

Ад-галогениды

V 2462

1895

Guntz

Bull son chim. France 1895, 13, 114

AgHF₂

(Δ Haq)

W.

F

Вр-V 2768

1951

$\text{Ag}_3\text{J}^{++}, \text{Ag}_2\text{Br}^+, \text{Ag}_2\text{Cl}^+, \text{HgJ}^+, \text{Hg}_2\text{J}^{+++}$ (K)

Душарский К. Б.

Докл. АН СССР, 1951, 77, 819-22

Complex compounds with anions as coordination centers

CA, 1951, 7462a

JQ

Est. Inf. k. k.

Bgp - V 1971

1954

AgCl, AgF, AgBr, AgI, CuCl, CuF, CuBr, CuI

Kordes E., Libera L.

Z.phys. Chem. (Frankfurt), 1954, 1, N 3-4
211-240

Bestimmung der Dissorziationsdam pfdrucke
von Silber-und Kupfer I- Halogeniden nach
der Anlaufmethode.

PJX., 1956, N 5, 12362
M.

ЕСТЬ Ф. К.

F

Bep V 2479

1956

Tip (AgCl , AgBr , AgI , Ag_2CrO_4 , AgCN)

Flengas S.N., Rideal E.

Proc. Roy Soc., 1956, A233, N 1195, 443-54

On electrometric titration in fused salts.

PJX, 1957, 3932

Ja.

E estbf. k. M.

13cp - V 2478

1956

AgCl; AgBr (IIp)

Flengas S.N.

J.Chem. Soc., 1956, March, 534-38

Polarography in fused salts. The dipping platinum microelectrode.

PJX, 1956, N 23, 74547

Ja.

ЕГТБ ФЕСН. f.k.

Б-р V 2553

1956

AgI, AgBr, AgCNS, AgCl (Ип, Копыт.)

Klein E.

Z. Elektrochem., 1956, 60, N 9-10, 1003-7

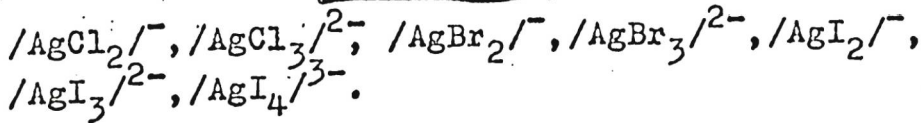
Die Löslichkeit der Silberhalogenide in sulfatlosungen.

PJX, 1958, N 21, 70052
Ja.

ЕСТЬ Ф. К.
Est. f. k.

[Bq-V 2514]

[1957]



Lieser K.H.

Z. Anorgan. und allgem. chem. 1957, 292, N 1-3,
97-113

Radio-chemische Messung der Löslichkeit von Silberhalogeniden in Wasser und in Natrinnhalogenidlösungen und die Komplexbildung der Silberhalogenide mit Halogenionen.

PJX, 1958, N 14, 45544

Ja.

ECT Est. f. K.

Ag Gal₂

Вср-1076-V

Моррис

1958

Morris D. F. C.

Phys. and Chem. Solids,
1958, 7, N 2-3, 214-217.

Устойчивость некото-
рых галогенидов ме-
ди и серебра.

X-59-18-63674



1959

Шато

Ag-галогениды, Chateau Henri

C. r. Acad. sci., 1959, 249,
N 19, 1887 - 1889

Термодинамические
свойства смешанных
кристаллов галогенидов
серебра.

X-60-21-83894.

Bsp - V 2512

1960

Kp $/Ag_2Cl/^{+}$, $/Ag_2Br/^{+}$, $/Ag_2J/^{+}$, $/Ag_3Cl/^{2+}$,
 $/Ag_3Br/^{2+}$, $/Ag_3JI^{2+}/$

Lieser K.H.

Z. anorgan. und allgem. chem., 1960, 304,
N 5-6, 296-306

Radiöchemische Messung der Löslichkeit von
Silberhalogeniden in Silbernitrat lösungen
und die Komplexbildung der Silberhalogenide
mit Silberionen.

PJX, 1961, 95551
Ja.

E Est. H. H.

