

26-N

10

RbNH₂ [Bsp - 1640 - X] | 1959

Fuza R., Mehne A

(Tr)

Z. anorg. und allgem.
Chem., 1959, 299 (1-2)

33-40.

RE NH₂ NH₂ ~~RE NH₂ NH₂~~ C20-X-2 1959
(H, K) (P, Dke) (B90-1345-1)
R. Jura, A. Mehner, Z. anorg.
allg. Chem., 1959, 299, 41. Row 1/2

XX $\frac{82}{7}$

Копия

Закладка

V-380

$RbNO_3 (HNO_3)_2$;

1959

$RbNO_3 \cdot HNO_3$

Potier J. et al

(T_m)

C. r. Acad. sci., 1959, 248,
N 6, 812-815

$\text{Rb}(\text{NO}_3)_2$ (4 Haq, 4 Hf),

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ (4 Haq), CaMoO_4 (4 Hf),

PbMoO_4 (4 Hf, 4 Haq, Hp.p.)

Muldrow C.N., Jr., Hepler L.G.

J. Phys. Chem., 1958, 62, N8, 982-84.

Heats of precipitation and formation of
lead and calcium molybdates.

RX., 1959, 10972

W, Ja,

F

VII 1052/1958

1963

AgNO_3 , Na_2NO_3 , Cs_2NO_3 , Li_2NO_3 , TlNO_3 , K_2NO_3 ,

Rb_2NO_3 (H fusion)

Kleppa O.J., McCarty F.G.

J.Chem. Eng. Data, 1963, 8(3), 331-2

Heats of fusion of the univalent nitrates by
high-temperature reaction calorimetry.

CA, 1963, 59, N 8, 8192f

Be.

Est.orig.

R

X - 6317

1965

MNO_2 , MNO_3 , где $M = Li, Na, K, Rb, Cs$
(Tm, Ttr)

Проценко П.И., Бордюшкова Е.А.,
Ветровская Л.Н.,

Укр. хим. ж., 1965, 31, 11, 1200-1203

Рех, 1966, 165607 Б есть ори

VI - 3227.

1965

RbNO₃, MgTiO₃, BaCO₃, CaMoO₄,
ZnCO₃, ZnSO₄, FeTiO₃ и др
(в кг)

Грызов В.С.,

Вестник, 1965, № 10, 1186-1190

В

лето опр.

NaNO_2 , KNO_2 , RbNO_2 , CsNO_2 , NH_4NO_2 26/9/67

KNO_2 aq. (ΔH° , ΔG° , ΔS°)

Блехоткин В.Ф. $\bar{X}$ 4562

Ж. Прикл. Химии, 1967, 40(8), 1843-5
11 10

Сандарова
функции
МФ
как функции
математические
Кин, Ринков
СА, 1968, 32, 33797x

ВХ-1910

1978

МХ ($M = \text{Li, Na, K, Rb, Cs, Mg, Ca, Sr, Ba, NH}_4$
 ClO_2 ; $X = \text{F, Cl, Br, I, CN, S, SO}_4, \text{NO}_3, \text{BeO}_3,$
 $\text{CO}_3, \text{NO}_2, \text{CeO}_4, \text{CeO}_3$) (17р)

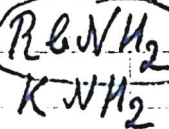
Кушок В.Н., Кушолова О.М.

Томск. ун-т, Томск, 1978, 14с. Рук.пись
ген. ВОНЦИТЭКУМ з. Черкасов Бор.вр., 1979г.
N 2359/79 ден)

Оценка произведений растворимости
для хорошего раство- римых солей.

