

Bi → S, Se, Te

2097 - III

SBSe, BiSe (Kol. Noctem, Te) 1950

sharma C.B.

Current Sci. (India), 1950, 19,  
114-115

Absorption spectra of antimony  
and bismuth selenides

CA., 1950, 44, 8236a

10

BiTe

Sharma C.B.

1950

Current Sci. (India),  
19, 114.

код.

ноч.

To

Спектральное излучение  
металлургических сурьмы и  
бисселя.



III-2198

1951

BiS (w<sub>e</sub>, w<sub>exc</sub>)

Sur P. K.

Indian J. Phys., 1951, 25, 65-72

The absorption spectrum of bismuth sulfide

J  
2

E.C.R. O.H.

C.A., 1951.10051c

10

BP-III-5868; 2205-III

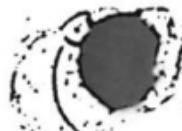
BiSe; BiTe ( $T_c$ ,  $\omega_c$ ,  $\omega_{ce}$ ) 1954

Sharma C.B.

Proc. Phys. Soc., 1954, A67,  
N 10, 935-938 ( $\text{cm}^{-1}$ )

The absorption spectrum of  
bismuth selenide and bismuth telluride  
in the region 2900-2200Å.

PL., 1955, 13376



10

ECR<sub>gpr</sub>

BiSe, BiTe. Parker Richard E.,  
Spencer C.W.  
(20) J. Chem. Phys. 1960 32 N3

463 - 444

Geotrichum vaginale Schlecht.  
BiSe, BiTe 8666

BiSe

B9P-5430-III

1961.

Porter R.P.

(20)

"J. Am. Chem. Phys"

1961, 34, N2, 583-7.

BiTe

B9P-5430-III

1961

Porter R.P.

(20) "J. Am. Chem. Phys"  
1961, 34, N2, 583-7.

Ni Ser. Губоков. Аft 1862

Dec. Confucius. 1862 (B, H),

U.S. S. (1862)

Pentherophyllum decipiens  
On greenish yellowish ~~yellowish~~ yellowish  
Ni Ser.

(See 17)

2940-11J

1963

S<sub>2</sub>(P)

BiS (Do)

Cubicciotti D.

J. Phys. Chem., 1963, 67, 118-23

Thermodynamics of liquid  
solutions

CA., 1963, 58, N 4,  
2905



1140

ecm  
cp. K

70405.1790

Мт, X

*AsS, AsSe, AsTe, SbS, SbSe, SbTe,  
BiS, BiSe, BiTe (Se, Te, Po ) 1966*

Анализ и оценка молекулярных постоянных  
двухатомных молекул халькогенидов У группы.

Горбов С.И., Крестовников А.Н.

"Изв. высш. учебн. заведений. Цветн.  
металлургия", 1966, № 6, 26-35

XII 897

ОЧ 320

20

BiS, BiSe (w<sub>c</sub>, n<sub>e</sub>, r<sub>e</sub>) Jan. 55 1967  
XIII 1589

Barrow R.P., Stobart D.V., Vaughan)

Proc. Phys. Soc., 1967, 86(2), 555-61.

Absorption bands of gaseous BiS and  
BiSe.

10

(P)

b

CA 1967, 66 2299913 X

BiS  
BiSe Barrow R.F., Stabart D.J., Vaughan H., Abrt  
55

Proc. Phys. Soc. 1963, 90, 555. XIII-1589

Сингл монокристалл изгоотважных BiS<sub>x</sub>Bi<sub>2</sub>Se

$f = 1000^\circ$ . 800-5500-8000 Å  $\Lambda^2\pi_{1/2} - X^2\pi_{1/2}$ .

Due  $X^2\pi_{1/2}$  BiS:  $w_e = 408,7$   $w_e x_e = 1,46$ ,  $\beta_2 = 0,1130$ ,  $z_e = 2,19 \text{ \AA}$   
BiSe:  $\beta_2 G_{1/2} = 264,8$ .

Банды свободного зарядающих равномерно,

(cell. BiS) III

1967

BiTe

A.G. Konyaeva.

(We)

"Fiz. Vyssh. Ucheb. Zaved. Fiz" 1967, 10(4), 91-6.

B90-М12356-IV

(cet. BY; III)

Bi - Se

BP XII - 335

I968

Knox B.E., Ban V.S.,

Schottmiller J.

Mater.Res.Bull., 3(4), 337-48

Mass spectrometric studies of  
laser-induced vaporization. II.

