

S



Montgomery C. W. 1934

Kassel L. S.

J. Chem. Phys. 2, 417, (1934)

8704-69

10/6

S(2)

✓

1949

ing given

Still D.R.

Ind Eng. Chem 41, 1968-73

Термодинамике CO_2 продук
тол

~~1556~~

1556 - IV

1949

Kp, S_T^O , ϕ^* , H_T-H_O , Cp, CH_3SH , $(CH_3)_2S$,

C_2H_5SH , $(C_2H_5)_2S$, S, S_2 , $(CH_3S)_2$, $(CH_3)_2SO$,

$(CH_3)_2SO_2$, SO_2 , SO_3 , H_2S

Barrow G.M., Pitzer K.S.

Ind. Eng. Chem. 1949, 41, 2737-2740.

Thermodynamic properties of some sulfur
compounds. C.A., 1950, 44, 2361i

10, 11

10, 11 ϕ

1950

$S_2, SO_2, SO_3, H_2S, CS_2, COS$ Koble
Petr. Refiner, 1950, 29, N1, 126.

C_p, H_1-H_{273} Самостоятельных распределений.
 $\Delta H_f 25^\circ C$

S_2 - Тончев, Свезгун, хим.з. 1935, 7, 442
 SO_2 - Justi. 1944.

SO_3 - Stockmayer usр, J. Ch. Ph. 1944, 12, 408

H_2S, CS_2, COS - Cross, J. Cl. Ph. 1935, 3, 168, 825
мем. о рас. Времье из NBS.

Гу-9.
св.ва

Goff J. A, Gratch S,
Jenkins S. W.

1950

S

A-1000

Trans. ASME 72, 725, 1950

Термодинам. ср-ства одноатом-
ных газов.

S-соед.

изотопи.

т.г.ф

расчет

ВФ - 1741 - II

11950

Tudge A.P., Thode H.G.

Can. J. Res. 28B, 567-78

Термодинамические свойства
изотопических соединений

Beck

1950

S West J. R.
Ind. Eng. Chem. 42, 713 (1950)

Taper. ch-ba cesos.

Source ref. for your research.

at 20°C

Б97-30-11

1952

одзор

$S, S_2, SO,$
 SO_2, SO_3, H_2S

из газов
до 1500°K

Evans W.H., Wagman D.D.
J. Res NBS 1952, 49, 141

Термодинамические потенциалы
простых серосодержащих
молекул

с. 1 S, I

S

Жанс Т. Кубаневский О
 Мух в Меланезии

11954

S298

$S_{298} = 40,1 \pm 0,01 - (115)$ ссылка на
 работу в сборе Жансе (Келли
 1941.)

Жанс Т. Кубаневский О

S

m-g
функции
до 3000

Zeise

Термодинамика

Семина у Zeise - [454] на работу.

1954

S

1958

ing cupr Kats T, Margrave J
 y. Cu - Ph 23, 983

** go 2000h

** antares of $H\frac{1}{2}=1$ so NB ($z=4$)

hoch (in H)

TOK PX

298,16

34,746

500

37,538

6000

41,276

2000

44,928

5

Stull D.R., Sinke G.C. 1956

m-g, The Thermodynamic
properties of the ele-
ments 1956.

в соответствии с
принципом свободы
исследования

2902

Los Alamos Scientific

laboratory Report LA-2110, 1957

Таблицы Q , H_T° - H_O° , S_T° , g_T^*
с 54 элементами в различных
ионных состояниях для 150
температур от $10^\circ K$ до
 $8000^\circ K$

и. грегорианский J. C. Ph 24 494, (1957)
Kolsky и др Омск (100)



S

м. 9 групп

K. J. Ivin

[1960]

J. R. Suter Sci, 1960, 42, 585

Термодинамические функции
и теплоемкость и теплоемкость серы

LA. 1960-17027c

5

Ma nounce no artipair

1960

Douglas T.B., Beckett C.W.

