

AlBr₄⁻

AlBr₄

1970

12 Д350. Основные колебания AlBr₄⁻. Brown D. H., Stewart D. T. The fundamental vibrations of AlBr₄⁻. «Spectrochim. acta», 1970, A26, № 6, 1344—1345. (англ.)
Получены ИК-спектры поглощения в области 1400—40 см⁻¹ и спектры комб. рас. при возбуждении гелий-неоновым лазером комплексов тетраметил- и тетраэтиламония и алюминийбромиды. Полученные результаты сравнены с данными для родственных соединений. Дано отнесение колебаний. При помощи модели модифицированного силового поля Юри — Бредли рассчитаны силовые постоянные (в мдн/А): $k=1,33$; $F=0,20$; $H=0,09$; $F'=-0,01$.
К. М.

1/2

сид. и.

00. 1970. 120

AlBr₄⁻

1970

50318n Fundamental vibrations of AlBr₄⁻. Brown, Donald Houston; Stewart, Derek T. (Dep. Pure Appl. Chem., Univ. Strathclyde, Glasgow, Scot.). *Spectrochim. Acta, Part A* 1970, 26(6), 1344-5 (Eng). The Raman and ir spectra of complexes of Et₄NBr and Me₄NBr with AlBr₃ have been measured and the vibrational frequencies of the AlBr₄⁻ ion has been detd. and compared with those of related structures. RCSQ

vi

C.A. 1970. 13. 10

1971

AlBr₃

Al₂Br₇⁻

Vi

148814s Raman spectra of molten aluminum trihalide-alkali halide systems. Begun, George M.; Boston, Charles R.; Torsi, Giancarlo; Mamantov, Gleb (Chem. Div., Oak Ridge Natl. Lab., Oak Ridge, Tenn.). *Inorg. Chem.* 1971, 10(5), 886-9 (Eng). Raman spectra are presented for AlBr₃-NaBr and AlI₃-CsI melts in the region from 50:50 mol. % to pure Al halide. These data are compared with previously published data for the AlCl₃-NaCl system. Raman frequencies are assigned for AlBr₄⁻, Al₂Br₇⁻, AlI₄⁻, and Al₂I₇⁻. Valence force consts. were calcd. for the series of tetrahedral ions AlCl₄⁻, AlBr₄⁻, AlI₄⁻.

RCHH

Chem. WOC

(42) RCL

C.A. 1971. 7426



W14
R2 44

1971

AlBr₄²⁻

119237s Molecular force fields for AlBr₄²⁻. Rai, S. N. (Dep. Spectrosc., Banaras Hindu Univ., Varanasi, India). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1971, 9(12), 1025-6 (Eng). The intramol. force field of AlBr₄²⁻ was detd. for the 1st time by using recent exptl. data of the vibrational frequencies. Three different methods were used for the evaluation of the force const. In addn. to the force consts., Coriolis coupling consts., mean amplitudes of vibration and the distribution of potential energy in different modes were also calcd.

Chem. N

C.A

1972. Feb. 20

ALBr₄⁻

1972

Derouault J.; 4 pp.

(C.N.) "J. Mol. Struct.", 1972, 11,
N3, 423-38.

(see AlCl₄⁻, III)

ALBr₄

[BP-996-XV]

[1972]

Srivastava B.B., 4 gp.

(c.n.)

"Z. Naturforsch", 1972, 27a, n 8-9,
1213-16.

(see Ti₂Y₄, III).

41211.6084

Ch, Ph, TC

См. пост. 29547, V. 02

AlF₄⁻

1974

* 4-7587

Gilbert B., Mamantov G., Begun G.M.

Raman spectrum of the AlF₄⁻ ion in molten fluorides. "Inorg. and Nucl. Chem. Lett.", 1974, 10, N12; 1123-1129

(англ.)

0253 ПИК

226 230

0245

ВИНИТИ

AlBr₄

1974

Sharma D. K.,

Pandey A. N., et al.

Ср. атом.
колеб.

Корреляция

между вал. раб.

и гл. свлзи

Z. Naturforsch.

1974, 29a, N10,

1504-6

(см. Tilly, III)

60402.9185

Ph, Ch, TC

5496 *Средне-Кавказ?*
AlBr₄ и AlBr₃·KClO₄ 1976
 *472433

Baran Enrique J. Mittlere Sch wii
 gungsamplituden der Tetrahalogeno-Alu-
 minate. "Z. Naturforsch.", 1976, 31a,
 N 2, 217-218 (нем., рез. англ.)

AlCl₄⁻ и AlF₄⁻
(см. AlF₄⁻) 0592 *ЛМК*

566 568

ВИНИТИ

1970

AlBr₄⁻

24 Б175. Основные колебания AlBr₄⁻. Brown D. H., Stewart D. T. The fundamental vibrations of AlBr₄⁻. «Spectrochim. acta», 1970, A 26, № 6, 1344—1345 (англ.)
 Измерены ИК-спектры поглощения и КР комплексов бромистых тетраметил- и тетраэтиламмония с AlBr₃. Проведено отнесение основных колебаний аниона AlBr₄⁻: ν_1 —212; ν_2 —98; ν_3 —394 и ν_4 —114 см⁻¹. Используя силовое поле типа Юри-Бредли, получены значения силовых коэф. (в мдн/А): $K=1,33$, $F=0,20$, $H=0,09$ и $F'=-0,01$.
 Г. Кузьянц

 ν_i

см.ч.

X.1970.24

AlB₄

1978

Gimarc, B.M. et al.

J. Am. Chem. Soc. 1978, 100(8),
2340-5.

факелін 24.
амфурт.

coll. ClF₄⁺ - III

Al Bay

Mohan S

1978

cur. no. 1.
no. 1. 1978
1978.

Acta clero. Indica

1978, 4 (4), 371-6

(cur. PD₄⁺ i^{III})

ALBry

1983

Pandey A.N., Chopra J.R.,
et al.

сер.

Acta Phys. Pol. A 1983,
A64 (5), 605-614.

носер.

(сер. ALBry; III)

ALBr₄⁻

1986

Shamir Jacob,
Schneider Shlomo,
et al.

עשרהקמ.,

vi;

J. Raman Spectrosc.
1986, 17(6), 463-6.

(עו. BBz₄⁻; III)

AlBr₄

1986

Shamir Jacob,
Schneider Shlomo, et al.

et. n. J. Raman Spectrosc.,
1986, 17, N 6, 463-466.

(see \bullet BBr₄; III)

ALBz₄⁻

1988

Mohan S., Gunasekaran S.
et al.

ser. n. Acta Cien. Indica. Phys.
1988: 14, n. 2. c. 85-91.

(ser. ● ALF₄; III)

ALBry

1995

Ehrhardt Bate K.,
Ysteres M.

ab initio
paccim
vi, eiprykm.
napaccipri

Spectrochim. Acta,
Part A 1995, 51A (4),
699-707.

● (see. KCl₄; III)

Альби

1998

смп-ра,

Timoshkin, A. Yu et al;

д.п.;

Russ. J. Gen. Chem.

теорет.

1998, 68(10), 1609-12

теорет.

расчет

Сам. ● Альби I III