Bi-Se system.

BiS(Do)

13

XIII/1242 1969

Singh P.D.; Pandey P.C.

Indian J. Pure Appl. Phys.  
1969, 7(8), 580-1.

Potential energy curves of BiS.

Electro. H.

3

6 esp

err

40

60

CA/1969/41122,94874d-

BiSe

BiTe

BiS

Ro

Number 3114

XIII-654  
1969

by O. M. Dewar et al.

Trans. Far. Soc., 65(12),  
3221-30

(cu. PbO) III

1970

BiSe

15 Б121. Новая система полос молекулы BiSe в видимой области. Yamaguchi R. A new band system of BiSe molecule in the visible region. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1970, 8, № 1, 51—52 (англ.)

Найдена новая система полос при 5300—4300 Å в спектре поглощения молекулы BiSe. Идентифицирована колебательная структура этой системы. Определены значения терма  $T_c = 20410,9 \text{ см}^{-1}$ , частоты колебания  $\omega_c' = 169,4 \text{ см}^{-1}$  и постоянной ангармоничности  $\omega_e' x_e' = 0,80 \text{ см}^{-1}$  для верхнего уровня. Обсуждены лит. данные по этим постоянным для других известных уровней молекулы BiSe.

M. P. Алиев

спектр  
исследование

X · 1970

· 15

1870

BiSe

84423n New band system of bismuth selenide molecule in the visible region. Yamdagni, R. (Dep. Phys., Univ. Allahabad, Allahabad, India). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1970, 8(1), 51-2 (Eng). A new band system of the BiSe mol. has been obsd. in absorption at 5300-4300 Å. The following vibrational consts. have been derived for the upper state:  $T_e = 20,410.9$ ,  $\omega_e' = 169.4$  and  $\omega_e'x_e' = 0.80 \text{ cm}^{-1}$ ; and the lower state has been identified as the ground state of the mol.

RCXZ

M. Dr.

checked  
checked

C. A. 1870Y2.16

Bi Se

1970

9 Д341. Новая система полос молекулы BiSe в видимой области. Yamdagni R. A new band system of BiSe molecule in the visible region. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1970, 8, № 1, 51—52 (англ.).

В спектре поглощения BiSe в области 5300—4300 Å обнаружена новая система полос, идентифицированная как переход В—Х. Нижним состоянием системы является основное состояние BiSe. Получены следующие значения колебательных постоянных  $T_e$ ,  $\omega_e$  и  $\omega_e x_e$  (в  $\text{см}^{-1}$ ) для известных состояний молекулы:  $B = 20410,8; 304,00$  и 0,80;  $A = \leq 13198,3, \geq 190,9$  и 0,595. Э. В. Б.

Ф. 1970. ID

Bi + 7A-Br

Xanckor et al.

1970

[60508t] Mass-spectrometric study of the laser-induced vaporization of compounds of bismuth with the elements of Group VIA. Ban, Vladimir S.; Knox, Bruce E. (Mater. Res. Lab., Pennsylvania State Univ., University Park, Pa.). *J. Chem. Phys.* 1970, 52(1), 243-7 (Eng). The laser mass-spectrometer combination has been used to study the vapor species emanating from various binary, ternary, and quaternary compds. of Bi with the elements of the VIA Group. Some of the species present in the laser-produced vapor can be correlated with the short-range-order features of the condensed phase. Mol. configurations of some complex species are discussed. RCJQ

Chrysanthemum

Meadow

C.A. 1970.72.12

VIII S 915

H<sub>3</sub>; Be<sub>3</sub>; Mg<sub>3</sub>; Ca<sub>3</sub>; Cr<sub>3</sub>; Ba<sub>3</sub>; B<sub>3</sub>; He<sub>3</sub>, 1971  
Cs; Si<sub>3</sub>; Ge<sub>3</sub>; Sn<sub>3</sub>; Pb<sub>3</sub>; N<sub>3</sub>; P<sub>3</sub>; As<sub>3</sub>; Sb<sub>3</sub>;  
Bi<sub>3</sub>; O<sub>3</sub>; S<sub>2</sub>; Se<sub>3</sub>; Te<sub>3</sub>; F<sub>3</sub>; Sc<sub>3</sub>; Ti<sub>3</sub>; Cu<sub>3</sub>  
La<sub>3</sub>; V<sub>3</sub>; Cr<sub>3</sub>; Mn<sub>3</sub>; Fe<sub>3</sub>; Co<sub>3</sub>; Ni<sub>3</sub>; Zn<sub>3</sub>; Ga<sub>3</sub>;  
Zr<sub>3</sub>; Ge<sub>3</sub>; Pr<sub>3</sub>; Nd<sub>3</sub>; Eu<sub>3</sub>; Cd<sub>3</sub>; Ho<sub>3</sub>; Lu<sub>3</sub>;  
Au<sub>3</sub>; N<sub>3</sub>; H<sub>3</sub>; N<sub>3</sub>-; P<sub>3</sub>-; As<sub>3</sub>- (D.O.U.N.)  
<sup>extra q.v.</sup>

