

Be-Si-O

VI 4899

1916

Zn_2SiO_4 , Co_2SiO_4 , ZnSiO_3 , CoSiO_3 , MnSiO_3 ,
 Mn_2SiO_4 , BeSiO_3 , BaSiO_3 , Si_3SiO_9 , BaSiO_3 ,
 MgSiO_3 , (Tt2. specimen. comp. pos.)

Jaeger ~~and~~ van Kleeffer
 1. Proc. Koninkl. Nederland.

Akad. Wetenschap., 1916, 18, 896-913

Circ. 500

5

сгб ф-кон

VI 4899

BeSiO₄, BaSiO₃, MgSiO₃, BeSiO₃, ¹⁹¹⁶MuSiO₃,
Mu₂SiO₄, Zn₂SiO₄, ZnSiO₃ 4 gp.
(Tr, krist. cuppr)

Jaeger, Klooster van,
Proc. Koninkl. Nederland. Akad.
Wetenschap., 1916, 18, 896-913

Gre 500 : 5 lemb op.k

IX - 3082

1939

Be_2SiO_4 (Cp)

Kelley K. K.

J. Amer. Chem. Soc., 1939, 61, 1217

The specific heats at low temperatures
of beryllium oxide and beryllium ortho-
silicate (Phenacite)



5 ~~9~~

Kennu No 584

1960

 Be_2SiO_4

ЗБ410. Исследование взаимодействия в системе $\text{BeO} - \text{SiO}_2$. Исупова Е. Н., Келер Э. К. «Ж. неорганич. химии», 1960, 5, № 5, 1126—1131.—Термографически и рентгеновским анализом подтверждено, что в интервале т-р 1000—1600° в системе $\text{BeO} - \text{SiO}_2$ не образуется устойчивых силикатов. Однако при введении в систему минерализующей добавки (ZnO , MnO_2 , Li_2CO_3 , Fe_2O_3) возможно образование ортосиликата $2\text{BeO} \cdot \text{SiO}_2$ (I). В случае использования наиболее эффективных добавок (2 вес.% MnO_2 или Fe_2O_3) 32-часовая выдержка при 1350° позволяет получить ~85—87%-ный выход I. С повышением т-ры до 1500° скорость образования I увеличивается. Обсужден механизм влияния минерализующих добавок на процесс образования I.

И. Магидсон

ж.1961.3

IX 2675

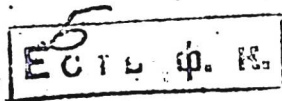
1964

BeO.SiO₂, 2BeO.SiO₂ (A_{1/2}, B₁)

Мамбев Т.М., Мамбев М.А.

Ис. геог. хим. об-во. им. Д.И. Мен-
делеева; 1964, 2(3), 354-5

Л.т., 1964, 61, 17, 7770d



Be_2SiO_4

Титан

РЖХ, 1966,

5 Б697. Термодинамические расчеты реакций в твердых фазах между окислами элементов II и IV групп периодической системы. Глушкова В. Б., Исупова Е. Н. «Изв. АН СССР. Неорганические материалы», 1965, 1, № 7, 1143—1151

Проведен анализ оценочных термодинамич. расчетов для твердофазовых процессов при высоких т-рах. Рассчитаны теплоемкости для ряда в-в по методу Ланди и оценена их погрешность. Дан анализ оценки энтальпий соединений типа A_x/B_yO_z по методу изокомпонент и методам, основанным на подобии структур при одинаковых внешних электронных оболочках. Оценены $\Delta H(\text{обр.})$ силикатов, титанатов и цирконатов ряда элементов II группы. Объяснено отсутствие взаимодействия в системах $\text{BeO}-\text{TiO}_2$, $\text{BeO}-\text{ZrO}_2$ и $\text{MgO}-\text{ZrO}_2$. Рассмотрены процессы в системе $\text{BeO}-\text{SiO}_2$ при введении минерализующих добавок. Обоснована неустойчивость ортосиликатов бериллия в присутствии минерализующих добавок.

