

Cr-C-S, Se, Te

$\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CS})$

* 4-14141

1976

Колебат.
спектр

11 Б180. Колебательные спектры пентакарбонил(тио-карбонильных) комплексов нульвалентных металлов, $\text{M}(\text{CO})_5(\text{CS})$ ($\text{M}=\text{Cr}, \text{W}$) и транс- $(\text{CO})_4(^{13}\text{CO})(\text{CS})$ с 90%-ным обогащением ^{13}CO . Butler Ian S., Garcia-Rodriguez Amelia, Plowman Keith R., Shaw C. Frank III. Vibrational spectra of the penta-carbonyl(thiocarbonyl)metal (O) complexes, $\text{M}(\text{CO})_5(\text{CS})$ ($\text{M}=\text{Cr}, \text{W}$) and trans- $\text{W}(\text{CO})_4(^{13}\text{CO})(\text{CS})$ (90% ^{13}C enriched). «Inorg. Chem.», 1976, 15, № 11, 2602—2609 (англ.)

⑦1

☒

T/R_n
 Cl_n

X, 1977, N 11

Изучены ИК-спектры (4000—200 см⁻¹) газа и спектры КР тв. фазы и р-ров в CH_2Cl_2 комплексов $M(\text{CO})_5(\text{CS})$ ($M=\text{Cr}, \text{W}$) и транс- $\text{W}(\text{CO})_4(^{13}\text{CO})(\text{CS})$ с 90%-ным обогащением ^{13}C . Проведен расчет нормальных колебаний изученных молекул и обсуждено отнесение частот по форме и типам симметрии. В кач-ве нулевого приближения при расчетах использованы силовые поля молекул $M(\text{CO})_6$. Расхождение опытных и расчетных частот не превышает 1%, что указывает на возможность переноса силовых постоянных из одной системы в другую для изоэлектронных молекул. Замещение одной группы CO на CS практически не влияет на силовые коэф. связей CO и MC в экваториальном положении. Для осевой группы CO силовой коэф. связи CO растет, а MC — понижается по сравнению с $M(\text{CO})_6$. Это указывает на более сильные π -акцепторные св-ва лиганда CS по сравнению с CO. С этим выводом согласуется также более высокое значение силового коэф. M—C(S) по сравнению с M—C(O). Результат хорошо согласуется с хим. св-вами тиокарбонильных комплексов переходных металлов.

С. С. Букалов

Cr(CO)5CS

#43-12782

1976

84: 15756 ir Vapor phase infrared spectrum and Coriolis coupling constants of pentacarbonyl(thiocarbonyl)chromium(0). Butler, I. S.; Shaw, C. F., III (Dep. Chem., McGill Univ., Montreal, Que.). *J. Mol. Struct.* 1976, 31(2), 359-65 (Eng). Several band contours were successfully resolved in the high-resoln. ir spectrum of pentacarbonyl(thiocarbonyl)chromium(0) vapor at ~312°K. However, PQR sepns. are only clearly discernible for the 3 $\nu(\text{CO})$ fundamentals (ν_1 , ν_2 , and ν_{16}). The good agreement between the obsd. and calcd. PR sepns. of the two a_1 $\nu(\text{CO})$ modes (ν_1 and ν_2) verifies the C_4v prolate symmetrical top geometry of the mol. From band shape analyses, the Coriolis coupling consts. of the e $\nu(\text{CO})$ mode (ν_{16}) and the e $\delta(\text{CrCO})$ mode (ν_{17}) are estd. to be -0.45 ± 0.05 and -0.80 ± 0.15 , resp.

C.A. 1976 84 n22

$\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CS})$

Х 4-12782

1976

16 Б215. Инфракрасные спектры газа и постоянные кориолисова взаимодействия пентакарбонилтиокарбонилхрома. Butler I. S., Shaw C. F. Vapor phase infrared spectrum and coriolis coupling constants of pentacarbonyl(thiocarbonyl)chromium(O). «J. Mol. Struct.», 1976, 31, № 2, 359—365 (англ.)

