

Ne

1929, 1936

Ne

Classius K

Z phys. Chem 1929, 4B, 41

Z phys Chem 1936, 31B, 459

Ne. Эксп. $S_{298} = 3501 \pm 0,10$. дж.

газовое уравнение г.

Kerr Bull 177

$$S_{11,20} = 0,74 \quad (\text{onejpravos})$$

$$S_{24,57} - S_{11,20} = 2,76 \quad (\text{kryuc})$$

$$\Delta S_{24,57} = 20,80 \quad (\text{crys kryu 324mm jabs})$$

$$\Delta S_{24,57} = -1,69 \quad (\text{crys kryu 324mm go. 1a})$$

$$S_{298,16} - S_{24,57} = 12,40 \quad (2as)$$

$$S_{298,16} = 35,01 \pm 0,10.$$

Nel

Zeise H.

m-pble

80 3000%

Thermodynamik



1955

He

Katz T., Margrave J.

T.Ø.J.Chem.Phys., 23, 983

Ne | Still DR, Sincle G.C 1956.

m-g | The Thermodynamic
qunicy Properties of the Ele-
go 3000°.ments 1956.

6 промышленных
и науч.-исследовательских

учреждений

110011957

№.

Laboratory Report LA-2110, 1958.

anschrift 2902

Мадисон в Н^o-Н^o, С^o, Р^o* Co.
54 элементов в изотопном
соотношении для 150 миль-
найнер 10¹² для 8000¹².

и. вагончи. Y. Ch. Ph. 27, 494, 1957

Kolsky и др.



Ne

No source no apparatus

1960

m.g.gr.

Douglas T.B., Beckett C.W.

Preliminary Report on the Thermodynamic Properties of Selected Eight-Element Compounds.

Washington, NBS Report 6928,
1960.

1962

№
29

Чурбас А.В. и гр.

Москва, 1962

м. ф.:

Переводчик из киргизской св.-библии
исследует язычество и богочестие.

No (293)

McBride B. & gp.

1963

Thermodynamic properties...

NASA SP-3005, Washington, 1963

	GP	H-H	S'
298,15	4,9681	1481,3	34,9482
3000	4,9681	14904,4	46,4186
6000	4,9681	29808,9	49,8622

1968

He H₂ He

(F. Schouguen)

46531b Quantum deviations from the principle of corresponding states. Gibbons, R. M. (Air Prod. and Chem., Inc., Allentown, Pa.). *J. Phys. Chem.* 1968, 72(7), 2567-75 (Eng). An extension to the principle of corresponding states in terms of redn. by mol. consts. is suggested which permits the calcn. of consistent thermodynamic properties for simple mols. where quantum effects are important in the gas phase. The method correlates differences among the reduced properties of Ar, Ne, and ⁴He with the reduced de Broglie wavelength. The thermodynamic properties of Ne, normal H₂, and ³He are calcd. from empirical equations for Ar, Ne, and ⁴He. The agreement with exptl. data is good for the prediction of the properties of Ne and normal H₂ but is less good for the properties of ³He. The method fails for the liq. and crit. regions of the plasma diagram. 16 references.

RCKG

C.A. 1968

69-12

t2

X

Ne I

1964

Ne II

Helsenrath I

Ne III

Messina C.G., Evans W.H.

m.g. of.

go 1000°K.

Nat. Bur. Stand.

1964

Ne

1968

2 E21. Свойства неона между температурой тройной точки (25,54) и 100° К под давлением до 240 атм. Rung e Rainer g. Die Zustandsgrößen des Neons zwischen der Tripeltemperatur 24,54 und 100° K bei Drücken bis zu 240 at. «VDI—Forschungsh.», 1968, № 529, 44 S., ill. (нем.; рез. англ.)

Изучен эффект Джоуля—Томсона. Построены диаграммы энталпия — т-ра. Вычислены термич. и калорич. свойства. Расчетные значения уд. объема согласуются с результатами непосредственных измерений в пределах 0,5%.

Резюме

09. 1969. 22

1972

Ne | (2)

Ne+ (1) Октябрь 1972 г.
Иран (Код. № 72-2)

M. g. op Стартовало изгнание и сопротивле-
ние властям в конце 1971 г.

Ne

Journal of Research NBS

1943

(2nd Suppl.)

Hultgren R., et al.

Selected Values of the
Thermodynamic Properties
of the Elements. U.S. Office
of Standardization, 1943, p. 347.

Ne (z)

1977

YANAF

m.g. op.

0-6000

March 31, 1977

1978

№. (2) Типъкъл. А. В. и гр.

Широколистничеъкъ, съ-ба

м. гр. 111 см. б-б, 3^е 113 см. м. 1.
смр. 140.

И., Наука, 1978.

Nerz)

1982

Parkratz L.B.

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

• (Yilleggezha)

Негазма)

1984

Буздам В. Г., Добкин А. В. и др.

Укр-м. фунд. Земель АН ССРУ.,

1983. 189 с., ил. Библиогр. 138

№ 0136. (Рукопись деп. в ВИНИТИ

28 НВ. 1984 г., № 52-84 деп.)

(см. Негазма; II)

Ne (g) JANAF 1985

T.P. Завг. 1985, СП 1618

расчес 1977. выпуск. 1982