

Ba-Cl

BaCl<sub>2</sub>

A - 248

1956

Rocchiccioli C.

Di; cur. noc.

C. z. Acad. Sci

1956, 2412, 125

2922-6

B7-585-X V 5724 - B7 1961

$\text{Sr}(\text{ClO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$ ,  $\text{AgClO}_3$ ,  
 $\text{RbClO}_3$ ,  $\text{CsClO}_3$ ,  $\text{NaClO}_3$ ,  $\text{KClO}_3$   
(Vi).

Sahini V.E., Feldman M.,

Pircălăbescu I.

An. Univ. C.I. Parhon. Ser. științ.  
natur., 1961, 10, №30, 43-47

PX, 1963, 1599.

10, M. ESTE Ф. 13.

$BaCl_3$

~~B-97~~ - IX - 54

1967

✓ 24 Б104. Ион ( $BaCl_3$ ) — исследование инфракрасных спектров. Chadwick J. R., Cranmer P. J., Marsh H. C. The ion ( $BaCl_3$ ) - an i.r. study. «J. Inorg. and Nucl. Chem.», 1967, 29, № 6, 1532—1533 (англ.)

Исследованы ИК-спектры ( $600—200\text{ см}^{-1}$ ) закаленных расплавов смесей  $BaCl_2$  с  $KCl$  и  $NaCl$  при соотношениях компонентов 30, 70% и эквимолярном. Во всех случаях в спектрах присутствуют полосы, отнесенные к колебаниям иона  $BaCl_3^-$ , имеющего симметрию  $D_{3h}$ . Отнесение полос следующее:  $425—421\text{ см}^{-1}—\nu_2$ ,  $600—597\text{ см}^{-1}—\nu_3$ ,  $377—372\text{ см}^{-1}—\nu_4$ . Максимальная интенсивность полос наблюдается в спектрах эквимолярных смесей, причем в случае  $NaCl$  она значительно ниже, чем в случае  $KCl$ .  
Ю. В. Киссин

2. 1967. 24

Ba<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (crystalline. unpaired) 9 14 1969

SiO<sub>4</sub> (crystalline. unpaired) 9 14 1969

Ryan R.R.; Hedberg K. 18 812 (10) ④

J. Chem. Phys. 1969, 50(11), 4986-95.

Effect of temperature on the structure of gaseous molecules. II An electron-diffraction investigation of the molecular structures of diboron tetrachloride and silicon tetrachloride. The potential function for internal rotation in boron tetrachloride. 7 CA, 1969, 71, 110, 43222g

Вз ОН Сл

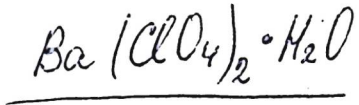
1974

Осипов А. Н.

Автомобиль К.А.И

МДЧ, 1974

М.И.



1976

Brink J.  
Appl. Spectrosc.

1976, 30, N 6, 630-1

(и.к. спектр.)



(сш. H<sub>2</sub>O; III)

61216.8735

Ch, Ph, TC

BaCeO<sub>3</sub> 29840  
Электр. спектр,  
Херингтон (ХОН)

1976

4809

Burroughs Peter, Hamnett Andrew,  
Orchard Anthony F., Thornton Geoffrey.  
Satellite structure in the X-ray photoele-  
ctron spectra of some binary and mixed  
oxides of lanthanum and cerium.

"J. Chem. Soc. Dalton Trans.", 1976, N 17,  
1686-1698 (англ.)

0767 ЛМК

725 728 7 5 9

ВИНИТИ



Ba-Hal

nonpolar.  
crystal /  
maximum

44-18256

1977  
Diebold F. J.; et al  
Chem Phys. 1977, 20(2)  
265-9. (eng)

(as Ca-Hal; III)

$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  [omni 7208] / 1978.  
 $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  Lutz H.D.; et al.

И. К. Раман  
спектр  
(кристалл.)

Appl. Spectrosc.,  
1978, 32 (6), 541-47

$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$  Comptes Rendus 1979

Eriksson A; et al.  
Can. J. Chem.

J. Mol. Structure,  
1979, 52, 95-105.



1980

реакции  
в мол. скрещ.  
пучках

7 Б1102. Исследование реакции хемионизации в молекулярных пучках  $\text{Ba} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{BaCl}^+ + \text{Cl}^-$ . Burton Randolph H., Brophy John H., Mims Charles A., Ross John. Molecular beam study of the chemi-ionization reaction:  $\text{Ba} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{BaCl}^+ + \text{Cl}^-$ . «J. Chem. Phys.», 1980, 73, № 4, 1612—1616 (англ.)

В скрещенных молек. пучках при термич. энергиях исследовалась динамика р-ции хемоионизации  $\text{Ba} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{BaCl}^+ + \text{Cl}^-$ . Угловые распределения и измерения методом электростатич. задержки распределения образующихся ионов ( $\text{BaCl}^+$  и  $\text{Cl}^-$ ) по поступательным энергиям анализировались в предположении известной функциональной зависимости дифференциальных сечений от угла и скорости в системе центра масс. Определена пороговая энергия рассмотренной реакции  $0,15 \pm \pm 0,05$  эВ. Доля энергии, переданной в поступательное движение продуктов, равна 0,25—0,4. Полученные результаты согласуются с почти симметричным угловым

X.1981N7

распределением вылета продуктов в системе центра масс (с возможно несколько более предпочтительным рассеянием  $\text{BaCl}^+$  назад по отношению к пучку Ва), что объясняется образованием живущего несколько вращательных периодов промежут. комплекса. Предполагается, что наблюдающиеся различия эффективности нейтр. и ионного каналов реакции связаны с необхо-

димостью переноса двух электронов в ионном случае, следовательно с необходимостью достижения соответствующей области неаднабатичности при сильном сближении реагентов.

А. И. Маергойз

ДВН.  
ИМОС

$\text{BaCl}_2^+$  (от. 17068) 1983

Худин Л. С., Погребной А. М.;  
и др.

Кр, У

Изв. вузов. Химия и  
техн., 1983, 26,  
№ 6, 685-688.

III карт.

$Ba(ClO_3)_2 \cdot H_2O$  Om. 22 412 1985

Eckers W., Lutz H.D.,

Исследов., Spectrochim. Acta,  
Раман 1985, A41, N11, 1321-  
исследов. 1326.

$BaCl_m^+$  [Om. 25938]

1986

( $m=1-15$ ) . Ross U., Schultze Th.,

J. Chem. Phys., 1986,  
85, N 5, 2664-2670.



$(BaCl_2)_2$

1990

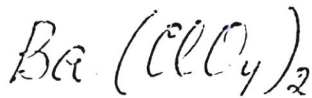
Bigli G.

J. Chem. Phys. 1990.

Структура

93, N 7. C. 5224-5229.

( $Cr^{III} \bullet (MgF_2)_2$ ; III)



1990

Doi H., Ohe H., et al.

Bull. Chem. Soc. Jap.

(Kc,  $\Delta H$ ) 1990. 63, N10.C.

2785 - 2789.



Ba(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> [ DM-35817 ] 1991

Vasquez R.P.,

J. Electron. Spectrosc. and  
Relat. Phenom. 1991, 56,  
N3, 217-240.

X-Ray Photoelectron Spectroscopy  
Study of Sr and  Ba Compounds.

$Ba(ClO_3)_2 \cdot H_2O$  [DM-35817] 1991

Vasquez R.P.,

J. Electron. Spectrosc. and  
Relat. Phenom. 1991, 56,  
N3, 217-240.

X-Ray photoelectron Spectroscopy  
Study of Sr and  Ba Compounds.