

CEF

LET

1948

15-8 gugu

Schäfer K., Wicke E.
Z. Elektrochem 1948, 52, 205

I uprobuinc.

CEI

Potter R L

1949

m-s sym J. Chem. Phys 1949, 17, 957

7-8615-bip



CTF

1949

н-г дуги

Ward J. H. Husey 17A

Third Sept position on combustion

до 5000°K

Оценка н-г. дуги свободных радикалов в горелочной газе

Расчет по I и II

ноб $\omega_0 = 773$ $X'Z$ $A 3176 = 19592$

$P_n = 6$



$\gamma = 54,35 \cdot 10^{-40}$

CP*

8°.

2000	59, 839	68, 246
2500	61, 737	70, 268
3000	63, 236	71, 898
3500	64, 629	73, 299
4000	65, 797	74, 545
4500	66, 824	75, 640
5000	67, 764	76, 722

Cl F

Orman 2977

1951

Huff V.N., et al.

General Method and Thermo-
dynamic Tables for Compu-
tation of Equilibrium
Composition and Temperature
of Chemical Reactions.
Rept IO37, Cleveland,
Ohio, NASA, 1951.

m. g. sp.

CLF Naggs, Coligny, Moppee. 1/1950
Huff V. N. Gordon S. Morrell &

General method and thermodynamic tables for computation of equilibrium composition and temperature of chemical reactions 1950.
Ohio.

Данные взяты у Ward и Hussey 1949
расчет по I упробу

CT

1/11/51
N.V. Greenwood

1951

m-g. sym
to 2000°K

Revs. Pure Applied Chem
1, 84 (1951²)

обзорные статьи, рефераты
и материалы об интерпретации
наблюдений:

CT, CT₂, Br₂T, Br₂T₂, Br₂T₅, Br₂Cl, J₂T₅,
J₂T₇, J₂Cl, J₂Cl₃ и J₂Br

Pa cren Boen us par dux
Pottera J Chem Phys 17, 957, 1949

BF

Комп. инверсия

1952

CF

Cole 3 G, Elvorn G.W.

J Chem Phys 20, 1543 1952

И.г. св-ва звукооптических
и гиперзвуковых соединений
на основании спектроскоп. данных

и-г. физич
до 20000°K

Вср - 5-17

Расчет по Майер - Майеру

res. const по Diamond J., Cole, E (1952)

А. веса и изотопные массы взят
по Matlack и Flissel 1946

Изменил и дополнил смещения
не учтенные в работе. При этом для смещ

ср. 7771/1 1553

To K

258, 16

500

600

1200

1600

1800

2000

Op x

44,936

48,716

54,122

55,609

58,001

58,996

59,894

S

52,080

56,223

62,206

63,828

66,414

67,480

68,439

Woods

W of

WST

WST

We

786,34

Wet e

6,23

ke

0,516509

Lo-10³

4,35879

ZeA

1,62811

(Nielsen A., Jones E.

Y. Chem Phys 19, 1117

1951

Gibbert u gr

Phys Rev 76, 1723

15492

Калб, Эдлерман

1952

$YBr_2, YCl,$
 $BrCl, YF, BrF,$
 $CF,$
~~Atsp.~~

deland G. Cole, General W. Elverum

Y. Chem. Phys 20, 1543-51 (1952)

Термодинамические свойства
двухвалентных интерметаллических
соединений по спектроскопическим
данным.

Термодинамические
свойства
равновесия

BCP-16170-1

В интервале 250,14 - 2000°K
вычислены $C_p^0, S^0, -\frac{F^0 - E^0}{T}, H^0 - E^0/T$
для $CF, BrF, YF, BrCl, YCl$ и YBr
Выводы о влиянии температуры на свойства
и их значения

C.A. 1953-724h

образованности, потребности рассужде-
ния и равновесия между инстинктивными
суждениями и абстракцией и интуицией.

1954

с. 7

Zeise

м.-г.

Термодинамика

функции
до 2000

Семья у Zeise [460] на работе
потер 1949

и в дополнении на [576]
Cole, Farber, Elverum

CEA

1-1-55
E. van W. H. M. Wagon, Wagon
y Res NBS 1955, 55, 143, 147

BGP-5506-1

pages van gew T₂

	σ	S
298,16	44,922	52,062
400	47,047	54,376
600	54,107	62,187
1400	56,867	65,187
1500	57,442	65,808

De	0,514012
De	0,0043272
We	784,43
Wex	6,20
no. 108	86,5

1958

Ch. F.
NBS. III cephus.

$T^{\circ}R$	$T^{\circ}-H^{\circ}$ T	Q° mm	Δ	S_n	S_n mm	Δ
298K	-44922	44922	-	52.062	52.063	1.
400	-47047	47046	1.	54376	54375	-1.
600	-50085	50083	2.	57744	57743	-1.
800	-52323	52322	1.	60225	60224	2.
1000	-54107	54106	1.	62187	62191	4.
1200	-55532	55593	-1.	63808	63815	5.
1400	-56867	56870	-3	65187	65198	11
1500	-57442	57446	-4.	65808	65822	14.
		$R=1,98714$				

1957

CEF

m.g.

Gordon J.S.

Wright Air Develop. Center

Tech. Rep. N 57/33, 1957

1959

ClF

Gordon S., Zeleznik F.J., Huff V.N.

Т.Ф.