Preliminary Report on the Thermodynamic Properties of Selected Light-Element Compounds.

Washington, NBS Report 6928, 1960.

M. J. G.

S

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

T. J.
L. J.

Thermodynamics, 2d II

Equation $G_T - H_{298}/T$

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

$H_{298} - H_0$ ΔH_{298}

1962

S Курьер Л. В. и др.

наз

Москва, 1962

т.ф.

Периодические св-ва
индивидуальных веществ.

S rays

NBS II capus

n_i g gmm
go 5000°K



1963

S(2as)

McBride B. ugp.

Thermodynamic properties...

NASA SP-3001, Washington, 1963

	Ep	H-H	S
298,15	5,6587	1581,1	40,0861
3000	5,2581	15583,2	52,2302
6000	5,5287	21913,0	55,9921

S. (ray)

YANAF

1985

T. ϕ .

100-6000°K



S
203

1965

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

Selected Values of Chemical Thermo-
dynamic Properties Part I

$$H_{298}^{\circ} - H_0^{\circ} = 1591 \text{ кал/моль}$$

$$S_{298}^{\circ} = 40,094 \text{ кал/моль град}$$

$$C_{298}^{\circ} = 5,658 \text{ кал/моль град}$$

2

Т. ф. 2.

Всего 3814

Ваенг Н.Ф. и др.

1968

Термодинам. функции
идеальной газа даны
м-р до 6000°K .

Таблицы для $\text{H}, \text{C}, \text{H}, \text{N}, \text{O}, \text{S}$
и для 24 двух- и трехатомных
соединений тех же м-тов.

Рис. 6. ССР 1967



5
(Ideal gas)

JHNAF
II reg

1971

100-6000°K
(1965)

S

JANAF Suppl

1974

(ug. rays)

0-6000°

S(2)

1977

Barin L et al

1977

0, II, p. 601

298-2000

(corr. AG-I)

S
(Ref. St.)

1974.

JANAF

m.g.op

0-6000

Dec. 31, 1960;
Dec. 31, 1965;

March 31, 1961;
Sept. 30, 1977.

S(2)

1977.

JANAF

m.g.op.

0-6000

Dec. 31, 1960; June 30, 1961.

Dec. 31, 1965, June 30, 1971,

Sept-30, 1977



S⁻ (2)

1978

Турбин Л. В. и др.

т. сб.

Термодинамич. св-ва
и др. в-в, 3^е изд. т. 1.
стр. 172.

М., Наука, 1978.

S (2)

1978

Гурвич Л. В. и др.

т. ф.

Термодинамика св-ва
жид. в-в, 3^е изд. т. 1.
стр. 170.

М., Наука, 1978.

1980

$$S(I)$$

$$S(II)$$

Стат.
Сумма.

3 Г2. Электронная статистическая сумма и термодинамические функции Si I и Si II при высоких температурах. The electronic partition functions and thermodynamic functions of Si I and II at high temperatures. Zygmicki Wieslaw. «High Temp. Sci.», 1980, 12, № 2, 139—148 (англ.)

Методом статистич. термодинамики с учетом всех связанных электронных состояний рассчитаны электронные статистич. суммы для Si I и Si II. Для температурного интервала ~~3000—15 000° К~~ вычислены и представлены основные термодинамич. ф-ции — термодинамич. потенциал, энтропия, энтальпия и теплоемкость. Резюме

№ 1981-124

S(2)

1982

Pan Kratz L.B.

Thermodynamic Properties
of Elements and Oxides
USA Bur. Mines Bull. 672.

(298.
3000)

● (y Megbegeho)

S(g)

JANAF

1985

г.р. 3 изг. 1985, сеп 1779

Ресурс 1974

исрес. 1982

С (22²аз) Манушев В.П., Бисенбаев 995
ева И.А. и др.,

Тезисы докладов V Между-
народной конференции по
т. ф. 2. Животы и тесмология жала-
коземов и жалакоземов,
Караганда - 1995, стр. 16

сст.