

Te. Cl. 2



Tell₂

S. L. Hussain

R. Samuel.

1937
936

спектр
нормал

"Proc. Phys. Soc."

1937, 49, p679.

~~II-1138~~ II-1212

1945

TeCl₂ ($\omega, X\omega, L$)

Spinnler W.

Helv. Phys. Acta 1945, 18, 297-316.

"Band spectrum of tellurium dichloride
as a forbidden system".

Ch. A., 1946, 276⁴



~~6.12~~

10

TeCl_2

Beattie J. R.

1970

Perry R. O.

J. Chem. Soc. A, 1970, (14),
2429-32

vi,
mol.
exp-pa

● (Cu. Cl_2)III

1981

TeCl₂

(28277p) Spectrophotometric study of the equilibrium formation of the gaseous species bismuth(I) tetrachloroaluminate and tellurium(II) chloride. Lynde, Richard A: (Iowa State Univ., Ames, Iowa): 1970, 81 pp. (Eng). Avail. Univ. Microfilms, Ann Arbor, Mich., Order No. 71-7299. From *Diss. Abstr. Int.* B 1971, 31(9), 5240-1.

C.A. 1972. 76.6

1973

TeCl₂

141971q Reaction of atomic hydrogen (²S) with tellurium tetrachloride. Spectroscopic studies. Marteel, Jean Pierre; Vidal, Bernard; Goudmand, Pierre (Lab. Physiochim. Etats Excites, Univ. Sci. Tech., Villeneuve-d'Ascq, Fr.). *C. R. Acad. Sci., Ser. C* 1973, 276(9), 731-4 (Fr). At. H(²S) reacted with TeCl₄ vapor to produce a weak green chemiluminescent emission consisting of 107 bands in the region 3800-7000 Å with a continuum from 4400-6800 Å (max. at 5270 Å) which were attributed to Te₂ and TeCl₂. Te₂ was formed in the vibrationally excited AO_u^+ and BO_u^+ electronic states. TeCl₂ was produced in an electronically excited state and was responsible for 77 (32 previously unreported) bands. Vibrational classifications are given. At. Te emission was not detected.

(Vi)

C.A. 1973. 78 N 22

TeCl_2

TeBr_2

оттиск 10089 1980

12 Д324. Влияние релятивистских поправок на интерпретацию фотоэлектронных спектров нестабильных соединений TeCl_2 и TeBr_2 . Effects of relativity in the He (I) photoelectron spectroscopy of the transient species TeCl_2 and TeBr_2 . Jonkers G., De Lange C. A., Snijders J. G. «Chem. Phys.», 1980, 50, № 1, 11—20. (англ.)

Изучены HeI-фотоэлектронные спектры нестабильных соединений TeCl_2 (I) и TeBr_2 (II). I и II получены путем пропускания Cl_2 и Br_2 над нагретым порошком Te ($T=400^\circ\text{C}$). Вертикальные потенциалы ионизации (ПИ) I, II равны (в эВ): I — 8,99; 11,75; 11,95; 11,99; 12,76; 13,43; 14,41; II — 8,76; 10,80; 11,14; 11,19; 11,98; 12,73; 13,42. Интерпретация спектров I, II основана на результатах неэмпирич. расчетов в ПИ в базисе СТО. Расчет

фотоэлектронный спектр,

(у)

□ ⊕

Ф. 1980 № 12

релятив. поправок к ПИ II показал, что наличие вне-диагональных матричных элементов спин-орбитального оператора приводит к расщеплению орбиталей неподделенных пар B_g , вырожденных в нерелятив. случае. Предсказанное расщепление подтверждено экспериментально. Предложенная интерпретация спектров находится в согласии с результатами исследования фотоэлектронных спектров $A\text{Hal}_2$ ($A=O, S, Se$), простой моделью ЛКВО, правилом сумм и модифицированной эмпирич. уолшевской диаграммой для молекул $A\text{Hal}_2$ с 20 валентными электронами. Библи. 32. Ю. В. Чижов



TeCl_2

Оттиски 10089 1980

TeBr_2

22 Б122. Проявление релятивистских эффектов в фотоэлектронном спектре промежуточных соединений TeCl_2 и TeBr_2 , возбуждаемом источником He-I. Jonkers G., De Lange C. A., Snijders J. G. Effects of relativity in the He(I) photoelectron spectroscopy of the transient species TeCl_2 and TeBr_2 . «Chem. Phys.», 1980, 50, № 1, 11—20 (англ.)

фотоэлектронный
спектр

Изучены фотоэлектронные спектры молекул TeCl_2 и TeBr_2 , полученных в результате газовой р-ции между соотв-щим галогеном и Te в спектрометре. Интерпретация спектров проведена на основе расчета методом Хартри—Фока—Слейтера. Учет спин-орбитального взаимодействия приводит к расщеплению практически вырожденных орбиталей неподеленных электронных пар

(+1) ⊗

X. 1980 N 22

Вг. Это расщепление наблюдается экспериментально. Интерпретация спектров подтверждена сопоставлением со спектрами родственных молекул дигалогенидов O, S и Te, а также правилом сумм для энергий уровней и диаграммами Уолша.

В. И. Нефедов

TeCl_2

Ом-21635

1985

20 Б1155. Молекулярная структура дихлорида теллура, TeCl_2 , определенная методом газовой электронографии. The molecular structure of tellurium dichloride, TeCl_2 , determined by gas electron diffraction. Fernholt Liv, Haaland Arne, Volden Hans V., Knier Rüdiger. «J. Mol. Struct.», 1985, 128, № 1—3, 29—31 (англ.)

Методом газовой электронографии при $T = 210^\circ\text{C}$ изучены пары жидкости, содержащей атомы Te и Cl в соотношении 1,00 : 2,00. Установлено, что пар в струе, вытекающей из сопла испарителя, состоит из молекул TeCl_2 с межъядерным расстоянием $r_a(\text{Te—Cl}) = 2,329(3)$ Å и валентным углом $\theta_a(\text{ClTeCl}) = 97,0(6)^\circ$.

В. Спиридонов

гометр,
структура

X. 1985, 19, N 20

TelCl₂

[Om. 21635] 1985

103: 59639p The molecular structure of tellurium dichloride, TeCl₂, determined by gas electron diffraction. Fernholt, Liv; Haaland, Arne; Volden, Hans V.; Kniep, Ruediger (Dep. Chem., Univ. Oslo, 0315 Oslo, Norway). *J. Mol. Struct.* 1985, 128(1-3), 29-31 (Eng). The electron diffraction pattern was recorded of the vapor from a liq. sample ($t = 210^\circ$) of compn. Te:Cl = 1.00:2.00. The gas jet consists of TeCl₂ mols. with bond distance Te-Cl = 2.329(3) Å and valence angle $\angle\text{ClTeCl} = 97.0(6)^\circ$.

Структура
параметры

C. A. 1985, 103, N 8.

Телл
Телл

Изм. 22101

1985

Бокеева З. А., Трапоров А. В.
и др.,

Расчет
силовых
полюсов.
и форм.
колебаний?

Укр. осерв. ин., 1985,
51, № 8, 805-810.

TeCl₂ Волков С. В., Фрокина 1985

З. А. и др.

5 Всес. совещ. по землям ме-
вод. растворов меорган. и
квмплекс. соедун. Тез. докл.
Ростов Н/Д, 24-26 сент., 1985.
М., 1985, 307.

спектр,
D_i, сич.
ност.

(сш. SCl₂; III).