

(BOF)₃

$F_3B_3O_3$

Levy H.A., Brickway L.O.

1934

Кислоты

J. Am. Chem. Soc., 1937, 59, 2085

$F_3B_3O_3$ (m)

M.M.

8

~~1941~~

F₃B₃O₃

Качество

7

F₃B₃O₃(us)

М.П.

Bauer S. H., Beach T. Y.

J. Am. Chem. Soc., 1941, 63, 1394

1941

F₃B₃O₃

Pitzer K.S., Scott D.W.

1943

Baranoff

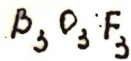
J. Am. Chem. Soc, 1943, 65, 803

2

F₃B₃O₃ (cr)



M. P.



1951

Goubeau у. Keller H.

Z. anorg. Chem. 267 (1-3), 1-26Описание способа приготовления
и св-ва сер-б:сид. п. $B_3O_3H_3$, $B_3O_3F_3$, $B_3O_3Cl_3$, $B_3O_3Br_3$

$F_3B_3O_3$

Goubau I, Hummel D.

1959

Качество

Z. Physik. Chem., 1959, 20, 15

3

$F_3B_3O_3(n)$



M. M.

F₃B₃O₃

Parson J. L.

1960

Kaenafel

J. Chem. Phys., 1960, 33, 1860

11

F₃B₃O₃(₂₃)

M. P.

1961

(FBO) 3

Fischer H.F., Lehmann W.J., Shapiro J.,
J. Ph. Ch., 1961, 65, 1166

Триглер-Вороженин: получение,
и.к. спектры, структура

Получение,
спектры и.к.
структура

F₃BzO₃

Gupta S.K., Porter R.F.

1963

Komarov

J. Phys. Chem., 1963, 67, 1286

12

F₃BzO₃(n₃)

N. 17.

F₃B₃O₃

1963

Lee G.H., Bauer W.H., Wiberley S.E.

Hammett

J. Phys. Chem.; 1963, 67, 1742

13

F₃B₃O₃(24)



M.P.

(BOF)₃
(203)

McBride B & G.

1983

Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington

$v_i(d_i)$

z_c

$B_2O_3-BF_3$

(структура)

$(BOF)_3$

5 Д285. ИК-изучение системы $B_2O_3-BF_3$. Ultee Casper J. Infrared studies of the $B_2O_3-BF_3$ system. «J. Chem. Phys.», 1964, 40, № 12, 3746—3747 (англ.)

С целью исследования структуры и стабильности $(BOF)_3$ при $220^\circ C$ исследован спектр паров BF_3 и $BF_3 + B_2O_3$ в области $680-4000 \text{ см}^{-1}$. Давление паров составляло $20-200 \text{ мм рт. ст.}$ Слабые полосы при 3720 , 964 и 1040 см^{-1} приписаны продуктам реакции BF_3 с примесями, осаждающимися на окна кюветы, изготовленные из $AgCl$. Полосы, обнаруженные в области $680-780 \text{ см}^{-1}$ и $1300-1400 \text{ см}^{-1}$ приписаны спектру $(BOF)_3$; наблюдаются также полосы, принадлежащие изотопам B^{10} и B^{11} . Наблюдаемый спектр паров находится в согласии со спектром твердой фазы $(BOF)_3$, полученным ранее и согласуется со структурой плоской молекулы $(BOF)_3$ симметрии D_{3h} . Однако полученные данные недостаточны для доказательства существования такой структуры.

1964

6184-1

ф. 1965. 57

18

1965

| BP-5447-V |

(BOF)₃
(BOCl)₃
Culupp

Vibrational spectra for fluorine and chlorine derivatives of boroxine. Bobby Latimer and J. Paul Devlin (Oklahoma State Univ., Stillwater). *Spectrochim. Acta* 21(9), 1437-44(1965) (Eng). The ir spectra of thin solid films of kinetically stabilized (BOF)₃ and (BOCl)₃ have been measured, 250-4000 cm.⁻¹ A tentative assignment based on known assignments of structurally related mols. is presented. The spectrum of BCl₃ has also been reexamd. and several assignments changed. Surprisingly, certain features in the reported spectrum of BCl₃ have been identified with (BOCl)₃. In each study data were detd. for ¹⁰B-enriched samples. ¹¹B-enriched (BOF)₃ was also studied.

