem),
1987, 150, 327-344.

от 29.193

1984

Cl₂

† 18 Б1259. Многофотонные спектры и состояния галогенов. Multiphoton spectra and states of halogens.

Grand J. C. D., Hoy A. R. «Appl. Spectrosc. Rev.», 1987, 23, № 3—4, 285—328 (англ.)

Обзор работ в обл. эксперим. и теорет. исследований электронной структуры и спектров молекул галогенов выполненных за последние 10—12 лет. Рассмотрена систематика электронных состояний, инструментальные методы их исследования (помимо классич. методов, метод многофотонного возбуждения, метод маркировки поляризацией). Особое внимание удалено ионно-парным состояниям молекул. Обсуждены также результаты исследований многофотонных переходов с участием валентных состояний, исследований ридберговских состояний и взаимодействие их с ионно-парными состояниями. В приложении дана сводка данных (значения T_e , D_e , ω_e , ω_{exe} , B_e , R_e) по ионно-парным состояниям молекул Cl₂, Br₂, I₂, BrF, BrI, ClI, F. Библ. 118. В. М. Ковба

№ 76

Х. 1988, 19, N 18

Cl_2

1987

Bernusai A.A., Bealbet-
zo G.M.

J. Raman Spectrosc.

ll. n.

1987, 18, n. 2. p. 93-95.

(cer. Br_2 ; II)

Cl₂

1987

Г 11 Д110. Нахождение методом спектроскопии электронных импульсов распределений орбитальных импульсов и энергий связи для заполненной валентной оболочки молекулярного хлора. Orbital momentum distributions and binding energies for the complete valence shell of molecular chlorine by electron momentum spectroscopy. Frost L., Grisogono A. M., McCaghthy I. E., Weigold E., Brion C. E., Bawagan A. O., Mukherjee P. K., Von Niessen W., Rosi M., Sgamellotti A. «Chem. Phys.», 1987, 113, № 1, 1—18 (англ.)

III. 1.

Методом спектроскопии электронных импульсов и методом ф-ций Грина в варианте алгебраической диаграммной конструкции (АДК) выполнено исследование электронных и энергетич. характеристик молекулярного хлора. Найдены распределения орбитальных импульсов и энергий связи для молекулярных орбиталей, образующих валентную оболочку, построены карты плотности орбитальных моментов. Расчеты в рамках АДК проведены с точностью до четвертого порядка теории возмущений. Обсуждено влияние на результаты расчетов включения в базисный набор поляризационных ф-ций. Библ. 43.

А. И. К.

φ. 1987, 18, N 11

Cl₂

1987

7 Д51. Расчет средних значений степеней межъядерной координаты двухатомной молекулы с использованием гипервироидальной теоремы. Иванов В. С., Соловьев В. Б. «Оптика и спектроскопия», 1987, 62, № 3, 510—513

Описан рекуррентный метод расчета матричных элементов $\langle v, J|x^k|v, J \rangle$, $k=1, 2, 3, \dots$ оператора линейной координаты $x = (r - r_e)/r_e$ и собств. значений энергии $E_{v,J}$ колебательно-вращательных уровней двухатомных молекул, основанный на использовании гипервироидальной теоремы. В отличие от аналогичных методов вращательный член в гамильтониане целиком отнесен к возмущению. Проведены расчеты с модельным потенциалом основного электронного состояния молекулы Cl₂. Результаты расчетов свидетельствуют о том, что во многих практических случаях метод приводит к удовлетворительной точности вычисляемых величин.

Резюме

оп. 1987, 18, № 7

Clz

Om. 27890

1987

Карачевцев Г. В.,

(Аe)

ИС. ОДЛИЗ. КЕЧЕСИИ, 1987,
61, №, 2070-2074.

Cl₂

0127951

1987

108: 28933d A photoelectron spectroscopic study of low-lying Rydberg states in molecular chlorine using multiphoton ionization. Koenders, B. G.; Wieringa, D. M.; Drabe, K. E.; De Lange, C. A. (Dep. Phys. Chem., Free Univ. Amsterdam, 1081 HV Amsterdam, Neth.). *Chem. Phys.* 1987, 118(1), 113-21 (Eng). Resonance enhanced multiphoton ionization (REMPI) with kinetic energy resolved electron detection is reported for Cl₂. Mol. Rydberg states were studied between 73,000 and 79,000 cm⁻¹ and are accessed by 3-photon absorption. Singlet and triplet 2Π_u states give rise to qual. very simple Franck-Condon progressions in the photoelectron spectra, indicating predominant Rydberg character. In contrast, the photoelectron spectrum of the 2¹Σ_u⁺ state shows strong perturbations. Direct evidence for the mixed Rydberg-valence character of this state is apparent from the irregular Franck-Condon progression and from the fact that ionization occurs to both the 2Π_g and 2Σ_g⁺ ionic states of Cl₂.

*Pugder
COCMoH*

c.A.1988, 108, NY

Cl₂

DM. 26956 1987

106: 110454r Photodissociation, third harmonic interference polarization effects, and the MPI spectroscopy of chlorine. Li Leping; Wu, Ming; Johnson, Philip M. (Dep. Chem., State Univ New York, Stony Brook, NY 11794 USA). *J. Chem. Phys.* 86(3), 1131-5 (Eng). The multiphoton ionization spectrum of Cl were studied in the region of $2^1\Pi_u \leftarrow X^1\Sigma_g^+$ (1,0-0) 3-photon resonances. Spectra at various pressures were obtained with different polarizations, and counterpropagating beam expts. were carried out to restore the peaks quenched by 3rd harmonic interference effects. Cl atoms, caused by photodissocn., produce prominent lines in the spectrum and are responsible for 3rd harmonic generation (THG) which in turn excites some spin-forbidden transitions by 1-photon absorption. The change is discussed of polarization behavior in the presence of THG and the resultant effect on the symmetry assignments of the excited states. Third harmonic destructive interference effects in mol. systems are discussed, i.e. total suppression of 3-photon transition to 1-photon allowed states common in atoms, will not usually occur in mols. although in general changes in polarization behavior should be obsd. at higher pressure. This conclusion is demonstrated in the Cl₂ spectrum.

