

BoH

V4430

1934

BOH (K~~guree~~.)

Roberts E.J.

J. Am. Chem. Soc., 1934, 56, 878-9

Thermodynamic dissociation constant of a weak
base.

CA., 1934, 2977³

Wc

F

(BON)⁺

Sugden T.M., Wheeler R.C.,
Dis. Far. Soc., 1955, No 13, 77

Наша, полигенозная из латинских
количеств целочисленных чисел в
взаимных отношениях.

1966

V-5561

BOH (term. sv.-va)

Wason S.K.,

Dissertation Abstr., 1966, 26(10), 5749
Chemical reactivity of boroxin.
A spectroscopic and thermodynamic study.

J., M

44

CA, 1966, 65, N3, 3091b

(Sm., orig.)

Farber M., Frisch M.A., 1969

Meybeyl

Proc. I-st Intern. Conf.
Calorimetry and Thermodyna-
mics, Warsaw, August 31-Septem-
ber 4, 1969, ~~no~~ 443; Polish
Scientific Publisher, Warsaw

574
1

du fo
HBO(2)



Hi

BOH

1976

(см. на обороте)

ΔH_f , ΔG_f
 ΔS_f

85: 37929r Thermodynamics of Group III metal hydroxides. Smyshlyaev, S. I.; Burylev, B. P. (Krasnodar. Politekh. Inst., Krasnodarsk, USSR). Zh. Fiz. Khim. 1976, 50(4), 886-8 (Russ). By using published exptl. data, the std. formation enthalpies, entropies, and free energies were calcd. for B, Al, Sc, Ga, Y, In, La, Te, and Ac hydroxides and hydroxyoxides [MO(OH)].



(46)

C.A. 1976 85 N 6

AlOH
ScOH
GaOH
V OH
LaOH
InOH
TeOH
AcOH

AlO(OH)
BO(OH)
ScO(OH)
GaO(OH)
VO(OH)
LaO(OH)
InO(OH)
TeO(OH)

AcO(OH)

ВОН⁺

Окт. 18970

1979

Чаркин О. П.,

Δ Низоме-
руз.,
теорет.
расчѣт

Журн. меорган. химии,
1979, 24, №, 581-587.



ВОН

сент. 18970

1979

Чаркев О. П.,

Журн. морган. химии,
1979, 24, №3, 581-587.

ΔМизо-
мериз.,
теорет.
расчѣт.



НВО

1995

15Б4417. Высокие удельные энтальпии при фотохимически индуцированной изомеризации $\text{BOH} \rightleftharpoons \text{HBO}$. High specific enthalpies from the photochemically induced isomerization: $\text{BOH} \leftrightarrow \text{HBO}$ / Gole J. L., Michels H. H. // J. Chem. Phys.— 1995.— 103, № 18.— С. 7844—7850.— Англ.

(ΔH)

X. 1997, N 15