

Ju F6

IrF₆ (ν_i)

BP - VI-814

1955

Mattraw H.C., Hawkins N.J.,
Carpenter D.R., Sabol W.W.

J.Chem.Phys.1955, 23, N5, 985-986.

Infrared spectrum of iridium
hexatluoride.

RX., 1955, 51252

J

F.

1956

VI-812

SF_6 , SeF_6 , MoF_6 , TeF_6 , WF_6 , ReF_6 , IrF_6 ,

UF_6 , NpF_6 , PuF_6 (λ_i , силовые постоянные)

Venkateswarlu K., Sundaram S.,

Z.phys.Chem(BRD), 1956, 9, N 3-4, 174-179.

Вычисление силовых постоянных молекул
типа XY_6

RX., 1957, N10, 33557. J.

Est/F.

Есть ф. к.

XFA СИЛОВЫЕ ПОСТОЯННЫЕ)

VI 143 1958

X=S, Se, Te, Mo, W, U, Re, Ir, Np, Pu.

Califano S.

Atti. Accad. naz. Lincei. Rend. Cl. sci. fis.,
mat. e natur., 1958, 25, N 5, 284-291.

Силовые постоянные гексафторидов.

РХ, 1959, № 21,

73864

10

1958

БР VI-813.

SF_6 , SeF_6 , TeF_6 , ReF_6 , $\cancel{\text{IrF}_6}$, MoF_6 ,
 WF_6 , UF_6 , NpF_6 , PuF_6 , TiCl_6^{2-} , SbCl_6^{2-} ,
 SnCl_6^{2-} , SbBr_6^{2-} , SnBr_6^{2-} , (силовые постоянн.

Pistorius C.W.Föt.

J.Chem.Phys., 1958, 29, N6, 1328-1332.

Потенциальное поле и силовые постоянные октаэдрических молекул.

RX., 1959, N13, 44807

J.

Est/F.
ЕСТЬ Ф. И.

VI-46

1959

MF₆ (силовые постоянные)

M=Mo, W, Re, Os, Jr, Pt, U, Np, Pu
Claassen HH.

J. Chem. Phys., 1959, 30, N 4, 968-972.

Силовые постоянные гексафторидов
металлов.

Есть ф. к.

Be F6

RX, 1960, N5, 16586.

1960

326
5B178. Поиски эффекта Яна — Теллера в IrF_6 . Claassen Howard H., Weinstock Bernard. Search for a Jahn-Teller effect in IrF_6 . «J. Chem. Phys.», 1960, 33, № 2, 436—437 (англ.).—Исследование колебательного спектра IrF_6 указывает на отсутствие аномалий в поведении полосы σ_2 , наблюденных ранее в спектрах OsF_6 и ReF_6 и интерпретированных как следствие эффекта Яна — Теллера. Дано следующее отнесение частот (в см^{-1}) полос, полученных в ИК-спектре паров IrF_6 в области до 15 μ : 720 (σ_3), 852 ($\sigma_2 + \sigma_6$), 921 ($\sigma_2 + \sigma_4$), 1364 ($\sigma_2 + \sigma_3$) и 1425 ($\sigma_1 + \sigma_3$). Полученные значения частот основных колебаний хорошо согласуются с имеющимися в литературе. В спектре комб. рас. раствора IrF_6 в $n\text{-C}_6\text{F}_{14}$ отчетливо наблюдается полоса при 651 см^{-1} , отнесенная к полосе σ_2 .

К. Василевский

qp.1961.5

2017-VI .

1962

WF₆, ReF₆, OsF₆
IrF₆, PtF₆

(kol. post. struktura)

Goodman G.L., Weinstock B., Fred M.

Infernät. Sympos. Molec. Struct. and spec-
trosc. Tokyo, 1962, SI, B102/1-B102/2

Vibronic interactions in metal hexafluoride
molecules.

PJX, 1964, 13b133

J.

V47
(XF₆, 2g)

X= S, Se, Te, Mo, W, 1963

Re, Os, Ir,⁶Pt, U, Np, Pu)

Di(unsabre norm.)