$2^1\Pi_u \leftarrow X^1\Sigma_g^+$
многородоч.
среди ионизал.

c. A. 1987, 106, N/4

Cl₂

1987

№ 16 Б1174. Динамика и спектральные проявления двухфотонного поглощения при переходе из связанного в связанное состояние через отвечающее отталкиванию промежуточное состояние. Dynamics and spectroscopic manifestations of two-photon bound-bound absorption through a repulsive intermediate state. Li L., Liper R. J., Park H., Chupka W. A., Colson S. D. «J. Chem. Phys.», 1987, 87, № 11, 6767—6769 (англ.)

Изучены спектры 2-х фотонного поглощения (обл. ~278—290 нм) газ. Cl₂. Исследования проводили в свободной струе смеси 1% Cl₂/H₂ с использованием времеполетного масс-спектрометра и перестраиваемого импульсного лазера на красителе. В спектрах наблюдали электронно-колебат. полосы в обл. переходов $^1\Pi_g \leftarrow X^1\Sigma_g^+$ и $^3\Pi_g \leftarrow X^1\Sigma_g^+$ ($v' = 0—15$ для синглетных состояний и $v' \approx 75—100$ для триплетных). Анализ спектров с учетом зависимости от времени и франк-кондоновского перекрывания показал, что переход из

М.Н.

X. 1988, 19, N 16

связанного в связанное состояние происходит через отвечающее отталкиванию промежут. состояние (время жизни состояния <1 пс). Подчеркивается перспективность использования таких переходов для исследования высоковозбужденных состояний и динамики диссоциирующих молекул.

А. В. Бобров

Cl₂

1987

№18 Б1023. Неэмпирический расчет потенциалов ионизации и постоянных сверхтонкого расщепления для анион-радикалов FCl^- и Cl_2^- . Ab initio calculation of the ionization potentials and hyperfine splitting constants of the radical anions FCl^- and Cl_2^- . Nguyen Minh Tho, Ha Tae-Kyu. «Chem. Phys. Lett.», 1987, 136, № 5, 413—417. (англ.)

Методами теории возмущений Меллера—Плессета и конфигурац. взаимодействия в базисах типа 6-31 ГФ, дополненных поляризац. и диффузными ф-циями, рассчитаны энергии молекул Cl_2 и FCl , их анионов, а также сродство к электрону молекул. С полученными волновыми ф-циями вычислены дипольные и квадрупольные моменты, градиент эл. поля, спиновые плотности и постоянные сверхтонкого расщепления (для анион-радикалов FCl^- и Cl_2^-). Найдено, что сродство к электрону согласуется для Cl_2 с эксперим. данными в пределах

(73)

X.1987, 19, N 18

Cl₂

DM. 26 304 1987

16 Б1204. Идентификация и анализ перехода $D' \rightarrow A'$ в спектре испускания Cl₂. Identification and analysis of the $D' \rightarrow A'$ transition in the emission spectrum of Cl₂. Tellinghuisen Joel, Chakraborty Dilip K. «Chem. Phys. Lett.», 1987, 134, № 6, 565—570 (англ.)

Проведен повторный анализ спектра испускания Cl₂ в Ag возбуждаемого в разрядном источнике Тесла. Использовались изотопические чистые образцы ³⁵Cl₂ и ³⁷Cl₂. Подтверждено отнесение системы полос в области 258 нм к переходу $D' 2_g(^3P_2) \rightarrow A' 2_u(^3\Pi)$. Значения ΔT_e , ω_e' , ω_e'' , $\omega_e'x_e'$, $\omega_e''x_e''$ (в см⁻¹), R_e' , R_e'' (в А): 40125,4; 253,17; 257,27; 1,14; 4,86; 2,87; 2,43. Коэф-ты ангармоничности более высоких порядков: $D' - c_{v3} = 0,009$, $c_{v4} = -0,00011$; $A' - c_{v3} = -0,032$ см⁻¹. В том же диапазоне наблюдалась еще одна, более слабая система полос предварительно отнесенная к переходу $\beta 1_g(^3P_2) \rightarrow A1_u(^3\Pi)$. Значения ΔT_e , ω_e' , ω_e'' , $\omega_e'x_e'$, $\omega_e''x_e''$ (в см⁻¹): 40127,3; 252,5; 256; 1,0; 5,1; $c v_3(A) = -0,044$ см⁻¹, $R_e' = 2,88$, $R_e'' = 2,43$ А.

Б. М. Ковба

X. 1987, 19, N/16

Cl₂

1987

Om. 26304

106: 223409y Identification and analysis of the D' \rightarrow A' transition in the emission spectrum of molecular chlorine. Tellinghuisen, Joel; Chakraborty, Dilip K. (Dep. Chem., Vanderbilt Univ., Nashville, TN 37235 USA). *Chem. Phys. Lett.* 1987, 134(6), 565-70 (Eng). The emission spectrum of Cl₂ in Ar is reexamd. using Telsa discharge sources contg. isotopically pure ³⁵Cl₂ and ³⁷Cl₂. Earlier speculation that the dominant emission near 2580 Å is due to the D' 2_g(³P₂) \rightarrow A' 2_u(³Π) transition is confirmed, with the following consts. (cm⁻¹) obtained for these states: $\Delta T_c = 40125.4$, $\omega'_e = 253.17$, $\omega''_E = 257.27$. A weaker band system in the same spectral rgion is tentatively assigned to β 1_g(³P₂) \rightarrow A 1_u(³Π).

(D' \rightarrow A')

M.A.

C.A. 1987, 106, N26

Cl₂

1987

Tellingheisen J. B.

checkmp
vernyck.
floraoczen,
prelopecz;
poicrem
cyclics no
coemash.
noem. центробезе.
расмисзе.

