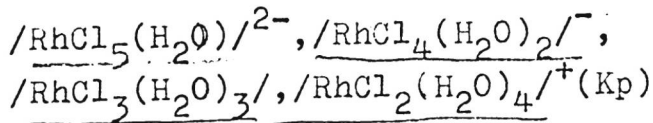


Rh - ce

1965

VI-4060



Blasius E., Preetz W.

Z.anorgan.und allgem.Chem., 1965, 335, N1-2,
1-15.Gemischtligandkomplexe .II. Hochspannungsiso-
phoretische Trennung der Aquo- und Hydroxochl-
rokomplexe von Rh(III), Ir(III) und Pt(IV).

Est/orig.

RX., 1966, 3B154

Ja

RhCl_6^{4-} (Кр), $\text{RhCl}_6^{4-} \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (Кр)

1966
VI-4398

Беляев А.В., Птицын В.В.

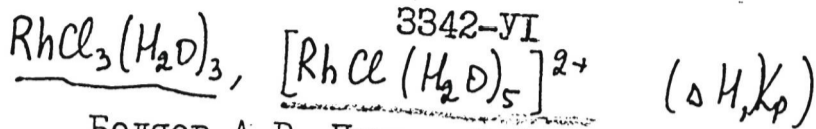
Ж.неорганической химии, 1966, II, №6, 1345-48,

Гидролиз гексахлорохлорида калия.

РХ., 1967, 1В102

W,

F



3342-УІ

1966

Беляев А.В., Птицын Б.В.

Ж. Неорганической химии: 1966, II/7/, 1565-8

Старение: растворов хлорида радия.

СА, 1966, 65, № 10, 12915

М. Лу

ЕСТЬ ОРИГИНАЛ

$Rh(ClO_4)_3$

1987

98948a Rhodium solutions. Preparation and properties of rhodium perchlorate. John Stanley Forrester (Univ. of Texas, Austin). *Univ. Microfilms* (Ann Arbor, Mich.), Order No. 66-14,377, 71 pp.; *Diss. Abstr. B* 27(7), 2265-6(1967)(Eng).

SNDC

C.A. 1987. 66.29

Rh - Cl - (H - O)

V1-6435

1969

~~to unicolor~~

K. A. S.

(129432n) Rhodium(III) chloride complexes in aqueous solutions. Shlenskaya, V. I.; Efremenko, O. A.; Oleinikova, S. V.; Alimarin, I. P. (Mosk. Gos. Univ. im. Lomonosova, Moscow, USSR). *Izv. Akad. Nauk SSSR, Ser. Khim.* 1969, (8), 1643-6 (Russ). A spectrophotometric study of complex formation between Cl^- and Rh in aq. media is reported. From these data, the stability consts. were calcd. for the Cl^- complexes of Rh in HCl solns. with const. ionic strength being secured with addns. of HClO_4 . The following values of the stepwise and overall stability consts, resp., were obtained at 90° in solns. of 4M total ionic strength: $[\text{RhCl}(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$ 310 and 3.1×10^3 ; $[\text{RhCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$ 90 and 2.81×10^4 ; $[\text{RhCl}_3(\text{H}_2\text{O})_3]$ 50 and 1.4×10^6 ; $[\text{RhCl}_4(\text{H}_2\text{O})_2]^-$ 29 and 4×10^7 ; $[\text{RhCl}_5(\text{H}_2\text{O})]^{2-}$ 3.2 and 1.3×10^9 ; $[\text{RhCl}_6]^{3-}$ 0.51 and 6.5×10^7 .

G. M. Kosolapoff

C. A. 1969. 71. 26

Rh-Cl-комп.

1970

Алимачин Г. Р. et al.

первод. Ж. Анаст. Химии,
1970, 25, 10, 1965

● (Сер. Pd-Cl-комп) I

Rh³⁺ - Cl⁻

1974

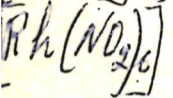
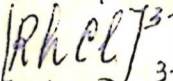
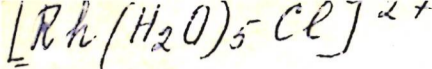
Correlation between the overall stability constants of metal complexes || Application of data obtained by the polarographic method for metal-inorganic ligand systems.
Mikhailov M.H.

