

Pt - Cl

Pt Cl_2 · CO

B99-83-VI

1871

Pt Cl_2 · 2CO

Pt Cl_4 · 3CO

Schützenberger P.

Tm.

1. J. prakt Chem 4,
159-171, 1871.

PtCl₂.CO

Bp. 82-V1

1891

PtCl₂.2CO

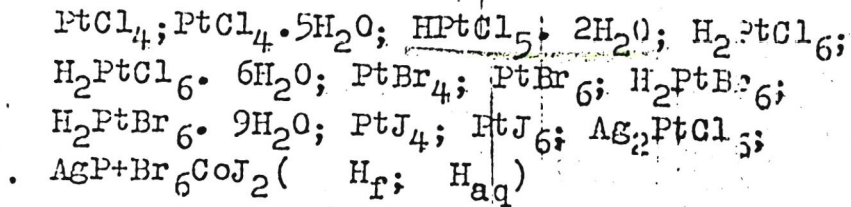
PtCl₂.3CO

Pullinger

1. J. Chem. Soc 59, 601-604
(1891)

Tm.

Pigeon

Ann. chim. phys, 1894, 2, 433

H₂PtCl₆ (Δ H₂O) VI-67
Gire G.

1925

Ann chim., 1925, 4, 370-409

Est/F.

Be

ECTB φ. K.

VI-66

1925

H₂PtCl₆

Haq

Ann. chim. 1925, 4, 183-221.

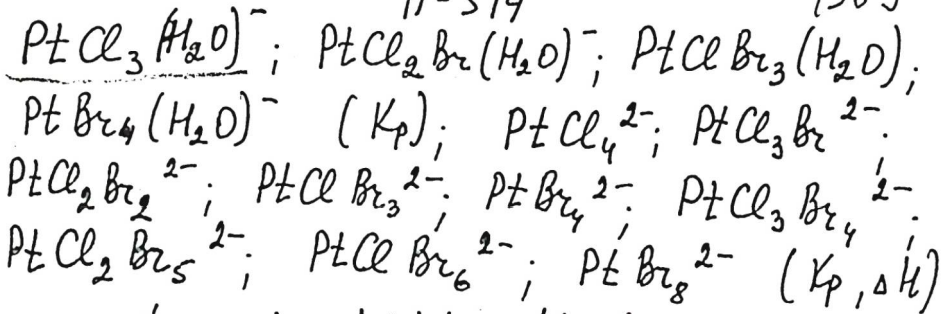
Gire g.

Be

Est/F.
ECTC φ. H.

A-574

1959



Dunning W. W., Martin D. S.

J. Amer. Chem. Soc., 1959, 81, v. 21,

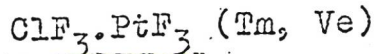
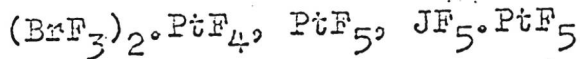
Pnec, 1960, 46637

by

5566	5570
E C T L O. K.	

2286-VI

1964



Bartlett N., Lohmann D.H.

J.Chem. Soc., 1964, FeBr, 619-26

Fluorides of the noble metals. Part III. The
fluorides of platinum.

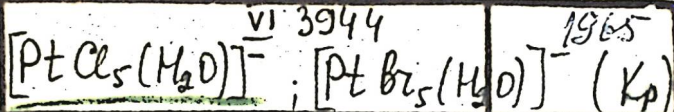
PJX, 1965, 7B106

Be.

Est. F. k. d. M.
E. E. T. B. d. M.

60114.4215

Ch



— Davidson C.M., Jameson R.F.

Complexes formed between the platinum metals and halide ions. "Trans. Faraday Soc.", 1965, 61, N 11, 2462-2467

(англ.)

РМех, 1966, 14 В 183

И

Есть оригинал

VI 3263

1965

$/PtCl_5H_2O/^-$, $/PtCl_4(H_2O)_2/$ (Кр)

Николаева Н.М., Птицын Б.В., Постухова Е.Д.

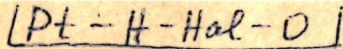
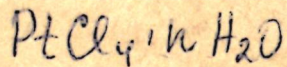
Ж.неорганической химии, 1965, 10, № 5, 1058-60

Гидролиз хлороплатината калия.

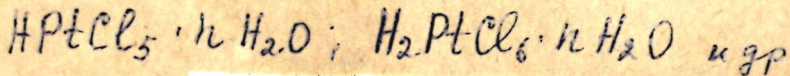
РЖХ., 1966, 3В163

W. I. Ja.

Есть оригинал.



1971



Maslov, Yu.P.; Maslov, P.G.;

Obsch. Eksp. Fiz., 1971,

108-115.

$\Delta H_f; \Delta G_f;$
 ΔS_f

(см. $\text{H}_2\text{PtCl}_6; \text{I}$)

51008.3694
Ex-Ch/XHB-z,
Ch, TC, DB

48536 Pt₆Cl₁₂
Pt₅Cl₁₂

1975

X4-9994

Schäfer Harald. Die thermodynamische
Stabilität der Molekeln Pd₆Cl₁₂,
Pd₆Br₁₂ und Pt₆Cl₁₂. "Z. anorg. und
allg. Chem.", 1975, 415, N 3, 217-224
(нем., рез.англ.)

