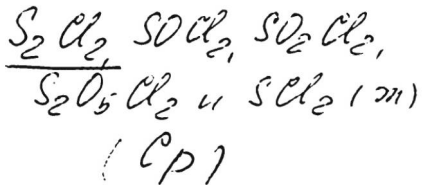


S_2Cl_2



~~1956~~

119-II-ТКВ

Бергман Г.А.

Теплоемкость при 298,15 для $S_2 Cl_2$,
 $SOCl_2$, $SO_2 Cl_2$, $S_2 O_5 Cl_2$ и SCl_2 , 2 с.

$S_2 Cl_2 (2)$

(термод. ф.)

~~119~~ 66

119-II-ТХВ

Юнгман В.С.

Термодинамические функции ($C_p, S, H-H$).

$S_2 Cl_2$ /г/, 8 е.

S_2Cl_2 , $SOCl_2$, SO_2Cl_2 (сн)
($\Delta V H$)

~~119~~ 6

119-II-ТКВ

Бергман Г.А.

Расчет теплоты испарения некоторых соединений серы с хлором при стандартной температуре, 4 с.

$S_2 Cl_2 (2x.)$, $S_3 Cl_2 (2x.)$ 

ТКВ 119-11 ~~11~~

$S_4 : Cl_2 (2x.)$, $S_5 - Cl_2 (2x.)$.

Гавриленко Т.А.

Полностью образованные дисульфиды,
7с.

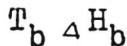
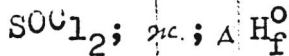
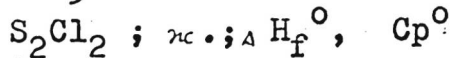
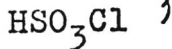
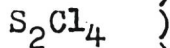
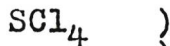
Н.ОБЗ.

II - 811 - BPP; BPP - 6011 - II

1881

Ogier

6. Compt. rend. 92, 922 (1881)



Circ. 500

M, K



εγβ φ.

Thomsen

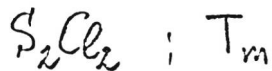
16. "Thermochemische Untersuchungen",
Barth, Leipzig (I882-I886)

S_2Cl_2 ; ac.; ΔH_f°

Circ. 500

M

Ruff and Fischer
1. Ber. 37, 4515 (1904.)



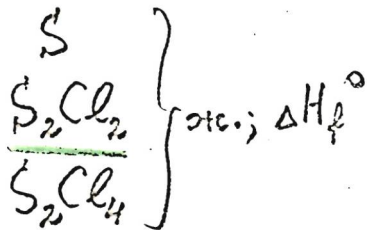
Circ. 500



II - 817

1908

Trautz.
6. Z. Elektrochem. 14, 271 (1908)



Circ. 500

M

$\Sigma_{\phi} \phi.$

II-807

1926

Harvey and Schuette
1. J. Am. Chem. Soc. 48, 2055 (1926)

S_2Cl_2 ; T_b , ΔH_f

Circ. 500

K

II-818

1929

Trautz, Rick, and Acker
1. Z. Elektrochem. 35, 122 (1929)

S_2Cl_2 ; T_b , ΔH_b

Circ. 500

K

62-1

S_2Cl_2

Truitt, H.

1929

"Z. Elektrochem"

(Hv; Tg.)

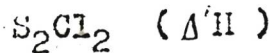
1929, 35, N3,

110-34

11-408-ibc

II-1464

1935



Barton R.C., Yost D.E.

J. Am. Chem. Soc. 1935, 57, 307-10

"The dissociation of sulfur
monochloride vapor".

C.A., 1935, 2055⁷

EX-100

90

1938

S₂Cl₂ (м) Бабаши А.К., Шербаков Ч.А.

Ж

ШОХ, 1340, 10, 13 1938, 6, 1394-8

Температура кипения
той смеси (S₂Cl₂).

ВР-805-11

Механизм (уровень реакции)
исследован

Ал

От температуры

≈ 35 мм

S_2Cl_2 в CH_3OH и C_2H_5OH (ΔH , K)

Баталин А.Х., Щербakov Н.А.

Теплота реакции однохлористой
серы с метиловым и этиловым спиртами

Изв. общ. химии, 1940, 10, № 8, 730-32

Ann. Rev., p. 23, 382

Б)

II-8/9

I952

SCl_2 , S_2Cl_2 , S_2Cl_3 (T_{m})

Whiting G.H.

J.Appl. Chem. (London), I952, 2, 390-5.

Freezing and melting of some sulfur chlorides

Ch.A., I953, 262Ic

S_2Cl_2
 S_2Cl_2

Ласм, Токлунтер

1953

Luft N.W., and Tothunter
K. H.

