

~~Ба N x~~

Ба 2 N 3

Митрофан Барис.

Ва₂N

Br₃N₂,
Ba₃N₂
Br₂N

темпы
образования

БФ. 2466 - IX
Филип С. М., Трофимов Е. А., / 1955
Майнберга И. И.
МДХ, 1955, 25, № 4, 634-639.

Исследование метризов сис-
темат. II. Субметризов
строения и барьер.

$$\Delta H_{298}(\text{Ва}_2\text{N}) = 53,4 \pm 2 \text{ ккал/моль}$$

Х-55-21-48408.

Вар 2464-IX

Ария С.М., Трощакова.

1955

$Ba-N_2$

МОН, 1955, 25, №5, 849-851.

Темнота
образов.

Исследование нитридов
металлов. III. Диаграмма
состояний системы Ba-N в
области высоких давлений.

2-56-12-35296.

ban

Margrave y.L.,
stapitanonda P.

1955

J. Phys. Chem., 59, N12, 1231

Do

Заобразование ионного
металлов. I. теоретический
расчет энергии диссо-
циации двухатомных
ионизов.

(Сил. SiN) III

1969

В-бариды Меерсон Г.А., Гарбунов А.Е.

Изв. АН СССР, неорган. мат.
1969, 5, №12, 2075-2082

Получение чистых баридов, свободных
от углерода, ультрамикрохимическим способом.

Ba₃N₂(Δ Ms, Δ Ss, Ps) 9 IX 313) 1971

Munir Z.A., Blair R.C.,

J. Chem. Eng. Data, 1971, 16, N^o 2,
232-3 (anal.)

Torsion-effusion study of
sublimation of barium
nitride. 7

M, B (P)

CA, 1971, 74, N24, 131266s

Ba₃N₂

Bp 3350-IX

1971

151266s Torsion-effusion study of sublimation of barium nitride. Munir, Zuhair A.; Blair, Roy C. (Sch. Eng., San Jose State Coll., San Jose, Calif.). *J. Chem. Eng. Data* 1971, 16(2), 232-3 (Eng). By employing the torsion-effusion method, the sublimation pressure of Ba₃N₂ was detd. over the range 914-1051°K. The least-squares expression for the total pressure in atm. is $\log P = (6.38 \pm 0.63) - (1.07 \pm 0.06)10^4/T$, where T is the temp. in °K and the stated errors are std. deviations. In accordance with the sublimation reaction $\text{Ba}_3\text{N}_2(\text{s}) = 3 \text{Ba}(\text{g}) + \text{N}_2(\text{g})$, the 2nd-law heat and entropy of sublimation at 298°K were calcd. as 204 ± 19 kcal/mole and 124 ± 15 eu, resp. Third-law ΔH°_{298} was calcd. as 221.7 ± 9.0 kcal/mole. RCJP

P_s

ΔH°_s

ΔS°_s

C.A. 1971 74.24