Реферат авторов

1965

2 BeO · SiO₂ ; MgO · SiO₂ ;

IX 324/1965

2 CaO · SiO₂ ; CaO · SiO₂ ;

3 SrO · SiO₂ ; SrO · SiO₂ ; 3 BaO · SiO₂ ;

BaO · SiO₂ ; 2 BaO · SiO₂ ; BaO · 2 SiO₂ (с 2 SiO₂)

Майвеев Г. М. , Майвеев Н. А. ,

И. Всес. хим. об-ва. И. Д. И.

Менделеева , 1965, 10(5), 590-1

И

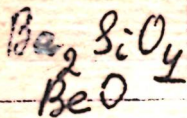


ЕСТЬ Ф. И.

Ca 1966

ВРР LX - 135

1966



Be-алюминаты

 ΔH

11 Б686. Высокотемпературная калориметрия жидких окисных систем. V. Энтальпия образования Be_2SiO_4 , BeAl_2O_4 , $\text{BeAl}_6\text{O}_{10}$ Holm J. L., Kleppa O. J. High-temperature calorimetry in liquid oxide systems. V. The enthalpy of formation of Be_2SiO_4 , BeAl_2O_4 , $\text{BeAl}_6\text{O}_{10}$. «Acta chem. scand.», 1966, 20, № 9, 2568—2572 (англ.)

Определены при 695° теплоты р-рения BeO , BeAl_2O_4 , $\text{BeO} \cdot 3\text{Al}_2\text{O}_3$, Be_2SiO_4 в расплаве окислов состава $9\text{PbO} \cdot 3\text{CdO} \cdot 4\text{B}_2\text{O}_3$, соответственно равные $3,45 \pm 0,2$; $15,05 \pm 0,15$; $23,35 \pm 0,23$; $7,95 \pm 0,15$ ккал/моль. По полученным данным рассчитаны энтальпии р-ций при 695° (ΔH ккал/моль) $2\text{BeO} + \text{SiO}_2 = \text{Be}_2\text{SiO}_4$, $-4,7 \pm 0,3$; $\text{BeO} +$

+2

X: 1968. 11

$+Al_2O_3=BeAl_2O_4$, $-4,0\pm 0,3$; $BeO+3 Al_2O_3=BeAl_6O_{10}$,
 $+2\pm 0,45$; $BeAl_2O_4+2 Al_2O_3=BeAl_6O_{10}$, $+6,9\pm 0,35$. Ре-
зультаты сравнены с литературными данными и обсуж-
дены. Показано, что соединение $BeAl_6O_{10}$ становится
устойчивым при высокой t -ре за счет значительной по-
ложительной величины энтропии образования. Предла-
гается, что в структуре этого соединения наблюдается
небольшое $Be-Al$ -разупорядочение. Пред. сообщ. см.
РЖХим, 1967, 15Б579. А. Монаенкова

Be₂SiO₄

BEP IX-135

1966

89119d High-temperature calorimetry in liquid oxide systems. V. The enthalpy of formation of Be₂SiO₄, BeAl₂O₄, BeAl₆O₁₀. J. L. Holm and O. J. Kleppa (Univ. Chicago). *Acta Chem. Scand.* 20(9), 2568-72(1966)(Eng); cf. *Inorg. Chem.* 5, 698(1966); *CA* 64, 7435d. The enthalpies of formation were detd. by oxide melt calorimetry at $695 \pm 2^\circ$. The solvent was prepd. from PbO, CdO, and B₂O₃ in the ratio 9PbO:3CdO:4B₂O₃. In each soln. expt. a small sample (~ 1 millimole BeO, 0.5 millimole Be₂SiO₄ and BeAl₂O₄, and 0.25 millimole BeO.3Al₂O₃) was dissolved in 40 g. melt. The enthalpy changes for the various solid reactions were detd. For $[2\text{BeO} + \text{SiO}_2 = \text{Be}_2\text{SiO}_4]$ $\Delta H_{963} = -4.7 \pm 0.3$ kcal./mole. For $[\text{BeO} + \text{Al}_2\text{O}_3 = \text{BeAl}_2\text{O}_4]$ $\Delta H_{963} = -4.0 \pm 0.3$ kcal./mole. For $[\text{BeO} + 3\text{Al}_2\text{O}_3 = \text{BeAl}_6\text{O}_{10}]$ $\Delta H_{963} = 2.9 \pm 0.45$ kcal./mole. For $[\text{BeAl}_2\text{O}_4 + 2\text{Al}_2\text{O}_3 = \text{BeAl}_6\text{O}_{10}]$ $\Delta H_{963} = 6.9 \pm 0.35$ kcal./mole. DWJN