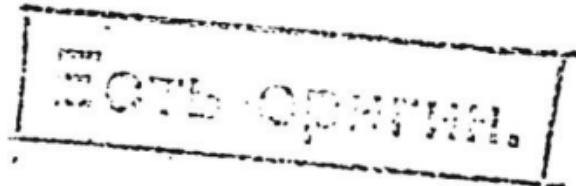
Kimura M., Kimura K.

J.Molec.Spectrosc., 1963, 11, N 5,
368-377 ()

The mean - square amplitudes of ...

E.P., 1964, 8D62

HD



3487-V

2d904
1963

SF₆, SeF₆, TeF₆, MoF₆, WF₆, UF₆,
NpF₆, PuF₆, ReF₆, OsF₆, IrF₆, PtF₆
(иные иск., ви)

Nagarajan G.

Bull. Soc. chim. belg., 1963,
72, N 3-4, 276-285 (амр.)

Potential field and force con-
stants of some octahedral XY₆
type molecules

PX., 1964, 4 Б 32

10

Есть оригинал.

VI-2091 1963

Wi(SF_6 , SeF_6 , TeF_6 , MoF_6 ,
 WF_6 , UF_6 , NpF_6 , PuF_6 , ReF_6 , OsF_6 ,
 IrF_6 , PtF_6)

Nagarajan G.

Bull. Soc. chim. belg., 1963, 72, N 7-8,
537-59.

Mean amplitudes of vibration of some
octahedral XY_6 type molecules.

RX., 1964, 7534

J

Est/orig.

XY_6 , Z_6 (mol.post.)

A-893

1964

SF_6 , SeF_6 , TeF_6 , MoF_6 ,

FcF_6 , RuF_2 , RhF_6 , WF_6 , ReF_6 , OsF_6 , IrF_6 ,

PtF_6 , UF_6 , NpF_6 , RuF_6 (V, sil.post.)

Meisingseth E., Brunvoll J., Cyvin S.I.

Kgl.norske vid.selskabs skr, 1964, N7, 49.

Normal-coordinate analysis of rotation-vibration of octahedral XY_6 and Z_6 molecular models with application to $^{15}\text{XY}_6$ molecules.

RK., 1966, 13/153 J

9-547

VI-2171 1965

SF_6 , SeF_6 , FeF_6 , PoF_6 , CrF_6 , MoF_6 ,
 WF_6 , UF_6 , TeF_6 , FeT_6 , N_pF_6 , RuF_6 , XeF_6 , OsF_6 ,
 PuF_6 , RhF_6 , IrF_6 , PtF_6 (Vi)

Weinstock B., Goodman G.L.

Advan. Chem. Phys., 1965, 9, 169-316.

Vibrational properties of hexafluoride molecules.

CA, 1966, 64, N6, 7388g

10

1966

VI-4038

Ae (WF_6 , FeF_6 , OsF_6 , IrF_6 , PtF_6 ,
 AuF_6)

Bartlett N., Beaton S.P., Iha N.K.

Chem. Communs, 1966, N6, 168-69.

Oxiditing trends in the third-transition-
geries hexafluorides.

RX. 1966, 18B209.

J

†

V₁, curable over (β Fe, S₂Fe, TeFe, MoFe, W₂Fe, TaFe, ReFe, RuFe, OsFe, RhFe, IrFe, PtFe, ZrFe, NpFe, PuFe) L966

VII 71 |

Nagarkarji G.

Indian J. Pure and Appl. Phys., 1956, 4, no,
287-295 (see)

Mean amplitudes of thermal motion,
and shapes of chemical bonds;
astrophysical topics.

Iz=Mr. Thakur S.N., Dr. Kai D.L. 1966

J. Molec. Spectrosc., 13, 14, 341.

Cuurofore noocuressure
recogisnoperjor meimachid

(Ass. M=S).

1968

 IrF_6

12 Б158. Колебательно индуцированные прогрессии в электронном спектре гексафторида иридия.

Brand J. C. D., Goodman G. L. Vibronically induced Jahn-Teller progressions in the electronic spectrum of iridium hexafluoride. «Canad. J. Phys.», 1968, 46, № 15, 1721—1724 (англ.)

