

N9 N3



• 1945

3002

Kelley K.K.

U.S. Bur. Mines Bull. 434 (1941)

$\text{NaN}_3$  (sodium azide kp,  $\text{Cp}^{\circ}$ )

Be, M, W

VII-5374

1941

N8N; NaN<sub>3</sub> (H<sub>T</sub>-H<sub>0</sub>)

Sato S., Sogabe T.

Sci. papers Inst. Phys. Chem. Res. (Tokyo), 1941, 38, 174.

The specific heats of copper nitride, sodium nitride, sodium azide, and atomic heat of nitrogen.



50~~0~~

Kennu No 584

1943

745

NNa<sub>3</sub> ( Kp ) , N<sub>3</sub>Na ( Kp )

Racz C.

J.Chim.phys. 1943, 40, 109-12

Thermodynamics . . .

M

1948

744

$\text{NaN}_3$  ( Ttr )

Lormeau S.

Compt. rend. 1948, 226, 247-9

"Activation energies of ...

err6 : p.k.

Be

BP-313-II. V 9643

1956

$\text{LiN}_3$ ,  $\text{NaN}_3$ ,  $\text{KN}_3$ ,  
 $\text{RbN}_3$ ,  $\text{CsN}_3$ ,  $\text{PbN}_3$ ,  $\text{TeN}_3$ ,  $\text{AgN}_3$ ,  $\text{CuN}_3$ ,  $\text{Hg}_2\text{N}_3$   
( $\Delta H_f^\circ$ ,  $\Delta S_f^\circ$ ,  $\Delta G_f^\circ$ ,  $H_{\text{sol.}}$ )

Gray P., Waddington T.C.,

Proc. Roy. Soc. A, 1956, 235, 106-109

M. B., Fair  
leus of K.

N-azidu

Pogorelc.

/1958

V<sub>1</sub>, V<sub>3</sub>

Rogers G.T.

An 13

J. Inorg. and Nucl. Chem.,  
1958, 5, No 4, 339-340

Ініціація ініціатора азид-  
га наприкінці зовнішніх

X-18-58-60397

*Na N<sub>3</sub>*

) 11 Б262. Структурные превращения азида натрия при 19°. Miller B. S., King G. J. Crystal structure change of sodium azide at 19° C. «J. Chem. Phys.», 1963, 29, № 10, 2779—2780 (англ.)

С помощью измерений парамагнитного резонанса в интервале т-р 270—300° и рентгенографич. метода порошка (высокотемпературный дифрактометр Норелко) установлено, что фазовое превращение гексагон.  $\text{NaN}_3$  при добавке ионов  $\text{Mn}^{2+}$  происходит при т-ре 19°. Переход сопровождается снижением симметрии до ромбической, что согласуется с оптич. данными (одноосные интерференционные фигуры становятся двуосными при охлаждении до 19°). Н. Баталиева

*T<sub>tz</sub>*

*x. 1964. 11.*

3519

1964

NaN<sub>3</sub>, KPF<sub>6</sub>, NaHF<sub>2</sub>, NH<sub>4</sub>HSO<sub>4</sub>,  
TeI<sub>9</sub> {T<sub>tr</sub>},

Bradley R.S., Grace J.D.,  
Munro D.C.

Z. Kristallogr, 1964, 120, 349-358

T

*Na N<sub>3</sub>*

*ВФ-5903-X*

*1966*

5 Б684. Истинные мольные теплоемкости азида натрия. Fritzer H. P., Torkag K. Die wahren Molwärmen von Nafrümmazid. «Monatsh. Chem.», 1966, 97, № 3, 703—709

*Cp*

В адиабатическом калориметре измерены истинные мольные теплоемкости азида натрия в интервале т-р 250—575° К. Расчет данных проведен методом сравнения теплоемкостей NaN<sub>3</sub> и Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, выбранной в качестве стандартного в-ва. Данные табулированы. Результаты позволяют предположить существование у NaN<sub>3</sub> разупорядочения типа Шоттки.

И. Ушакова

*X. 1968. 5*

Na N<sub>3</sub>

B9P-5903-X

1966

The true molar heats of sodium azide. H. P. Fritzer and K. Torkar (Tech. Hochsch., Graz, Austria). *Monatsh. Chem.* 97 (3), 703-9(1966)(Ger). The heat capacity of NaN<sub>3</sub> at 250°-575°K. is measured in an adiabatic calorimeter in a N atm. using a described method which directly compares the values with those of  $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> as standard. The data suggest that NaN<sub>3</sub> has a disordered lattice of the Schottky type.

D. R. Peck

Cp

250-575°K

C.A. 1966. 65.13

19366 g

1968

$\text{NaN}_3$

Pringle G. S.,  
Noakes D. S.

Acta crystallogr., B 24  
(2), 262

T<sub>trc</sub>

(See.  $\text{LiN}_3$ ) T

NaN<sub>3</sub>

Pistorius C.W.

1970

"  $\partial h$ .

T<sub>tr</sub>

" High Temp.-High Pressures"

1970, 2, N.S., 508-511



(cu. NaHF<sub>2</sub>)!

NaHF<sub>2</sub>, NaN<sub>3</sub> (T<sub>tr.</sub>)<sup>10</sup>    F 66 89    1971

Pistorius C. W. F. T., White A.Y.C.,

High Temp.- High Pressures, 1971,  
2, N5, 507-11 (amu.)

High-pressure polymorphism of  
sodium monohydrogen difluoride  
and sodium azide.

5 (P)      ○      zero P: K  
borosilicate! T      CA, 1971, 75, N14, 92077e

1973

$\text{NaN}_3$

( $T_{tr}$ )

30893n Anomaly of the temperature dependence of the velocity of sound in sodium azide. Belomestnykh, V. N.; Botaki, A. A.; Levochko, D. S. (Tomsk. Politekh. Inst. im. Kirova, Tomsk, USSR). *Fiz. Tverd. Tela (Leningrad)* 1973, 15(10), 3097-9 (Russ). The ultrasound velocity was measured in  $\text{NaN}_3$  from  $-163^\circ$  to  $290^\circ$ . The temp. dependence of the velocity of longitudinal and transverse elastic waves in  $\text{NaN}_3$  was detd. At  $5-280^\circ$  the ultrasound velocity varied anomalously. At  $5^\circ$  down to  $-100^\circ$ , the velocity changed only slightly. This indicated that the phase transformation in  $\text{NaN}_3$  takes place in a rather broad p. interval. This is a polymorphic transformation of the  $\text{NaN}_3$  lattice, which is a broad phase transition with a transition temp. of  $15^\circ$ .

A. Libac

C.A.1974.80.N6

BGP-8013-X

1973

Na<sub>3</sub>N<sub>3</sub>  
Li<sub>3</sub>N<sub>3</sub>

(T<sub>tr</sub>)

4 Б731. Температурная зависимость Раман-активных фононов и природа фазового перехода в азидах лития и натрия. Iqbal Zafar. Temperature dependence of Raman-active phonons and nature of the phase transition on lithium and sodium azide. «J. Chem. Phys.», 1973, 59, № 4, 1769—1774 (англ.)

