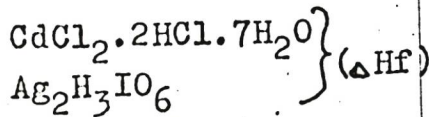


Ag - 7

Berthelot

Am. chim. Phys. 1881, 23, 85

W.

E. C. C. G. H.

F

V 2571

1931

AgIO_3 (Cp, S)

IO_3^- (S)

Greensfelder B.S., Latimer W.M.

J. Am. Chem. Soc., 1931, 53, 3813-7

The heat capacity and entropy of silver iodate from 16° to 300° absolute. The entropy of iodate ion.

. Be. Ja.

CA, 1931, 5831

Est. f.

E. C. T. W. P. H.

V 2573

1931

Li C.C. and Lo

1. J.Am. Chem. Soc. 63, 394-9 (1941)

AgIO₃

Hf

Circ. 500

W.

Est. f. k.
ECTB P. H.

V 2574

1933

Pearce J.H., and Wirth V.I.

1. J.Am. Chem. Soc. 55, 3569-71 (1933)

AgIO₃

S⁰

Circ. 500

Be.

Est.f.k.
ECTB P. 14.

$(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$; $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ (Cp, T_{tr})

Stephenson C.C.

2. J.Chem. Phys. 9, 379 (1941)

Circ. 500

Be.

F

В б-ках не
указанных страниц.

$\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$

Bp-2582-V 1944.

Stephenson C.C.
Adams H.E.

(Cp; S^o; $\Delta\text{H}_{\text{f}}$
T₁)

"J. Am. Chem. Soc."
1944, 66, 1412-16.

V 2579

1945

$T_{tr}/\underline{Ag_2H_3IO_6}; (NH_4)_2H_3JO_6/$

Baertschi P.

Helv. Phys. Acta 1945, 18, 267-96

Transition of higher order in trihydrogen
periodate crystals.

CA, 1946, 2586

Be.

E Est. f. k. H.

S (NaBr, NaJ, Ba(OH)₂, HgJ,

AgBrO₂, Mn(OH)₂, AgIO₂, KBrO₄, CsIO₄, Fe(OH)₂,

CsBrO₄, Zn(OH)₂, CsMnO₄, Be(OH)₂, Sr(OH)₂, KIO₄,
CdO, TlI) Kireev V.

Acta Physicochim. V.R.SS 1945, 20, 905-22.

"A method for comparative calculation of the entropies, heat and free energy of formation of chemical compounds. I. The entropy of formation of inorganic compounds from atoms under standard conditions".

Be,

CA, 1946, 3677¹

Bep - V 2576

1952

$\text{AgI}_2^{\pm}$ (K)

Alin B., Evers L., Sillen L.G.

Acta chem. scand., 1952, 6, 759-70

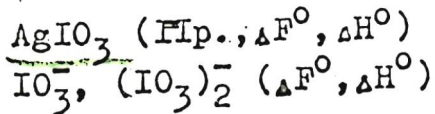
Ionic solutions in diethyl ether. III. The soluble silver-iodide complex formed in lithium perchlorate-ether solution.

CA, 1953, 2576i

Ja.

Est. f. k.
ЕСТЬ Ф. К.

1956



Renier J.J., Martin D.S.

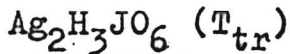
J.Amer. Chem. Soc., 1956, 78, N 9, 1833-37

The solubility of silver iodate in iodate solutions. Iodato complexes of silver.

PJX, 1957, 22335
Ja.

F

1957

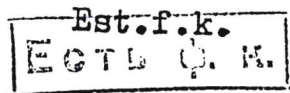


Herlach F., Aboav I., Granicher H., Petter W.
Helv. Phys. acta, 1957, 30, N 4, 252-54

Die antiferroelektrische Strukturum-Wandlung
von $\text{A}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ and $\text{Ag}_2\text{O}_3\text{IO}_6$.

PJX, 1958, N 16, 52741

Be.



