

Silly



Si Chu

1933

us-g given

Vest PM. Blair 2

J. Am. Ch. Soc 55, 2610

1938

Silly

w-g. ym

Herman
of their Phys 6, 406

Post D.M.:

1938 7

Silly Proc, Indian Acad.
Sci, 8A, 333 (1938)

17/5

1950

SiCl_4

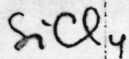
Villa H.

T. Ø.

J. Soc. Chem. Ind. (London) 69, Suppl.

N^o 1, 9-18

Термодинамические данные по хлоридам металлов.



černý C. Eidos E

1953

chem. Zprávy, 1953, 47, 1742

S298,

m. sp.

100-1000°K

24/10
okl. 30m

(all. CCl_4) II

Stell

[BQ-5783-IV]

1954

Wg zum
go 1500°K

Schneider B. Pliva J.
chem. Listy 48, 336-47, 1954

Колес. спектры неких галоцированных силанов

2500K не полагать

Расчет ρ I при μ

$$\gamma = 642,5 \cdot 10^{-40} \text{ cm}^2 = (\gamma_A \cdot \gamma_B \cdot \gamma_C)^{1/3}$$

колеб. пост. по Torkington P

γ cm²  18, 1373, 1950

и прочие члены не учтены (2)

T _{9K}	q*	S
258,15	63,52	79,07
400	68,36	85,67
600	76,84	95,37
800	81,68	102,51
1000	86,36	108,09
1200	91,44	112,07
1500	95,51	118,47

SilCl₄ Schneider B., Pliva J. 1954.

chem. listy, 48, 336;

Coll. Czechosl. Chem. Comm.,
19, N4, 653

m. p.

298,15 -
1500°K

Колебательные спектры
некоторых галогенди-
воксидных соединений. I. Дина-
мические и потенциалы
ные потенциалы и тер-

1390-8899-IV



магнитные св-ва в-в

ряда $\text{SiCl}_n\text{Br}_{4-n}$

$n = 0, 1, 2, 3, 4.$

SiCl₄

1951

u-g gus
90 1000°

Černý C., Erdoš E.

Collection Czechoslov Chem. Comm
19, 646

(11-0470-11)
BQD-7470-11

Mercury gus. gus CH₄, SiH₄ u
ux zaroit z amlely eubet.

Pacree us F igudumc

d SiCl = 2,01

(Tanizaki u g. J. Chem Soc
Japan, Pure Chem Sect 69, 604, 1948; Chem Abs + 14, 201)

$$w_1 = 424 \quad w_2 = 150(2) \quad w_3 = 610(3) \quad w_4 = 221(3)$$

(DeWaele et al.: J. Phys Chem. 56, 355 (1952))

T°K	S	σ^*
298.16	79.06	63.48
400	85.65	68.32
500	90.92	72.33
600	95.35	75.81
700	99.16	78.88
800	102.50	81.63
900	105.46	84.11
1000	108.12	86.38

SiCl₄

Микава У.

1960

У. Стейн Soc. Japan, 1960, 81, 1512.
(на японском языке)

из жидк.

100-1500°K

Расчет термодин. свойств в интервалов и их производных.

Расчет по Гиршл. $Z_{Si, Cl} = 2,02 \text{ Å}$

$D_i = 424, 150, 610, 221$

$U_1, U_2, U_3 = 2,523 \cdot 10^{-112} \text{ cal}^2$

D_2 - диаметр вращ. D_3 - диаметр вращ.

TOK - P S

298,15	63,43	79,01
500	72,28	90,88
1000	86,33	108,07
1500	95,42	118,41

Sicily

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

1961

Thermodynamics, 2d II

Знаменна $G_T - H_{298}/T$

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

$H_{298} - H_0$  ΔH_{298}

T. p.
vayob

Sily

газ

Гурвич Л.В. и др.

1962

Москва, 1962

т.ф.

Термодинамические св-ва индивиду-
альных веществ.

$\text{SiCl}_4(\text{gas})$

McBride B. u. gp.

1963

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

$M = 169,918; \sigma = 12; p_M = 1$
 $v_c(\text{di}): 424, 150(2), 608(3), 221(3)$

$$I_A = 63,42 \cdot 10^{-39}$$

$$I_B = 63,42$$

$$I_C = 63,42$$

	Cp	H-H	S
298,15	21,6446	4.645,3	79,0646
3000	25,7782	73081,5	136,3004
6000	25,8203	150500,3	154,1863

Silly

т.ф.

50-2000°K

Вср-9789-11

Nagarajan G.
Bull. Soc. chim. Belg.,
73, N9-10, 768

1964

Средние асимметричные ко-
лебания нек-рых темпера-
турных молекул и типа
XV. VIII. температурно-
го кристалла.



(Сил. SiF₄) III

SiCl₄ (rag)

JANAF

1968⁻

T. p.

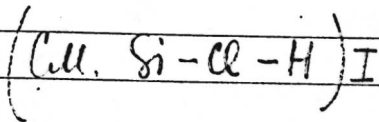
100 - 6000° K

SiCl₄

Шаунов Ю. Х. и др. 1966
МФХ, 40, N8, 1893

т. оп.
298,16-1500°K

термодинамика р-ции
гидрохлорирования Si.



SiCl_4

т.т.

250-6000°K

1987

Андреев А. А., Маслов П. Г.

ис. прикл. химии, 40, № 12,
2787.

Периодич. св-ва ряда
газообразн. соединений как
ф-ции от темп-ры.

(соед. SiO_2) II

1968

SiCh_y

De Alti G.,
Galasso V., Bigotto A.

T. op.

Corsi e semin. chim.
CNR' e FG, N 14, 46-47

(ucc. SiH₄) III

SiCl₄

Лангдус и. и. и др. 1968
тепловиз. вое. т-р,

6, N1, 62

Ср
400-1000°K

Расчет. тепловескости
паров галоидзамещен-
ных монохлоридов и
метана.

 (см. СН₃Сл) II

SiCl₄

m. sp.

II

Ресок С. Г. и др.

1968

Г. Мовс. Spectrosc.,

24, N 1-4, 351

ИК-спектр, характерные
корреляционные взаимодействия
сильные, средние алкени-
ческие и эффект сокра-
щения мал-ов SiCl₄.

(Сил. SiCl₄) III

SiCl_4

Толосова Р.М. и др. 1971

м. гос. химии,
1971, 45, № 5, 1066.

м. ф. 2.



(См. SiH_4) II

Silly
(Ideal gas)

100-6000°K

(1964)

JANA 1-

II usg

1971

Si Cl₄
(up. 20g)

JANAF Suppl 1974

0-6000°

Si Cl₄

1944

Kotake Masahiro et al.

Bull. Res. Lab. Nucl. React.
1944, 2, 13-29 (Eng)

ссылка по
соединению

(см. CO_3^{2-} ; II)

Srully (2)

1984

Pankratz L.B.,

m. sp.

298.15

1000K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, P. 613.

SiCl₄ (2)

1984

Pankratz L. B.,

m. p.

298.15

2000 K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, p. 591.

LiCl₄(2)

1985

YANAF

m. q.

III узг., 1985, с. 877

назем 1970

непосред 1970.

Lilly

[om. 32761]

1989

Stølevik R.,

m. g. 2.
pacrem. Acta Chem. Scand., 1989,
43, n 8, 758 - 762.