

Al_2Cl_6

Al_2Cl_6

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

1961

T.φ.

Thermodynamics, Vol II

Знаменна $G_T - H_0/T$

qcm $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ$

$H_{298} - H_0$ $4.H_0$

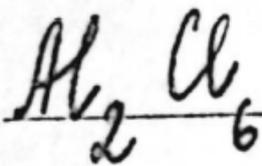
1965

 $(AlCl_3)_2$ (vap)

YANAF

m. p.

100 - 6000°K

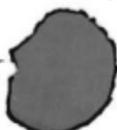


T. p.

Venkateswarlu K.,
Nagarajan A.

1987

Acta Mys: Pol., 32 (2),
205

Molecular force field
and thermodynamic
pro--perties...

(see Al_2Cl_6) III

Al_2O_3
(Ideal gas)

УАНАФ

1971

100-6000°K
(1970)

II изгачил

1972

Ал₂О₃ (2)

Отчет по научно-иссл. работе

ИВТАН СССР, 1972 г.

Т.г.фр
Спределение мол. пост. и термодинами-
ческих свойств веществ.

Al₂Cl₆

Cyvin S. Y.

1972

Rev. chim. miner.

1972, 9, N1, 179-180

(T. g. g.)

C. n.

BP - 957 - XV

X. 1972. 16

Clu Fe₂Cl₆, III

$Al_2Cl_6(g)$

1977

Barin I., et al

mass II, comp. 17

298-2000

m.g.p.

● (see Ag) I

Al_2Cl_6

Commuca 9312

1980

Tranquille M., et al

J. Chem. Soc. Faraday Trans.,
1980, Part 2, 76, N1, 26-41.

~~01000.10007~~
m. g. ϕ .

• see Al_2Cl_6 , III

Al_2Cl_6 (17)

1979

JANAF
Tables,
1979.

Thermochemical
September 30,

Al₂Cl₆(2) - [see. 20342] 1984

m. p. ?
Kubaschewski O.,
High Temp. - High
Pressures, 1984, 16, N3,
289-293.

Ал. Ал. (2)

1985

ЯНАФ, III изг., 1985,
стр. 145

м.ф.

рацем 1979

реперем 1979