+1-

C.A. 1967. 66. 20.



BeO - SiO₂, MgO - SiO₂, CaO - SiO₂,
SrO - SiO₂, BaO - SiO₂

1966

Thermodynamics of reactions of silicate formation from oxides of divalent metals and silica. G. M. Matveev and M. A. Matveev (D. I. Mendeleev Chem.-Technol. Inst., Moscow). *Zh. Vses. Khim. Obshchestva im. D. I. Mendeleeva* 10(5), 590-1 (1965)(Russ); cf. CA 61, 7770d. On the basis of previously reported thermodynamic analysis of the systems of SiO₂ with BeO, MgO, CaO, SrO, and BaO, plots were presented for the free energy of formation of meta- and orthosilicates of Group II metals, showing that the stability of such silicates increases on passing down the column of the periodic table. The most stable compds. in the binary oxide systems are: 2BeO.SiO₂ (at relatively low temp. only), MgO.SiO₂ (with excess SiO₂ present), Mg orthosilicate, 2CaO.SiO₂ (with excess CaO), CaO.SiO₂ (with excess SiO₂), 3SrO.SiO₂ (with excess SrO), SrO.SiO₂ (with excess SiO₂), 3BaO.SiO₂ (with excess BaO), BaO.SiO₂, 2BaO.3SiO₂, and BaO.2SiO₂ (with other compns. of oxide mixts.).

G. M. Kosolapoff

CA 1966, 64, 3
2810 g

Be_2SiO_4
Р

1966

9 Б633. Изучение равновесия в системе, содержащей окись бериллия, двуокись кремния и фторобериллат натрия. Новоселова А. В., Ажикина Ю. В. «Изв. АН СССР. Неорганические материалы», 1966, 2, № 9, 1604—1607

Для выяснения механизма образования силиката бериллия из газовой фазы, образующей в системе $\text{BeO} - \text{SiO}_2 - \text{Na}_2\text{BeF}_4$, измерено статич. методом общее равновесное давл. газовой фазы. С помощью масс-спектрального анализа определен состав газовой фазы и вычислены парц. давления отдельных компонентов при $T = 1086^\circ \text{K}$. Рассчитаны K_p и ΔG°_T р-ций, протекающих в системе. Показано, что образование Be_2SiO_4 может происходить как из газовой фазы с помощью хим. транспортных р-ций: 1) $4\text{SiOF}_2(\text{газ.}) + 2\text{NaBeF}_3(\text{газ.}) = \text{Be}_2\text{SiO}_4(\text{тв.}) + 3\text{SiF}_4(\text{газ.}) + 2\text{NaF}(\text{газ.})$; 2) $4\text{SiOF}_2(\text{газ.}) + 2\text{BeF}_2(\text{газ.}) = \text{Be}_2\text{SiO}_4(\text{тв.}) + 3\text{SiF}_4(\text{газ.})$, так и из исходных окислов с участием гетерогенных р-ций: 3) $2\text{BeF}_2(\text{газ.}) + 2\text{SiO}_2(\text{тв.}) = \text{Be}_2\text{SiO}_4(\text{тв.}) + \text{SiF}_4(\text{газ.})$; 4) $2\text{SiOF}_2(\text{газ.}) + 2\text{BeO}(\text{тв.}) = \text{Be}_2\text{SiO}_4(\text{тв.}) + \text{SiF}_4(\text{газ.})$.

