

B-cl

V 4838

1963

VCl_2^- ; VCl_2^{1-} ; VCl_3 ; VCl_4^+ ;
 VCl_5^{2+} ; VCl_6^{3+} ; VCl_4 .

Миронов В.Е., Кульба Ф.Я., Федоров В.А., Никитенко Т.Ф.

Ж. неорганической химии, 1963, 8, № 8, 1852-1856;
Потенциометрическое исследование хлоридных
комплексов висмута.

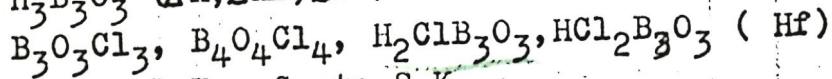
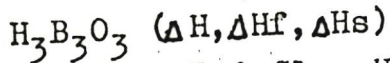
РЖХим., 1964, ИЗВ73

В., М.

Ф

BP-7075-V; V4506

1964



Porter R.F., Gupta S.K.

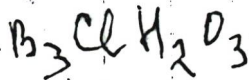
J. Phys. Chem., 1964, 68, N 2, 280-289

Further observations of the stabilities and reactivities of gaseous boroxines

PJX.1964, 235476

F

Gl., M., W



1965

В₁₀ Ал

23 В8. Хлородекаборан. Hillman Manny,
Mangold D. J. Chlorodecaborane. «Inorgan. Chem.»,
1965, 4, № 9, 1356—1357 (англ.)

Для получения хлородекаборана (I) медленно прибавляли 1,1-дифторэтан к смеси декаборана и AlCl_3 в CS_2 , перемешивали 1 час (смесь закипала и кипела еще ~2 часа), фильтровали, р-ритель удаляли, остаток перегоняли, получали основную фракцию (т. кип. 79—85°/0,3—0,5 мм) и еще 5 фракций с более высокими температурами кипения, содержащими I, этилхлородекаборан (II), диэтилхлородекаборан (III) и небольшие кол-ва.

Тм

X. 1966. 23

триэтилхлородекаборана. Основную и 1-ю фракции выдерживали 12 час. при 0° , фильтровали на холоду, бесцветный тв. осадок содержал 94% I, 5,7% II и 0,3% III. Из фильтрата и др. фракций дополнительно получали в-во, содержащее 92—95% I. Перекристаллизацией продукта из пентана выделяли изомеры I, имеющие т. пл. $73-4^{\circ}$ и $58-60^{\circ}$ (по данным ИК-спектров, более низкоплавкое в-во представляло, вероятно, смесь 1-го и 2-го изомеров). Обсужден механизм протекающих реакций.

А. Каменев

Be, B, Mg, Al (галогениды, окислы 1968
и оксигалогениды) (термодинам. св-ва)
IX 821 9 15

Greenbaum M.A., Farber M.
Perform. High Temperat. Syst. Vol. 1, New York -
London - Paris, 1968, 1-8 (англ.)
Studies of the thermodynamic properties
of the light metals

РНХим, 1970 15
561027

~~Оригинал~~

○

М, Б, Ю (ф)

$M(MeCN)_n^{m+} (M'Cl_n)_m (Tm)$ V 6266/1968

$M = B, Al, Ga, In, Tl, Fe, Li, Na, Cu, Ag, Be,$
 $Hg, Pd, Mg, Cd, Ca, Sr, Ba, Mn, Co, Ni,$
 Cu, Zn

Reclijx J., Groeneveld W. L.,
Recueil trav. chim., 1968, 87, N 6,
513-27

PX1969
7 B153

Is



b

1969

 BCl_3 , $\text{B}-\text{Cl}$ РавновесияГаз-Тв. Тело

22 Б779. Термодинамическое рассмотрение равновесий в системе бор—хлор—водород. Кренев В. А., Евдокимов В. И. «Ж. неорганич. химии», 1969, 14, № 7, 1966—1970

Рассмотрена общ. методика термодинамич. расчета равновесия в системе газ—конденсированная фаза. Изучено равновесие системы бор—хлор—водород в интервале 1000—1700° К. Из резюме

Kp $\text{B}-\text{Cl}-\text{H}_2$ 2. 1969. 22

VCl_4

1973

Кривцов Н.В. И.Т.Д.

"Ж.неорганич. химии", 1973, 18, №2, 347-352

(АНЗ)

(см KBCl_4 ; I)

$B_{10}Cl_{10}$

$B_{11}Cl_{11}$

1976

27 В9. $B_{10}Cl_{10}$ и родственные смешанные хлоро-бромиды. Reason M. S., Massey A. G. $B_{10}Cl_{10}$ and related mixed chloro-bromides. «J. Inorg. and Nucl. Chem.», 1976, 38, № 10, 1789—1790 (англ.)

Трудноразделимая смесь $B_{10}Cl_{10}$ (I) и $B_{11}Cl_{11}$ (II) может быть разделена путем нагрева при 350° с образованием жидкости, из которой при охлаждении выделяются оранжево-коричневые кристаллы I. Масс-спектрометрич. анализ паров I показал присутствие ряда мол. B-Cl ионов; наиболее интенсивный пик масс-спектра соответствует иону $B_9Cl_7^+$, образуемому по р-ции $I^+ \rightarrow B_9Cl_7^+ + BCl_3$. Р-ение смеси I и II в BBr_3 приводит к образованию смешанных хлоробромидов бора. На масс-спектрограммах продукта р-ции (после сублимации избытка BBr_3) обнаружены пики масс $B_{11}Cl_{11-n}Br_n$ ($n=3-8$) и $B_{10}Cl_{10-m}Br_m$ ($m=3-4$). Об-разования хлорофторидов бора при взаимодействии смеси I и II с BF_3 не обнаружено. В. Нешпор

X 1977 N 7

Всвч

Кривцов Н.В., и др. 1977

ДНДисс.

М. Неорган. химии,
1977, 22 (3), 679-84

● (см. ВНЧ; I)

BaCl_2^+

1977

Rosenstock H. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. Suppl. N1, p 1-456

T.G.
cbba

BaCl_2^+

1977

Rosenstock H. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. suppl. v1, p 1-456

T.G.
cb-ba

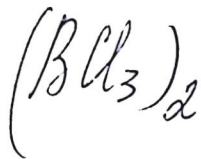
$B_2 Cl_3$

1982

Bews J. R., Glidewell C.

Do, структур. $J. Mol. Struct.$, 1982,
89, n 3-4, Suppl.: Theo-
Chem, 6, n 3-4, 333-347.

(ср. $B_2 Cl_3$; III)



(om. 34096) 1990

Edwards H. G. M., Fawcett V., Price G. P. J.,

ΔH°

J. Mol. Struct. 1990,

$\frac{220}{\text{quantitative}}$, 227- 234 Raman

Spectroscopic study of
molecular association in
liquid boron (III) chloride.

OBCL

1992

Chen Wei, Hase William
L., et al.

mymoxum;
ab initio
pauem

Gas-Phase Met. React.
1992, 179-87.

(● BF₃ I)
cell.

$B\bar{C}l\bar{n} +$
 $B\bar{C}l\bar{n}$

$n=1-3$

[om. 40119]

1999

Charles W. Nauschlicher, Jr.,
and Alessandra Ricca⁺,

Δ_{FH}

J. Phys. Chem. A1999,

103, 4313 - 4318

Accurate



Heats of

Formation for BF_n , BF_n^+ , BCl_n
and BCl_n^+ for $n=1-3$