

SN 66-2



Bp - 813 - V

1958.

SnCl_6^{2-}

Pistorius C.W. F.T.

J. Chem. Phys., 1958,

Vi ; *Chem. Phys.* 29, №6, 1328-32.

попереч. колебл. и сфер. жест.
октаэдр. молекулы.

SnCl_6^{2-}

BOP-1565a-VIII

1966

Nagarajan G, et. al.

Di, cum. noet

Acta Phys austriaca
1966, 21, N4, 366-82

SnCl_6^{2-}

2-

Sundaram, S

1987

Proc. Mys. Soc., 91, n3, 784

см. нот.
амин.
колеб.

Синтетические
ионы X_6^{2-} , имеющие
симметрию O_h .

(см. TiCl_6^{2-}) III

SnCl₆ - 2

6 Д214. Молекулярные силовые поля некоторых монов типа XY₆ с симметрией O_h. Awasthi M. N., Mehta M. L. Molecular force fields of some XY₆ type ions of O_h symmetry. «Z. Naturforsch.», 1969, 24a, № 12, 2029—2030 (англ.)

1969

сим. кость.

По опытным значениям 5 активных частот колебаний и по вычисленному значению 6-й, неактивной, частоты вычислены 7 силовых постоянных в естественных колебательных координатах ионов SnCl₆⁻², SnBr₆⁻², TiCl₆⁻², TiBr₆⁻². Отмечается убывание валентных и деформационных силовых постоянных при переходе от хлора к бромю и их возрастание при переходе от олова к титану. Для значений т-ры 0 и 298° К вычислены средние колебательные амплитуды для расстояний между связанными и между несвязанными атомами. М. А. Ковнер

1969-11-11

+3

1970. 6 л

X

Sn Cl

2-

XIV-2920

1969

Chem. Dept.

59284k Molecular force fields of some XY_6 type ions of O_h symmetry. Awasthi, M. N.; Mehta, M. L. (Phys. Dep., Univ. Jodhpur, Jodhpur, India). *Z. Naturforsch. A* 1969, 24(12), 2029-30 (Eng). The L matrix approxn. method was applied to $SnCl_6^{2-}$, $SnBr_6^{2-}$, $TiCl_6^{2-}$, and $TiBr_6^{2-}$ of O_h symmetry. All 7 independent force consts. were evaluated by using the E. B. Wilson *G-F* matrix method (1939, 1941). Mean amplitudes of vibration were computed at 0 and 298°K from fundamental frequencies.

GXIN

C.A. 1970.

+3



SnCl_6^{2-}

Merrell J. N.

1969

curr. no. cm.

J. Chem. Soc., 1969,

A, v2, 297

[Curr. Mot.,] III.

1976

SnCl_6^{2-} , SnBr_6^{2-}
 TiCl_6^{2-} , TiBr_6^{2-}
 ZrCl_6^{2-} , ZrBr_6^{2-}
 HfCl_6^{2-} , HfBr_6^{2-}

Силоб
 носитель

(45530f) Normal coordinate analysis of some hexahalido
 anions of Group IV elements. Avasthi, M. N.; Mehta, M. L.
 (Dep. Phys., Univ. Jodhpur, Jodhpur, India). *Z. Naturforsch.*
A 1971, 26(7), 1137-9 (Eng). The normal coordinate anal. is
 applied to the hexahalide ions MCl_6^{2-} and MBr_6^{2-} [M = Sn,
 Ti, Zr, Hf] using the Urey-Bradley force field to calc. the vibra-
 tion frequencies and the force consts. On comparing the stretch-
 ing force consts. of the hexahalides of Zr, Nb, Mo, Hf, Ta, and
 W, it is found that they increase with increasing oxidn. no. of the
 metal within the isoelectronic series.

(+7)

C. A. 1971. 45. 24

1971

SnCl_6^{2-}

Qureshi F. M., et al.

Can. J. Chem.,

Can.

1971,

49, 5, 816.

(Can. J. Chem.) III

1973

SnCl_6^{2-}

Chem. Soc.

Singh B.F., et al.

"J. Pure and Appl. Phys."

1973, II, (9), 701-703.

(see PbCl_6^- ; III)

SnCl_6^{2-}

1974

Welsh W.A.

Brill T.B. et al.

пример

акрилового

кварцового

решетке

"Inorg. Chem." 1974, 13, N8,
1797-1801 (англ.)

(SnCl_6^{2-} ; III)

x. 1975. N4

*U-8608

1975

$[\text{SnCl}_6]^{2-}$
 $[\text{PdCl}_6]^{2-}$
 ReO_3Cl
 $\text{Ni}(\text{CO})_4$
 (case noem.)