Gov. Rep. Announce.
Index. (U.S.) 1987,
87 (16), Abstr. № 734,
694.
(col. I₂; III)

Cl_2

OM. 3057

1988

109: 138090c Hyperfine predissociation of the B state of molecular chlorine. Billy, N.; Girard, B.; Gouedard, G.; Vigue, J. (Lab. Spectrosc. Hertzienne, ENS, 75231 Paris, Fr.). *J. Chem. Phys.* 1988, 89(2), 1196-8 (Eng). Hyperfine predissocn. is reported for the 1st time for the B-state of Cl_2 . A dye laser was used to excite the B-X fluorescence in a supersonic beam. Various level lifetimes are discussed.

~~negligible~~
~~absent~~

B-cm.

C.A. 1988, 109, N¹⁶.

Cl₂

1988

3 Б1218. Сверхтонкая предиссоциация Cl₂ в состоянии B. Hyperfine predissociation of the B state of Cl₂ / Billy N., Girard B., Couédard G., Vigué J. // J. Chem. Phys.—1988.—89, № 2.—С. 1196—1198.—Англ.

Исследована сверхтонкая предиссоциация молекул ³⁵Cl₂ в состоянии B. При лазерном возбуждении B—X перехода в нетурбулентном сверхзвуковом пучке чистого хлора измерены времена жизни (τ) уровней с $I=0$ для различных колебат. мультиплетов с $v=12$, 13 и 24 электронного состояния B. Проанализированы кривые затухания Фл. Объяснены наблюдаемые различия во временах жизни Фл с различных колебат. состояний ($\tau_{v=12}=1200$, $\tau_{v=13}=50$ и $\tau_{v=24}\approx 150$ мкс). Удлинение τ для чисто излучат. перехода с $v=12$ связано с воздействием сверхтонкой предиссоциации на времена жизни уровней с $I=0$. Проведено сопоставление полученных результатов с известными данными по молекулам Br₂ и I₂.

Н. Н. Морозов

X. 1989, № 3

Cl_2

№ 31162

1988

6 Л427. Изотопические сдвиги в системе $\text{Cl}_2(B-X)$.
Isotope shifts in the Cl_2B-X system / Gouédard G.,
Billy N., Girard B., Vigué J. // Can. J. Phys.— 1988.—
66, № 8.— С. 721—724.— Англ.

С помощью одномодового кольцевого лазера на кра-
сителе исследован спектр возбуждения флуоресценции
 $\text{Cl}_2(X, v'=0 \rightarrow B, v' \geq 18)$ в природной смеси различ-
ных изотопов $^{35-35}\text{Cl}_2$, $^{35-37}\text{Cl}_2$ и $^{37-37}\text{Cl}_2$. С высокой
точностью определены изотопич. сдвиги полос. Показа-
но, что значения изотопич. сдвигов хорошо описываются
в рамках локальной интерполяционной процедуры,
использующей концепцию редуцированных по массе
квантовых чисел.

В. С. Иванов

о. 1989, № 6

Cl₂

Om. 3462

1988

B-X

MONOMERS
Glasses

C.A. 1989, 110, N6

110: 47750z Isotope shifts in the molecular chlorine B-X system. Gouédard; G.; Billy, N.; Girard, B.; Vigue, J. (Lab. Spectrosc. Hertz., Ecole Norm. Super., 75231 Paris, Fr.). *Can. J. Phys.* 1988, 66(8), 721-3 (Eng). The fluorescence excitation was studied of natural Cl₂ induced by a monomode ring dye laser around various X(v" = 0) → B(v' ≥ 18) bandheads. Contrary to the main ³⁵⁻³⁵Cl₂ isotope, the less abundant species ³⁵⁻³⁷Cl₂ and ³⁷⁻³⁷Cl₂ were not previously thoroughly investigated in this region. The expt. allowed a precise detn. of a no. cf isotope shifts, which are calculable by a local interpolation procedure of J.A. Coxon's (1980) data, using the concept of mass-reduced quantum nos.

ОП № 29 626

1988

18 Б1273. Спектроскопия и фотофизика ридберговских, ионно-парных состояний $^1\Pi_g$ и $^3\Pi_g$ Cl₂, исследованные методом многофотонной ионизации. Spectroscopy and photophysics of $^1\Pi_g$ and $^3\Pi_g$ Rydberg, ion-pair states of Cl₂, revealed by multiphoton ionization. Li L., Lipert R. J., Park H., Chupka W. A., Colson S. D. «J. Chem. Phys.», 1988, 88, № 8, 4608—4613 (англ.)

Методом резонансной многофотонной (2+1) ионизации молекул Cl₂, охлажденных в сверхзвуковой струе с масс-спектрометрической регистрацией образующихся ионов, исследованы смешанные ридберговско(4sσ)-ионно-парные состояния $^1\Pi_g$ и $^3\Pi_g$, характеризующиеся наличием двух минимумов на потенциальных кривых. Для возбуждения использовался перестраиваемый лазер на красителе с удвоением частоты и шириной полосы возбуждения 0,3 см⁻¹. Согласно теоретическим расчетам, состояние $^1\Pi_g$ имеет сложную природу — ридберговское состояние (($\Pi_g \rightarrow 4s$) $^1\Pi_g$ взаимодействующее при малых межъядерных расстояниях (R) с отталкивательным валентным состоянием $^1\Pi_g(\Pi_u + \sigma_u)$, а при больших R взаимодействующее с валентным ионно-парным состоянием. Приведены энергии двухфотонных переходов.

Cl₂

М.Н.