J. Inorg. Nucl. Chem. 1974, 36 (1)
115-20 (Eng)

C.A. 1974. 80. 26

(all Cd²⁺ - SCN⁻ T)

1976



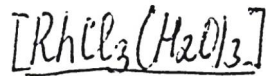
(Kerad)

2596a Conversion of complex rhodium chlorides to nitrite complexes. Fomina, T. E.; Chekushin, V. S. (Krasnoyarsk. Inst. Techn. Met. im. Kalinina, Krasnoyarsk, USSR). *Izv. Vses. Union. Zaved. Khim. Khim. Tekhnol.* 1976, 19(2), 10-13 (Russ.). The instability consts. (pK's) of the aquochloro complexes of Rh ranged from 13.1 for $[Rh(H_2O)_5Cl]^{2+}$ to 19.2 for $[RhCl]^{3-}$, with stability decreasing with increasing aquation. From spectrophotometric data, the rate and completeness of substitution of the ligand by NO_2^- increased with the degree of aquation. A significant excess of HCl (>1.0M) excluded the possibility of obtaining the penta- and hexanitro compds. of Rh. In weakly acid media, substitution by NO_2^- groups resulted in the formation of $[Rh(NO_2)_6]^{3-}$, whose stability const. was $(3.2 \pm 0.4) \times 10^9$, as detd. by a potentiometric method.

C. E. Stevenson

C.A. 1976 55 N 4

1981



№ 23 В208. Реакционная способность хлороаквакомплексов родия(III) и их равновесные состояния. Венедиктов А. Б., Боляев А. В. «Тез. докл. 14-го Всес. Чугаевск. совещ. по химии комплекс. соедин., 1981. Ч 1». Иваново, 1981, 310—311

Методом ИОХ на катионите Дауэкс 50X8 разделены индив. компоненты равновесного р-ра RhCl_3 в 0,1 М HClO_4 и спектрофотометрически идентифицированы как $[\text{RhCl}_3(\text{H}_2\text{O})_3]$ (I), транс- $[\text{RhCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$ (II) и $[\text{RhCl}(\text{H}_2\text{O})_5]^+$ (III). Разработан метод экспрессного получения $[\text{RhCl}_6]^{3-}$ исходя из любой формы состава $[\text{RhCl}_n(\text{H}_2\text{O})_{6-n}]^{(3-n)+}$. Рассчитаны константы образования I—III при комн. т-ре и рН 1, равные $0,50 \pm 0,03$; $1,84 \pm 0,02$ и >3 соотв. Отмечено отсутствие в р-рах полимерных частиц. При 25°С, конц-ии H^+ 3,0 М и ионной силе 1,0 исследована кинетика акватации II в присутствии $\text{Hg}(2+)$ и показано, что этот метод м. б. использован для определения геометрич. конфигурации диацидосоединений типа $[\text{MA}_4\text{X}_2]^+$. Показано, что существенные расхождения в константах образования равновесных частиц хлороаквакомплексов родия(3+) (1—2 логарифмич. ед.) обусловлены чрезвычайно медленным

Кс

У. 1981, 19B,
N 23.

установлением равновесия изомеризации, скорость достижения к-рого зависит от того, со стороны $[\text{RhCl}_6]^{3-}$ или $[\text{Rh}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ начинается подход к равновесному состоянию. Показано, что реакц. способность хлороаквакомплексов $\text{Rh}(3+)$ в кислых р-рах определяется гл. обр. сильной транс-лабилизирующей способностью Cl^- . Отмечено, что реакц. способность соединений $\text{Rh}(3+)$ резко возрастает при переходе от кислых к нейтр. или щел. средам.

Ю. Е. Ильичев

ИЛЯ