

ALOF



ALOF(2)

[Om. 22605]

1971

Ngai L. H., Stafford F. E.,

et al.,  
Kp.;

Adv. High-Temp. Chem.,

1971, 3, 213-270.

1972

ФАВО

Отчет по научно-иссл. работе  
ИВТАН СССР, 1972 г.

Определение мол. пост. и термо-  
динамических свойств веществ.

ALOF

1972

vi

+ 64588r Infrared matrix isolation spectra of aluminum fluoride oxide. Snelson, Alan (IIT Res. Inst., Chicago, Ill.). U.S. Nat. Tech. Inform. Serv., AD Rep. 1972, No. 748941, 14 pp. (Eng). Avail. NTIS. From Govt. Rep. Announce. (U.S.) 1972, 72(22), 61. The ir spectrum of ALOF in Ne and Ar matrixes was recorded. Two of the 3 expected ir-active frequencies were obsd. by assuming a linear structure, O:AlF, the Ar matrix frequencies were assigned.

C.A. 1973. 78 N10

OALF

1399-1059-XV 1973

103924u Infrared matrix isolation spectra of aluminum fluoride oxide (OAlF). Snelson, Alan (Res. Inst., Illinois Inst. Technol., Chicago, Ill.). *High Temp. Sci.* 1973, 5(1), 77-81 (Eng). The ir spectrum of OAlF in Ne and Ar matrixes was recorded. Two of the 3 expected ir active frequencies were obsd. By assuming a linear structure, O=Al-F, the Ar matrix frequencies were assigned as follows:  $\nu_2 = 386 \text{ cm}^{-1}$  and  $\nu_3 = 1022 \text{ cm}^{-1}$ . The unobsd. AlF stretching frequency  $\nu_1$ , was estd. at  $675 \text{ cm}^{-1}$ .

Di  
UK. Manuscript

C. A. 1973. 78 N 16

О.А.Е.Р.

ВФ-1059-XV

1973

(15 Б266.) Спектры инфракрасного поглощения OAlF, изолированного в матрице. Snelson Alan. Infrared matrix isolation spectra of OAlF. «High Temp. Sci.», 1973, 5, № 1, 77—81. (англ.)

Измерены спектры ИК-поглощения в области 4000—200  $\text{см}^{-1}$  OAlF, изолированного в матрицах Ne и Ar. Молекулу OAlF получали в газовой фазе непосредственно перед ее осаждением на охлажденную подложку порции  $\text{AlF}_3 + \text{Al}_2\text{O}_3$ . В ИК-спектре обнаружены новые полосы поглощения 389 и 1027  $\text{см}^{-1}$  (Ne), к-рые отнесены к колебаниям  $\nu_2$  и  $\nu_3$  OAlF, соотв. В предположении о линейной модели строения проведен расчет основных колебаний OAlF. Для частоты  $\nu_1$ , получена величина 675  $\text{см}^{-1}$ .

Г. Кузьянц

( $\nu_1$ ; м.н.)  
Х. 1973. № 15

ОАIF

ВФ - 1059 - XV

1973

6 Д366. ИК-спектры молекулы ОАIF, изолированной в матрицах. Snelson Alan. Infrared matrix isolation spectra of OAlF. «High Temp. Sci.», 1973, 5, № 1, 77—81 (англ.)

Изучены ИК-спектры поглощения молекулы ОАIF, изолированной в матрицах из аргона и неона при т-ре жидкого гелия. Исследуемая молекула получалась в результате взаимодействия  $AlF_3$  и  $Al_2O_3$  при т-ре  $2250^\circ C$ . Зарегистрированные колебательные частоты интерпретировались следующим образом (в матрице из аргона):  $\nu_2 = 386 \text{ см}^{-1}$ ,  $\nu_3$  (вал. кол.  $Al=O$ ) =  $1022 \text{ см}^{-1}$ . Полоса поглощения  $\nu_1$  (вал. кол.  $Al-F$ ) не обнаружена, что авторы объясняют ее малым коэф. поглощения. В предположении линейной равновесной конфигурации и с привлечением литературных данных по силовым постоянным и длинам связей в молекулах  $AlF_3$ ,  $AlF$  и  $AlO$  рассчитана частота  $\nu_1$ , равная  $675 \text{ см}^{-1}$ . Библ. 9.

Ю. М. Л.

$\nu_1, \text{ см}^{-1}$   
вал.

