

Pt - Coagulase neg

1971.

PtP

S'moës, S.; et al.

"Z. Naturforsch" A.

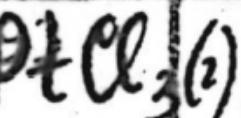
1971, 2b, N^o 11, 1934-6.

$$\frac{G_T^\circ - H^\circ}{T}$$

pacrem

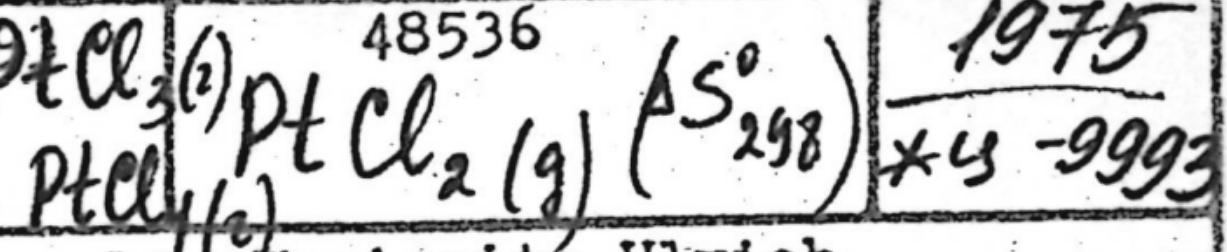
(c.u. RhP; III)

51008-36



48536

Ch., TC, DB



1975

*4 - 9993

из магн.-м.г. PtCl₁_{1/2}⁽¹⁾Schäfer_Harald, Wosiewitz Ulrich.

Gleichgewichte zwischen Platin und Chlor
im Temperaturbereich von 973 bis 1373 K.

Die Gasmoleküle PtCl₂ und PtCl₃ und ihre
thermodynamischen Werte. "Z. anorg. und

allg. Chem.", 1975, 415, N 3, 202-216

(нем., рез. англ.)

УДК 546.854.9

443 443

443 2 0

ВИНИТИ

PtCl_6^{2-} [Om. 20385] 1984

Loewenschesse A., Marcus V.,
S 298, 15; Chem. Rev., 1984, 84, N 2,
Oyemka 89 - 115.

$\text{Pt}(\text{NH}_3)_4^{2+}(2)$ 0m. 26728 / 1987

m. q. b.
Loewenschuss A.,
Márcecs Y.,
J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1, 61-89.

$\text{PtCl}_6^{2-}(2)$

Oct. 26 1987

1987

Loewenschuss A.,
Marcus Y.,

m.c.b.

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, n1,
61-89.

$\text{Pt}(\text{NH}_3)_6 \text{Cl}_4$

Kurnakova

1987

107: 184826f Internal rotation of the ammine group in hexaammineplatinum(4+) chloride. Palkin, V. A.; Kuzina, T. A.; Kuz'mina, N. N.; Kireeva, I. K.; Shchelokov, R. N. (Inst. Obshch. Neorg. Khim. im. Kurnakova, Moscow, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1987, 32(9), 2207-11 (Russ). The heat capacity of $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6\text{Cl}_4]$ was measured by using a highly sensitive adiabatic microcalorimeter; at

51.04-313.97 K. Smoothed data are tabulated at 10-300 K (10-degree interval) for the isobaric heat capacity C_p and the corresponding lattice and electron contributions. Thermodn. functions are also tabulated. Quantum statistical approach was used to calc. the potential barrier and torsion internal rotation of the 6 NH_3 groups. Below 170 K four NH_3 groups have potential barriers <25.1 kJ/mol, which points to the presence of internal bonds N-H...Cl. For two remaining groups the potential is 3.3 kJ/mol. Above 170 K the rotation of all six NH_3 groups occurs with a potential of 2.1 kJ/mol.

C_p , мембр

φ-III

Брумп. Браус.
указан NH_3

C.A. 1987, 107, N 20

(H)



$\text{Pt}(\text{NH}_3)_6 \text{Cl}_4$

(Брумп. Браус.)

[Pt(NH₃)₆]Cl₄

1987

1 Б3013. Внутреннее вращение групп NH₃ в [Pt(NH₃)₆]Cl₄. Палкин В. А., Кузина Т. А., Кузьмина Н. Н., Киреева И. К., Щелоков Р. Н. «Ж. неорган. химии», 1987, 32, № 9, 2207—2211

Измерена истинная теплоемкость [Pt(NH₃)₆]Cl₄ (I) в интервале 55—300 К. Квантовостатистич. методом рассчитаны потенциальные барьеры внутреннего вращения шести групп NH₃. Ниже 170 К четыре группы NH₃ имеют барьер 25,1 кДж/моль⁻¹, что указывает на наличие внутримолек. Н-связей, N—H...Cl, а у двух других групп NH₃ барьер равен 3,3 кДж/моль. Выше 170 К вращение всех шести групп NH₃ тормозится потенциалом равным 2,1 кДж/моль. Для интервала т-р 10—300 К рассчитаны термодинамич. функции I C_p, H_T⁰—H₀⁰, S_T⁰ и G_T⁰—H₀⁰, значения к-рых при 298,15 К равны соотв. 313,65 Дж/моль·К; 56,78 кДж/моль; 369,61 Дж/моль·К и 53,43 кДж/моль. По резюме

(p)

X. 1988, 19, N1