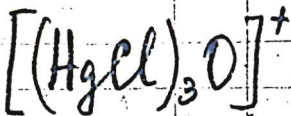


Hg-cl



[Bsp - 1586 - V | 1953

Gradenig, D.; et al.

"Nature"

1953, 172, N 4348

548-85.

(Ze)

Синтез

1953

$2 \text{HgCl}_2 \cdot \text{HgO}$ Bp-1583-V

Weiss A. et al.

"Z. Naturforsch"

1953, 88 N 3, 162-63.

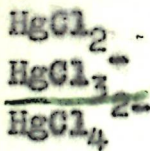
см. Таблица 98 N 1, 81-2

$\nu_{\text{Hg-O}}$

$\nu_{\text{Hg-Cl}}$

3074-VI

1963



(Vi, sil.post.)

Janz G.J., James D.W.

J. Chem., Phys., 1963, 38, N 4, 905-9

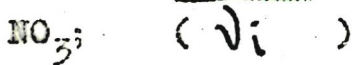
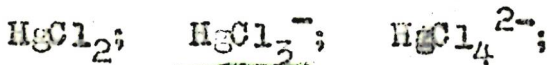
Vibrational spectra of molten halides of mercury. II Trichloro- and Tetrachloromercurate ions.

PJX., 1964, 17B105
J.

ЕСТЬ оригинал

3072-VI

1984



Janz G.J., Baddiel C.,
Kozlowski T.R.

J.Chem.Phys., 1964, 40, N 1,
2055-2057

Vibrational spectra of molten ...

J

PF, 1965, 29200

10

HgCl₂

BD-M1999-IV | 1966

Nagarajan G.

ν_i ,
mor. no. 6.

Indian J. Pure and Appl.
Phys., 1966, 4, N11, 423-28

(cu BH₃)

HgCl₃⁻

1975

Sharma S. K. et al.

env. noem

Acta Ciencia Indica
1975, 1(3) 251-7 (eng)

(env AlCl₃; III)

Hg-Cl coeg.

1981

Tossell J. A., et al.

мерзун
св. св.

Inorg. Chem. 1981, 20,
N10, 3333-3340.

(см. Cu-Cl coeg. III)

Hg·HCl

Om. 18340

1983

99: 184248k Rotational spectroscopic constants and structure of the mercury-hydrogen chloride van der Waals complex. Campbell, E. J.; Shea, J. A. (Noyes Chem. Lab., Univ. Illinois, Urbana, IL 61801 USA). *J. Chem. Phys.* 1983, 79(8), 4082-3 (Eng). A pulsed Fourier transform microwave spectroscopic study of the Hg-HCl van der Waals complex was carried out in a Fabry-Perot cavity and yielded the following ground state rotational consts. (B_0), centrifugal distortion consts. (D_J), and Cl nuclear quadrupole coupling consts. (χ_{aa}): (1) for $^{202}\text{Hg}-\text{H}^{35}\text{Cl}$: $B_0 = 998.0064(2)$, $D_J = 0.003697(1)$, and $\chi_{aa}(^{35}\text{Cl}) = -40.350(94)$; and (2) for $^{202}\text{Hg}-\text{H}^{37}\text{Cl}$: $B_0 = 953.0469(8)$, $D_J = 0.003375(6)$, and $\chi_{aa}(^{37}\text{Cl}) = -31.894(400)$ in units of MHz. These spectroscopic consts. are consistent with a Hg-Cl distance of 4.097 Å with an av. angle between the HCl figure axis and the Hg-HCl center of mass axis of 31°. The av. HCl bending angle amplitude of 31° indicates that the Hg...HCl interaction is more anisotropic than those between Ar and HCl (41°), Kr and HCl (38°) or Xe and HCl (35°).

вращам.
постоян.,
структурн.
параметры

C.A. 1983, 99, N22

Hg + Cl₂

[Dm. 16876]

1983

Zouvet C., Loep B.,

?

