

ceO₂

Wrey H.C. Greiff 29: 1935

coll. y. Am Chem Soc. 57,
21 321 (1935).

1954

ClO_2

Martin H. Straub W.

Monatsch. Chem., 1954, 85, N. 6, 1261

S. 288. !

леопорная перпоемко с
двоксис хлора

cc₂

Martin K., Strauss W.

Monatssch. Chem., 1954, 85, 1261. (16)

Tenuevenner ClO_2

Usuevera Cv 9me 199 u 2790°K

u vacuume Cv of 199 so 370°K

(298 me) no dev. vacuum 447, 945 u

1108 (Kedberg K., J. Chem. Phys., 5

1951, 19, 508)

(R = 1,986)

C_v

273 7,779

283 7,884

293 7,989

303 8,093

313 8,195

[298 $C_v = 8,041$,

$\alpha C_p = 8,041 + 1,987 = 10,028$]

16082

8041
1987
10028

CO_2

и-г. упр
до 1500°K

Evans W., Munson T., Wagman D.

1955

J. Res NBS, 1955, 55, N3, 147.

1-1

III-г. р-ции некоторых газодиффузионных соединений газопроводов

Впр-55-06-1

Кол. погр. взят на основании исследования
и-к. спектров Nielsen, Woltz 7 Ch. Ph 20,
1878, 1952 a также работ
Bailey Cassie Proc Roy Soc (London) [A] 137, 622, 326

Kedberg (J. Chem. Phys. 19, 509, 1951; Conn. u. Conn. Dittz
 (Phys. Rev. 58, 926, 1940; J. Chem. Phys. 14, 665, 1946; Phys. Rev. 82, 766, 1951)
 K-ре были измерены Nielsen'ами. а также
 работы по раман-спектру Kujumzev's
 (Physik. Z. 39, 665, 1938)

$\omega_c = 450,1; 958,0; 11282$ (const. авт. не приведены, хотя
 они измерены и измерены в расстройке)

$\tau_{ceo} = 1,487 \text{ A}$ $\angle_{ceo} = 1155^\circ$ Суммарное $C_2 \cdot J_1 J_2 J_3 = 149,46$
 (Dunitz u. Kedberg; Conn. Dittz 72, 308, 1950; Phys. Rev. 85, 746, 1952). Расстройке оседали для неэффективности —
 аппаратуры Кирского осциллографа по методу Stock-
 mayer u. J. Chem. Phys. 12, 408, 1944). При 1500°K испарение и испарение
 не было тогда $\alpha_{\text{ос}} = 0,043$ при $0,07 \text{ A}$.

T	298,16	400	600	800	1000	1200	1400	1500
α	51,413	54,019	57,881	60,841	63,268	65,331	67,127	67,946
S	60,055	63,134	67,844	71,463	74,388	76,833	78,931	79,878

$\text{ClO}_2(\cdot)$
is given

15 of 19 pages

NBS II opening

Физиче Вземане на работен
Знаме 19552

T°K

P

S

298,16

51,413

60,055

400

54,019

63,134

600

57,881

67,844

800

60,841

71,463

1000

63,268

74,388

1200

65,331

76,833

1400

67,127

78,931

1500

67,946

79,878

CO_2

Воп-1534-IV
Gordon J. S.

1961

н-г. газы
80 6000 K
J. Chem. Engineering Data,
1961, 6 (3), 390

Метод параметров с ϵ , обзор!
Посл.: $J_1 = 945,3$; $J_2 = 447,4$; $J_3 = 1109$
 $L_1 = 0$; $-X_{11} = 4,4$; $-X_{22} = 0$; $-X_{33} = 2,0$
 $-X_{12} = 3,0$; $-X_{23} = 13$; $-X_{13} = 14,4$; $g_{22} = 0$
 $A_{000} = 1,6006$; $B_{000} = 0,33283$; $C_{000} = 0,2755$
 $\sigma = 2$, $p = 2$

ТК	СР	S
298,15	52,795	61,453
4000	64,685	75,846
20000	72,901	85,374
30000	78,080	91,133
40000	81,886	95,289
50000	84,905	98,559
60000	87,413	101,264

Для ClO_2 и неизвестно
 $P=2$ В расчётах
 NBS, Select. Values..
 В серии, ~~Термодинамический~~
 канонический предельный
 этой температуры
 Однако, о смене воз-
 можности, что $P=4$
 (Пост. сост) по ана-
 логии с Cl и ClO .

