

CLFOy

~~152-1-ТКВ~~
FClO₄ (2к)

T_в, T_m

152-1-ТКВ

Соханов В. Б.

Измерения температуры и влажности

FClO₄ (2к), 1с.

7-2196

PClO_4 (T_b , T_m)

1947

Rohrback G.H., Cady G.H.

J. Am. Chem. Soc. 1947, 69, 677-8.

"The preparation of fluorine perchlorate from fluorine and perchloric acid".

C.A., 1947, 3389f

K

89-XI-2095

1963

FClO₄

2) 18 Б407. Термохимия образования связи кислород — фтор. Breazeale J. D. Thermochemistry of oxygen — fluorine bonding. United Technol. Corp. Res. and Advanced Technol. Div. Sunnyvale, Calif., 1963, 22 pp. Ref. «Scient. and Techn. Aerospace Repts», 1963, 1, № 4, 228 (англ.)

Из измерений теплоты фторирования 70%-ной HClO₄ вычислено предварительное значение теплоты образования FCIO₄ (I), равное ~18,5 ккал/моль. Вероятно, более надежное значение этой величины можно будет определить из теплоты р-ции газообразных I и H₂. Масс-спектрографич. анализ CF₃OF (II) показал, что чистота продукта превышает 97%; применяемая техника очистки II от COF₂ весьма эффективна. FNO₃ (III) образует взрывчатые смеси с H₂; III легко гидролизуются в р-рах NaOH.

И. Рысс

ΔH_f

X-1965-18

$O_4F_2, OF_2, NF_3, N_2F_2, CeF, F_3NO, N_2F_4, FNO_2, NF_2Ce, O_3F_2, FNO, O_2F_2, FceO_3,$
 $FNO_3, NF_2H, CeNO_2, CeNO, NF_2F_2, FceO_4,$ " $FceO_2, Ce_2O, F_3Ce$ (P, T_{up}, P_{up}, T_c) $\bar{X} 2600$ ¹³
 Рунс С.С.

Ж. физ. химии, 1971, 45, 113, 2323-2327

Диаграммы давления насыщенного пара
 соединений азота и кислорода с
 фтором и хлором.

РИИ Хим, 1972 (с. OF_2 , IV) Б, Мх (ср)
 25729 515

CeF , CeF_3 , CeF_5 (CeO_2F , CeO_3F , 1973
 CeOF , CeO_4F , CeOF_3 (ΔH_c , ΔH_f)
X13512

Barberi P.

Bull. informs sci. et techn. CEA., 1973, N180,
55-60 (франц.)

Экспериментальное исследование и образование
оксидхлорофторидов,

РИИ Хим., 1973,

225611

"Индустриал" = 6

М (СР)

70518.9007

Ph, Ch

96960

$D_3O \cdot ClO_4$ (Cr)

1976
X1-5570

$H_3O \cdot ClO_4$ (Itz, o Str)

Czarniecki K., Janik J.A., Janik
J.M., Pytasz G., Rachwalska M., Waluga
T. An adiabatic calorimetry study of
the phases in solid $D_3O \cdot ClO_4$. "Physica,"
1976, BC 85, N 2, 291-298
(АНГЛ.)

855.858

854

Б

0873

ВИНИТИ

CC-F

FClO_4

1979
90:193352f A redetermination of the heat of formation of perchloryl fluoride. Cartwright, M.; Woolf, A. A. (Sch. Chem., Univ. Bath, Bath, Engl.). *J. Fluorine Chem.* 1979, 13(4), 353-64 (Eng). A std. heat of formation perchloryl fluoride [7616-94-6] of (22.6 ± 1.0) kJ/mol was detd. from its heat of alk. hydrolysis.

ΔH_f

C.A. 1979, 00, N24

O_3ClOF

Тм

1979

3 В13. Цис- и транс-изомеры окситетрафторидгипофторита йода (7+), OJF_4OF . Christie Karl O., Wilson R. D. Cis- and Trans-Iodine (VII) oxytetrafluoride hypofluorite, OJF_4OF . «Inorg. and Nucl. Chem. Lett.», 1979, 15, № 9—10, 375—376 (англ.)

O_3ClOF образуется с высоким выходом при термич. разл. NF_4ClO_4 . Взаимодействием NF_4SbF_6 с $CsBrO_4$ в безводн. HF при -78° O_3BrOF не получен, р-ция дает $FBrO_2$ и O_2 — продукты разл. O_3BrOF . При взаимодействии NF_4SbF_6 с $CsJO_4$ в HF происходит фторирование $CsJO_4$ ($JO_4^- + 4HF \rightarrow JF_4O_2^- + 2H_2O$), а образующийся $CsJF_4O_2$ вступает затем в р-цию с NF_4SbF_6 , давая нер-римый $CsSbF_6$. После отгонки HF при -30° и нагревания остатка получена смесь изомеров JOF_4OF (I), в к-рых атом O и группа OF находятся в цис- и транс-положениях ($\sim 2:1$ цис-:транс-). Изомеры I нельзя разделить методом ГХ вследствие их одинаковой летучести. Т. пл. смеси изомеров -33° , в-во устойчиво при

2-1980.113

комн. т-ре, не разлагается в аппаратуре из пассивиро-
ванной нерж. стали и тефлона. Получены и обсуждены
ИК-, КР- и масс-спектры, спектры ЯМР (^{19}F) изомер-
ов I.

И. В. Никитин

ClO_4F

[Ommuck 14915]

1982

ИК и
Раман.
спектр

Appelman E.H., Ba-
sile L.F., et al.,

Inorg. Chem., 1982,
21, N 7, 2801-2804

ClO_3OF

[Ommuck 14984]

1982

pacrum

G, SH,
SQP

Christe K.O., Curtis E.C.,
Inorg. Chem., 1982,
21, N8, 2938-2945

FOLLO₃

(OM · 37706)

1994

Францман:
нострон.
мен.сфукт.
ab initio
расчет

Casper B., Mack Hans-Georg,
Müller H.S.P., et al.,

J. Phys. Chem., 1994,
98, 85 ● 39-42.

F0002

[Om 38342]

1996

Francisco J. S.,

J. Chem. Phys., 1996, 105(8),
3338-3339

An improved  estimate of the
heat of formation of