6812

VI 3669

1960

$\text{Pb}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Zn}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Cd}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Cu}(\text{JO}_3)_2$,

AgJO_3 , $\text{Ni}(\text{JO}_3)_2$, $\text{CO}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Mn}(\text{JO}_3)_2$,

$\text{Mg}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Ca}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Sr}(\text{JO}_3)_2$, $\text{Ba}(\text{JO}_3)_2$,

LiJO_3 , NaJO_3 , KJO_3 ()

Rocchiccioli G.,

C.r.Acad.sci., 1960, 250, II 7,
1232-1234

J

Исследование некоторых безводных...

AgJO₃

ΔH

5 Б350. Теплоты образования слабо растворимых иодатов одновалентных серебра и таллия и двухвалентных свинца и бария. Stern J. H., Parker R., Peak L. S., Volland W. V. Heats of formation of the sparingly soluble iodates of silver (I), thallium (I), lead (II), and barium (II). «J. Chem. and Engng Data», 1963, 8, № 1, 40—41 (англ.)

В описанном ранее (РЖХим, 1963, 1Б425) калориметре измерены энтальпии р-ций осаждения $M(NO_3)_x(p-p) + xKJO_3 \cdot (p-p) = M(JO_3)_x(\text{осадок}) + x \cdot KNO_3(p-p)$, где $M = Ag, Tl, Pb$ и Ba . Р-ции проводились в избытке р-ра KJO_3 . Энтальпии р-ций осаждения равны: для $AgJO_3$ — $11,9 \pm 0,2$, для $TlJO_3$ — $11,9 \pm 0,2$, для $Pb(JO_3)_2$ — $10,4 \pm 0,2$ и для $Ba(JO_3)_2$ — $12,1 \pm 0,1$ ккал/моль. Измерены также необходимые для расчета ΔH образования йодатов энтальпии разбавления р-ров нитратов Ag, Tl и Pb (для $Ba(NO_3)_2$ использованы литературные данные). При внесении в р-р сухих йодатов Ag, Tl, Pb и Ba теплового эффекта не наблюдается (энтальпия смачивания в пределах погрешности эксперимента равна нулю).

1963

11-11-63

198 26-11-63

х3

сис.
цуб.

☑

Х. 1964. 5

С использованием литературных данных по энтальпиям образования ионов в бесконечно разб. водн. р-рах рассчитаны стандартные энтальпии образования твердых AgJO_3 —41,6, TlJO_3 —65,7, $\text{Pb}(\text{JO}_3)_2$ —120,8 и $\text{Ba}(\text{JO}_3)_2$ —249,5 ккал/моль ($\pm 0,5$ ккал/моль). А. Воробьев

тер.
рот

1963

BEP 3674-11

 AgIO_3 $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$

Heats of formation of the sparingly soluble iodates of silver(I), thallium(I), lead(II), and barium(II). J. H. Stern, R. Parker, L. S. Peak, and W. V. Volland (Long Beach State Coll., Long Beach, Calif.). *J. Chem. Eng. Data* 8, 40-1(1963). Heats of formation of sparingly soluble iodates were detd. by combining measured heats of pptn. with auxiliary data necessary to correct the calorimetric results to standard states. The following values are reported for the standard heats of formation, ΔH_{f298}° in kcal./mole: Ag iodate (c) -41.6, Tl iodate (c) -65.7, Pb iodate (c) -120.8, and Ba iodate (c), -249.5. CA

+13

C.A. 1963. 58. 7
6255e

Ag 703 A.A. Shidlovskii and A.A. Vock. 1965
zerenskii.

Zh. Fiz. Khim., 39/6, 1523-6.

Heat formation of lithium, stron-
tium, lead, and silver iodates
and potassium metaperiodate.

(w. Li IO₃) I

1968

 Ag_2HJO_5 $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ Ag_3JO_5

X. 1969. 16.

16 В8. Исследование термического разложения йодатов серебра. III. Дифференциальный термический анализ некоторых йодатов (7+) серебра. Pačesová L., Rathánová H., Rosický J. Untersuchung der thermischen Zersetzung von Silberjodaten. III. Differentielle thermoanalyse einiger Silberjodate (VII). «Collect. Czechosl. Chem. Commun», 1968, 33, № III, 3670—3678 ((нем.))

