

B - coaguff



B-coefficients [BEP F - 80010] 1966

Pawley G.S.,  
Cryskrysia

Acta Cryst., 1966, 20,  
631-638

- Coquuccus B (all).

1969

Guest M.F., Pedley J.B., Horn S.

J. Chem. Thermodyn., 1969, 1,  
w4, 345-352 (ansl).

BB3sp;

1976

# B - top coequscaus

86: 78750q Boron - an extraordinary element. Hoffmann, Karl Friedrich (Inst. Anorg. Chem., Freie Univ. Berlin, Berlin, Ger.). *Umsch. Wiss. Tech.* 1976, 76(24), 767-74 (Ger). A review with 5 refs. includes discussion of properties of B compds.

(cb-ta)

C. A. 1977 86 n12

Coel rumpsega 1987  
Sopa. Bartlett N.,

Okiro F., et al.

Synth. Met., 1987, 19,

N 1-3, 981.

(*Coel spagema*; I)

Бородинский Гард

1977

4 Д137. Молекулы в основном состоянии. 41. Расчеты борсодержащих молекул, методом МПДП. De wag Michael J. S., McKee Michael L. Ground states of molecules. 41. MNDO results for molecules containing boron. «J. Amer. Chem. Soc.», 1977, 99, № 16, 5231—5241 (англ.)

Отмечено, что метод МЧПДП/З даже при использовании оптимальной параметризации не привел к успеху при расчетах борсодержащих соединений. Сделан вывод, что причиной являются некоторые упрощения, присущие приближению ЧПДП, в частности, пре-небрежение одноцентровым перекрыванием. Высказано предположение, что успех может быть достигнут в рамках метода МПДП, являющегося полуэмпирич. вариантом приближения ПДДП. Разработана параметризация метода по наилучшему воспроизведению 49 свойств 10 отобранных молекул, в число этих свойств входили 10 теплот образования, 22 длины связи, 10 валентных углов, 3 потенциала ионизации и 4 дипольных момента. Отобраны соединения, представлявшие по ряду причин наибольшие трудности для количеств. вос-

результатов

5/1/

Ф. № 1978

произведения их свойств в квантовохимич. расчете (неклассич. структуры и т. п.). Проведены сравнительные расчеты по методу МЧПДП/З и сделан определенный вывод в пользу метода МПДП. Теплоты образования передаются в целом почти на уровне, достигнутом ранее для соединений, содержащих Н, С, N и O; исключение составляет несколько соединений, напр.,  $H_2B_2O_3$ ,  $B_3O_3(OH)_3$  и т. п., где отклонения составляют 60—40 ккал/моль; причина состоит в том, что метод МПДП переоценивает стерич. отталкивание в плотноупакованных структурах. Геометрия в целом передается удовлетворительно, хотя для связи BH желательно вводить систематич. (+0,031 Å) поправку; результаты несколько ухудшаются для соединений

с «ненормально высокой» конц-ией многоцентровых связей либо в тех случаях, когда присутствуют 4-центровые циклич. структуры. Значения потенциалов ионизации систематически занижаются в среднем на 0,92 эв, однако общая корреляция с экспериментом вполне удовлетворительна. Средняя ошибка в величинах дипольных моментов 0,51 ед. Дебая. Анализ расчетов позволил сделать вывод, что можно ожидать общего улучшения результатов расчетов при некотором уменьшении  $\mu_{ss}$  и  $\mu_{pp}$  параметров для B. Отмечено, что результаты расчетов по методу МПДП близки к неэмпирич. расчетам в базисе 4—31 ГФ.

Г. М. Жидомиров

# B-coefficients

1680

92: 100372r Empirical prediction of heats of formation and of redistribution of boron compounds using nonbonded interaction energy terms from redistribution equilibria. Elkaim, Jean Claude; Pace, Simonne; Riess, Jean G. (Lab. Chim. Miner., CNRS, 06034 Nice, Fr.). *J. Phys. Chem.* 1980, 84(4), 354-60 (Eng). A bond-energy decompr. scheme including second-order additive terms assigned to each pair of substituents of the central atom is applied to redistribution free energies of B compda. It allows the writing of linear relationships among these free energies, and leads, for example, to expressing the 16 equil. linking the 10 mol. species which result from the exchange of 3 distinct substituents of B as a function of 3 of them only. In this way numerous redistribution equil. data can be predicted from a limited no. of exptl. measurements. The use of bond-energy terms and the evaluation of the second-order interaction terms makes possible the prediction of enthalpies of formation of a no. of tri- and tetrnat. B combinations. Their comparison with the available exptl. data shows good agreement.

16f

*B-соседищес*

1982

18 Б783. Равновесное состояние в системах  $\text{B}-\text{Cl}-\text{H}$  и  $\text{B}-\text{Cl}-\text{H}-\text{O}$  при повышенных температурах.  
Gleichgewichtszustände in Systemen  $\text{B}-\text{Cl}-\text{H}$  und  $\text{B}-\text{Cl}-\text{H}-\text{O}$  bei höheren Temperaturen. Wagner Wolfgang, Bochmann Gerd. «Wiss. Z. Techn. Hochsch. Karl-Marx-Stadt», 1982, 24, № 6, 672—681 (нем.)

