

Y62

Yb_2

азелка
Ф₀

Мартынкевич Г.И. 1940

КСФХ,

44, N2, 325

(Сел. Fx_2) III

O_2 , H_2 , Br_2 , I_2 , Cl_2 (20° 1971)
VIII-5564

Lin S.-S., Kant A.,
U.S. Nat. Tech. Inform.,
Serv., AD Rep. 1971, No 735684,
20 pp

10 (CP)

Yb₂

1391-5333-VIII

1972

48235t Dissociation energy of molecular ytterbium. Guido, M.; Balducci, G. (Ist. Chim., Univ. Roma, Rome, Italy). *J. Chem. Phys.* 1972, 57(12), 5611-12 (Eng). The dissociation energy ($D_0^0 = 4.0$ kcal/mole, with an estd. max. uncertainty of ~ 4 kcal/mole) of Yb₂ was detd. with the Knudsen-cell mass-spectrometric method (G. DeMaria, et al., 1967) and by using the appropriate thermodyn quantities. Thus, Yb₂ is a van der Waals mol. The equil. const. for Yb₂(g) $\leftrightarrow$ 2Yb(g) was detd.

(D₀)

C.A. 1973. 78 N8

Yb₂

Bsp - 5333 - VIII

1972

(760)

4 Д320. Энергия диссоциации Yb₂. Guido M.,
Baldussi G. Dissociation energy of Yb₂. «J. Chem.
Phys.», 1972, 57, № 12, 5611—5612 (англ.)

С помощью масс-спектрометра и ячейки Кнудсена
измерена энергия диссоциации D_0^0 молекул Yb₂. Най-
дено, что $D_0^0 = 4$ ккал/моль.

Ф. 1973, N 4

Ce₂, Pr₂, Nd₂, Sm₂, Eu₂, Tb₂, Dy₂, Ho₂, 1972

Er₂, Tm₂, Yb₂. (Do)

Kant A, Lin S.S. Sp-VIII 5631

Monałsh. Chem., 1972, 103, N3, 757-763 (нем)

Энергии диссоциации гомонуклеарных
двухатомных молекул редкоземельных
элементов.

РИХИМ, 1973

85818

1610,5 (ср)

Yb₂

[O/nr. 19228]

1984

Goodfriend P. L.,

(We, оценка) Spectrochim. acta,
1984, A40, N3, 283-
285.

Yb_2

1988

Suzer Sefik, Andrew
Lester.

чекмп
6

J. Chem. Phys. 1988,

магнэце

89 (9), 5514-16.

(сер. Yb ; III)

Yb₂

(DM-31027)

1988

Suzer S., Andrews L.,

check
6

J. Chem. Phys. 1988, 89, 19,

manu

5514-5516.

4e

Optical spectra of Yb
atoms and dimers in rare
gas matrices.