(1003 op) Barrow R.F, Cousins C.

Adv. High Temp. Chem. Vol. 4, New-York,  
London, 1971, 161-70 (ams). Spectroscopic  
properties of the gaseous diatomic  
molecules. <sup>extra</sup> 1974, 45/17 10 (Q)

XIII-2177

1972

$\text{BiO}$  } (u.n., D<sub>0</sub>)  
 $\text{BiS}$  }

Asthana B.P., Kushawaha U.S.,  
Naiz K. P. R.  
Acta phys. pol.

1972, A42, n6,  
739-741

ЕСТЬ Ф. Н.

Te - Bi

ETT 4824

1975

Kerr J.A., et al.

KallalBook Check. Phys.,  
55 th Ed., 1976-75.

(Dc)

Se - Bi

DT. 4824

1975

Kerr T. A., et al.

(Q<sub>2</sub>)

Handbook Chem. Phys.,  
55th Ed., 1974-75

70426.9134

96200 920721.04

1977

Ph, Ch, TC

*Bi<sub>2</sub>S<sub>3</sub>* M. M. G.

\*L8-18257

Debies Thomas P. Rabalais J. Wayne.

X-ray photoelectron spectra and electronic structure of Bi<sub>2</sub>X<sub>3</sub> (X = O, S, Se, Te).

"Chem. Phys.", 1977, 20, N 2, 277-283

(англ.)

0861 рук

829 8312 852

ВИНИТИ

70426.9134

Ph, Ch, TC

96200 *пог. 270.  
cl.*

1977

$\text{Bi}_2\overline{\text{Te}}_3$

91. p. P

# 18257

Debies Thomas P. Rabalais J. Wayne.

X-ray photoelectron spectra and electronic structure of  $\text{Bi}_2\overline{\text{X}}_3$  ( $\text{X} = \text{O}, \text{S}, \text{Se}, \text{Te}$ ).  
"Chem. Phys.", 1977, 20, N 2, 277-283

(англ.)

0861 РУК

829 832 852

ВИНИТИ

70426.9134

Ph, Ch, TC

96200 990721.04. 1977

*Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub> m. cyp.* 46-12254

Debies Thomas P., Rabalais J. W. Wayne.  
X-ray photoelectron spectra and electronic structure of Bi<sub>2</sub>X<sub>3</sub> (X = O, S, Se, Te).  
"Chem. Phys.", 1977, 20, N 2, 277-283

(англ.)

0861 рук

829 8312 852

ВИНИТИ

*SbF<sub>5</sub>·SO<sub>2</sub>*

*1977*

*J. C. S. Faraday Part 2*

86: 162892v Force constants of antimony pentafluoride compound with sulfur dioxide (1:1). Hase, Yoshiyuki (Inst. Quim., Univ. Estadual Campinas, Campinas, Brazil). *Spectrosc. Lett.* 1977, 10(1), 17-24 (Eng). The normal coordinate calcns. of SbF<sub>5</sub>·SO<sub>2</sub> were carried out for the  $C_s$  symmetry on a modified Urey-Bradley force field. The defined force consts. were adjusted to reproduce the obsd. fundamental frequencies reported by D.Byler and D.Shriver (1976). The potential energy distribution matrix elements were also calcd. for the symmetry coordinates to confirm the tentative assignments. The coordination effects on the bond nature of the complex were discussed by using the obtained consts.

*C.A. 1977. 86 n22*

BiSe

Gingerich R.A.,

1980

Current Topics in Materials  
Science, Volume 6, edited  
by Kalder E.

North-Holland Publishing  
Company, 1980.

(eemg ommuck b kropobke ommue -  
kob Gingerich).

BiTe Gingerich R.A., 1980

Current Topics in Materials  
Science, Volume 6, edited  
by Kaldes E.