Методом КР-спектроскопии (с использованием Ar-Кг-лазера,  $\lambda=4880$  Å) и рентгенографич. анализа изучены в т-рном интервале 100—300 К монохрист. Na<sub>3</sub>N (I) и поликрист. Li<sub>3</sub>N (II). Монокристаллы I (размером  $3 \times 2 \times 1$  мм) получены при медленном охлаждении водой р-ра соли, содержащей следы цианимида натрия в кач-ве затравки. Указано, что при 298 К I и II полностью изоструктурны: они имеют ромбоэдрич. крист. решетку,  $Z=1$ , ф. гр.  $P3m-D_{3d}^5$ . На основании изучения колебаний решетки (спектры КР) подтверждено, что

X1974 N 4

(+) ☒

при т-ре  $\sim 284$  К I претерпевает обратимый фазовый переход второго порядка, сопровождающийся перестройкой структуры из ромбоэдрич. в монокл. ( $Z=1$ , ф. гр.  $C2m-C_{2h}^3$ ). При т-ре  $< 284$  К либрац. колебание в спектре КР при  $122 \text{ см}^{-1}$  расщепляется на две компоненты, причем более высокочастотная компонента при уменьшении т-ры смещается в область больших частот. Разность частот между двумя указанными компонентами связана с крутизной т-рной зависимости параметров аниона по отношению к кристаллографич. оси с решетки I. Т-рная зависимость др. параметров (напр., теплопроводности) была установлена, гл. обр., на основании классич. теории слабого поля. Предполагается, что св-ва II аналогичны I. Фазовый переход в II происходит при т-ре 262 К.

С. С. Плоткин

1973

 $\text{NaN}_3$  $\text{TlN}_3$ ( $T_{\text{сиг}} \epsilon$ )

5 E732. Активные рамановские фононы и фазовые переходы в  $\text{NaN}_3$  и  $\text{TlN}_3$ . Iqbal Z. Raman active external phonons and the phase transitions in sodium and thallous azides. «Adv. Raman Spectrocs. Vol. 1. Proc.

3rd Int. Conf., Reims, 1972». London e. a., 1973, 188—195  
(англ.)

Снимали спектры комбинационного рассеяния света  $\text{NaN}_3$  и  $\text{TlN}_3$  в температурном интервале, включающем т-ру фазового перехода ( $T_c$ ). По спектроскопич. данным построена температурная зависимость частот активных мод норм. колебаний. Обнаружено, что приближение к  $T_c$  вызывает уменьшение частоты высокочастотной активной моды, либрационная мода меньшей частоты при этом изменяется слабо. Произведение частот активных мод при приближении к  $T_c$  обнаруживает линейную зависимость от т-ры. И. Разумовский

(+) 

ф. 1975. № 5

*Na<sub>3</sub>N<sub>3</sub>*

BGP - 2950 - X

1974

(Ttr)

49563t Raman spectrum and phase transition in sodium azide. Simonis, George J.; Hathaway, C. E. (Dep. Phys., Kansas State Univ., Manhattan, Kans.). *Phys. Rev. B* 1974, 10(10), 4419-33 (Eng). The Raman spectra of both the  $\alpha$  and  $\beta$  phases of NaN<sub>3</sub> were obtained and interpreted. The Raman-active  $E_g$  mode of the  $\beta$  phase splits into  $A_{1g}$  and  $B_{1g}$  modes as NaN<sub>3</sub> undergoes a phase transition at approx. 20° at atm. pressure. These phonons were used to study the phase transition as a function of pressure and temp. The temp. studies at atm. pressure were made over a range of 20 to 650°K. The pressure studies were made for pressures ranging from 0 to 2.9 kbar for 9 temp. covering the range of 258 to 360°K. The obsd. data are used to support an order-disorder transition model with a slightly disordered  $\beta$  phase. The contribution of the induced lattice strain to the phonon-frequency changes is shown by these data to dominate any contribution due to phonon coupling.

C. A. 1975. 82 N8

*Na<sub>3</sub>*

BGP-8950-X

1974

11 Б728. Спектр комбинационного рассеяния и фазовый переход в азиде натрия. Simonis George J., Hathaway C. E. Raman spectrum and phase transition in sodium azide. «Phys. Rev. B: Solid State», 1974, № 10, 4419—4433 (англ.)

(Ttr) С использованием аргонового (4965 Å) и He—Ne-лазеров (6328 Å) исследованы спектры КР  $\alpha$ - и  $\beta$ -фаз кристалла  $\text{NaN}_3$  при т-рах от 20 до 650°К и при давл. от 0 до 3 кбар. Дано отнесение полос к внутримолек. и решеточным колебаниям. Показано, что в точке фазового перехода (20°) при атмосферном давл. полоса либрац. колебания типа  $E_g$   $\beta$ -фазы при  $120 \text{ см}^{-1}$  расщепляется на два колебания типа  $A_g$  и  $B_g$ . Найден сильный рост отношения интенсивности полос внутримолек. колебаний при  $1358$  и  $1364 \text{ см}^{-1}$  с ростом т-ры: при  $88^\circ\text{K}$  полоса  $1364$  отсутствует, а при т-ре  $650^\circ\text{K}$  она всего в 2 раза слабее полосы  $1358 \text{ см}^{-1}$ .

М. Р. Алиев

x. 1975 VII

1974

*NaN<sub>3</sub>*

97167t Raman spectrum and phase transition in sodium azide. Simonis, George J. (Kansas State Univ., Manhattan, Kans.). 1973, 188 pp. (Eng). Avail. Univ. Microfilms, Ann Arbor, Mich., Order No. 74-14,372. From *Diss. Abstr. Int. B* 1974, 35(1), 456.

(T<sub>tr</sub>)

C.A. 1974. 81. N16

№ №<sub>3</sub>

ВФ 9664-Х  
Биохимических В. Н., 1975

(T<sub>tr</sub>)

в сб., Материалы науч.  
практич. конф., "Молодые  
ученые и специалисты Томск  
обл. в девятой пятилетке"  
Секц. приз. творч. тече "Томск  
Томск. у-т, 1975, 213-16

● (all KNO<sub>3</sub>; I)

NaN<sub>3</sub>

1975

19414y Thermal expansion of sodium and potassium azides. Belomestnykh, V. N.; Ivankina, M. S. (USSR). *Izv. Vyssh. Uchebn. Zaved., Fiz.*, 1975, 18(1), 160 (Russ.). Addnl. data considered in abstracting and indexing are available from a source cited in the original document. Thermal expansion coeff.  $\alpha$  of compressed samples of KN<sub>3</sub> increased linearly with temp. from  $3.3 \times 10^{-5}$  to  $5.0 \times 10^{-5}$  degree<sup>-1</sup>. The  $\alpha$  of NaN<sub>3</sub> increases only at <50 and >150° whereas at 50–150° it remains practically unchanged. The  $\alpha$  behavior of NaN<sub>3</sub> is related with its phase transition at 15° and thermal decomprn. at >150°.