V. 348

1961

CsHF_2 , RbHF_2 , TlHF_2 (Cp, S, H_g - H_2O , $\frac{\text{F}-\text{H}_2\text{O}}{\text{T}}$;

AgHF_2 (S)

Burney G.A., Westrum L.F.

J. Phys. Chem., 1961, 65, N 2, 349-352

Thermodynamics of the monohydrogen
difluorides. III. Heat capacities of
cesium, rubidium and thallium mono-
hydrogen difluorides from 7 to 350°K

PX., 1962, 25367

Be

orig.

BGP 3089-VI

1962

ΔDC, Kp (AgBr, AgJ, AgJ₂, AgBr₂, Ag₂Br⁺, Ag₂J₂⁺)
Alvarez. Funes A., Braunstein J., Blander M.
J. Amer. chem. Soc., 1962, 84, N 9, 1538-42

Thermodynamic association constants of silver ions with bromide or iodide ions in molten potassium nitrate and their comparison with the quasi-lattice theory.

PJX, 1963, 145473

M.

Есть оригинал: orig.

Вар 3332-VI

1964

$AgCl$, $AgBr$, AgI , Cu_2I_2 (ПР)

Завриш М. Л., Замицкий И. С.

Ж. неорганич. химии, 1964, 9, 15, 1283-90

Комплексные соли галогенидов серебра
и меди в водных растворах при 300

РЖХ., 1965, 6 В 47

Ja. W.

Есть оригинал

AgHal

1964

24 Б557. Микроскопические исследования под высоким давлением галогенидов серебра и меди. Van Valkenburg A. High pressure microscopy of the silver and cuprous halides. «J. Res. Nat. Bur. Standards», 1964, A68, № 1, 97—103 (англ.)

С использованием описанной ранее (Weir C. E. и др. Optical studies at high pressures using diamond anvils, Modern Very High Pressure Techniques, 1961, стр. 51) алмазной камеры высокого давления и поляризационного микроскопа проведены визуальные наблюдения фазовых переходов галогенидов Ag и Cu при расчетных давлениях до 125 кбар. Приведены микрофотографии, на которых различается двухфазная и трехфазная структуры при высоких давлениях. В AgJ обнаружена новая фаза, возникающая при 2400 бар и обладающая поляризационно-активными свойствами. В CuJ и CuBr обнаружены 4 фазовых перехода, в CuCl — 3 фазовых перехода. Первым переходом всегда является переход от куб. структуры цинковой обманки к новой оптически активной структуре, дающей полосы двупреломления. Р. Ф.

+1



х. 1964. 24

Ag - Hal

T_{t2}

T_m

№ 6 B727. Плавление и фазовые превращения галогенидов серебра при высоких давлениях. Deaton B. C. High-pressure melting and phase transitions in silver halides. «J. Appl. Phys.», 1965, 36, № 4, 1500—1501 (англ.)

1965

Дифференциальным методом определения теплопроводности изучены кривые плавления AgCl и AgBr и кривая плавления и фазовые превращения AgJ при давл. до 57 кбар. Т-ры плавления AgCl и AgBr повышаются с ростом давл. (начальные наклоны 8 и 10 град/кбар соотв.); превращений в тв. состоянии не обнаружено. В AgJ координаты тройной точки AgJ (I) — AgJ (III) — жидкость: 22 кбар, 680°; начальный наклон кривой плавления 10 град/кбар. Экспер. установленные начальные наклоны кривых плавления всех 3 в-в на ~50% ниже, чем рассчитанные из ур-ния Клапейрона. Кривые плавления хорошо описываются ур-нием Симона, однако параметры этого ур-ния для AgJ существенно отличаются от таковых для AgCl и AgBr; обсуждены возможные причины этого различия. Э. Эстрин

РЖ Х, 1966,

Ag-Hal

Вар - 4123-VI

1966

Hal = Cl, Br, J

23 Б818. Растворимость галогенидов серебра и устойчивость комплексных галогенидов серебра в некоторых неводных средах. Luehrs Dean C., Iwamoto Reynold T., Kleinberg Jacob. Solubility of silver halides and stability of silver halide complexes in selected nonaqueous media. «Inorgan. Chem.», 1966, 5, № 2, 201—204 (англ.)

