

Ell-C.



Eu CO<sub>3</sub> kruscē. (Vi) 8 viii 508/1971

Sterzel W., Schnee W.D.,

Z. Naturforsch., 1971, B26, N6, 615  
(new)

Infrared spectrum and structure of europium (II) carbonate [Eu CO<sub>3</sub>].

10

6

CA, 1971, 75, N10, 69083V

84С

1972

14 Б105. Масс-спектрометрическое определение энергии диссоциации  $\text{EuC}_2$  (газ). Baldacci G., De Maria G., Guido M. Mass spectrometric determination of the dissociation energy of  $\text{EuC}_2(\text{g})$ . «J. Chem. Phys.», 1972, 56, № 4, 1431—1433 (англ.)

№

дн  
атомиз

Сообщаются данные перепроверки ранее известных термодинамич. характеристик  $\text{EuC}_2$  (газ). Исследования проведены с помощью масс-спектрометра с графитовой ячейкой Кнудсена в области т-р 1800—2320°. Измерено отношение интенсивностей  $\text{EuC}_2^+/\text{Eu}^+$ . Определена теплота реакции  $\text{Eu}(\text{газ}) + 2\text{C}(\text{тв.}) \rightarrow \text{EuC}_2$  (газ). По второму и третьему законам термодинамики, с использованием уточненных констант, вычислены энергия диссоциации связи  $D_0^0(\text{Eu-C}_2) = 129 \pm 5$  ккал/моль и энергия атомизации  $\Delta H_0^0_{\text{атом}}(\text{EuC}_2) = 271 \pm 4$  ккал/моль.

М. Туркина

X. 1972. 14

TuC<sub>2</sub> (2°) VIII 5550 1972

Filby E.E., Ames L.L.,  
High. Temp. Sci; 1972, 4  
(2), 160-69

1110

EuCN Ommnick 1234 1973

(D<sub>Eu-CN</sub>)

Cooke D. L., Bingerich  
K. A., Kordis J.,

J. Chem. Soc. Chem.

Commun., 1973, 561-62.

Eu(CO)<sub>x</sub>

ommunic 2599

1974.

Slater F. L.; et al.

coexper

Inorg. Chem., 1974, 13

necessary

N8, 1808-12



(cur. Pr(CO)<sub>x</sub>, III)

1975

Eu (HCO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>; De Hosson J. Th. M.

J. Inorg. Nucl. Chem. 1975,

II. K.

environ

37(11), 2350-1

C. H. 1976. 84. N2

Eu Eu (HCO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>; II

51215.7554

29932

1975

Ch, TC, MGU

 $\text{Eu}(\text{HCOO})_3$ 

\*48-10606

Hodson J. Th. M. de. The infrared spectra of several rare-earth formates.

"J. Inorg. and Nucl. Chem.", 1975, 37, N 11, 2350-2351 (англ.)

ВФ-754-XVIII

(ак. Ce-C соч: III)

051 (1 пач)

494 494 502

ВИНИТИ

зап. 8750

63721.1830

TC, Ch, Ph

$\text{Eu}(\text{HCO}_3)_3$

31603

1976

X 45-13583

De Hosson J.Th.M., Maas J.P.M., Groenewege M.P. The i.r. spectra of several rare-earth formates.

"Spectrochim. acta", 1976, A 32, N 5,  
1155-1157 (англ.)

0662 пик.

636 639 654

ВИНИТИ

Euc-CN

1979

Arboretum B. B. ugr.

(Дамониц.) Жл. прикл. естеств. 1979, 31(2), 205-10.

(euc. Sc-CN; 10)

Euelz Gingerich R. H., 1980

Current Topics in Materials  
Science, Volume 6, edited  
by Kaldes E.

Do; North-Holland Publishing  
Company, 1980.

(eemg ommuck b kopodne ommuckob  
Gingerich).

Euriv [ommeca 10162] 1980

Akhiezer B. B., Terevetski?

MIN  
(do)

Progress in Atomic  
Absorption Spectroscop.  
1980. (упрощено)

*Eri-C-H-O* 1980  
*coegum.* Teghil R., et al

U.K. creamp J. Indian Chem. Soc.,  
Vi 1980, 57, n 12, 1159-1162.

● (see *Eri-C-H-O*)

$C_{60} Eu$  Chang Agnes A.H.,  
1991

$C_{60} Eu^+$  Emley N.C., et al.,

paerem J. Chem. Phys. 1991,  
cetipykai. 94(7), 5004 -10.

(all.   $C_{60} O; \text{III}$ )