

Si - S



$\text{SiH}_3\text{SH} (x, m)$
 $(T_m, T_c, \Delta vH)$

~~2757~~
2759-IV-ТХВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения, энтальпия
испарения и давление пара диметил сульфида
и димил меркаптана, 4 с.

$(S; H_2)_2 S (x, m)$

$(T_m, T_v, p, \Delta vH)$

~~1974~~
2759-IV-ТКВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения, энтальпия
испарения и давление пара дисилил сульфида
и силил меркаптана, 4 с.

$(SiH_3SiH_2)_2S(x, m)$
($T_m, T_v, p, \Delta V_H$)

7977
2760-IV-ТКВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения, энтальпия
испарения и давление пара бис-дисиланил
сульфида и три-дисиланил амина, 5 с.

~~1571~~

$\bar{H}_2 Si-S_2-Si \bar{H}_2 (x, m)$

$(T_m, T_b, p, \Delta V_H)$

2761-IV-ТХВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения, энтальпия
испарения и давление пара тетрафторо-цик-
лодисилтана, 3 с.

$S Si_2 Cl_6 (K, m)$

(T_m, T_b)

~~1974~~
2763-IV-TxB

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения гексахлор-
дисилтиана, 3 с.

$SiSCl_2$ (к, ж)

(T_m , T_b)

~~2924~~
2762-IV-ТКВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения сульфохлорида кремния, 2 с.

Si_2SCl_6 (к, 24)
(Т_{пл}, Т_к)

~~7574~~

2763-IV-ТХВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения гекса-
хлордисилтиана, 2 с.

/Дополнение к обзору/

$(SiSCl_2)_2$ (к, м)
(Т_м, Т_к)

1977

2764-IV-ТХВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения сульфохлорида кремния, 5 с.

$\text{Si} \text{ SCl}_2 (1, \text{м})$

~~2977~~

2764-IV-ПКВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения сульфохлорида кремния, 5 с.

$SiCl_3SH$ (к, м)
(T_m , T_b , p , ΔvH)

~~1974~~
2765-IV-ТКВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения, давление
пара и энтальпия испарения трихлорсилан-
тиола, 3 с.

Si'SBr_2 (х, м)
(T_m , T_b)

~~4974~~

2766-IV-ТХВ

Соколов В.Б.

Температуры плавления и кипения Si'SBr_2 ,

2 с_.

SiSiCl_2
(T_m)

Bsp- 7347 - IV

1903

M. Blix

W. Wirbelauer

Berichte d. D. chem. Gesellschaft
(603) 4220 -28

Si Sb_2

BQ-7346-IV

1903

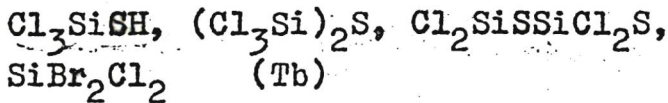
(T_m)

M. Blix

Berichte d. D. chem. Gesellschaft. Jahrg XXXVI
(1903) S. 4218-4220

5872

1985



Panckhurst D.J., Wildins C.J.,
Craighead P.W.

J.Chem.Soc., 1955, Oct., 3395-3399

The products from the ...

Be



1955

5868

(SiH_3)₂S, SiH_3Sh , (SiH_3)₂Se (Tb, Tm,
Hv, P)

SiH_3J , SiH_2J_2 , (SiH_3)₂S, (SiH_3)₂O ()

Emelens H.J., MacDiarmid A.G.,

Maddock A.G.

J. Inorg. and Nuclear Chem., 1955, 1,
N 3, 194-201

Sulphur and.

J, Be

Si_2SH_6

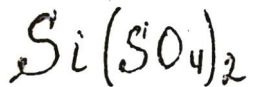
S.Si₂Cl₆

(T_n, T_b)

| 30-5870-IV | 1955

Schumb, W. C.,
Bernhard, W. J.

