

YF

Cole N. Y., Silverman S.W.

1952

J. Ch. Phys. 1952, 20, 1513

m. f. go
2000° K

Bq - 5170 - 1

(coll. Br F)

Тч-г.

ор-цм

MF

~~до 5000°K~~

1500°K

1992-5506-1

Boars W.H, Munson T.R, 1955

Wagman D.D.

У. Res. NBS 1955, 55, N3, 144

Термодин. ор-цм некоторых
газообразных соединений замочков.

ZF

NBS III ceptul

1961

JF

Lewis G., Randall M.,
Pitzer K., Brewer L.

T.P.

Thermodynamics, 2d II

Calculate $G_T - H_0 / T$

for $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$

$H_{298} - H_0 \quad \Delta H_0$

1962

ДФ

Гурьев Л. В. и др.

газ

Москва, 1962

м.ф.

Периодические св-ва
индивидуальных веществ.

TF (103)

ZANAF

1963

T. 4.
100-6000°K

JF
rag

Wagman D.D et al 1965
NBS, Tech. Note 270-1, Oct 1965
Washington

Selected Values of Chemical Thermo-
dynamic Properties Part I

$$H_{298}^{\circ} - H_0^{\circ} = 2174 \text{ kcal/mole}$$

$$S_{298}^{\circ} = 56.42 \text{ kcal/mole rag}$$

$$C_{298}^{\circ} = 7.99 \text{ kcal/mole rag}$$

IF
(Ideal gas)
100-6000 K.
(1965)

JAN 41
II upg

1971

ИФ(2)

Книга у Юлиана 1976

Сер. Галкин Н.П.

т. г. ф.

всн. св. в с марган. фотодоб.

Атомиздат 1976, Москва,
стр 264-383

1978

IF(2) Турвич Л.В. и др.

т.ср. Термодинамика. св-ва
и др. в-в, 3^е изд. т.1.
стр. 131.

М. Наука, 1978.

JF(2)

1984

Pankratz L. B.,

m. 9p.
298.15
2000K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, P. 332.