Ф. 1973 № 6

ALOT

Farber Milton

1975

num. 4761

(20)

~~( $\Delta H_f$ )~~

4ème Conf. int thermodyn.  
chim., Montpellier, 1975

Vol. 8" S. 1., S. a. 34-42

(ann)



(as ALO, I)

O A I F

Sanyal Nitish K.

1975

"Indian J. Pure Appl.  
Phys." 1975, 13(5)

сум. номер.

смысл. номер.

292-3 (Eng)

(all O B F; III)

Bp - 2873 - XV

61130.8423

Mt, Ch, TC

39062 GR

4-19061

File 0 (4)

Farber\_Milton, Srivastava R.D. Ther-  
mochemical reactions of aluminum and fluo-  
rine in hydrogen-oxygen flames. "Combust.  
and Flame", 1976, 27, N 1, 99-105 (англ.)

Д И ф (298)

0758 лнк

717 720

ВИНИТИ

ALOF

Farber, Milton

1976

"Combust and Flame"

1976, 27, no. 99-105 (over)

~~ALF~~, Do

(over ALO; I)

OALF

OALCl

Spec 790

1978

90: 31499g Matrix reactions of aluminum monofluoride (AlF) and aluminum monochloride (AlCl) with oxygen atoms: IR spectra of aluminum oxide fluoride (OAlF) and aluminum oxide chloride (OAlCl). Schnoekel, H. (Anorg.-Chem. Inst., Univ. Muenster, Muenster, Ger.). *J. Mol. Struct.* 1978, 50(2), 267-73 (Ger). It is possible to synthesize OAlF and OAlCl in an Ar matrix by co-condensation of AlF and AlCl with O atoms. The stretching vibrations of these compds. are at 1148 and 740  $\text{cm}^{-1}$  ( $^{16}\text{OAlF}$ ), resp. 1094 and 490.5  $\text{cm}^{-1}$  ( $^{16}\text{OAlCl}$ ). As  $^{16}\text{O}/^{18}\text{O}$  isotopic splitting of all frequencies can be obsd., an exact calcn. of the force consts.  $f(\text{AlF})$ ,  $f(\text{AlO})$  and  $f(\text{AlCl})$  is possible. The force const.  $f(\text{AlO})$  is 6.6 [ $10^2 \text{ Nm}^{-1}$ ] for both compds. This is the 1st time that structural data of mols. contg. Al with the formal charge 3+ with an AlO bond were obtained.

(vi)

(7)



C.A., 1979, 90, NY

отдел 7190

1978

OAlF

OAlCl

ИК-сп. в Ar-матр

сил. пост.

I<sub>2</sub>

(+) OAlCl

7

2.1979.19

9 Б178. Реакция в матрице AlCl и AlF с атомами O: инфракрасные спектры OAlF и OAlCl. Schnöckel H. G. Matrixreaktionen von AlF und AlCl mit O-Atomen: IR-Spektren von OAlF und OAlCl. «J. Mol. Struct.», 1978, 50, № 2, 267—273 (нем., рез. англ.)

Измерены ИК-спектры продуктов р-ции молекул AlCl и AlF с атомами кислорода в матрице из аргона при 15 К. Для получения AlCl и AlF газ. HCl и F<sub>2</sub> пропускали через нагретую до 1200 К эффузионную ячейку типа Кнудсена, содержащую Al. Атомы кислорода генерировались в МВ (2450 МГц) разряде. В спектрах системы AlF—O обнаружены полосы 1148 и 740 см<sup>-1</sup>, отнесенные к  $\nu(\text{AlO})$  и  $\nu(\text{AlF})$  молекулы <sup>16</sup>OAlF, а в спектрах системы AlCl—O полосы 1094 и 490,5 см<sup>-1</sup>, отнесенные к  $\nu(\text{AlO})$  и  $\nu(\text{AlCl})$  молекулы <sup>16</sup>OAlCl. В обоих случаях в области 1053—1137 см<sup>-1</sup> наблюдались полосы, к-рые предположительно отнесены к ассоциатам O<sub>2</sub> с AlF и AlCl. Кроме того в спектре присутствовали полосы озона, а в области 1080—

