

V-C-N

VII 1060

1959

~~ЕСТЬ Ф. Н.~~

VOSO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{VO}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$,
 K_2MoOCl_5 , K_2CrOCl_5 , VOCl_3 ,
 CrO_2Cl_2 , CrO_2F_2 , V_2O_5 , CrO_3 , MoO_3 ,
 KMnO_4 , KReO_4 , K_2CrO_4 , $\text{K}_2\text{CrO}_3\text{Cl}$, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (Vi)

Barraclough C.G., Lewis J.,
Nyholm R.S.

J. Chem. Soc., 1959, Nov., 1552-55.

Частоты вибранционных колебаний двойных
связей металло-кислород.

RX., 1960, N13; 50857 J

VII. 840

1963

Vi(TiCl₃.3CH₃CN, VCl₃.3CH₃CN,
VCl₄.2CH₃CH), TiBr₃.3CH₃CN, VBr₃, 3CH₃CN

Duckworth M.W., Fowles G.W.A.,
Hoodless R.A.

J.Chem.Soc, 1963, Dec, 5665-73.

Reaction of alkyl oyanides with chlorides
and bromides of tervalent titanium and
vanadium, and with vanadium(IV) chloride.

RX., 1965, 3B134

J.

V(NCS))³⁻

hexa-patent
catalytic

V
i

anal. No. 1

C.A. - 1970

VII-4845

1970

84482f Infrared and laser Raman spectra of metal hexa-isothiocyanate ions. Clark, Robin J. H.; Goodwin, Arthur D. J. (William Ramsay Ralph Foster Lab., Univ. College, London, Engl.). *Spectrochim. Acta, Part A* 1970, 26(2), 323-30 (Eng). The ir and laser Raman spectra of a series of metal hexa-isothiocyanate ions have been recorded at 2200-70 cm⁻¹. The following ions have been studied: M(NCS)₆³⁻ where M = V, Cr, Fe or Mo; M(NCS)₆⁴⁻ where M = Mn or Ni; and Mo(NCS)₆³⁻. Assignments for the various fundamentals are made; the MN stretching frequencies are dependent on both the oxidn. state and the electron configuration of the metal atom. The various Mo salts gave the most satisfactory Raman spectra, both in the solid state and in aq. soln., but the colors of some of the other salts were not well suited to 6328-Å excitation. The M(NCS)₆ⁿ⁻ ions appear to approach O_h symmetry quite closely, there being little or no bending of the M—N—C bonds.

RCSQ

+5

72.16



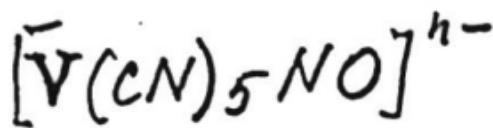
VO(NO₃)₃ · CH₃CN (Pi, cffyks uafam) ⁷ 1971

Sutton D., Einseleit F.W. B., Enwall E.
Morris D.M.

VII 5330

Inorg. Chem., 1971, 10(4), 678-86 (ana)

Crystal and molecular structure and
vibrational spectrum of the vanadium
oxide nitrate - acetonitrile com-
plex, VO(NO₃)₃ · CH₃CN. ¹⁰ CA, 1974, 74(22), 1170282



1972.

23 Б78. Анализ нормальных координат молекулы $[M(CN)_5NO]$. Kedzia B. B., Jezowska-Trzebiatowska B., Ziolkowski J. Normal coordinate analysis for the $[M(CN)_5NO]$ molecule. «Bull. Acad. pol. sci. Ser. sci. chim.», 1972, 20, № 3, 237—243 (англ., рез. рус.)

См.
носок

Выполнен анализ нормальных координат и вычислены силовые постоянные простого поля Юри—Бредли и распределение потенциальной энергии колебаний по внутренним координатам для комплекса $[Fe(CN)_5NO]^{2-}$. На основании результатов расчета предложено отнесение частот к основным колебаниям для комплексов $[M(CN)_5NO]^{n-}$ с $M=V, Cr, Mo, Mn, Fe$ и Ru .

М. Р. Алиев



(+5)



X-1972-23

VCN

Lommel 10162

1980

Robob B.B., Tewelba A.

Min.

(20)

Progress in Atomic
Absorption Spectrosc.;
1980 (in press)

VCN

1980

Работа Б. Б. и групп.

(до
Н-СН)

№. присл. спектрофотометр,
1980, №2, №2, 194-207

Син. Се CN ; ^{III}

(Dionneck 15792)

1982

V(Cy · 2 · S(CN))₂

Delgado M., Alguacil F., et al.,

CHEMIS

Z. anorg. und allg. Chem.;
1982, ● 493, N. 10, 187 - 192.

VCl₄ · ZnSe(CN)₂ (OMBUCK 15792) 1982

Delgado M., Alguacil F.,
et al.,

Chemie

Z. anorg. und allg. Chem.,
1982, 493, 110, 187-192.

VCN

[30 353]

1988

Краснов К. С.,
Фришненко Н. В.,

ОНИИ ТЭХИМ.

Ден. № 378 - ХЛ-86,
Черкассы, 1988.

д.н.

(обзор)

$V(N(CF_3)_2)_4$

1992

Haaland A., Repdal L., et al;

зрекомоноп.
исслед.
структура
J. Chem. Soc., Dalton Trans.
1992, (5), 891-5



call. $Ti(N(CF_3)_2)_4$;
III)

1998

Kretzschmar, Ilona;
et al.,

$\delta_0(V^+ - C3)$

J. phys. chem. A1998,
102(49), 10060 - 10073

(All. $\delta_0(V^+ - S)$, III)

VS

[Om. 41805]

2003

Qin Ran, W.S. Tam.
et al.,

laser,
checkrock.
electrocal
u pp. cmf, 2003, 220, N1, 87-106.
M.N.

C⁴⁵-X⁴⁵-

