

Al — C

1944

Al-C-~~comp~~

Jones D. E. H.,
Wood Y. L.

J. Chem. Soc.,

ΔH_f
(chem M-c)

1971, A, v 20, 3132

● (Cu. Al-C) III

Al. C - опатики)

1974

(сери)

I with Martin B.

(A Mf)

"J. Organometal Chem"
1974, 76, N2, 171-201.
(анн)

(см Zn. c; I)

Al-C (соедин.)

1944

8 Б609. Энтальпии сгорания трис(ацетилацетонато) производных трехвалентных алюминия, галлия и индия.

Cavell Kingsley J., Pilcher Geoffrey. Enthalpies of combustion of tris-(acetylacetonato) derivatives of aluminium(III), gallium(III) and indium(III). «J. Chem. Soc. Faraday Trans.», 1977, Part 1, 73, № 10, 1590—1594 (англ.)

ΔH сгорания

В бомбовом калориметре определены энтальпии сгорания трис(ацетилацетонато) пр-ных Al, Ga и In. Значения $-\Delta H$ (сгор.) кдж/моль при 298,15 К составили для крист. $\text{Al}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_3$ $7948,4 \pm 1,1$, $\text{Ga}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_3$ $7963,0 \pm 3,6$, $\text{In}(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_3$ $7961,1 \pm 2,8$. На основе найденных и лит. данных рассчитаны средн. величины вклады ($\bar{D}$) связей М—О в величины энтальпий образования изученных соединений, составившие для Al 215,6, Ga 156,0 и In 136,6 кдж/моль. Изменение величин $D(\text{M—O})$ в ряду Al, Ga, In соответствует изменению величин $D(\text{M—Me})$ в соединениях MMe_3 . Ж. Г. Василенко

42



2, 18, 1948

Комплексы Al (отаника) 1983

Sawhney S.S., Sati R. M.

Thermochim. acta, 1983,

66, n1-3, 351-355.

(Сер. Комплексы Cd; I)

Al-C-

-оптанику

F: Al-C

P: 1

1995

2Б314. Давления паров и стандартные молярные энтальпии сублимации бензоилацетонатов бериллия (2+) и алюминия (3+). Vapour pressures and standard molar enthalpies of sublimation of beryllium(II) and aluminium(III) benzoylacetates / Ribeiro da Silva Manuel A. V., Monte Manuel J. S., Huinink Jan // J. Alloys and Compounds. - 1995. - 224, N 2. - С. 181-183. - Англ.

С использованием как торсионного, так и эффузионного методов измерены давл. паров крист. бис(бензоилацетоната)бериллия(2+) (I) и трис-(бензоилацетоната)алюминия(3+) (II) как ф-ции т-ры при т-рах 415,7-437,6 и 461,9-478,2К соотв. Из т-рной зависимости давл. паров получены энтальпии сублимации при средней т-ре эксперимента: 'ДЕЛЬТА'[sub]° (I, 426,6K)=151,6'+-1,8 кДж*моль{-1} и 'ДЕЛЬТА'[sub]Н° (II, 470,1K)=186,6'+-2,1 кДж*моль{-1}. С использованием оцененного значения 'ДЕЛЬТА'[cr]{g}[]C[p]°=-50 Дж*моль{-1}*K{-1} для обоих комплексов Be(2+) и Al(3+) рассчитаны станд. мол.

X. 1996, №2

энтальпии сублимации при 298,15K: $\Delta_{\text{суб}}^{\circ}$ (I, 298,15K)=158,0'±1,8 кДж*моль⁻¹ и $\Delta_{\text{суб}}^{\circ}$ (II, 298,15K)=195,2'±2,1 кДж*моль⁻¹. Результаты сравнены с лит. данными.. DHs, p.

Амида Al
Al - C - соединяет

2000

Термическая
стабильность
в газ. фазе

134: 137275y Investigation of the thermal properties of tris-bis(trimethylsilyl)amides of Al, Ga, In and their derivatives. Mazurenko, E. A.; Tsymbal, L. I.; Zheleznova, L. I. (Inst. Obshchei i Neorg. Khim. im. V. I. Vernadskogo, NAN Ukrainy, Kiev, Ukraine). *Ukr. Khim. Zh. (Russ. Ed.)* 2000, 66(9-10), 59-61 (Russ), Institut Obshchei i Neorganicheskoi Khimii im. V. I. Vernadskogo NAN Ukrainy. The authors present a thermogravimetric study of the title amides of Al, Ga, In, and their complexes with acetonitrile, DMF (DMF), and dimethylsulfoxide (DMSO) detg. the corresponding temps. of desolvation, sublimation, thermal decompn. and stability in gaseous phase.

(#20) 

Амида



Ga,

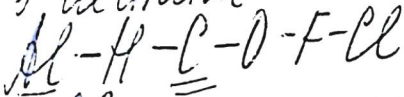
Амида In

C. A 2001, 134, N10

55 молекул
из смеси

Om 41383

2002



Al - соединенные

Mark D. Allen -
dorf, et al,

термохим. J. Phys. Chem. A 2002, 106,

2629-2640.