Chem. Phys. Lett.,

1983, 96, N4, 426-428.



Tik.

1984

$\text{Hg}_n \text{Cl}^- (\text{H}_2\text{O})_6$
 $n=6, 7$

—21-Б1056. Квантовохимическое исследование структур с минимумом энергии для гексагидратных кластеров галогенидов ртути; модель ионной хемосорбции на металлическом электроде. Quantumchemical study of minimum-energy structures of a mercury—halogenide hexahydrate cluster: model for ion chemisorption on a metal electrode. Kuznetsov A., Reinhold J., Lorenz W. «Electrochim. acta», 1984, 29, № 6, 801—806 (англ.)

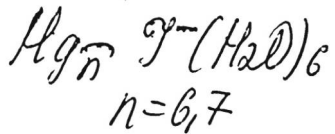
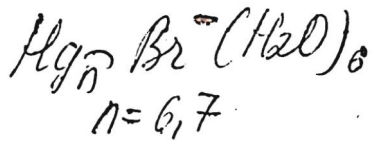
Методом ППДП/2 с оптимизацией геометрии исследованы системы $\text{Hg}_n \text{X} (\text{H}_2\text{O})_6$ (I), где $n=6, 7$, $\text{X}=\text{Cl}^-$, Br^- , I^- . Рассмотрена перестройка структуры I плоского кластера Hg_n с X, сольватированного 6-ю молекулами воды, в «хемосорбц.» состояние с прямым контактом между Hg_n и X. На Пв потенциальной энергии найдены 2 локальных минимума. Величины энергетич. барьера и частичного переноса заряда на металл λ -типа (отвечающего кинетич. стадии) для этой перестройки сопоставлены с эксперим. данными. Результаты расчетов подтверждают адекватность модели двойного слоя Гельмгольца.

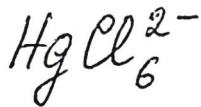
М. Кузьминский

поверхн.
 потенциал. энергии

(+2) 18

X. 1985, 19, № 21





1984

Mohan S., Revathy S.

Chem.
notes.

Indian J. Pure and
Appl. Phys., 1984, 22, N2,
117-120.



HgHCl

HgDCl

DM. 21153

1984

15 Б1240. Вращательные спектры, молекулярные структуры и постоянные ^{201}Hg -ядерного квадрупольного взаимодействия HgHCl и HgDCl . The rotational spectra, molecular structures, and ^{201}Hg nuclear quadrupole coupling constants of HgHCl and HgDCl . Shea J. A., Campbell E. J. «J. Chem. Phys.», 1984, 81, № 12, Pt1, 5326—5335 (англ.)

Методом МВ-фурье-спектроскопии с использованием резонатора Фабри-Перо и импульсного сверхзвукового сопла измерены в области частот 8—16 ГГц вращат. спектры 16 изотопич. образцов вандерваальсовых комплексов ртути с хлористым водородом в основном колебат. состоянии. Для генерации комплексов использовали спец. высокот-рный молек. источник с подогревом ртути до 250° . Анализ спектров выполнен с модельным гамильтонианом линейной молекулы с включением кватричного центробежного искажения и Cl- и Hg-ядерных квадрупольных взаимодействий. Из-за относительно высоких значений вращательного квантового числа J переходов не удалось измерить D-ядерное квадрупольное и спин-спиновое взаимодействия.

С. Н. Мурзин

М. А.

Х. 1985, 19, N 15

HgHCl
 HgDCl

1984

7 J1125. Вращательные спектры, структура и постоянные ядерной квадрупольной связи комплексов HgHCl и HgDCl . The rotational spectra, molecular structures, and ^{201}Hg nuclear quadrupole coupling constants of HgHCl and HgDCl . Shea J. A., Campbell E. J. «J. Chem. Phys.», 1984, 81, № 12, Pt1, 5326—5335 (англ.)

