

$MgOH$, $MgOH^+$

MgOH(293)

McBride B. 4 gp.

1963

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

$$M = 41,328; \sigma = 1; P_M = 2$$
$$v_i(d_i): [750], [950], [3710]$$

$$I_A = [0, 13319] \cdot 10^{-39}$$

$\angle 105^\circ$

$$I_B = [7, 4480] \cdot 10^{-39}$$

2 in $\log(16) = 120(\log)$

$$I_C = [7, 5812] \cdot 10^{-39}$$

	Cp	H-H	S
298,15	9,1209	2457,1	57,7831
3000	13,4048	35660,8	84,4507
6000	13,7709	76590,5	93,8934

1965

Mg OH (vap)

ZANAF

T. ϕ .

100-6000°K

МгОН

1970.

Жуков В. А. и др.

Изв. высш. учебн. завед.

Хим. хим. технол.

М. г. ур.

1970, 13(8), 1104-8 (русск)

С.А. 1970. 73.

(см Bez) II

MgOH
(School gas)

100-6000 K
(1964)

JAN 1971
II

1971

Mg^{2+}
(Ideal gas)

100 - 6000 °K
(1968)

JANAF
II

1991

MgOH, MgOH⁺, HMgO⁺
mg. ray.

m.g. sp
0-6000

1978
Chase M.W. et al.

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1978, 7(3), 793-940.

JANAF, Thermochemical
Tables. Supplement.
P-918-919

NgOH(g) GANAF 1985

Т.р. Изг. 1985 стр 1234

расчет 1975 пересч. 1975

Ngah + JANA 1985

T. p. Изг. 1985, стр 1235

расчет 1975 пересч. 1975

MgOH

1989

Chase M.W., Levin R.D.

High Temp. Sci 1988-

m. p. 2. 1989. 26, Spec. Vol.

C. 207-214.

(cr. BaOH; II)