J. Chem. Phys., 1953, 21, 2225-26.

Внутреннее вращение
молекулы S_2Cl_2

[Ф*-поглощение, $H-H_0$] S 298,
C 298.]

ВУП
м

ВУП - 7038-II

X-54-5-5555

III (S_2Cl_2)

Роско, Мюнх

1956

8302

8402

John J. Meyer &

H. Naturforsch., 1956, 112, № 9-10,
605-606.

Труды сесс. XVIII. О науч-
ных изобретениях
8.02 и 8.03

02-04-8-26453.

II-814

1956

Br_2 , Cl_2 , ICl , ClO^- , BrO^- , I_3^- , Br_3^- ,

ICl_2^- , BrICl^- , S_2Cl_2 , S_2Br_2 , Se_2Cl_2 , Se_2Br_2 ,

I_5^- , Br_5^- , ICl_4^- (V V)

Stammreich H.

Spectrochim. acta, 1956, 8, N I, 41-45

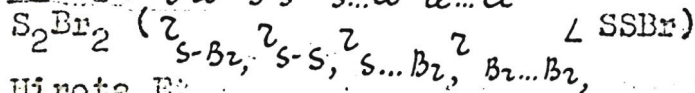
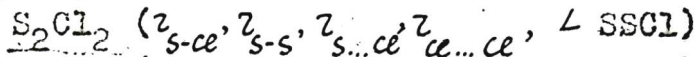
(англ.)

Методика и результаты возбуждения
спектров комбинационного рассеяния в красной
и ближней инфракрасной области.

РЖХ, 1957, № 9, 29605

II-808

1958



Nirotta E.

Bull. Chem. Soc. Japan, 1958, 31, II I, 130-138
(англ.)

Электроннографическое исследование
строения молекул монохлорида и монобромид
серы.

РЖХ, 1959, № 7,
22193

10

Всего стр. 12

B9-XII-592

1963

S₂Cl₂
S Cl₂

17 Б398. Химия серы. LXI. Определение энтальпии образования хлорсульфанов. Fehér F., Sträter F. Beiträge zur Chemie des Schwefels. LXI. Bestimmung der Bildungsenthalpien der Chlorsulfane. «Z. anorgan. und allgem. Chem.», 1963, 322, № 3—4, 172—180 (нем., рез. англ.)

Хлорирование серы, или установление равновесия вышних сульфанов с газообразным хлором, проходит в присутствии следов FeCl₃ с образованием равновесной смеси S₂Cl₂, SCl₂ и Cl₂; эта р-ция использована для калориметрич. измерений. Кратко описан метод проведения р-ции в калориметре (при 10°). Определены стандартные теплоты образования жидких S₂Cl₂, S₃Cl₂, S₄Cl₂ и S₅Cl₂ равные соответственно $-13,9 \pm 0,5$; $-12,4 \pm 0,7$; $-10,2 \pm 0,5$ и $-8,8 \pm 0,3$ ккал/моль. ΔH° образования линейно зависит от кол-ва атомов серы, что позволяет вычислить ΔH° для других хлорсульфанов: $-7,0$ ккал/моль для

B92-1583-11

X. 1965-17

Bp - 1523-11

1963

LXI. Determination of the enthalpy of formation of chlorosulfanes. F. Feher and F. Straeter. *Ibid.* 172-80. The heats of formation of liquid chlorosulfanes from the elements are calcd. from the calorimetrically detd. heats of chlorination (FeCl_2 catalyst) of chlorosulfanes to mixts. of SCl_2 , S_2Cl_2 , and Cl . For liquid S_2Cl_2 , S_3Cl_2 , S_4Cl_2 , and S_5Cl_2 , $\Delta H_{298} = -13.9, -12.4, -10.2$, and -8.8 kcal./mole, resp. The linear relation between ΔH_{298} and length of the S chain permits estn. of values for S_6Cl_2 , S_7Cl_2 , and S_8Cl_2 , as $-7.0, -5.3$, and -3.5 kcal./mole, resp. From these data and known heats of formation of sulfanes, the heats of condensation reactions of preparative interest, leading from lower to higher sulfanes and chlorosulfanes, are calcd. Richard H. Jaquith

Z. Anorg.
Allgem.
Chem.
322 (1963)

 S_2Cl_2 S_3Cl_2 S_4Cl_2 S_5Cl_2 ΔH

C.A. 1963:59:4

3371c

Bp - XII - 592

1704-II

1963

H_2S_2 , SCl_2 , S_2Cl_2 , CH_3COSH , $SCHN_2$,

CH_3NCS , $SC(NH_2)_2$ (ΔH_f , G, H, S, Cp)

Mackle H., O'Hare P.A.G.

