

KrFy

Kr F₄ (электрон. ст-ра и геометр. ¹⁹⁶³ мод.)

XI 1951

Lohr L.L., Lipscomb W.N.,
Noble-Gas Compds, 1963, 347-53

20

Ca66

XeF_4 , XeF_2 , KrF_4 (r_c) XI 2283 1963

Sanderson R.T.

Inorg. Chem., 1963, 2, 660-1.

Covalent radius of xenon

W Bauer

() CA, 1963, 53, 4555a

1963

KrF₄

Shoichiro Yamada

copy type

Rev. Phys. Chem. Japan., 33(1),
39-40.

The molecular structures of
compounds of rare-gas
elements.

(inc. XeO₃)

C.A. 1964. 60. 3

$\text{XeF}_2, \text{XeF}_4, \text{XeF}_6$ } (compounds)
 $\text{XeO}_3, \text{KrF}_4$ }
Yamada S.

Rev. Phys. Chem. Japan, 1963, 33, no. 39-40 (survey).

The molecular structures of compounds
of rare-gas elements.

Bagi —

Pure Phys. 1964, 98100

Do. (XeF_4 , ArF_4 , KrF_4 , NeF_4 , XeCl_4 ,
и др. KrCl_4 , XeF_2 , KrF_2 , XeCl_2).

Waters J. H., Gray H. B. XI 2429

J. Amer. Chem. Soc., 1963, 85, N6,
825-826

Bond energies and ionic character
of inert gas halides

px 6.3

no

6 апр 67

41014.8471

Ch, TC, Ph

40604 02 1974
 KrF_n ; $n=3, 4$ * 4-6843

Lombardi E., Pirola L., Tarantini G.,
Jensen L., Ritter R. Validity of the
three-center, four-electron model for sta-
-bility of rare gas halides on the basis
of exchange perturbation theory.

"Int.J.Quant.Chem.", 1974, 8, N 3, 335-345

(англ. :рез.франц., нем.)

176 180 2 0 3

0211

ВИНИТИ

$MF_2, MF_3, MF_4, MF_5, MF_6$

1974

(кв. мех. расчет) A-2043
(M - галоген, благород. газ)

Смоляр А.Е., Чаркин В.П.,
Клименко Н.М., -

Не. структурной химии, 1974,
15 (6), 993-1003.

Расчет электростатических структур
соединений галогенов и инертных
газов методом Чаркина
С.А. 1975, 22. 120. 129470а. 110 (Ф)