

F_2 CO



CoF₂

130p-1027-IV

Отмечен 276 | 1954

Krishnamachari S.L.W.C.
Current Sc 23, N12, 397

m-g gas

100-1000°K

Возникновение бериевых св
при поглощении излучения

Работа по Излучению

$\lambda_1 = 965; 1928; 626; 1248; 584; 774$

(Nielsen app.  J. Chem. Phys. 1957, 29, 92)

($\lambda = 69, 98 \cdot 10^{-10}; \lambda_2 = 71, 70; \lambda_3 = 141, 68 \cdot 10^{-10}$ (Nielsen))

Sci 48 J. Chem Phys 1952, 20, 596 (Zaferani)

90°

5°

400

55.66

65.41

500

57.92

68.48

600

59.90

71.20

700

61.70

73.66

800

63.36

75.90

900

64.83

77.89

1000

66.25

79.76.

COF₂

Жванс Э., Кубачевский О.
Исследования в лаборатории
и в 1954

S₂₉₈

$S_{298} = 58,5 \pm 2,0$ (оценка)
рекомендация 56 года - иа иа

134p-1029-IV | Оммуек 199 | 1984

F₂CO

F₂CO

изг. сум

Govell, R.Y., Stephenson C.V., Jones
J. Ch. Ph. 22, N/2, 1953

Синтез и спектры F₂CO
и взаимодействие с F₂CO, F₂CO

$\nu_1 = 965$, $\nu_2 = 1928$, $\nu_3 = 626$, $\nu_4 = 1249$
 $\nu_5 = 584$, $\nu_6 = 774$

Сред. значения $\gamma_A = 6,998 \cdot 10^{-39}$ $\gamma_B = 4,170$ $\gamma_C = 14,168$

90*

298,16

400

500

800

900

1000

1300

1400

1500.

52,91

55,65

57,90

63,33

64,82

66,24

69,92

71,01

72,04.

90

61,82

65,40

68,46

75,88

77,87

79,76

84,51

85,88



87,18

1959

COF₂

Gordon S., Zeleznik F.J., Nuff V.N.

Т.Ф.

Tech. Note D-132, 1959, 161

150-6000°K

Расчет равновесного состава для
разл. ракетных топлив.

См. С

1959

CF_2O

Maeder C. Z.

7. ф.

300-6000°K

U.S. At. Energy Comm. AECU-
4508, 206 pp. (1959, sept)

Термодинамические св-ва
продуктов дейтерия
в идеальном газовой
состоянии.

Fig CO

205

m.f.

Цурвиг П. В. и др.

1962

Москва, 1962

термодинамические
св-ва индивидуальных
веществ.

COF2 (293) McBride B. & G. P.

1963

Thermodynamic properties...
NASA SP-3008, Washington, 1963.

$$M = 66,011 \quad \sigma = 2; \quad p_M = 1$$

$$V_i(\text{cli}): 965, 1928, 626, 1249, 584, 774$$

$$I_A = 0,10284 \cdot 10^{-39}$$

$$I_B = 7,13974 \cdot 10^{-39}$$

$$I_C = 14,2674 \cdot 10^{-39}$$

	Cp	H-H	S
298,15	11,2945	2657,5	61,8529
3000	19,5929	51713,9	100,6075
6000	19,8013	110907,5	114,2762

COF 2

| Bp - 10a - IV | 1963

Japousek D.

Pliva J.

(Tg. 4)

"Collection Czechoslov.
Chem. Commun"

23, 1963, 755-74.

COF_2 (gas)

YANAF

1965

m. f.

100 - 6000 °K

COF_2
(Ideal gas)

JANAF
T_ug.

1979

100-6000°K
(1969)

$\text{CDF}_2(\text{g})$

1973

Barin I, et al

m.g.d.

mol I, emp. 152

298-2000

• (see AgF) I

СОФ₂ (2)

Книга у Юншана 1976

Ред. Галкин Н.Р.

т. д. ф.

Оси. св-ва неглас. фторидов.

Атосиздат, Москва 1976
Стр 264-383