

COS



COS

1968

Антонов А.А.
Борисов М.И.

Т.ф.

Пс. прикл. ттлмш, 41,
№6, 1364.

К периодическим
некоторые газобрау-
ным соединит.

(см. CS_2) II

Авдеева Н. В. 1937

СОС

Уч. Chem. Ind (U.S.S.R.)
14, 1688 (1937)

7

III-г. данные для газобразных
сернистых соединений

Приводятся данные Crossa.

LOS

Cross PC

(1935)

4-5. 9/25

J. Chem Phys 3, 825, 1935

~~Горюнов~~

окт 30

Иван

10. 10/1

Даны значения термов, к-ые по-
казываются в уравнении. урел
для водорода в P^* , как от
гато Калленца (1933)

$R \ln T = -173.23$, $R \ln \mu \neq 0$ (Rln)

$v_1 = 2079$, $v_2 = 859$, $v_3 = 527(2)$ (Bailey, Cassie
1933)

000

несколько функций в этом же диапазоне
 для средних, как при осе. Максимум
 не уменьшается взаимозависимости функций

$$(F^0 - E^0)/T = - (7/2) R \ln T - 7,40 + [(F^0 - E^0)/T]_{ib}$$

$$S = \frac{7}{2} R \ln T + 14,35 + S_{ib}$$

погрешность $\approx 0,1$.

T, K	φ	S
298,1	47,39	55,34
300	49,81	58,41
600	53,50	63,11
800	56,37	66,74
1000	58,55	69,69
1200	60,79	72,18
1400	62,58	74,34
1600	64,17	76,22
1800	65,60	77,91

8111

1937

Kemp J. D. and Glaugue W. F.
J. Am. Chem. Soc. 59, 79 (1937)

COS , r , S° ; $T_{m,b}$; $\Delta H_{m,b}$; ΔC_p nu.

Cl. 500

510

1937

COS

S298

Кеїр J D Gianque WF

J. Amer. Chem. Soc 1937, 59, 79
cos. Cp, P, $\Delta H_{\text{наб и ка}}$

Крейїї 3-й перїодїкїкї
и ориентационное равновесие
в ж.в. фазе

продукт омыало,
зак метод, но%

Измерили Cp от 15 до 223K

$\Delta H_{\text{наб и ка}}$. Таблица вописане

ж.в. фазы. S () полностью совпадает

с таблицей в карточке где келл

запрещены
не указаны

$$S_{222,87}^{203} = 52,56 \pm 0,1$$

Hemp y. D.

1937

COS

Gianque W.F.

y. Div. Chem. 'Soe 59,

S₂₉₈

79/1937)

Рачеен но Инрвдл

$$J = 137 \cdot 10^{-40}$$

$$\lambda_{CO} = 116 \pm 0,02 \text{ \AA}$$

$$r_{C=S} = 1,56 \pm 0,03 \text{ \AA}$$

$$v_1 = 859,2, v_2 = 521,50$$

$$v_3 = 2050,5$$

$$S_{298} = 55,37. \text{ Рачеен}$$

Спасибо ма ~~о~~звине, благодарю ~~различию~~
в газетных

NO 89

Musti & : 1938

CO₂

1499 g

90 10000

Spezifische Wärme be-
thal-
pie, Entropie und Disso-
ziation, technischer Ge-
y. Springer Berlin (1938).

Pyrene CO₂ ganz nach Angaben
Crosby

COS

S298

Kelley KK
Bull 477

11950

$$S_{298} = 55,27 \pm 0,10$$

Daniel Kemp'a u Gianque
(JACS. 1937, 59, 79)

$$S_{15,0} = 0,55 \text{ (эксцелан)}$$

$$S_{134,31} - S_{15,0} = 14,96 \text{ (красит)}$$

$$\Delta S_{134,31} = \frac{1129,8}{134,31} = 8,41 \text{ (красит)}$$

$$S_{222,87} - S_{134,31} = 8,66 \text{ (красит)}$$

$$\Delta S_{222,87} = \frac{4423}{222,87} = 19,85 \text{ (используемые)}$$

$$\Delta S_{222,87} = \frac{52,43 \pm 0,40}{0,13} = 52,56 \text{ (используемые, к.у.)}$$

$$S_{298,16} - S_{222,87} = 2,71 \text{ (красит)}$$

$$S_{298,16} = \underline{\underline{55,27 \pm 0,60}}$$

M. G. Ribaud

1952

cos

Avenue de la Porte-d
Issy' - Paris (15^e)
Constantes - thermodynamiques
des gaz aux
températures élevées.

ToK	Op*	ToK	Op*	ToK	Op*
29816	47.39	1200	60.79		
30'0	47.43	1300	61.71		
400	49.81	1400	62.58		
500	51.79	1500	63.40		
600	53.50	1600	64.17		
700	55.01	1700	64.90		
800	56.37	1800	65.60		
900	57.61				
1000	58.75				
1100	59.81				

Т-д.
св-ва

Вуканович М.П., Киргиллин В.А., 1953
Ремизов С.А., Стецкий В.С., Тумарев В.Н.

СОС

Термодинамические свойства газов.
Майгиз, Москва - 1953; 1-373.

