

C²S



54-9.
Opus

Soans W.H., Jacobson R., Munson T.R., Wagner D.D. 1955

Cs	1x	y. Res. NBS 1955, <u>55</u> , N2, 83.
go 25000 k	-	511-91. сбълките са неизвестни
	10	незадов.
	1	ноин. близкото не може
B90	48	= 443 847
	96	= 132,91

$T^{\circ}R$	90	$S.$
2,9815.	-36,9761	41,9441.
500	-39,5445	44,5125.
1000	-42,9880	47,9560.
1500	-45,0024	49,9716.
2000	-46,4333	51,4164.
2500	-47,5303	52,5906.

G

Stell DR Sinke gc

1956

go 3000°K

The Thermodynamic
Properties of the Elements

1956

Pyne Bethe us publ
Evans et al Jp 1955

1957

Cs

Kelsay H., Gilmer R., et alles p100

нагру

до 8000°К Учен Phys 1957, 27, 494.

Ф-уки свободной энергии
для 54 изодобр. из-тов.

ал. групп склонено



1968

Cs

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

T. f.
 rafob

Thermodynamics, Ed II

Nearreversible $G_f - H_{298}/T$

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

$H_{298} - H_0$ ΔH_{298}

1961

X553

Rb, Cs (t.d.f.)

Robinson L.B.

U.S. Dept. Com., Office Tech. Serv.,
1961, AD 273.594, 17pp.

Thermodynamic and transport properties ..

J,Be

F

(Cle. RB) II

CA, 1963, 52, N3, 2225g

Hem & Ske

1961

Cs.

Shpil'ryan E. E. and
Asinovskii E. I.

mepru.
ch-bar

Calculation of the thermodynamic properties and the construction of is-diagrams for alkali metals.

Translated from Izzhener.

WSA-1962.

Fiz. Zhur. SSSR, 4: N₂(18-26)

16-8

(cont'd.)

1961

1962

С

Гурвич Л.В., Квливидзе В.А.,
Ртищева Н.П.

перевод
Ф.Чиц

Термодинамические ф-ции одноатомных
и двухатомных газов в широком интер-
вале температур. У.Щелочные металлы в
состоянии идеального газа до 10000К

X-1963-5

4 Ж. физ.

"Химия", 1962, №1, 219

I962

С

Гурвич Л.В. и др.

изд

Москва, 1962

т. 42.1

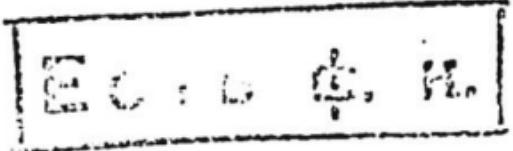
Термодинамические свойства инди-
дуальных веществ.

X 311

1963

C /ternod. funkz)

Robinson L.B.,
Advan. Energy Conversion,
1963, 3, 19-36



40

Cs

термод.
ф-ции
иая

ВФ-5784-51

1964

V 1 Д10. Статистические суммы для атомарного цезия. Самуилов Е. В., Олевинский К. К. В сб. «Физ. газодинамика и свойства газов при высоких температурах». М., «Наука», 1964, 10—16.

Приводятся результаты расчета статистич. сумм

$$\left(Q = \sum_{m=1}^{m_{\max}} g_m e^{-\frac{\epsilon_m}{kT}}, Q' = T \frac{\partial Q}{\partial T} \text{ и } Q'' = T^2 \frac{\partial^2 Q}{\partial T^2} \right)$$

внутренних степеней свободы для атомарного цезия.

ф. 1965-18

Cs

Gazodinamika

Bsp - 5184-111

1964

Statistical sums for atomic Cs. E. V. Samuilov and K. K. Olevinskii. *Fiz. Gazodinam., Svoistva Gaz. pri Vysokikh Temperaturakh, Akad. Nauk SSSR, Gos. Proizv. Kom. SSSR po Energ. i Elektrifikatsii, Energ. Inst.* 1964, 10-16. The statistical sums of the internal degree of freedom (Q) were calcd. for at. Cs. The sums $Q, Q' \equiv T\partial Q/\partial T$, and $Q'' \equiv T^2\partial^2 Q/\partial T^2$ were tabulated for values of n_{\max} . from 7 to 24 and different values of a dimensionless temp.; m_{\max} . is defined by the formula $m_{l,\max} = n_{\max} - (n_{l,\min} - 1)$, where $n_{l,\min}$ is the min. value of the main quantum no. for the serial part of the statistical sum.

GPIR

C.A. 1964-61-13
15371g

Cs

1964

4 Б318. Статистические суммы для атомарного цезия. Самуилов Е. В., Олевинский К. К. В сб. «Физ. газодинамика и свойства газов при высоких температурах». М., «Наука», 1964, 10—16.

Приводятся результаты расчета статистич. сумм внутренних степеней свободы для атомарного цезия. Учитываются только возбужденные состояния, имеющие не большую энергию возбуждения, и те состояния с большой энергией возбуждения (сравнимой с энергией ионизации), которые представляют собой систему из невозбужденного или слабовозбужденного атомного или ионного остатка и одного сильно возбужденного электрона.

Р. Ф.

II

Х-1965.4

C_s
(Ideal gas)
100-6000 K
(1968)

JINHF
July

1971

C8

Ommecu 1973 1973

Reiter F.W.,

T.g. op.
Z. Naturforsch., 1973,
28a, No 10, 1676-1686.

(cav. L12; II)

Cs I(g)

1977

Barrin J. et al

m.gcp. mac II, cmp. 214

298 - 2000

● (Cscc Ag) I

G(2)

1982

Panz Kratz L.B.

Thermodynamic Properties
(298-2000) of Elements and Oxides

USA Bur. Mines Bull. 672.

• (if megbegezés)

G(P)

(DM · 24103)

1985

meperog.
90-44
Do

Gurvich L.V., Yorish V.S.,
Khandamirova N.E.,
Yungman V.S.,
Handb. Thermodyn. and
Transp. Prop. Alkali Metals,
Oxford, 1985, 577-627.

G(G)

1985

YANAF

F.P. Днзг. 1985 ср 947

дог чист 1968; непрек 1983

G(2)

1988

12 Б3011. Увеличение C_p^0 из-за низколежащего электронного возбужденного состояния. Enhancement of C_p^0 by a low-lying electronic excited state. Slani - па Z. «Z. phys. Chem.», 1988, 269, № 1, 76—80 (англ.)

m. g. 2.

Исследовано экстремальное поведение вклада электронной суммы по состояниям в терм C_p^0 . Трнай зависимость электронного вклада в C_p^0 показывает заметный максимум в обл. низких или умеренных т-р. Высота этого максимума определяется отношением коэф. вырождения основного и 1-го возбужденного электронных состояний g_1/g_2 и не зависит от разности энергий этих электронных состояний, e . Однако положение максимума в т-рной шкале зависит от e . Разработан алгоритм для точного определения координат максимума для лю-

X. 1988, 19, N 12

бого значения величины g_1/g_2 . Для малых значений e максимум может появляться при довольно низких т-рах. Кроме того, зависящий от отношения g_1/g_2 электронный вклад может составлять значительную часть полной теплоемкости. Для Cs(g), Al(g), Zr(g), NO(g) и F(g) рассчитаны и приведены высота положение максимума электронного вклада в теплоемкость. В. Ф. Байбуз