Спектр поглощения паров IrF_6 между 0,7 и 1,3 μ состоит из трех электронных переходов из основного состояния Γ_{3g} в состояния Γ_{6g} , Γ_{8g} и Γ_{7g} конфигурации $(5d_{t_{2g}})^3$. В первом приближении эффект Яна—Теллера приводит к расщеплению состояния Γ_{8g} , тогда как для состояний Γ_{6g} и Γ_{7g} , включающих магнитное

спектр

X. 1969. 12

крамерсово вырождение, не может быть расщепления за счет электростатич. сил. В соответствии с этим в спектрах не наблюдается расщепления для состояний v_2 и v_5 , но для v_5 наблюдается короткая прогрессия за счет дипольоразрешенной колебательной части этих переходов. Эти прогрессии рассмотрены с точки зрения ангармоничности Яна—Теллера, к-рая может быть обусловлена примесью нечетных, орбитально вырожденных электронных состояний.

Резюме

Ір F6 - зексафторигор | БФ 6289-VI | 1968

Cyriu S.J., Beuvall J., Müller A.

(н.17.
клл. 1205) Acta chem. Scand. 1968, 22
2739 - 2741

mo. en. noer, cur. noer (BeCl₄, OsO₄, 1968)

DP - VI 5384

RuO₄, BeF₄, BF₃,
SO₃, RuF₆, WF₆,

PtF₆, SeF₆, ReF₆,

Kababcioglu L., Müller A.

Z. Naturforsch., 1968, 23a, v 9, 1310 - 1312/KA

Einfaehe Formeln zur Abschätzung von Coriolis-Kopplungskonstanten β zur Massenabhängigkeit von g-Werten.

Kugay, 1969, 30172 10

(Op) 15

BP-VI 4265

1968

Cas. noes (SF₆, SeF₆, TeF₆, MoF₆, TfF₆,
RuF₆, RhF₆, WF₆, ReF₆, OsF₆,
I₂F₆, PtF₆, UF₆, CrF₆, PuF₆)

Kim H., Souder P.A., Claassen H.H.

J. molec. Spectrosc., 1968, 2, n1, 46-66 (err)

Molecular force fields of octahedral
XF₆ molecules.

o

H

9

Publ. 1969, 2553

1968

complexes (WF_6 , OsF_6 , I_2F_6 ,
 UF_6 , NpF_6 , PuF_6) 5380

Kimura M., Schomaker V., Smith D. W.,
Weinstock B.

J. Chem. Phys., 1968, 48, v9, 4001 - 4012

Electron-diffraction investigation
(auro)
of the hexafluorides of tungsten,
osmium, iridium, uranium, neptunium,
and plutonium.

Pub Xmas, 1968, 56100

10 9

SF_6 , SeF_6 , TeF_6 , WF_6 , ReF_6 , OsF_6 , IrF_6 , PfF_6 , 1968.

UF_6 , NpF_6 , PuF_6 , PdCl_6 , PdCl_6 (awi. 1100°)

Venkateswarlu K., Devi V.M. VI 4853 ± 2 ± 2
6

Curr. Sci., 1968, 37 (13), 370-L

Urey-Bradley force field of some
 XY_6 systems 15
C.B. 1968, 69, J14, 54442 p.

$\text{Ti}, (\text{WF}_6, \text{ReF}_6, \text{OsF}_6, \underline{\text{IrF}_6}, \text{PtF}_6)$ ¹⁹⁶⁹

Claassen H.H., Selig H. ^T 6

VI 6935

Israel. J. Chem., 1969, 9, n^o 4, 439-504
(with)

Raman spectra of 5d transition metal hexafluorides in the vapor state.

Publ. 1970, 115358

W

S

⑥

FeF_6

1969

Merrill Y.N.

catal. no. cm.

J. Chem. Soc., 1969,

A, v.d., 294

[Catal. MoF₆.] III

Yefig Kaiser E. W. at all 1940

J. Chem. Phys. 1930,
53(4), 1411-12

cr-pc

● (cu. SF₆)III

TeF_6

Thakur S.N., Miss, v.gp. | 1970

see. no. 2.

