

CsJ, CsJ₂



CuY

¹³⁴⁻⁶⁹²⁴⁻²¹
Stevenson D.P.

1940

J. Chem. Phys.
8, N10, 898.

S^o_{298,1}

Замечка об энтропии
газобразных двухатомных
молекул и полимеров.



1961

Cu 3

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

T. ф.
таб

Thermodynamics, 2d II

Значения $G_T - H_{298} / T$

при $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ \text{K}$

$H_{298} - H_0$  ΔH_{298}

[OTT. 1721]

1963

CuI₂

Brewer L. Somayajulu G.R.,
Brackett E.

ф. #1
7

298,15-2500°K

Chem. Revs., 1963, 63, III.

$\kappa_{298}^{\circ} - \kappa_0^{\circ}$

Термодинамические
св-ва газодинамич
динамические и другие
свой.

Cu Y(g)

1973

Barin Y, et al

m.g. of.

moel I, comp. 264

298-2000

● (see Agt/I

LuY(2)

1984

Pankratz L.B.,

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P. 192.

m.p.
298.15
2000K

(Cu₂)₃(2)

1984

Pankratz L.B.,

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P. 193.

m.p.

298.15

1300K