

T_{e_2}



Te_2

Breuer L.

1950

S_T°

298-2000°K

The chemistry and metallurgy of
miscellaneous materials. Thermody-
namics, 1950, p. 13

Fe₂ Stull D.R. Sinke Y.C 1956
m-g. The Thermodynamic
properties of the ele-
ments 1956.
go 3000°K

Te₂

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

T. f.
rajob

Thermodynamics, 3d. II

Measure $G_T - H_{298} / T$

gas $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000 K$

$H_{298} - H_0$ and H_{298}

$Te_2(2)$

1977

Bavlin J. et al.

~~vi, p. 738~~

vi, p. 704

238-2000

vi. Ag-5

Te₂

1974

Svendsen S, R.

T.g. q. J. Chem. Thermodyn.
1974, 9 (8), 789-800

(cm. RuTe₂; I)

Te₂

оттиск 3176

1974

Schneider F.

Z. Phys. Chem.

1974, 255, 986-996.

т.г. до.
сумм.
сумма
поименом

● (сум. стат. сумм.
II)

Te₂(2)

Pan Kratz L. B.

1982

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

●
(y Megbegeho)

Te₂

1984

Белоусов В. И., Бере-
гров Н. Ф., и др.

м.р.з. Изв. АН СССР. Неорган
химия, 1984, 20,
N 8, 1319-1322.

(ср. Ga₂Te₃; II)