

ZrO

I947

ZrO

Latimer W.M.

Ta3

U.S. Atomic Energy Comm., Rep. MMDC-
I462 (I947)

T.°.

2000-5000°K

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

ссылка 4264

1959

FeO

Brewer L., Chandrasekhariah

T^* 298-3000°K U.S. At. Energy Comm., UCRL-
8713, 17 pp. (1959)

функции своб. энергии
для парадигматических монокислов
58 соединений
через 500° и комнатной
т-ры до 3000°K.

Зн 0
у

Гурвич Л.В. и др.

1962

Москва, 1962

Справочник. — II издание.

Т.Ф.

Термодинамическ ие св-ва индиви-
дуальных веществ. ←

FeO (ray)

ЖАНАР

1965

T. φ.

100-6000°K



FeO(r)

1969

Order no. 1862

Leo Brewer, Gerd Rosenblatt.

"Adv. in High Temp. Chem."

1969, 2, I-83.

T. G. G.

ZeO
(Ideal gas)

FFHFF
Tuyy

1991

100 - 6000°K

1965

1974

ZrO

Термодинамические св. для ZrO (раз)
и H₂O (раз); критическое исследование
влияние изомолекулярных фазовых
обмена кислорода.

ΔG; ΔH

Beckmann R.T., Rauh E.G.

T. g p

"J. Chem. Phys." 1974, 60, № 2266-71
(англ.)

г. 1974. № 8

(см ZrO, T)

ammuck 3176

1974

ZrO₂

Schneider J.

4500 - 15000°K

Z. Phys chem,

1000 - 14600°K

1974, 255, N5, 986-96

ЗрО

1976

Открыт сдв. №8 ЧВТАН
N 59/76

Т.г.ср

Создание аппаратуры для измерения
систематизации электронных
соединений микроскопа переходных
металлов.

Отв. исполн. Вейс Ч.В.

L40

1978

Zygmunt W.

Pr. nauk. Inst. chem. nie-
organ. i metalurg. pier-
wiast. rzadkich PWr., 1978,
N39, 134s.

Archiw.
Cyfrowe

coll. Be Ce-II

ZrD(17)

1982

Pan Kratz L.B.

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

ZrO 10m. 19002/ 1983

Pedley J. B., Marshall E. M.,

$-(G_T^{\circ} - H_{298}^{\circ})/T$ J. Phys. Chem. Ref. Data,
1983, 12 (4), 967-1031.