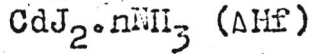
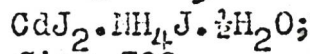
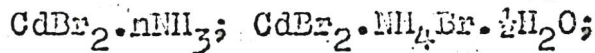
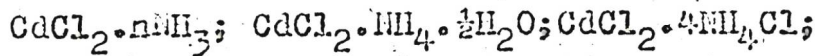
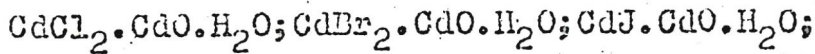
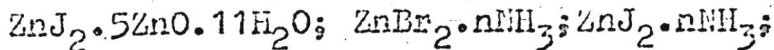


En - J

Tassilly

1. Ann. chim. phys. 17, 38 (1899)



Circ. 500

W, M

F

VII 6304

1935

Ксенодогамы

Лин; Kn, Mi, Co, Be, Rb,

Cs. (Tm)

de Celis M.B.,

1. Anales fis. y quim. (Madrid)
33, 210 (1935)

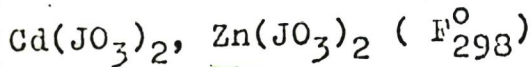
Circ. 500

мен в 5-ке

Б

V 1298

1950



Saegusa F.

J.Chem. Soc. Japan (Pure Chem. Sect.), 1950, 71,
223-6

Activity coefficients of cadmium iodate and
zinc iodate in potassium nitrate solution.

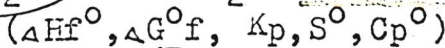
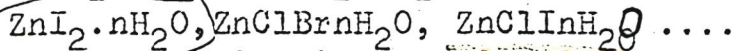
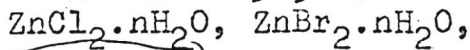
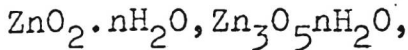
CA, 1951, 4533a

Ja.

F

1965

VI-5807



Мосолов Т. 2.

Уг. Зан., Ленингр. Гос. Университет

Периодический характер соединений,
содержащих цинк

1965, 265, 362-72

M, F

CA, 1967, 67, N10, 47791g

$Zn(VO_3)_2$

1974.

$Zn(VO_6)_2$ Stern K. H.

m.g.cb-64 J. Phys. Chem. Ref. Data
1974, 3 no 2, 481-526.

● (acc. y Tyrburn A. B.)

Zn(IO₃)₂

1976

Редоров В.А. и др.

(K₂)

Ж. физ. химии. 1976,
50(9), 2213-15.

[ан. Co(IO₃)₂] I

$Zn(JO_3)_2$

1982

9 Б415. Структура кристаллов $Zn(JO_3)_2$. Liang Jing-kui, Wang Chao-guo. «Хуасюэ сюэбао, Аста chim. sin.», 1982, 40, № 11, 985—993 (кит.; рез. англ.)

Проведено рентгенографич. исследование (метод порошка, R 10% для 149 отражений) соединения $Zn(JO_3)_2$ (I). Параметры монокл. решетки: a 5,469, b 10,938, c 5,1158 Å, γ 120°, ρ (выч.) 5,08, Z 2, ф. гр. $P2_1$. Атомы J располагаются в вершинах уплощенных тригон, пирамид (J—O 1,800—1,824 Å). Пирамиды JO_3 располагаются по принципу плотнейшей гексагон. упаковки, в октаэдрич. пустотах к-рой размещаются атомы Zn (Zn—O 2,033—2,427 Å). Слои упаковки проходят параллельно плоскости (001) с атомами J на уровнях по z 0 и 1/2. Координация атомов J в слоях дополнена более дальними атомами O до искаженного октаэдра (J—O 2,628—2,812 Å). Отмечается сходство структуры I со структурами α - $LiJO_3$, $Mg(JO_3)_2$, тв. р-ров $LiJO_3$ — $Mg(JO_3)_2$ и α - $Cu(JO_3)_2$ и выявлена взаимосвязь между этими структурами. Приведены значения I , $d(hkl)$ рентгенограммы порошка I. Из резюме

структура

X. 1983, 19,
№ 9

$(\text{ZnI}_2)_2(2)$

1985

Hilpert K., Benci-
verri L., et al.

$\Delta_S H,$
 $\Delta_S S;$

J. Chem. Phys. 1985,
83(10), 5227-30.
(see ZnI_2 ; I)

$Zn_2HPO_4 \cdot nH_2O$ [om. 22874] 1986

Nabar u. A., Athawale

V. D.,

K_p (расчетно-
приблизит.)

