

Sy-TL

TeNO_2 ; $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$; $\text{Sr}(\text{NO}_2)_2$; $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ 1963
 $\text{TeNO}_2 \cdot 2 \cdot \text{Ba}(\text{NO}_2)_2$; $\text{TeNO}_2 \cdot \text{Sr}(\text{NO}_2)_2$ (П.

Проценко П.И., Брыкова Н.А., 3514-У

Ж. неорганич. химии, 1963, 8, 129, 2163-67.

Дифференциальный термический анализ двой-
ных систем из нитритов таллия и щелочнозе-
мельных металлов.

РЖХ1964

Б

есть орг

$\text{CaH}_3, \text{Ca}_3\text{H}_4, \text{CaH}, \text{Ca}_5\text{H}_2, \text{Ca}_3\text{H}, 1960$
 $\text{SrH}_2, \text{SrH}, \text{SrH}_3, \text{Sr}_2\text{H}_3, \text{Sr}_2\text{H}, \text{BaH}_4,$
 $\text{BaH}_3, \text{BaH}_2, \text{BaH}, \text{Ba}_2\text{H}, \text{Ba}_{13}\text{H}.$
(species. cup-ra) (Tin, Ttr)

Buckner G.

IX 49

Ann. chimica, 1966, 56, n11, 1306-1.

PX, 1967, 15 Feb 67 B A, M, H

$\text{Sr}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{Sr}(\text{NO}_2)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O} (\text{Tm}) \text{IX} - 349$ 1967

$\text{Sr}(\text{NO}_2)_2 \cdot 2\text{Ba}(\text{NO}_2)_2 (\text{Tm}, \Delta \text{H} \neq)$

Грищенко П. И., Брякова Н. А.,

Зеленко О. А., Изв. вузов.

Учебн. зап. , Язы. и химия.

Москва, 1967, 10 (10), 1083-86

Б. И.

Са 1968

TlCl, SrCl₂

1969.

(T_m) 169401g Ternary reciprocal system of thallium, barium, and strontium chlorides and sulfates. Zimina, T. D.; Zakhavlin-skii, M. N.; Naumova, N. I. (USSR). *Izv. Nauch.-Issled. Inst. Nefte-Uglekhim. Sin. Irkutsk. Univ.* 1969, 11(Pt. 1), 122-3 (Russ). Three ternary eutectic points were obsd. in the Tl⁺, Ba²⁺||Cl⁻, SO₄²⁻ system. All of the binary subsystems are eutectic. The eutectic points are at 358° in Tl₂Cl₂-Tl₂SO₄, at 878° in BaCl₂-BaSO₄, and close to the m.p. of the Tl salts in both Tl₂Cl₂-BaCl₂ and Tl₂SO₄-BaSO₄ systems. Two ternary eutectic points and a transition point are in the Tl⁺, Sr²⁺||Cl⁻, SO₄²⁻ system. The incongruently melting compd. TlCl.SrCl₂ is formed in the binary subsystem Tl₂Cl₂-SrCl₂ as well as in the ternary system.

L. Kuca

C.A. 1972, 77, N26

IV. $\text{Ca}_x\text{Te}_{1-x}\text{F}_{3-x}$ ($0.10 \leq x \leq 0.22$). 1971.
 $\text{Ca}_{0.11}\text{Te}_{0.89}\text{F}_{2.39}$; SrTe_2F_8 . IX 3136
abc.

Ravez Y., Grannec Y., Portier Y.
Rev. chim. minér., 1971, 8, n1, 131-138.

Смесь $\text{MF}_2\text{-TeF}_3$ ($\text{M} = \text{Ca}, \text{Sr}$).

PX, 1971, 175792.

Me 5

Sr_2InF_7

1984

19 B2032. Sr_2InF_7 — $Sr_2[InF_7]$ или $Sr_2F[InF_6]?$. Sr_2InF_7 — $Sr_2[InF_7]$ oder $Sr_2F[InF_6]?$ [1]. Scheffler J., Нор-ре R. «J. Fluor Chem.», 1984, 25, № 1, 27—40 (нем.; рез. англ.)

Осуществлен синтез (взаимодействием SrF_2 и InF_3 в атмосфере Ar при т-ре $650^\circ C$) и рентгенографич. исследование (λMo , анизотропный МНК, R 6,0% для 1598 отражений) кристаллов Sr_2InF_7 (I). Для них установлена структура типа $K_2[NbF_7]$, но не $Ca_2F[AlF_6]$ —структурный тип, ранее установленный для Pb_2RhF_7 . Параметры монокл. решетки I: a 5,466 Å, b 12,243, c 8,255, β $90,54^\circ$, ρ (изм.) 4,98, ρ (выч.) 5,04, Z 4, ф. гр. $P2_1/c$. Атомы In находятся в 7-кратной координации в виде одношапочного октаэдра, атомы Sr—в 9-кратной координации в виде искаженного одношапочного куба (In—F 2,07—2,18 Å, Sr—F 2,44—2,66). Многогранники вокруг In и Sr соединяются ребрами в сложный 3-мерный каркас. В соответствии с найденной структурой для I предложена кристаллохим. ф-ла

структура

X. 1984, 19, N 19

$\text{Sr}_2[\text{InF}_7]$, но не $\text{Sr}_2\text{F}[\text{InF}_6]$. Осуществлен подсчет составляющей Маделунга в общей энергии решетки, средних фиктивных ионных радиусов и эффективных коорд. ч. Приведены значения $\sin^2 \theta$, $I(hkl)$ рентгенограммы порошка I.

С. В. Соболева



ИЗЛЗ(К)

Ом. 26714

1987

Анураев Т. А., Вербицкая М. А.,
Войводов А. В.,

ΔfH ,

ж. физ. химии, 1987,
61, № 6, 1662-1665.

SrTi_2O_4

1992

13 Б2024. Уточнение структуры полуметаллического оксида SrTi_2O_4 : нейтронодифракционное исследование. Structure refinement of the semi-metallic oxide SrTi_2O_4 : a neutron diffraction study /Michel C., Hervieu M., Caignaert V., Raveau B. //Acta Crystallogr. C. —1992.—48, № 10.—С. 1747—1749.—Англ.

По данным нейтронной дифракции методом Ритвельда проведено уточнение строения SrTi_2O_4 (λ 1,594, 293 К, 457 отражений, $R_{\text{пр.}}$ 0,048, ромбич. решетка, ф. гр. $R_{\text{пат}}$, Z 4, a 10,051, b 11,6905, c 3,40860 А, ρ (выч.) 9,28. Строение I подобно CaFe_2O_4 , для I присвоен файл № 43—1497 в базе данных ICPSD. Координаты атомов почти не отличаются от данных (за исключением атомов О), полученных из рентгенодифракц. эксперимента. Для двух сортов октаэдров TiO_6 расстояния Ti—O меняются от 2,23—2,34 А в первом случае, до 2,15—2,40 А во втором.

В. П. Сиротинкин

структура

Х. 1993, N 13