

CN



CN

1943

m. J. Guss

Kistiakowsky G.B., Gershowitz H.
J. Chem. Phys. 1, 432

CN

Bp-5072-III | 1933

(S_{298}°)

H. Zeise

Z. Elektrochem., 1933,
39, N 11, 895-909

I947

CN

Latimer W.M.

Tab -

T.°.

U.S. Atomic Energy Comm., Rep, Comm-

3000-5000°K

I462 (I947)

Tables of free energy functions for
elements and compounds in the tem-
perature range 2000-5000°K.

EN

1949

m-g gym
go 2000x

Nelley NK

U.S. Bur of lines Bull 476

$$W_e = 2056$$

TOK $S_T - S_{298,16}$

400	2,05
600	4,95
800	7,10
1000	8,85
1200	10,32
1400	11,59
1600	12,72
1800	13,72
2000	14,62

$$S_{298} = 48,42$$

S_T

50,47

53,37

55,52

57,27

58,74

60,01

61,14

62,14

63,04

63,04

CN

m-g gynn
206000

un ref

^{-Hid}
Johnston, Belzer, Savedoff ² 1953

The Ohio State University Research
Foundation TR 316-7, Mar 1, 1953

m-g gynn CN of 1° to 6000° K, from
selected spectroscopic
constants

(Thermodynamic properties of CN
between 1° to 6000° K computed from
spectroscopic data: TR 316-7, 1953 [AD13734])

CN

Zeise H.

1954

m-g.
функции
до 2000

Периодика.

Семка у Zeise - [309d] на работе
Kelley U.S. Sur Lines Bill 476
1949, к-ая пересчитана самим
Zeise в абсолютные значения
функции

CN
 2000 to 5000
 Physico-Chemical
 Measurements at High
 Temperatures
 London 1959

Temp	ϕ	$H_{298} - H_0 = (2075)$
2000	55,41	$\Delta H_{298} = +94$
3000	58,65	
4000	60,90	
5000	62,77	

Автор говорит, что расчеты взяты из
личн. данных, но конкретно не указывает.

1959

CN

Mader C.Y.

T. f.

300-6000°K

U.S. At. Energy Comm.,

AECL-4508, 206 pp (1959, 44)

Термодинамические
св-ва продуктов дето-
нации в идеальном
газовом состоянии.

CN

Викторий Янн'а

1959-60₂

\$ 6000-12000^г

книже-зак-
ные ИИ

До 6000 взятых данные
ИИ, выше - по тем же
постепенности - составлено
самостоятельно, но по ун-
роженкой методике
(не учитывалось взаимно
действие вращений и колеба-
ний)

CN

TR. Lr

6000 72,67

7000 74,11

8000 75,11

9000 76,60

10000 77,80

12000 79,57

CN

Wachman H., Unevsky M., Lyon R.

1960

Т.Ф.

J. Chem. Eng. Data, 1960, 5, 456.

4000-10000°K

Равновесный хим. состав и термодинамические свойства смеси углерод-воздух при высоких температурах.

С.М.Н

1961

CN

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

Т. ф.
тазов

Thermodynamics, 3d II

Знаменатель $G_T - H_0 / T$

где $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ \text{K}$

$H_{298} - H_0$

 ΔH_0

СН
газ

Гурвич Р. В. и др.

1962

Москва, 1962

т. 4.

Периодическое издание св-ва
и других государственных учреждений.



CN(203)

McBride B. u gp.

1963

Thermodynamic properties...

NASA SP-3001, Washington, 1963

 $M = 26,019; \sigma = 1$

	To	We	Wave	Be	L	De	PM
X ² E	0	2068,107	13,136	1,89850,01734	6,4.10 ⁶	2	
A ² Π	9114,59	1813,91	12,876	1,74550,01745	[6,14].10 ⁶	4	
B ² Σ	25797,85	2163,50	20,24	1,96900,02213	[6,52].10 ⁶	2	

	Cp	H-H	S
298,15	6,9686	2072,7	48,4089
3000	10,0265	2531,4	66,9762
6000	10,9356	57569,7	74,3938

CN

m.f.

Brauvier A. CV 777 1964

Compt. Rend., 258 (21),
5210.

Determination of free energy, of the dissociation constants of the CN, CH, and NH radicals, and of the enthalpy of the CN radical.
(see CN)

CN

СТД 777

1964

13 Б308. Определение свободной энергии, констант диссоциации радикалов CN, CH, NH и энтальпии радикала CN. Bouvier Albert. Détermination de l'énergie libre, de la constante de dissociation des radicaux CN, CH, NH et de l'enthalpie du radical CN. «C. r. Acad. sci.», 1964, 258, № 21, 5210—5212 (франц.)

По статистич. суммам состояний рассчитаны свободные энергии и константы диссоциации для радикалов CN, CH, NH. Для радикала CN рассчитана также энтальпия. Расчеты сделаны для диапазона t -р 1000—5000° K. Е. Франкевич

Т.ф.Г.

х. 1965. 13



CN (ray)

YANAF

1965

T. ψ .

100 - 6000°K

CN(g)

1987

JANAF Thermochemical
Tables, IInd ed., 1987

CN

| Bp-5192-III | 1962

Kroepelin H., Kipping D.E.,
Pietruck H.

(P)

Progress in Intern. Res.
on Thermodyn. and Transp.
Properties. Papers presented
on 2d Symposium on
Thermodyn. Properties
N.Y. 1962

CN

1968

Антонов А. А., Борисов М.

Ж. приклад. химии,
41, № 6, 1364.

К перлюминам и к
некоторым газобрау-
нам соединений.

(см. CS_2) II

CN

амтук 3814

1968

Baehr H.D. et al.

m.g.f.

траблук m.g.f. и
загов.

9060000K

(Berlin - Heidelberg N.Y.
Springer 1968, 73 S.)

(cu Az; II)

CN
(Ideal gas)
100-6000°K
(1969)

JANAF
Π yg

1971

CN⁺
(Ideal gas)

JANAF
T_ug

1977

100-6000°K
(1969)

1972

CN (2)

CN- (2)

Отчет по научно-иссл. работе
ИЗТАН СССР, 1972 г.

М.Г. *sp*

Определение мол. пост. и термодинамич.
функций свойств веществ.

CN(g)

1973

Barin I., et al

m.g.p.

max I, comp. 167

298-2000

(cur AgF) I

С.Н.

1974
Отчет по научно-иссл.
работе ИВТАН, отделе №8

т.г.ф.

"Термодинамические св. в
атоме водорода и их соеди-
нения".

CN⁺
(ug. ras)

0-6000°

JANAF Suppl 1974

CN⁺

OM 27412 1977
Tarafdar S. P.

Сущия

J. Quant Spectrosc.
Radiat. Transfer

но составлено

1977, 17 (4)

537-42

● (ср. CH⁺, II)

CN⁺₍₂₎

1985

JANAF

m. q. III izg., 1985, c. 614

prerem 1970

reperem 1970

CN

1995

Taubmann Gerhard.

J. Phys. B: At., Mol.

Opt. Phys. 1995, 28(4),
533-50.

кон. сумма
по оси.

L^x ас. мол.

( H_2 ; II)