J. Amer. Chem. Soc.,
1955, 77, 862-3



Bsp - 5801 - IV 1958

Heppe R.

(Hf)

"Z. anorg. und allgem
chem"

1958, 296, N1-6, 114-116

5872

1957

$(\text{SiSCl}_2)_2$ (Tm.), $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{S}$ (Tb)

Schmeisser M.

Kali-Chemie Akt.-Ges. Pat. FRG

1008265, 24.10.57

Verfahren zur ...

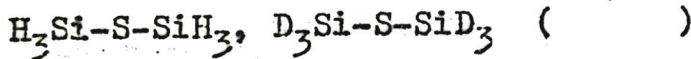
Be



$\text{Si}_2\text{S}_2\text{Cl}_4$

5869

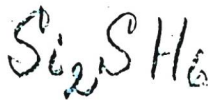
1958



Linton H.R., Nixon E.R.

J.Chem.Phys., 1958, 29, N 4, 921-24

Колебательный спектр...



J

7886 - IV

$F_2Si - S_2 - SiF_2$ (P, ΔH_v , Tb, Tm) 1961

Gutmann V., Heilmayer P., Utvary K.

Dokl. Akad. Nauk SSSR, 1961, ⁹²N 4,

942-943 (Chem.)

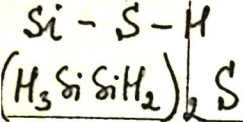
Tetrafluoro- cyclodisilthian.

$Si_2S_2F_4$

PK., 1962, 11B12

Б

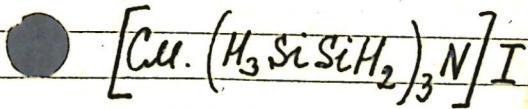
Есть оригинал.



Ward L. G. L. [B99-10014-11] 1961
MacDiarmid A. G.

J. Inorg. Nucl. Chem.,
21, N 3-4, 287

Получение и свойства
 $(H_3SiSiH_2)_2S$ и
 $(H_3SiSiH_2)_3N$.

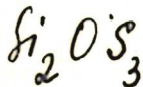


1965

Si + S
(обзор)

11 В35. Химия соединений кремния с серой. Н а а s А.
Chemie der Silicium-Schwefel-Verbindungen. «Angew.
Chem.», 1965, 77, № 23, 1066—1075 (нем.)
Обзор. Библ. 74 назв.

Х. 1966. II



Silverman M.S. 1915
Soulen J.R.

Morgan. chem., 4, n 1, 129.

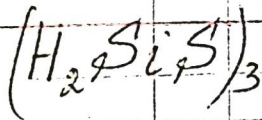
Синтез новых сульфидов
кремния при высоком
давлении. (см. SiS_2) I

$\text{SiCl}_2(\text{OSO}_2\text{F})_2$ Marteau D.D.d. 1968
Inorgan. chem.
7, N 3, 434

P

P-цие тиосульфатната
одновалентного брома
с нек-рыми ковалент-
ными хлоридами.

(См. C-S-Hal-) I
соед.



XII-6491

1975

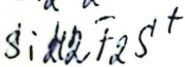
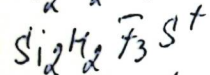
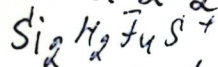
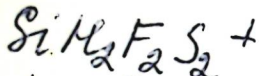
4 B26. Получение и свойства циклотри-(силатиана), $(H_2SiS)_3$. Haas Alois, Vongehr Manfred. Darstellung und Charakterisierung von Cyclotri(silathian), $(H_2SiS)_3$. «Chem. — Ztg», 1975, 99, № 10, 432 (нем.)

