

Na-H₆

846.

1953

NaSbF_6 (. kris.str.)

Bystrom A., Bocklund S.,
Wilhelmi K.-A.

Arkiv.Kemi, 1953, 6, N 1-2,
77-87

The crystal ...

III

erf. p. K.

844

1959

NaSb (mol.str.)

Cromer D.T.

Acta crystallog., 1959, 12, N 1,
41-45

The crystal ...

ML

NaSbO_3

Siebert H.,

Z.anorgan.und allgem.Chem., 1959,
301, N 3-4, 161-170.Инфракрасные спектры теллурических
кислот, теллуриатов и антимонатов.

РХ., 1960, № 10, 37700

Ю

Без.ф.

845 742

1959

Na/Sb(OH)₆/

Siebert H.,

Z.anorgan.and allgem.Chem., 1959,
301, N 3-4, 161-170.

Инфракрасные спектры теллуровых
кислот, теллуриатов и антимонатов.

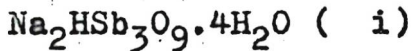
РХ., 1960, №10, 37700

Без ъ.

Ю

845 742

1959



Siebert H.,

Z.anorgan.and allgem.Chem., 1959, 301,
N 3-4, 161-170.

Инфракрасные спектры теллуровых
кислот, теллуриатов и антимонатов.

РХ., 1960, № 10, 37700

(Ю)

Без.ф.

Na [Se F₂ Cl₄] (γ , isomer) $\bar{x}$ 3766
189 103766-X 1968

Müller U, Dehnicke K, Verres K.S.
Z. Inorg. and Nucl. Chem, 1968,
30, n7, 1719-1726 (anim).

Sodium difluorotetrachloroantimo-
nate: preparation, ir-spectrum
and its reaction with chlorine
nitrate.

Pu Xu., 1969, 65212

10

(cp)

4

$\text{Na}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$

$\text{Na}[\text{Sb}(\text{OD})_6]$

1 Б310. Спектры инфракрасного поглощения кристаллических гидроксидантимонатов натрия и серебра. Franck Raymonde, Rocchiccioli-Deltcheff Claude. Spectres d'absorption infrarouge des hydroxyantimoniates de sodium et d'argent cristallisés. «C. r. Acad. sci.», 1970, 271, № 2, B113—B116 (франц.)

Исследованы ИК-спектры $\text{Na}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$ (I) и $\text{Na}[\text{Sb}(\text{OD})_6]$ (II) в области $4000\text{—}50\text{ см}^{-1}$ и ИК-спектры $\text{Ag}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$ (III) в области $4000\text{—}200\text{ см}^{-1}$ в крист. состоянии (таблетки KBr, вазелиновое масло, полиэтиленовая пленка). Анализ спектра II подтвердил отнесение вал. и деф. кол. (Sb—OH) сделанное ранее. Произведен теоретико-групповой анализ колебаний молек. кристаллов, причем были отдельно рассмотрены «внутренние» колебания (четыре октаэдра SbO_6) и «внешние» (трансляции атомов Na, трансляции октаэдров SbO_6 , вращения); гидроксильные группы были приняты за точечные массы. Спектр III полностью идентичен спектру I, поскольку кристаллы I и III изоморфны. Е. Разумова

X. 1974. 1

(+1)

IV

LiSbO_3 , NaSbO_3 , KSbO_3 , AgSbO_3 (Vi), 1971
10 16

Franck R., Rocchiccioli-Deltcheff C;
X 6687

C.R. Acad. Sci, 1971, 273, N3, B128-B131
(Франк)

Spectres d'absorption infra-
rouge d'antimoniates de métaux
monovalents.

Ec. - 9

РЖХим, 1972, 25161

1972

NaSbF₆

15 Б214. Изучение гидролиза гексафторантимонат (1—) иона с помощью спектров комбинационного рассеяния. Griffiths James E., Walrafen George E. A Raman study of the hydrolysis of the hexafluoroantimonate (1—) ion. «Inorg. Chem.», 1972, 11, № 2, 427—429 (англ.)