Пр

При $23 \pm 1^\circ$ с применением методов потенциометрич. и вольтамперометрич. титрований определены величины произведения растворимости AgCl , AgBr , AgJ , а также константы образования AgX_2^- (β_2), в средах ацетонитрила (I), диметилсульфоксида (II), нитроэтана (III), ацетона (IV) и метанола (V) при ионных силах 0,1—1,0, создаваемых LiClO_4 или $[(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N}]\text{ClO}_4$. Показано, что

X. 1966.23

р-римость любого галогенида Ag, падающая (для каждого р-рителя) в ряду $\text{AgCl} > \text{AgBr} > \text{AgJ}$, изменяется симбатно с изменением относительной сольватирующей способности р-рителя по отношению к иону Ag, т. е. возрастает в порядке: $\text{III} < \text{IV} < \text{V} < \text{I} < \text{II}$. Сделан вывод, что в изученных р-рителях в процессе р-рения AgX взаимодействие «катион — р-ритель» играет большую роль, чем «анион — р-ритель». В любом р-рителе величина β_2 падает от AgJ_2^- к AgCl_2^- . Наблюдаемая в V наименьшая тенденция к протеканию р-ции $\text{AgX(тв.)} + \text{X}^- \rightleftharpoons \text{AgX}_2^-$ отнесена к способности V сольватировать X^- -ион с помощью водородной связи. Замечено, что допущенное в расчете β_2 пренебрежение ассоциацией $(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N}^+$ с анионами (Cl^- , Br^- , J^- , ClO_4^-) может привести к снижению точности констант вплоть до 1 порядка. Э. Ренард

1967

Bip VI-4257

AgClBr(Kp), $\boxed{\text{AgCl}_2^- ; \text{AgBr}_2^-}$ (Kp)

Braunstein J., Lindgren R.

Electrochim. Acta, 1967, 12, N3, 299-306.

Mixed ligand association in molten salts.
I. The association constant of silver ion
chloride and bromide in molten sodium
nitrate.

RX.: 1967, 2151046

~~M~~, Ag (cm. $\text{Ag}^+ \text{Br}^-$; 7)
F 1

Ag-Hal-^{Hal}
Coedman

Bp - 3948 - VI

1987

6098s. Solubility products of silver halides in molten alkali perchlorates. Mario Fiorani, G. Giorgio Bombi, and Gian Antonio Mazzocchin (Univ. Padua, Italy). J. Electroanal. Chem. 13(1-2), 167-76(1967)(Eng). The dissocn. of Ag halides in molten LiClO_4 and in 3:1 mixts. of LiClO_4 - NaClO_4 was studied potentiometrically. Heats of dissoln. and pK values were calcd. for AgCl , AgBr , and AgI and are compared with corresponding data for nitrate melts. An exptl. difficulty was the tendency of AgI to oxidize during the iodide titrn. Weighed amts. of AgNO_3 and Na halides were added successively to the melts for the detn. of the soly. product. Activity values for Ag were calcd. from emf. data by identification with the concn. of free Ag(I) . The presence of the complexes Ag_2X^+ and AgX_2^- were considered but these were assumed to have a negligible effect on the titrn.

J. L. Weininger

C. A. 1987. 66.2

Ag -

Вар - 4115 - VI

1967

галогениды

223 В47. Растворимость и комплексообразование некоторых галогенидов серебра в диметилсульфоксиде. Rumbaut N. A., Peeters H. L. Solubility and complex formation of some silver halides in dimethylsulfoxide. «Bull. Soc. chim. belg.», 1967, 76, № 1-2, 33—42 (англ.)

