

Ca^+ , Ca^{2+}



Ca²⁺

Васильев В.Р. и др.

1959

S⁰
298

Бер-5509-111

пфк, 33, 328



Ca⁺

Green J. W. Poland D. E., Margrave
J. Chem Phys., 1960, 33, 35

1960

n.g. quench
to 50000°K

10511111 2901

$T^{\circ}K$	ρ	$H-H/7$	$\rho+H-H/7=8$
298.15	33,403	4,9682	38,371.
1000	39,415	4,9682	44,383.
2000	42,859	4,9733	47,832.
3000	44,887	5,0599	49,947.
4000	46,374	5,3173	51,691.
5000	47,599	5,6884	53,287.
6000	48,670	6,0631	54,733.
7000	49,629	6,3730	56,002.
8000	50,496	6,6002	57,096.
9000	51,283	6,7554	58,038.
10000	52,000	6,8591	58,859.
15000	54,844	7,1989	62,043.
20000	56,993	7,8200	64,813.
25000	58,813	8,4892	67,302.
30000	60,400	8,8810	69,281.
35000	61,780	8,9887	70,769.
40000	62,978	8,9203	71,898.
45000	64,020	8,7651	72,785.
50000	64,934	8,5757	73,510.

1962

Гурвич Л.В. и др.

Москва, 1962

Термодинамические св-ва индиви-
дуальных веществ.

Са⁺

газ

т.ф.

Ca I

Ca II

Ca III

Helsenrath J.

Messina C.G., Evans W.H.

Nat. Bur. Stand
1964.

m.g. sp.

go 1000°K

1964

Ca⁺
(ug. rag)

0-6000°

JANAF Suppl 1974

Ca⁺(2)

1985

YANAF

m. sp. III 439, 1985, c. 691

расчет 1970



расчет 1983