

Mo-C-S, Se,

Te, Po

CS₂ Mo S₄

Вар - 3950 - VII

1967

21 Б118. Электронные спектры поглощения тиомолибдат- и тиовольфрамат-ионов. Сравнительное качественное рассмотрение природы связи в тетраоксо- и тетратиоанионах молибдена и вольфрама. Müller A., Rittner W., Nagarajan G. Die Elektronenabsorptionsspektren des Thiomolybdat- und Thiowolframations. Vergleichende qualitative Betrachtung der Bindungsverhältnisse in den Tetraoxo- und Tetrathioanionen des Molybdäns und Wolframs «Z. phys. Chem.» (BRD), 1967, 54, № 5—6, 229—236 (нем.)

(см (м/сб))

X. 1967. 21

Получены электронные спектры поглощения CS_2MoS_4 и CS_2WS_4 в области 800—220 $m\mu$. Рассмотрены электронные спектры анионов типа $[\text{XY}_4]^{2-}$, где $X=\text{Mo}, \text{W}$; $Y=\text{O}, \text{S}$ (симметрия T_d). К переходу типа $t_1 \rightarrow 2e(A \rightarrow {}^1T_2)$ отнесены частоты 43 200 см^{-1} у MoO_4^{2-} , 21 400 см^{-1} ($\epsilon_{\text{макс}}=1,3 \cdot 10^4$) у MoS_4^{2-} , 50 300 см^{-1} у WO_4^{2-} и 25 500 см^{-1} ($\epsilon_{\text{макс}}=1,85 \cdot 10^4$) у WS_4^{2-} . К переходу типа $2t_2 \rightarrow 2t_1$ или $t_1 \rightarrow 3t_2$ ($A_1 \rightarrow {}^1T_2$) отнесены частоты 48 000 см^{-1} у MoO_4^{2-} , 31 500 см^{-1} ($\epsilon_{\text{макс}}=1,8 \cdot 10^4$) у MoS_4^{2-} и 36 100 см^{-1} ($\epsilon_{\text{макс}}=2,85 \cdot 10^4$) у WS_4^{2-} . Кроме этого, обнаружены полосы при 41 300 см^{-1} ($\epsilon_{\text{макс}}=2,95 \cdot 10^4$) в спектре MoO_4^{2-} и $\approx 45\,000 \text{ см}^{-1}$ ($\epsilon_{\text{макс}} \approx 3,65 \cdot 10^4$) в спектре WS_4^{2-} , отнесение к-рых не сделано. Частоты электронных переходов у MoO_4^{2-} взяты из литературы. Обсуждена природа связи в этих соединениях на основании проделанных ранее квантово-хим. расчетов. Валентные силовые постоянные найдены равными $f_{\text{MoS}}=3,18$ и $f_{\text{WS}}=3,58 \text{ таун/А}$.

А. Я. Фридман

CS_2MoS_4

валентн.

силовые

постоянн.

11 Д323. Электронные спектры поглощения тиомолибдат- и тиовольфраматов. Сравнительное качественное рассмотрение природы связи в тетраоксо- и тетратеоанионах молибдена и вольфрама. Muller A., Rittner W., Nagarajan G. Die Elektronenabsorptionsspektren des Thiomolybdat- und Thiowolframations. Vergleichende qualitative Betrachtung der Bindungsverhältnisse in den Tetraoxo- und Tetrathioanionen des Molybdäns und Wolframs. «Z. phys. Chem.» (BRD), 1967, 54, № 5—6, 229—236 (нем.)

