

B-C-Y

B9-M-1575-IV

1966

V-5515

CH₂CHBr₂ (i, sil.post.)

Niedenzu K., Sawodny W.

Z. Anorgan. und allgem. Chem., 1966,

344, N3-4, 179-186.

Schwingungsspektrum und Struktur des
venylbordibromids.

RF., 1967, 2D241

J.

11960

$B_{10} T_{13} C_2 H_5$ Margrave F. L.

F. Chem. Phys., 32, №6,
1889.

Получены соединения
и $B_5 H_9$, $B_5 H_8$, T , $B_{10} H_{14}$,
 $B_{10} T_{13} C_2 H_5$, полученные
методом - [hole] - дон. Электроно-
ного удара (см. $B_5 H_9$) III

$C_2 I_2 B_{10} H_{10}$

1976

сфукт.
нарам.

85: 39605f The molecular structure of C,C'-diiodine-p- α -carborane, 1,12-C₂I₂B₁₀H₁₀, determined by gas phase electron diffraction. Almenningen, A.; Dorofeeva, O. V.; Mastryukov, V. S.; Vilkov, L. V. (Dep. Chem., Univ. Oslo, Oslo, Norway). *Acta Chem. Scand., Ser. A* 1976, A30(4), 307-9 (Eng). The gaseous mol. structure of the title compd. was detd. by x-ray diffraction and the bond length of the I atom attached to the 6-coordinate C was derived. The structure was analyzed after B. Andersen et al. (1969) and refined by least-squares calens. The mol. has *D_{5d}* symmetry. The C-I bond length is 2.09 ± 0.01 Å and approx. equal to the ethylenic C-I bond length. This is explained by the ability of carboranes to act as strong electron acceptors towards substituents on the C atoms.

C.A. 1976 85 ~ 6

$(CH_3)_2BY$

CH_3BY_2

$(C_2H_5)_2BY$

u. gp.

Рисунки
сметр/о

Смесь №107

1978.

Harbold w; et al.

und

Z. anorg. allgem. chem.

1978, 446, 45-52

$C_2 I_2 B_{10} H_{10}$

1978

1 Б122. Электронографическое определение длины связи иод—углерод в C, C' -дийоднеокарборане $1,7-C_2 I_2 B_{10} H_{10}$. Мастрюков В. С., Вилков Л. В., Голубинский А. В., Осина Е. Л., Атавин Е. Г. «Ж. структур. химии», 1978, 19, № 763—764

С учетом отклонений от икосаэдрич. симметрии молекулы $1,7-C_2 I_2 B_{10} H_{10}$, включающих небольшие искажения около атомов углерода за счет укорочения связей $B-C$ относительно $B-B$, уточнена длина связи $C-I$. Найденные из дифракц. картины от фрагмента $B_5 C-I$ пять расстояний $B \dots I$, фиксирующие положение атома йода дают для длины связи $C-I$ значение $2,08 \pm \pm 0,02$ А (согласно прежней оценке авторов без учета искажений икосаэдрич. симметрии, $1,97 \pm 0,02$ А). К сходному результату приводит определение расстояния $C-I$ непосредственно из основного пика (при $1,77$ А) кривой радиального распределения.

Е. Розенберг

Электронограф
определяет
дл. связи.

х. 1979, №1

$C_2I_2B_{10}H_{20}$

1981

5 Б111. Электронографическое исследование строения молекулы 1,12-диiodдидикарба-клозо-додекаборана (12), $1,12-C_2I_2B_{10}H_{20}$, в газовой фазе. Дорофеева О. В., Мастрюков В. С., Голубинский А. В., Вилков Л. В., Алменнинген А. «Ж. структур. химии», 1981, 22, № 5, 51—56

Методом газовой электронографии получены следующие усредненные по данным двух независимых экспериментов результаты структурного анализа: B—C $1,706 \pm 0,010$, B₍₂₎—B₍₃₎ $1,779 \pm 0,008$, B₍₂₎—B₍₇₎ $1,778 \pm$

$\pm 0,013$, B—H $1,210 \pm 0,023$, C—I $2,095 \pm 0,015$ Å, CBH $121,8 \pm 3,6^\circ$. Резюме.

геометрия,
структура

X. 1982, 19, N5.