Do;  
North-Holland Publishing  
Company, 1980.

(eems ommuck ● 6 kopoobke ommuckob  
Gingerich).

F-BIS

1982

Ma Tae Kyu, Nguyen  
M. T.

ab initio THEOCHEM 1982, 7  
pacrict<sup>u</sup> (1-2), 99-105.

(cc. H-BIS; III)

Cl-Bis

1982

Ma Tae Kyu, Nguyen  
M.T.

ab initio  
pacient

THEOCHEM 1982, 7  
(1-2), 99-105.

(act. H-Bis; III)

H-BiS'

1982

ab initio  
pracem

1982: 22560h Ab initio calculations of the molecular structures and the electronic properties of sulfur-containing compounds. Part I. Sulfido borons; R-B:S (R = H, CH<sub>3</sub>, NH<sub>2</sub>, OH, F and Cl). Ha, Tae Kyu; Nguyen, M. T.; Vanquickenborne, L. G. (Lab. Phys. Chem., Swiss Fed. Inst. Technol., CH-8092 Zurich, Switz.). *THEOCHEM* 1982, 7(1-2), 99-105 (Eng). Ab initio SCF calcns. were made on sulfido B compds. R-B:S (R = H, CH<sub>3</sub>, NH<sub>2</sub>, OH, F and Cl) are reported. Various mol. and electronic properties were computed using double zeta (DZ) and double zeta plus polarization function (DZ + P) basis sets. The geometries were optimized by the gradient method using the DZ basis set. The effect of substituents is discussed in terms of the calcd. properties.

(+5) B

C. A. 1983, 98, N.Y.

*Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>*  
*Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>*

*спектр*

1982

4 Б159. Фотоэмиссионное исследование слоистых соединений элементов V—VI групп Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>, Sb<sub>2</sub>Te<sub>3</sub> и Sb<sub>2</sub>Te<sub>2</sub>Se с использованием синхротронного излучения. Synchrotron-radiation photoemission study of the V—VI layered compounds Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>, Sb<sub>2</sub>Te<sub>3</sub> and Sb<sub>2</sub>Te<sub>2</sub>Se. Thuler M. R., Wenbow R. L., Hung Z. «Chem. Phys.», 1982, 71, № 2, 265—270 (англ.)

С использованием синхротронного излучения в качестве источника возбуждения ( $50 < h\nu < 180$  эВ) измерены фотозелектронные спектры (ФЭС) валентной зоны и верхних остовных уровней слоистых соединений, образованных элементами 5 и 6 групп: Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>, Sb<sub>2</sub>Te<sub>3</sub> и Sb<sub>2</sub>Te<sub>2</sub>Se. Величины измеренных хим. сдвигов Te4d, Bi5d, Sb4d и Se3d — уровней указывают, что основные ковалентные связи в исследованных соединениях облашают частично ионным характером. Отличия хим. сдвигов, обусловленные атомами, локализованными в различных по координации узлах крист. решетки, не пре-

(73)

X. 1983, 19, N 4

восходят 30 мэВ. Столь малая величина хим. сдвига означает, что перенос заряда примерно одинаков для связей  $AB^{(1)}$  и  $AB^{(2)}$ , хотя эти связи описываются различными орбиталями. В измеренных ФЭС не обнаружено проявление поверхн. состояний, из чего сделан вывод о слабом влиянии связей ван-дер-ваальсового типа на атомы типа  $B^{(2)}$ .

И. А. Тополь



Bis

1984

days ago  
Pyropel.

101: 6256F - The spectrum of fluorescence and absorption of aromatic hydrocarbons (1973). Patino, A., Flanagan, D. J. *J. Phys. Chem. Phys.*, Univ. Oxford, 1973). *J. Phys. F* 1974, 17(3), 3909-14 (Eng). According to the Ar-ion laser lines 4880, 4965, recorded at 100 mW power, it is necessary to do a ground state  $\Delta E = 1/2 \pi^2 \hbar / 2m$  and the laser at 5145 nm. The ratio  $J_{101}/J_{100}$  is the no. of lines between a 101 and 100 excited resins. Under these conditions there are 10 components in Lande  $J$  and are ordered according to whether the line arose from levels in the lower state. At values  $\Delta E$  of  $J$  in the ground state, the dominant contribution in the hyperfine structure of hyperfine doublets.

