

Ba-Ti, Zr, Hf

1963

 βBaTiO_3

Lecocrite F.

U. K. check Boll. Sci. Fac. Chim. Ind. Bolo-
logna, 21(1), 51-70.

Some results obtained in the
far infrared.

C.A. 1964. 60.5

4956d

Дк 1431

11863

BaTiO₃, SrTiO₃ (смешаные
зольные, V_i)

Matossi F.

Есть ординар.

Ann. Physik, 1963, 22-8.

Vibration frequencies of titanates,

10

CS, 1964, 60, II, 116f

Vi(BaTiO₃, PbTiO₃,
CaTiO₃) krist.

1965
B9- VII 9614

Стеханов А.И., Карапян А.А.,
Астафьев Н.И.

Физ.тв.тез., "1965, 7, №1, 157-50.

инфракрасные спектры поглощения
сег...дзектрич.мристаллов типа ...

RF, 1965, 7D308 J

BaTiO_3

Mesnard G., Uzan R.,
Cabaud B.

1966

Rev. Phys. Appl., 1(2), 123.

Glass spectroscopy study of
 TiO_2 and BaTiO_3 evapo-
ration products.



(Col. TiO_2) III

BaTiO₃; SrTiO₃; (0i) IX 346¹⁹⁶⁶

CaTiO₃ (анн.)

Смеханов Ю.Н., Карапетян С.Г.,

Одн. Изврпг. наука, 1966, 8,

№ 2, 448-50

pp 1966

10

BaO Zr₃

Dupuis Th.,
Lorenzelli V.

11967

C. r. Acad. sci., 264, n° 14, B1019.

BP - 81-1X

Сравнение спектров поглощений в области 10-40 мкм
силанов имена Неровского
и их возможных производных

птичакаиін об, чуркомуа иіоб
и уралын об негенең шарты
сүрөттөн.

(ау. CaTi_3)

Ba₀Ti₃

Dupuis Th.,
Lorenzelli V.

1967

{X1}

C. r. Acad. sci., 264, n 14, B1019

BG - 81 - 82

Сравнение спектров поглощений в области 10-40 мкм
составлено из шести первоначальных и четырех дополнительных, упрощенных

и гераний идентичного
состава.

(акц. Ca_3Ti_3)

BaTiO₃

1981

3 Д325. Комбинационное рассеяние на длинноволновых оптических колебаниях BaTiO₃. Di Domènico M., J. G. Porto S. P. S., Wemple S. H. Evidence from Raman scattering for an overdamped soft optic mode in BaTiO₃. «Phys. Rev. Letters», 1967, 19, № 15, 855—857 (англ.)

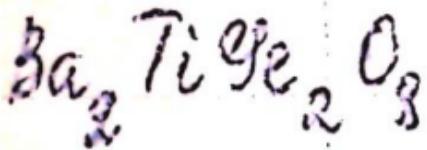
Исследована температурная зависимость комб. рас. в области длинноволн. колебания *E*-типа в однодоменном BaTiO₃ и показано, что значительное уширение этих полос обусловлено сильным ослаблением колебаний кристаллич. решеткой. Из детального анализа формы этой полосы получена частота неослабленного колебания *E*-типа и получена постоянная затухания, определенная по форме этой полосы. Частота исследованного поперечного колебания при т-рах 10, 30, 60° С равна 34, 39, 50 см⁻¹.

Е. Галанов

09.1968. ЗН

БГР - 184-IX

1967



Фулерозелит
и переходный
акерманит.
Ленская

8 Б170. Инфракрасный спектр френуата. Кристаллографические данные пирогерманата, изоморфного $Ba_2TiGe_2O_8$. Masser, Durgif. Spectrogramme d'absorption infrarouge de la fresnoite. Données cristallographiques du pyrogermanate isomorphe $Ba_2TiGe_2O_8$. «Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr.», 1967, 90, № 3, 407—408 (франц.)

Измерены ИК-спектр в области 1300—400 см^{-1} и дифрактограмма пирогерманата $Ba_2TiGe_2O_8$. Спектр дан в сравнении со спектром аналогичного по структуре соединения акерманита $Sr_2MgSi_2O_7$. Показано, что группа $Ge_2O_7^{6-}$, как и группа $Si_2O_7^{6-}$, относится к точечной группе симметрии C_{2v} . Из полученных кристаллографических данных определены параметры кристаллической решетки: $a=8,684 \pm 0,007 \text{\AA}$; $c=5,365 \pm 0,005 \text{\AA}$; $V=202,30 \text{\AA}^3$; $d_{\text{расч}}=4,89$.

И. В. Кумпаненко

Х. 1968 8

BaTiO₃

3

SrTiO₃

act. noted.

1971

52409d Force constants in barium metatitanate and strontium metatitanate. Ishibashi, Yoshihiro; Takagi, Yutaka (Fac. Eng., Nagoya Univ., Nagoya, Japan). *J. Phys. Soc. Jap.* 1971, 31(6), 1712-18 (Eng). Two possible sets of force consts. in BaTiO₃ and SrTiO₃ are obtained by using the reported exptl. data on at. displacements in soft mode and frequencies of other optical branches. The anharmonicity is implicitly taken into account as the temp. dependence of some force consts. The cancellation with each other of long range and short-range parts in the force const. k_4 for Ti-O₁ bond, with nonzero force const. k_1 for the Ti-Ba bond, is essentially the origin of the lattice instability. Temp. dependence of the force const. k_4 is also discussed.

