

TiCl₄



Bd-9315-IV

1933

TiCl₄

Yost D.M., Blair C.

S^o
298

J. Amer. Chem. Soc., 1933,
55, 2610-11

C.A. 1933, 3389

1954

TiCl₄

~~Barth~~ Tirumalesa D., Rao V.B.
Indiana J. Phys., 28, 216 (1954)

Синтетическое получение и термод.
св-ва TiCl₄

TiCl₃

TiCl₂

TiCl₄

m.p.

Skinner G.B., Ruchowstein RA 1955

J Chem Phys. J Phys. Chem
1955, 59, 113

до 2000° температуром св-ла
и поперек нити

cut TiCl₂

1956

$TiCl_4$

Altmann D., Farber M., Mason D.M.

Т.Ф.

J. Chem. Phys., 1956, 25, 531.

Термодинамические св-ва хлоридов
ТИТАНА.

с.м. Ti

$TiCl_4$ Hawkins N. J., Carpenter B. R. 1956
J Chem. Phys. 23, 1700 (1955)

Синтетическое вещество, ИК-спектр
и термодинамические свойства $TiCl_4$

1961

Tice₄Lewis G., Randall M.,
Pitzer K., Brewer L.Thermodynamics, ed II

T.f.

Значения $G_T - H_0 / T$ при $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$ $H_{298} - H_0$  H_0

1945

TiCl₄ (ray)

MANAF

T. ϕ .

100- 6000°K

TiCl₄

Creighton J. A. и др.

1966

J. Chem. Soc., Inorg. Phys.
Theoret., N2, 268

m. sp.

298,15 -

1500°K

Спектры в далекое ик-
область и термодин.
св-ва VCl₄ и TiCl₄



(Сп. VCl₄) III

TiCl₄

1970



Клеменов В. Л. и др.
Изв. высш. учеб. завед.
Хим. хим. технол.
1970. 13(8). 1104. - 8 (русск).

м. г. г.

О. А. 1970. 73

(см ВЗ₂) II

Till
(Ideal gas)
100 - 6000°
(1904)

JANAF
Tugg

1971

TiCl₄ (v)

Clark R. J. H.;
et al.

1972

Vi c.n.

"Inorg. Chem.",
1972, 11 (1), 56-61.

T. g. cp

● (crs. TiCl₄; III)

TiCl₄(2)

1973

Bovin J, et al.
o. I, p. 763

298-2000

Cell. Ag F-1

Tilly (2)

1984

Parkratz L.B.,

m.p.

298.15

U.S. Bureau of Mines,

2000K

Bull. 674, P. 690.

TiCl₄

1988

Baran E.J.,
González-Baró A.C.

m. p. r. J. Mol. Struct. 1988.
178. C. 343 - 345.

(see. CrCl₄; II)