Методом потенциометрич. титрования при 25° и ионной силе 0,1 (NH_4NO_3) исследована р-римость AgCl , AgBr и AgI в диметилсульфоксиде. Произведения р-римости галогенидов Ag равны $2 \cdot 10^{-10}$ (AgCl), $9 \cdot 10^{-11}$ (AgBr) и $3 \cdot 10^{-12}$ (AgI). Показано, что при избытке галогенид-ионов образуются комплексы AgCl_2^- , AgBr_2^- и AgI_2^- , общие константы устойчивости которых равны $4 \cdot 10^{10}$, $4 \cdot 10^{10}$ и $9 \cdot 10^{23}$ соответственно. Проведено исследование комплексообразования и при других т-рах (в интервале 25—85°). Р. А. Линдш

х. 1967. 23

ВФ-4667-VI

1987

AgCl x

AgBr x

4 Б917. Комплексные ионы в расплавленных солях. Растворимость галогенидов серебра в присутствии общих ионов. Sinistri Cesare, Pezzati Elisabetta. Ioni complessi in sali fusi: la solubilità degli alogenuri di argento in presenza di ioni comuni. «Gazz. chim. ital.», 1967, 97, № 7, 1116—1125 (итал.; рез. франц., англ.)

Из данных по р-римости AgX ($\text{X}=\text{Cl}, \text{Br}$) в эквимол. расплаве $\text{KNO}_3 + \text{NaNO}_3$ в присутствии различных кол-в $\text{NaX} + \text{KX}$ (1:1) или AgNO_3 рассчитаны приближенные значения констант равновесия образования при 275 и 300° AgCl_2^- (соотв. 1612 и 1109), AgCl_3^{2-} (451 и 242), Ag_2Cl^+ (618 и 508), $\text{Ag}_3\text{Cl}^{2+}$ (345 и 120), AgBr_2^- (24509 и 17342), AgBr_3^{2-} (78294 и 31764), Ag_2Br^+ (8543 и 5602) и $\text{Ag}_3\text{Br}^{2+}$ (28541 и 14475). По этим данным рассчитана зависимость р-римости AgX в системе от конц-ии других солей с общим ионом, которая хорошо подтверждается экспериментом.

Б. Я. Каплан

x. 1968.4

Bop - 4775 - VI

1988

AgX
AgX₂⁻
AgX₃⁻
(X = Cl, Br)

Kc

(S4744p) Solubility of silver chloride and bromide and the formation of silver halide complexes in molten ammonium nitrate dihydrate. Gal, Ivan J. (Boris Kidric Inst. Nucl. Sci., Belgrade, Yugoslavia). *Inorg. Chem.* 1968, 7(8), 1611-14 (Eng). The solubilities of AgCl and AgBr as functions of the corresponding ammonium halide concn. were det. in molten $\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ at 55, 70, and 85°. Soly. measurements were made by using a radioactive-tracer technique with ^{110}Ag . The soly. product (K_{sp}) and the consecutive stability consts. of the complexes AgX , AgX_2^- , and AgX_3^- ($\text{X}^- = \text{Cl}^-, \text{Br}^-$) were computed. The results are discussed in terms of a quasi-lattice model of molten salts. 25 references. RCHH

C.A. 1988. 69.14

1968

19 B61. Катионные комплексы галогенидов серебра в диметилсульфоксиде, ацетоне и ацетонитриле. Luehrs Dean C., Abate Kenneth. Cationic silver halide complexes in dimethyl sulphoxide, acetone, and acetonitrile. «J. Inorg. and Nucl. Chem.», 1968, 30, № 2. 549—553 (англ.)

При $24 \pm 1^\circ$ определена р-римость AgX , где $\text{X} = \text{Cl}$, Br , J , SCN , в р-рах AgNO_3 в диметилсульфоксиде (I) и AgJ в р-рах AgClO_4 в ацетоне (II) или в CH_3CN (III). Из полученных данных сделан вывод о существовании комплексов Ag_2X^+ и Ag_3X^{2+} и определены константы равновесия K_p р-ций $\text{AgX} + \text{Ag}^+ \rightleftharpoons \text{Ag}_2\text{X}^+$. Величины pK_p при $\text{X} = \text{Cl}$, Br и J в среде I равны соотв. 2,7; 2,4 и 2,0, при $\text{X} = \text{J}$ в среде III $pK_p = 5,1$ и при $\text{X} = \text{J}$ в среде II $pK_p = 1,9$. Найдены след. значения констант устойчивости (приведены $\lg K$): Ag_3J^{2+} , 10,61 (в I), 10,00 (в III), 18,96 (II), Ag_2J^+ , 10,04 (в I), 9,11 (в III); Ag_2Br^+ , 8,23 (в I), $\text{Ag}_3\text{Cl}^{2+}$, 7,32 (в I); Ag_2Cl^+ , 7,73 (в I); Ag_2SCN^+ , 6,40 (в I). Величины K сравнены со значениями K этих же комплексов в H_2O .

