

Na- H , Ba

$\text{NaCl} - \text{SrCl}_2$; $\text{KCl} - \text{SrCl}_2$ (Термоф.) 1969
(X5430) (р-ции) 10 б.

Нарышкин И. И., Глазов В. И.,

Ряз. хим. электрохим. расклав.
солей сульфатов, 1969, № 1, 206-9
(русск.)

Периодические свойства
соединений системы хлорид
натрия - хлорид стронция,
и хлорид кальция - хлорид

И. Б.
(ср. оптика). СХ 1971, 14, № 4, 1312-4т

$\text{NaF} \cdot n\text{BaCl}_2$; $\text{NaCl} \cdot n\text{BaCl}_2$;
 $\text{NaF} \cdot n\text{BaF}_2 \cdot m\text{BaCl}_2$; $\text{NaCl} \cdot n$
 $\text{NaCl} \cdot n\text{BaCl}_2 \cdot m\text{BaF}_2 (\text{K})$

(термод.
 св-ва
 298-1200°K)

1970

$\bar{x} 5155$

Друбин Е.С., Бухалова Т.А.,

Ж. неорг. хим., 1970, 15, №8, 2278-80

(русск.)
 Равновесие во взаимных сис-
 темная фторидов и хлоридов
 калия и бария.

Б

9

ВТ, 1970, 73, N24, 124064a

Ваз. На. 306

40412.8853

TE, Ch, Ph

Se_2NaIO_6

02

29932

1974

кабинетальный список

Xy 4495

Hair J. Th. W. de, Corsmit A. F.,
Blasse G.

Vibrational spectra and force constants
of periodates with ordered Perovskite
structure.

"J. Inorg. and Nucl. Chem.", 1974, 36, N 2,
313-315

(англ.)

0004 1111

069 072 - 077

ВИНИТИ

704 04. 89 06
Ch, Ph, TC

34457

1976

Su2 Na 106

* 45-17643

Su2 Na 106

Sanyal Nitish K., Goel R.K., Pandey.

A. N.

Intramolecular force fields and vibrational amplitudes of some octahedral systems.

"Indian J. Phys.", 1976, 50, N 7, 659-667

(англ.)

0845 пик .

809 809 8 3 6

ВИНИТИ

BX-1404

1977



(масспектр. исслед.)

Ратковский И.А., Амизко В.А.,
Урусовская Л.Н., Галакти В.Е.,

Депонир. рук. ВИНТИ, ВИНТИ
2477-77, 9 стр.

Масспектр. исслед. состава пара...

С.А. 1979, 90, №6, 44609t

И

(93)

BaNa²⁺

(om. 24173)

1986

Valance A., Bernier A.,
Bengeron H.,

Σ αωαεκγς.
coemastus,
ab initio
pacem.

J. Phys. B: At. Mol. Phys.
1986, 19, 857-871.



Ba Na²⁺

1986

Valance A., Bernier A.,
et al.

u. n.

J. Phys. B: Atom. and
Mol. Phys., 1986, 19,
N 6, 857-871.

( BaH²⁺; III)

$(BaNa)^{2+}$

1986

Valance A., Bernier A.,
et al.

u.n. J. Phys. B: Atom. and
Mol. Phys., 1986, 19, N 6,
857-871.

(Cur. $(BaH)^{2+}$; III)

(Om 37851)

1994

F: BaNa

P: 3

1B124. Теоретическое исследование низколежащих электронных состояний молекулы BaNa. Theoretical study of the low-lying electronic states of the BaNa molecule / Boutassetta N., Allouche A. R., Aubert-Frecon M. // Chem. Phys. - 1994. - 189, N 1. - С. 33-39. - Англ.

Неэмпирическим методом МК ССП с последующим учетом КВ и использованием псевдопотенциалов исследовано электронное строение всех состояний молекулы BaNa, диссоциирующих на шесть низших состояний Ba+Na. Приведены потенциальные кривые, энергии диссоциации, спектроскопич. постоянные.

Р. Ж. Х. N1, 1996

baNa

Hugues Neuport

1994

Boutassetta N., Allouche A.R.,
Dubert - Frécon M.

Chem. Phys. 1994, 189, 51, 33-40.

Theoretical study of the low-lying
electronic states of the baNa molecules

	$2\Sigma^+$	π_c	w_e	r_e	$B_e \cdot 10$	w_{xe}	
		0	89.2	3.842	0.521	1.04	tail coefficients
(2)	$2\Sigma^+$	6432					2nd (1/2)
(3)	$2\Sigma^+$	8864					
(4)	$2\Sigma^+$	11386					
(5)	$2\Sigma^+$	15532					
(1)	$4\Sigma^+$	10791					
(1)	$4\Sigma^-$	13902					
(1)	2Π	4430					
(2)	2Π	8106					
(3)	2Π	12532					
(4)	2Π	15861					
(1)	4Π	9272					
(2)	4Π	13586					
(1)	2Δ	6358					
(2)	2Δ	13013					

0111 37071

Cmp. 566, 571 ÷ 576

581 ÷ 588

635 - 637

643 - 647

747, 752 - 769

+ 847, 851 - 859

CA 1994, 121, 519

cmp, 1118

011 37851

Две
координаты
SC

$$4/2 [(1)^2 \Sigma^+] \downarrow 0 \quad 89,5 \quad 3,864 \quad 0,573 \quad 1,04.$$

$$5/2 [(1)^2 \Pi] 4274$$

$$6/2 [(2)^2 \Sigma^+] 4222$$

$$7/2 [(2)^2 \Pi] 3890$$

$$8/2 [(1)^4 \Pi] 8608$$

$$(6) 1/2 [(1)^4 \Pi] 9126$$

$$(7) 1/2 [(3)^2 \Sigma^+] 9293$$

$$(1) 3/2 [(1)^2 \Pi] 4551$$

$$(2) 3/2 [(1)^2 \Pi] 6099$$

$$(3) 3/2 [(2)^2 \Pi] 8366$$

$$(4) 3/2 [(1)^4 \Pi] 9287$$

$$(1) 5/2 [(1)^2 \Delta] 6665$$

$$(2) 5/2 [(1)^4 \Pi] 9442$$