

N6 Br5

NbBr₅

VII-162

1966

89278e Electron diffraction of niobium and tantalum pentabromides. V. P. Spiridonov and G. V. Romanov. *Vestn. Mosk. Univ., Ser. II* 21(6), 109-10(1966)(Russ). The structure of NbBr₅ and TaBr₅ vapor is close to a trigonal bipyramidal, having all Nb-Br and Ta-Br bond lengths equal to 2.45 ± 0.02 and 2.44 ± 0.02 Å, resp. (Skinner and Sutton, CA 35, 3134^a).

C. D. Kopkin

СТРУКСУРЫ

(cell. TaBr₅) III

+1

C.A. 1967. 66. 20

18

VII - 162

1966

Nb Br₅

12 Б88. Электронографическое исследование пента-
бромидов ниобия и тантала. Спиридонос В. П., Ро-
манов Г. В., «Вестн. Моск. ун-та. Химия», 1966, № 6,
109—110

Электронографическим методом проведено сектор-мик-
рофотометрич. исследование молекул NbBr₅ и TaBr₅. Най-
дено, что конфигурация этих молекул близка к правиль-
ной тригональной бипирамиде, в которой все расстояния
одинаковы и равны для $r(\text{Nb}-\text{Br})$ $2,45 \pm 0,02$ Å, а для
 $r(\text{Ta}-\text{Br})$ $2,44 \pm 0,02$ Å. Возможная неэквивалентность
в длинах связей не превышает 0,1 Å. Реферат авторов

1538

X. 1967. 12

☒

$\text{NbBr}_4(\text{CH}_3\text{CN})_2$; $\text{NbBr}_5(\text{CH}_3\text{CN})$; $\text{NbCl}_4(\text{CH}_3\text{CN})_2$; $\text{NbCl}_5(\text{CH}_3\text{CN})(\text{Vi})$

Dougherty T.A., U.S. At Energy
Comm. 1964, 38-T-140, 83 pp.

Structure and infrared spectra of the
tetrahalo bis (acetonitrile) niobium
(IV) complexes.

No

Ca

$NbBr_5$

Walton R.A.,
Brisdon B.J.

1967

vi

Spectrochim. Acta, A23, N8,
2489.

Спектр поглощений
некоторых переходных ме-
таллов в газовой ИК-об-
ласти (500-200 cm^{-1})
(см. № 18)

$\text{PCl}_5, \text{SCl}_5$, NbCl_5 , (пентаклорит,)
 $\text{TaCl}_5, \text{MoCl}_5 = \text{NbBr}_5$, (сургучиево-брюз.) 1969
13 7

Beattie Y.R.; Ozin G.A. vII 4064

J. Chem. Soc. A 1969, (11), 1691-3.

Gas-phase Raman spectroscopy
of trigonal bipyramidal pentachlorides and pentabromides.

10

⑥

10

CA, 1969, YN12, 5528/p

NbBr₅

Lommel 11329) 1972

Маки А.С.; "gg".

оценка

2.

"г.оп."

Рын-ген. Баранов.

Den. N 4743 - 72.

И, 1972.



ев. 58F₃; 5

$NbBr_5^-$

Ломоносов 11330 | 1975

Завадский Н. Н.

Мадбусев А. А.

$I_i^+ R_{Nb-Br}$

н.г.п.

Дук. гос. Bureau.

дек. N 996 - 75

ил., 1975

ав. Vcl5; $\frac{1}{2}$

NtBr₅

1975

Завасилиев Н.Н.

1:

Автореф. канд. наук.
(Х.Н.)

Исследование UK- и KP-спецгруп

N^o Br₅

Забайкалье А. У. 1976
Ивановск А. А.

U.S. camp

Ji

"Beemus. chalc. yu. ma" *Scutellus*
1976, 17, № 3, 314-317 (fig.
авт.).

(см N^o Cl₅; III)

$NbBr_5^-$ 1984

Nurziante-Cesaro S.,
Maltese L., et al.

Crekamp Spectrochim. Acta,

6

maupays 1984, A40, N6, 579-
-585.

(cfr. $NbOCl_3$; II)

$NbBr_5$

1986

Nour E.M.

Cleu.
noeee.,
Di;

Spectrochim. Acta,
Part A 1986, 42A(12),
1411-14.

(cu. $NbCl_5$; II°)

NbBr₅ Bellingham R.K., Graham G.T.,
et al., 1991

Mr. J. Chem. Soc. Dalton Trans. 1991,
N12, C. 3387-3392.

(all · NbCl₅;  II)

NbBr₅

1992

Pershina V., Seps W.-D. et al.,

J. Chem. Phys., 1992, 97, N2,
L. 1116-1122

Фикнроу
анукруа

РДХ. N 8, 1993, 85 1025

1996

F: NbBr₅

P: 3

9Б131. Электронная структура и свойства галогенидов элементов IV, V
и VI групп, включая транс-актиниды / Ионова Г. В., Першина В. Г.,
Герасимова Г. А., Михалко В. К., Кострубов Ю. Н., Сураева Н. И. // Ж.
неорган. химии. - 1996. - 41, N 7. - С. 1190-1197. - Рус.

РНСХ 1997

Рассмотрена электронная структура и свойства галогенидов IV, V и VI групп, включая 104-, 105- и 106-й элементы. Расчеты электронной структуры молекул $MCl[5]$ и $MBr[5]$ ($M=V$, Nb , Ta , Hg и Pa) подтвердили, что ганий является типичным представителем элементов V группы, причем его свойства определяются валентными орбитальми $6d$ и $7s$. Сравнение результатов атомных и молек. релятивистских и нерелятивистских расчетов элементов V группы и их соединений ($MCl[5]$) показало, что релятивистские эффекты определяют тенденции в хим. свойствах. Результаты расчетов позволили сделать вывод, что высшие галогениды транс-актинидов проявляют уменьшение устойчивости по отношению к диссоциации связи $M-Cl$ при увеличении порядкового номера хим. элемента. Библ. 36.

N8B25 1996

Лонова Р.В., Терешкина В.Р.
"GP.",

М.Н. Ал. Нестор. Хиатули,
1996, 41, N7, с. 1190-1197.

(л.л. VCl5; III)