Х. 1988, 19, N 18

из состояния X , $v''=0$ на колебат. уровни (v_b') внутренней потенциальной ямы состояния ${}^1\Pi_g$ ($v_b'=0-15$) изотопомеров ${}^{35}\text{Cl}_2$, ${}^{35}\text{Cl}{}^{37}\text{Cl}$ и ${}^{37}\text{Cl}_2$ ($\nu_{00}=67\ 027\ \text{см}^{-1}$) и состояния ${}^3\Pi_g$ ($v_b'=0-9$) ${}^{35}\text{Cl}_2$ ($\nu_{00}=63\ 472\ \text{см}^{-1}$), а также энергии переходов на уровни, лежащие выше потенциального барьера состояния ${}^3\Pi_g$ ($v_a'=1-30$). Энергия соотв. максимуму потенциального барьера составляет $69\ 250 \pm 100\ \text{см}^{-1}$, а высота барьера относительно внутреннего минимума потенциальной кривой равна $5778\ \text{см}^{-1}$. Обсуждены природа промежут. состояния (отталкиват. состояние $C{}^1\Pi_u$ или ридберговское состояние $(4p\sigma_u){}^1\Pi_u$) и механизм образования атомных ионов. Наблюдаемое изменение ширины линий в спектрах объясняется предиссоциацией уровней во внутренней потенциальной яме, обусловленной отталкиват. валентным состоянием. В. М. Ковба

P. M.
9-41

1988

16 Б1150. Фотоэлектронная спектроскопия молекулярного хлора с возбуждением синхротронным излучением. Photoelectron studies of molecular chlorine using synchrotron radiation. Reddish T., Cafolla A. A., Cotter J. «Chem. Phys.», 1988, 120, № 1, 149—154 (англ.)

С использованием синхротронного излучения с энергией E от 13,6 до 14,15 эВ в кач-ве источника возбуждения исследованы фотоэлектронные спектры молекул Cl_2 . Измерения проведены на спектрометре с многоканальным детектором (разрешение >22 мэВ) в обл. конечного $X^2 \Pi_g$ состояния Cl_2^+ . В спектрах идентифицирована структура, отвечающая кол. уравням состояний $^2\Pi_{g3/2}$ и $^2\Pi_{g1/2}$ вплоть до значений кол. квантового числа $v=34$. Из анализа положений компонент кол. структуры определены частота колебаний $\omega_e = 79,6 \pm 0,3$ мэВ, константа ангармоничности $\omega_{ex_e} = 0,37 \pm 0,05$ мэВ и спин-орбитальное расщепление $= 86,3 \pm 0,3$ мэВ. Получе-

Х. 1988, 19, N 16

ны зависимости от E сечений (σ) возбуждения различных кол. уравнений состояния $X^2\Pi_gCl_2^+$. В $\sigma(E)$ найдены три серии особенностей (две из к-рых обнаружены впервые), соотв. автоионизац. кол. уровням ридберговых состояний, сходящихся ко второму Пт ионизации $A^2\Pi_g$.

О. А. Басченко

Cl₂

1988

8 J1343. Исследование молекулярного хлора методом фотоэлектронной спектроскопии с использованием синхротронного излучения. Photoelectron studies of molecular chlorine using synchrotron radiation. Reddish T., Cafolla A. A., Comer J. «Chem. Phys.», 1988, 120, № 1, 149—154 (англ.)

С использованием монохроматизированного синхротронного излучения в области 13,6—14,5 эВ получены фотоэлектронные спектры свободных молекул Cl₂ в области основного электронного состояния иона $X^2\Pi_g$ (11,5—13 эВ). Основное внимание в работе удалено изучению влияния процессов автоионизации на заселен-

и.п.

φ. 1988, 18, № 8

ние колебат. уровней состояния $X^2\Pi_g$. По эксперим. данным расчитаны колебат. константы и постоянная спин-орбитального взаимодействия для состояния $X^2\Pi_g$ (в мэВ): $\omega_c = 79,6$, $\omega_e x_e = 0,37$ и 86,3 соответственно. Отождествлены новые колебат. прогрессии, отнесенные авторами к сверхвозбужденным состояниям, через которые идет процесс автоионизации.

М. Т.

Cl₂

1988

108: 121394p The D' \rightarrow A' transition in chlorine molecule.
Tellinghuisen, Patricia C.; Guo, Baochuan; Chakraborty, Dilip K.;
Tellinghuisen, Joel (Dep. Chem., Vanderbilt Univ., Nashville, TN
37235 USA). *J. Mol. Spectrosc.* 1988, 128(1), 268-77 (Eng).
The emission spectrum of Cl₂ in inert buffer gases is dominated by a
band system with peak intensity \sim 2580 Å. This transition was
identified as the D'(2_g³P₂) \rightarrow A'(2_u³Π) system, where the parenthetical
entry for the upper state indicates its ion-pair parentage, and the
lower state is the lowest excited valence state. A rotational anal.
which includes a total of 1300 assigned lines for 7 ν'-ν'' bands in ³⁵Cl₂
and 10 in ³⁷Cl₂ yielded the following spectroscopic consta. for ³⁵Cl₂
(units cm⁻¹ and Å): ΔT_e = 40, 126.7(6), ω'_e = 252.43(1), ω''_e =
258.5(5), B'_e = 0.11671(2), B''_e = 0.16311(8), R'_e = 2.8742(2), and R''_e
= 2.4313(6). The abs. energies of both states remain uncertain but
are estd. from other work to be T_e = 57, 300(20) and T'_e = 17, 170(20)
cm⁻¹.

C.A.1988, 108, N14

Cl₂

1988

8 Л240. Переход $D' - A'$ в молекуле Cl_2 . The $D' \rightarrow A'$ transition in Cl_2 . Tellinghuisen Patricia C., Guo Baochuan, Chakraborty Dilip K., Tellinghuisen Joel. «J. Mol. Spectrosc.», 1988, 128, № 1, 268—277 (англ.)