910  $\text{см}^{-1}$  — полосы продуктов взаимодействия  $\text{AlF}$  и  $\text{AlF}_3$  с  $\text{O}_2$ . Для отнесения полос использовалось изотопозамещение по кислороду и концентрац. измерения. Измерены частоты вал. кол. молекул  $^{18}\text{OAlF}$  (1124 и 724  $\text{см}^{-1}$ ) и  $^{18}\text{OAlCl}$  (1061 и 483  $\text{см}^{-1}$ ). Из частот и изотопных сдвигов рассчитаны силовые постоянные для  $\text{OAlF}$ :  $f(\text{AlO}) = 6,62 \pm 0,02$ ,  $f(\text{AlF}) = 5,01 \pm 0,02$ ,  $f(\text{AlF}/\text{AlO}) = 0,13 \pm 0,01$  [ $10^2 \text{ нм}^{-1}$ ] и для  $\text{OAlCl}$ :  $f(\text{AlCl}) = 2,92 \pm 0,02$ ,  $f(\text{AlO}) = 6,63 \pm 0,03$ ,  $f(\text{AlCl}/\text{AlO}) = 0,07 \pm 0,03$  [ $10^2 \text{ нм}^{-1}$ ]. Отмечено, что полученные данные являются первыми для молекул, содержащих Al с формальным зарядом 3+ и двойную связь  $\text{Al}=\text{O}$ . С. Б. Осин

OAlF

8 B184. Реакция GaF с атомами кислорода в матрице: ИК-спектр OGaF. Schnöckel Hg., Göске H. J. Matrixreaktion von GaF mit O-Atomen: IR-Spektrum von OGaF. «J. Mol. Struct.», 1978, 50, № 2, 281—284 (нем.; рез. англ.)

Измерены ИК-спектры продуктов р-ции молекул GaF с атомами кислорода в Ag<sup>+</sup>-матрице при 15 К. Молекулы GaF получали при пропускании газ. HF через нагретую до 1100 К эффузионную ячейку, содержащую галлий. Атомы кислорода генерировали в МВ-разряде через смесь Ag:O<sub>2</sub>=4:1. В спектрах продуктов р-ции GaF и <sup>16</sup>O<sub>2</sub> наблюдали дублетную полосу 943,0/939,7 см<sup>-1</sup>, отнесенную к колебанию ν(GaO) в изотопных молекулах <sup>16</sup>O<sup>69</sup>GaF и <sup>16</sup>O<sup>71</sup>GaF соотв. Это отнесение подтверждено путем измерения соотношения интенсивностей компонент дублета. Полоса 690 см<sup>-1</sup> отнесена к колебанию ν(GaF) молекулы <sup>16</sup>O<sup>69</sup>GaF. При изотопозамещении по кислороду-18 обнаружено смещение полосы ν(GaO) до 909,8/906,0 см<sup>-1</sup>, а полосы ν(GaF) до 681,2 см<sup>-1</sup>. Из частот и изотопных сдвигов по Ga и O рассчитаны силовые постоянные для OGaF: f(GaO) = 6,317 ± 0,01, f(GaF) = 4,691 ± 0,01, f[GaO/GaF] = -0,1 ± 0,01 [10<sup>2</sup> н·м<sup>-1</sup>]. Результаты обсуждены в сравнении с данными для OAlF. С. Б. Осин

Исслед. и.  
/

(H) ⊗

2.1979.18

1978

077.

9374

ФАЛО

от. 17836

1983

Зюбина Т. С.,  
Чаркин О. Н.

см.  
по сиб.

ж.: Морякам. Железны,  
1983, 28, N12, 3003-3008.

(см. АЛОСН<sub>3</sub>; III)

OAlF  
(OAlF)<sub>2</sub>

1984

Shtrichs R., Zhen-  
gyan Lin, et al.

Z. anorg. und allg.

Chem., 1984, 519, N 12,  
155-164.

(св. (AlF)<sub>2</sub>; III)

восстп.,  
св. рел. м.,  
Vi, св. св.  
но св.

FALD  
ALDF

сер. 24195

1986

Чаркев О. П.  
Зюблева Т. С.

расчёт  
Евзон. и  
барьер  
измер.

Коргодинаев, журнал,  
1986, 12, № 8, 1011-1037.



FAO

(от. 31584)

1989

Зюбина Т. С.,

ж. Метрам. химии,  
1989, 34, № 5, 1338-1339.

Теоретическое исследование  
изомерии 1,2-связей в мо-  
лекулах  $FSiO^+$ , ● FAO,  $FSiS^+$ ,

FCO<sup>+</sup>, FBO u FCS<sup>+</sup>

ALFO<sup>+</sup>

1991

Cramer Ch. J.

мед.  
назем  
(ик)

архив  
и

кременет.  
назем.  
галеях

THEOCHEM 1991, 81 (3-4),  
243-62

[coll. ALFO<sup>+</sup>, III]