Методами ДТА и ТГА изучено термич. разл. Ag_2HJO_5 (I), $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ (II) и Ag_3JO_5 (III) при скорости нагревания 12,0 град/мин., а разл. I и II также изучено при скоростях 5,0 и 8,2 град/мин. I и II рассматриваются как соотв-щие гидраты $\text{Ag}_4\text{J}_2\text{O}_9 \cdot \text{H}_2\text{O}$ и $\text{Ag}_4\text{J}_2\text{O}_9 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$. На кривых ДТА I—III наблюдается несколько эндотермич. и один или два экзотермич. эффекта, появление и

т-ра к-рых зависят от величины навески и скорости нагревания образца. При $450-60^\circ$ II отщепляет одну молекулу H_2O и переходит в I. Дальнейшее нагревание I приводит к образованию смеси $Ag_5JO_6 + AgJO_3$ и выделению H_2O и O_2 . III разлагается при $\sim 245^\circ$ на $AgJO_3$ (IV), Ag_2O (V) и O_2 , а IV и V далее распадаются на AgJ и Ag соотв. Обсужден механизм разл. I—III и влияние различных факторов на условия разл. и воспроизводимость результатов. Сообщ. II см. РЖХим, 1967, 24В:14. И. С. Шалыгин

Ag, AgCl, AgBr, AgI (ΔG_f° , ΔS_f°) 1968

Seresati B., Schiavo S., Ricci G.

Ric. Sci., 1968, 38(4), 367-72 ^{VI} 4843

Free energy changes of transfer
of some alkali halides from
methanol to water and the

4, BB, S (9)

ID

ВФ- V1- 7198

1969

AgI. 4AgBr

12 Б1364. Термографическое исследование равновесия системы Ag, Cd, Br, J в жидкой фазе. Томасьян И. К., Монастырская В. И. В сб. «Физ. химия и электрохимия расплавл. солей и шлаков. Ч. 1». Киев, «Наук. думка», 1969, 342—350.

Для исследования равновесия обменной р-ции в тройной взаимной системе Ag, Cd||Br, J использован термографич. метод, основанный на фиксировании изменений т-ры при смешении расплавленных солей. Исследования системы выполнены при т-рах 580°; 630° и 670°. Смещение расплавленных солей производили в специальном термостатированном смесителе. Построены изотермы «изменение т-ры — состав» и по точке их пересечения с осью составов найдены равновесные соста-

Кр

X. 1970. 12

вы для р-ции $\text{Ag}_2\text{Br}_2 + \text{CdJ}_2 \rightleftharpoons \text{Ag}_2\text{J}_2 + \text{CdBr}_2$. Отмечено, что образование комплекса $\text{AgJ} \cdot 4\text{AgBr}$ в бинарной системе $\text{AgBr} - \text{AgJ}$ приводит к отклонениям от линейного хода изотерм. Найденные графич. методом величины равновесных конц-ий использованы для расчета активностей и соотв. — констант равновесия, значения к-рых для 580° ; 630° и 670° составили соотв. 3,75; 2,08; 0,77. По константам равновесия рассчитаны тепловые эффекты обменной реакции.

И. Магидсон

AgIO_2F_2

1972

Finch Arthur,
Gates P.N., Jenkinson M.A.

(ΔH°) "J. Chem. Soc. Dalton Trans",
1972, v18, 2044-46.

(see LiIO_2F_2 , I).

$Ag_3 IO_5$
 $Ag_4 I_2 O_9$
 $Ag_5 IO_6$
 $Ag IO_4$
 $Ag IO_3$

т.г.св.ва

Stern K. H. . .

J. Phys. Chem. Ref. Data
1974, 3 N2, 481-526

(журнал у Гурвичи Л.В.)

1974.