Получены эмиссионные спектры $^{35}\text{Cl}_2$ и $^{37}\text{Cl}_2$ в газовой фазе с разрешенной колебательной структурой системы полос $D' - A'$ (2580 \AA). Для некоторых полос хорошо разрешена вращательная структура. Построены потенциалы Ридберга—Клейна—Риса и определены основные спектроскопич. постоянные исходного и конечного электронных состояний. Каких-либо аномалий вращательной структуры не обнаружено; имеющиеся в литературе данные о ее искажении вследствие возмущений получены вследствие неправильного определения положения начала полос. Состояние A' отождествлено с низшим валентным возбужденным состоянием $^3\Pi_u$, D' — с низшим «ионным» состоянием $(\text{Cl}^+ ({}^3P_2) + \text{Cl}^- ({}^1S))$. Библ. 32. А. В. Зайцевский

III-1.

phi. 1988, 18, N 8

Cl₂

1988

17 Б1231. Переход $D' \rightarrow A'$ в Cl_2 . The $D' \rightarrow A'$ transition in Cl_2 . Tellinghuisen P. C., Guo B., Chakraborty D. K., Tellinghuisen J. «J. Mol. Spectrosc.», 1988, 128, № 1, 268—277 (англ.)

Сфотографирована система полос в спектре испускания высокого разрешения молекулы Cl_2 , связанная с переходом из ионно-парного состояния $D'(2g^3P_2)$ ($v'=0-10$) $\rightarrow A'(2u^3\Pi)$ ($v''=1-13$). Приведено положение и отнесение кантов полос для $^{35}\text{Cl}_2$ и $^{37}\text{Cl}_2$. Для ряда полос измерена и проанализирована вращательная структура. Значения (в см^{-1}) T_e , D_e , ω_e , ω_{exe} , ω_{eye} , B_e , α_e , D_e , β_e , H_e и R_e (в А) для $^{35}\text{Cl}_2$: состояние D' — 57 300; 38 800 (продукты диссоциации — $\text{Cl}^+({}^3P_2) + \text{Cl}^-({}^1S)$); 252,427; 1,018; 0,00244; 0,11671; $6,42 \cdot 10^{-4}$; $9,98 \cdot 10^{-8}$; $2,0 \cdot 10^{-10}$; $1,46 \cdot 10^{-15}$; 2,8742; состояние A' — 17 170; 3110; 258,50; 5,458; 0,105 (коэффициенты ангармоничности более высокого порядка $C_{v4} = -0,0132$, $C_{v5} = 4,4 \cdot 10^{-4}$; 0,16311; $2,492 \cdot 10^{-3}$ (пада-

X. 1988, 19, N 17

метры зависимости B от v более высокого порядка
 $C_{r3} = -3,07 \cdot 10^{-5}$; $C_{r4} = -3,5 \cdot 10^{-6}$; $2,58 \cdot 10^{-7}$; $1,0 \cdot 10^{-8}$;
 $-8,3 \cdot 10^{-13}$ (оценены также параметры зависимости D
и H от v более высоких порядков); $2,4313$; $\Delta T_e =$
 $= 40126,72$. Рассчитаны параметры потенц. кривой
РКР (G_v , $R_{\min.}$, $R_{\max.}$) и спектроскопич. параметры
(B_v , D_v , H_v) $^{35}\text{Cl}_2$ в состояниях D' ($v=0-12$) и A'
($v=0-12$) и значения факторов Франка-Кондона
для переходов $v_{D'} = 0-5-v_{A'} = 0-15$ в молекулах
 $^{35}\text{Cl}_2$, $^{35}\text{Cl}^{37}\text{Cl}$ и $^{37}\text{Cl}_2$ ($J' = J'' = 0$ и 50). В. М. Ковба

для
знат
и

Cl₂

1988

110: 47777p VUV and UV fluorescence lifetimes of molecular chlorine. Tsukiyama, Koichi; Kurematsu, Yasumi; Tsukakoshi, Motowo; Misu, Akira; Kasuya, Takahiro (RIKEN, Wako, Japan 351-01). *Chem. Phys. Lett.* 1988, 152(6), 523-7 (Eng). A spectroscopic study of Cl₂ by vacuum UV (VUV) laser-induced fluorescence is reported. The free jet excitation spectrum at 79,000-80,100 cm⁻¹ revealed the contribution of some addnl. band systems other than the dominant 2 1Σ_u⁺ ← X 1Σ_g⁺ transition system. The VUV and UV fluorescence lifetimes of ≤1-15 ns depended strongly upon the excitation wavelengths, but little on the fluorescence wavelengths. Possible assignments of the excitation bands are discussed.

(By CP Chem)

C.A. 1989, 110, n6

Cl_2

1988

108: 65190c Analysis of bound-free fluorescence and improved characterization of the electronic and spectroscopic properties of the $1^1\Sigma_u^+$ state of chlorine molecule. Woerner, J.; Moeller, J.; Stapelfeldt, J.; Zimmerer, G.; Haaks, D.; Kampf, S.; Le Calve, J.; Castex, M. C. (Inst. Experimentalphys., Univ. Hamburg, D-2000 Hamburg, 50 Fed. Rep. Ger.). *Z. Phys. D: At., Mol. Clusters* 1988, 14, 383-95 (Eng). Synchrotron radiation was used to selectively excite Cl in the vacuum UV spectral range. Stationary fluorescence spectra of the $1^1\Sigma_u^+$ state were obsd. following primary excitation of $1^1\Sigma_g^+$ and $2^1\Sigma_u^+$. The bound-free part of the spectra was analyzed with the aid of quantum mech. computer simulations. A potential energy curve was constructed which is an approxn. of the adiabatic double well potential energy curve of the $1^1\Sigma_u^+$ state. The inner well was characterized by $T_e = 73428 \pm 50 \text{ cm}^{-1}$, $r_e = 1.85 \pm 0.05 \text{ \AA}$; for the outer well hold $T_e = 64631 \pm 50 \text{ cm}^{-1}$, $r_e = 2.57 \pm 0.05 \text{ \AA}$, $\omega_r = 51 \pm 5 \text{ cm}^{-1}$, $\omega_{exc} = 0.668 \pm 0.01 \text{ cm}^{-1}$ ($^{35}\text{Cl}_2$; $\delta' < 30^\circ$). The potential energy curve was checked with fluorescence excitation spectra. Within the error limits, the results of a former synchrotron radiation study were verified. The $\text{Cl}_2 \gamma$ -state recently obsd. with laser spectroscopic methods, cannot be attributed to the outer well of $1^1\Sigma_u^+$.