Получен ИК-спектр при высоком разрешении газ. $\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CS})$ (I) при т-ре 312° К. Для ряда полос структура контура получилась достаточно хорошо разрешенной, однако расстояние между P - и R -ветвями удалось измерить только для трех полос вал. кол. CO. Хорошее совпадение измеренных расстояний с вычисленными для колебаний CO класса A_1 подтверждает строение I с симметрией C_{4v} (вытянутый волчок). Рассчитаны постоянные кориолисова взаимодействия для двух полос класса E : вал. кол. CO $-0,45+0,05$ и деф. кол. CrCO $-0,80+0,15$. Для анализа контуров полос использованы расстояния Cr—C и C—O 1,92 и

И.К.
спектр

Х. 1976. № 16

70228.3481
Ch, Ph, TC, MGU

40534

1976

Cu(CO)₅CS

13 years

Bulter Ian S., Garcia-Rodriguez Ame-
lia, Flowan Keith R., Shaw C. Frank III.
Vibrational spectra of the pentacarbo-
nyl(thiocarbonyl)metal(0) complexes,
 $M(CO)_5(CS)$ ($M=Cr, W$) and trans-
 $-W(CO)_4(^{13}CO)(CS)$ (90% ^{13}C enriched).
"Inorg. Chem.", 1976, 15, N 11, 2602-2609
(афр.)

780 783

813 0822 ПИК ВИНИТИ

61119.2401

40534

1976

Ch, Eu, TG

 $\text{Cr}(\text{CO})_5\text{C}_3$

ХУ-15620

Lichtenberger, Dennis L., Fenske
Richard K. Electronic structure of
transition-metal thiocarbonyl complexes.
"Inorg. Chem.", 1976, 15, N 9, 2015-2022
(англ.)

0749 №33

5752 735 7-01

ВИНИТИ

G1749.2402

Ch. No. 1101

10534

1976

Cr(CO)₅C₃ #915628

Polidakoff Korteva. Photochemistry
and photodissociation of five- and six-
coordinated d⁵ transition metal thioc-
carbyl complexes in low-temperature
matrices. "J. Russ. Chem." 1976, 15, N 9,
2022-2031. (авг.) 0743 min.

732-735 1/3 15.04.1976 БИБЛИОГР.

$\text{Cr}(\text{CO})_5\text{CS}$

1976

Shaw C.F., et al.

In Proc. Int. Conf.
Cent. no. 5. Raman Spectrosc., 5th,
1976, 110-11.

(See $\text{W}(\text{CO})_5\text{CS}$; II)

$\text{Cr}(\text{CO})_4$

CSe

DM 7108

7978

90: 79079x Photolysis of pentacarbonyl(selenocarbonyl)-chromium(0), $\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CSe})$, in an argon matrix at 20 K. Varetti, E. L.; Mueller, A.; English, A. M.; Plowman, K. R.; Butler, I. S. (Fak. Chem., Univ. Bielefeld, Bielefeld, Ger.). *Z. Anorg. Allg. Chem.* 1978, 446, 17-22 (Eng). The photolysis (254 and 366 nm) of $\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CSe})$ isolated in an Ar matrix at ~20 K produces a mixt. of 2 isomeric forms of $\text{Cr}(\text{CO})_4(\text{CSe})$, $\text{Cr}(\text{CO})_6$, and mol. CO. The 2 $\text{Cr}(\text{CO})_4(\text{CSe})$ isomers are assigned square pyramidal geometries (CSe group axial, C_4v symmetry; CSe group equatorial, Cs symmetry) by comparison with the results from a previous matrix IR study of the products formed in the photolysis of the analogous thiocarbonyl complex, $\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CS})$. On further irradn. of the $\text{Cr}(\text{CO})_4(\text{CSe})$ species with visible light ($\lambda > 425$ nm), the parent $\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CSe})$ mol. is regenerated.

confirms
photolysis

C.A. 1979, 90, 1110

$C_2 - C - X$

$X = X_{\text{avail}} \text{ or } X_{\text{new}}$

1980

(Ji)

93: 194/53m Spectral studies on group VIB metal chalco-carbonyls. English, Ann Marie (McGill Univ., Montreal, PQ Can.). 1980. No pp. Given (Eng). Avail. Natl. Libr. Canada, Ottawa, Ont. From *Diss. Abstr. Int. B* 1980, 41(3); 949.