Indian J. Pure and
Appl. Phys.,

8, N4, 196

(Cell. SF_6) III

~~HgF₆, HfF₆, ReF₆, OsF₆, PtF₆, UF₆,~~
~~PtF₆, IrF₆, Cs₂(ZrCl₆), K₂(OsCl₆);~~
K₂(PtCl₆); Li·Tc F₆, RuF₆, MoF₆;
Cs(NbCl₆); Cs(TaCl₆); K₂(ReCl₆); VII 6297
Cs₂(ReCl₆); Cs₂(OsCl₆); K₂(IrCl₆);
K₂(PdCl₆); Cs₂(PdCl₆); Cs₂(PtCl₆);
Cs(NbBr₆); Cs₂(ReBr₆); Cs(TaBr₆)
Cs₂(PdBr₆). K₂(PtBr₆) (đi, cùn. noci.)

Phan Dinh Quyen, Kobayakawa A.B.,

Изл. научн. журн. Ученые записки -
Саратов. 1971, 15, № 1, 81-85

Trf₆ Criste, Karl O.

1973.

"Inorg Chem."

Cust.

no cm. 1973, 12 (7), 1580-7.

• (cu. ClF₆⁺; Li^+)

40402.9018

TE, Ch

T_2F_6

46505 02

1973

1968

Nagarajan G., Adus T.S. (*viz. SF_6 ; III*)

Shrinkages of the internuclear distances in some hexafluorides of octahedral symmetry. "Monatsh. Chem.",

1973, 104, N 6, 1607-1622

(англ.)

0075 8113

056 058 10 0 8

ВИНИТИ

$\text{R}_\text{F}_6^{n-}$

1973

Sawodny W., Bitar H.,

7th Int. Symp. Fluorine Chem.,

Santa Cruz, 1973, P-38.

Cucker,
Cini, Itoe

(c.u.e.: RuF_6^{n-} ; III)

40529.6692

Ch, Ph, TC

I₂F₆ 46505 GR 03
настороженный

1974

*45029

Baran E.J. Berechnung von mittleren Schwingungsamplituden einiger oktaedrischer Hexafluoride nach der Methode der charakteristischen Schwingungen. "Monatsh. Chem.", 1974, 105, N 2, 362-365
(нем., рез. англ.)

099 101

УДК 547.585
ВИНИТИ

TrF₆

ammecu 3191

1974

XII-1417

Nagarajan G.

Adams T. S.

Adv. Noct.

vi

Z. Phys. chem.

TrF₆
F-F

1974, 255, N5, 869-88



(cuu · SF₆; ii)

JZFG

XII-1512

1975

Ramaswamy K., et al.

Acta chim. Acad. sci. hung.,
1975, 87, N1, 7-13.

(cont. next.)
vi

(all SF₆) III

Tr F₆

1975

Rytter 8.

насеком
нашой
номенклатуре.
а кинетик
энергии.

"Acta chim Acad sci hung"
1975, 85, N2, 147-151 (ann.
(рж. пис.)

(если Si Al₄; III)

JG-
Tc FG-

1976

Pauday A.N., et al.

Acta Cieec. Iudica,
1976, 2(1), 63-72.

(act. 100%
cp. 100%)
readd.

(all PFG-) III

70317.1538

34469

1976

Ph, TC

YCF₆

9-17394

Pandey A.N., Sharma D.K., Verma U.P.,
Arora L.D., Gupta S.L., Singh B.P.

Study of molecular force fields by a new
approximation method. "Indian J. Pure
and Appl. Phys.", 1976, 14, N 10, 815-818

(англ.)

0832 ПИЖ

793 793

823

ВИНИТИ

TiF_6

annual 5595

1977

Ellis D. E., Rosen A.

γ ; cheap

Z. Physik, 1977,
A 283, 3-10



(see. WF_6 ; iii)

Y_2F_6

ANNEALED 5792

1974

Maduraia

i.

Shimanouchi T.