(см. Pd₆Cl₁₂; I)

В 439 844

443 443

ВИНИТИ

H_2PtCl_6

разлож.

$PtCl_4$

$PtCl_3$

$PtCl_2$

(+i)

Q

2-1978, N19

1978

19 Б833. Физико-химическое исследование продуктов разложения H_2PtCl_6 . Засорина Э. И., Кокорин Г. А., Земсков С. В. «13 Всес. Чугасв. совещ. по химии комплекс. соедин., 1978». М., 1978, 151

Статическим методом с мембранным нуль-манометром ложечного типа измерены равновесные давл. диссоциации $PtCl_4$ (I), $PtCl_3$ (II) и $PtCl_2$ (III). В случае I использовался продукт с отношением $n_{Cl}/n_{Pt}=3,98$ и $n_{H_2O}/n_{Pt}=0,57$. Для процессов диспропорционирования тв. I—III с образованием тв. II, III и Pt соотв. и газ. Cl_2 равновесные давл. Cl_2 описаны ур-ниями $lg P(атм) = A - B/T$, коэф. к-рых в соотв-щих интервалах т-р составили: 7,62 и 4560 (530—590 K), 9,063 и 6256,3 (540—660 K) 7,98 и 6830 (650—870 K). Указано, что изученные равновесия устанавливались крайне медленно, что явилось причиной ошибочных результатов ряда авторов. Для выяснения существования $PtCl$ в конденсированной фазе проведены эксперименты по измерению давл. диссоциации III с выходом в ненасыщ. пар, к-рые показали, что до 850° не наблюдается про-

цесса, идущего с увеличением числа газ. молей. Методом рентгенофазового анализа установлено существование 2-х модификаций II. Измерение давл. диссоциации их в интервале $370-600^{\circ}$, показано, что они удовлетворительно укладываются на одну прямую на графике $\lg P = f(1/T)$. Излом, соответствующий переходу одной модификации в другую, не обнаружен.

А. Б. Кисилевский



1995.

F: $(\text{H}_3\text{O})_2\text{PtCl}_6$

P: I

5B256. Кристаллическая структура $(\text{H}[\text{3}]\text{O})[\text{2}]\text{PtCl}[\text{6}]$. Crystal structure of oxonium hexachloroplatinate (IV), $(\text{H}[\text{3}]\text{O})[\text{2}]\text{PtCl}[\text{6}]$ / Rau F., Klement U., Range K.-J. // Z. Kristallogr. - 1995. - 210, N 9. - С. 684. - Англ.

Синтезированы желтые игольчатые кристаллы $(\text{H}[\text{3}]\text{O})[\text{2}]\text{PtCl}[\text{6}]$ (I).
Проведен РСТА I (лямбда'Cu, 1,5418 Å, 76 отражений, R 0,026).
Параметры кубич. решетки: a 9,8498, V 955,6 Å, Z 4, ф. гр. Fm3m.

X. 1996, N5

F: [PtCl₆]²⁻

P: 1

2000

133:110575 Anion-exchange extraction of
platinum(IV) from chloride media with salts of
higher quarternary ammonium bases. Rakhman'ko, E.
M.; Yakimenko, T. M. Belorusskii Gos. Univ. Minsk,
Belarus Zh. Neorg. Khim., 45(7), 1241-1246 (Russian)
2000. Anion-exchange extn. of the complex anion
[PtCl₆]²⁻ was studied in the system of toluene-
tri(nonyl)octadecyl ammonium salt-water. The extn.
proceeds as the anion-cation complexation. The
partition and stability consts. are reported. The
[PtCl₆]²⁻-selective electrode was prep'd. on the
basis of tri(nonyl)octadecylammonium
hexachloroplatinate and PVC.

F: [PtCl₆]²⁻

P: 1

131:264184 Photodetachment of free
hexahalogenometallate doubly charged a in the gas phase:

[ML₆]²⁻, (M = Re, Os, Ir, Pt; L = Cl and Br).

Wang, Xue Wang, Lai-Sheng Department of
Physics, Washington State University Richland, WA
99352, USA J. Chem. Phys., 111(10), 4497-4509

(English) 199 The observation and photodetachment
photoelectron spectra of MCl₆²⁻ (M = Re, Os, Ir, and Pt)
and MBr₆²⁻ (M = Re, Ir, and Pt) in the gas phase are
reported. All of these species are stable as free
gaseous doubly charged anions. Photoelectron spectra of
all the dianions were obtained at sever detachment
photon energies. The photon-energy-dependent spectra
clearly revealed the dianion nature of these species and
allowed the repulsive Co barriers to be estd. The
binding energies of the 2nd excess electron in (M = Re,

Os, Ir, Pt) are 0.46(5), 0.46(5), 0.82(5), and 1.58(5) eV, resp. those in MBr_6^{2-} ($M = Re, Ir, Pt$) are 0.76(6), 0.96(6), and 1.52(6) eV, re wealth of electronic structure information about these metal complexes we obtained and low-lying and highly-excited electronic states of the corres singly charged anions were obsd. Detachment from metal d orbitals or lig orbitals were obsd. and could be clearly distinguished; detachments from metal d-orbitals all occur at low binding energies whereas those from the ligand-dominated orbitals all take place at rather high binding energies. correlation was found between electron affinities measured in vacuo and t redox potentials obtained in the soln. phase of these species.
