

$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$

V-1673

1934

D_{CH_3-Hg} $(CH_3)_2Hg$? CH_3HgBr ; CH_3HgI

D_{Hg-Br}

D_{Hg-I}

Шерешин А., Трележасва Н.А.

J. Phys. Chem. (U.S.S.R.) 5, 1004-12, (1934)
(In Russian)

ЕСТЬ Ф. К.

Est. Fotok.

CA, 1935, 77987

M.

V 1672

1945

E *свзз* /Hg(CH₃)₂; Hg(C₂H₅)₂/

Sidgwick N.V., Springall H.D.

Nature, 1945, 156, 599-600

Energy of the Hg-C Bond and the heat of atomization of carbon.

CA, 1946, 1091¹

M.

ECTD G. H.
Est. fotok.

V 1671

1953

$(\text{CH}_3)_2\text{Hg} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Hg}$ (D)

Gowenlock B.G., Polanyi J.C., Warhurst E.
Proc. Roy. Soc. (London), 1953, A218, 269-89

A determination of the dissociation energies
of mercury-carbon bonds by a pyrolytic method.

CA, 1953, 9736i

M.

Есть ф. н.

Est. Fotok.

Zn(CH₃)₂

Cd(CH₃)₂

Hg(CH₃)₂

V-1034

1960

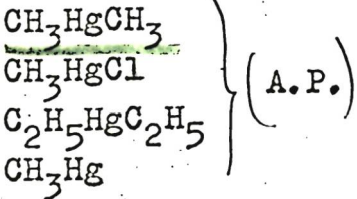
High-resolution Raman spectroscopy of gases. XIII. Rotational spectra and structures of the dimethylzinc, -cadmium, and -mercury molecules. K. Suryanarayana Rao, B. P. Stoicheff, and R. Turner (Natl. Research Council, Ottawa). *Can. J. Phys.* 38, 1516-25(1960); cf. CA 53, 15763c.—The pure rotational spectra of gaseous ZnMe₂, CdMe₂, HgMe₂, and of the fully deuteriated mols. have been photographed with a 21 ft. grating. The spectra are typical of symmetric-top mols. and consist of many evenly spaced rotational lines having a sepn. of about 0.45 cm.⁻¹ An analysis of the spectra yielded the rotational consts. (in cm.⁻¹) $B_0[\text{ZnMe}_2]$, 0.1348; $B_0[\text{Zn}(\text{CD}_3)_2]$, 0.1049; $B_0[\text{CdMe}_2]$, 0.1140; $B_0[\text{Cd}(\text{CD}_3)_2]$, 0.0894; $B_0[\text{HgMe}_2]$, 0.1162; $B_0[\text{Hg}(\text{CD}_3)_2]$, 0.0912; From these consts. the following metal-C bond lengths were detd.: Zn-C, 1.929 Å.; Cd-C, 2.112 Å.; and Hg-C 2.094 Å. Relations for the C-H bond lengths and HCH angles were also obtained.

H. H. Jaffé

C.A. 1961.55.5.4148c

3064-VI

1962



Gowenlock B.G., Haynes R.M., Majer J.R.
Trans. Faraday Soc., 58, 1905-7, (1962).
Electron impact measurement on some organo-
mercury compounds.

Ch.A.1963, 58, 7497h

J., M.

Есть orig.
Есть оригинал.

Hg(CH₃)₂

mercury.

) Far infrared absorption of dimethyl mercury. L. A. Woodward (Inorg. Chem. Lab., Oxford, Engl.). *Spectrochim. Acta* 19(11), 1963-4(1963)(in English). The far infrared absorption spectra of HgMe₂ was studied to verify the appearance and assignment of a frequency at $\sim 160 \text{ cm}^{-1}$ in the Raman spectrum of liquid HgMe₂ believed due to some permitted difference rather than to the skeletal bending fundamental. A well-pronounced absorption band was observed extending from ~ 145 to 170 cm^{-1} with a center at about $153 \pm 3 \text{ cm}^{-1}$. This was ascribed to the skeletal bending fundamental and indicates that the Raman line at 160 cm^{-1} must be due to a breakdown of the D_{3d} selection rules.