$\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ (ВР-ХVI-2934) 1975

2 23 Б567. Выращивание и удельная теплоемкость кристаллов $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$. Антиферроэлектрический переход. Tello M. J., Socias C., Bosanegra E. H. Growth and specific heat of $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ crystals. Antiferroelectric transition. «An. fis. Real soc. esp. fis. y quim.», 1975, 71, № 2, 111—115 (англ., рез. исп.)

Описана методика выращивания из геля кристаллов $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ чистотой 99,9%, весом 14—25 мг, в виде ромбоэдров с ребрами 1—3 мм и углом $73^\circ 12'$. На порошкообразных и крист. образцах измерена уд. теплоемкость $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{JO}_6$ в области т-р 190—270° К. Обнаружена аномалия на кривой теплоемкости при 245° К. Определены теплоты и энтропии антисегнетоэлектрич. перехода (ΔH 356—369 кал/моль, ΔS 1,66—1,76 кал/моль·град). Наблюдаемый переход связывается с переходом порядок — беспорядок вблизи 231° К. Е. А. Кривандина

Х. 1976. № 23

$Ag_2H_3IO_6$

1975

BSP-XVI-2934

(cp)

64: 141607z Growth and specific heat of silver trihydrogen
periodate(VII) crystals. Antiferroelectric transition T_c.
M. J.; Socias, C.; Bocanegra, E. H. (Fac. Cienc., Univ. E. de
Bilbao, Spain). An. Fis. 1975, 71(2), 113-15 (Esp.).
Gel growth systematic expts. to produce $Ag_2H_3IO_6$ [14014-34]
are discussed. The sp. heat was measured of $Ag_2H_3IO_6$ in
190-270°K. A 2-stage transition is discussed.

C.A. 1976 84 N20

Ag₂H₃IO₆

1976

(T₂)

AG: 99676k 'The antiferroelectric phase transition in silver hydrogen periodate.' Petzelt, J.; Roos, J.; Graenicher, H. (Inst. Phys., Prague, Czech.). *Ferroelectrics* 1976, 13(1-4), 437-8 (Eng). DTA and dielec. and optical properties of Ag₂H₃IO₆ near its trigonal-twined triclinic phase transition and NMR-NQR results for the low-temp. phase are rationalized using a model in which the phase change is attributed to 2 successive Landau transitions. Approaching the transition from the high-temp. side, the 1st transition is attributed to Ag-atom shifts in the F-point of Brillouin zone $k = 0.5(g_1 + g_2)$ and the 2nd transition is attributed to proton ordering.

C. J. 1977. 86.14

Ag₂H₃JO₆

1976

10 Б518. Антисегнетоэлектрический фазовый переход в Ag₂H₃JO₆. Petzelt J., Roos J., Grä-nicher H. The antiferroelectric phase transition in Ag₂H₃JO₆. «Ferroelectrics», 1976, 13, № 1—4, 437—438 (англ.)

Исследованы тепловые, диэлектрич. и оптич. св-ва кристаллов Ag₂H₃JO₆ (I) в области фазового перехода. Структура низкот-рной фазы исследовалась методом ЯМР и мессбауэровской спектроскопии в сопоставлении с рентгеноструктурными данными. Найдено, что фазовый переход осуществляется в две стадии. Полученные эксперим. данные анализировались в рамках

теории фазовых переходов 2-го рода Ландау. Сделан вывод, что вторая стадия фазового перехода связана с протонным упорядочением, в то время как первая стадия обусловлена сдвигами атомов Ag, отвечающими точке F зоны Бриллюэна.

С. А. Кобахидзе

Ттх

т, 1977, N10

$\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$

* 28-13677

1976

$(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$

(Tr)

