

$(CsCl)_n$

ВФ-6927-VI

1940

Es Ce

Hevenson D.P.

J. Ch. Phys. 8, No, стр 898

$S_{298,1}^{\circ}$

Заметка об энтропии
газообр. двухатомных
гидридов и галогенидов
(Менееатомные расстояния
и частоты)

$$\gamma_e = 3.03 \text{ Å}^{\circ}$$

$$\omega_e = 210 \text{ см}^{-1}$$

LiH



Bp - 232 - $\bar{X}$

1957

CsCl

Rice S. A., Klemperer W.

T. g. op.

J. Chem. Phys., 1957,
27, N 3, 643-45.



CsCl

Wilkins R.L.

1960

J. Chem. Eng., Data,
1960, 5, 337 (23)

Перепечатка сессии
свойства ряда гидрокси-
дных соединений и их
сложных соединений.

I(RbCl)

Bp-179-X

11.961

CsCl

Brewer L., Brackett E.

Φ^* до 2000°K Chem. Rev., 1961, 61, n 4, 425.

Энергии диссоциации
разработаны расчетами
для целочисленных значений
связи.

ELL
(Ideal gas)

YANHF
II yg

1971

100°-6000°K
(1968)

Cs_2Cl_2
(Ideal gas)
100-6000°K
(1968)

JANAF
II ug.

1971

CsCl(g)

1973

Barin I, et al

noce I, comp. 251

m.g.p.

298-2000

● $(\text{see AgF})\underline{\text{I}}$

1973



Barin I, et al

m. g. p.

298-2000

max $\bar{I}$, cmp. 252

● (cu AgF) $\bar{I}$

СЗ 2 А 2

Ломовица 8399 / 1979

Соловьев В.Т.

м.г.г.

Цорисов В.С.

М.г.г. - Ломовица

1979, 53, 1693-97

G (12)

1984

Pankratz L.B.

m. sp.
298,15
2000K

U. S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P170.

(Gill)₂(2)

1984

Pankratz L.B.

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P 171.

m.p.

298,15

2000K