С использованием вычислительной программы EHMSYS на ЭВМ EC-1040 рассчитаны равновесные составы реакц. систем  $\text{H}_2-\text{BCl}_3$  и  $\text{H}_2-\text{BCl}_3-\text{H}_2\text{O}$  при содержании в исходной смеси 1, 2, 5, 10, 25 и 50 об%  $\text{BCl}_3$ , а также исходных объемных долей газ. воды, равных 0; 0,02; 0,05; 0,10; 0,25 и 0,50 об.% при т-рах 800, 1000, 1200 и 1400 К. Исходные термодинамич. данные взяты из таблиц JANAF. Отмечается, что результаты расчетов, приведенные в таблицах, подтверждают большую сложность равновесных составов исследован-

*Kр*

*Медведев  
показал*

*X. 1983, 19, N 18*

ных систем. Подчеркивается, что присутствие кислорода в системе способствует наряду с образованием бороксина ( $B_3H_3O_3$ ) и трихлорбороксина ( $B_3Cl_3O_3$ ) полному подавлению или по крайней мере сильному уменьшению выделения тв. бора при одновременном сильном увеличении равновесных конц-ий газ. галогенборанов —  $BCl_3$ ,  $BHCl_2$  и  $BH_2Cl$ .

В. Ф. Байбуз

B - союзех.

1983

100: 220477j Boron, aluminum, gallium, indium, thallium.  
Welch, A. J. (Dep. Chem., Univ. Edinburgh, Edinburgh, UK EH9  
3JJ). *Annu. Rep. Prog. Chem., Sect. A: Inorg. Chem.* 1983,  
79(1982), 19-89 (Eng). A review with 395 refs. for 1982 of Group  
IIIA metal compds.

обзор союзех

(74)

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Ga, In, Tl

C.A. 1984, 100, N26

*B*

*1984*

*(соединения)*

12 Б2002. З. Бор. З. Ворон. Greatrex R. «Аппи.  
Repts Progr. Chem.», 1984, 81, Ser. A, 29—74 (англ.)

Обзор структурных исследований борсодержащих  
соединений (публикации 1984 года). Рассмотрены след.  
классы соединений: бориды и их аналоги, бораны и их  
пр-ные, металлaborаны и их пр-ные, карбaborаны и  
металлакарбaborаны, соединения, содержащие азот и  
фосфор. Библ. 157. А. И. Гусев

*(обзор)*

*X. 1986, 19, N 12*

*B-соединения*

1984

4 Б2001. Конструирование и синтез новых полиэдрических металлоборанов. The design and synthesis of novel polyhedral metalloboranes. Greenwood Norman N. «Chem. Future. Proc. 29th IUPAC Congr., Cologne, 5—10 June, 1983». Oxford e. a., 1984, 131—134 (англ.). Место хранения ГПНТБ СССР

Тезисы доклада на 29-ом конгрессе IUPAC «Химия будущего» в Кельне (5—10 июня 1983 г.). Указывается, что в настоящее время синтезировано 70 типов металлоборановых каркасов, половина из к-рых не имеют аналогов среди боранов и борановых анионов. Большое разнообразие металлоборанов, среди к-рых ныне имеются производные почти всех металлов Периодич. системы (за исключением наиболее электро-положительных металлов I, II и III групп), связано с различным числом орбиталей и электронов, к-рые могут быть внесены в полиэдр атомом металла. Приводятся схематич. изображения всех известных типов металлоборановых полиэдров.

А. И. Яновский

*(однор.)*

*X. 1985, 19, № 4*

В-содержимое

1984

Семенов, Юрий Владимирович.

Термодинамический анализ условий образования боросиликатов и боратов кальция и магния в эндогенных процессах : Автореф. дис. на соиск. учен. степ. канд. хим. наук. (04.00.02). — М., 1984. — 25 с., черт.

В надзаг.: АН СССР, Ин-т геохимии и аналит. химии им. В. И. Вернадского. Библиогр.: с. 24—25 (8 назв.).

№ 8492

А 9 № 427 [84-3969а]  
ВКП 28.05—1.06.84

*B-содержание*

*1990*

11 В1. Аммиакаты боргидридов металлов / Кравченко О. В., Кравченко С. Е., Семененко К. Н. // Ж. общ. химии.— 1990.— 60, № 12.— С. 2641—2660.— Рус.

В обзоре обобщаются сведения о синтезе и св-вах аммиакатов боргидридов металлов, а также ИК-спектроскопич., термохим. и структурные данные. Библ. 84.

*Автореферат*

*(обзор)*

*X. 1991, N 11*

B-coequim. Sana. Clichet,  
Leroy Georges et al,  
1992

$\Delta H_f^{\circ}, \text{kJ}$   
Organometallics - 1992.  
11. N<sub>2</sub>. C. 781-787.

(C<sub>24</sub>H<sub>24</sub>)<sub>2</sub>Li-coequimenu<sup>I</sup>)

B - copolymer [Om. 39638, a]  
Hill

1949

Peter Politzer, et al.,

MECHANISM OF POLYMERIZATION  
OF CAFFER. J. Phys. Chem. 1949,  
A103, 1419-25