

Mr-Re

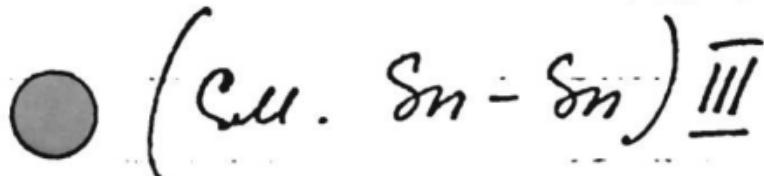
Mn - Re Gager H.U. u sp. 1966

cheesb

Vi

Chem. Commun., N17, 616

b. MnRe_(co)5. Частотное вибрационное
качение „метал-метал“
в спектрах KP.



1966

М 1735

✓: $(\text{Mn}(\text{CO})_5)_2 \text{Re}(\text{CO})_5$, $\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}$, $\text{Re}_2(\text{CO})_{10}$,
 $\text{CO}_2(\text{CO})_8$)

Несмейнов А.Н., Дворянцева Г.Г.,
Щеинкер Ю.Н., Колобова Н.Е., Антимов К.Н.
Докл.АН СССР, 1966, 169, № 4, 843-846

Частоты и интегральные интенсивности
валентных колебаний карбонильных групп
в их спектрах цикlopентадиенильных
комплексах смешанных
рх., 1966, 24Б206 карбонилов металлов

Cuprocene ($H_3Re_3(CO)_{12}$), VII 3884
H $Re_3(CO)_{14}$; H Re_2 $Mn(CO)_{14}$
 $H_3Mn_3(CO)_{10}$; H_2Br $Mn_3(CO)_{10}$
Smith J.B., Mehner K., Kaelse H.D.
J. Amer. Chem. Soc., 1967, 89,
N7, 1759-60

PX 1968
1573

10

$\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}$, $\text{Re}_2(\text{CO})_{10}$, $\text{ReMn}(\text{CO})_{10}$ *
(experiments done)
1967

Svec J.J., Junk G.A., VII 104

J. Amer. Chem. Soc., 1967, 89 (12), 2836-40

Energetics of the ionization and
dissociation of $\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}$, $\text{Re}_2(\text{CO})_{10}$ and
 $\text{ReMn}(\text{CO})_{10}$.

6

M.G.

CA 1967, 62, 27115m

71, cur. noem. ($Mn_2(CO)_{10}$,
VII 4635 . $Re_2(CO)_{10}$, $MnRe(CO)_{10}$) 1969

Quicksall C. O., Spiro T. G.

Inorgan. Chem., 1969, 8, v11, 2363-2367
(ann.).

Raman frequencies and metal-metal
force constants for $M_2(CO)_{10}$ species.

Q 7
Rec'd. 1970, 116353 10

J. Do ($\text{Fe}_2(\text{CO})_{10}$, $\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}$,
 $\text{Re}_2(\text{CO})_{10}$, $\text{RhCl}(\text{CO})_{10}$) 12 1970
7

Junk G. A., Sree H. J., VI 4864 6

J. Chem. Soc., 1970, A, VI 2, 2102-2105 (ann.).

The mass spectra, ionization potentials
and bond energies of the group VIIA
decarbonyls.

Ruxao, 1971, 15135

10



(OC)₅-Unk (CO)₅

Brown & A
at all

1971

paezem,
J. Chem. Soc. 1971, Pt.
N 5, 720-28

g., y

Ce. Un (CO)₁₀] IV

$\text{Mn}_2\text{Fe}(\text{CO})_{14}$; $\text{Re}_2\text{Fe}(\text{CO})_{14}$; ($\text{V}_{12}\text{C}_{10}\text{N}_{10}$) 1971
 $\text{Re}_2\text{FeMn}(\text{CO})_{14}$

Evans G. O.; Sheline R. K., vii 6426

Inorg. Chem., 1971, 10, N.8, 1598-1605

(and.)
The carbonyl stretching spectra
of the trimetallic molecules
 $\text{Mn}_2\text{Fe}(\text{CO})_{14}$, $\text{Re}_2\text{Fe}(\text{CO})_{14}$ and
($\text{Re}_2\text{FeMn}(\text{CO})_{14}$)
Biophys., 1972, 580438 - 10

1971

MnRe(CO)₁₀ 17 Б261. О частотах валентных колебаний карбонила
в $\text{MnRe}(\text{CO})_{10}$ и $(\text{C}_5\text{H}_5)(\text{CO})_3\text{W}\cdot\text{Mn}(\text{CO})_5$ и разрыве
связи W—Mn четыреххлористым углеродом. К по х Sel-
бу A. R., Ho x meier Ronald J., Kaesz Нег-
берт D. On the question of the carbonyl stretching absor-
ptions in $\text{MnRe}(\text{CO})_{10}$ and $(\text{C}_5\text{H}_5)(\text{CO})_3\text{WMn}(\text{CO})_5$ and
the cleavage of the tungsten-manganese bond by carbon
tetrachloride. «Inorg. Chem.», 1971, 10, № 11, 2636—2637
(англ.)

