

BCE₂

Всез
на
м.ф.

Гурвич Л.В. и др.

1962

Москва, 1962

Термодинамические св-ва индивиду-
альных веществ.

BCl₂ (202)

McBride B. u. g. p.

1963

Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington,
1963.

$$M = 81.734, \sigma = 2, P_M = 2$$

$$V_i(d_i) = [470], [240], [960]$$

$$I_A = [1,166] \cdot 10^{-39}$$

$$I_B = [26,43] \cdot 10^{-39}$$

$$I_C = [27,59] \cdot 10^{-39}$$

B-CC 1,43

	CP	H-H	S
298,15	11,4680	2866,3	65,4200
3000	13,8655	39481,7	'95,9059
6000	13,8994	81146,0	105,5303

BCl_2 (ray)

YANAF

1965

m. p.

100 - 6000°K

1965

BCL₂ (ray)

YANAF

m. fr.

100-6000°K

BCL₂⁺
(103)

YANAF, Inc.

1941

100-6000%

(19682)

BCl_2 (20g)

JANAF, II 2030.

1941

100-6000°K

(19682)

6Cl₂
(naz)

J. P. NAF, II vezg

1971

100-6000K

(1964e)

1972

BCl_2 (2)

Отчет по научно-иссл. работе

ИВТАН СССР, 1972 г.

T. g. p.

Определение мол. пост.

и термодинамических свойств веществ

$\text{BCl}_2(\text{g})$

1973

Barin I., et al

more I, comp. 60

298-2000

m.g.p.



(see AGF) I.

BCL₂
(ug. ras)
0-6000°

JANAF Suppl 1974

B Cl_2^-
(ug. 2ag)

0-6000°

JANAF Suppl 1974

BCl_2^+
(ug. ray)

0-6000°

JANAF Suppl 1974

BCl₂(2)

1984

Pankratz L.B.

n.p.

298.15
2000K

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P34.

BCh₂(2)

1985

JANAF, 3u2g, 1985,
cmp. 200.

m. qp.

paerem 1972

repicrem 1972

$\text{BCl}_2^- (2)$

1985

JANAF, 3rd ed., 1985,
comp. 202.

m.p.

racem 1972

racem 1972

$BCl_2^+(1)$

1985

YANAF, 3uzg., 1985,
cmp. 201

m. q.

раств 1970

перем 1970