Robert D. Cloney

C.A. 1964-60.3

2448c

ВФ-11-3358

1963

 $\text{H}_3\text{C}-\text{Hg}-\text{CH}_3$

2 Д245. Длинноволновое ИК-поглощение диметилртути. Woodward L. A. Far infra-red absorption of dimethyl mercury. «Spectrochim. acta», 1963, 19, № 11, 1963—1964 (англ.)

В спектре поглощения газообразного $\text{H}_3\text{C}-\text{Hg}-\text{CH}_3$, измеренного при давл. 28 мм рт. ст. в кювете длиной 10 м, обнаружена полоса с центром $153 \pm 3 \text{ см}^{-1}$, которая отнесена к деформационному скелетному колебанию (e_u). Для молекулы симметрии D_{3d} такое колебание должно быть активно только в спектре поглощения. Наличие слабой полосы у 160 см^{-1} в спектре комб. рас. жидкого диметила ртути, отнесенной к тому же типу колебания, объяснено влиянием межмолекулярного взаимодействия в жидкости.

А. Станевич

ф. 1967. 22

$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$

ν_i

1963-11-30

12 Б224. Поглощение диметилртути в длинноволновой инфракрасной области спектра. Woodward L. A. Far infra-red absorption of dimethyl mercury. «Spectrochim. acta», 1963, 19, № 11, 1963—1964 (англ.)

Остов C—Hg—C молекулы $\text{H}_3\text{C—Hg—CH}_3$ (I) имеет линейную форму. Из-за свободного вращения метильных групп I принадлежит эффективной точечной группе и D_{3d} . Деф. кол. остова C—Hg—C запрещено в спектре КР и активно в ИК-спектре. В спектре КР наблюдается очень слабая линия при 160 см^{-1} . Исследован длинноволновой ИК-спектр I в парообразном состоянии (давл. 28 мм рт. ст., длина кюветы 10 м). Наблюдается сильная и широкая полоса с центром при $153 \pm 3 \text{ см}^{-1}$, к-рая несомненно относится деф. кол. C—Hg—C . Если линия при 160 см^{-1} в спектре КР соответствует этому же колебанию, то это может свидетельствовать об отклонении симметрии молекулы от D_{3d} .

М. Алиев

X. 1966. 12

1966
VI-5684

$\text{Hg}(\text{CF}_3)_2$ (Vi)

$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$, $\text{Zn}(\text{CH}_3)_2$,

$\text{Cd}(\text{CH}_3)_2$ (Vi)

Kittila A.B.

Dissert. Abstr., 1966, B 27(3), 780.

A vibrational analysis of bis(trifluoromethyl)mercury and of the dimethyl, derivative of mercury zinc, cadmium, and thallium.

J, ~~✱~~ CA, 1967, 66, N8, 33260a

Hg(CD₃)₂

и.к.

V1-5632

1968

17 Б237. Колебательный спектр диметилртути-d₆ и вклад в анализ колебаний диметилпроизводных металлов. Bribes Jean-Luc, Gaufres Robert. Spectres de vibration du diméthyl-mercure d₆ et contribution à l'étude des vibrations des diméthyl-métaux. «C. r. Acad. sci.», 1968, С 266, № 9, 584—586 (франц.)

Исследованы ИК-спектр в области 400—4000 см⁻¹ и спектр КР Hg(CD₃)₂ в жидк. фазе. Наблюдаемые полосы и линии идентифицированы по типам симметрии и, приближенно, по форме колебаний. Деполяризованная линия при 134 см⁻¹ в спектре КР отнесена деф. кол. группы CHgC, а поляризованная линия при 470 см⁻¹ — сим. вал. колебанию этой группы. М. Р. Алиев.

[см. Zn(CH₃)₂] III

х. 1968. 17



Hg (CH₃)₂ (Do) 6 V16495 1969

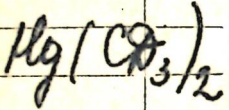
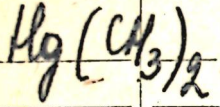
Komina R.J., Price S.J.

Canad. J. Chem., 1969, 47, N6, 991-994 (ann.)
Determination of the bond dissociation
energy $D(\text{CH}_3\text{Hg}-\text{CH}_3)$, by the toluene
carrier method.