С. С. Бердоносков

AgCl x -
 AgBr x -
 AgJ x -
 комплексов
 K_p
 $K_{уст.}$

X. 1968. 19

+1



ВФ 6742-И

1969

Ag Hal

5 Б1033. Определение кривых энтальпий галогенидов серебра и одновалентной меди. Carré Jean, Pham Hugues, Rolin Maurice. Détermination des courbes enthalpiques des halogénures d'argent et de cuivre monovalent. «Bull. Soc. chim. France», 1969, № 7, 2322—2328 (франц.; рез. англ.)

Определены кривые теплосодержания галогенидов Ag и одновалентной Cu ниже и выше т. пл. Точки аллотропных переходов определялись с помощью ДТА. Кристаллич. фазы устанавливались по рентгенограммам. Измерения выполнены в широком интервале т-р, определены энтальпии плавления и аллотропных переходов. Найдены уравнения зависимости энтальпий и теплоемкостей от температуры. Е. Мирошниченко

 T_{tr}
 ΔH_{tr}

X. 1970. 5

+1

☒

1969

Ag - Hal-
-СложныеHal = Cl, Br,
I

18 В55. Электрохимия в карбонате пропилена. I. Устойчивость некоторых комплексов серебра. Courtot-Coupez Jacqueline, L Her Maurice. Electrochimie dans le carbonate de propylene. I. Stabilité de quelques complexes de l'argent. «Bull. Soc. chim. France», 1969, № 2, 675—680 (франц.; рез. англ.)

Методами потенциометрич. и кондуктометрич. титрования (РЖХим, 1969, 1В100) в карбонате пропилена (I) при 22° в р-рах с ионной силой 0,1 исследовалась устойчивость и р-римость комплексов Ag и определены показатели констант образования $\beta_2 = [\text{AgX}_2^-] / [\text{Ag}^+][\text{X}^-]^2$, $K_{43} = [\text{Ag}_3\text{X}_4^-] / [\text{Ag}^+][\text{AgX}_2^-]^2$ и $\beta_{43} = K_{43} \cdot \beta_2^2$ и произведений р-римости $K_p = [\text{AgX}_2^-][\text{Ag}^+]$ и $K_s = [\text{Ag}^+][\text{X}^-]$ при

X. 1969. 18

+2



$X=J$, соотв., $-28,8$, $-21,3$, $-66,9$, $+20,34$ и $+21,8$;
 β_2 , $\beta_3 = [AgX_3^{2-}] / [Ag^+][X^-]^3$, $K_2 = [AgX_2^-]^3 / [Ag^+] \times$
 $\times [AgX_3^{2-}]^2$, K_p и K_s при $X=SCN^-$, соотв., $-16,0$,
 $-18,7$, $-10,6$, $+16,9$ и $+16,4$; β_2 , K_p и K_s при
 $X=Cl$ $-20,9$, $+19,1$ и $+20,0$ и $X=Br$ $-21,2$;
 $+19,9$ и $+20,5$; K_s при $X=BPh_4$ $+12,5$. Точность
 определения всех показателей $\pm 0,1$. Показано, что **I**
 сольватирует Ag^+ значительно слабее, чем диметил-
 сульфоксид, ацетонитрил и большинство апротонных
 дипольных р-рителей (РЖХим, 1968, 18Б1224). По соль-
 ватирующей способности **I** приближается к нитрометану.
 Б. Я. Каплан

AgCl , AgBr , AgSCN (np), BIP-VI 6345
 AgCl_2^- , AgCl_3^{2-} , AgBr_2^- , AgBr_3^{2-} , $\text{Ag}(\text{SCN})_2^-$, $\text{Ag}(\text{SCN})_3^{2-}$
(Kp) — Guioz S.

