



$\text{SbBr}_3 \cdot \text{AlBr}_3$

1969

Макова А. С.

Автограф письма  
1969, с. 11.

декк.  
запеч.

1969

SbBr<sub>3</sub> · AlBr<sub>3</sub>

3

3

19 Б77. Электронографическое исследование комплексной молекулы  $SbBr_3 \cdot AlBr_3$  в газовой фазе. Спиридинов В. П., Малкова А. С. «Ж. структурн. химии», 1969, 10, № 2, 332—334

Электронографически в газовой фазе исследовано строение комплексной молекулы  $SbBr_3 \cdot AlBr_3$ . Съемки электронограмм производились при т-ре 90—100° при ускоряющем напряжении 40 и 60 кв и расстоянии сопло — фотопластика 448 м.м. и 518 м.м. Поскольку состав пара при т-ре съемки не был известен, было проведено сравнение эксперим. кривой молек. составляющей интенсивности рассеяния с теоретич. кривыми, рассчитанными для молекул  $SbBr$  и  $Al_2Br_6$  и их различных смесей. Ни

2.1969. 19

одна из этих теоретич. кривых не согласуется с экспериментальной. Поэтому был сделан вывод о том, что имеет место образование комплексной молекулы  $SbBr_3 \cdot AlBr_3$ . Из двух возможных моделей молекулы: два тетраэдра с общим ребром, или две тригон. пирамиды, соединенные вершинами, с эксперим. данными лучше всего согласуется вторая с расстояниями  $r(Sb-Br) 2,51 \pm 0,02$  Å,  $r(Al-Br) 2,30 \pm 0,02$  Å,  $r(Sb-Al) 2,52 \pm 0,02$  и углами  $\angle BrSbBr 96 \pm 2^\circ$  и  $\angle BrAlBr 110 \pm 2^\circ$ .

И. Ронова

1969

SbBr<sub>3</sub> · AlBr<sub>3</sub>  
3      3

струи.  
напав.

34163m Electron diffraction study of the complex molecule SbBr<sub>3</sub>·AlBr<sub>3</sub> in the gas phase. Spiridonov, V. P.; Malkova, A. S. (Mosk. Gos. Univ. im. Lomonosova, Moscow, USSR). *Zh. Strukt. Khim.* 1969, 10(2), 332-4 (Russ). The electron diffraction study of SbBr<sub>3</sub>·AlBr<sub>3</sub> showed that it does not have a bridge-type structure and the Al-Br distance is intermediate between that for a bridge and an external bond in the dimeric mol. Al<sub>2</sub>Br<sub>6</sub>. An ethane-like model gives good agreement with the exptl. data. From an anal. of the data it is concluded that the Al-Br bond is increased by 0.08 Å. in the complex as compared to its length in AlBr<sub>3</sub> and that the angle between the Al-Br bonds are decreased by approx. 10°.

GLJR

C.A. 1969. #1.8

1979

*AlSbBr<sub>6</sub>**GaSbBr<sub>6</sub>**ICL, ИСХ,  
реквизит*

18 Б37. К проблеме взаимодействия тригалогенидов алюминия и галлия с тригалогенидами элементов пятой группы. Семенов С. Г. «Вестн. ЛГУ», 1979, № 4, 114—115

На основе расчетов СОП МО ЛКАО в приближении ППДП исследована природа хим. связи в альтернативных (этаноподобной и мостиковой) структурах аддуктов AlSbBr<sub>6</sub> и GaSbBr<sub>6</sub>. На примере мостиковой структуры Br<sub>2</sub>AlBr<sub>2</sub>SbBr<sub>2</sub> показано, что локализация МО методом проектирования может приводить к линейно- зависимым наборам гибридных АО. Установлено, что более вероятной является этаноподобная структура Br<sub>3</sub>Al·SbBr<sub>3</sub>. Отмечена сепарабельность идемпотентной односвязной матрицы плотности и энергии относительно разбиения Hal<sub>3</sub>M·SbHal<sub>3</sub> на тригалогениды Hal<sub>3</sub>M и SbHal<sub>3</sub>.

Автореферат

(+) □

Х.1979 N18