

Pt - coagulation

PLP

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

расчет

Smoes, S.; et al.

"Z. Naturforsch" A.
1971, 26, N11, 1934-6.

1971.

(см. RHP; III).

51008.36

48536

1975

Ch, TC, DB

 $PtCl_3^{(2)}$ $PtCl_2(g)$ (ΔS°_{298})

*4-9993

изм. н. м. г. $PtCl_4^{(2)}$ Schäfer Harald, Wosiewicz Ulrich.

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

Die Gasmolekeln $PtCl_2$ und $PtCl_3$ und ihre
thermodynamischen Werte. "Z. anorg. und

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

(нем., рез. англ.)

6

0460 0048

443 443

452 0

ВИНИТИ

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

Loewenschuss A., Marcus L.,

S298,15; Chem. Rev., 1984, 84, N2,
Oyemka 89-115.

$Pt(NH_3)_4^{2+}(2)$ [om. 26728] 1987

m. cp. Loewenschuss A.,
Marcus Y.,

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1, 61-89.

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

[om. 26728]

1987

Loewenschuss A.,
Marcus Y.,

m.c.p.

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1,
61-89.

$\frac{1}{2} \text{Pt}(\text{NH}_3)_6 \text{Cl}_4$

Review

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. Thermodyn. 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 $\text{N-H}\cdots\text{Cl}$. 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 , measured

q-u



group. brass.
green NH_3

C.A. 1987, 107, N20

(H)



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

[Pt(NH₃)₆]Cl₄

1987

1 БЗ013. 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. неорганической химии», 1987, 32, № 9, 2207—2211

Измерена истинная теплоемкость [Pt(NH₃)₆]Cl₄ (I) в интервале 55—300 К. Квантостатистич. 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

6p;

X. 1988, 19, N1