

Si-Cl_2

SiCl_2

Никл 7.

Diss. Tech. H., Stuttgart, 1953, 143,

7
Ztsch. Nationalbibliogr. 1955, B,
N 15, 1082

От азобраском дихлориде
кремния. Определение
стандартных теплот
образования и энтальпии

SiCl_2

газ

Гурвич Л.В. и др.

1962

Москва, 1962

т.ф.

Термодинамические св-ва индиви-
дуальных веществ.

SiCl_2 (gas) McBride B. ugp. 1963
Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington, 1963

$M = 99.004$; $\sigma = 2$; $p_M = 1$
 $V_i(d_i)$: [410], [240], [560].

$$I_A = [4, 53] \cdot 10^{-39}$$

$$I_B = [32, 55]$$

$$z = 2, 03$$

$$I_C = [37, 08]$$

$$L = 1100$$

CP

298,15

12,2947

3000

13,8903

6000

13,9057

H-H

S

2987,4 67,0662

40064,2 98,2783

81765,9 107,9128

SiCl_2 (ray)

YANAF

1965

T. ϕ .

298 - 2000°K

1967

SiCl_2

Антонов А.А., Маслов П.П.

т.о.

Ис. хим. элемент, 40,
N 12, 2787

250-6000°K

Периодич. св-ва ряда
газообразн. соединений
как ф. уи ато-
миче  раиуры
(см. SiO_2) II

Sill₂ YANAF
(Ideal gas) 11 49

100-6000°K
(1969)

1971

SiCl₂
(up. 2as)
0-6000°

JANAF Suppl 1974

Cl₂Si (2)

1977

JANAF

m.g. sp.

Dec. 31, 1960,

Dec. 31, 1969.

0 - 6000

Dec. 31, 1970

Dec. 31, 1976,

Dec. 31, 1977.

SiCl₂(v)

1977

Barin J, et al.

298-2200

v.II, p. 647



(Cur. AG-I)

$SiCl_2$ Яковлев О П.

1977

Автореферат на соискание
ученой степени к хн
т.д.ср. Термодинам. анализ
и исследований равновесия...

SiCl₂(2)

[Dm. 19635]

1978

Козлов В. Т., Тюлькович-
ев В. С.

ОМЧЛТЭХУМ. Ден.

N 1474/78 Ден., Черкас-
сы, 1978.

расчет
сил.
пост.
и термоф.
ф-ий

$\text{SnCl}_2(2)$

1984

Pankratz L.B.,

m. sp.

298.15

2000 K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, p. 611.

$\text{SiCl}_2(2)$

1984

Parkratz L.B.,

m.p.

298.15

2000 K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, p. 589.

SiCl₂(2)

1985

YANAF

m. sp.

III uzg., 1985, c 835

pacem 1977

nepeorem 1977