(M.N., BYP
Gleimr)

c.A.1988, 108, n.8

1988

Cl₂

6 Л445. Анализ связанных-свободных переходов и уточненные характеристики электронных и спектроскопических свойств состояния $1^1\Sigma_u^+ + \text{Cl}_2$. Analysis of bound-free fluorescence and improved characterization of the electronic and spectroscopic properties of the $1^1\Sigma_u^+$ state of Cl_2 . Wörmer J., Möller T., Stapelfeldt J., Zimmerer G., Haaks D., Kampf S., Le Calvé J., Castex M. C. «Z. Phys.», 1988, D7, № 4, 383—395 (англ.)

Получены спектры флуоресценции из $1^1\Sigma_u^+$ состояния молекулярного хлора с селективным возбуждением синхротронным излучением в ВУФ области состояний $1^1\Sigma_u^+$ и $2^1\Sigma_u^+$. Спектры в области свободно-связанных переходов интерпретированы с применением квантовомеханического численного моделирования. При расчетах использована адиабатич. потенц. кривая состояния $1^1\Sigma_u^+$ с двумя минимумами, подогнанная по спектру возбуждения флуоресценции. Показано, что неидентифицированное состояние γCl_2 , наблюдаемое ранее лазерными спектроскопич. методами, может быть отнесено к внешней яме на потенц. кривой $1^1\Sigma_u^+$. Библ. 40.

Е. П. Смирнов

м.н.

φ 1988, 18, N 6

1988

Ch₂

/ 19 Б4344. Удобный фотолитический источник состояний $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+)$ и $\text{Cl}_2(D'3\Pi_{2g})$ для кинетических и спектроскопических исследований. Convenient photolysis source of $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+)$ and $\text{Cl}_2(D'3\Pi_{2g})$ states for kinetic and spectroscopic studies. Yu Y. C., Setser D. W. «J. Photochem. and Photobiol.», 1988, A42, № 1, 27—38 (англ.)

В области 140—350 нм зарегистрированы спектры Фл, возбуждаемые при облучении 0,05—0,5 Торр Cl_2 или COCl_2 в отсутствие и в присутствии буферных газов N_2 , Kr , Ar (до 200 Торр) и He (до 2000 Торр) монохроматич. светом 147,0 нм резонансной Хе-лампы с сапфировым окошком. Показано, что при $\Phi\tau$ Cl_2 возбуждается единственный переход $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+ - X^1\Sigma_g^+)$, а при $\Phi\tau$ COCl_2 — переход $\text{Cl}_2(D'3\Pi_{2g} - A'3\Pi_{2u})$. Это указывает на образование ионо-парных состояний $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+ \text{ и } D'3\Pi_{2g})$ соотв. с высоким

Х. 1988, № 19

колебат. возбуждением. В присутствии буферных газов наряду с колебат. релаксацией $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+)$ происходит его превращение в более низкое ионо-парное состояние $\text{Cl}_2(D'{}^3\Pi_{2g})$. На основе графиков Штерна — Фольмера определены константы скорости тушения $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+)$ и $\text{Cl}_2(D'{}^3\Pi_{2g})$ соотв. различными газами (10^{-10} см³/молекула·с): Не $1,6 \pm 0,1$; $< 0,05$; Ar $4,0 \pm 0,1$; $< 0,05$; Kr $6,1 \pm 0,1$; $1,4 \pm 0,1$; N₂ $6,2 \pm 0,1$; $0,89 \pm 0,03$; метан —; $4,9 \pm 0,2$; ацетилен —; 11 ± 1 . Для объяснения возбуждения состояния $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+)$ светом 147,0 нм потребовалось модифицировать приводимые в лит-ре параметры ПГ с двумя минимумами для молекулы $\text{Cl}_2(1^1\Sigma_u^+)$.

Библ. 34.

В. Е. Скурат

Plz

DM·32192·1 1989

Bell A.J., Pardon P.R.,
et al.,

Pasch.
cnekmp

Mol. Phys., 1989, 67,
N2, 465-472.

Cl₂

1989

111: 2431682 Resonance fluorescence and resonance Raman spectroscopy of halogen molecules under the irradiation of argon laser. Chang, Hua; Huang, Ta Min (Inst. Chem., Natl. Tsing Hua Univ., Hsinchu, Taiwan). *K'o Hsueh Fa Chan Yuch Kan* 1989, 17(2), 125-41 (Ch). The 488.0, 496.5, and 514.5 nm wavelengths of Ar ion laser rays were used to measure the resonance fluorescence spectra of Cl mol. The laser ray with 457.9, 476.5, and 488.0 nm wavelengths could not measure the resonance Raman spectra but the laser rays with 363.8 and 351.1 nm could measure the resonance Raman spectra of Cl. Three sets of new resonance fluorescence spectra were measured for Br mol. by using 514.5 nm wavelength laser ray. There were resonance Raman spectra under the irradn. of 483.0 nm wavelength laser ray.

④ ~~Br₂~~

c.A.1989, 111, N26

Cl₂

10m. 31852 / 1989

19 Б1036. Закон масштабирования по ω_v вблизи молекулярного диссоциационного предела. Теория и экспериментальная проверка для B -состояния Cl_2 . ω_v Scaling law near a molecular dissociation limit: theory and experimental tests in Cl_2 B state / Gouédard G., Girard B., Billy N., Vigué J. // Chem. Phys.— 1989.— 132, № 3.— С. 385—390.— Англ.

M.P.

