

CFHO

1946

9417 - IV - BGP

НСОF; CH_3COF ; $\text{C}_2\text{H}_5\text{COF}$;

$\text{C}_1\text{CH}_2\text{COF}$; C_1CCOF (ТЬ)

Машенцев А.И.

Ж.ОБЩ. ХИМИИ, 1946, 16, 203-8

Alkyl fluorides ...

Be

W- 1093-BP

1957

HCOF , CH_3COF , FCH_2COF , CF_3COF ,
 ClCH_2COF , Cl_2CHCOF , CCl_3COF , BrCH_2COF ,
 JCH_2COF (Tb)

Olah G., Kuhn S., Beke S.

Chem. Ber., 1956, 89, N 4,
862-864 (нем.)
Darstellung und Untersuchung
organischer ...

CFH0

PK., 1957, 63581

НСОФ (ТВ)

IV - 1094

1961

CHF_2COF (ТВ)

Яровенко Н.Н., Ракшия М.Я.

Ж. общ. химии, 1961, 31, N 12, 4011-4012

О реакции дифторметилдифтороуксета с
фтористым калием.

РХХ хим., 1962,

17 N 350

"0"

Bφ-9628-IV

1964

HCOF
CC COF
 =

Luis.

Vapor pressures of formyl fluoride and carbonyl chlorofluoride. G. Fischer and A. S. Buchanan (Univ. Melbourne). *Australian J. Chem.* 17(4), 481-3(1964). Vapor pressures of HCOF and ClCOF were measured from -94.7 to -38.0° and -108.9 to -62.4° . The vapor pressure of HCOF varied according to $\log p(\text{cm.}) = 7.0740 - 1.2734 \times 10^3/T$ which leads to a latent heat of vaporization of 5.83 ± 0.04 kcal./mole and a b.p. of $-28.0 \pm 0.9^\circ$. Similar data for ClCOF are $\log p(\text{cm.}) = 7.1049 - 1.1872 \times 10^3/T$, 5.43 ± 0.18 kcal./mole, and $-46.0 \pm 1^\circ$. ClCOF was prepd. by the photochem. reaction of a small excess of Cl_2 with HCOF.

T. W. Brooks

C.A. 1964 60 N13 15/71 C.



КСОФ
ОСФС

5 Б521. Давление паров формилфторида и хлорфторангидрида угольной кислоты. Fischer G. Buchanan A. J. Vapour pressures of formyl fluoride and carbonyl chlorofluoride. «Austral. J. Chem.», 1964, 17, № 4, 481—483 (англ.)

Экспериментально изучено давление пара p формилфторида (I) и хлорфторангидрида угольной к-ты (II) в диапазонах t -р соответственно от $-94,7$ до $-38,0^\circ$ и от $-108,9$ до $-62,4^\circ$. Эксперим. установка представляла собой низкотемпературную ректификационную колонну Уорда-Лероя в сочетании со ртутным манометром и парофазным термометром, заполненным аммиаком или CO_2 . Для I $\lg p \text{ (см)} = 7,0740 - 1,2734 \cdot 10^3/T$, для II $7,1049 - 1,1872 \cdot 10^3/T$. Найденные из этих соотношений значения теплоты испарения, нормальной $T(\text{кип.})$ и константы Трутона составляют соответственно для I и II $5,83 \pm 0,04$ ккал/моль, $-28 \pm 0,9^\circ$, $23,8 \pm 0,3$ энтр. ед. и $5,43 \pm 0,18$ ккал/моль, $-46,0 \pm 1,0^\circ$ и $23,9 \pm 0,8$ энтр. ед. Близость значений констант для обоих в-в в сочетании с фактом, что молекулы II не могут образовывать Н-связей друг с другом, позволяет предположить, что в жидком I также не образуется Н-связей.

С. Огородников

ж. 1965.5

1964
ВФ -
-9628
-11
()



HCOF

Barral, Gerard;
et al.