Реферат авторов.

х. 1967. 9

Be-соединения

1966

22661f Equilibrium in the system containing beryllium oxide, silica, and sodium fluoroberyllate. A. V. Novoselova and Yu. V. Azhikina (M. V. Lomonosov State Univ., Moscow). *Izv. Akad. Nauk SSSR, Neorg. Materi.* 2(9), 1604-7(1966)(Russ); cf. *CA* 62, 6117f. A mass spectrographic examn. of the gaseous phase in the $\text{BeO-SiO}_2\text{-Na}_2\text{BeF}_4$ system at 1080°K . showed the presence of SiF_3^+ and SiOF_2^+ ions corresponding to the neutral SiOF_2 and SiF_4 mols. and the absence of Si_2OF_6^+ and Si_2OF_5^+ detected in the nonequil. conditions (*loc. cit.*), which was attributed to the shift of the dissocn. equil.: $\text{Si}_2\text{OF}_6 \rightleftharpoons \text{SiOF}_2 + \text{SiF}_4$ to the right at the low pressures and high temps. The partial pressures of NaF , BeF_2 , NaBeF_3 , SiF_4 , and SiOF_2 at 1086°K . were calcd. as well as the values of the equil. const. and free

пальцев

C. A. 1967. 66. 6

energies of the possible reactions in the system. A mechanism of formation of phenacite is proposed in the following steps, with the reaction temps. in °K. given in brackets: (1) $\text{SiO}_2 + 2\text{Na}_2\text{BeF}_4 \rightleftharpoons \text{SiF}_4 + 2\text{BeO} + 4\text{NaF}$ (973°); (2) $\text{BeO} + \text{SiF}_4 \rightarrow \text{BeF}_2 + \text{SiOF}_2$ (1086°); (3) $\text{SiO}_2 + \text{SiF}_4 \rightarrow 2\text{SiOF}_2$ (1086°); (4) $4\text{SiOF}_2 + 2\text{NaBeF}_3 \rightleftharpoons \text{Be}_2\text{SiO}_4 + 2\text{NaF} + 3\text{SiF}_4$ (NaBeF_3 is produced by a partial dissocn. of NaBeF_4) (1086°). Phenacite can be also prepd. in the following reactions: (5) $4\text{SiOF}_2 + 2\text{BeF}_2 \rightleftharpoons \text{Be}_2\text{SiO}_4 + 3\text{SiF}_4$ (1086°); (6) $2\text{BeF}_2 + 2\text{SiO}_2 \rightleftharpoons \text{Be}_2\text{SiO}_4 + \text{SiF}_4$ (1086°), and (7) $2\text{SiOF}_2 + 2\text{BeO} \rightleftharpoons \text{Be}_2\text{SiO}_4 + \text{SiF}_4$ (1086°). Reactions 4 and 5, being gas phase processes, made a transfer of Ba_2SiO_4 easier.

J. L. Kornacki,

Be₂SiO₄

ΔG_f

C.A. 1969. 71.6

BP IX-775 1967

~~27012h~~ Silicate synthesis by chemical transport reactions. Novoselova, A. V. (Staatlichen Lomonosov-Univ., Moscow, USSR). *Krist. Tech.* 1967, 2(4), 511-16 (Ger). Chem. transport reactions are described for the synthesis of Be₂SiO₄, Zn₂SiO₄, Al₂SiO₅, and Bi₄Si₃O₁₂ by using alkali fluorides such as Na₂BeF₄ as mineralizers. Mass spectrometry showed the presence of SiOF₂ in the vapor phase. Product phases such as phenakite were recognized by x-ray diffraction. To obtain the free energy of formation of Be₂SiO₄, the equil. in the system BeO-SiO₂-Na₂BeF₄ was studied by total and partial pressure measurements at 1086°K. H. S. Peiser

$\text{Be}_2\text{SiO}_4(\text{O Gf})$ 9

1969

18 775

~~Glav. inzh. A.B.~~

Novoselova A.V.,

Krist. Tech. 1968, 2(4), 51-6 (52)

Silicate synthesis by chemical
transport reactions.