(H2)

C.A. 1980, 93 n 20

$\text{Cr}(\text{CO})_5\text{CS}$

Lommel 12789

1981

spomoneen
cneknip

Chen H.W., et al.,
 γ -Electron Spectrosc.
and Relat. Phenom.
1981, 24, 121-124.

C₆H₆Cr(CO)₂CS

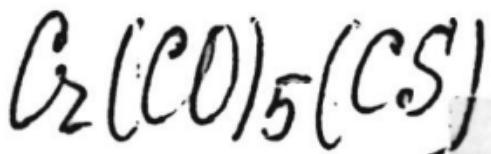
Lommelk 12789

1981

isomericmp.
checkmp

Chen H.W., et al.,
J. Electron Spectrosc
and Relat. Phenom.
1981, 24, 121-124.

1981



4 Б330. Колебательные спектры и силовые постоянные пентакарбонилхалькокарбонильных комплексов нульвалентных металлов $M(\text{CO})_5(\text{CX})$ ($M=\text{Cr}, \text{W}; \text{X}=\text{S}, \text{Se}$). English A. M., Plowman K. R., Buttler I. S. Vibrational spectra and potential constants of the pentacarbonyl(chalcocarbonyl)metal(0) complexes $M(\text{CO})_5(\text{CX})$ ($M=\text{Cr}, \text{W}; \text{X}=\text{S}, \text{Se}$). «Inorg. Chem.», 1981, 20, № 8, 2553—2565 (англ.)

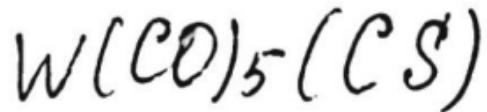
Получены ИК-спектры и спектры КР при комн. т-ре халькокарбонильных комплексов $\text{Cr}^{(\text{12CO})_5(\text{12CS})}$, $\text{Cr}^{(\text{12CO})_5(\text{13CS})}$, $\text{Cr}^{(\text{13CO})_5(\text{12CS})}$, $\text{Cr}^{(\text{12CO})_5(\text{12CSe})}$ и $\text{Cr}^{(\text{13CO})_5(\text{12CSe})}$ в газ., тв. состоянии и р-рах в различных р-рителях. Область вал. кол. CO для нормального селенокарбонила изучена также при 15 К. Предложено полное отнесение частот в колебательных спектрах по симметрии и форме для этих в-в, а также для $\text{W}^{(\text{12CO})_5(\text{12CS})}$ и транс- $\text{W}^{(\text{12CO})_4(\text{13CO})(\text{12CS})}$. Проведен расчет нормальных колебаний всех в-в с использо-

+3

ж. 1982, 19, № 4

$\text{Cr}(\text{CO})_5(\text{CSe})$
 $\text{W}(\text{CO})_5(\text{CSe})$ наб.

ванием квадратичного валентно-силового поля на основе силовых постоянных или коэф. влияния. Частоты вал. кол. CO и CX исправлены на ангармоничность. На основании полученных данных обсуждены σ-донорные и π-акцепторные св-ва лигандов CX. Полученные результаты указывают на переносимость силовых постоянных и коэф. влияния между в-вами с близкой геометрией и содержащими заместители с близкими электронными св-вами, также как CS и CSe. С. С. Букалов



дзы

Cr_2TeO_6

1981

Haeuseler H.

Eur. Roc. /
Di. Spectrochim. Acta,
Part A 1981, 37A (7),
487 - 495.

($\text{Eu}_{\text{II}}\text{Al}_2\text{TeO}_6$; II)

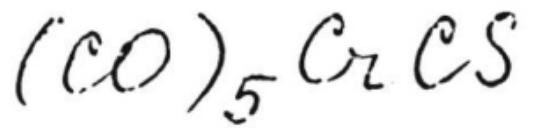
$\text{Li}_2(\text{SeO}_3)_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (Om. 27113)

1986

Salib K. A. R., El-ellaraghy
S. B. et al.,

ЭЛЕКТРОН.
СРЕДИ
НОДОУЕН,
M. Di.