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

IrF₆
(kp)
(V_i)

1978

89: 120134f Raman scattering of neat and mixed crystals of iridium fluoride (IrF₆): the Jahn-Teller interaction in the ground state. Bernstein, E. R.; Webb, J. D. (Dep. Chem., Colorado State Univ., Fort Collins, Colo.). U. S. NTIS, AD Rep. 1978, AD-A052754, 31 pp. (Eng). Avail. NTIS. From Gov. Rep. Announce. Index (U. S.) 1978, 78(14), 137. Raman scattering data for neat and mixed crystal IrF₆ samples at 77 K are reported. $\nu_2(eg)$ And $\nu_5(t_{2g})$ both evidence nonvanishing Jahn-Teller interactions for the ground state. The linear Jahn-Teller parameters for these modes are $D_2 \leq 0.001$ and $D_5 = 0.02$. The ν_5 Jahn-Teller interaction is large enough to quench an expected exciton splitting of $\sim 1/20$ cm almost completely. The ν_2 Jahn-Teller interaction is small enough so that exciton interactions predominate; however, normal $\nu_2 k = 0$ sharp line exciton structure is not obsd. Anomalous phonon behavior is obsd. and discussed with respect to other hexafluoride phonon data. The non-Jahn-Teller active modes ν_1 , ν_3 , ν_4 , ν_6 behave in a fashion consistent with other members of this series.

C.A. 1978, 89, N14

Y_M F₆

ommuna 6478 1978
Bernstein E.R.; et al.

E_i, β_i Mol. Phys., 1978,
cwearp
norwars. 35 (6), 1585-1607

YrF_6

XII - 1832a / 1978

Compton R.N., Reinkhardt
P. W., et al.

A \bar{e} ;

Z. Chem. Phys., 1978, 68,
N5, 2023 - 2036.

preceding, 1978, 18577.

YrFG
Omnuck 15749)
Omnuck 9988

1980

(Ae, ♀)

neopen-
racem

Bloor Y.E., Sherrod R.E.
J. Amer. Chem. Soc.,
1980, 102, n13, 4333 -
-4340.

Tz F₆

1981

Marivarrar G.,
et al.

Си.Ю.Юсий.,
Юсий.Чен-
Пробежин.
Раевская.

Indian J. Phys.,
[Part] B 1981, 55B (2),
141-144.

(c.c. SF₆; $\overline{111}$)

9256

Linnmuck 14444

1982

CUS. NOCH;
cpegneer
aerneer-
myges
koneea-
kees

Chinnappan V.A.; Nata-
rajan A.,

Pramana J. Phys., 1982,
18, N6, 501-509.

IrF_6

[Om. 17963]

1983

IrF_6 - Gutsev G. L., Boldyrev A. I.

Ae, meopem. Chem. Phys. Lett.,
pacrem. 1983, 101(4-5), 441-445.

(cui. HfF_6 ; III)

ГРГ-(ОМ. 20078) 1984

Түсев Г. Р., Бодорбек
А. Ч.,

Электром.
структура Координат. лист.,
1984, 10, лин. 11,
1455 - 1459.

92. F₆

[OM. 22125]

1984

Сер. Noст.,
средние
аварийные
коэффициенты
нагрузки
и коэффициенты
длительности.

Vi, Сер. Noст.

Sabapathy K.,
Ramasamy R.,

Indian J. Phys., 1984,
B58, N 4-5, 464-472.

(See. SF₆; II)

TgF_6

1985

Ogurtsov I. Ya., Ostrovski

V. Z.

Mol. Phys., 1985, 54,
N1, 119-127.

(see. VCl₄; III)

$[Y_2F_6]^{2-}$ 1985

Рогалевич Н. Я.,
Бобкова Е. И., учр.

Докл. АН БССР, 1985,

29; № 10, 906-909.

(см. $[RuF_6]^{2-}$; III)

и. н.

YrF₆

[DM. 29935] 1988

УФ видач.

СРЕКМР

намісн.

Holloway G.H., Stan-
ger F., et al.,

J. Chem. Soc. Dalton
Trans., 1988, N5,

1341-1345.

FrF₆ lom. 30899, a" 1988

Суходолов Н.Н., Коробов А.В. и др.,

(Аe) ИС. Структур. Железа,
1988, 29, №, 51-57.

YrF_6

(OM 31483)

1989

Korobov M.V., Kuznetsov S.V.
et al.,

Ae Int. J. Mass Spectrom. and
Ion Process. 1989, 87, n1;

13-27.