ЕСТЬ Ф. К.

МФ

СА, 1969, № 6, 270/271

Be_2SiO_4

крист.

100-3000°K

(1965г)

ГАНФ, Изг.

1971

1972

~~SiF₄~~Be₂SiO₄

600

K-4127

13 Б730. Равновесия SiF₄ с SiO₂, Be₂SiO₄ и BeO в расплавленном Li₂BeF₄. Bamberger C. E., Bases C. F., Jr. Equilibria of SiF₄ with SiO₂, Be₂SiO₄, and BeO in molten Li₂BeF₄. «J. Amer. Ceram. Soc.», 1972, 55, № 11, 564—568 (англ.)

Циркуляционным методом с помощью спектрофотометрич. анализа газ. фазы определены равновесные парц. давл. SiF₄ (I) для р-ций $2 \text{SiO}_2 (\text{тв.}) + 2 \text{BeF}_2 (\text{р.}) \rightleftharpoons \text{I} + \text{Be}_2\text{SiO}_4 (\text{тв.})$ (I) и $\text{Be}_2\text{SiO}_4 (\text{тв.}) + 2 \text{BeF}_2 (\text{р.}) \rightleftharpoons \text{I} +$

ΔH_f;
ΔG_f

X. 1973 ~ 13

$+4 \text{ BeO}$ (тв.) (2), составившие, соотв. (мм): $\lg P =$
 $= (8,790 - 7620/T) \pm 0,06$ ($500 - 640^\circ$) и $(9,530 - 9400/T) \pm$
 $\pm 0,04$ ($700 - 780^\circ$). В указанных р-циях (р.) означает
 BeF_2 , р-ренный в LiF с образованием Li_2BeF_4 . Р-римость
 I в расплаве меньше $0,04$ моль/кг·атм. С использовани-
 ем термохим. данных из равновесия (II) для образова-
 ния фенацита Be_2SiO_4 при 298°K получены значения
 $\Delta H = -497,57 \pm 2,2$ и $\Delta G = -470,22 \pm 2,2$ ккал, согласо-
 ующиеся с лит. данными. Результаты изучения (2) $> 700^\circ$
 согласуются с т-рой субсолидусного разл. фенацита на
 BeO (II) и SiO_2 (III) и с лит. данными по теплоте это-
 го разл., что подтверждает реальность равновесий (II) и
 (2). Ниже 700° давл. I показывают возрастающие поло-
 жит. отклонения от выражения, полученного из (2).
 Это может быть вызвано образованием неизвестной фа-
 зы, к-рая замещает II, но более вероятно объяснение
 этого отклонения метастабильным равновесием, вклю-
 чающим II и III.

А. Гузей

IX 4640 1

1974

Mg_2SiO_4 (тв) термод. данные
 Be_2SiO_4 (тв)

Дмитриев И. А., Заезкин
А. Ф., Котошников М. И.,
Изд. Всесоюз. уч. зав. Димитр и
Инж. техн., 1974, 17 (1)
142-144

И Б

2 BeD.SiD₂
(76)

1977

Barin I., et al

298-1833 mon II, comp. 84

● (cue Ag) I

Be₂SiO₄ | Шельков А.М., Бурков В.П. | 1977₂

Журавлев Г.И., Сизоненко А.П.,

Е.Г. Селин, Ю.А. Петров
ДАН СССР.

