

Ti-защелка

Ti-Hal

Hal = Cl; Br; F; I;

(m.p. 2)

Klimov v. 2;
et al.

1970

"Izv. Vyssh. Ucheb. Zaved;
Khimi. Khim Technol.
1970, 13(8), 1104-8.

• (em. Be₂; II)

TiCl₄; Ti-Hal. (Om. 19157) 1972.

7 10 Б726 Деп. Термодинамические функции тетрагалогенидов титана, циркония и гафния в газообразном состоянии. Цирельников В. И., Селиванов Г. К., Мальцев А. А. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1972. 7 с., библиогр. 10 назв. (Рукопись деп. в ВИНТИ, № 5152-72 Деп. от 29 ноября 1972 г.)

T.g.φ.

На основании экспериментально полученных колебательных частот паров тетрагалогенидов титана, циркония и гафния, эксперим. и оценочных данных по их структуре и расстояниям металл — галоген вычислены термодинамич. функции этих соединений в интервале t -р 298—2000° К в газ. состоянии.

Автореферат

Х. 1973. № 10



TiF_4

$Ti-Hal.$
 $Hal = Cl, F, I, Br$

1973

177855f Thermodynamic properties of titanium, hafnium halides. Ivolgin, V. I.; Zakharova, A. S.; Kurova, T. A. (USSR). *Fiz. Tverd. Tela* 1973, 133-8 (Russ.). Ed. by Ivanov, G. A. Leningrad. Gos. Pedagog. Inst.: Leningrad, USSR. The anal. equations for the sp. heat, enthalpy, entropy of simple Ti and Hf gaseous halides were derived by statistical method for the harmonic oscillator-rigid rotor on the basis of literature data. The thermodyn. functions for the mixed halides were obtained by following method derived previously (I., 1974) based on the approximation relation between the thermodyn. functions of similar compounds. The coeffs. of the equations are given for TiF_4 , $TiCl_4$, TiI_4 , TiF_3Cl , TiF_3Br , TiF_3I , $TiCl_3Br$, $TiCl_3I$, $TiBr_3I$, TiF_2Br_2 , TiF_2I_2 , TiF_2ClBr , TiF_2ClI , TiF_2BrI , $TiCl_2Br_2$, $TiBr_2I_2$, $TiFCl_3$, $TiFBr_3$, $TiFI_3$, $TiFCl_2Br$, $TiFCl_2I$, $TiFBr_2Cl$, $TiFCl_2I$, $TiClBr_3$, $TiClI_3$, $TiClBr_2I$, $TiBrI_3$, $TiBrI_2F$, $TiFCIBrI$, and $TiCl_2BrI$ and for the corresponding halides.

m.g.p.

C. A. 1974, 8/1 N26

111X-155-1XV
B99-551-XV

ГЛ - НЗ

Вр - 551 - XVII

1973

НЗ - НЗ

2 Е498. Термодинамические свойства галогенидов титана и гафния. Иволгин В. И., Захарова А. С., Курочкина Т. А. В сб. «Физика тверд. тела». Л., 1973, 133—138

Т. 4. 9р.

Приближенным статистич. методом, предложенным ранее (РЖФиз; 1959, № 4, 7894), рассчитаны термодинамич. ф-ции 70 галогенидов Ti и Hf . Приведены ф-лы для расчета S_p^0 , $(H_T^0 - H_0^0)/T$, S_T^0 и ϕ^* . Указывается, что предложенные расчетные ф-лы дают удовлетворительную точность для галогенидов Ti в интервале t -р 250—3000° К и для галогенидов Hf — в интервале 200—3000° К.

В. Ф. Байбуз



(43) IV

ф. 1974 N. 2

Ti₂Cl₆(2)

1977

Brown J, et al

O. II, p. 744

298-2000

(av. 49-5)

Ti₂Cl₆(2)

oiv. 20342

1984

Kubaschewski D.,

High Temp. - High Pres-
m. p. ? series, 1984, 16, N 3,
289 - 293.