P.H. Xun, 1970
461144

5
MCP

1970



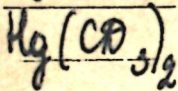
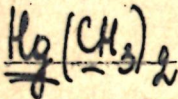
спектры - ИК - КР

ф. 184. 28

2 Д407. Исследование колебательных спектров «нежестких» молекул $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ и $\text{Mg}(\text{Cd}_3)_2$. Bribes Jean-Luc, Gaufrès Robert. Contribution à l'étude des spectres de vibration des molécules «non rigides» $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ et $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$. «J. chim. phys. et phys.-chim. biol.», 1970, 67, № 6, 1168—1174 (франц.; рез. англ.)

Получены ИК-спектры и спектры комб. рас. жидких $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ и $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$, а также ИК-спектры этих соединений в газовой фазе. Приведены частоты наблюдаемых полос, их относит. интенсивности и состояние поляризации для спектров комб. рас. Наличие вращения метильных групп затрудняет отнесение молекулы к определенному классу симметрии. Активность деформационных колебаний скелета и метильных групп и ряд других признаков заставили авторов отнести молекулу к точечной группе G_{36}^+ . С этой точки зрения проведена интерпретация наблюдаемых спектров. Библ. 21. М. В. Тонков

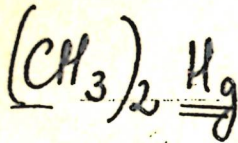
1970

 ν_0

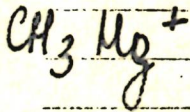
cp-pa

C.H. 1970. 73.20

103742e Vibrational spectra of "nonrigid" molecules dimethylmercury and dimethylmercury-d₆. Bribes, Jean L.; Gaufres, Robert (Lab. Spectrosc. Mol., Fac. Sci., Montpellier, Fr.). *J. Chim. Phys. Physicochim. Biol.* 1970, 67(6), 1168-74 (Fr). Free internal rotation in the ethanelike mols. $\text{Hg}(\text{Me})_2$ (I) and $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$ leads to a difficulty in the choice of the mol. symmetry group. Infrared and Raman vibrational spectra of these compds. were investigated and compared with various theoretical studies. In the case of I, the best explanation is reached with the G_{18} group, while in the spectra of II no addnl. information for the appropriate symmetry group is obtained. RCQQ



D₂

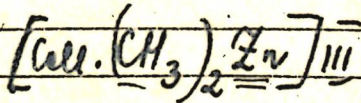


A.P.

Distefano G.,
Dibeler V.H.

1970

Int. J. Mass Spectrom.
and Ion Phys., 4(1),
59.



Hg(CH₃)₂

1971

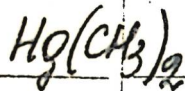
anal. n.

ν_i

52487c Determination of the valence force field of the dimethylmercury molecule. Bribes, J. L.; Gaufres, R. (Lab. Spectrosc. Mol., Univ. Sci. Tech. Languedoc, Montpellier, Fr.). *J. Mol. Struct.* 1971, 9(4), 423-32 (Fr). The potential energy consts. of HgMe₂ were calcd. from the vibrational frequencies of the d_0 and d_e species, by using a valence force field. With this potential, better agreement was obtained between the calcd. and exptl. frequencies than with the previous force fields, set up from the d_0 frequencies only. The Hg-C stretching force const. was lower than those previously reported. The mean-square amplitudes of vibrations and the assocd. mean amplitudes are given.

C.A. 1972. 76. 10

1971-

Di,
сис. п.

10 Б72. Определение валентного силового поля молекулы диметилртути. Bribes J. L., Gaufrés. R. Détermination d'un champ de force de valence pour la molécule de diméthylmercure. «J. Mol. Struct.», 1971, 9, № 4, 423—432 (франц., рез. англ.)

Из частот колебаний молекул $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ и $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$ и из приближенных структурных параметров $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ вычислены силовые постоянные, формы колебаний, распределение потенциальной энергии колебаний по внутренним колебательным координатам и средне-квадратичные амплитуды колебаний (при T -рах 0° , $298,16^\circ \text{K}$) $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ и $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$. Дано отнесение частот колебаний по их форме. М. Р. Алиев

ЗЖХ, 1972, № 10

$(\text{CH}_3)_2\text{Hg}$

1971

4 Д222. Определение валентного силового поля для молекулы диметилртути. Bribes J. L., Gaufres R. Détermination d'un champ de force de valence pour la molécule de diméthylmercure. «J. Mol. Struct.», 1971, 9, № 4, 423—432 (франц.; рез. англ.)

