

YX (X-rayed)

У Нал

[Вр-300-VII]

1987

Краснов К.С.

Уф. ВУЗ. Химия и хим.
технол., 10, № 5, 594.

Однако частичное комба-
нирование - I многоатомо-
ческих подгрупп Sc.

(см. Sc Нал)

Бюл - 2052 - VIII

1969

Y-закон.

оттиск 712

(Cl, Br, Y, F)

Краснов Р. С.

(Do; dHf)

изб. волни. зредн.

законченный. Книж. залог

технол., 1969, 12 № 5

578 - 82



(ав. SeF; I)

VIII-5415
Tajorekugai III A үргүнч (у.н.) А 1972
Kushawaha V. S., Asthana B. P.

Pathak C. M.,

Fund. Spectrosc. Lett. 1972, 5,
N10, 357-66 (amur.)

Fundamental vibrational
energy of Group III A mono-
halides. 10

10

(Ф) (у.н. орчиний)

CA, 1972, 77, N24, 158066A

YX

Kramer et al

1978

X=ZnCl₂

Proc. Electrochem. Soc.,
1978, 78-1 (Proc. Symp.
Int. on elektrochim. High Temp. met. Halide
Chem., 1977), 348-51.

cur. Lux III

1980

Y X

Sc X

X = 24007.

Check

Mayojects.

(+)

☒

C.A. 1981. Q4 N'6

1980

YX

X = галогены

F, Cl, Br, I.

М, н.

① ④

Ф. 1981 № 6

6 Д638. Спектроскопия продуктов реакций атомов иттрия и скандия с молекулами галогенов. Ч. II. Инду-

цированная лазером флуоресценция моногалогенидов иттрия и скандия. Spectroscopic studies of the products of reactions of yttrium and scandium atoms with halogen molecules. II. Laser induced fluorescence from yttrium and scandium monohalides. Fischell David R., Brauman Howard C., Cool Terrill A. «J. Chem. Phys.», 1980, 73, № 9, 4260—4272 (англ.)

В области 360—460 нм получены разрешенные во времени спектры возбуждения флуоресценции паров YX и ScX, где X=F, Cl, Br и I. Получены спектроскопич. константы и радиационные времена жизни для большого кол-ва ранее не изученных электронных состояний молекул YX и ScX. При обработке спектров применена оригинальная программа машинной подгонки модельного спектра к наблюдаемому, позволившая с высокой точностью определить величины коэф. Франка — Кондона для полос эксперим. спектров. См. Ч. I. Brauman H. C., et al., «J. Chem. Phys.», 1980, 73, 4247.