①

C.A. 1976

84 N26

84:187834z phase transitions and lattice dynamics in silver hydrogen orthoperiodate ($\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$) and ammonium hydrogen orthoperiodate ($(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$). Roos, J.; Kind, R.; Petzelt, J. (Lab. Solid State Phys., Swiss Fed. Inst. Technol., Zurich, Switz.). *Z. Phys. B* 1976, 24(1), 99-112 (Eng). The investigation of thermal, optical, and dielec. properties of $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ and $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$ revealed phase transitions in 2 steps with unknown intermediate phases. Reflectivity measurements in the far ir region confirm that the main step is caused by a freezing in of the proton tunneling modes. From the results of NMR-NQR-spectroscopy the low-temp. structures for both compds. are deduced. The complete group anal. of lattice vibrations and proton ordering modes of the room temp. phases is performed. In the case of $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ the transitions can be discussed in the framework of the Landau theory, starting with a condensation of an antiphase vibration of the Ag atoms in the F point of the trigonal Brillouin zone, whereas in the case of $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$ a simultaneous ordering of protons in Z, F, and L-points of the Brillouin zone is proposed for the 1st step. A new definition of antiferroelec. transitions is suggested which is based on symmetry arguments only. The proton-ordering transitions in both compds. can then be classified as antiferroelec.

$\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$

45-13677

1976

21 Б830. Фазовые превращения и динамика решетки в $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ и $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$. Roos J., Kind R., Petzelt J. Phase transitions and lattice dynamics in $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ and $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$. «J. Phys.», 1976, В24, № 1, 99—112 (англ.)

(Ттс)

При исследовании термич., оптич. и диэлектрич. св-в $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ (I) и $(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$ (II) обнаружены двух-этапные фазовые превращения с неизвестными промежут. фазами. Измерения отражения в дальней ИК области подтвердили, что главный этап вызывается замораживанием протонных туннельных мод. Из данных ЯМР- и ЯКР-спектроскопии определена низкот-рная структура обоих соединений. Выполнен полный группо-

(+1)



X1976 N21

вой анализ решеточных, вибрац. и протонных мод упорядочения при комнатной т-ре. В случае I переход может быть рассмотрен с точки зрения теории Ландау, исходя из конденсации антифазных колебаний атомов серебра в F точках тригон. зоны Бриллюэна, в то время как для случая II предположено одновременное упорядочение протонов в Z , F и L -точках зоны Бриллюэна на первом этапе. На основе только симметрии аргументов получено новое определение антисегнетоэлектрич. превращений. Превращение с протонным упорядочением в обоих соединениях классифицировано как антисегнетоэлектрическое.

Резюме

AgIO₃ (TE) NP-XVI-3445

1977

emruca 5045

ΔH_f°

86: 162064b The standard enthalpy of formation of silver iodate. Finch, Arthur; Gates, Peter N.; Peake, Stuart J (Bourne Lab., R. Holloway Coll., Egham/Surrey, Engl.). J. Chem. Eng. Data 1977, 22(2), 126 (Eng). A value for the std enthalpy of formation $\Delta H_f^\circ[\text{AgIO}_3, \text{c}]_{298} = -166.24 \pm 0.7 \text{ kJ mol}^{-1}$ was found using an isoperibol soln./reaction calorimeter.

C.A. 1977. 86 n22

AgIO₃

оттиск 5043
13-9 - XVI - 3445

1977

16 Б870. Стандартная энтальпия образования йодата серебра. Finch Arthur, Gates Peter N., Peake Stuart J. The standard enthalpy of formation of silver iodate. «J. Chem. and Eng. Data», 1977, 22, № 2, 126 (англ.)

(ΔH_f)

Проведено новое точное определение ΔH (обр., 298 К) AgIO₃ (I) путем калориметрич. определения ΔH (раств.) AgNO₃ (крист.) в р-ре KJO₃ при 298 К. Использован калориметр LKB-8700. Уравнение р-ции AgNO₃ (крист.) + + (p+1) KJO₃, mH₂O → AgIO₃ (крист.) + (KNO₃ + pKJO₃), mH₂O + ΔH . ΔH (обр. I, 298 К) = ΔH (обр. KJO₃, 3000 H₂O) + ΔH (обр. AgNO₃, крист.) - ΔH (обр. KNO₃, 3000 H₂O) + ΔH . С использованием известных лит. данных вычислена ΔH (обр. I, 298 К) = -166,24 ± 0,7 кдж/моль. Это значение отличается от приводимых в лит-ре (-170 и -174 кдж/моль).

