I950

Te

Brewer L.

The chemistry and metallurgy of mis-

S_T^o

cellaneous materials. Thermodynamics,

298-2000°K

I950, p. I3

Te		Stull D. R., Sinke G.C 1956.
m-g.		The Thermodynamic Pro-
gyyky		perties of the Elements
go 30002		1956

1961

Te Gordon J.S.

Т.Ф. J. Chem. Phys, 1961, 35, N 6, 2252

Термодинамические ф-ции для 18 элементов в состоянии идеального одноатомного газа.

1961

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

T.p. — Thermodynamics, ed II

rajob

Значения $G_T - H_{298}/T$

для $T = 298{,}15,\ 500\ 1000,\ 1500,\ 2000°K$

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

Te

1965

zag

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

Washington

Selected Values of Chemical Thermodynamic Properties Part I

$H^\circ_{298} - H^\circ_0 = 1481$ кал/моль

$S^\circ_{298} = 43,65$ кал/моль град

$C^\circ_{298} = 49,68$ кал/моль град

Te (2)

1947

Bakin J. et al

~~v. I, p. 437~~

v. II, p. 406

288-2000

Ag - I

Te (2)

1982

Pankratz L. B.

(298-2000) Thermodynamic Properties of Elements and Oxides USA Bur. Mines Buel. 672.

(у Медведева)