На основании известных геометрич. параметров и частот колебаний молекул диметилртути $-d_0$ и $-d_6$ определена система силовых постоянных в естественных колебательных координатах и в координатах симметрии. Внутреннее вращение предполагалось свободным. Вычислены распределения потенц. энергии для каждой частоты и предложено отнесение частот к колебаниям связей и углов. Для значений T -ры 0 и $298,16^\circ\text{K}$ вычислены средние квадратичные амплитуды колебаний и средние амплитуды колебаний расстояний между связанными и между несвязанными атомами. Для силовой постоянной связи $\text{Hg}-\text{C}$ получено значение $2,31$ мдин/А. При 11 силовых постоянных и 26 частотах для их определения получено хорошее согласие вычисленных и опытных значений частот.

М. А. Ковнер

ф. 1972. 42

1971

$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$
 $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$

Vi
 м.п.

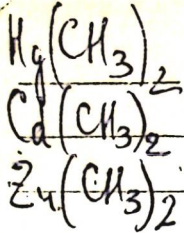
18 Б224. Вращательно-колебательные спектры диметилртути и полностью дейтерированной диметилртути. Mink J., Nemes L. Rotation-vibration spectra of dimethylmercury and perdeutero-dimethylmercury. «J. Organometal. Chem.», 1971, 28, № 3, C39—C41 (англ.)

Исследованы ИК-спектры молекул $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ и $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$ в газовой фазе. К основным колебаниям отнесены частоты $\nu_5=2921,6$ (2125,3), $\nu_6=1200,1$ (938,9), $\nu_7=546,3$ (497,7), $\nu_8=2978,5$ (2231,3), $\nu_9=1384,3$ (1041,8), $\nu_{10}=791,9$ (604,9) и $\nu_{11}=153$ (141 cm^{-1}) [в скобках даны частоты $\text{Hg}(\text{CD}_3)_2$]. Из частотного интервала между Р- и R-ветвями определены постоянные корриолисового взаимодействия $\zeta_8=0,10$ (0,18), $\zeta_9=(-0,24)$, $\zeta_{10}=0,66$ (0,77).

М. Р. Алиев

X. 1971. 18

1972



№ 16 Б71. Изучение структуры молекул диметилртути, диметилкадмия, диметилцинка и их дейтерированных соединений. Вакке Анна Мае Walsh. A molecular structure study of dimethylmercury, dimethylcadmium, dimethylzinc and the deuterated compounds. «J. Mol. Spectrosc.», 1972, 41, № 1, 1—19 (англ.)

Выполнен анализ нормальных координат молекул типа диметилртути в предположении свободного внутреннего вращения вокруг центральной связи. Приведены выражения для координат симметрии и элементов матриц кинематич. и силовых коэф. в координатах симметрии. Вычислены частоты и формы колебаний и распределение потенциальной энергии колебаний по внутренним колебательным координатам для молекул диметил-

1.
Vi

смч. и.

мол. и.

(42)

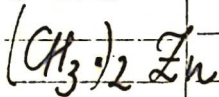
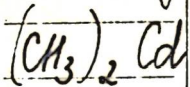
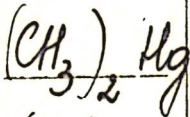


X. 1972. 16

ртути, диметилкадмия, диметилцинка и их полностью дейтерированных разновидностей. На основании результатов расчета распределения потенциальной энергии дано отнесение частот по форме колебаний. Вычислены также постоянные центробежного искажения и кориолисова взаимодействия вырожденных колебаний этих молекул.

М. Р. Алиев

1972

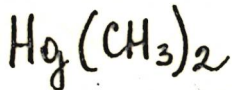
 ν_i

сирин. напар.