Л. Резницкий

Х. 1977. № 16

Ag₂O₃(K)

[Ommuck 14686] 1980

Holmberg B., Thomef.

Inorg. Chem., 1980,
19, 2899-2903.

79 C.,
ΔH

AgJO_3

1980

Синтез,
Кристал.
струк.

19 Б389. Химический синтез и кристаллическая структура иодата серебра AgJO_3 . Masse Rene, Guitel Jean Claude. Preparation chimique et structure cristalline de l'iodate d'argent AgJO_3 . «J. Solid State Chem.», 1980, 32, № 2, 177—180 (франц.; рез. англ.)

Осуществлен синтез (взаимодействием AgJO_3 и KJO_3 при t -ре 350°) и рентгенографич. исследование (методы порошка и монокристалла, дифрактометр, МНК, анизотропное приближение, $R=0,051$ для 128 отражений) структуры AgJO_3 . Параметры ромбич. решетки: a 7,265, b 15,17, c 5,786 Å, ρ (выч.) 5,89, $Z=8$, ф. гр. $Rbc2_1$. Атомы J в структуре характеризуются обычной для йодатов координацией, располагаясь в вершинах тригон. пирамид с 3 атомами O в основании ($J-O$ 1,78, 1,81 Å). Атомы Ag находятся в искаженном октаэдрич.

У. 1980 № 19

в окружении из атомов O, принадлежащих группам JO_3 (Ag—O 2,37—2,77 Å). Октаэдры вокруг атома Ag соединяются ребрами в слои, проходящие параллельно плоскости ac ; общий состав слоев отвечает AgJO_3 . В направлении оси b слои связаны слабым взаимодействием J...O (2,74—2,99 Å), дополняющим координацию атома J до сильно искаженного октаэдра. Ярво выраженный слоистый характер структуры хорошо объясняет пластинчатый габитус кристаллов. Приведены значения $d(hkl)$ рентгенограммы порошка. С. В. Соболева

AgJO₃

1980

кристалл.
структ.

- 1) 19 Б389. Химический синтез и кристаллическая структура иодата серебра AgJO₃. Masse Rene, Guitel Jean Claude: Preparation chimique et structure cristalline de l'iodate d'argent AgJO₃. «J. Solid State Chem.», 1980, 32, № 2, 177—180 (франц.; рез. англ.)
Осуществлен синтез (взаимодействием AgJO₃ и KJO₃ при t-ре 350°) и рентгенографич. исследование (методы порошка и монокристалла, дифрактометр, МНК, анизотропное приближение, R=0,051 для 128 отражений) структуры AgJO₃. Параметры ромбич. решетки: a 7,265, b 15,17, c 5,786 Å, ρ (выч.) 5,89, Z=8, ф. гр. Pbc2₁. Атомы J в структуре характеризуются обычной для йодатов координацией, располагаясь в вершинах тригон. пирамид с 3 атомами O в основании (J—O 1,78,

Х. 1980 № 19

1,81 Å). Атомы Ag находятся в искаженном октаэдрич. окружении из атомов O, принадлежащих группам JO_3 (Ag—O 2,37—2,77 Å). Октаэдры вокруг атома Ag соединяются ребрами в слои, проходящие параллельно плоскости ac ; общий состав слоев отвечает AgJO_3 . В направлении оси b слои связаны слабым взаимодействием J...O (2,74—2,99 Å), дополняющим координацию атома J до сильно искаженного октаэдра. Ярко выраженный слоистый характер структуры хорошо объясняет пластинчатый габитус кристаллов. Приведены значения $I, d(hkl)$ рентгенограммы порошка. С. В. Соболева

Ag JO₄

1983

9 E333. Тепловое расширение метапериодата серебра. Lattice thermal expansion of silver metaperiodate. Sadanandam J., Deshpande Vilas, Suryanarayana S. V. «J. Mater. Sci. Lett.», 1983, 2, № 4, 169—170 (англ.).