(T<sub>rx</sub>)

C.A. 1975. 83 N2

$KNO_3$ ,  $RbNO_3$ ,  $CsNO_3$ ,  $NaClO_4$ , 1975

$KClO_4$ ,  $RbClO_4$ ,  $NaN_3$ ,  $KClO_3$  ( $T_{fr}$ ) X-3664

Белоусових В.Н., Поздеева Э.В.

Полищукова Н.Д.

В сб „Материалы Нацр.-практ. конф.. Молодые  
ученые и специалисты Томск. обл.: в девятом изложении  
Секу. физ. тверд. телъ: Томск. Ун-т, 1975, 813-2160  
Ультразвуковые и теплофизические исследования  
фазовых переходов в некоторых неорганических

РДК № 40, 1976

85874

5 (cb)

РЕССИЯ

WaN<sub>3</sub>

Carling Robert W. 1975

Abstr. Int B 1976 36(10)

5056.

(au Azuge uel. ut;

1975

№ 12

Фазовый  
переход  
в NaN<sub>3</sub>

12 E851. Механизм фазового перехода в NaN<sub>3</sub>. Iqbal Z., Christoe C. W. Mechanism of the phase transition in sodium azide. «Solid State Commun». 1975, 17, № 1, 71—74 (англ.)

Снимали спектры комбинационного рассеяния света на монокристаллах NaN<sub>3</sub> в интервалах температур и давлений, включающих точку фазового перехода (ФП). Вблизи точки ФП ( $T_0$  и  $P_0$ ) частота активной либрационной моды  $A_g$  обнаруживала сильную нелинейную зависимость от температуры и давления, уменьшаясь при приближении к точке ФП. Рассчитаны значения постоянной Грюнайзена  $\gamma$ , для мод  $A_g$  и  $B_g$ , причем значение для моды  $A_g$  оказалось аномально большим. Экспериментальные результаты описываются с помощью модели, учитывающей

ангармонизм мягкой либрационной моды. Проводится сопоставление результатов, вытекающих из использованной модели, с экспериментальными данными по измерению теплоемкости вблизи точки ФП.

И. Разумовский

φ 1975 № 12

№ 113

ВР - 9659-Х

1975

, 8 Б595. Исследование фазового перехода в азиде натрия методом парамагнитного резонанса.  
Owens F. J. Paramagnetic resonance study of the phase change in sodium azide. «Chem. Phys. Lett.», 1975, 35, № 2, 269—273 (англ.)

(T<sub>c</sub>)

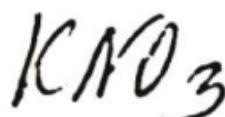
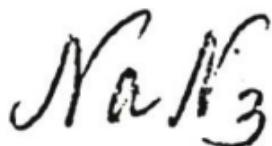
Из насыщ. водн. р-ра, содержащего менее 0,2% Mn, выращены монокристаллы NaN<sub>3</sub>. С целью изучения фазового перехода при  $T_c=19$ , сопровождающегося перестройкой элементарной ячейки из ромбоэдрич. в монокл. сняты спектры ЭПР основного  $^6S_{5/2}$ -состояния компенсированного вакансиями иона Mn<sup>2+</sup>. Установлено, что аксиальное расщепление в нулевом поле  $D$  в соответствии с теорией среди поля экспоненциально зависит от т-ры  $(T_c-T)^{1/2}$ . Показано, что наблюдается необычно сильное изменение интенсивности резонансно-

X 1976 № 18

го поглощения около  $T_c$ , как при приближении к этой температуре сверху, так и снизу, причем ширина линии  $21,0 \pm 1,0$  гс не изменяется и форма линии остается гауссовой. При  $+24$  и  $+50^\circ$  исследована зависимость интенсивности линии ЭПР от уровня мощности микроволнового излучения; отмечен рост интенсивности с увеличением уровня мощности в пределах от 0 до 200 мвт, что не позволило решить вопроса о гомо- или гетерогенном расширении линии. Отмечено, что уменьшение интенсивности может быть вызвано удлинением времени спин-решеточной релаксации.

И. В. Мирошниченко

1976



85: 68428f Some general principles for changing the physicochemical properties of monovalent inorganic compounds of alkali metals. II. Characteristics of interatomic bond strength. Grueneisen's parameters. Belomestnykh, V. N. (Tomsk. Politekh. Inst. im. Kirova, Tomsk, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1976, 50(4), 1058 (Russ). Exptl. data were summarized on the Debye temp., the quasielastic modulus, the amplitude of mean quadratic dynamical displacements of atoms from their equil. positions, and the Grueneisen parameter of alkali metal halides, azides, nitrates, chlorates, and perchlorates. The dependence of these properties on the chem. compn. of the compds. was found. Possible causes are given for relatively weak interat. bonds in  $\text{NaN}_3$ ,  $\text{NaClO}_4$ ,  $\text{KNO}_3$ , and  $\text{KClO}_3$ .

( $\rho_2$ ,  $\sigma_{30}$ )

⑦3



C.A. 1976 85 110

№ 45-13682

1976

NaN<sub>3</sub>

10 Е247. Термофизика азидов щелочных металлов.

I. Теплоемкость NaN<sub>3</sub> от 5 до 350°К. Cartling Ro-

bert W., Westrum Edgar F., Jr. Thermophysics  
of alkali and related azides. I. Heat capacity of NaN<sub>3</sub>  
from 5 to 350 K. «J. Chem. Thermodyn.», 1976, 8, № 6,  
565—573 (англ.)

Измерения теплоемкости проведены с помощью адия-  
батич. калориметра. Вблизи т-ры структурного превра-  
щения ( $293 \pm 0,1^\circ\text{K}$ ) наблюдается аномалия теплоемко-  
сти. Избыточная энтропия, связанная с превращением,  
составляет всего лишь  $0,008 \pm 0,001$  кал/моль·град.  
Определены значения термодинамич. ф-ций. Библ. 20.

(C<sub>p</sub>)

Ф. 1976. N 10.

Установка № 2  
Лаборатория № 1

Nash

U-136.82

1976

85: 69138y Thermophysics of alkali and related azides. I.  
Heat capacity of sodium azide from 5 to 350 K. Carling,  
Robert W.; Westrum, Edgar F., Jr. (Dep. Chem., Univ.  
Michigan, Ann Arbor, Mich.). *J. Chem. Thermodyn.* 1976,  
8(6), 565-73 (Eng). The heat capacity of sodium azide  
[26628-22-8] was detd. from 5 to 350°K by adiabatic calorimetry  
and a thermal anomaly assocd. with a structural transformation  
of the cryst. lattice was obsd. in the heat capacity at  $(293.0 \pm 0.1^\circ\text{K})$ . The excess entropy assocd. with this transition was detd.  
to be only  $(0.008 \pm 0.001)$  cal<sup>th</sup>°K<sup>-1</sup> mole<sup>-1</sup>. At 298.15°K, the  
values for  $C_p$ ,  $S$ ,  $|H(T)-H(0)|/T$ , and  $-|G(T)-H(0)|/T$ , resp., are  
 $18.31$ ,  $23.15$ ,  $11.813$ , and  $11.340$  cal<sup>th</sup>°K<sup>-1</sup> mole<sup>-1</sup>.