Измерены спектры КР (800—100 см⁻¹, Ag⁺-лазер с возбуждающей линией 4880 Å) тв. NaSbF₆, а также водн. и кисл. (HF) р-ров его и ИК-спектры (300—280 см⁻¹) тв. NaSbF₆. В тв. состоянии наблюдаются след. полосы иона SbF₆⁻ (точечная группа симметрии O_h): 669 см⁻¹ (a_{1g}), 579 см⁻¹ (e_g), 672 см⁻¹ (t_{1u}), 289 см⁻¹ (t_{1u}) и 278 см⁻¹ (t_{2g}). Частоты сравнены с известными из лит-ры для LiSbF₆ и KSbF₆. Показано, что в водн. р-рах образуется SbF₅(OH)⁻, и, что HF сдвигает равновесие гидролиза в сторону SbF₆⁻. Предполагается, что в водн. р-рах присутствует только SbF₅(OH)⁻ или SbF₆(OH)⁻ и незначит. кол-во SbF₆⁻.

С. А. Киселев

X. 1972. 15

40208.6064

Ch, Ph, TE

NaSbO₃

31603

1973

1706

Franck R., Rocchiccioli-Deltcheff C.,
Guillermet J.

Spectres d'absorption infrarouge d'anti-
moniates $M'SbO_3$ et $M'Sb_2O_6$.

"Spectrochim. acta", 1974, A30, N1, 1-14

(франц., рез. англ.)

0040

025 026

033

ВИНИТИ

51110.6629

Ch, Ph, TC

96201 Ji)
Na Sb Fy (раман
спектр.)

1975

*4-10339

Devort J.P., Friedt J.M.

121 Sb

*4-10339

Möss-

bauer spectroscopy in alkali antimony(V)
hexafluorides. "Chem. Phys.Lett.", 1975,
35, N 3, 423-425 (англ.)

0490 пик

461 462

82

ВИНИТИ

Na₃SbS₄ [Osmine 9646] 1980

Na₃SbS₄ · 9H₂O Minoda N.,
et al.

Na₃SbS₄ · 9D₂O Spectrochim. acta,
1980, A 36, 365-370.

колебат.
спектр
и.к.; Раман
спектр, ν_1

NaSbO_2

1982

Ogden J. Steven,
Williams Stephen J.

UK спектр
в
магнито

J. Chem. Soc., Dalton
Trans. 1982, (4), 825-
-831.

(ср. LiPO_2 ; III)

NaSO_2

1982

Ogden J. S., Williams S. J.

J. Mol. Struct. 1982, 80,
105-108.

Vi

(corr. Li PO₂; III)

$\text{Na}_2\text{Se}_2\text{O}_6$

[Ommuck 15224]

1982

uk enamp
nowouzen.

Vanderborre M.T., Mus-
son E., et al.,

Spectrochim. acta, 1982,
A38, n 9, 997-1003.

NaSeO_2 10ттук 16663 1983

спектр
в
мануск
Benvenuti L.,
Gingerich K. A.,
J. Mol. Struct., 1983,
99, N1-2, 23-29.

$\text{Na}_2\text{Sb}_2\text{O}_6$

1983

Vahrenbourg M.T.,
Husson E., et al.

cur.

ном.

Spectrochim. Acta, Part
A 1982, 38A (9), 997 -
-1003

(cur. Cd_2TaO_7 ; III)

Na SB

1985

Nagely Scheuring Thomas,
Weil Konrad G.

(A.P.,
ΔvH)

Surf. Sci. 1985, 156 (1),
457-64.

(see Li SB; III)

Na_2Sb_4
 Na_6Sb_4

1992
Hagelberg F,
Neeser S., et al.

сирек-
мипа,
2e

NATO ASI Ser.,
Ser. C 1992, 374, 593-
598. ● Li_2Sb_4 ; III)
(сеч.

$\text{Na}_2 \text{Sb}_4$ 1994
 $\text{Na}_4 \text{Sb}_4$ Hagelberg F, Neeser S,
et al.
 $\text{Na}_6 \text{Sb}_4$ Phys. Rev. A: At., Mol.,
Opt. Phys. 1994, 50
массспектр, Кнудсен етрукт., (I), 557 - 66.
стабильн.

● (сер. $\text{Li}_2 \text{Sb}_4$; III)

$Na_n Sb_m$

$n \leq 2$

$m \leq 4$

миср.

расчёт

эксперим.,
сущ. а.б., 7

1995.

Igel-Mann Gudrun,

Stoll Hermann.

Mol. Phys. 1995, 84

(4), 663-78.

( ссс. $Li_n As_m$; III)