

Al<sub>2</sub>T<sub>6</sub>

Al 276 Robert H. Miller, Jr.

1966

Dissemination Abstr., 26 (10),  
5744.

Unnormal coordinate treatment  
of dimerized aluminum chlor-  
ide, aluminum trimethyl,  
and aluminum dimethyl chlor-  
ide, with a partial analy-  
sis of vibrational analysis

(for.

Al 276)

of dimerized aluminum bro-  
mide and aluminum iodide.

$\text{Al}_2\text{I}_6$

1968

Adams D. M., Churchill R. G.

J. Chem. Soc., A, 1968, 2141

Vibrational spectra of  
halogen-bridged systems.  
II.

(see  $\text{AuCl}_6$ ) III

V 5903

1968

Al<sub>2</sub>I<sub>6</sub>, In<sub>2</sub>I<sub>6</sub>, Al<sub>2</sub>Br<sub>6</sub>, Au<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub> (Vi)

Adams D. M., Churchill R. G.,  
J. Chem. Soc., 1968, A, 19, 2141-2144

10

CA, 1968, 69, N20, 81957b

$Al_2I_6$

(Монумент)

и.к.

в.р.

мол. пост.

1 BPP-5910-V

11908

Beattie T.R., Gilson T.,  
Ozin G.A.

J. Chem. Soc., A, n 4, 813.

Косебайские слесари

(См.  $Al_2Br_6$ ) III

1970

Al<sub>2</sub>Y<sub>6</sub>

Adams S. N.  
Churchill B. S.

J. Chem. Soc., A (5), 697

Chem. Soc.

Adams S. N.  
Churchill B. S.

(Chem. Al<sub>2</sub>B<sub>6</sub>) III

Al<sub>2</sub> J<sub>6</sub>

1972

Ramaswamy K., et al

J. Annamalai Univ.  
part B. 1972, 30, 75-88.

(Cited: UUCr.)

(Cite B<sub>2</sub>H<sub>6</sub>) III

$Al_2I_6$

Wade, k.

1972

( $\approx$   
 $Al-x$ )

"J. Chem. Educ.", 1972, 49,  
N7, 502-4.

(cm.  $Al_2Cl_6$ , III)

50307.7641

Ch, Ph, TC

[BP-2791-XV]  
43929

Al<sub>2</sub>I<sub>6</sub>

1974

\*4-8298

Cyvin S.J., Phongsatha A. Harmonic force fields and mean amplitudes for aluminum triiodide dimer and monomer. "Spectrosc. Lett.", 1974, 7, N 10, 523-529

(англ.)

(рус. AlI<sub>3</sub>; III)  
0316 пик

299 299

308

- ВИНТИ

Al2T6

XV-2405

1979.

Sengodan V., et al.

ном.

успехов.

расматр.

Bull. Soc. chim. belg.

1979, 88 (4), 259-60.



(сир. Al2Br6; III)

$(AlI_3)_2$

1981

96: 151782q Vapor phase Fourier transform far infrared (FT-FIR) studies of aluminum chloride, aluminum iodide, and gallium chloride at 100 to 500°C. Kjaerboe, P.; Rytter, E.; Sjoegren, C. E.; Tomita, T. (Dep. Chem., Univ. Oslo, Oslo, Norway). *Proc. SPIE-Int. Soc. Opt. Eng.* 1981, 289(Int. Conf. Fourier Transform Infrared Spectrosc.), 283-6 (Eng). The vapor spectra of the title compds. were recorded between 50 and 700  $cm^{-1}$  with an evacuable FT-IR spectrometer by transmission and emission techniques. Special vapor cells were made of Ni and fitted with windows of diamond. Quite analogous spectra were recorded in absorption and emission. At temps. higher than 300° in emission spectra had the better quality above 100  $cm^{-1}$ . The equil. between the dimer and monomer species were studied as a function of temp. Seven of 8 IR active dimer ( $D_{2h}$ ) bands were assigned. For  $AlI_3$  and  $GaCl_3$  derived by combination with Raman vapor data.

UK chem

⊠  
(H)  $(GaI_3)_2$

C.A. 1982, 96, N18

$Al_2Cl_6$

1981

Tomita Takeshi.,  
et al.

Li; ч.к.  
спектр  
в матрице

Yoyuen 1981, 24 (1),  
32-45.