Определение неск. т-х характеристик
слюда по высокотемпературным
ИК-спектрам отражения

УДК 541.124/128

• + 546:441.45/44

$\text{BeO} \cdot \text{SiO}_2$

Ommea 8773

1979

Richter J., Vreuls W.

Ber. Bunsenges Phys. Chem.

83, 1023-26, 1979.

$S_{298} = 53,1 \text{ a.e.}$
asenna

Be_2SiO_4

1979

Итенева В. и др.

ОК. прикл. минер. 1979,

52, N12, 2741-46.

м. гин.
сб-ва

сш. Al_2SiO_5 - I

Be - симикавы

Эклайз
Берни,
Бертрандт

Ср
5-380K

Hemingway

1982

BXT, W25, стр. 341

Be_2SiO_4

1982

Мельчакова Р. В., Топор Н. Д.

9 Всес. конф. по каморинес-
цит и сме. Термодит., Тбилиси,
14-16 сент., 1982. Расширен. тез.
докл. 1982, 288, Тбилиси.

Ср;

(сер. $\text{Mg}_2\text{Si}_2\text{O}_6$; $\bar{1}$)

Be_2SiO_4

BeSiO_3

1983

16 Б1182 Деп. О формировании фенакита в смеси $\text{BeO} + \text{SiO}_2 + \text{NiO}$. Федоров С. В., Семин Е. Г., Комаров Е. В.; Ленингр. технол. ин-т. Л., 1983, 15 с., ил. Библиогр. 6 назв. (Рукопись деп. в ОНИИТЭ-ХИМ, г. Черкассы 6.04.83, № 379хп—Д83)

Изучены кинетика и механизм образования фенакита в присутствии минерализирующей добавки NiO . Показано, что лимитирующей стадией является односторонний массоперенос ионов Be^{2+} через слой продуктов р-ции к границе раздела $\text{Be}_2\text{SiO}_4 \parallel \text{SiO}_2$, проведен термодинамич. анализ возможных р-ций в системе $\text{BeO} - \text{SiO}_2 - \text{NiO}$, оценены термодинамич. ф-ции образования соединений $\text{Be}_2\text{SiO}_{4\alpha, \beta}$, BeSiO_3 , BeNi_2O_4 , найдена зависимость C_p от T для Be_2SiO_4 . Автореферат

термодинам.
ф-ции

(H) ☒

Х. 1983, 19, № 16



BeNi_2O_4

Be_2SiO_4

1983

16 Б1185 Деп. О механизме образования фенакита в присутствии Al_2O_3 . Федоров С. В., Семин Е. Г., Комаров Е. В.; Ленингр. технол. ин-т. Л., 1983. 12 с., ил. Библиогр. 13 назв. (Рукопись деп. в ОНИИТЭХИМ г. Черкассы 6.04.83, № 376хп—Д83)

Исследованы кинетика и механизм формирования фенакита в присутствии минерализирующей добавки Al_2O_3 . Показано, что лимитирующей стадией является односторонний массоперенос ионов Be^{2+} через слой продуктов р-ции к границе раздела $\text{Be}_2\text{SiO}_4\|\text{SiO}_2$, проведен термодинамич. анализ возможных р-ций в системе $\text{BeO}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2$, оценены термодинамич. ф-ции образования соединений BeSiO_3 , Be_2SiO_4 . Автореферат

X.1983, 19, N 16

Вз SiO₄ [см. 21695] 1984

Гонор Н. Д., Сунomensкий
М. П.,

Ученых херсер, 1984,

Алгол.

53, Варн. 9, 1425-1462.

BeSi_xO_y (к) Тб2

1985

Благинина, Людмила Алексеевна.

Дефектная структура и высокотемпературные превращения кристаллических и стеклообразных силикатов бериллия: Автореф. дис. на соиск. учен. степ. канд. хим. наук. (02.00.04). — Свердловск, 1985. — 24 с., граф.

