

Тл - соединитель

Тл - Комплексы

24Б594. Некоторые данные по термодинамике комплексообразования таллия (III). Кульба Ф. Я., Макашев Ю. А. «Ж. прикл. химии», 1962, 35, № 3, 663—664. — Определены $\Delta H(\text{обр.}) \text{TlDp}^{3+}$ (I), TlDp_2^{3+} (II), TlPh^{3+} (III), TlPh_2^{3+} (IV), DpH^+ (V), PhH^+ (VI) (Dp — 2,2-дипиридил, Ph — 1,10-фенантролин) при 25° и ионной силе 1,00, равные соответственно (ккал/моль): —10,1, —20,1, —11,8, —23,6, —4,0, —4,6. Из полученных и литературных данных рассчитаны $\Delta Z(\text{обр.})$ (ккал/моль) и $\Delta S(\text{обр.})$ (энтр. ед.) для I—VI, равные соответственно ΔZ : —12,8; —22,0; —15,8; —25,0; —6,4; —7,4; ΔS 9; 6; 13; 5; 8; 8. И. Зайкин

х. 1962.24.

5 В44. Халькогеногалогениды таллия. Баца-
нов С. С., Риггин В. И. «Докл. АН СССР», 1964, 158,
№ 6, 1355—1357

Описаны синтез и физ.-хим. исследование халькогеногалогенидов Тl состава TlX_2Y , где $X=Cl, Br, J$, а $Y=S, Se$. Измерение плотностей, микроскопич., термографич. и рентгенографич. изучение этих в-в показало, что они представляют собой индивидуальные соединения. Интересной особенностью этих в-в является фазовое превращение, которое протекает у них при $t_{\text{ре}} \sim 100^\circ$. Это превращение связано с переходом $Tl(3+) \rightarrow Tl(1+)$, который сопровождается выделением элементарного халькогена и потемнением образца. Реферат авторов

Тр-химический

1967

Тр(ОН/Еп)⁺

Кс

10 В79. Составы и константы устойчивости гидроксо-этилендиаминовых комплексов трехвалентного таллия в водных растворах. Л о б о в Б. И., К у л ь б а Ф. Я., М и р о н о в В. Е. «Ж. неорганич. химии», 1967, 12, № 2, 341—346

Потенциометрическим методом при 25° изучено взаимодействие $Tl(3+)$ с гидроксил-ионами и Еп в 2 М р-рах $Eп \cdot 2HNO_3$ и $MgNO_3$. Показано, что $Tl(3+)$ образует комплексные ионы $Tl(OH)^{2+}$, $Tl(OH)_2^+$, $Tl(OH)_2Eп^+$ в 2 М р-рах $Eп \cdot 2HNO_3$ при $pH \leq 6,5$, общие константы устойчивости к-рых соотв. равны $2,8 \cdot 10^{15}$, $4,4 \cdot 10^{28}$ и $4,4 \cdot 10^{41}$.

Из резюме авторов

+1

2.1967.10



Tl - Kounreco

1967

K_c

119432v Compositions and stability constants of hydroxy-ethylenediaminethallium (III) complexes in aqueous solutions. B. I. Lobov, F. Ya. Kul'ba, and V. E. Mironov. *Zh. Neorg. Khim.* 12(2), 341-6(1967)(Russ). The complex formation of Tl(III) with ethylenediamine was investigated in 2M aq. ethylenediamine nitrate solns. at 25° by potentiometric emf. measurements, using Tl(III)-Tl(I) or glass electrodes. Tl(III) gives rise to the formation of $Tl(OH)^{2+}$, $Tl(OH)_2^+$, and $Tl(OH)_2en^+$ ions at pH < 6.5. A 2nd ethylenediamine mol. is added by the $Tl(OH)_2^+$ at pH 7-8, but the compd. formed is considerably weaker than $Tl(OH)_2en^+$, thereby confirming the typical low stability of the hexacoordinated Tl(III) complexes. The overall stability consts. of the $Tl(OH)^{2+}$, $Tl(OH)_2^+$, and $Tl(OH)_2en^+$ complex ions were calcd. for this system from the exptl. emf. data to be 2.8×10^{15} , 4.4×10^{23} , and 4.4×10^{41} , resp. The main complex formation features of the Tl(III)-NH₃ and Tl(III)-ethylenediamine systems are compared and discussed.

J. A. Perez-Bustamante

C.A. 1967. 66-26

Тl-комплексы

1971

1 В64. Химия комплексов одновалентного таллия.
Manners J. P., Morallie K. G., Williams R. J. P.
The complex-ion chemistry of thallium(I). «J. Inorg. and
Nucl. Chem.», 1971, 33, № 7, 2085—2095 (англ.)