17827m Calculation of exact force constants for coordination compounds from metal isotope shifts. Vibrational spectra of hexachloropalladate(2-)- ^{104}Pd , hexachloropalladate(2-)- ^{110}Pd , hexachlorostannate(2-)- ^{116}Sn , and hexachlorostannate(2-)- ^{124}Sn . Mueller, A.; Mohan, N.; Koeniger, F.; Chakravorti, M. C. (Inst. Chem., Univ. Dortmund, Dortmund, Ger.). *Spectrochim. Acta, Part A* 1975, 31A(2), 107-16 (Eng). An expression was derived, relating the metal isotope shift in the ir spectra of transition metal coordination compds. to the metal-ligand bond stretching force const., by using the Jacobians derived from the 1st-order perturbation theory for $n = 2$ cases. For vibrational frequencies $< 350 \text{ cm}^{-1}$ the exact value of the force const. can be calcd. even if the isotope shift is only approx. since $\lambda_i - \lambda_j$ is small. The exact force consts. of $[\text{SnCl}_6]^{2-}$ and $[\text{PdCl}_6]^{2-}$ were detd. from newly measured data and those of $[\text{TeCl}_6]^{2-}$, $[\text{SnF}_6]^{2-}$, $[\text{HfCl}_6]^{2-}$, and $[\text{PbCl}_6]^{2-}$ from published results. The method was extended to include higher dimensional cases and in this way the pseudo exact force consts. were calcd. for several compds., e.g., $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, ReO_3Cl , and $\text{Ni}(\text{CO})_4$.

C.A. 1975. 83 N2

+3

 (see $[\text{PdCl}_6]^{2-}$, III)

SnCl_6^{2-}

Kotrukar V. 1976

русск
англ
отражен

"Int. J. Quantum Chem"
1976, 10, №, 993-1005
(англ. яз. франц. нем.)

(ср. SnF_4 ; III)

SnCl₆ - *ovirina* 6790 1978

Elumalai K., et al.

Kopuol.
wet,

Creek. J. Phys.;
1978, 1328, 461-72.

SnCl_6^{2-}

1978

Regelsberger M., Petráš J.

vi

Solid State Commun., 1978,
28, n9, 783-785.

(cur. K_2SnCl_6 ; I)

1980

 SnCl_6^{2-}

12 Д68. Молекулярные константы некоторых октаэдрических шестигалогидных и шестиксидных ионов. Molecular constants of some octahedral hexahalo & hexaoxy ions. Goel R. K., Gupta S. K. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1980, 18, № 9, 718.—722 (англ.)

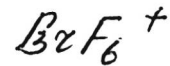
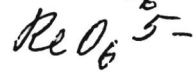
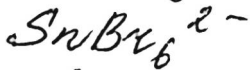
В рамках различных моделей силовых полей (общего валентного силового поля, модифицированного силового поля Юри — Брэдли и модифицированного орбитально-валентного силового поля) с использованием данных колебательной спектроскопии вычислены силовые постоянные ряда октаэдрич. ионов: SnCl_6^{2-} , SnBr_6^{2-} , SbBr_6^- , ReO_6^{5-} , ReF_6^+ и BrF_6^+ . Определены также параметры сжатия. Проведено обсуждение влияния катионов и валентности, отвечающей степени окисления, на стабильность химич. связей в изоэлектронных сериях. Отмечено, что в случае более высокой валентности химич. связь более стабильна. Вычислены константы корнюлисовой связи. Библ. 18. Б. Д. Ф.

д.п.

75

Ф. 1981, 18, N 12.

1980



✓ 93: 212508s Molecular constants of some octahedral hexahalo and hexaalkoxy ions. Goel, R. K.; Gupta, S. K. (Dep. Phys., Dev Nagri Coll., Meerut, 250 002 India). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1980, 18(9), 718-22 (Eng). The different model force fields, were employed to compute the force consts. of octahedral ions SnCl_6^{2-} , SnBr_6^{2-} (in the piperidinium and morpholinium salts), SbBr_6^- , ReO_6^{5-} , ReF_6^+ and BrF_6^+ by using recent vibrational data. The compliance consts. was also calcd. The results are discussed with respect to the cation effect, oxidn. state and stability of chem. bonds. Coriolis coupling consts. were computed and their trend is discussed.

(CUR. NOT.) +5 ●
C.A. 1980, 93 v22



1980

Sarkar P. C., et al.

Indian J. Pure and

U. N.

Appl. Phys., 1980, 18, N7,

516 - 523.

(see SiF_6^{2-} ; III)

SnCl_6^{2-}

1984

Gopinath C.R., Rao K.S.,
et al.

Li. N.,
Chem. Rev.

Chem. Sci. 1984, 53 (16),
839 - 41.

● (Chem. Pb Cl_6^{2-} ; III)

SnCl_6^{2-}

1984

Mohan S., Revathy S.

Chem.
Notice.

Indian J. Pure and
Appl. Phys., 1984, 22, N 2,
117-120.

(Chem. TiCl_6^{2-} ; III)

SnCl_6^{2-} u gp.

1984

Shamir J., Luski S.

Proc. 9 Int. Conf. Raman
Spectrosc., Tokyo, Aug. 27-
Sept 1, 1984. Tokyo, 1984,
596 - 597.

(as $[\text{PCl}_4]_2$ $[\text{SnCl}_6]_{u\text{gp}}$; III)

SnCl₆ - osmium 6790 1978

Elumalai K., et al.

Kopuol.
wet,

Creek. J. Phys.;
1978, 1328, 461-72.



SnCl_6^{2-}

1988

Guillermo Contreras J.,
Grecco Juan A.

сер.,
носея. Bol. Soc. Chil. Quim
1988, 33 (2), 77-82.

(сер. TiCl_6^{2-} ; III)