РЖ Хим., 1979. 1061276 Ден

В



13Б191. Кристаллические структуры низкотемпературных модификаций α -RbNH₂ и α -KNH₂. Juza R. Jacobs H., Klose W. Die Kristallstrukturen der Tieftemperaturmodifikationen von RbNH₂ und KNH₂. «Naturwissenschaften», 1962, 49, № 2, 35—36 (нем.).— Проведено предварительное рентгенографич. исследование низкотемпературных модификаций α -RbNH₂ (I) и α -KNH₂ (II). Параметры монокл. решеток: I a 4,85, b 4,41, c 6,40 Å, β 97°48'; II 4,58, 3,90, 6,22, 95°48'; для I и II $Z = 2$, ф. гр. C^{2h} . Предполагается, что обе структуры представляют собой искаженную структуру типа NaCl, где 6 ионов NH₂ образуют вокруг ионов K, Rb сильно искаженный октаэдр. Найдена следующая зависимость между параметрами решеток I и II и параметрами решеток высокотемпературных куб. модификаций RbNH₂ и KNH₂, принадлежащих к неискаженному структурному типу NaCl: $c(\text{монокл.}) \approx a(\text{куб.})$, $a(\text{монокл.}) + b(\text{монокл.}) \approx a(\text{куб.})\sqrt{2}$. С. Рыкова

1.1962.13.

1965

RbF.HNF₂KF.HNF₂

Difluoramine: Preparation of difluorodiazine and addition compounds with alkali metal fluorides, Emil A. Lawton, Donald Pilipovich, and R. D. Wilson (N. Am. Aviation, Inc., Canoga Park, Calif.). *Inorg. Chem.* 4(1), 118-19(1965)(Eng). N₂F₂ was prepd. by evacuating and heating to ~300° an ampul contg. KF until no more gas was evolved. HNF₂ was condensed into the ampul and the contents remained in contact for 17 hrs. at ambient temp. The gases were sepd. quant. by fractional condensation in a high vacuum line. N₂F₂ was also prepd. in a reactor constructed from a 50-cm. length of 12-mm. Pyrex tubing packed with RbF. The RbF was heated and pumped for several hrs. at 300-400°. The temp. was lowered to 120°, HNF₂ was added and slowly passed through the reactor, N₂F₂ was collected in a -196° trap. KF.- and RbF.HNF₂ addn. compds. were prepd. by placing the fluorides in an ampul, heating *in vacuo* and then condensing in HNF₂. $\Delta H = 6.7$ and 9.9 kcal./mole for KF.- and RbF.HNF₂, resp. CsF.HNF₂ was prepd. similarly. Removal of about 50% of HNF₂ caused an abrupt drop in the pressure to <0.05 mm. On warming, this complex exploded before reaching 0°.

G. S. Hammaker

C.A. 1965. 62. 6

6129 f2

1965

$RbNH_2$

Jurek R., et al.

кисл
щел-ра

Z. anorgan. und
allgem. Chem., 1965,
338, ~3-4, 171.

● $(Ce. KNH_2)I$

ЗРВНОЗ. РВСЕ (ГЗ) ВФ X 6605 1971

Кукис Л.М., Дюгенов Г.Г.

Тр. Иркутск. политехн. ин-та, 1971,
вып. 66, 101-106

О комплексообразовании и обмене
в системе Na, RbKCl, NO₃.

РИИ Ленин, 1971

2461016



6 Б (Ф)

31214.1893

Ph, TE, MGU

RbNSO₄ 92493

1973

W-2713

Gesi Kazuo, Ozawa Kunio. Effect of hydrostatic pressure on the ferroelectric Curie temperature of rubidium bisulfate RbNSO_4 .

"J. Phys. Soc. Jap.", 1973, 35, N 4, 1268

(англ.)

1023 БМК

1000 1001

1 0 1 6

ВИНИТИ

$Rb^+(NH_3)_{n+1}$

Виттиса 6140

1978

$K^+(NH_3)_{n+1}$

$Bi^+(NH_3)_{n+1}$

17 Б989. Свойства кластеров в газовой фазе: аммиак с Bi^+ , Rb^+ , K^+ . Castleman Jr. A. W. The properties of clusters in the gas phase: ammonia about Bi^+ , Rb^+ , and K^+ . «Chem. Phys. Lett.», 1978, 53, № 3, 560—564 (англ.)