C.A.1984, 101, N8

*BiS'*

*1984*

17 Б1167. Спектры возбуждаемой лазером флуоресценции и поглощения газообразного BiS. Laser-excited fluorescence and absorption spectra of gaseous BiS. Patiño P., Eland J. H. D., Ваггов R. F. «J. Phys. B: Atom. and Mol. Phys.», 1984, 17, № 6, 1009—1014 (англ.)

Сфотографирован спектр возбуждаемой лазером ( $\lambda = 488; 489$  и  $514,5$  нм) флуоресценции паров BiS при  $150$  К. С помощью зондирующего лазера на красителе получены спектры со СТС поглощения для ряда линий системы  $A1/2 - X1/2$ , в этих экспериментах разрешение  $0,025$  см $^{-1}$  было ограничено допплеровским уширением. Приведены табл. спектроскопич. постоянных для основного состояния  $X\Omega = 1/2(^2\Pi_{1/2})$  и исследованных линий BiS.

Г. Шмерлинг

*X. 1984, 19, N 17*

*BiS*

от 31.13 1985

№ 23 Б1208. Спектры флуоресценции изолированных в матрице BiS, BiSe и BiTe. Fluorescence spectra of matrix-isolated BiS, BiSe, and BiTe. Ahmed Fakhruddin. «J. Chem. Phys.», 1985, 82, № 10, 4401—4404  
(англ.) Место хранения ГПНТБ СССР

Измерены спектры флуоресценции молекул BiS, BiSe и BiTe изолированных в Ar-матрице ( $\sim 10$  K) возбуждаемые  $Ar^+$ - и  $Ar^+/Kr^+$ -лазерами. В спектре флуоресценции BiS наблюдалась малоинтенсивная прогрессия полос перехода  $B \rightarrow X$  ( $v_0 = 18400$  см $^{-1}$ ,  $\Delta v'' = 400$  см $^{-1}$ ), прогрессия полос  $C \rightarrow X$  ( $v_0 = 20652$  см $^{-1}$ ,  $\omega_e'' = 407,08$ ,  $\omega_e''x_e'' = 1,57$  см $^{-1}$ ); система  $D \rightarrow X$  ( $v_0 = 21206$  см $^{-1}$ ). Состояния  $B$ ,  $C$  и  $D$  обнаружены впервые. В спектре флуоресценции BiTe наблюдались системы  $B \rightarrow X$ ,  $C \rightarrow X$ ,  $D \rightarrow X$  ( $v_0$  соотв. 15500, 18025 и 18723 см $^{-1}$ ,  $\omega_e'' = 207,92$ ,  $\omega_e''x_e'' = 0,67$  см $^{-1}$ ). Все возбужденные электронные состояния BiTe ранее не наблюдались. В спектре флуоресценции BiSe также наблюдались переходы  $B$ ,  $C$ ,  $D \rightarrow X$  ( $v_0$  соотв. при 17000, 19950, 20341 см $^{-1}$ ,  $\omega_e'' = 204,0$ ,  $\omega_e''x_e'' = 0,61$  см $^{-1}$ ). Состояния  $B$  и  $C$  BiSe ранее обнаружены не были. Приведены волновые числа

(ll.n.)

18

(42)

Х.1986, 19, N23

полос систем  $C \rightarrow X$  и  $D \rightarrow X$  в спектрах флуоресценции  
BiS, BiTe, BiSe. В. М. Ковба

опии  
 $\chi^2\Sigma^+$

Bise

(M. 3113)

1985

Ahmed F.,

J. Chem. Phys. 1985, 82, N10,  
4401-4404.

Fluorescence spectra of matrix-isolated: BiS, BiSe and  
BiTe.

BiTe

(OM. 39113)

1985

Ahmed F.,

J. Chem. Phys. 1985, 82,  
N10, 4401-4404.

Fluorescence spectra of mat-  
rix-isolated BiS, BiSe and  
BiTe.

$\text{Bi}_2\text{Te}_3$  1986  
Ismail F. M., Elshere-  
fy E. E.

UK examp,  
 $\text{Bi}$ ; Egypt. J. Chem.  
1985 (Pub. 1986),  
28(6); 539-42.  
(cfr.  $\text{Bi}_2\text{S}_3$ ; III)

$\text{Bi}_2\text{Se}_3$  1986  
Ismail F. M. Elsherefy E.E.

UK company, Egypt. J. Chem. 1985  
(Pub. 1986), 28 (6),  
539-42.