$C_p, S, |H(T)-H(0)|/T,$   
 $G - H_0/T,$

C.A. 1976. 85-N10

*NaN<sub>3</sub>*

У-13682

1976

21 Б689. Термофизика щелочных и родственных азидов. I. Теплоемкость NaN<sub>3</sub> в области температур 5—350° С. Carting Robert W., Westrum Edgard F., Jr. Thermophysics of alkali and related azides. I. Heat capacity of NaN<sub>3</sub> from 5 to 350 K. «J. Chem. Thermodyn.», 1976, 8, № 6, 565—573 (англ.)

(C<sub>p</sub>)

Молярная теплоемкость NaN<sub>3</sub> определялась в адиабатич. калориметре в области т-р 5—350° К. Ниже 5° К теплоемкость экстраполирована по закону Дебая. При расчете энтропии и изобарно-термич. потенциала вклады ядерного спина и изотопного состава не учитывались. Т-рная зависимость C<sub>p</sub> имеет при 283,0±0,1° К аномалию, связанную со структурным изменением крист. решетки. C<sub>p</sub> при 293° К равна 19,95 кал/К·моль. Избыточная энтропия и энтальпия перехода равны 0,008±0,001 э. е. и 2,95±0,55 кал/моль. Табулированы термодинамич. функции NaN<sub>3</sub> во всем т-рном интервале. Значения C<sub>p</sub>; S э. е.; {H(T)—H(O)} кал/моль при 298,15° составили 18,31; 23,15; 3522,0. В. Проселков

X1976 N21

Красн. сорбус (β-Na<sub>3</sub>, KN<sub>3</sub>, TlN<sub>3</sub><sup>1976</sup>,  
RbN<sub>3</sub>) ~~BR~~-BX-10

Choi C.S.; Prince Z.,

J. Chem. Phys., 1976, 64, v 11, 4570-4576  
(смм)

A neutron diffraction study of  
structure and thermal motion  
in several monovalent metal  
azides.

РУХАС, 1976, 21585

10

(4)  paper

1976

*NaN<sub>3</sub>*

7 Б821. Либрационное движение и фазовый переход в азиде натрия. Raich J. C., Gillis N. S. Librational motion and phase transition in sodium azide. «J. Chem. Phys.», 1976, 65, № 6, 2088—2095 (англ.)

изотопический  
переход

(см. на обороте)

Х. 1977. № 7

ый п.  
см. 27

С точки зрения эффективных полей межатомных взаимодействий описаны вращательные состояния в  $\alpha(C2/m)$  и  $\beta(R\bar{3}m)$  фазах азида натрия, испытывающего фазовое превращение как при понижении т-ры ниже коми., так и при действии гидростатич. давления. Учтено влияние кулоновских сил и близкодействующего анизотропного взаимодействия. Показано, что эти силы стремятся наклонить линейные азид-ионы к гексагон.  $c$ -оси, а квадрупольное взаимодействие препятствует наклону. Найдена т-риая зависимость угла между азид-ионами и гексагон. осью в  $\alpha$ -фазе. Рассчитанное значение этого угла 0,218 рад при т-ре  $-100^\circ$  хорошо совпадает с экспериментальным. Приведены доказательства того, что  $\alpha$ — $\beta$ -переход носит характер приближающийся к переходу типа порядок—беспорядок и не может быть описан, как обычное превращение 2-го рода типа смещения или порядок—беспорядок. Угол наклона азид-ионов быстро падает до нуля при т-ре перехода. Дано сопоставление полученных результатов с данными КР-спектрометрии.

Г. Л. Апарников

1976

Mar 3

65: 169920r Librational motion and phase transition in sodium azide. Raich, J.C.; Gillis, N. S. (Dep. Phys., Colorado State Univ., Fort Collins, Colo.). *J. Chem. Phys.* 1976, 65(6), 2055-95 (Eng). The librational motion of the  $\text{N}_3^-$  ion in the  $\alpha$  and  $\beta$  phases of sodium azide is described in terms of an

( $T_{\text{lv}}$ ) effective field treatment for rotational excitations. A rigid lattice model incorporating both electrostatic and short-range interactions is employed. The order-disorder aspects of the phase transition in sodium azide are discussed in terms of the pocket state model. The estd.  $q = 0$  librational frequencies are compared with the results of Raman scattering measurements. The calcd. tilt angle for the azide ion in the  $\alpha$  phase agrees with expt. The model provides addnl. evidence for a small amt' of order-disorder character of the  $\alpha$ - $\beta$  phase transition in sodium azide superimposed on its structural aspects.

c.a. 1976 85 n 22

21 Б665. Ядерный магнитный резонанс Na и фазовый переход в  $\text{NaN}_3$ . Jeffrey Kenneth R. Sodium NMR and the phase transition in  $\text{NaN}_3$ . «J. Chem. Phys.», 1977, 66, № 10, 4677—4682 (англ.)

1977

Ядерное квадрупольное взаимодействие Na использовано для оценки статич. и динамич. поведения крист. решетки вблизи фазового перехода в  $\text{NaN}_3$  при  $T_c=293^\circ\text{K}$ . Эксперим. данные по константам квадрупольного взаимодействия  $e^2qQ/R$  и параметру асимметрии  $\eta$  с очевидностью указывают на переход из ромбоэдрич. фазы в моноклинную. В ромбоэдрич. фазе  $e^2qQ/R$  почти не зависит от т-ры и составляет 130 Кгц,  $\eta=0$ . Ниже  $T_c$  значение  $e^2qQ/R$  выше и  $\eta \neq 0$ . При подходе к  $T_c$  из области низких т-р оба параметра уменьшаются, причем скорость изменения быстро возрастает вблизи  $T_c$ . Расчет в рамках простой модели точечных зарядов показал, что  $\eta$  является мерой параметра порядка ( $\Delta$ ) фазового перехода,  $\eta \sim \Delta^2$ . Скорость спин-решеточной релаксации Na  $1/T_1 \sim T^2$  во всем исследованном т-рном интервале и не зависит от фазового перехода. Релаксация определяется квадрупольным спин-фононным взаимодействием. Т. к. скорость релаксации не подчиняется закону Аррениуса, то скорее всего молек. реориентация  $\text{N}_3$  не влияет на динамику фазового перехода.

Резюме

$\text{Na}/\text{N}_3$

1977  
1/16

( $T_c$ )  
B90-116

Х. 1977  
1971

BX-901; Y-18868

1947

$N_3^-$ (2) (afH)

$NaN_3$ ,  $KN_3$ ,  $RbN_3$ ,  $CsN_3$ ,  $TlN_3$  (<sup>measured</sup>)  
reference)

Jenkins H. D. B., Pratt F.,

J. Phys. Chem. Solids 1947, 38(6), 543-9.

Thermochem. of azide salts and the  
azide ion using — . . . J. phys. chem.  
C.A. 1947, 39, N 22, 173609e

M (Q)

19.4.8

Накз

8 Б1363 Деп. Энталпии растворения азида натрия в смешанном растворителе вода—диметилформамид при 25°. Цветкова Н. Н., Карпенко Г. В., Полторацкий Г. М. В сб. «Современные проблемы неорганической химии» Ч. II. НИИХ Ленинград. ун-та. Л., 1978. С 52—56, ил.; библиогр. 4 назв. (Рукопись деп. в ОНИИТЭХИМ г. Черкассы 22 нояб. 1978 г., № 2216/78 Деп.)