Масс-спектрометрическим методом измерены константы газофазного равновесия $M^+(L)_n + L \rightleftharpoons M^+(L)_{n+1}$ (1),

где $L=NH_3$, а $M^+=Bi^+$ (70—350°), Rb^+ или K^+ (0—300°). Значения $-\Delta H$ ккал/моль и $-\Delta S$ э. е. процесса (1) для $M^+=Bi^+$, Rb^+ и K^+ соотв. составили: $n=0$, 35,5 ккал/моль и 35,7 э. е., 18,7 и 24,3, 20,1 и 23,0; $n=1$ 23,2 и 33,0, 15,2 и 23,6, 16,3 и 22,8; $n=2$ 13,4 и 26,0 13,1 и 25,1, 13,5 и 23,3; $n=3$ 9 и —, 11,4 и 26,9, 11,6 и 25,4; $n=4$ — и —, 10,2 и 30,0 — и —. Результаты сопоставлены с ранее полученными для $L=H_2O$. Обсуждается роль степени ковалентности связи и полярности лиганда в стабилизации кластера.

А. Б. Кисилевский

св-ва
кластеров
Кр.

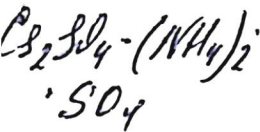
(42) ☒

Х, 1978, 117

13-X
688-889-06-0



1978

T_{tr}

(41) □

C.A. 1948, 21, N16

88: 114074z Ferroelectric phase transition in rubidium sulfate-ammonium sulfate and cesium sulfate-ammonium sulfate mixed crystals. Ohi, Kikuo; Osaka, Jiro; Uno, Hiroshi (Sch. Sci. Eng., Waseda Univ., Tokyo, Japan). *J. Phys. Soc. Jpn.* 1978, 44(2), 529-36 (Eng). The ferroelec. phase transition of mixed crystal systems of $\text{Rb}_2\text{SO}_4 - (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ and $\text{Cs}_2\text{SO}_4 - (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ was studied by measuring the lattice const., the dielec. const., the spontaneous polarization, and the proton spin-lattice relaxation time as functions of temp. and concn. of Rb^+ ion and Cs^+ ion. With the increase in the concn. of the ions in both mixed crystal systems, the following changes occur: (1) the ferroelec. phase transition temp. increases a few degrees until it reaches a certain concn. and decreases sharply. (2) The Curie-Weiss const. increases. (3) The phase transition changes from first order to 2 order at 2 certain concns. (4) The max. value of the spontaneous polarization increases 10% until it reaches the certain concn. and decreases gradually. The results are discussed in terms of a 2-nonequiv. sublattice model.

$\text{NaNO}_3 \cdot 2\text{RbNO}_3$

1981

21 Б872. Система $(\text{NaNO}_3)_2 - (\text{RbNO}_3)_2 - \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.
Ильясов И. И., Волчанская В. В., Кириллова О. В. «Ж. неорган. химии», 1981, 26, № 7, 1909—1910

T_m

Изучена диаграмма плавкости системы $(\text{NaNO}_3)_2 - (\text{RbNO}_3)_2 - \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$. Пв кристаллизации состоит из полей компонентов соединения $\text{NaNO}_3 \cdot 2\text{RbNO}_3$. В системе обнаружены переходная точка при 147°C и эвтектич. при 140°C . Резюме

X.21. 1981

Rb_3NO_4

1992

11 В1. Новые ортонитраты щелочных металлов и их описание [методами] колебательной спектроскопии. Neue Alkalimetallorthonitrate und ihre schwingungsspektroskopische Charakterisierung /Bremm Th., Jansen M. //Z. anorg. und allg. Chem. .—1992 .—608 ,№ 2 .—С. 49—55 .—Нем. ;рез. англ.

