$(NaJ)_n$

$n = 1, 2, 3$

ВФ-6927-VI

1940

NaJ

Stevanson D. P.

J. Chem. Phys. 8 N10, стр898

$S^{\circ}_{298,1}$

Заметка об энтропии газообр. 2-х атомных гидридов и галогенидов (Межатомное расстояние и частоты)

$r_e = 2.75$ Å

$\omega_e = 286$ см$^{-1}$

см LiH

№ 5

1949

Kelley K. K.

U.S. Bur. of Mines

Bull 476

ц-б фцц

90 2000°K

Расчёт по I приближ.

We = 286

P^0_L	δ^0	Δ(см).
400	62,07	+19
600	65,64	+16.
800	68,20	+13
1000	70,18	+9
1200	73,19	+4
1600	74,38	0
1800	75,43	-3
2000	76,37.	-7.

(сист. принята за исходн).

$W_{сист}$ = 286.

1957

~~3985~~ NaI

RICE S.A., KLEMPERER W.

m.p.

J.CHEM.PHYS., 1957, 27, P.643

~~123~~ 102

NaI

T.Φ.

R.L.Wilkins 1960

Б.ф.

NaJ

ВФ - 179-XI

J. Chem. Eng. Data 5, 337-42

Г.ф. газообр. галогенидов

обозначения. Расчет на машине

LiF LiCl, LiBr, LiJ NaCl, NaBr,

NaJ, KCl, KBr, RbCl, и CsCl.

между Ленинградом и Кобе.

ядерным спином и вырождением

1961

№ 7 Brewer L., Brackett E.

ф* до 2000°K Chem. Rev., 1961, 61, №4, 425.

Энергии диссоциации газообразных галогенидов щелочных металлов.

1961

№ I

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

T.p. - Thermodynamics, Bd II

Inhalt $G_T - H_0 / T$

gul $T = 298,15, 500, 1000, 1500, 2000°K$

$H_{298} - H_0$ ΔH_0

(NaY)$_2$ [Abstract 10623] 1980

Fueki K. J. et al.

(M.G.Gr.) J. Chem. Phys., 1980,

73 (1), 509-518

$NaI_3(2)$ 1984

Pankratz L. B.,

m. gp.
238.15
2000 K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, P. 484.

484

NaI(2)

1984

Parkratz L.B.,

m.p.
298.15
2000K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, p. 465.

465

NaI (г)

0г 37829

1995

123: 96309q **The Raman spectrum of sodium iodide at 1084 K.** Fields, M.; Devonshire, R.; Edwards, H. G. M.; Fawcett, V. (High Temperature Science Laboratories, Department of Chemistry, University of Sheffield, Brook Hill, Sheffield South Yorkshire, UK S3 7HF). *Chem. Phys. Lett.* 1995, 240(4), 334–9 (Eng). The vapor-phase Raman spectrum of an alkali halide is reported. Bands attributable to NaI monomers (240 cm^{-1}) and dimers (204 and 224 cm^{-1}) are present at 1084 K The intensity ratios of the bands reflect the relative abundance of the species in the vapor phase at this temp. Normal coordinate anal. was carried out to det. the position of the low-frequency Raman-active band. The results are compared with those of previous calcns. Values for the heat capacity, C^0_p, enthalpy, $H^0_T - H^0_{298}$, and entropy, $S^0_T - S^0_0$, of gaseous Na_2I_2 were calcd. by the methods of statistical mechanics.

Ск, перед. ф-ии, G_T, $H_T - H_0$, $S_T - S_0$ (+) Na_2I_2 (г)

C.A. 1995, 123, N 8

№ 22 (Dm 37829) 1995

Fields M., Devonshire R., et al.,

m.p. 2.

Chem. Phys. Lett., 1995, 240, 334-339