9256

1990

Енсөб 10. с.,

Структура и Энергетика
астрономии. Продолжение Всесоюзного
Совещания по изучению
Структуры астрономии в 2030-
год фазе, Иваново, 1990.

ол. н.

Y_2F_6 Brisdon A. K.,
Molliman P. J. et al.
1991

et. al. J. Fluor. Chem. 1991.
54, N 1-3. C. 142.

(Cds. $\bullet \text{MoF}_6$; $\underline{\text{III}}$)

PrF6

1991

Быков М. С.,

Тезисы докладов IX Все-
союзного совещания по
квантовой химии,
Казань, 1991, 239.

д.н.

IrF_6

1994

121: 216068t Spectroscopy of hexafluorides with an odd number of electrons: operators of interest for electronic spectroscopy and for the Jahn-Teller effect. Boudon, V.; Michelot, F.; Moret-Bailly, J. (Laboratoire Physique, Universite Bourgogne, 21000 Dijon, Fr.). *J. Mol. Spectrosc.* 1994, 166(2), 449-70 (Eng). A simplified model describing the electronic levels of a $(f_{2g})^n$ configuration is proposed. A new tensorial formulation for Jahn-Teller (linear, quadratic, ...) operators is developed. Particular attention is given to the case of electronic states with G' symmetry and to their vibronic structures. Calcns. and predictions are made for the a and e electronic states of IrF_6 .

(cekmp)

c.a.1994, 121, n18

IrF₆

1996

✓ 21Б1275. Спектроскопия гексафторидов с нечетным числом электронов. Вибронные полосы IrF₆. Spectroscopy of hexafluorides with an odd number of electrons: The vibronic bands of IrF₆ / Boudon V., Rotger M., Avignant D. // J. Mol. Spectrosc.— 1996.— 175, № 2.— С. 327–339.— Англ.

Исследованы ИК-спектры поглощения в ближней ИК-области газообразного IrF₆, предложено уточненное отнесение электронно-колебат. переходов для первых пяти электронных состояний IrF₆. Для описания эксперим. данных развита модель, включающая упрощенный тензорный формализм описания линейных членов Яна–Теллера в четырежды вырожденном электронном состоянии молекул типа XY₆.

Г. М. Курамшина



Х. 1997, № 28

IrF₆

1996

125: 259972h Ultraviolet absorption spectrum of gaseous IrF₆ in the 200–500 nm region. Boudon, V.; Rotger M.; Avignant, D. (Lab. de Physique de l'Univ. Bourgogne (Unité associée au C.N.R.S.), Université de Bourgogne, 21004 Dijon, Fr.). *Spectrochim. Acta, Part A* 1996, 52A(10), 1175–1182 (Eng). The theory of the electronic transitions of iridium hexafluoride is briefly reviewed. The authors present the UV absorption spectrum of this mol. in the gas phase over the 20000–50000 cm⁻¹ region. Some new electronic transitions are obsd. Their phys. origin is discussed and some values of the v₁(A_{1g}) totally sym. stretching mode frequency in these highly excited electronic states are given.

*Yp creknp
would be useful*

C.A. 1996, 125, N 20

IrF₆

1996

(UK)

124: 214879w Spectroscopy of hexafluorides with an odd number of electrons: the vibronic bands of IrF₆. Boudon, V.; Rotger, M.; Avignant, D. (Lab. Phys., Univ. Bourgogne, 21004 Dijon, Fr.). *J. Mol. Spectrosc.* 1996, 175(2), 327–39 (Eng). The low resoln. absorption spectroscopy of the first five excited electronic states of IrF₆ has made possible some new assignments for the vibronic transitions of this mol., and the detn. of new vibronic parameter values. They are more accurate than those found in the literature. In this aim, we introduce a simplified tensorial formulation for the linear Jahn-Teller terms in a fourfold degenerate electronic state of an XY₆-type mol., which allows easier computation of matrix elements and avoids the use of perturbation theory. Methods for IrF₆ synthesis (using a dynamical flow system) and purifn. are also presented.