(Cer.  $\text{Bi}_2\text{S}_3$ ; III)

*Bi<sub>2</sub>S<sub>3</sub>*

1986

107: 164357n Physicochemical properties of bismuth chalcogenides. II. Infrared absorption spectra measurements. Ismail, F. M.; Elsherefy, E. E. (Natl. Res. Cent., Cairo Menofiya Univ., Cairo, Egypt). *Egypt. J. Chem.* 1985 (Pub. 1986). 28(6), 539-42 (Eng). IR absorption spectra measurements are reported for Bi<sub>2</sub>X<sub>3</sub> (X = O, S, Se, Te) are reported. All spectra have nearly 1 feature in common except Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> which possesses bands at 430, 500, and 840 cm<sup>-1</sup>. On going from X = S to X = Te there is a regular decrease in wavenumber of the absorption bands. The difference in the position of IR absorption spectra of bismuth chalcogenides may be due to the variation of force const., mass effect and structure and the sharpness and intensity of the absorption band may be due to the effect of free carriers present.

IR spectra,  
Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>S<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>

(+3)<sub>18</sub> Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>S<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>, Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>

C: A. 1987, 107, n 18

$\text{Bi}_2\text{Te}_2$

1989

Cave R. J., Davidson

E.R. et al.

v.n. J. Amer. Chem. Soc. 1989.

III, N21.C. 8105-8111.

(See  $\text{Tl}_2\text{Te}_2$ ; III)

*Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>*

*1989*

110: 237292z Electronic structure and bonding in bismuth telluride. Pecheur, P.; Toussaint, G. (Lab. Phys. Solide, Ec. Mines, 54042 Nancy, Fr.). *Phys. Lett. A* 1989, 135(3), 223-6 (Eng). An empirical tight binding model has been constructed for Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub> which gives a good account of the photoemission results. The main features of the corresponding densities of states can be understood from a simple MO model which, in turn, gives some insight into chem. bonding in Bi<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>.

(XIII. Chem.)

C.A. 1989, 110, N.26

BiS

(Om 39751)

1999

Rainer M. Lindgott, et al.,

Mekhora,  
Czekaj,  
Romera,  
Kaufle,

J. Chem. Phys., 1999,  
110, N23, 11294-11302.  
Electronic states and trans-  
itions of bismuth sulfide  
layers.

2e

2000

$\alpha$ -Bi<sub>2</sub>Te<sub>4</sub>O<sub>11</sub>

$\beta$ -Bi<sub>2</sub>Te<sub>4</sub>O<sub>11</sub>

Bi<sub>2</sub>Te<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Bi<sub>2</sub>TeO<sub>5</sub>

UK CNETNP,

Di

133: 169797r Comparative Study of Bismuth Tellurites by Infrared Absorption Spectroscopy. Szaller, Zs.; Kovacs, L.; Poppl, L. (Research Institute for Solid State Physics and Optics, Hungarian Academy of Sciences, H-1525 Budapest, Hung.). *J. Solid State Chem.* 2000, 152(2), 392-396 (Eng), Academic Press. IR spectra of  $\alpha$ -Bi<sub>2</sub>Te<sub>4</sub>O<sub>11</sub>,  $\beta$ -Bi<sub>2</sub>Te<sub>4</sub>O<sub>11</sub>, Bi<sub>2</sub>Te<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, and Bi<sub>2</sub>TeO<sub>5</sub>, were compared and analyzed. The bands at 620-400 cm<sup>-1</sup> correspond to the stretching modes of the Bi-O framework, while those at 800-620 cm<sup>-1</sup> belong to the stretching vibrations of the Te-O bonds. TeO<sub>3</sub> polyhedra of trigonal-pyramidal configuration with equal bond lengths (within 0.02 nm) were found in Bi tellurites. The largest deformation of TeO<sub>3</sub> was obsd. in Bi<sub>2</sub>TeO<sub>5</sub> as compared to the other Bi tellurites studied. Connected TeO<sub>3</sub> polyhedra form Te<sub>2</sub>O<sub>5</sub> groups in the structure of  $\alpha$ -Bi<sub>2</sub>Te<sub>4</sub>O<sub>11</sub>. The relation between the frequency of the asym. stretching mode and the length of Bi-O bond is linear for Bi<sub>2</sub>TeO<sub>5</sub> and nonlinear for  $\alpha$ -Bi<sub>2</sub>Te<sub>4</sub>O<sub>11</sub> and  $\alpha$ -Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. (c) 2000 Academic Press.

C.A. 2000, 133, 112