

YC4

UC_4 , YC_4 , LaC_4 (?) ~~XVIII-465~~ ~~XVIII-7197~~ 1974.

Asano M., Kubo K., Sasaki N.,
Kyoto Daigaku Benki Enerugi
Kenkusho Sho, 1974, 46, 34.

Ionization potential of UC_4 .

C.A. 1975, 83 n6. 486152n.

$\frac{\text{C} \cdot \pi \cdot \rho \cdot K}{(\Phi)}$

1975

10 Б89. Потенциал ионизации карбида тория. Асано Мицуру, Кубо Кэнзи, Сасаки Нориаки. «Кёто дайгаку гэнси энэрги кэнкюсё ихо, Bull. Inst. Atom. Energy Kyoto Univ.», 1975, 48, сент. 46 (япон.)

Масс-спектрометрич. методом показано, что термоэлектрич. разл. карбидов Y, La, Ce, U и Th (состав карбидов не указан) на графитовой нити приводит к образованию соотв-щих ионов M^+ , MC_2^+ , MC_4^+ и др. Расчитанных Пт ионизации (ПИ) MC_4 (I) в указанном ряду металлов составляет $6,5 \pm 0,6$; $5,4 \pm 0,5$; $6,2 \pm 0,8$; $4,8 \pm 0,9$ и $4,6 \pm 0,8$ эв. Для Y, La и Ce полученные данные совпадают с литературными. В случае Th наблюдается значительное расхождение с известной величиной ($10,0 \pm 1,0$ эв). Свои данные авторы считают более достоверными, аргументируя это след. образом. Показано, что соотношение интенсивностей MC_4^+/M^+ ($M=U$ и Th) значительно выше аналогичной величины, наблюдавшейся для Y, La и Ce. Следовательно, ПИ I ($M=Th$) не может иметь такого высокого значения, как это установлено ранее. Отмечено также, что при проведении подобного эксперимента в отношении TiC_4 , к-рый, как известно, обладает ПИ, равным $9,0 \pm 1,0$ эв, не удается даже обнаружить существование ионов TiC_4^+ .

В. В. Ковалев

(4)

11

2, 1977, N 10

1977

 YC_4 LaC_4 CeC_4 ThC_4 UC_4

(3)

87: 106975h Ionization potentials of yttrium tetracarbide, lanthanum tetracarbide, cerium tetracarbide, thorium tetracarbide, and uranium tetracarbide. Asano, Mitsuru; Kubo, Kenji; Sasaki, Kenmei (Inst. At. Energy, Kyoto Univ., Kyoto, Japan). *Kyoto Daigaku Genshi Enerugi Kenkyusho Iho* 1977, 51, 39 (Japan). The ionization potentials 6.2 ± 0.6 , 5.1 ± 0.5 , 5.9 ± 0.8 , 5.1 ± 3.8 , and 4.5 ± 0.9 eV for YC_4 , LaC_4 , CeC_4 , ThC_4 , and UC_4 , resp., were calcd. with the thermionization method by using the available exptl. values of the dissociation energies for MC_2 and MC_4 , and the heats of reaction for $M^+(g) + 2C(s) \rightarrow MC_2^+(g)$ and $M^+(g) + 4C(s) \rightarrow MC_4^+(g)$. Comparison is made with the existing ionization potentials in the literature.

C.A. 1977. 87 n 14

(74)



Y₂C₄

шахтеский.-

1974

Y₂C₄, LaC₄, CeC₄, ThC₄, UC₄

М. (10.Д155.) Потенциалы ионизации Y₂C₄, LaC₄, CeC₄,
ThC₄ и UC₄. Асано Митасу, Кубо Кэндзи,
Сасаки Тадааки. «Кёто дайгаку гэнси энэрги
кэнкюсё ихо, Bull. Inst. Atom. Energy Kyoto Univ.»,
1977, 51, март, 39 (япон.)

(ij)

(+ij)

田

(ti) 4.C

Ф. 1974 № 10

YC₂

[Dn. 32455]

1989

Жуков В.П., Новиков Д.Н.

Электрон.
структура
и кин.

и кин. эл. структур. химии,
№ 4, 27-32

1989, 30,