C.A. 1996, 124, N 16

γ_{IrF_6}

19.96

124: 214827c Spontaneous Raman scattering spectrum of gaseous IrF_6 in the ground electronic state. Rotger, M.; Boudon, V.; Nguyen, A. T.; Avignant, D. (Lab. Phys., Univ. Bourgogne, 21004 Dijon, Fr.). *J. Raman Spectrosc.* 1996, 27(2), 145-8 (Eng). The Raman spectrum of IrF_6 in the $100-730 \text{ cm}^{-1}$ region was obsd. in the gas phase using argon laser excitation. New values for the $\nu_1(\text{A}_{1g})$, $\nu_2(\text{E}_g)$, $\nu_5(\text{F}_{2g})$ and probably $2\nu_4(\text{F}_{1u})$ band centers are given. The O, Q and S branch contours of the $\nu_2(\text{E}_g)$ band are described for the first time. The ground vibrational state population anal. allowed confirmation of the Ir-F bond length found in the literature. No evidence for a Jahn-Teller effect in the $\text{X}(\text{G}_g')$ electronic state was obsd.

(CKP, Di)

©: A. 1996, 124, N 16

I₂ F₆

1997

Richardson A. D.

202. Зеленко - From. Diss. Abstr.
код 294946
сборник
литературы. Int., B 1997, 58(2),
724.

(cell. WF₆; II)

F: IrF₆

P: 3

133:50237 Gas-Phase Molecular Structures of
Third Row Transition-Metal Hexafluorides WF₆, ReF₆,
OsF₆, IrF₆, and PtF₆. An Electron-Diffraction and
Initio Study. Richardson, Alan D.; Hedberg,
Kenneth; Lucier, George M. Department of
Chemistry, Oregon State University Corvallis, OR
97331, USA Inorg. Chem., 39(13), 2787-2793
(English) 2000 → The mol. structures of WF₆,
ReF₆, OsF₆, IrF₆, and PtF₆ were measured by
electron diffraction from the gases, the last from
both PtF₆ itself and f a vapor assumed to consist
of a mixt. of O₂ and PtF₆ obtained by heating salt
O₂PtF₆. For models of Oh symmetry the bond lengths
in the 1st three members of the series are
essentially identical, but the Ir-F and Pt-F bo are
resp. ~0.01 and 0.02 Å longer. Models of D_{4h}

2000

C.A. 2000, 133

symmetry were also test for ReF₆, OsF₆, and IrF₆ in which operation of the Jahn-Teller effect is thought possible. For these models the same trend was seen in the av. bo length values. The effect of three-atom multiple scattering was also studied, and exptl. ests. of the effects of vibrational averaging (shrink on the distances were obtained. Normal-coordinate analyses based on the obsd. wavenumbers yielded stretching force consts. consistent with the us inverse bond-length/force-const. relation. Ab initio MO optimizations of mols. constrained to Oh symmetry were carried out at several levels of th and basis-set size. Less extensive optimizations of ReF₆, OsF₆, and IrF₆ with D_{4h} symmetry were also carried out. The best overall agreement with both the exptl. values and the distance trend for Oh symmetry was obtaine with the Hay-Wadt (n+1)VDZ basis on the metals and the aug-cc-pVTZ on the fluorines at the MP2 level, but these bases with B3P86 and B3PW91 d. functional theory were nearly as good and with B3LYP only slightly worse. The D_{4h} structures for ReF₆, OsF₆, and IrF₆ with the cited bases at the B level were slightly more stable (resp. 0.8, 2.6, and 1.4 kcal/mol) with t axial bonds shorter by ~0.04 Å in ReF₆ and 0.07 Å in OsF₆, but ~0.05 Å lo in IrF₆. The significance of these values is uncertain. The exptl. bond lengths (rg/Å) with estd. 2.sigma. uncertainties for the models of Oh symmetry are W-F = 1.829(2), Re-F = 1.829(2), Os-F = 1.828(2), Ir-F = 1.839(2), and Pt-F = 1.852(2); the Pt-F value from the O₂PtF₆ sample was 1.851(2) Å. Although the exptl. data neither confirm nor refute the existence of the Jahn-Teller effect in ReF₆, OsF₆, and IrF₆, they ensure if present the distortion from Oh symmetry must be small.