В надзаг.: АН СССР, Урал. науч. центр, Ин-т химии. Библиогр.: с. 23—24 (12 назв.).

№ 9455

А 9 № 460 [85-24013а]

2.06—6.06.86 г.

Be_2SiO_4

1986

$\text{Be}_4\text{Si}_2\text{O}_7(\text{OH})_2$

кристалло-
химия

19 Б2069. Кристаллохимия фенакита Be_2SiO_4 и берtrandита $\text{Be}_4\text{Si}_2\text{O}_7(\text{OH})_2$ при высоком давлении. High-Pressure crystal chemistry of phenakite (Be_2SiO_4) and bertrandite ($\text{Be}_4\text{Si}_2\text{O}_7(\text{OH})_2$). Hazen R. M., Au A. Y. «Phys. and Chem. Miner.», 1986, 13, № 2, 69—78 (англ.) Рентгенографически исследованы структуры фенакита Be_2SiO_4 (I, ромбоэдрич. ф. гр. $R\bar{3}$) и берtrandита $\text{Be}_4\text{Si}_2\text{O}_7(\text{OH})_2$ (II; ромбич., ф. гр. $Cmc2_1$). до 50 кбар. Параметры решёток, коэф. линейного сжатия β и модули упругости K : для I 0,001 кбар, a 12,4704, c 8,2504 Å, 49 кбар a 12,370, c 8,188 Å, β_a $1,60 \cdot 10^{-4}$, β_c $1,45 \cdot 10^{-4}$ кбар $^{-1}$, K 2,01 Мбар; II, 0,001 кбар a 8,7135, b 15,268, c 4,5683 Å, 41 кбар a 8,587, b 14,912, c 4,5901 Å, β_a $3,61 \cdot 10^{-4}$, β_b $5,78 \cdot 10^{-4}$, β_c $3,19 \cdot 10^{-4}$, K 0,70. Выведены регрессионные зависимости параметров решёток от давл.: для I a 12,468—0,00200, P , c 8,248—0,00119 P ; для II a 8,714—0,00315 P , b 15,266—0,0088 P , c 4,567—0,00146 P . Сжатие решетки I почти изотропно, сжатие решетки II довольно анизотропно.

X. 1986, 19, N 19

тропно с макс. значением β вдоль оси b . Проведен РСТА (λMo , анизотропный МНК, $R \approx 3\%$) кристаллов I (давл. 1, 23, 41 кбар) и II (давл. 1, 16, 36, 49,5 кбар). В структуре I под давл. происходит изотропное сжатие тетраэдров без изменения взаимного расположения, в то время как в структуре II наряду со сжатием тетраэдров происходит их разворот с изменением углов при мостиковых атомах О, что обуславливает анизотропное сжатие решетки.

С. В. Соболева

Be_2SiO_4

(OM. 29539)

1986

Hemingway B. S.,
Barton I. D. et al.

Cp, nephog.
p-us

Amer. Mineral,
1986, 71, 557-568.

Бериллийсине-
кат

1986.

(генгелович) Мельзакова Л.В., Киселё-
ва И.А. и др.,

Ср; XI Всесоюзная конференция
по коррозии и семейств-
ной термодинамике, Новоси-
бирск, 1986. Тезисы докладов,
ч. I, 3-4, 76-77.

Be_2SiO_4

[Om. 25852]

1987

Hofmeister A. M.,

Hoering T. C., et al.

колебат.
спектроск.,
рацем Cu

Phys. Chem. Minerals,

1987, 14, 205-224.

$\text{Be}_4\text{Si}_2\text{O}_7(\text{OH})_2$ [Om. 25852]

1987

$\text{Be}_3\text{Al}_2\text{Si}_6\text{O}_{13}$

$\text{Be Al Si O}_4(\text{OH})$

Hofmeister A.M.,
Hoering T.C., et al.

кондакт-
слюда,
расчет Cu;

Phys. Chem. Minerals,
1987, 14, 205 - 224.