$\Delta H_{soln}$ .

Термохимически в изотермич. калориметре определены энталпии р-рения  $\Delta H_m$  азида натрия в смесях вода — 10, 20, 30, 35 или 50 мол. % ДМФА, в области конц-ий соли  $m \approx 0,02—0,50$  при 25°. Погрешность измерений не более  $\pm 1,5\%$ . Графич. экстраполяцией зависимостей  $\Delta H_m = f(m)$  получены первые энталпии р-рения  $\Delta H_0$ .

2.19.4.9, N3

азида натрия. Отсутствие экстремума на кривой  $\Delta H_0 = f(N_2)$ , где  $N_2$  — мол. доля ДМФА, при  $N_2 \approx 0,3$  и наличие его на кривых св-во — состав для самого смешанного растворителя свидетельствует, по-видимому, об определяющей роли присутствующих ионов наряду со св-вами среды.

Автореферат

Q E 1924

1977  
A-3737

№N<sub>3</sub>(дНзол.)  
н-изе. метал.

Ивченко Н.Н., Карленко Р.В., Романо-  
райкий Р.М., Звердовский Д.А.,  
Крауклис И.,

депонир. рук. 1977, винил 3433-77,

88-91 гг.  
термохим. исслед. №N<sub>3</sub> (н-изе. метал.)

С.А. 1979, 90, N14, 1109031

М.В. (р)

N<sub>3</sub>Na ( $\Delta$ Hag) №N<sub>3</sub>! BX-1839 ~~1978~~  
Убенткова Н.Н., Карпенко Г.В. 1978

Полтавацкий Т.И.

В сб. "Современные проблемы неорганической  
химии". Ч. II. Новосибирск. Университет. 1978,  
с. 52-56. Рукопись под. в ОНИИХЭУИИ г. Черкассы  
22 ноября 1978 г. № 2216/23 Дон: Энталпии растворения  
азидов натрия в смешанной растворительной бора-  
датченко формальдегид при 25°

РДН Хим. 1979

851363 Дон

М, В (op)

1949

Нанз

разобр.  
превращ.

12.E581. Модель структурного фазового превращения в азиде натрия. Model of the structural phase transformation in sodium azide. Raich J. C., Hüller A. «J. Chem. Phys.», 1979, 70, № 8, 3669—3679 (англ.)

Теоретически исследован микроскопич. механизм фазового  $\alpha$ — $\beta$ -перехода типа порядок — беспорядок в молекулярных кристаллах  $\text{NaN}_3$ , состоящих из чередующихся слоев сферич. катионов  $\text{Na}^+$  и стержневидных молекулярных ионов  $\text{N}_3^-$ . Переход из низкотемпературной упорядоченной моноклинной  $\alpha$ -фазы (пр. гр.  $C2/m$ ) в частично-разупорядоченную тригональную (или ромбодрич.)  $\beta$ -фазу, происходящий при атмосферном давлении вблизи комнатной т-ры, сопровождается переориентацией ионов  $\text{N}_3^-$ . Связь между ориентационным вращением ионов  $\text{N}_3^-$  и трансляционным движением близлежащих катионов  $\text{Na}^+$  приводит к непрямому



Ф.1949.112

электростатич. мультиполь-мультипольному взаимодействию в подрешетке  $N_3^-$ . Эта же связь между вращательной и трансляционной степенями свободы обуславливает эффект «выталкивания» переориентирующимися ионами  $N_3^-$  соседних слоев  $Na^+$ , который и является причиной структурного изменения в кристалле. Вращение ионов  $N_3^-$  имеет незначительную величину, однако оно вызывает заметные аномалии упругих свойств, которые придают  $\alpha-\beta$ -превращению  $NaN_3$ , черты фазового перехода 2-го рода. Библ. 49.

А. И. Колесников

NaN<sub>3</sub>

отмечена 9514

1979

Dugesia t. H. spp.

(5<sup>o</sup>  
298.)

Рын. gen. Вильямс.

Den. N 2891-79

OMNILECK 10879 1981

$\text{NaN}_3$   
(request.)

94: 146192b Heat capacity of sodium azide in the polymorphic-transformation region. Belomestnykin, V. N.; Grigor'eva, M. N.; Sharov, S. R. (Tomsk. Politekh. Inst., Tomsk, USSR), Zh. Fiz. Khim. 1981, 55(2), 503-5 (Russ). The heat capacity of  $\text{NaN}_3$  [26628-22-8] crystals was measured at 87.82-313.64 K by using a vacuum adiabatic calorimeter. The std. value at 298.15 is  $78.20 \pm 0.18$  J/mol-K. The heat and entropy of the  $\alpha$ - $\beta$  phase transition were detd.

$C_p$ ;  $\Delta H_{\text{tr}}$ ;  $\Delta S_{\text{tr}}$

O.A.1981.94-118

*NaN<sub>3</sub>*

оттиск 10879

1988

11 Б816. Теплоемкость азида натрия в области полиморфного превращения. Беломестных В. Н., Гринева М. Н., Шаров С. Р. «Ж. физ. химии», 1981, № 2, 503—505

Измерена теплоемкость NaN<sub>3</sub> (I) в интервале 88—314 К, включающем фазовый переход, определены энタルпия и энтропия  $\beta \rightarrow \alpha$ -превращения, равные соотв. 0,42 Дж/моль·К и 112 Дж/моль. Станд. значение теплоемкости I составляет  $78,20 \pm 0,18$  Дж/моль·К. Резюме

(C<sub>P</sub>)

х.1981.№11

1981

№ 113

5 Е696. Теплоемкость азида натрия в области полиморфного превращения. Беломестных В. Н., Гринева М. Н., Шаров С. Р. «Ж. физ. химии», 1981, 55, № 2, 503—505

( $C_p$ ) Измерена теплоемкость азида натрия в интервале от 88 до 314° К, включающем  $\beta \rightarrow \alpha$ -превращение. Установлена  $\lambda$ -аномалия  $C_p$  этого соединения с максимумом при 292,7° К. Определены энтропия и энタルпия полиморфного превращения:  $\Delta S = 0,42$  дж·моль $^{-1} \cdot ^\circ\text{К}^{-1}$ ,  $\Delta H = 112$  дж·моль $^{-1}$ . Теплоемкость при стандартных условиях  $C_{p, 298,15} = 78,20 \pm 0,18$  дж·моль $^{-1} \cdot ^\circ\text{К}^{-1}$ .

Автореферат

Ф. 1981 N 5

$\text{NaN}_3$

1982

zechírové Molba Vladislav.

Collect. Czech. Chem.

$\Delta H^\circ$ ;

Commun., 1982, 47,  
N 9, 2484-2490.

(cuv.  $\text{Na SCN}$  (zechírové); -)

Азид Na

дн. 18.323

1983

16 E772. Фазовый переход в азиде натрия. The phase transition in sodium azide. Aghdaee S. R., Rae A. I. M. «J. Chem. Phys.», 1983, 79, № 9, 4558—4563 (англ.)