С помощью фурье-спектрометра в сочетании с импульсной сверхзвуковой струей исследованы микроволн. спектры 16 изотопич. разновидностей ван-дер-ваальсового комплекса $\text{Hg}-\text{HCl}$ в диапазоне 7—16 ГГц. Наблюдаемые спектры характерны для квазилинейных молекул. Идентифицированы линии вращательных переходов с $J \leq 8$ основного колебательного состояния этих комплексов и квадрупольная СТС линий. Определены значения вращательной и квартичной

д. л., геометр.
структура

ср. 1985, 18, № 7

центробежной постоянных и постоянных квадрупольной связи ядер Cl и Hg . Определены структурные параметры HgHCl . Оценены значения силовых постоянных и частот вал. и деф. кол. и энергия связи этих комплексов: энергии связи составляют $245\text{--}255\text{ см}^{-1}$, а частоты вал. и деф. кол. ~ 34 и 70 см^{-1} соответственно.

М. Р. Алиев

HgI₂n

1986

[104: 233153] A spectral and structural study of the metal-halogen stretching vibrations in coordination compounds of mercury(II). Konovalov, L.; Davarski, K. (Dep. Inorg. Chem., Higher Inst. Chem. Technol., 8010 Bourgas, Bulg.). *J. Coord. Chem.* 1986, 14(3), 201-7 (Eng). The relation between the position of the highest-frequency component of $\nu_{\text{Hg-X}}$ ($\text{X} = \text{Cl}, \text{Br}, \text{I}$) and the corresponding interat. distances $r_{\text{Hg-X}}$ were studied. In a no. of compds., there exists a clear correlation which makes it possible to det. $r_{\text{Hg-X}}$ from the longwave IR spectra with an accuracy of $\pm 0.05 \text{ \AA}$. The dependence $\nu_{\text{Hg-X}}/r_{\text{Hg-X}}$ may be used to det. the boundaries within which the vibrations of the fragment HgX_n have a group character. The weak effect of the configuration of the coordination polyhedron on the dependences $\nu_{\text{Hg-X}}/r_{\text{Hg-X}}$ hinders its identification from the IR spectral data.

($\nu_{\text{Hg-Cl}}, 2 \text{Hg-Cl}$)

(72) 

C.A. 1986, 104, N 26

HgBr₂n ($\nu_{\text{Hg-Br}}, 2 \text{Hg-Br}$)

HgI₂n ($\nu_{\text{Hg-I}}, 2 \text{Hg-I}$)

HgX

HgCl

1988

X = Cl, Br, I

110: 30735a Emission spectra of mercury halide (HgX), X = chloride, bromide, iodide) $B^2\Sigma^+ \rightarrow X^2\Sigma^+$ transitions in d.c. glow discharge. Xu, Gan; King, T. A. (Beijing Inst. Aeronaut. Astronaut., Beijing, Peop. Rep. China). *Zhongguo Jiguang* 1988, 15(8), 506-9 (Ch). The resonant energy transfer and Penning process have relatively larger reaction cross sections in $HgBr+N_2$ and HgX_2 (X = Cl, Br, I) + Ar mixts., resp. The stimulated cross sections, satn. intensities, and oscillation thresholds of these transitions were calcd. from exptl. data. The possibility for continuous-wave operation of $HgX_2/HgX(B \rightarrow X)$ lasers is discussed.

($B^2\Sigma - X^2\Sigma$)

(42) 127

c.A. 1989, 110, N4

HgBr, HgI

Ндн Сн
Ндн Сн

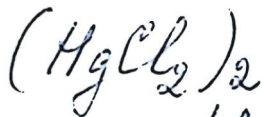
Om. 37070

1993

Толмачев О.Б., Акамова Л.В.,
и др.

жители
ни зних
токантних
момент.
орбиталей

21. структур. хемии,
1993, 34, N 3, 151-155



1994

Kaepp Martin, von
Schnering Hans Georg.

u. n. Inorg. Chem. 1994. 33,
N/2. C. 2555-2564.