CO_2

Lewis G., Randall M.,
Pitzer K., Brewer E.

1961

T.P.

Thermodynamics, 2nd II

Equation $G_T - H_0 / T$

and $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ \text{K}$

$H_{298} - H_0$  ΔH_0

1962

CO₂

Чурбан Л.В. и др.

газ

Москва, 1962

т. ф.

термодинамические св-ва
индивидуальных веществ

$\text{ClO}_2(\text{gas})$ McBride B. 4 gp.

1963

Thermodynamic properties...

NASA SP-3001, Washington, 1963

$\gamma = 945, 3; 447, 4; 1110, 5; x_{11} = -4, 4, x_{12} = -3, 0,$

$x_{13} = -14, 4, x_{22} = 0, 0, x_{23} = -13, x_{33} = -2, 0. \Delta_c =$

$= 1, 7259, \Delta_c = 0, 3320, u = 0, 2476.$

$\mu = 2 \quad \sigma = 2$

	Cp	H-H	S
298,15	10,0341	2580,5	61,3706
3000	14,2182	39119,2	91,0258
6000	14,8836	82955,3	101,1318.

1963

Nagarajan S.

 ClO_2

-II

T. p.

Bp - 259a

Bull. Soc. Chim. Belges, 72 (7-8), 524-36.

Vibrational spectra. Mean amplitudes of vibration and thermodynamic functions of the dioxides of chlorine, sulfur, and selenium. (see ClO_2 , v.)

C.A. 1963. 59. II

ClO_2^-

Venkateswarlu K.,
Tahanalakshmi R.

1963

m. sp.

100-1000°K

Indian J. Pure Appl. Phys.,
1, N11, 377

Симовое поле Юри-Бреден
и периодическое
св-ва: мембранное
симмет. перенос молеку-
лов на XV_2 (см. H_2O) III

ClO_2 (ray)

7ANAF

1965-

T. ϕ .

100-6000°K

ClO_2
газ

1965

Wagman D.D. et al
NBS, Tech. Note 270-1, Oct 1965
Washington

Selected Values of Chemical Thermo
dynamic Properties gas!

$$H_{298}^{\circ} - H_0^{\circ} = 2580 \text{ кал/моль}$$

$$S_{298}^{\circ} = 61,36 \text{ кал/моль газ}$$

$$C_{298}^{\circ} = 10,03 \text{ кал/моль газ}$$

ClO_2
(Ideal gas)

100-6000°K
(1961)

JANAF

Thy

1971

1972

ClO_2

Nagarajan G.,
Rajan R.

(r.g.p.)

"Z. phys. Chem"

1972, 250, N 5-6, 329-44.

● (cm. ClO_2 ; III)

1978

ClO_2 (2) Турвин Л.В. и др.

т. гр. Термодинамич. св-ва
име. 6-6, 3^е изд. т. 1.
стр. 100.

Л., Наука, 1978.

ClO₂-

10m. 20385

1984

Loewenschuss A., Marcus Y.,

S298,15;
Oչчкк

Chem. Rev., 1984, 84, N2,
89-115.

CD₂(2)

om. 26728

1987

Loewenschuss A.,

Marcees Y.,

m. op.

J. Phys. and Chem. Ref.

Data, 1987, 16, N1, 81-89.

CO₂

[om. 36 660]

1992

Xu D., Ruck A., et al.,

M.P.2. J. Phys. Chem. 1992,
96, 6038-6038