

BeJ₂.

Pr I₂

Brewer L., Somayajulu G. R.,
Brackett R.

до *1

298,15-2500°K Chem. Revs., 1963, 63, 111.

$H_{298}^{\circ} - H_0^{\circ}$

термодинамические
св-ва газообразных
гидрокарбонидов метана
и др.

1963

$\text{BeI}_2(\text{gas})$ Краснов К.С., Свейцов В.И.

Термодинамические
функции
до 2500°K Изв. ВУЗ (химия), 1963, II, №1, 167.

Термодинам. ф-ции газообраз-
ных галогенидов щ-земель-
ных металлов.

(см. BeF_2) II (см. кр об)
Расчет по Гиршк.

Исходные данные см в "Вычисл. погр."

BeY_2	S°	$(H^\circ - H^\circ_0)/T$	$-(Z^\circ - H^\circ_0)/T$
298°K	67,49	9,8934	57,60
400		10,678	60,70
500		11,279	63,13
1000		12,804	71,50
1500		13,435	76,805
2000		13,779	80,751
2500		13,990	83,835

1965

BeI_2 (ray)

YANAF

m. p.

100-6000° K

BeI₂

1970

Жуков В. Л. д-р.
Узв. высш. учебн. завед.
Хим. хим. технологий.
1970, 13(8) 1104-8 (русск).

м. г. г.

С.А. 1970. 73.

(см Be₂). II

BeI₂
(uzg)

JANAF, II uzg.

1971

100-6000°K

(19652)

Be I_2 (g)

1977

Barin I, et al

298-2000 molar $\overline{\text{II}}$, comp. 81
m.g.p.

● (cu Ag) $\overline{\text{I}}$

Be J₂

1976

онзем УБТАМ

онг № 8, 1976г.

(м.г.р.
100-600°K)

онев

нен.

Бергман И.А

Енов

Ю.С

Be₂
ug. 203.

m. gas. 40.

0-600-0

1978.
Chase M. W., et al.
J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1978, 7(3), 793-940
JANAF. Thermochem.
Tables. - Suppl. D-866

BeT₂(2)

1984

Pankratz L.B.

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, p 80.

m.p.

298.15
2000K

Be^y₂(2)

1985

JANAF, 3u3g., 1985,
comp. 395.

mp.

расун 1975

реписем 1975