Впервые синтезированы ортонитраты щел. металлов состава Rb_3NO_4 , Cs_3NO_4 , MM'_3NO_4 ($M, M' = Na, K$ и Rb), $M_3M'_3(NO_4)_2$ [$M = K, Rb$ и Cs , $M' = Na, K$ и Rb , за исключением $Cs_3Na_3(NO_4)_2$] и $MM'_5(NO_4)_2$ ($M, M' = Na$ и K). Синтез осуществлен твердофазными р-циями из оксидов и нитратов соотв-щих щел. металлов. Методами колебат. спектроскопии доказано, что все полученные соединения содержат NO_4^{3-} -группы. Отмечена сильная зависимость частот поглощения от радиусов катионов.

(43) 

Х. 1993, № 11

Rb_3NO_4 , Na_3NO_4 ,
 K_3NO_4 .

РБННЧ 504

1996

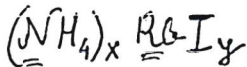
Романюк Н.А., Стадник ВЧ
и др.,

(Т±2) Крестованно-матриц. —
1996, 41, N 5, с 882-
886

Р.А.Х. N 18,

1997, 18 52140.

F: Bergman
P: 1



134:286203 Anomalous specific heat and tunneling states in orientationally disordered solids. Goyal, P. S. Condensed Matter Physics Division, Bhabha Atomic Research Centre, Mumbai, India. Editor(s): Mukhopadhyay, R.; Shaikh, A. M.; Godwal, B. K. Solid State Phys., Proc. DAE Solid State Phys. Symp., 41st (1999), Meeting Date 1998, 57-59. Publisher: Universities Press (India) Ltd., Hyderabad, India Conference; General Review written in English.

The temp. dependence of the sp. heat C_p of orientationally disordered solids, such as $(\text{NH}_4)_x\text{RbI}_{1-x}$, does not obey the Debye law at low temps. This is believed to be connected with the low energy tunneling states in these solids, as is the case with amorphous solids. This paper reviews, with 14 refs., results of sp. heat and tunneling spectra studies on orientationally disordered solids and discusses the relevance of these studies in understanding the non-Debye sp. heat of glasses.

1999

21999

F: (NH₄)_xRb_{1-x}I

P: 1

134:286225 Tunnelling states and specific heat of (NH₄)_xRb_{1-x}I. Goyal, P. S.; Aswal, V. K.; Inaba, A.; Carlile, C. J.; Kagunya, W. Condensed Matter Physics Division, Bhabha Atomic Research Centre, Mumbai, India. Editor(s): Mukhopadhyay, R.; Shaikh, A. M.; Godwal, B. K. Solid State Phys., Proc. DAE Solid State Phys. Symp., 41st (1999), Meeting Date 1998, 317-318. Publisher: Universities Press (India) Ltd., Hyderabad, India Conference written in English.

The temp. dependence of sp. heat of the mixed salt (NH₄)_xRb_{1-x}I in the temp. range from 0.7 to 8.0 K is reported. The sp. heat does not obey the T³ (Debye) law for T < 4 K and the deviations from the Debye curve increase with x. These results correlate very well with the measured rotational tunneling spectra of NH₄⁺ ions, which shift to lower energies with increasing x.



RbNO₃

2001

17/1
17/1

F: RbNO₃ (T_{tr})

P: 1

02.15-19БЗ.106. Моделирование методом молекулярной динамики структурных ф переходов в RbNO[3] и CsNO[3]. Molecular dynamics simulation of structural phase transitions in RbNO[3] and CsNO[3] / Liu Jianjun, Duan Chun-gang, Ossowski M. M., Mei W. N., Smith R. W., Hardy J. R. // J. Solid State Chem 2001. - 160, N 1. - С. 222-229. - Англ.

Установлено, что фазовый переход IV-III в RbNO[3] и фазовый переход II-I CsNO[3] начинается с вращения ионов NO[3] в плоскости и вне плоскости, а фазовые переходы III-II-I в RbNO[3] обусловлены расширением вдоль тригона оси фазы III, в результате чего образуется фаза II с ромбоэдрич. структур Библ. 19.