

$CuBr, CuBr_2$



Сибирь

ВФ-69% Stevenson D.P.

1940

J. Chem. Phys.
8, N10, 898

$S^0_{298,1}$

Заметка об энтропии
парообразных двухатомных
молридов и палочников



1950

Сибирь Breuer L., Lofgren H.H.

(~~Сибирь~~) JACS, 1950, 72, 2038

Термодинамика - всего -
обратных хлорирований,
соединения, Фрильер

II (все)

1961

Cu Br

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

Т. ф.

табл

Thermodynamics, 2d. II

Значения $G_T - H_{298} / T$ для $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ \text{K}$ $H_{298} - H_0$ ΔH_{298}

[O.T. 1721]

1963

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

ϕ^*1
T

Chem. Revs., 1963, 63, III.

298,15-2500°K

$K_{298}^{\circ} - K_{\circ}^{\circ}$

термодинамические
св-ва паровых
диоксидов и
вод.

CeBr (g)

1973

Barin Y., et al

m.g.p.

298-2000

more I, comp. 262



(conc AgF) I

$\text{CuBr}_3(\text{g})$

1977

Barin I., et al

298-1300

m.g. sp. ...

mcc II, comp. 222

● (mcc Ag) I

CuBr(2)

1984

Pankratz L. B.,

U. S. Bureau of
Mines, Bull. 674, p179.

m.p
298.15
2000K

(CuBr)₃(2)

1984

Pankratz L. B.,

m.p.
298.15
1300K

U. S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P180.