

Lr-C-coefficient

Zr-C-соединения.

1960

14Б368. Теплоты взаимодействия галогенидов циркония со сложными эфирами. Осипов О. А., Клетеник Ю. Б. «Ж. неорган. химии», 1960, 5, № 10, 2220—2222.—Теплоты образования ($\Delta H(\text{обр.})$) комплексов (1:1 и 1:2) ZrCl_4 (I) и ZrBr_4 (II) с этилформиатом, этилацетатом и этилбутиратом определены из измерений теплот растворения I и II и их комплексов в избытке эфира. (Метод см. РЖХим, 1955, № 7, 11279; 1959, № 19, 67495; 1960, № 4, 12895; 1961, 2Б108). Измерена также теплота растворения ZrJ_4 в этилацетате (24,7 ккал/моль). Теплота присоединения 1-й молекулы эфира составляет ~ 20 ккал/моль, второй 3—5 ккал/моль, что соответствует ранее предложенной схеме диссоциации комплексов I и II (РЖХим, 1959, № 20, 71011; 1960, № 2, 4330). В ряду I—II— ZrJ_4 закономерного понижения $\Delta H(\text{обр.})$ не наблюдается. О. Г.

х.1961.14

Ti-C-komplexen

1966

Schlaefter H.L.,
Wille H.W.

Z. anorg. allg. Chem.,
340, N1-2, 40

I (all. Ti-C-komplexen.)

51126.7587

Ch, TC

29857

Zr-C(соедин)

1975

3533

Lappert Michael F., Patil Daulat S.,
Pedley J. Brian. Standard heats of forma-
 tion and M-C bond energy terms for some
 homoleptic transition metal alkyls MR_n.
 "J. Chem. Soc. Chem. Commun", 1975, N 20,
 830-831 (англ.)

0513 пик

477 478

ВИНИТИ

(См. $Ti[CH_3Si(CH_3)_3]_4$; T

Вср - 1788 - XVII

Жз - С (соез)

1977

Валдусси Б.

(Р, ΔН, ΔS)

" VII Всес. конф. по
калориметрии 1977.

расшир. тезисы докл.
и. уагетников конф."
М. 1977, 33-34 (амм).



(см Тi - С; I)

ZrC-C
сплав

1981

тепло- и
температу-
ропроводн.

1) 2 Е346. Тепло- и температуропроводность при высо-
ких температурах бинарных сплавов системы ZrC—C,
полученных методом химического газофазного осаж-
дения. Фридлендер Б. А., Соколов В. В.
«Теплофиз. высок. температур», 1981, 19, № 5, 968—972.

Приведены новые данные по тепло- и температуро-
проводности пиролитич. карбидографитов системы
ZrC—C в интервале т-р. 950—2100° С. На основании
анализа концентрационной зависимости теплопроводнос-
ти показано, что для материалов, полученных при т-рах
осаждения 1350—1650° С, структура пироуглерода, вхо-
дящего в осадок, изменяется от изотропной до кристал-
лоориентированной в зависимости от содержания кар-
бидной фазы. Библ. 12.

Резюме

ф. 1982, 18, № 2.

Эн-органика

1987

Алеханян А. С.,

Маскерова И. П. и др.

Р, 4 Нз; Докл. АН СССР, 1987,
292, № 2, 376-379.

(См. Ал-органика; I

Азетис-
азеточант
у
дз

(om. 25 529)

1987

Алиханьям А.С., Мале-
рова И.П., Гринберг Я.Х. и др.

термидин.
сублима-
ции

Докл. АН СССР, 1987, 292,
№ 2, 376-379.

Ацетилацетонаты Zr

1987

Alikhanyan B.S.,
Malkerova I.P., et al.

Dokl. Akad. Nauk
SSSR, 1987,

376-9.

I

(соед. Ацетилацетонаты Cr ; ~~II~~)

масс
спектр.
исслед.
соединения -
исск

Zr-C

1994

(pap. guayp.)
[121: 19370j Calculation of phase diagrams of interstitial compounds. Gusev, Alexander I.; Rempel, Andrei A. (Inst. Solid State Chem., Ekaterinburg, Russia 620219). *J. Phys. Chem. Solids* 1994, 55(3), 299-304 (Eng). The previously proposed order parameter functional method is considered for application to phase equil. in ordering nonstoichiometric interstitial compds. MX_y . Equations are derived for calcg. the ranges of temp. and compn. where a disordered phase and ordered phases exist. The ordering was taken into account for the 1st time to calc. the phases diagrams of the Zr-C, Hf-C, Nb-C and Ta-C systems, and the possible types of nonstoichiometric ordered carbide phases were detd. Superstructures of the M_4X_3 and M_8X_7 type cannot be formed in nonstoichiometric MX_y compds.

(+3) [X]

C.A. 1994, 121, N 2