C. A. 1972. 76. 10

51257- Molecular structure study of dimethylmercury, dimethylcadmium, dimethylzinc, and the deuterated compounds. Bakke, Anna M. W. (Newton Coll., Newton, Mass.). *J. Mol. Spectrosc.* 1972, 41(1), 1-19 (Eng). A mol. structure study of the dimethylmetals dimethylmercury, dimethylcadmium, dimethylzinc and the deuterated counterparts has been carried out assuming a free rotation model. The normal coordinate anal. is presented including the F and G matrixes, and the normal frequencies and eigenvectors are calcd. The C matrixes are given, and the zeta consts. are calcd. using an expansion for the Hamiltonian that is within the s -vector formalism.

+2 ☒



1973

17 Б75. Электронографическое исследование диметилртути. Kashiwabara Kuniaki, Konaka Shigehiro, Iijima Takao, Kimura Masao. Electron diffraction study of dimethylmercury. «Bull. Chem. Soc. Jap.», 1973, 1973, 46, № 2, 407—409 (англ.)

Методом газовой электронографии изучена структура молекулы $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$. Найдены след. значения эффективных межъядерных расстояний, усредненных по всем колебательным состояниям, возбужденным при т-ре эксперимента (r_g , Å): $r_g(\text{Hg}-\text{C}) = 2,083 \pm 0,005$, $r_g(\text{Hg} \dots \text{H}) = 2,71 \pm 0,02$ Å и $r_g(\text{C}-\text{H}) = 1,106$ (принято). Сопо-

геометр

Обн-5

х. 1973 № 17

ставление различных вариантов проведения линии фона показывает, что факторы атомного рассеяния, основанные на релятивистском потенциале Хартри-Фока-Слейтера, лучше факторов, рассчитанных из потенциалов Томаса-Ферми-Дирака и Томаса-Ферми. Из полученного эффективного расстояния $r_g(\text{Hg}-\text{C})$ вычислено среднее межъядерное расстояние $r_\alpha = 2,080 \pm 0,005 \text{ \AA}$ для основного колебательного состояния. Это значение значительно отличается от величины $r_z(\text{Hg}-\text{C}) = 2,095 \pm 0,006 \text{ \AA}$, найденной из спектроскопич. данных по моментам инерции для основного колебательного состояния.

В. Спиридонов

$\text{Hg}(\text{C}^{\text{H}}_3)_2 (2)$ Воп-1555-х 1973
 $\text{Hg}(\text{C}^{\text{D}}_3)_2 (2)$ Миккарев А.Н.

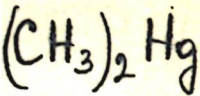
Рук. ден. Викин.

Ден. N 7007-73.

М.Н.

М., Викин, 1973.

1974



14 Б75. Расчет силовых постоянных диметилртути.
Mink J., Gellai B. Force constant calculations for
dimethylmercury. «J. Organometal. Chem.», 1974, 66, № 1,
1—14 (англ.)

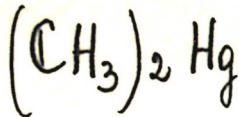
Выполнен анализ нормальных координат молекулы $(\text{CH}_3)_2\text{Hg}$ с использованием модели свободного внутреннего вращения метильных групп вокруг оси C—Hg—C , в к-рой зависимость силовых постоянных от угла γ внутреннего вращения представляется в виде ряда Фурье. Из частот колебаний молекул $(\text{CH}_3)_2\text{Hg}$ и $(\text{CD}_3)_2\text{Hg}$ вычислены силовые постоянные упрощенного варианта наиболее общего силового поля и формы колебаний этих молекул. Изложены основы метода наименьших квадратов с затуханием для вычисления силовых постоянных. Изучена зависимость частот колебаний, форм колебаний и силовых постоянных особенно силовых постоянных взаимодействия колебаний двух метильных групп, от угла γ . Отмечено, что частоты (особенно ν_9 и ν_{13}) и формы колебаний и силовые постоянные в молекуле диметилртути более чувствительны к изменениям угла γ , чем в молекуле диметилацетилена.

