

Na_2



Naz.

Liaugue, W. F. 1933
Clayton J. O.
of Am. Chem Soc. 55,4875
(1933)

J-9. gym
vssb.

Johnston H. L.

1934

Davis C. O.

Y. Am. Chem. Soc. 56, 271, 1934

Na2

W. J. G. G. G.
1934

Naz

Spencer H. M. 1934.
Justice, Y. L.
Cy. Am. Chem. Soc 56, 2311
(1934)

in-3 guscu
2002

No 2

ing given
recd

Urey H. C., 1938
Greiff L. A.
y Soc. Chem. Soc. 57, 321.
(1935)

Naz.

ing sym
resol

Gordon A. R. 1936
J. Chem. Phys. 4, 100, 1936.

B.P. - 395 - X 1952

Nag Benton A. Inatomi T.H.
go 2600 J Chem Phys, 1952, 20, 1946
Tg 945

$$R = 1.98719 \quad \frac{h\nu}{k} = 1.438675$$

расчет по Таблице с учетом
поправок на ангстрем, а также
много Майер-Майеру

Na_2

	Te	We	WeXe	WeYe	Be	de
Σ^+	0	159,23	0,726	-0,0027	0,15471	0,00079
Σ_u^+	14680,4	117,6	0,38	-	0,1107	0,00054
Π_u	20320,2	123,79	0,6303	-0,00936	0,12588	0,00094

T°K	ρ^*	S_i^0
298	46,659	54,992
1000	57,125	66,041
1400	60,148	69,202
1800	62,438	71,603
2200	64,287	73,551
2600	65,842	75,199

№ 2

1953

Вукалович М. П.

Термодинамические свойства
газов. М 1953

№2

Zeise H.

1954.

Термодинамика

т-д.
ср-ции
до 2000°

Ссылка у Zeise-[75] на работу. [705]

u-g.
q-3uu

Evans W.H., Jacobson R, 1955
Munson P.R., Wagman D.D.

Na₂
go 1500%

y. Res. NBS. 1955, 55, N2, 83

61-69

	<u>Na₂</u>	K ₂	Rb ₂	Cs ₂
10 ⁸ _{2c}	3,0786	3,923	4,127 ^{oxide}	4,465
Be	0,15471	0,05622	0,02315	0,01272
Lc	0,00078	0,000219	0,000058	0,000035
We	159,23	92,64	57,28	41,99
We ₂ e	0,726	0,354	0,096	0,08005
10 ⁸ D _o	58,4	8,3	1,5 ^{oxide}	0,47 ^{oxide}
10 ⁸ β	0,5	0,08		

De creem no member - member

no R	P	S
298,15.	-46,661	54,993.
500	-51,043	59,662.
1000	-5413	66,05.
1500	-6044.	69,85.
2000		
2500.		

I956

Na₂

Stull D.R., Sinke G.C.

T. Ø.

40 3000 Ø

The thermodynamic properties of the
elements, I956

X 534.

Na_2 ; Na , Na^+ (t.d.f.)

Po. erantz. J., Piacesi R. NASA
(Natl. Aeron. Space Admin), Doc.
~ 63-22236, 1963, 140 pp.

The equilibrium composition...

CA, 1964, 61, ~11, 1240Yh ● M, H.

Plé 6
5-ke.

Na₂ (103)

McBride B. 4 gp.

1963

Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington, 1962

$$M = 45,982; \sigma = 2; p_M = 1$$

	To	We	WeXe	Weye	Be	L ₁	L ₂
X ¹²	0	159,23	0,726	-0,0027	0,1544	0,00079	0,00003

de

p_M

$0,5837 \cdot 10^{-6}$

$0,0047 \cdot 10^{-6}$

	CP	H-H	S
298,15	8,9662	2485,1	54,9974
3000	10,1321	28388,8	76,6684
6000	11,3232	60572,2	84,0570

Na₂

Na

Na⁺

m. sp.

Pomerantz Y., Piacesi ...

1963

NASA (Nat'l. Aeron Space Admin).

Doc. N63-22236, comp. 140



Na_2 (vap)

YANAF

1965

T. p.

100 - 6000°K

Na_2

omnuck 3392

1967

Ferber R.B., Herrick CC.

Report written Sept. 1966
T.G.op. distributed 1967 LT-3597
UC-4, Chem TID-4500
An improved calculation
of the ideal gas thermodyn..

Na

2

Вар-509-1-X

1970

2 E22. Термодинамические свойства молекулярного натрия в идеально-газовом состоянии. Артым Р. И. «Ж. физ. химии», 1970, 44, № 9, 2380—2382

Вычислены термодинамич. ф-ции паров Na_2 в идеально-газовом состоянии с учетом ограниченности квантовомеханич. состояний. Библ. 14. Резюме

прим.

ф-ции

1=1

ф. 1971. 2

Na₂

Bp-5091-X

1970

57929s Thermodynamic properties of molecular sodium in an ideal-gas state. Artym, R. I. (Mosk. Energ. Inst., Moscow, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1970, 44(9), 2380-2 (Russ). The thermodynamic functions were calcd. at 100-10,000°K by using the direct summation method and spectroscopic consts. and taking into account the limitations for the quantum mech. states. The calcd. functions are tabulated. The results are compared with those obtained by W. Evans, et al., (1955); at 300°K, the agreement is satisfactory but at higher temps the earlier data are unsatisfactory.

GLJR

m.p.?

C.A. 1971 74.12.

Na₂ YANAF
(Ideal gas) T_{avg}

1971

100 - 6000°K
(962)

$\text{Na}_2(2)$

1973

Barin J, et al.

v.I, p. 514.

898-2000

(see Ag FI)

Na₂

common 1573

1973

Reiter F.W.,

Z. Naturforsch., 1973,

28a, No 10, 1676-1686.

T.g. sp.



(cur. Li₂; II)

Na₂

omnick 3176

1974

Schneider J.

600 - 2100°K

1000 - 3300°K

Z. Phys. Chem,

1974, 255, N5, 986-96

Na₂

osmura 6648 1978

D. Wagman

m.g.g.

to be publish.

Na₂(2)

1982

Pan Kratz L.B.

(298-3000) Thermodynamic Properties
of Elements and Oxides
USA Bur. Mines Bull. 672.

● (y Megbegeho)

Na₂ Frurip D. F., Syverud A. N.,
et al.,

ILLPAC Conference on Chemi-
cal Thermodynamics and
m.p. 2. the 39th Calorimetry Con-
ference USA. Hamilton,
Canada, ● 1984.

$\text{Na}^+(\text{I})$

(DM. 24103)

1985

Gurvich L.V., Yorish V.S.,
Khandamirova N.E.,

перевод. Yungman V.S.,

сп-уу,
Do

Handb. Thermodyn. and
Transp. Prop. Alkali Metals,
Oxford, 1985, 577-627.

Na₂(17)

(DM. 24103)

1985

Gurvich L.V., Yorish V.S.,

Khandaurova N.E.,

Yungman V.S.,

Handb. Thermodyn. and

Transp. Prop. Alkali Metals,

Oxford, 1985, 577-627.

непримен.

ср-уу,

До

№2 (2)

1985

ТАНАТ

7-го

Зуб. 1985, стр 1575

расчет 1962



расчет 1983