Tech. Note D-132, 1959, 161

I50-6000°K

Расчет равновесного состава для
разл. ракетных топлив.

См. С

1959

CF

Mader C. L.

T. fr.
300-6000°K

U.S. At. Energy Comm.,
AECU-4508, 206 pp.
(1959, sept)

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

HCl + Potter R. L.

1959

Cl_2 J. Chem. Phys., 1959, 31, 1100.

ClF Термативная ионизация

т. гр. - I ионизация соединений

до 50000°K HCl - по методу Лайтера и Лайтер

Cl_2 и ClF - по методу Филлока и

Оверстрона, ионизация соединений

в вакуумной камере с помощью $^3\text{P}_0^+$, $^3\text{P}_1$ и

$^3\text{P}_2$ (сравнение 1, 2 и 2 см. в.)

1959

CLF

Potter R.L.

mg group
80 5000°K

J. Chem Phys, 1959, 31, N4, 1100

Mg. group neodymium compound

1-1
8255
Bp-5328-1

α³⁵⁷¹⁹ J. de We We De p D₀

15	0	0.516508	1.004359	78634	6.23	8.9·10 ⁻⁷	1	21109
3Π ⁺	0.18718	0.372	0.014	313.48	2.217	20·10 ⁻⁷	1	2151.8
3Π.	0.18718	"	"	"	"	"	2	21109
3Π ₂	0.18718	"	"	"	"	"	2	21155

Возбуждение созданы, оксидатор переносит в ми-
 ние: 0,001 г/л $S_{2200^{\circ}K}$ и $\varphi_{2500^{\circ}K}$; амплитуда при 5000°K
 0,05% г/л φ^x и 0,15 г/л S^o . Данные автором хорошо
 сходится с расчетом Еванга и др 1955. Jordan J. S
 1957 использовал описанный метод и в
 результате в литературе возб. составил
 Вильямс Ward и Киссей и в при высоких
 температурах образ $p=6$ за 3П составил и слага-
 но Гурьян.

ТК	S	φ^x
2965	52,062	44,921
500	56,205	48,700
1000	62,184	54,104
1500	65,805	57,440
2000	68,408	59,872
2500	70,446	61,790
3000	72,129	63,377
3500	73,569	64,732
4000	74,833	65,918
4500	75,960	66,972
5000	76,976	67,922

Работу проведена
 анимированием
 по-кор. уровню
 и интегрирова-
 нием по Браун,

CLF

на насосе и аппарате

1960

Douglas T. B., Beckett C. W.

Preliminary Report
on the Thermodynamic
Properties of Selected
Light-Element Compounds

m.g.p.

Washington, NBS Report 69-8, 1960

CF

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

1961

T.p.

Thermodynamics, Vol. II

Increasing $G_T - H_0 / T$

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

$H_{298} - H_0$ ΔH_0

1962

СФ
рай

Гурвич Л. В. и др.

Москва, 1962

т. 1.

Периодическое издание
индивидуальных вестей

CLF (293)

McBride B. u gp.

1963

Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington, 1963.

$$M = 54.457; \Gamma = 1; p_{\infty} = 1$$

To we were Be L Re

$$x'2 \quad 0 \quad 784.5 \quad 6.20 \quad 0.514076 \quad 0.0043282 \quad [0.883] \cdot 10^{-6}$$

	CP	H-H	S
298,15	7,6682	2129,2	52,0639
3000	9,2392	26257,1	72,1355
6000	9,5763	54488,9	78,6451

Cl F (101)

YANAF

1965

T. 72.

100-6000°K

CLF
zag

1965

Wagman D.D. et al
NBS, Tech. Note 270-1, Oct 1965
Washington

Selected Values of Chemical Thermo-
dynamic Properties Part I

$$H_{298}^{\circ} - H_0^{\circ} = 2128 \text{ кал/моль}$$

$$S_{298}^{\circ} = 52,05 \text{ кал/моль град}$$

$$C_{298}^{\circ} = 7,66 \text{ кал/моль град}$$

CLF

YANHF

1971

(Ideal gas)

II уг

100-6000°K

(1965)

CLF

(2)

1972

M. G. P.

CLF 10 1000-1000, 10000

1000 1000, 1000 10.

CLF 1000 1000, 1000 1000, 1000 1000

CLF 1000 1000 1000, 1000

Cl F

1972

NBS, report

10904

(New ideal-gas thermo-
chem. tables)

(идеальн. газ)

0° - 6000° K.

ClF(g)

1973

Barin J., et al

m.g. qd.

max I, comp. 221

298-2000



1 cur Ag F/I

СФ(2)

Книга у Юннича 1976

Рур. Галкин Н. П.

т. г. ф.

Вен. св-ва неорган. фторидов.
Атомиздат 1976 Москва,
стр 264. 1383

CLF(2)

1974

ANAF

m.g.p.

0-6000

Dec. 31, 1960

Mar. 31, 1961

Sept 30, 1965

July 31, 1972 (NBS)

June 30 1974

СЛФ (2)

1978

Турецкая Л. В. и др.

т. ср.

Периодический сб-ва
изд. 6-6, 3^е изд. т. 1.
стр. 106.

М., Наука, 1978

CLF(2)

1984

Pankratz L.B.

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P 149.

m.p.
298.15
2000K

CLF(2)

1985

JANAF

m. q.

III uzg., 1985, c. 732

pacem 1977

reperem 1977