COS

Кубаневский О, Иванс
М-х в металлургии

1954

S₂₉₈

$$S_{298} = 55,37 \pm 0,15 \quad (115)$$

— кельи 1941

Это, видимо, средняя величина
из кельи 1950, не
учитывается о кельи

cos

Zeise H

из гущи Термодинамика 1954

до 1800°K гущи Вейба и (?) Cross Ф.С.
1935. Дальнейшие работы
летние исследования в переделах
как Zeise, гущи

2793	-
2981	55,34.
400	58,41.
600	63,11.
800	66,74
1000	69,69
1400	74,34.
1600	76,22.
2000	-
2,500	-
3000	-
3,500.	-

COS

P 80 2000°K

Physics - Chemical

Measurement at High
Temperatures

London 1959

Значения функций совпадают
с данными Cross'a 1935

1959

COs

Рапоушек Д. [BQP-1506-IV] / 1959

T-g guesu
go work.

Z. Physik. Chem. 1959, 211, 361

Расчет по Иуредн
лон-а нечетка

$v_1 = 863$; $v_2 = 579$ $v_3 = 2051$

(Wagner Z phys Chem. 13 48, 309, 1941)

$d_{c=0} = 1,588 \text{ \AA}$  $d_{c=5} = 1,7090$

$\gamma = 13,81 \cdot 10^{-39}$ Δg смк и uso
элементарно по группировке

T ^o K.	S	φ x
248,6	55,35	47,37
400	58,43	49,82
500	60,95	51,79
600	63,13	53,50
700	65,04	55,02
800	66,76	56,38
900	68,30	57,62
1000	69,71	58,76

CO₂

1961
Ms Bride B. G., Gordon S

J. Chem. Phys. 1961, 35, 2198.

Термодинам. ф-ции некоего
решения переносимости мо-
лекулы в идеальном газо-
вом состоянии.

(см CO₂)

COS

Бер-1534-11

11961

Gordon J. S.

из книги J. Chem. Engineering Data,
1961, 6 (3), 390

Метод параметров на 6 обзоре

числ. $\nu_1 = 859; \nu_2 = 524(2); \nu_3 = 2064$

$d_1 = 0,0006044; d_2 = -0,0003539;$

$d_3 = 0,001838; -X_{11} = 4,0 \quad -X_{22} = 0,4$

$X_{33} = 7,0 \quad -X_{12} = 6,8; -X_{23} = 11,5; -X_{13} = 4,5$

$g_{22} = 3,2; \bullet B_{000} = 0,20287, D_{000} = 4,37 \cdot 10^{-8}$

$\sigma = 1 \quad \rho = 1$

TOK	Φ	S
298,15	47,363	55,323
1000	58,745	69,726
2000	66,958	79,612
3000	72,252	85,685
4000	76,185	90,084
5000	79,323	93,545
6000	81,939	96,408

Насколько важно
 взаимодействие с теорией
 гравитации S. Gordon's
 значение α асимптотиче-
 ской на 22% от
 значения, упомянутого
 в Phys Rev, 1954, 93,
 897. Визуально у
 Strandberg's в
 Phys. Rev, 1949, 75, 270.

COS

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

Т. п.
тајов

Thermodynamics, 2nd II

Знаменит $G_T - M_0 / T -$

при $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$

$H_{298} - M_0$



ΔH_0

СЭС

Цуркер Л. В. и др.

1962

Заг

Люсива, 1962

т.ф.

Периодическое св-ва
индивидуальном веществе.

COS(293)

McBride B. U. gr.

1963

Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington, 1963.

$$v = 859,524(2), 2064; x_{11} = -4,0, x_{12} = 26,8, x_{13} =$$

$$-4,5, x_{22} = -0,4, x_{23} = -11,5, x_{33} = -7,0, s_{22} = 2,2$$

$$h_c = 0,203724, \alpha_1^0 = 0,0006044, \alpha_2^0 = -0,000353$$

$$\alpha_3^0 = 0,001838, S_{\text{form}} = 4,24 \cdot 10^{-8}, p_r = 1, \sigma = 1$$

	Cp	H-H	S
298,15	9,9165	2372,9	55,3231
3000	15,1523	40278,5	85,6731
6000	15,7592	86723,0	96,3802

COS (α)

MANAF

1965

T. ϕ .

100 - 6000°K

SCO

1965
Venkateswarlu K, et al.

Bull. Cl. Sci. Acad.

roy. Belg. 51, 3, 358.

Средние амплитуды
колебаний, эффект со-
ращения и периоды
намагниченности св-ва:

миллиметровые волны
и цинк X42.

m. q.

139 - A589 /

COS

1968

Антонов А. А.
Борисов М. И.

м.г.ср

Ис. прикл. химии
1968, 41 (6), 1364-69

●
(см. С₂; II)

COS

оттиск 3814

1968

Baehr H. D. et al.

т.г.ф.

906000°K

Трабмун т.г.ф. уг.
газов.

(Berlin - Heidelberg - N. Y.
Springer, 1968, 73. S)

(см Ар; II)

COS

ВФ-2178-XIV 1969

Shanmugasundaram G.

Acta phys. polon., 35,
v 3, 483.

T, φ.

Валентные силовые
полюсные, средние
амплитуды колеба-
ний и шерохов.
ф-ции COS. (см. III)

II

COS YANFAT
(Ideal gas) \approx yg

100-6000 K

(1961)

1971

CDS(g)

1973

Barin I, et al

m.g.p. mass I, emp. 164

298-1800

● (cu AgF)I