Обсуждены эксперим. данные о температурной зависимости спектров КРС, параметре асимметрии спектра ЯМР, расщеплении спектра ЭПР примесного иона  $Mg^{2+}$  и уд. теплоемкости азода натрия в области фазового перехода из высокотемпературной ромбоэдрической в низкотемпературную моноклинную модификацию при 292,2 К. Переход относится к слабым переходам первого рода упругого типа. Параметр порядка, используемый для описания перехода в рамках теории Ландау, связан с упругой деформацией элементарной ячейки и вращением ионов азода в плоскости *ac*. На основе микроскопич. модели построена теория перехода в квазигармонич. приближении, дающая количеств. согласие с экспериментом. Библ. 20. Б. Г. А.

Р:

φ. 1984, 18, N6.

*NaN<sub>3</sub>*

*Он. 18323*

*1983*

9 Б3129. Фазовое превращение в азиде натрия. The phase transition in sodium azide. Aghdase S. R., Rae A. I. M. «J. Chem. Phys.», 1983, 79, № 9, 4558—4563 (англ.)

Методом рентгенографич. анализа монокрист. и порошкообразных образцов исследовано структурное фазовое превращение (ФП), протекающее при 292,2 К в азиде натрия (**I**) и сопровождающееся переходом высокотрнной трикл. фазы ( $\alpha$ ) в низкотрнную монокл. ( $\beta$ ). Показано, что в процессе ФП происходят деформации ( $e$ ) элементарной ячейки  $\alpha$  [ $e_{13} = 1/2 \sin \beta'$ , где  $\beta'$  — угол между осями  $a$  и  $c$  фазы  $\beta$ , и  $e_{22} - e_{11} = (b\sqrt{3} - a)/a$ , где  $a$  и  $b$  — параметры ячейки  $\alpha$ , в сочетании с поворотом азидных ионов в плоскости  $xz$  на угол  $\theta$ ]. Исследования проводились в интервале т-р 12—292,2 К. Деформации элементарной ячейки определялись при 286—292,2 К путем прецизионного измерения рас-

*ж. 1984, 19, № 9*

щепления высокоугловых монокрист. отражений. В кач-ве параметра порядка ФП принята амплитуда акустич. фононов ( $Q$ ), мягкая мода к-рых связана с ФП. При этом  $e_{13}=0,918Q$ ,  $e_{22}-e_{11}=0,397Q$ ,  $\theta=4,43Q$  рад и  $\theta^2=e_{13}^2+(e_{22}-e_{11})^2$ . Зависимость  $\theta(T)$  в окрестностях ФП описана на основе теории Ландау в приближении средн. поля для превращений 1-го рода. Предложена микроскопич. модель ФП, базирующаяся на ангармонич. взаимодействии мягкой акустич. фононной моды и оптич. мод КР, соотв. либрации азидных ионов, продемонстрировавшая колич. совпадение с эксперим. результатами.

В. Е. Смирнов

trock  
■■■■■

*Na*N<sub>3</sub>

1983

12 Е604. Переход в модели Поттса в азиде натрия. Экспериментальное исследование рода фазового перехода методом измерения теплоемкости. Three-state Potts transition in sodium azide: experimental study of an order of the transition by means of a heat capacity measurement. Hirotsu S., Miyamoto M., Ema K., «J. Phys. C: Solid State Phys.», 1983, 16, № 19, L661—L666 (англ.)

*G, Fe;*

На монокристаллах NaN<sub>3</sub> методом адиабатич. калориметрии измерена температурная зависимость теплоемкости вблизи т-ры  $\alpha \rightarrow \beta$  фазового перехода. Обнаружена  $\lambda$ -аномалия при  $T_c = 19,80^\circ\text{C}$ . Термоциклирование вокруг  $T_c$  показало, что верхний предел термич. гистерезиса не превышает  $0,03^\circ\text{C}$ . Сделан вывод, что переход относится к категории непрерывных или почти непрерывных. В рассмотренном случае может нарушаться условие Ландау для фазовых переходов 2-го рода, связанное с существованием инварианта 3-го порядка в разложении термодинамич. потенциала.

Б. Г. Алапин.

*cf. 1983, 18, n 12*

*NaN<sub>3</sub>*

*1983*

9 Б3130. Изучение модели фазового перехода Поттса в NaN<sub>3</sub> с помощью измерения двулучепреломления.

Birefringence study of the Potts model phase transition in NaN<sub>3</sub>. Hirotsu Shunsuke. «J. Phys. C: Solid State Phys.», 1983, 16, № 31, L1103—L1108 (англ.)

С помощью измерения двулучепреломления ( $\Delta n_c$ ) изучена т-рная зависимость параметра порядка фазового перехода  $\alpha \rightarrow \beta$  в NaN<sub>3</sub> (I). Монокристаллы I выращены в виде тонких пластин путем медленного охлаждения или испарения из водн. р-ра. Подтверждено, что в  $\alpha$  фазе I существуют 3 вида ферроупругих доменов, к-рые могут служить доказательством изменения симметрии кристалла. Показано, что в области  $T_c = 19,8^\circ$  имеется небольшой т-рный гистерезис  $\sim 0,02$  К и  $\Delta n_c$  изменяется скачком. Величина скачка составляет  $1,5 \cdot 10^{-4}$  при охлаждении и  $1,3 \cdot 10^{-4}$  при нагревании.

*T<sub>c</sub>:*

*X. 1984, 19, N 9*

Непрерывный характер изменения  $\Delta n_c$  вблизи  $T_c$  для ряда образцов объясняется влиянием внешних причин, к-рые приводят к размытию перехода. Значение крит. индекса  $\beta$  отличается от случая обычного трикрит. перехода, что связывается с аномальной природой «трикрит. точки Поттса». Делается вывод, что  $\alpha \rightarrow \beta$ -фазовый переход в I является переходом 1-го рода.

В. Ф. Пономарев

ЛНТС

*NaN<sub>3</sub>*

1983

) 4 E555. Изучение двупреломления в NaN<sub>3</sub> при фазовом переходе, описываемом моделью Поттса. Birefringence study of the Potts model phase transition in NaN<sub>3</sub>. Hirotsu Shunsuke. «J. Phys. C: Solid State Phys.», 1983, 16, № 31, L 1103—L 1108 (англ.)