М. Р. Алиев

счит. по сит.

$$\nu_i$$

X.1974/14



1974

(Cur. no. ci)

126378z. Force constant calculations for dimethylmercury. Mink, J.; Gellai, B. (Inst. Isot., Hung. Acad. Sci., Budapest, Hung.). *J. Organometal. Chem.* 1974, 66(1), 1-14 (Eng). Force consts. of Me_2Hg were calcd. by using the vibrational frequencies of gaseous Me_2Hg and $(\text{CD}_3)_2\text{Hg}$. A force const. calcn. utilizing the generalized inverse matrix procedure is discussed briefly. By assuming a free rotational model, the force field was introduced as a trigonometrical function of the torsional angle γ ; the time variant corrections of vibrational frequencies and normal coordinate vectors which this involves were investigated.

C.A.1974.80 n22

1974

Me₂Hg
(CH₃)₂Hg

Shimanouchi T.

(C₂H₅)₂Hg

J. Phys Chem Ref Data 1974,
3(1) 269-308 (Eng)

Di

(all O₃; III)



1974

$(\text{CH}_3)_2\text{Hg}$ Shinkarev A. N.
Zh. Fiz. Khim. 1974, 48(2) 500 (Russ)

$(\text{CD}_3)_2\text{Hg}$ Thermodynamic functions of dimethylmercury and its d_6 -deuterated derivative.

(T.g.op.)

C.A. 1974. 80. N23 . 132591e.

$(CH_3)_2Hg$

1977

Butler Jan S., et al

Spectrochim. acta, 1977, A33,
no-7, 669-680 (mus.)

(vi)

cur. $(CH_3)_2Zn - III$

1977

 $(CH_3)_2Hg$

Calc. not

88: 81208r Generalized inverse method for computation of molecular force field. Gellai, Barbara (Cent. Res. Inst. Phys., Budapest, Hung.). *J. Mol. Struct.* 1977, 42, 181-93 (Eng). The generalized inverse method is applied to the force consts. calcn. problem having a nearly singular Jacobian matrix, and by substituting it by one of lower rank which is near to it and well conditioned it is possible to eliminate the convergence difficulties of the least squares iteration process. A further significant advantage of the method is that certain matrix theor. considerations give the possibility of deciding at the end of the iteration which force consts. are detd. by the available observations. Numerical results for the Me_2Hg mol. are given.



C.A., 1078, 82 N12

CH_3HgCH_3

ommuca 5792

1977

Shimanouchi T.

matuza

It

J. Phys. Chem. and Ref. Data,
1977, 6, 993-1102.

$(\text{CH}_3)_2\text{Hg}$

ammara 7808

1979

Yokisaka, Y. Diehl, P.

молекула.
структ.

Mol. Phys., 1979,

37 (3), 981-83.

Hg(CH₃)₂

1982

Gellai Barbara.

conv.
noem. Hung. Acad. Sci., Cent.
Res. Inst. Phys., KFKI
1982, KFKI-1982-112,
13pp.

(conv. CH₃X; III)



дасрт.
фотодиссо-
циация

Ommick 14591

1982

Baughcum S.R., Le-
one S.R.,

Chem. Phys. Lett., 1982,
89; N 3, 183 - 188.

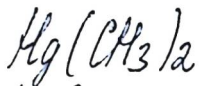
Hg(CH₃)₂ (DM 19903)

1984

Chen C. J., Osgood R. M.,

спектр,
поперечн.
сечение

J. Chem. Phys., 1984,
81, N 1, 327-334.



(Am. 19369)

1984

11 Д137. Электронная структура и связь в молекулах $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$, $\text{Hg}(\text{CN})_2$, $\text{Hg}(\text{CH}_3)(\text{CN})$, $\text{Hg}(\text{CCCH}_3)_2$ и $\text{Au}(\text{PMe}_3)(\text{CH}_3)$. Electronic structure and bonding of $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$, $\text{Hg}(\text{CN})_2$, $\text{Hg}(\text{CH}_3)(\text{CN})$, $\text{Hg}(\text{CCCH}_3)_2$, and $\text{Au}(\text{PMe}_3)(\text{CH}_3)$. DeKock Roger L., Baerends Evert Jan, Boerrigter Paul M., Hengelmolen Rudy. «J. Amer. Chem. Soc.», 1984, 106, № 12, 3387—3396 (англ.)