Получены электронные спектры поглощения CS_2MoS_4 и CS_2WS_4 в области 800—220 мμ. Обсуждена природа связи в этих соединениях на основании проделанных ранее квантовохимич. расчетов. Валентные силовые постоянные оказались равными $f_{Mos}=3,18$ и $f_{Ws}=3,58$ мдн/А. А. Я. Фридман

ф. 1967. 112

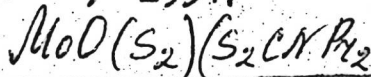
7

51031.3458

isente 29547

1975

Ch, IC



B-10503

Dirand Jocelyne, Ricard Louis, Weiss Raymond. The reaction of $\text{MoO}_2(\text{S}_2\text{CNPr})_2$ and H_2S : preparation and molecular structure of a new disulfur complex: $\text{MoO}(\text{S}_2)(\text{S}_2\text{CNPr}_2)_2$. "Inorg. and Nucl. Chem. Lett.", 1975, 11, N 10, 661-664 (англ.)

450 454

73

0486 пик

ВИНИТИ

Mo-C-O-X 1980.
X = Xamborugy Englisek A. M.

(Di) Diss. Abstr. Int.
1980, B41 (3), 949.

(ser. C-C-Xambor.; III)

Mol. $\text{Li}^+ \text{Se}(\text{CN})_2$ (Omnium 15792)

1982

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

Chem.

Z. anorg. und allg. Chem.,
1982, 493, N10, 187-192.

$[Mo_2S_2(CN)_8]^{6-}$

1982

9 Д146. Исследование связей металл—металл в анионе $[Mo_2S_2(CN)_8]^{6-}$. Studies on metal—metal bonds in the $[Mo_2S_2(CN)_8]^{6-}$ anion. Szterenberga Ludmiła, Jeżowska-Trzebiatowska Bogusława. «Bull. Acad. pol. sci. Sér. sci. chim.», 1981 (1982), 29, № 3—4, 219—224 (англ.; рез. рус.).

Электронное строение комплексного иона $[Mo_2S_2(CN)_8]^{6-}$ изучено приближенным методом МО ЛКАО. ССП Фенске—Холла. Расчеты проводились при эксперим. значениях геометрич. параметров в базисе хартри-фоковских орбиталей свободных атомов и атомных ионов. Установлено, что комплекс является диамагнитным, т. к. основное состояние синглетно (1A_g) и энергетич. разность между нижней виртуальной и верхней занятой МО велика (1,43 эВ). Центральную структуру комплекса образует цикл Mo_2S_2 с сильными связями $Mo-S$. Между атомами металла существует формально трехкратная связь ($\sigma^2\pi^2\delta^2$), причем δ -компонента является очень слабой. Атомы S практически не связаны между собой. А. В. Зайцевский

расчет
структ.

ср. 1982, 18, 29

$[\text{Mo}_2\text{S}_2(\text{CN})_8]^{6-}$

1982

№17 Б60. Исследование связей металл-металл в анионе $[\text{Mo}_2\text{S}_2(\text{CN})_8]^{6-}$. Szterenberг Ludmiła, Jeżowska-Trzebiatowska Bogusława. Studies on metal-metal bonds in the $[\text{Mo}_2\text{S}_2(\text{CN})_8]^{6-}$ anion. «Bull. Acad. pol. sci. Sér. sci. chim.», 1981(1982), 29, № 3—4, 219—224 (англ.; рез. рус.)

Приближенным неэмпирич. методом ССП МО Фенске—Холла проведены расчеты электронного строения аниона $[\text{Mo}_2\text{S}_2(\text{CN})_8]^{6-}$ (I). Полученные результаты использованы для анализа природы связи Мо—Мо в этом соединении. I найден диамагнитным с основным синглетным состоянием 1A_g . А. Багатурьянц

Электронное
строение

Х. 1982, 19, N17.

MoCS

1994

Jeung Gwang-Hi.

теор.
расшир.
ссылкам.,
VI

Chem. Phys. Lett.

1994, 221 (3-4), 237-
-240.

(coll. ● YCO; III)

Mo (CO)n L3

(om. 37 955)

1995
1995

Dapprich S., Picken U.,
de, et al.,

meep.
Pamer Chem. Phys. Lett.,
1995, 242, 521-526

Mo(CO)₅CS

(OM-38478a")

1996

Mo(CO)₅-CSe

Attila Bérces,

зармоч.
комбат.
таблетки,
или
носом.

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