При  $T_c = 19,8^\circ\text{C}$  NaN<sub>3</sub> испытывает ферродисторсионный фазовый переход, хорошо описывающийся моделью Поттса с тремя состояниями. По прежним результатам эксперим. исследований переход классифицировался как непрерывный, однако, согласно теории Ландау, изменение симметрии NaN<sub>3</sub>(D<sub>3d</sub><sup>5</sup>(Z=1) → C<sub>2h</sub><sup>3</sup>(Z=1)) допускает существование инвариантов 3-й степени, при наличии которых переход должен быть переходом 1-го рода. Кристаллооптич. наблюдениями установлено существование трех ориентационных состояний и сегнетоэластич. характер низкотемпературной фазы NaN<sub>3</sub> (показано, что домены могут переключаться механич. напряжениями). Измерения двупреломления для света,

*фазовый  
переход*

cb. 1984, 18, N 4

распространяющегося вдоль псевдотригональной оси, позволили определить температурную зависимость параметра перехода  $\text{NaN}_3$  в широком интервале  $T_c - T \leq 80^\circ\text{C}$  и обнаружить малый, но отчетливый скачок  $\Delta n \simeq 1,5 \cdot 10^{-4}$  вблизи  $T_c$ , а также температурный гистерезис перехода  $\simeq 0,02^\circ\text{C}$ . Отмечается, что в ряде случаев скачок  $\Delta n$  не наблюдался вследствие размытия перехода, вероятно, за счет внутренних напряжений. Сделан вывод, что фазовый переход в  $\text{NaN}_3$  является «слабым» переходом 1-го рода и в ненапряженных кристаллах протекает вблизи трехкритич. точки в модели Поттса.

А. Отко

вср.

*NaN<sub>3</sub>*

*1983*

1) 6 E771. О порядке фазового перехода между тригональной и моноклинной модификациями кристалла азида натрия ( $\text{NaN}_3$ ). On the order of the trigonal-monoclinic transition in sodium azide ( $\text{NaN}_3$ ) crystal. Midorikawa Michio, Ogihara Hiroshi, Ishibashi Yoshihiro, Minato Tadahagi, Terauchi Nikagi. «J. Phys. Soc. Jap.», 1983, 52, № 11, 3833—3836 (англ.)

Рентгеновским, поляризационно-оптическим и дилатометрич. методами исследован фазовый переход в  $\text{NaN}_3$  при  $20^\circ\text{C}$  и атмосферном давлении. Структурные исследования подтвердили, что переход происходит между высокотемпературной тригональной ( $D_{3d}^5$ ) и низкотемпературной моноклинной ( $C_{2h}^3$ ) фазой, в которой присутствуют двойники. В процессе перехода в кристалле существуют обе фазы, разделенные четкой границей. Это обстоятельство, как и наличие скачка объема при нагреве, свидетельствуют о том, что фазовый переход является переходом 1-го рода. Т-ра перехода линейно повышается с давлением и близка к  $200^\circ\text{C}$  при 6 кбар ( $dT_c/dp \approx 31 \text{ K/кбар}$ ).

Ю. А.

*фазовый  
переход*

*φ. 1984, 18, N 6.*

*NaN<sub>3</sub>*

1983

100: 15623n On the order of the trigonal-monoclinic transition in sodium azide (NaN<sub>3</sub>) crystal. Midorikawa, Michio; Orihara, Hiroshi; Ishibashi, Yoshihiro; Minato, Tadaharu; Terauchi, Hikaru (Fac. Eng., Nagoya Univ., Nagoya, Japan 464). *J. Phys. Soc. Jpn.* 1983, 52(11), 3833-6 (Eng). The space group of the low-temp. phase of NaN<sub>3</sub> is monoclinic C<sub>2h</sub><sup>3</sup>. The distinct phase front could be seen by polarizing-microscopic observations at the trigonal-monoclinic transition, suggesting that the transition is of 1st order. A drastic change in specimen dimension obsd. by dilatometric measurements supports the 1st-order transition. On the basis of detected anomalies in strain the pressure-temp. phase diagram is produced in the range up to 250° and 5 kbar.

(Tz)

c.a. 1984, 100, N2

*NaN<sub>3</sub>*

Он. 19509

1984

22 Б2027. Низкотемпературная фаза азота натрия.  
The low-temperature phase of sodium azide. A g h -  
da e S. R., Rae A. I. M. «Acta crystallogr.», 1984,  
B40, № 3, 214—218 (англ.)

В т-рном интервале 12—286 К проведено рентгено-  
графич. исследование порошка ( $\lambda$  Cu, шаг  $2\theta$  1/15 и  
1/30° в интервале 16—100°, полнопрофильный анализ,  
изотропный МНК до  $R_{wp}$  14,7%) и монокристалла  
( $\lambda$  Cu, метод Вейсэнберга, фотoreгистрация, анизотроп-  
ный МНК по 112 отражениям до  $R$  0,08—0,11), азота  
натрия (I). Ниже 292,2 К кристаллы I монокл.,  
 $a$  6,1654,  $b$  3,6350,  $c$  5,2634 Å,  $\beta$  107,54° (при 12 K);  
 $a$  6,223,  $b$  3,651,  $c$  5,336 Å,  $\beta$  108,44° (при 160 K);  
 $a$  6,311,  $b$  3,658,  $c$  5,483 Å,  $\beta$  111,21° (при 282 K),  
ф. гр.  $C2/m$ . Фазовый переход I от  $P3m$  к  $C2/m$  осу-  
ществляется при непрерывном изменении, приводящем  
к суммарному сдвигу в 5,3° при 12K от ромбоэдрич.  
структурь. Сделан вывод, что этот переход сегнето-  
электрич. типа и приблизительно 2-го порядка. Обсуж-  
даются величины стандартных отклонений параметров  
ячейки и структурных параметров, полученных двумя  
методами.

И. В. Лапина

X. 1984, 19;  
N 23

*NaN<sub>3</sub>*

1984

3 E725. Мягкие акустические моды в NaN<sub>3</sub>. Soft acoustic modes in NaN<sub>3</sub>. Kushida Toshimoto, Тегуне R. W. «Phys. Rev. B: Condens. Matter», 1984, 30, № 6, 3554—3556 (англ.)

Изучено бриллюэновское рассеяние в высокотемпературной фазе NaN<sub>3</sub>. Обнаружены мягкие моды, скорость которых экстраполируется к нулю при  $T_c = 2^\circ\text{C}$ , где  $T_c = 20^\circ\text{C}$  — т-ра перехода из тригональной в моноклинную фазу. Не обнаружено ни заметного уширения линий, ни изменений интенсивности центрального пика. Мягкие моды в NaN<sub>3</sub> ранее не наблюдались. Приведенные данные свидетельствуют о том, что фазовый переход в NaN<sub>3</sub>, скорее всего, является переходом смещения, а не переходом порядок—беспорядок. Библ. 19.

В. С. Виноградов

*T<sub>c</sub>*

cf. 1985, 18, N3

*NaN<sub>3</sub>*

*1985*

22 Б3142. Нейтронографическое исследование NaN<sub>3</sub>. Neutron scattering study of NaN<sub>3</sub>. Nishi M., Ito Y. «Jap. J. Appl. Phys.», 1985, Pt 1, 24, Suppl. 2, 673—675 (англ.)