J. Indian Chem. Soc.,
1986, 63, N 12, 1021-
-1023.



1989

Chemsp

Hotzian Manfred,
Roesch Notker, et al.

J. Am. Chem. Soc., 1989,
111(20), 7687-96



(C₆H₅Cr(CO)₅, III)

BrCD

1992

Jeung B.H.,

J. Amer. Chem. Soc., 1992,

M.N. 114, N9, C. 3211 - 3213.

(au. ScC8;  II)

RLS

1992

Jeung F.H.

J. Amer. Chem. Soc., 1992, 114,
N9, C. 3211 - 3213.

M.N.

(all)



Sc CS; III)

Cr(IV)_n O₈ (OM 37955) 1995

Dapprich S., Pidler U.,

K., et al.,

meop.
Färem Chem. Phys. Lett.
1995, 242 521-526

CrCS_2

1995

Jeung Gwang-Hi.

Chem. Phys. Lett.

дипма

СКАЗАР,

СЕВАСТИАН,

ХОДЕЛІЧЕСЬ

1995, 237 (1, 2),

65-41.

($\text{Cr}_{11}\text{CaCS}_2$; II)

$\text{Cr}(\text{CO})_5\text{C}_3$ (M. 38478.0") 1996

$\text{Cr}(\text{CO})_5\text{Cl}$ Attila Beres,

Zamok J. Phys. Chem., 1996, 100,
Konecny 16538 - 16544.

Zamok,
Czechoslovakia

F: Cr(CO)5CS

P: 3

18Б1177. Гармонические колебательные частоты и силовые постоянные
 $M(CO)[5]CX$ ($M=Cr, Mo, W; X=O, S, Se$). Исследование методом
функционала плотности с учетом релятивистских поправок. Harmonic
vibrational frequencies and force constants of $M(CO)[5]CX$ ($M=Cr, Mo, W;$
 $X=O, S, Se$). The performance of density functional theory and the influence
of relativistic effects / Berces Attila // J. Phys. Chem. - 100, 41. - С. 16538-
16544. - Англ.

Место хранения ГПНТБ России

In9Cr2Te12

2000

In9 Cr2 Te₁₂

F: In9Cr2Te12, In2Cr6Te11

P: 1

01.21-19Б2.271. Получение и магнитные свойства образцов разреза InTe-Cr[2] системы In-Cr-Te / Конешова Т. И., Волькович А. Ю., Филатов А. В., Капич А. А., Овоторцев В. М. // Неорган. матер. - 2000. - 36, N 12. - С. 1448-14
- Рус.

Синтезированы образцы различных составов по разрезу InTe-Cr[2]Te[3] системе In-Cr-Te. Исследованы их температурные зависимости удельной намагниченности, определены температуры Кюри. Подтверждены данные ДТА, РГА и МСА об образе соединений составов In[9]Cr[2]Te[12] и In[2]Cr[6]Te[11]. Установлено что In[9]Cr[2]Te[12] является ферромагнетиком, а In[2]Cr[6]Te[11] имеет более сложную магнитную структуру.

Свойства

CrTe₂

2001

Tc

F: CrTe₂ (T_{tz})

P: 1

02.12-19Б3.54. Диаграммы состояния систем Cu-Te и Cr-Te / Конешова Т. И., Бабицына А. А., Емельянова Т. А. (117864, ГСП-7, г. Москва В-485, ул. Профсоюзная, 90) // Ж. неорган. химии. - 2001. - 46, N 11. - С. 1906-1910 Рус.

Методами ДТА, РФА и МСА исследованы диаграммы состояния систем Cu-Te и Cr. Подтверждено существование соединений Cu₂Te, Cu₄Te₃, CuTe и CrTe₂. Трех последних соединений выявлен полиморфизм. На основе CrTe₂ найдена область гомогенности. Определены параметры решетки низкотемпературной модификации CrTe₂. Соединения Cu₃Te₂ и CrTe₃ не обнаружены. Библ.