

HgI, HgI₂



Bp-6927-VI

1940

Hg Y

Stevenson R.P.

J. Ch. Phys. 8, No, стр 898 $S_{298,1}^{\circ}$

Заметка об энтропии
газообр. 2^х атомных
иодидов и галогенидов
(Мен атомное расстояние
и расчеты)

$$\epsilon_e = 2.60 \text{ \AA}^0$$

$$w_e = 125(2) \text{ см}^{-1}$$

см LiM



Воп -1490 -V

Т-г
ср-изм

Wieland K, Herzog A. [1949]
Helv. Chim. Acta 32, 889-900

НгУ

Диссочация и т-г ср-изм
НгУ в паровой фазе.

напробности с в. раздел. образ

ВФ - 1490 - V

Ti-g.
ф-изм

Willand K, Herzog A. 1949
Helv. Chim. Acta 32, 889-900

HgI₂

Диссоциация и м-г. ф-изм
HgI₂ в паровой фазе.

подробности см в разделе "обзор"

1961

№ 7

Lewis G. Randall M.,
Pitzer K., Brewer L.Т.п.
высв

Thermodynamics, Ed. II

значения $G_T - H_{298} / T$ для $T = 298, 500, 1000, 1500, 2000^\circ \text{K}$ $H_{298} - H_0$  ΔH_{298}

1961

Hg I₂Lewis G., Randall M.,
Ditzer K., Brewer L.T. p.
vapor

Thermodynamics, Vol. II

Zwarner: $G_T - H_{298} / T$ für $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$ $H_{298} - H_0$  $+ H_{298}$

HgI_2

ϕ_T^{*1}

298,15-2500 K

$h_{298}^0 - h_0^0$

термодинамические
св-ва газобразных
гидридов ме-
таллов.

(071.1721)
Brewer L. Somayajulu G.R.,
Brackett E. 1963

Chem. Revs., 1963, 63, 111.

HgY₂

S

II

Loewenschuss A. u. gp. 1969
J. Chem. Phys.
50, N6, 2502

(Cu. CdF₂) III

HgI₂
(Ideal gas)
100 - 6000°K
(1962)

HAAR
II vgg

1971

Hg I

(Ideal gas)

100 - 6000° L

(1961)

FINAL
II 199

1971

№ 2

от 23281 /

1972

Семиванов Т. К., Мальцев А. А.,
ВИНИТИ Деп. N 4741-72,
Москва, 1972.

термод.
ф-ии

Термодинам. функции дигало-
генных цинка, кадмия
и ртути.

Hg 9(2)

1984

Pankratz L.B.,

m.p.
298.15
2000K

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P. 315.