Методами нейтронографии исследована структура азота Na выше и ниже ферроэластич. структурного фазового перехода при 293 К. Показано, что поперечные акустич. фононы, распространяющиеся вдоль направления  $c^*$  испытывают значит. смягчение, тогда как либрац. мода групп N<sub>3</sub><sup>-</sup> не меняется с т-рой в точке превращения. Сделан вывод о принадлежности данного структурного перехода к превращениям типа смещения с участием движения ионов Na<sup>+</sup>, а не N<sub>3</sub><sup>-</sup>. Резюме

*фазовый  
переход*

*X. 1986, 19, N 22*

*NaN<sub>3</sub>*

*1985*

*(P<sub>tr</sub>)*

105: 15622q Neutron scattering study of sodium azide (NaN<sub>3</sub>). Nishi, Masakazu; Ito, Yuji (Inst. Solid State Phys., Univ. Tokyo Roppongi, Tokyo, Japan 106). *Jpn. J. Appl. Phys., Part 1* 1985, 24(Suppl. 24-2, Proc. Int. Meet. Ferroelectr., 6th), 673-5 (Eng). Many exptl. and theor. studies have been directed to elucidate the structural phase transition of NaN<sub>3</sub> taking place at  $T_c = 293$  K. The particular interest lies in the controversy whether the librational motion of N<sub>3</sub><sup>-</sup> ion is essential to this structural phase transition or not. The present neutron scattering results unambiguously shows a softening taking place in the transverse acoustic phonon propagating along the c\* direction, whereas the librational mode of N<sub>3</sub><sup>-</sup> mol. does not show any significant temp. variation at the transition point. Accordingly it is concluded that the structural phase transition of NaN<sub>3</sub> is of the displacive type, in which the motions of Na<sup>+</sup> ions are involved, without accompanying the corresponding softening of the librational motion of N<sub>3</sub><sup>-</sup> ions.

*c.A. 1986, 105, N 2*

*NaN<sub>3</sub>*

1985

22 Б3284. Модель перехода порядок—беспорядок в азиде натрия  $\text{NaN}_3$ . An order-disorder transition model of sodium azide ( $\text{NaN}_3$ ). Suzuki I., Ishibashi Y. «Jap. J. Appl. Phys.», 1985, Pt 1, 24, Suppl. 2, 364—366 (англ.)

Рассмотрен механизм ферроэластич. фазового перехода при 292 К из ромбоэдрич. фазы  $P\bar{3}m$  в монокл.  $C2/m$  в кристаллах  $\text{NaN}_3$ . Сделан вывод, что, хотя переход близок ко 2-му роду, превращение описывается термодинамич. Пт типа Ландау для фазовых превращений 1-го рода и может описываться моделью переходов порядок—беспорядок. Отмечено несоответствие предложенной модели эксперим. значению  $\tau = (T_c - T_o)/T_c = 0,0068$ , где  $T_c$  — т-ра перехода 1-го рода,  $T_o$  — ожидаемая т-ра перехода 2-го рода.

Г. Л. Апарников

*фазов. превр.*

*Х. 1986, 19, № 22*

$\text{NaN}_3(\text{K})$  1986  
Карпенко Т.В., Шаево-  
ва Т.Н. и гр.,

XI Всесоюзная конференция  
по кадоритаметрии и ядерно-  
химической методике в физике,  
Новосибирск, 1986. Тезисы  
докладов, № 1, 3-4,  
172-173.

*NaN<sub>3</sub>*

1986

) 11 Б3186. Исследование фазового превращения в NaN<sub>3</sub> с помощью бриллюэновского рассеяния. Brillouin scattering study of the phase transition in NaN<sub>3</sub>. Kishida T., Terhune R. W. «Phys. Rev. B: Condens. Matter», 1986, 34, № 8, Pt 2, 5791—5800 (англ.)

*фаз. переход*

Методом бриллюэновского рассеяния (излучение Аг-лазера) исследованы динамич. х-ки превращения тригон. фазы в монокл. в NaN<sub>3</sub>. Выявлены особенности поведения мягких мод в окрестностях т-ры превращения  $T_c = 20^\circ\text{C}$ . Скорость смягчения в высокот-рной фазе снижается с уменьшением т-ры и экстраполируется к 0 при  $18^\circ\text{C}$ . Выше и ниже  $T_c$  жесткость мягких акустич. мод меняется линейно с коэф.  $-2,2 \pm 0,1$ . В обл.  $20 - 100^\circ\text{C}$  определены упругие константы  $C_{11}$ ,  $C_{33}$ ,  $C_{44}$ ,  $C_{13}$ ,  $C_{14}$  и  $C_{66}$ , а также их т-рные зависимости. В этой обл.  $C_s$  пропорциональна  $C_{66} \cdot C_{44} - C_{14}^2$ . Выявлено аномальное уменьшение  $C_{44}$  и увеличение  $C_{66}$  и  $C_{14}$  при приближении к  $T_c$ . Сделан вывод, что исследуемое фазовое превращение относится к классу ферроэластических.

В. Е. Смирнов

X, 1987, 19, N 11.

*NaN<sub>3</sub>*

*1991*

116: 177189h Thermochemical studies of inorganic and organic azides. Finch, Arthur; Gardner, P. J.; Head, A. J.; Wu, Xiaoping (R. Holloway Bedford New Coll., Univ. London, Egham, UK TW20 0EX). *Proc. Int. Pyrotech. Semin.* 1991, 17th(Vol. 1), 409 (Eng). Std. enthalpies of formation of the following inorg. and org. azides were calcd., based on data for cryst. and aq. NH<sub>4</sub>N<sub>3</sub> and AgN<sub>3</sub>: NaN<sub>3</sub>, Pb(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Me<sub>4</sub>N(N<sub>3</sub>), Et<sub>4</sub>N(N<sub>3</sub>), N<sub>3</sub><sup>-</sup>, and PhNO<sub>2</sub>(N<sub>3</sub>). Data from other species are also presented [e.g., Me<sub>4</sub>N<sup>+</sup>NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, Et<sub>4</sub>N<sup>+</sup>NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, Me<sub>4</sub>N<sup>+</sup>, and Et<sub>4</sub>N<sup>+</sup>].

*(A+H)*

1) Pb(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 2)(CH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>N(N<sub>3</sub>) *x gr.*

②



C.A. 1992, 16, N18

*Na<sub>2</sub>N<sub>3</sub>*

*1994*

13 Б348. Термическая реакционная способность смеси азода натрия и диоксида марганца./ Hara Y., Iwasaki M., Ochi K., Nakamura H. // Kayaku gakkaishi = J. Jap. Explos. Soc. — 1994. — 55. , № 4 . — С. 154—159 . — Яп. ; рез. англ.

(ΔH)

Методами термич. анализа, измерений объема выделившегося азота, теплоты р-ции и скорости горения изучена термич. реакц. способность и х-ки горения смесей NaN<sub>3</sub> (I), MnO<sub>2</sub> (II) и I+II+SO<sub>2</sub>. Термич. р-ция обеих смесей начинается при ~400 °C, но т-ра, соотв-щая макс. скорости р-ции, зависит от состояния образцов. За исключением определенных композиций тройной смеси, состав не влияет на т. разл. Кол-во выделившегося азота примерно соответствует теор. значению. Для смесей I-II, богатых II, установлено образование NO. Теплота р-ции достигает максимума вблизи стехиометрич. состава. Для бинарных смесей скорость горения коррелирует с теплотой р-ции. В тройных смесях, кроме теплоты горения, на скорость горения оказывают влияние и др. факторы.

Л. Г. Титов

*X. 1996, N/3*