Электронное строение молекул $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$, $\text{Hg}(\text{CN})_2$, $\text{Hg}(\text{CH}_3)(\text{CN})$, $\text{Hg}(\text{CCCH}_3)_2$ и $\text{Au}(\text{PMe}_3)(\text{CH}_3)$ рассчитано обычным и релятив. методом Хартри—Фока—Слэтера в приближении ЛКАО. Найдены орбитальные энергии и атомные заселенности. Оценены энергии связи лигандов и выделены стерические и электронные их составляющие. Показано, что в соединениях Hg ~80%

расчет
структ., E, γ.

(+2) ☒

ср. 1984, 18, n 11



1) $\text{Hg}(\text{CN})_2$, $\text{Hg}(\text{CH}_3)\text{CN}$
2) $\text{Au}(\text{PMe}_3)(\text{CH}_3)$

энергии связи обусловлено взаимодействием $6s$ -АО Hg с орбиталями лигандов; в случае $Au(PMe_3)(CH_3)$ значительную роль в образовании связи играют d -АО Au. Методом переходного состояния и Δ ССП определены потенциалы ионизации молекул. Проведено отнесение фотоэлектронных УФ-спектров; отмечено, что учет релятив. эффектов во всех случаях улучшает согласие теоретических и эксперим. потенциалов ионизации. Библ. 28. А. В. Зайцевский

$Hg(CH_3)_2$

[Dm. 18752]

1984

Gellai B.,

ссылка на
ссылку
ссылку
координат

J. Mol. Struct., 1984,
114: Mol. Spectrosc. and
Mol. Struct., 1983, Proc.
16 Eur. Conf., Sofia,
12-16 Sept., 1983, Pt B, 21-26

$(CH_3)_2 Hg$

1985

Gellai Barbara.

Comput. Phys. Commun.

1985, 36, N2, 177-189.

расчёт
чисел.
но чис.

● (see. H_2O ; III)

$(\text{CH}_3)_2 \text{Hg}$

1985

Irvine S.G.C., Mullin J.B.,
et al.

checkmp J. Electrochem. Soc., 1985,
132, N4, 968-972.

●
(comp. $(\text{CH}_3)_2 \text{Cd}$; III)

$(C_2H_5)_2Hg$

1985

Irvine S. J. C., Mullin
J. B., et al.

enekmp

J. Electrochem. Soc.,
1985, 132, N4, 968-
-972.

(Cor. $(CH_3)_2Cd$; III)

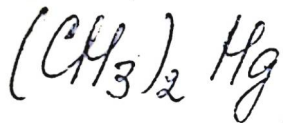
Hg(CH₃)₂

(OM 34124)

1990

Ibuki T.,
J. Chem. Phys., 1990, 92, N5,
2707-2805.

Photoexcitation of M(CH₃)₂
(M = Zn, Cd, Hg) compounds in
● the 106-270 nm.

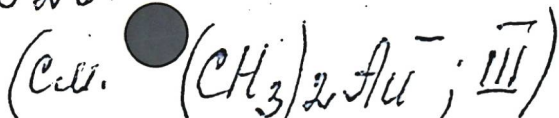


1990

Schwerdtfeger P.

J. Amer. Chem. Soc.

u. n. 1990. 112, N^o. C. 2818-
2820.



$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ 1992

Kippels C.,
Thiel W., et al.

Chem.
wiss.
Spectrochim. Acta.
Part A. 1992, 48A(8),
1067-82.
(Chem. Zn $(\text{CH}_3)_2$; III)

F: (HgMe₂)₂

P: 3

133:140578 Ab initio studies of the dimers (HgH₂)₂ and (HgMe₂)₂. Metallophilic attraction and the van der Waals radii of mercury. Pyykko, Pekka; Straka, Michal Department of Chemistry, University of Helsinki Helsinki, Finland Phys. Chem. Chem. Phys., 2(11), 2489-2493 (English) 2000.

The title compds. are used to det., for the first time, the energy of the 'metallophilic' attraction between two Hg(II) compds. The dispersion and electrostatic multipole components to this attraction are analyzed. The present purely theor. mol. data suggest a mercury(II) van der Waals radius of 175(7) pm.

2000



2000

Pyykko, Pekka; et al.,

ab initio
param

Phys. Chem. Chem. Phys.
2000, 2 (11), 2489-2493

(calc.  $(\text{HgH}_2)_2$; III)