тепловое
расширение

Тепловое расширение монокристаллов AgJO₄ исследовано рентгеновским методом в интервале т-ры 301—423 К. Обнаружено нелинейное возрастание коэф. линейного расширения α_a и α_c с т-рой. Температурная зависимость коэф. теплового расширения представлена в аналитич. форме. Средние величины α_a и α_c имеют значения $81,69 \cdot 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ и $121,83 \cdot 10^{-1} \text{ K}^{-1}$ соответственно. Анизотропия в тепловом расширении объясняется слоистой структурой кристаллов. А. П. Рыженков.

90.1983, 18, № 9

Ag₅I₆

1984

Madison M. R., LeDuc
M. G., et al.

Cp; J. Chem. Phys., 1984, 81
(1), 470-2.

(see Ag₂HgI₄; I)

Agg. γ_8^{2-} u gp.

1985

Gaizer Ferenc.

Remas.

Magy. Kem. Foly. 1985,

91 (12), 544-8.

(cer. Agg. γ ; ~~IX~~^I)

AgI^-

1987

AgICl_2^{2-}

/ 107: 84826n Radiochemical determination of the stability constants of ternary halide complexes of silver iodide chloride, AgI^- , in the system silver iodide(s)/chloride(1-)(aq). Coetzee, Paul P.; Dal Bianco, Frank (Dep. Chem., Rand Afrikaans Univ., Johannesburg, 2000 S. Afr.). *S. Afr. J. Chem.* 1987, 40(2), 146-8 (Eng). The soly. of AgI in 0.1-4 M NaCl solns. was detd. radiochem. at ionic strength 4 (NaClO_4). The ternary silver halide complexes, AgI^- and AgICl_2^{2-} , were identified and their formation consts. detd. as $4.4 \pm 0.7 \times 10^{10}$ and $8.3 \pm 0.2 \times 10^{10}$, resp.

(K cm² mol⁻¹)

C.A. 1987, 107, N10

$\text{AgBr}_x\text{I}_{1-x}$

1990

3 Б3190. Равновесие между кристаллическим $\text{AgBr}_x\text{I}_{1-x}$ и его водным раствором. The equilibrium between an $\text{AgBr}_x\text{I}_{1-x}$ -crystal and the aqueous solution of its ions / Karthäuser S. // J. Photogr. Sci.— 1990:— 38, № 2.— С. 41—43.— Англ.

растворимая

Вычислена р-римость кристаллич. $\text{AgBr}_x\text{I}_{1-x}$ в водн. р-ре, содержащем избыток галогенидов Ag. Построены кривые р-римости для $x=0,95; 0,80; 0,65$ при t -рах 20, 50 и 75° С.

Из резюме

х. 1991, № 3

AgIO₃

1990

113: 238889y Solubility data: silver iodate in water. Miyamoto, H.; Woolley, E. M.; Salomon, M. (Niigata Univ., Niigata, Japan). *Solubility Data Ser.* 1990, 44(Copper Silver Halates), 164-235 (Eng). A data table. The soly. data for AgIO₃ in water at 25-35°C were critically evaluated. The thermodyn. of dissoln. were also calcd.

113: 238890s Salt effect in liquid-liquid equilibria of acetic acid-water-benzene system. Narayana, A. S.; Nischal, R.; Patel, R.; Parikh, K. G.; Singh, R. K. (Dep. Chem. Eng., Reg. Eng. Coll., Rourkela, 769 008 India). *Chem. Eng. Commun.* 1990, 95, 41-6 (Eng). The effect of sodium sulfate, potassium-sulfate and potassium chloride on the distribution of acetic acid between benzene and water at 35°C is reported. Distribution data of the three quaternaries were detd. at salt satn. and unsatn. in each case, as well as the basic ternary in the absence of salt at that temp. The simple method of Setschenov is used to correlate the distribution data for the salt effect. All the three salts studied have salting out effect for acetic acid in varying degrees.

(K_c, ΔH)

C.A. 1990, 113, N 26

Ag₂Z

1998

Sinowska J.T. et al.,

Gr J. Chem. Thermodyn.

1998, 30 (11), 1333 - 45

термод.
св-ва
(нет в Термобазе!)