

Ca J₂

Ca I₂Brener L., Somayajulu G.R.,
Brackett R.№1
7298,15-2500°K Chem. Revs., 1983, 63, 111.H₂₉₈⁰ - H₀⁰термодинамические
св-ва газобразных
диатомов и молекул
ионов.

1963

CaF_2 (р-р) Краснов К.С., Свейцов В.И.

Термодинам. Изв. ВУЗ (химия), 1963, II, №1, 167

гизин

9025007- Термодинам. ф-ции паровращ. галогенидов и-земельных металлов.

(см. BeF_2) II (см. нр-р)
 Расчет по I кристалл.
 Устойч.  см в "Молек. физ."

CaF_2	S°	$(H^\circ - H^\circ_0)/T$	$-(Z^\circ - H^\circ_0)/T$
298°K	75,98	12,510	63,47
400		13,039	67,41
500		13,379	70,66
1000		14,085	79,78
1500		14,348	85,26
2000		14,482	89,40
2500		14,565	92,812

CaJ₂

1970

Жимов В.А. и др.

Изв. высш. учебн. завед.

Хим. хим. техника.

м. г. г.

1970, 13(8) 1104-8 (русск).

С.А. 1970. 73

(ca Be₂) II

JANAF

1974

CaY_2
(Ideal Gas)
 $0^\circ - 6000^\circ$

Suppl N 41

CaF₂

(rag)

0-6000°

YANAF

Suppl.

1975

1976

Ca T₂

оригинал LIBTAM

ориг. № 8, 1976

(и.г.р.
100-600°K)

отв. все, Берлином Г.А.
Емоб. Ю. С.

Ca²⁺(2)

1984

Pankratz L. B.

m.p.

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P132.

298.15
2000K

CaI₂(2)

1985

YANAF

III ugg., 1985, c. 710

m. q.

pacem 1974

•
pericem 1974