RCSQ

(2 mg)

C.A. 1965. 63.9

10860 f

17

(BOF)₃

BP-5477-V

1965

6 Б147. Колебательные спектры фтор- и хлор-производных бороксина. Latimer Bobby, Devlin J. Paul. Vibrational spectra for fluorine and chlorine derivatives of boroxine. «Spectrochim. acta», 1965, 21, № 9, 1437—1444 (англ.)

ИК-спектры тонких твердых пленок, кинетически стабилизированных (BOF)₃ и (BOCl)₃, измерены в области 250—4000 см⁻¹. Полосы поглощения предположительно интерпретированы на основании известных спектров родственных молекул. Повторно исследован спектр BCl₃ и изменено отнесение некоторых полос. Некоторые особенности спектра BCl₃ обнаружены в (BOCl)₃. В процессе исследования использовались образцы, обогащенные B¹⁰ и B¹¹ (в случае BOF)₃. Резюме авторов

X: 1967.6



1965

 BOF_3 BOCl_3

(Di, ch.)

+ 1 кат

4 Д412. Колебательные спектры фтористых и хлористых производных бора. Latimer Bobby, Devlin J. Paul. Vibrational spectra for fluorine and chlorine derivatives of boroxine. «Spectrochim. acta», 1965, 21, № 9, 1437—1444 (англ.)

ИК-спектры тонких твердых пленок кинетически стабилизированного $(\text{BOF})_3$ и $(\text{BOCl})_3$ получены в области 250—4000 см^{-1} . Сделана попытка интерпретировать спектр на основе известного отнесения частот для структурно схожих молекул с плоской кольцевой структурой симметрии D_{3h} . Вновь был изучен спектр BCl_3 и отнесение частот в нем несколько изменено. Оказалось, что некоторые определенные черты спектров BCl_3 и $(\text{BOCl})_3$ идентичны. Приведены ИК-спектры $(\text{BOF})_3$, обогащенного изотопом B^{10} и B^{11} , и ИК-спектр натурального $(\text{BOCl})_3$ и $(\text{BOCl})_3$, обогащенного изотопом B^{10} . В трех таблицах сведены частоты и их отнесения для всех исследованных соединений: $(\text{B}^{10}\text{OF})_3$, $(\text{B}^{11}\text{OF})_3$; $(\text{B}^{10}\text{OCl})_3$, $(\text{B}^{11}\text{OCl})_3$ и BCl_3 . Описана методика приготовления и температурной стабилизации пленок $(\text{BOX})_3$.

И. Винокуров

BPO-5472-17



V-5271

1967

$(\text{BOF})_3$, $\text{B}_3\text{O}_3\text{F}_2\text{Cl}$, $\text{B}_3\text{O}_3\text{FCl}_2$,
 $(\text{BOCl})_3$ (sil. post., i)

Latimer B., Devlin J.P.,
Spectrochim. Acta, 1967, 13A(1), 81-8

Vibrational spectra of fluorine and
chlorine derivatives of boron.

J.

CA, 1967, 66, N14, 60432g

(BOF)₃(2) [Om. 22605] 1971

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

Adv. High. Temp. Chem.,

U.N., Kp 1971, 3, 213-270.

1972

F₃B₃O₃

И.И.

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

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

50905.7562

Ch, Ph, TC

29932

 $B_3F_3O_3$

1975

X4-9997

Haworth D.T., Scherr V.M. Semi-empirical
MO calculations of some boroxines. "J.
Inorg. and Nucl. Chem.", 1975, 37, N 9,
2010-2011 (англ.)

(см. $B_3H_3O_3$; III)

0437 пик

424 425

0429

ВИНИТИ