

DL-By

V 3860

1950

AlCl , AlF , AlBr , AlJ , AlCl_2 , AlF_2 , AlBr_2 ,
 AlJ_2 (Hf, Do, S)

AlF_3 , AlCl_3 , AlBr_3 , AlJ_3 (S)

Encl. 1. 11.

Irmann F.

Helv. Chim. Acta, 1950, 33, 1449-57

The energy of formation of aluminum (I and
II) halides

WPK₂ J

2F²

CA., 1951, 430b

V 3871

1958

Al_2Cl_6 , Al_2Br_6 , $\text{Al}_2\text{Br}_2\text{Cl}_4$ (P, ΔHs)

Dunne Thomas G., Gregory N.W.

J. Amer. Chem. Soc., 1958, 80, N 7, 1526-1530

Vapor pressures of aluminium chloride
aluminium bromide and the mixed halide
phase $\text{Al}_2\text{Br}_2\text{Cl}_4$

ECTB Q. 11.

PX., 1958, N19, 63694

Be

F

V 3857

1987

AlCl , AlCl_2^- , AlBr , AlBr_2^- (Kp, ΔH_f)

Duke F.R., Carfinkel H.M.
J. Phys. Chem., 1961, 65, N 3, 461-463

Complex ions in fused salts, Silver
halides

K_2W

F²

PX., 1961, 235512

ЕСТЬ Ф. 4.

AlOBr

1194

2B6. Методы получения и свойства оксибромидов AlOBr. Система алюминий — кислород — бром. Hagenmuller Paul, Rouxel Jean, Le Neindre Bernard. L'oxybromure AlOBr: modes de formation, propriétés. Le système aluminium — oxygène — brome. «C. r. Acad. sci.», 1961, 252, № 2, 282—284 (франц.). — При взаимодействии избытка AlBr_3 (I) с As_2O_3 (II) в герметически закрытой трубке при 440° с последующим нагреванием полученного продукта до 300° для удаления избытка I и II синтезирован AlOBr (III) — белесый волокнистый осадок 99%-ной чистоты. Вместо II можно использовать окислы Cu, Zn, Bi, Ti, Tl и Al. После 8-дневного прокалывания при 440° III кристаллизуется в ромбич. системе с параметрами a 6,73, b 10,02, c 4,92 Å. Оксибромид III очень гигроскопичен, легко гидролизуются, при 20° взаимодействует с NH_3 , при 100° — с Cl_2 и при 350° с O_2 с образованием соответственно AlONH_2 , AlOCl и Al_2O_3 . Проведено термogravиметрич. исследование III. Показано, что его разложение протекает в 3 стадии: до 460° устойчив III, в интервалах 490 — 600° и 600 — 720° устойчивы соответственно $\text{Al}_3\text{O}_4\text{Br}$ (IV) и $\text{Al}_5\text{O}_7\text{Br}$ (V). Приведены данные дебаеграмм IV и V.

В. Цапкин

Ф. 1962.2.

AlBr₃·Br⁻ Gearhart Richard C. 1975

(20)

"Inorg Chem" 1975,

14(10) 2413-16 (Eng)

(see AlCl₃·Cl⁻; III)

X-45-12102

X-45-12102

Al Br₄⁻ (exposed novob 6 1977
p-pe)

Akitt J.W.
J. Magn. Reson. 1977,
25(2) 391-2 (eng)

● (see AlCl₄⁻; 1)

Al₂Br₆

[Oñ. 19449]

1984

Kubaschewski O.,

оценка
S^o298,
Cp;

High Temp. - High Pres-
sures, 1984, 16, N2,
197-198.

Al-Bi

1985

103: 43534q A comparison of experimental and CALPHAD analyses of the aluminum-bismuth-gallium system. Girard, C.; Bros, J. P.; Agren, J.; Kaufman, L. (Lab. Chim. Gen., Fac. Pharm., 13385 Marseille, Fr.). *CALPHAD: Comput. Coupling Phase Diagrams Thermochem.* 1985, 9(2), 129-41 (Eng). The data for the Al-Bi, Bi-Ga, and Al-Ga (K. et. al., 1982) systems were analyzed and described by subregular soln. model. The data were combined to describe the Al-Bi-Ga ternary system by using the Muggianu equation. Calcd. isothermal sections are given at 800, 100 and 1200 K. Calorimetric and phase equil measurements were made to test the evaluations.

graphical
evaluation

② 
C. A. 1985, 103, N 6

Al₂Br₆(K)

1986

Герман А.М., Кондратьев Ю.В.

и др.,

XI Всесоюзная конференция
по комориметрии и систем-
ной термодинамике,
Новосибирск, 1986. Тезисы
докладов, ч. I, 3-4, 48-49.

Al₂H₆

48-49

AlF₃ Br⁻(2) (Om. 25644)

1987

Тавровиш Е. Н., Сорокин

Е. В., Сорокин И. Д.

Kp, Δ₅H; Координат. перем.,
1987, 13, № 3, 325-329.

ALF₃ Br

1987

Тавришвили Е. Н.,
Скокан Е. В. и др.

Δ H_f; Координат. химия,
1987, 13, N3, 325-329.

(сер. ALF₃ Cl; I)

1988

3 Б1249. Колебательный анализ смешанных галогенидов алюминия. Vibrational analysis of aluminium mixed halides / Mohan S., Gunasekarn S., Manoharan K. // Acta Cien. Indica. Phys.— 1988.— 14, № 3.— С. 125—134.— Англ.

Методом кинетич. постоянных рассчитаны силовые постоянные молекул смешанных галогенидов алюминия, AlCl_2Br (I) и AlClBr_2 (II), симметрии C_{2v} . С полученными силовыми полями рассчитаны средние амплитуды колебаний для всех типов связанных и несвязанных расстояний в I и II, рассчитаны постоянные кориолисова вз-вия и центробежного искажения I—II.

Г. М. Курамшина

X. 1991, № 3

$Al_2Br_7^-$

[om. 36572]

1992

$AlBr_4^-$

Кудин А.С., Бурдуковская П.П.

$AlBr_3$

Урб. Вузов. Химия и хим.
технологии, 1992, 35, N5,

ΔH

104-108.

Жетанские об разования
запрограмированных отливательных

конкретно заповедь архимандрита.