(+1) 8

C.A. 1972. 76.10

Ba₂TiO₄

1973

47251d Tetraoxo complexes of transition metals and their vibrational spectrum. II. Distribution of the potential energy and general discussion on the force constant data. Gonzalez-Vilchez, F.; Griffith, W. P. (Dep. Quim. Inorg., Univ. Sevilla, Seville, Spain). *An. Quim.* 1973, 69(5), 617-24 (Span). In tetraoxo-complexes of transition metals of tetrahedral structure, the force consts. can be calcd. from the fundamental vibrational modes by a modified valence force field. The values of these consts. are discussed and results are presented for the contribution of the force consts. to the potential energy of each of the fundamental vibrations. The math. method for this calcn. was developed. The following cor. ds. were prep'd. and the ir and Raman spectra detd.: Ba₂TiO₄, Li₂ZrO₄, Li₂HfO₄, K₂VO₄, Ba₂VO₄, K₃CrO₄, Ba₂CrO₄, Ba₂MoO₄, Ba₂WO₄, K₂MnO₄, K₃MnO₄, Li₂ReO₄, KRuO₄, K₂RuO₄, K₂FeO₄, K₃FeO₄, Ba₂FeO₄, Ba₂CoO₄.

Manfred Mannheimer

C.A. 1973. 7918-

+14



BaTiO₃

London 12.381 1981

Nakamatsu H., et al.

пакет

спектров
уровней

$\ell(\text{Ti}-\text{O})$

спектр ионизирующих

электронов при
смешанной

Y. Electron Spectrosc.
and Related Phenomena,
1981, 24, 149-159

BaTiO_3

(M. 25386)

1986

Villar R., Smelin E.,
Grimm H.,

Ferroelectrics, 1986, 69,
N 3/4, 165-178.

Cp;

BaZrO₃(*k*)

Dash S. 1990

11 Б3061. Стандартные мольные свободные энергии образования Гиббса BaZrO₃(s) и Ba(g). The standard molar Gibbs free energies of formation of BaZrO₃(s) and Ba(g) / Dash S., Singh Z., Prasad R., Sood D. D. // J. Chem. Thermodyn.— 1990.— 22, № 6.— С. 557—562.— Англ.

Свободная энергия образования $\Delta_f G$ BaZrO₃(s) (I) и Ba(g) (II) определены из измерений давл. пара эф-фузионным методом Кнудсена. Давление Ba(g) смеси I+Zr+ZrO₂, в к-рой происходит р-ция 2 I(s) + + ZrO₂(s) = 3ZrO₂(s) + 2II(g) измерено в интервале 1203—1347 К, $\lg P(\text{кПа}) = 8,98 - 16856,2 T + 0,03$. Дав-ление пара II измерено методом потока в интервале

K_f, A_{Hf}

(4)

4



X.1991, N 11

*BaZrO₃(*k*)*
Ba (P, A_{Hf})

1177—1273 К и (P, T) -методом в интервале 1299—
1435 К, данные аппроксимированы единым ур-нием
 $\lg P$ (кПа) = 6,63—9333,8 T . С применением лит. данных
вычислены $\Delta_f G I(s) = -1782,9 + 0,3236 T \pm 0,71$ кДж/моль
и $\Delta_f G I(g) = 178,7 - 0,0885 T \pm 0,15$ кДж/моль, $\Delta_f H$
 $(I(s) 298 \text{ K}) = -1776,1$ кДж/моль по 2 закону и
 $-1721,7$ кДж/моль по 3 закону, $S(I, 298 \text{ K}) = 89,9$ Дж/
моль·К.

Л. А. Резницкий

BaZrO₃

1990

Gorishankar K.,
Pierre G. R. et al.

(Kp) Proc. 6th Int. Iron
and Steel Congr, Nagoya
Oct. 21-26, 1990. Vol. 1. To-
kyo, 1990. C. 483-491.
(see CaZrO₃; I)

BaTiSi₃O₉

1997

✓ 128: 249961b Asymmetry of the Si-O-Si, bridge bond and the molecular structure and vibrational spectrum of benitoite (BaTiSi₃O₉). Sidorov, T. A. (Russia). *Zh. Fiz. Khim.* 1997, 71(12), 2202-2206 (Russ), MAIK Nauka. The non-equiv. lengths of the bonds in the bridge Si-O-Si in the Si₃O₉⁶⁻ ring of benitoite (BaTiSi₃O₉) explain its formation from 3 anions of SiO₃²⁻ as a result of its strong specific interaction. On the basis of such a presentation of the structure of benitoite the author predicts its vibrational spectra and gives an interpretation of published IR- and Raman-spectra. Using calcd. and exptl. data, the vibrational spectra predicted from this formation scheme were compared with predictions from the conventional picture of Si₃O₉⁶⁻ anions and show a high degree of agreement.

CMR/EM
CRL/MR

C.A. 1998, 128, N20