1972

(46f)

"C. R. Acad. Sci. Ser C.

1972, 274, (8), 745-7.

● (cm. HCOCH₃; I)

HFCO

number 10625

1980

Jug K, et al.

(ΔH_f)

kv. lex.
pages

Theor. chim. acta,
1980, 57, 131-144

FHCO

1982

Bonaccorsi R., Ghio C.

числен.
оценки. Curr. Aspects Quantum
Chem., 1981. Proc. Int. Conf.
and Workshop, Barcelona,
28 Sept.-3 Oct., 1981. Amster-
dam e. a., 1982, 407-426.

(см. H_2CO ; I)

OC·HF (r)

CO·HF (r)

Дм. 24286

1986

23 Б3102. Температурное взаимодействие изомерных структур OC·HF (r) и CO·HF (r). Temperature interplay of isomeric structures OC·HF (g) and CO·HF (g). Slanina Z. «Thermochim. acta», 1986, 102, 287—291 (англ.)

Обсуждено влияние образования изомерных структур OC·HF и CO·HF на равновесие газ—газ в системе CO—HF. Рассчитана относит. стабильность изомеров до 500 К. Показано, что при умеренных и высоких т-рах изомерные превращения дают существенный вклад в величины термодинамич. параметров ассоциации CO (г) и HF (г). Наиболее существенен вклад в теплосмкость при постоянном давл. Показано сильное влияние давл. при высоких т-рах, в частности выше т. крит. HF, на константу равновесия для ассоциатов, причем уменьшение константы с т-рой м. б. компенсировано повышением давления. Г. Л. Апарников

X. 1986, 19, №23.

HFCO

om. 35035

1990

114: 12948a An examination of the heats of formation for the formyl fluoride and formyl chloride (HFCO and HClCO) molecules. Zhao, Yao; Francisco, Joseph S. (Dep. Chem., Wayne State Univ., Detroit, MI 48202 USA). *Chem. Phys. Lett.* 1990, 173(5-6), 551-6 (Eng). Ab initio MO calcns. with split-valence plus polarization and diffuse basis sets extended by Moller-Plesset theory up to fourth order (including single, double, triple, and quadruple excitation) and spin annihilation have been performed to examine the heats of formation for HFCO and HClCO mols. from isodesmic reaction schemes. The heat of formation of HFCO has been calcd. as -93.8 ± 1.5 kcal/mol and that of HClCO as -45.5 ± 1.5 kcal/mol.

ΔH_f

(7) $\square$ HClCO

C.A. 1991, 114, N2

HFCO

OM 35035

1990

5 Д126. Исследование теплот образования молекул HFCO и HClCO. An examination of the heats of formation for HFCO and HClCO molecules / Zhao Yao, Francisco Joseph S. // Chem. Phys. Lett.— 1990.— 173, № 5—6.— С. 552—556.— Англ.

Неэмпирическим методом ССП МО ЛКАО в базах 6-31ГФ, 6-311ГФ и 6-31(d)ГФ с учетом корреляции электронов во втором — четвертом порядках теории возмущений Меллера — Плессета исследовано электронное строение HFCO (I), HClCO (II), H_2CO , CH_3Cl , CH_3F , CH_4 , $ClCO$, FCO и HCN в основных состояниях. Приведены равновесная геометрия, колебательные частоты, энергии нулевых колебаний, энергии ряда изодесмич. реакций с участием I и II. Полученные результаты хорошо согласуются с эксперим. данными. На основании данных расчетов теплоты образования I и II при 0 К оценены в $93,8 \pm 1,5$ и $45,5 \pm 1,5$ ккал/моль.

В. Л. Лебедев

 ΔH_f

(11) X

ф. 1991, N 5

HCOF

1994

Schneider W.F.,
Wallington T.J.

J. Phys. Chem. 1994.

98, N31. C. 7448-7457.

$\Delta_f H^\circ_{298}$

(see  COF₂; I)