(+)

(см.  $Al_2Cl_6$ ; III)

Al<sub>2</sub>Y<sub>6</sub>

over. 18968

1984

UK, KP  
Camp,  
vi;

Klaebol P., Rytter E., et al  
J. Mol. Struct., 1984, 113:  
Mol. Spectrosc. and Mol.  
Struct. 1983, Proc. 16 Eur.  
Congr., Sofia, 12-16 Sept.,  
1983, Pt A, 213-226.

Al<sub>2</sub>Y<sub>6</sub>

(OM. 22066)

1984

Natarajan A., Somasundaram S.,

констан.  
анализ,  
наблюдения  
и расчеты.  
расчеты,  
структур.  
параметры,  
свойства.  
свойства. Констан., М.П.

Indian J. Phys., 1984,  
B58, N4-5, 446-456.

AL<sub>2</sub>T<sub>6</sub>

[Om. 19160]

1984

Sjögren C.E., Klæboe P.,  
et al,

UK чертёж

Spectrochim. acta, 1984,  
A40, N5, 457-465.

Al<sub>2</sub>G<sub>6</sub>

(OM. 31044)

1988

Berksey E.M., Whitehead M.A.,

молекуляр.  
электрон.  
структура

J. Chem. Soc. Faraday  
Trans. Pt 2, 1988, 84, N 10,  
1707-1717.

Ala Y

DM. 375071

1993

Singh P., Dublish A.K.,

суд. ном.,  
суд. ном.  
адресат.  
комбат.

Indian J. Pure Appl.  
Phys., 1993, 31, N 3,  
193-194.

1995

F: Al<sub>2</sub>I<sub>6</sub>

P: 3

2Б147. Неэмпирический квантово-механический колебательный анализ димерных молекул A[2]X[6] (A=Al, Ga; X=Cl, Br, I). Ab initio quantum mechanical vibrational analysis of dimeric A[2]X[6] molecules (A=Al, Ga; X=Cl, Br, I) / Ystenes Martin, Westberg Nina, Ehrhardt Beate K. // Spectrochim. acta. A. - 1995. - 51, N 6. - С. 1017-1029. - Англ. эмпирическим методом ССП МО ЛКАО в нескольких гауссовых базисах (до D95) с включением поляризац. и диффузных ф-ций с учетом электронной корреляции в рамках МП2 рассчитаны равновесная геометрия, колебательные частоты и интенсивности (с масштабированием силового поля) для A[2]X[6]; A=Al, Ga; X=Cl, Br, I. Полученные результаты согласуются с эксперим. данными. Уточнено отнесение ряда полос в колебательных спектрах. Отмечено, что смешанные системы симметрии D[2h] Al[2]Cl[2]Br[4] и Al[2]Br[2]Cl[4], видимо, не очень устойчивы по отношению к диспропорционированию, но должны находиться в обнаруживаемых количествах в смесях Al[2]Cl[6] и Al[2]Br[6]. Библ. 57.

Р.М.Х. №2, 1996.

F: Al2I6

P: 3

134:242937 Analysis of electronic structure and quadrupole coupling in dimeric transition and nontransition halides in terms of the density functional theory. Poleschchuk, O. Kh.; Koput, Ya.; Latoshinska, I. N.; Nogai, B.; Shanina, Yu. A. Tomsk State Pedagogical Institute, Tomsk, Russia. Russ. J. Coord. Chem. (2000), 26(11), 784-791. in English.

The electronic structure of dimeric  $M_2X_6$  ( $M = Al, Ga, In, I$ ;  $X = F, Cl, Br, I$ ) and  $M_2X_{10}$  ( $M = Sb, Nb$ ;  $X = Cl, Br, I$ ) was analyzed using the d. functional theory. The calcd. parameters of the NQR spectra were compared with the exptl. values. Binding of the bridging and terminal halogen atoms was examd. using the natural orbitals of the metal-halogen bond. The inversion of the halogen NQR frequencies for the compds. of transition and nontransition elements is explained.

2000

Ad 76

(om. 41 354)

2001

интерпрет.  
смысл-  
кварты-  
зонн.  
границы.

Pleshchek D. Kh. et al.  
J. Natl. Struct. (Theo-  
Chem) 2001, 574, 233 -  
243