

llg M



I947

MgH Latimer W.M.

ra3

T. M. U.S. Atomic Energy Comm., Rep. MMDC- I462

2000-5000°K

Tables of free energy functions for ele-  
ments and compounds in the temperature  
range 2000-5000°K.

нож

IX - 2528 [201] 1951

Бейч У.В., Тербич С.В., Ртищевская  
М.Р.Х., 1958, 39, 2532.

m.g.s.

до 3500°К

переходящее к не-  
стабильным, каскад-  
ным, спиралевидным, барий-  
ных окислов и кисло-  
металлов в газодиаграм-  
матической.



Mg H  
Mg D  
Mg T

Col. USA Notice No. 110 Abnormal 1961

Haar L., Friedman A.S.,  
Bockett C.W.

Ideal Gas Thermodynamic  
Functions and Isotope  
Exchange Functions for  
the Diatomic Hydrides,  
Deuterides, Tritides.

NBS, Monograph 20,  
Washington, 1951.

1962

Гурвич Л.В. и др.

Москва, 1962

Термодинамические св-ва индиви-  
дуальных веществ.

Mg II 193)

McBride B. C. P.

1963

Thermodynamic properties:

NASA SP-320, Washington, 1963.

$$M = 25,328; \bar{G} = 1$$

To we	W <sub>0</sub>	w <sub>0</sub>	w <sub>1</sub>	w <sub>2</sub>	De	$\beta_1$	$\rho_1$
$X^2\Sigma^+$ 0	1495,3	31,5	-0,15	5,814	1,0,1667 -0,0073	$325 \cdot 10^{-6}$	$10 \cdot 10^{-6}$
$A^2\Pi$ 19272,3	1610,8	40,11	+48,6	17430,1881		$[363] \cdot 10^{-6}$	4

	Cp	H-H	S'
298,15	7,0701	20,75,0	46,1532
3000	9,5049	25873,1	65,4523
6000	10,8457	56259,9	72,4194

MgH (ras)

JANAF

1985

T. of  
100-

6000°K

Mg-H (g)

1967

JANAF Thermochemical Tables, II rev., 1967

MgH      YHNF  
(ideal gas)      Tagg

1971

100-6000 K.

(1966)

MgH ammick 3146 1974

MgH<sup>+</sup> Schneider J.

Z. Phys. Chem.

m. g. φ.  
смам.  
специ  
номинир

1974, 255, 986-996.

(Coll. спас. спец.  
II)

MgH<sup>+</sup>

(OM 27412)

1977

Tarrafdar S.P.

Cyanea

J. Recant, Spectrosc.

Radiat. Transfer.

no co-crystallized

1977, 17(4), 537-42



(act. CH<sup>+</sup>; II)

MgH

15.49

91: 201377f Partition functions and dissociation constants for magnesium hydride (MgH). Tripathi, B. M.; Gaur, V. P. (Uttar Pradesh State Obs., Naini Tal, 263129 India). *J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transfer* 1979, 22(4), 407-9 (Eng). Partition functions and dissocn. equil. consts. for MgH were computed for temps. between 2000 and 6000 K in steps of 100 K.

C.A. 1979, 91, N 84

*MgH*

1578

*расчет  
старт.  
сущности*

З И101. Статистическая сумма и константа диссоциации для MgH. Partition functions and dissociation constants for MgH. Tripathi B. M., Gaur V. P. «J. Quant. Spectrosc. and Radiat. Transfer», 1979, 22, № 4, 407—409 (англ.)

На основе последних данных по энергии диссоциации и молекулярным постоянным для молекулы MgH проведено вычисление статистич. суммы  $Q_{AB}$  при различных т-рах и определена равновесная константа диссоциации  $K_{AB}$ .

В. Л. Бахрах

(1)

Ф.1980.К5

1979

MgH

(M. J. S.)

ЗИ101. Статистическая сумма и константа диссоциации для MgH. Partition functions and dissociation constants for MgH. Tripathi B. M., Gaug V. P. «J. Quant. Spectrosc. and Radiat. Transfer», 1979, 22, № 4, 407—409 (англ.)

На основе последних данных по энергии диссоциации и молекулярным постоянным для молекулы MgH проведено вычисление статистич. суммы  $Q_{AB}$  при различных т-рах и определена равновесная константа диссоциации  $K_{AB}$ .

В. Л. Бахрах

Ф. 1980 № 3