Реакция H_2SiJ_2 с HgS при 80° в C_6H_6 дает смесь олигомеров $(H_2SiS)_x$. Выдерживанием этой смеси на свету и последующей деполимеризацией при 210° в вакууме получен с 55%-ным выходом бесцв. $(H_2SiS)_3$ (I). Т. пл. I — 6° , выше 40° в-во полимеризуется. Получены ИК-спектр I и спектры ЯМР ^{29}Si и ПМР. В масс-спектре I найден пик молек. иона. И. В. Никитин

(Tm)

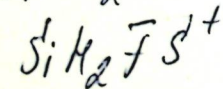
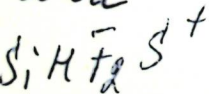
X 1976 N 4

1977



T.g.

cbba



Rosenstock H. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,

1977, 6. Suppl. N1, p 1-452

F_2SiS

1977.

Weidenbruch M.,
etal.

$Tm; Ttr; Te$ Inorg. and Nucl.
Chem. Lett., 1977, 13,
85-90

(cur. $SiF_4; \bar{I}$)

$M_2SiH_2^+$

1981
Apeloig Y., et al.

исследов.
стабильность.

Tetrahedron Lett.,
1981, 22, N34, 3297-
- 3300.

●
(ан. $M_2PSiH_2^+$; III)

F_2SiS

1987

Larson F.W.,
McDlMahon T.B.

образо-
вание,
устойчи-
вость.

Inorg. Chem. 1987,
26 (24), 4018-23.

(coll. FA_2O ; I)

HSiS^+

1988

15 В1064. Изучение структуры HSSi^+ методом многочастичной теории возмущений 4-го порядка. The structure of HSSi^+ as determined by fourth-order many-body perturbation theory. Lima E. G., Canuto S. «Chem. Phys. Lett.», 1988, 144, № 4, 362—365 (англ.)

Неэмпирическим методом ССП и теории возмущений Меллера — Плессета (МП) 2-, 3- и 4-го порядков в двухэкспонентном базисе, дополненном поляризац. ф-циями на всех атомах, проведены расчеты изомеров HSiS^+ (I) и HSS^+ (II) в линейной и угловой конфигурациях. Для I наиболее стабильной найдена линейная конфигурация, для II — угловая. Разность энергий $E_{II} - E_I$ этих конформеров составляет ~ 16 ккал/моль (МП3). Вычислены вращат. постоянные J I и II. Для перехода 5—4 значения J равны 86 и 78 ГГц, соотв. у I и II. Э. Д. Герман.

структура

(4) 

Х. 1988, 19, N 15

MSiS

1990

Musaev D. G.,

Yakovson V. V. et al.

paerim Mol. Strukt. 1990, 18-

s. n. 24.

( cell. MCN^- ; III)

Промисловат-
милатт

Om 36232

1991

KrF₂

Yang T.T., Bower R.D.,

Li-Kr-F system.

Bleeker J.A.,

J. Opt. Soc. Amer. B 1991,
(Δ₅H) 8, N 3, 548-552.

Emission spectra of KrF

in the chemical reaction
of K_2F_2 with LiH_4 .

$H_n SiS^+$

1994

Sana M., Decrem M.,
et al.

$\Delta_f H$, J. Chem. Soc., Fara-
day Trans. 1994, 90
сверхмал., (23), 3505-11.
теор. (ср. $H_n SiN^+$; III)
расчет

F: Si-S

2000

P: 1

132:326500 The pt0t-T-diagram of the Si-S system.

Odin, I. N.; Ivanov, V. A.; Petrovskii, A. Yu.;
Kozlovskii, V. F.; Rezvanov, R. R. Mosk. Gos. Uni

Moscow, Russia Zh. Neorg. Khim., 45(3),
545-547 (Russian) 2000 The phase diagram of the
title system was constructed and analyzed by DTA
and X-ray diffraction method. Silicon disulfide
and monosulfide are form the melt; melting and
sublimation takes place congruently for the former
incongruently for the latter.

C.A. 2000, 132

LiSO^+

(Dm. 41790)

2003

Lixiang Su, Yuxiang Bu
et al.,

структурный
анализ

Chem. Phys. Lett,
2003, 377, NY, 462-

- 468