$\Delta_f G$, $\Delta_f H$;

Thermochim. acta,
1986, 97, 85-91.

$Zn(IO_3)_2$

1991

8 БЗ162. Взаимодействия ион—растворитель в [растворах] солей двухвалентного цинка в смесях пиридин—вода. Ion-solvent interactions of zinc(II) salts in water-pyridine mixtures / Varghese Antony V., Kalidas C. // Z. Naturforsch. A.— 1991.— 46, № 8.— С. 703—706.— Англ.

При t -ре 30°C методом комплексонометрич. ТТ измерена р-римость $Zn(IO_3)_2$ (I), $Zn(C_6H_5COO)_2$ (II) и ZnF_2 (III) в смесях пиридин—вода (I) во всем интервале составов. С использованием эксперим. данных определены и табулированы станд. свободные энергии Гиббса переноса (ΔG_t°) I—III из воды в смеси (I). Проанализирована зависимость ΔG_t° от мол. доли пиридина (x) в смесях (I). Кривые этой зависимости для I и II проходят через минимум при x соотв. 0,1 и 0,4. В случае III ΔG_t° монотонно возрастает с увеличени-

$\Delta f, Kc$

(42) 

X. 1992, № 8

ем x . Оценены также ΔG_i° для Zn^{2+} и соотв-щих анионов. Значения ΔG_i° для Zn^{2+} отрицат. и уменьшаются с ростом x , а для анионов положит. и увеличиваются с ростом x . При $30^\circ C$ потенциометрич. методом определены значения числа переноса пиридина (Δ) в изученных р-рах. Значения Δ положит. и проходят через максимум для всех изученных солей в области x от 0,25 до 0,55. Результаты указывают на гетероселективную сольватацию I—III, причем ион Zn^{2+} преимущественно сольватирован пиридином, а анионы — водой.

И. Е. Кузинец

F: Zn2HIO6.cntdot.nH2O

P: 1

133:110622 A thermochemical study of
hexaoxoiodata(VII) hydrates of the type
M2HIO6.cntdot.nH2O, where M = Cd, Cu, Zn.

Mingfei, X.; Hongwen, W.; Juncheng, H.;
Tianzhi, W.; Songsheng, Q. Department of
Chemistry, Central China Normal University Wuhan,
Peop. Rep. China Thermochim. Acta, 351(1,2),
159-164 (English) 2000. The enthalpy of the

following reactions: $2\text{Zn}(\text{Ac})_2 \cdot \text{cntdot} . 2\text{H}_2\text{O}(\text{s}) +$
 $\text{H}_5\text{IO}_6(\text{s}) \cdot \text{fwdarw.} \text{Zn}_2\text{HIO}_6 \cdot \text{cntdot} . 1.25\text{H}_2\text{O}(\text{s}) +$
 $4\text{HAc}(\text{l}) + 2.75\text{H}_2\text{O}(\text{l}); 2\text{Cd}(\text{Ac})_2 \cdot \text{cntdot} . 2\text{H}_2\text{O}(\text{s}) +$
 $\text{H}_5\text{IO}_6(\text{s}) \cdot \text{fwdarw.} \text{Cd}_2\text{HIO}_6 \cdot \text{cntdot} . 1.25\text{H}_2\text{O}(\text{s}) +$

1000

$4\text{HAc(l)} + 1.25\text{H}_2\text{O(l)}$; and $2\text{Cu}(\text{Ac})_2 \cdot \text{H}_2\text{O(s)} + \text{H}_5\text{IO}_6(\text{s})$.fwdarw. $\text{Cu}_2\text{HIO}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O(s)} + 4\text{HAc(l)}$
 have been studied. The molar dissoln. enthalpies
 of the reactants and products of these three
 reactions have been measured in 3 M HNO_3 using an
 isoperibol calorimeter at 298 K. From these
 values, combined with auxiliary values, the std.
 molar formation enthalpies were detd. to be
 .DELTA.fHm.theta. ($\text{Zn}_2\text{HIO}_6 \cdot 1.25 \text{H}_2\text{O(s)}$,
 298.2 K) = -
 1342.11 kJ mol⁻¹, .DELTA.fHm.theta.
 ($\text{Cd}_2\text{HIO}_6 \cdot 1.25\text{H}_2\text{O(s)}$, 298.2 K) = -1405.49 kJ
 mol⁻¹ and .DELTA.fHm.theta.
 ($\text{Cu}_2\text{HIO}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O(s)}$, 298.2 K) = -1226.08 kJ
 mol⁻¹.