Методом спектрофотометрии, рН-метрии, ПМР- и ЯМР
(P^{31})-спектроскопии и потенциометрич. титрования при
25° и ионной силе 0,15 ($NaClO_4$) изучено комплексообразо-
вание $Tl(I+)$ с Cl^- , $COOCH_2COO^{2-}$, HPO_4^{2-} , $COO-$
 COO^{2-} , [рибоза-фосфат] $^{2-}$ -ионом, $C_{10}H_{12}N_5O_{10}P_2^{3-}$,
 $C_6H_5O_7^{3-}$, $C_{10}H_{12}N_5O_{13}P_3^{4-}$, $HP_2O_7^{3-}$, PO_4^{3-} , $P_2O_7^{4-}$,
 $CN(MeCOO)_3^{3-}$ и $CH_2CH_2N_2(CH_2COO)_4^{4-}$. Показано, что
при низких конц-ях все лиганды образуют комплексы
типа 1:1, константы устойчивости к-рых равны ($lg K$)

X. 1972. 1

0,31; 0,54; 0,73; 0,86; 0,87; 1,32; 1,36; 1,99; 2,34; 2,41;
3,05; 4,42 и >5 соотв. Основываясь на спектроскопич.
данных, обсудили влияние лигандов на связь с $Tl(1+)$.
Отмечена важность полученных результатов для изуче-
ния биологически активных систем. Э. Д. Рязанова

1975

Koord. Khim.

Tl⁺

(Koord.)

153219s Halide complexes in the thallium(I)-lead(II)-bismuth(III)-polonium(IV) series of central isoelectronic ions. Fedorov, V. A. (Sib. Tekhnol. Inst., Krasnoyarsk, USSR). *Koord. Khim.* 1975, 1(7), 890-6 (Russ). Thermodyn. stability of Tl⁺, Pb²⁺, Bi³⁺, and Po⁴⁺ halo complexes is discussed in terms of hydration effects and ionic-covalent metal-ligand interaction. 40 Refs. J. J. Linek

④

X

C.A. 1975.83 N18

Тл-соединен.

1982

Tiemann E., Knöckel
H., et al.

Ber. Bunsenges. phys.
Chem., 1982, 86, N9,
821-824.

(см. Рв-соедин. ; III)

метод рас-
чета по-
темы.
Криваях.

TL-congruencies

1983

Welch A. J.

сбзр
сб-б

Annu. Rep. Prog. Chem.,
Sect. A: Inorg. Chem.
1983, 79 (1982), 19-89.

(сир. В-сегмент; I)

Тл - соединения

1984

Башилова Н. И., Хомутова Т. В.

О таллатах щелочных металлов и одновалентного таллия, образующихся в водных растворах их гидроокисей. Изв. АН СССР. Сер. хим., 1984, № 8, с. 1689—1693. Библиогр.: 15 назв.

— — 1. Щелочные металлы, окиси — Исследование в системах водных. 2. Таллий, окиси — Исследование в системах водных.

№ 125288
14 № 8521
ВКП 12.11.84

УДК 546.683.1'32-145

18.5

$\text{Te}^+ - \text{He}$

[Om. 28931 "a"]

1988

$\text{Te}^+ - \text{Ne}$

Kirkpatrick Ch.C.,
Viehland L.A.,

$\text{Te}^+ - \text{Ar}$

Chem. Phys., 1988,

$\text{Te}^+ - \text{Kr}$

120, N2, 235-238.

$\text{Te}^+ - \text{Xe}$

помеченные
буквами.



Тл-соеди-
нени

От 36771

1992

Бабанлы М.Б., Зичерко В.Ф.;
Ильченко Н.А.,

(АН, С) Укр. хим. журн. 1992,
58, №8, 644-646

Соединение Te [Om. 42041]

2001

135:186184x Thermodynamic properties of thallium compounds: a quantum-chemical estimation. Pankratov, A. N. (Saratov. Gos. Univ. im. N. G. Chernyshevskogo, Saratov, Russia). *Zh. Neorg. Khim.* 2001, 46(5); 791-794 (Russ), MAIK Nauka/Interperiodica Publishing. The values of std. heat and entropy of formation were calcd. for thallium compds. An approaches are proposed for such estn. a priori.

$(\Delta H_f, \Delta S)$

C. A. 2001, 135, N 13.

Тел-соединения

[От. 42041]

[2001]

Панкратов А.Н. (Саратов),
МНХ, 2001, 46, №5, с 791-794

Термодинамические св-ва соединений
Талмиз; квантово-химическая оценка,
[никчемная работа, сравнение прибли. расч.
с ТСМВ и ТКВ]