Предложено правило масштабирования для спектроподобных колебаний двухатомных молекул вблизи диссоциационного предела, согласно которому для величин, операторы которых слабо зависят от межъядерного расстояния, предполагается пропорциональность этих величин ω_v — локальной колебательной разности уровней. Проверка правила проведена на примере возбужденного B -состояния молекулы Cl_2 . Рассмотрены факторы Франка—Кондона для $B \rightarrow X$ перехода, коэффициенты гирроскопических предиссоциаций, интенсивность флюoresценции. Во всех случаях продемонстрирована надежность предлагаемого правила.

А. В. Немухин

X. 1989, N 19

Cl₂

№ 34/б2

1989

24 Б1333. Вакуумная ультрафиолетовая спектроскопия молекулы Cl₂, изолированной в чистом неоне, чистом аргоне или смешанных неон — аргоновых матрицах. Vacuum ultraviolet spectroscopy of the Cl₂ molecule trapped in pure neon, pure argon, or mixed neon-argon matrices / Gürtler P., Kunz H., Le Calvé J. // J. Chem. Phys.— 1989.— 91, № 10.— С. 6020—6029.— Англ.

Измерены спектры возбуждения и испускания молекул Cl₂ изолир. в Ne, Ar и смешанных Ne—Ar матрицах ($T=5\text{ K}$). Для возбуждения использован синхротронный источник излучения с монохроматором (область 30—300 нм, разрешение 0,03 нм). Спектры Фл измеряли в области 160—550 нм (разрешение 2 нм). При возбуждении Cl₂ в чистом Ne наблюдался «лазерный» переход $D'^3\Pi_{2g} (v'=0) \rightarrow A'^3\Pi_{2u} v''$. Обнаруженное изменение в распределении интенсивности в колебательной структуре по сравнению с газ. фазой (Cl₂/He) объясне-

III-11-

X. 1990, N 24

но изменением межъядерных расстояний верхнего и нижнего электронных состояний (на $\sim 0,12$ Å при изменении агрегатного состояния). В чистом Ag или смешанных Ne—Ag матрицах в спектре испускания появляются новые широкие полосы в области 4,1; 3,8 и 3,5 эВ, к-рые приписаны частицам $\text{Ag}(\text{Cl}^+)^*\text{Cl}^-$ в различных состояниях с переносом заряда. Исследована зависимость их интенсивности от относит. содержания Ag. Спектр возбуждения Cl_2 в Ne матрице показывает, что переход в ридберговское состояние ${}^1\Sigma_u^+$ в матрице сильно сдвинут в ВЧ-область.

Б. М. Ковба

обо.
ч нес

Cl₂

Он 32519

1989

№ 2 Б1162. Спектроскопия оптико-оптич. двойного резонанса перехода $1_g(^3P_2) - A^3\Pi(1_u) - X^1\Sigma_g^+ + Cl_2$. Optical-optical double resonance spectroscopy of the $1_g(^3P_2) - A^3\Pi(1_u) X^1\Sigma_g^+$ transition of Cl₂ / Ishiwata T., Ishiguro A., Tanaka I. // Chem. Phys. Lett.— 1989.— 159, № 5—6.— С. 594—598.— Англ.

С использованием двух перестраиваемых импульсных лазеров измерены спектры двойного оптико-оптич. резонанса молекул Cl₂ (давл. 3 Торр). Первый лазер использовали для селективной накачки колебат. уровней промежут. состояния $A^3\Pi(1_u)$ из основного состояния $X^1\Sigma_g^+$ (535—595 нм), вторым — зондировали переход $1_g(^3P_2) - A^3\Pi$ (248—259 нм). Регистрировали УФ-испускание в обл. 258 нм со спектральной шириной щели 3 нм. Выполнен анализ колебат. и вращат. структуры восьми полос перехода $A^3\Pi - X^1\Sigma_g^+$ ($3 \leq v' \leq 8$) и рассчитаны спектроскопич. постоянные для состояния $A^3\Pi(1_g)$ изотопомера $^{35}Cl_2$ (см⁻¹): $Y = 17453,24(4)$,

М.Н.

Х. 1990, № 2.

$Y_{10} = 252,772(23)$, $Y_{20} = -4,6172(44)$, $Y^{30} = -6,854(27) \cdot 10^{-2}$, $Y_{01} = 0,16223(17)$, $Y_{11} = -2,087(67) \cdot 10^{-3}$, $Y_{21} = -1,206(59) \cdot 10^{-4}$. В спектрах, полученных при фиксированной частоте лазера накачки, наблюдали вращат. структуру перехода $1_g(^3P_2) - A^3\Pi(1_u)$. Соотв. значения постоянных для состояния $1_g(^3P_2)$ составляют (см^{-1}): $Y_{00} = 57572,25(2)$, $Y_{10} = 252,206(12)$, $Y_{20} = -1,0005(18)$, $Y_{11} = 0,116656(77)$, $Y_{21} = -6,29(27) \cdot 10^{-4}$. Отмечено хорошее согласие измеренных положений кантов в системе $1_g(^3P_2) - A^3\Pi(1_u)$ с лит. данными по спектрам испускания Cl_2 , возбуждаемым разрядом Тесла.

С. Б. Осин



Cl_2

(On 32519)

1989

111: 143044p Optical-optical double resonance spectroscopy of the $1_g(^3P_2)$ -A $^3\Pi(1_u)$ -X $^1\Sigma_g^+$ transition of the chlorine molecule. Ishiwata, Takashi; Ishiguro, Atsushi; Obi, Kinichi; Tanaka, Ikuzo (Dep. Chem., Tokyo Inst. Technol., Tokyo, Japan 152). *Chem. Phys. Lett.* 1989, 159(5-6), 594-8 (Eng). The results are described of optical-ODR spectroscopy of Cl_2 on the $1_g(^3P_2) \leftarrow (h\nu_2)$ -A $^3\Pi(1_u) \leftarrow (h\nu_1)$ -X $^1\Sigma_g^+$ transition. The state-selective transition from the ground state of Cl_2 to the A $^3\Pi(1_u)$ state was obsd. by scanning the pump laser ($h\nu_1$) frequency, while fixing the probe laser frequency ($h\nu_2$) to the $1_g(^3P_2)$ -A $^3\Pi(1_u)$ system. In this procedure, a rotational anal. on the A $^3\Pi(1_u)$ -X $^1\Pi_g^+$ system was made on several vibrational bands for 2 isotopic species, $^{35}\text{Cl}^{35}\text{Cl}$ and $^{37}\text{Cl}^{35}\text{Cl}$, and the vibrational numbering was detd. from the isotope difference. The $1_g(^3P_2)$ -A $^3\Pi(1_u)$ system was analyzed to establish the abs. position of the $1_g(^3P_2)$ ion-pair state.