Ann. chim., 1969, 4, N3, 235-241 (франц.)
Comparaison des propriétés chimiques des
ions argent, halogénures et thiocyanate
en solution dans l'acétamide fondu et
dans l'eau à 98°C

Plt K. 1969
2866468

ЕСТЬ К. Н.
В (97)

Ag-галоидный комплекс

1973

Кстаб.

Т.г.св.ва

20074g Solubility of silver chloride and silver bromide and their complexes in anhydrous calcium nitrate-potassium nitrate (1/1.9) melt. Gal. Ivan J.; Djuric, Gordana; Melovski, Ljiljana (Fac. Nat. Sci., Univ. Belgrade, Belgrade, Yugoslavia). *J. Chem. Soc., Dalton Trans.* 1973, (19), 2066-8 (Eng). The soly. of AgCl and AgBr was detd. as a function of halide concn. in molten $\text{Ca(NO}_3)_2$ -1.925 KNO_3 at 160-200°, using ^{109}Ag as tracer. Soly. products and stability consts. for Ag halide com-

С.А. 1974. 80. N4

plexes were detd., and thermodyn. data obtained for the corresponding equil. Results are compared with data for other nitrate melts and discussed in terms of a quasi-lattice model for reciprocal molten salt systems.

1974

AgX

X-260000

 $(\Delta S^{\circ}_{\text{soln}})$

100046. Solubility products and related thermodynamic parameters for the dissolution of silver halides in molten calcium nitrate tetrahydrate-sodium nitrate mixtures. Dhawan, Ranjana; Gaur, Harish C. (Dep. Chem., Univ. Delhi, Delhi, India). *Indian J. Chem.* 1974, 12(6), 613-17 (Eng). The soly. products and related thermodyn. parameters for the dissoln. of Ag halides in molten $\text{CaNO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ - NaNO_3 mixts. were evaluated from emf. measurements. The std. electrode potentials of the Ag-AgX as an electrode of the second-kind were also computed. A similarity between entropy of soln. ΔS° in anhydrous and hydrated solvents and the absence of any trend in the values lead to the conclusion that the halide ion in these melts have similar environment, in contrast to aq. solns. where polarizable H_2O would cause a change in $\Delta S^{\circ}_{\text{soln}}$ which in turn will depend on the size of the halide ions.

C.A. 1974. 81 N24

AgX (х-рамоген)

1975

Ladd. M.F.C.

Z. Phys. Chem., 1975, 95(4-6)

307-9.

раекит
энергии
когезии

● (см. ТРХ (х-рамоген); I)

Agx

Hgx

Tlx

Cux

$x = 2000000$

* 13-1706.9

1976

86: 79705r Determination of standard heats of polymorphic transformations and melting of some monovalent metal halides by the DTA technique. Rosicky, J.; Kmonickova, S. (Univ. Karlova, Prague, Czech.). *Collect. Czech. Chem. Commun.* 1976, 41(11), 3350-3 (Eng). The std. heats of polymorphic transformations and melting of Ag, Hg(I), Tl, and Cu(I) halides were detd. by DTA. An app. was used which makes it possible to follow thermal processes in a static or controlled atm. up to 800°. The DTA curves are recorded so as to allow quant. evaluation. The exptl. values are given in a table and are compared with published calorimetric data. The reproducibility of the exptl. values was usually between 1 and 3%.
E. Erdos

(+3)

C.A. 1977. 86 W12

Ag - zirconium

1974

87: 190182c Free energies of solvation of silver halides in ionic melts. Jain, S. K.; Sethi, R. S. (Dep. Chem., Univ. Delhi, Delhi, India). *Indian J. Chem., Sect. A* 1977, 15A(6), 551-3 (Eng). The free energies of soln. and solvation for Ag halides in molten nitrates and perchlorates were calcd. from potentiometric data. The solvation process appears to be influenced by the anion of such ionic solvents.