Trans. Faraday Soc., 1963, 59,
N 2, 309-315 (ann.)

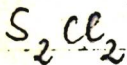
Thermodynamic properties of six
sulphurcontaining molecules

PX., 1964, 25354



ЕСТЬ ОПРИГН.

Ю.М



T_m , T_e

$T_e = 137,7^\circ C$

$T_m = -80,0$
($\pm 0,3^\circ C$)

Горюшков, Кубановский

Fortunator N. S., Kubla-
novskii V. S.

Укр. ~~Хим.~~ Х.

Ukr. Chem. Zh., 30(5), 436-41.

1964

Physicochemical study of the
antimony chloride-sulfur
monochloride system.



(~~с. 286~~ 286)

(+1)

BRW

BP-1847-II; 12 BP XII 677 1964

HNCS, DNCS, SCl_2 , S_2Cl_2 ,

CH_3NCS (Hf, Gf, Kp, Cp, S°)

Mackle H., O'Hare P.A.G.

Trans. Faraday Soc., 1964, 60,
N 4, 666-668

Thermodynamic ...

J, M

O

107

S_2Cl_2

Wada G.

1965

D-5

Фиссертаус.

(ΔHf)

Масс спектрометрия.
исследование...

1966

S_8Cl_2 удр.
хлоросульфиды.

Chemistry of sulfur. LCCVI. Simple synthesis of chlorosulfanes. F. Feher, J. Goebell, and F. R. Minz (Univ. Cologne, Ger.). *Z. Anorg. Allgem. Chem.* 342(3-4), 146-50(1966)(Ger); cf. CA 64, 8232d. Chlorosulfanes S_xCl_2 ($x = 3, 4, 5$, and 6) are prepd. by reaction of sulfanes H_2S_m ($m = 1, 2, 3$, and 4) and chlorosulfanes S_nCl_2 ($n = 1$ and 2) ($x = 2n + m$): $Cl-S_n-Cl + H-S_m-H \rightarrow Cl-S_{2n+m}-Cl + 2HCl$. In this way, large amts. of the required chain length can be prepd. The Raman spectra for chlorosulfanes up to S_8Cl_2 are given as well as complete exptl. details. C. Garnsworthy

C.A. 1966. 64. 8

10730e

12
 $\text{S}(\text{Cl}_2, \text{S}_2(\text{Cl})) (\text{Kp})$

XII 633

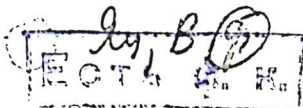
1967

Heal. H. G., Kane J.

J. Inorg. and Nucl. Chem., 1967, 29, 16,
1539-1541 (abbr.)

Ionization of sulphur chlorides in
acetonitrile.

PLH Xuvn, 1967
245974



S_2Cl_2

Фортунатов Н.С. 1970

и др.

T_m, T_b

Укр. хим. ж., 36(7),
663.

(см. $AsCl_3$) I

SCl_2 , S_2Cl_2 ($G_T - H_0$, $H_T - H_0$, S , 1975

C_p , ΔH_f° , ΔG_f° , K_p) XII 1428

Frankiss S. G., Harrison D. J.

Spectrochim. acta, 1975, A31, N2, 161-167
(ann.)

Vapour state Raman spectra and
thermodynamic properties of sulphur
dichloride and disulphur dichloride.

PIHXUW, 1975

165833

10(90)

5

S₂Cl₂

1977

Barin J, et al

v. II; p. 610

293-411(x)

411-1000

(en. Ag-1)

Cl₂ S₂ (me)

1978.

JANAF

m.g. cl-6a

0 - 1000

March 31, 1978

June 30, 1978.

S₂Cl₂

1978

Мамасуев У.В. и др.

Изр. хим. эк. 1978, 44, №1,
94-99

T_m

сш. GaCl₃-I

S₂ Cl₂

[Dm. 22808]

1985

Емеев С.С., Аксенов В.С.
и др.,

Tr;

Докл. АН УзССР, 1985,
28, N 8, 465-468.

S₂Cl₂(au)

YANAF

1985

III uzg., 1985, c. 833

m. qp.

racrem 1978

percrem 1978

8.2.22 Гейко В. И., Гладушко В. И., Боровиков А. Я.

1987
Растворимость и теплоты растворения диоксида серы и хлорида водорода в дихлориде дисеры

// Журн. прикл. химии. — 1987. — Т. 60, № 2. — С. 410—411.

Δ H₂O — — 1. Тионилхлорид — Производство. 2. Сера, двуокись — Растворение в хлоридах серы. 3. Хлористый водород — Растворение в хлоридах серы.

№ 55987

18 № 3936

ВКП 25.05.87

Изд-во «Книга»

УДК 547.551.51

ЕКЛ 17.8