$1_g(^3P_2) \leftarrow A ^3\Pi(1_u)$

$A ^3\Pi(1_u) \leftarrow X ^1\Sigma_g^+$

C.A. 1989, 111, 16

^{35}Cl

1989

Karna S.P., Grein F.

Int. J. Quantum

v.n.,
ab initio
pauciēū

Chem. 1989, 36(3),
265-78.

(see ^{19}F ; Li^+)

Cl_2

On 31741

1989

110: 66225y (3+1)REMPI PES of molecular chlorine in the 73300 to 75300 cm^{-1} region: $1^1\Sigma_u^+$ and $^3\Sigma_u$ states. Koenders, B. G.; Wieringa, D. M.; Kuik, G. J.; Drabe, Karel E.; De Lange, C. A. (Lab. Phys. Chem., Univ. Amsterdam, 1018 WS Amsterdam, Neth.). *Chem. Phys.* 1989, 129(1), 41-50 (Eng). Excited states of Cl_2 73,300-75,300 cm^{-1} above the neutral ground state were studied using a (3+1) resonance-enhanced multiphoton ionization (REMPI) scheme. Wavelength scans with linearly and circularly polarized light showed that all resonances at the 3-photon level corresponded to transitions to intermediate states which were 1-photon allowed. Most of the progressions obsd. had a counterpart in 1-photon vacuum US studies, but 1 progression was found which was absent in 1-photon work. Photoelectron (PE) spectra obtained for this progression, which was assigned as $^3\Sigma_u$, revealed Rydberg character with a $^2\Pi_{3/2}$ core. To substantiate this assignment the PE spectra of various vibrational levels assocd. to the $1^1\Sigma_u^+$ state in the vicinity of the $^3\Sigma_u$ origin were simulated numerically. These simulations of the $1^1\Sigma_u^+$ state, which is complicated due to Rydberg-valence interactions, were based on an adiabatic approach and are in agreement with the exptl. results. A sep. anal. in terms of diabatic wavefunctions showed

$(1^1\Sigma_u^+)$
 $3\Sigma_u$
checkmfr

C.A. 1989, 110, N8

the adiabatic approach to be valid under the present circumstances.
The PE spectra showed that the Rydberg part of the $1\ ^1\Sigma_u^+$ state
potential has a $^2\Pi_{g3/2}$ core.

Cl₂

[Om. 34160]

1989

2 11g Koenders B.F., Kegelko-
ver J.M., Kuik F.J.,
Puglisi et al.,
Cocino et al.

J. Chem. Phys. 1989, 91, N10,

6042 - 6051

Photoelectron spectroscopic

studies of multiphoton processes in molecular chlorine involving the $2^{11}g$ Rydberg state.

Cl₂

03/32058

1989

7 11 Л342. Экспериментальное подтверждение смешения ридберговского и ионно-парного состояний в состоянии $\text{Cl}_2 (1^1\Sigma_u^+)$. Experimental evidence for Rydberg and ion-pair state mixing of Cl_2 in the $1^1\Sigma_u^+$ state / Yamanouchi Kaoru, Tsuchizawa Tai, Miyawaki Jun, Tsuchiya Soji // Chem. Phys. Lett.— 1989.— 156, № 4.— С. 301—304.— Англ.

Спектры индуцированной лазером флуоресценции и резонансно-усиленной двухфотонной ионизации перехода $1^1\Sigma_u^+ \rightarrow X^1\Sigma_g^+$ охлажденных в струе молекул Cl_2 исследованы с помощью перестраиваемого ВУФ-лазера. Вращательный анализ переходов $(v', v'') = (39, 0)$ молекул $^{35}\text{Cl}_2$ и $^{35}\text{Cl}^{37}\text{Cl}$ показал, что в состоянии $1^1\Sigma_u^+$, $v' = 39$ средние значения межъядерного расстояния для обеих изотопич. молекул локализованы в области ридберговской ямы потенциала с двумя минимумами, что является прямым эксперим. подтверждением смешения ридберговского и ионно-парного состояний Cl_2 .

В. С. Иванов

φ. 1989, № 11

Cl₂

[Om 32058]

1989

110: 202003d Experimental evidence for Rydberg and ion-pair state mixing of molecular chlorine in the $1^1E_u^+$ state. Yamanouchi, Kaoru; Tsuchizawa, Tai; Miyawaki, Jun; Tsuchiya, Soji (Coll. Arts Sci., Univ. Tokyo, Tokyo, Japan 153). *Chem. Phys. Lett.* 1989, 156(4), 301-4 (Eng). The laser-induced fluorescence and resonantly enhanced 2-photon ionization spectra for the $1^1\Sigma_u^+ - X^1\Sigma_g^+$ vibronic transitions of jet-cooled Cl₂ were obsd. by using a tunable vacuum UV laser. A rotational anal. of the (v' , v'') = (39, 0) transitions for ³⁵Cl₂ and ³⁵Cl³⁷Cl reveals that the $v' = 39$ levels of the $1^1\Sigma_u^+$ state of these 2 isotope species are localized in a Rydberg well of the double-min. potential. The mixing of the Rydberg and ion-pair potentials is evidenced by the localization in the Rydberg well.

Brausam
Amano

$1^1\Sigma_u^+ - X^1\Sigma_g^+$

C.A. 1989, 110, n22