Ag soln



C.A. 1977, 87, 124

Ag - zerovalent

1949

Ag - halides

(S.H. mix)

91: 79722x Silver halide and silver chalcogenide systems.
IV. Excess enthalpies of the liquid mixtures of silver
chloride + silver selenide, silver iodide + silver selenide,
silver chloride + silver telluride, silver bromide + silver
telluride, and silver iodide + silver telluride. Blachnik, R.
Hoppe, A. (Lab. Anorg. Chem. Siegen, Gesamthochsch., D-5900
Siegen, Fed. Rep. Ger.), *Z. Anorg. Allg. Chem.* 1979, 453,
166-72 (Eng). The heats of mixing in Ag halide - Ag
chalcogenide systems were detd. by direct reaction of the
comps. in an isoperibole calorimeter, at 1213 K for the selenides
and at 1248 K for the tellurides. The exptl. data were fitted by
the equation $HE = x(1-x)(a + bx + cx^2)$, where x is the mole
fraction of Ag chalcogenide, and a , b , and c are consts.
characteristic of the system. The reactions are endothermic,
because of the prodn. of a misfit energy in the polymeric
network caused by the addn. of atoms (ions) of different sizes.

(+1) Δ



C.A. 1949 N10, 91

AgX
X-галогены

1981

Физико-
хим. св-ва

7 Б802. Некоторые физико-химические свойства простых расплавленных солей. VI. Расплавленные галогениды серебра. Murgulescu Ilie G., Sălăgean Eugenia. Some physico-chemical properties of simple molten salts. VI. Molten silver halides. «2nd Nat. Congr. Chem., Bucharest, 7—10 Sept., 1981. Abstr. Part 2». S. 1., s. a., 511—512 (англ.)

Уравнения, ранее использованные при описании P—V—T-данных, полученных для расплавов галогенидов щел. металлов, применены для расчетов коэф. расширения и сжимаемости, энтропии и теплоемкости расплавленных галогенидов серебра в их т. пл. Отмечено хорошее совпадение результатов расчета и эксперимента.

В. В. Сергиевский

X. 1982, 19, №7.

Залогинский Аз

1986

Hayes W.,

Sp; Contemp. Phys. 1986, 27,
"N6, 519-532.

(См. "Недавние
вопросы
I)

Галогениды
серебра

1989

2 Б2194. Новый взгляд на атомное строение галогенидов серебра. An emerging atomistic view of the silver halides / Tan Yen T., Lushington K. J., Tangyunyong P., Rhodin T. N. // SPSE's 42nd Annu. Conf., Boston, Mass., May 14—19, 1989: Pap. Sum. — Springfield (Va), 1989. — С. 805. — Англ.

На основе лит. данных по строению кристаллов галогенидов серебра сформулирован новый взгляд на строение их ионной решетки. Отмечена, неадекватность представления о галогенидах серебра как о кристаллах с жесткой решеткой из ионов. Даже при комнатной т-ре в этих в-вах наблюдают заметное термич. движение ионов и большие отклонения от идеальной решетки, причем сильно нарушена даже геометрия ближайшего окружения ионов. В поверхн. слоях кристалов при этом обнаружена заметная релаксация решетки.

К. Я. Бурштейн

Строение
ионной
решетки

Х. 1991, № 2

Моногалиды Ag

1991

20 В1. О получении моногалидов серебра и меди особой чистоты / Личкова Н. В., Загороднев В. И. // Высокочист. вещества.— 1991.— № 3.— С. 19—38.— Рус.; рез. англ.

получение

Обзор исследований по получению и очистке моногалидов серебра и меди методами перекристаллизации, сорбции, вакуумной дистилляции, направленной кристаллизации, термообработки в атмосфере галонд-агентов. Предложен комплекс методов, позволяющий получать моногалиды серебра и меди высокой чистоты.

(4) 

Моногалиды Cu

Х. 1991, № 20

AgX

X-раствор

1991

/ 116: 201589m The estimation of thermodynamic properties of fused silver halides. Murgulescu, Ilie G.; Salageanu, Eugenia (Phys. Chem. Dep., Bucharest, Rom.). Rev. Roum. Chim. 1991, 36(4-7), 411-16 (Eng). The molten silver halides are considered as mixts. of ionic and covalent species. With this assumption expansion coeffs., compressibility coeffs. and entropies of fused silver halides were calcd. by using two rigid spheres equations of state.

(ΔmH)

раств.

C.A. 1992, 116, N 20