ИК-спектры в области частот вал. кол. CO комплексов
 $\text{MnRe}(\text{CO})_{10}$ (I) и $(\text{C}_5\text{H}_5)(\text{CO})_3\text{WMn}(\text{CO})_{10}$ (II) в р-ре
 CCl_4 содержат лишние полосы по сравнению со спектра-
ми в р-ре циклотексана. Показано, что в случае II это
связано с взаимодействием с CCl_4 с образованием
 $\text{ClMn}(\text{CO})_5$ и $[\text{Mn}(\text{CO})_4\text{Cl}]_2$, а в случае I — с примесями
 $\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}$ и $\text{Re}_2(\text{CO})_{10}$. Комpleксы, содержащие связи
W—Re и Mo—Re более устойчивы и не меняются в р-ре
 CCl_4 .

Б. Локшин

Х. 1972. 17

clln Re(CO)₁₀ *43-10625 1975

Leverson Robert A.

34:cnrkrp

J. Am. Chem Soc
1975, 97(21) 6042-7
(eng)

(eu Mn₂(CO)₁₀; III)

MnRe(CO)₁₀

1985

12 Б1136. Полное отнесение фотоэлектронного спектра MnRe(CO)₁₀. A complete assignment of the ultraviolet photoelectron spectrum of MnRe(CO)₁₀. Andréa R. R., Terpstra A., Stufkens D. J., Oskam A. «Inorg. chim. acta», 1985, 96, № 2, L57—L58 (англ.)

Измерены фотоэлектронные спектры (ФЭС) с возбуждением источниками Не-I и Не-II для молекул MnRe(CO)₁₀ в энергетич. области, соотв. потенциалам ионизации 8—10 эВ. На основе анализа полученных результатов и лит. данных для комплексов M₂(CO)₁₀ (M=Re, Mn), проведено отнесение всех особенностей в ФЭС. Для исследованного соединения построена корреляционная диаграмма, иллюстрирующая влияние σ-, π- и спин-орбитального взаимодействий на положение электронных уровней. Предсказанные на основе этой диаграммы относит. интенсивности полос в ФЭС хорошо согласуются с экспериментом. Сделан вывод, что

фотоэлектронный спектр

№ 42

ж. 1985, 19, N 12

Mn₂(CO)₁₀, Re₂(CO)₁₀

взаимодействие между $e(d_{xz}, d_{yz})$ -орбиталями атомов металлов в $\text{MnRe}(\text{CO})_{10}$ имеет такой же характер, как в комплексах $M_2(\text{CO})_{10}$.
О. А. Басченко



$MnRe(CO)_{10}$

1985

Meckstroth W.K.,
Ridge D.P.

MacC-
creamy J. Amer. Chem. Soc.,
1985, 107, N.8, 2281 -
- 2285.

(coll. illr $(CO)_5$; III)

MnRe(CO)₁₀

Он. 25298

1986

9 Б4521. Сравнительное изучение фотохимии MnRe(CO)₁₀ и Re₂(CO)₁₀ методами матричной изоляции и разрешенной во времени ИК-спектроскопии. Доказательство присутствия MnRe(CO)₉ с мостиковой группой CO. Comparative matrix isolation and time-resolved infrared studies on the photochemistry of MnRe(CO)₁₀ and Re₂(CO)₁₀: evidence for CO-bridged MnRe(CO)₉. Firth Stephen, Hodges Michael, Poliakoff Martyn, Turner James J. «Inorg. Chem.», 1986, 25, № 25, 4608—4610 (англ.)

Исследован механизм Фт MnRe(CO)₁₀ (I) и Re₂(CO)₁₀ (II) светом 290 ± 10 нм в Аг-матрице при т-ре 12 К. Методом импульсной ИК-спектроскопии с высоким временным разрешением изучены продукты Фт в р-рах при комн. т-ре. Продуктами Фт I в Аг-матрице при 12 К являются CO и MnRe(CO)₉, причем поглощение при $1759,8 \text{ см}^{-1}$ свидетельствует о присутствии мостиковой несимм. группы CO, связанной одновременно

спектр

б

матрице

(4)

Х. 1987, 19, № 9

с атомами Mn и Re в $MnRe(CO)_9$. При коми. т-ре наблюдали также образование $Mn(CO)_5$ и $Re(CO)_5$, свидетельствующее о фотодиссоциации связи Mn—Re. Фотолиз II в Ag-матрице и при коми. т-ре приводит к образованию CO и $Re_2(CO)_9$, однако мостиковая группа CO в молекуле $Re_2(CO)_9$ не наблюдалась. Облучение светом ≥ 400 нм приводит к протеканию обр. р-ции с восстановлением исходных реагентов. В. Н. Василец



$MnRe(CO)_{10}$

1986

105: 214712u Photocalorimetry. 5. Enthalpies of reaction of $M_2(CO)_{10}$ ($M = Mn, Re$) compounds with iodine in cyclohexane solution at 25°C. Harel, Yaakov; Adamson, Arthur W. (Dep. Chem., Univ. South. California, Los Angeles, CA 90089-1062 USA). *J. Phys. Chem.* 1986, 90(25), 6693-6 (Eng). The heats of reaction at 25° of $Mn_2(CO)_{10}$, $Re_2(CO)_{10}$, and $MnRe(CO)_{10}$ with $I_2(s)$ in cyclohexane soln. were measured by photocalorimetry. The results were compared to the lit. values. Also reported are heats of soln. of cryst. $Mn_2(CO)_{10}$, $Re_2(CO)_{10}$, and $Re(CO)_5I$ in cyclohexane, also at 25°. The Mn-Re bond in $MnRe(CO)_{10}$ is weaker by ~15 kcal than the av. metal-metal bond energies in other compds. used in this study. The results disagree with the values calcd. from data obtained from ionization and appearance potentials.

(δ)
Mn-Re

C.A. 1986, 105, N 24