

O_2^+

Трифодотелев А.С., Ступо-
ченко Е.В., Самуйлов Е.В.,
Розыгуственский И.Б.

1956

Горбов С.

Термодинамич. функцич кочно-
нент воздуха в интервале температур,
от 12000 до 20000°K и интерв. давлен.
от 0,001 до 1000 атм. Отчет ЛФГ ЭНЦН АН РСФСР

N 101

Термодина-
мич. ф-чч
газов
O₂⁺

O_2^+

Т.ф. (Ст.)

12000 -
20000 К.

1956
Прегледенел А.С., Еунозико
Э.В., Салунин Э.В., Роксфелен-
ский И.Б.,

Отчет ЛФГ ЭННН АН СССР, 1956.

"Термодинамич. функции,
компонент вольтаж в атомах
всех т-р от 12000 до 20000 К
и центер- в атомах, от
0,001 до 1000 а.е."

Beckett C.W., Haar Z. 1958

Горбоб С.

Proceedings of the Conference on
Thermodynamic and Transport
Properties of Fluids. London, 1958.

N/102

Термодин.
функции
газа
 O_2

1957

O₂⁺

Beckett C.W.

Haar L.

W. J. pyru
90 25000°K

Proceedings of the conference
on Thermodynamic and
Transport Properties of Fluids
London, 1957, pp 27-33

70K-10-3

T

S

9⁴N

Vicm⁻¹
31500

9i

5,486

3,282

2,036

10²N

38300

6⁴Z

48100

$$Q_i = \frac{(w_e P_e)_0}{(w_e P_e)_i}$$

$\frac{P_i}{P_0}$

1
2
3
4
5
10
15
20
25

50,894
56,200
59,499
61,903
63,871
70,111
74,363
77,622
80,146

58,266
64,149
67,766
70,309
72,436
79,908
85,432
89,029
91,334

10²N

w_e
1876,4

w_ee_e
16,53

B_e
1,6722

a_e
0,01984

D_e 10⁶
6,85

2c/(A₀)
1,1227

γ₀

20° cm⁻¹

3,1452

52280

O_2^+

Т. ф.

(сч. на об.)

Стручоченко Э.В., 1959
Старенко И.П., Самуйлов Э.В.,
Ильинский А.С., Рождествен-
ский Ч.Б.

"Физическая газодинамика"
М. АН СССР, 1959, 3.

Термодинамика: сб. в-в
востан. и нефтегаз. техникой.
вб 1000 вб 12000 к
и нефтегаз. и газоснабж.
вб 10,001 до 10000 абз,

Т. ф. в работе ИСБ, но описаны
исходные данные J_{μ} от σ и
стаб. числа. $Q = \sum_i \sum_{\nu} \int_{J_{\mu \nu}}$

а также ходы работы $J_{\mu \nu}$ по, вост.
указания для расчета таблиц.

Т. ф. в работе Рогачевский
и Вильямов 1962г. по

$N_2, O_2, N, O, N^+, O^+, N^+, O^+$

Роздатовский Ч.Б. 1962
Самуилов Э.В.

Горбов С.
Физическая газодинамика,
Термодинамика и термодинамика
газовых тел, Ташкент,
М. АН СССР 1962, с. 103.

N 103

Термодинамика

и физика

2486 02

Росудейвенский Ч. Б., Сашин-
лов В. В. 1962

O_2^+

т. ф.

"Физ. газодинамика, теплообмен
и термодинамика газов вы-
соких температур," М.,
АН СССР, 1962, 103.

Х. 1963 г.

Термодинамич. ф-ции $N_2, O_2,$
 $N, O, N^+, O_2^+, N^+, O^+$ и
константы равновесия реак

ний диссоциации и иониза-
ции кислорода и азота
(для т-р от 300 до 6000°K)

(см. O₂)

O_2^+

Гурвич Л. В. и др.

1962

газ

Москва, 1962 г.

т. ф.

Периодические свойства
индивидуальных веществ

O_2^+

Турбин А. В. и др

1962

Тур. Тос. Улс-ма
Туркис. хичлүүл, 1962,
№ 49, 38

т. 9. 7.

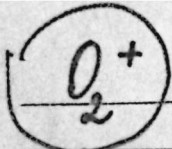
(См. 0) II

O_2^+

мермог.

97-448

National Bureau of
Standards Report,
N8504 (1964).



u.o.p. ?

Menard W.A.
Horton T.E.

1969

Tech. Rep. Jet Propul.
Lab., Calif. Inst. Technol.
N32-1408 (Vol. 2), 82 pp.

(u.o.p.)^{II}

O_2^+

Маслов П. Т.

1970

В сб. "Периодич. и
термодинам. констан-
ты", М., "Наука",
1975.

● $(\text{см. } H_2) \underline{\underline{II}}$

Т. 00. 2.

1972

O_2^+

(2)

CATION TO HYDROGEN-100% DODON

INITIAL GCEP. 1070 2.

CAPOTOTCHNO DOD. 100% D. 100% D.

INITIAL GCEP. 1070 2.

M. G. Gp



O_2^+

ammue 3176

1974

Schneider J.

1500° - 13100°K

1000 - 11200°K

Z. Phys. Chem.

1974, 255, N5 986-96

$O_2^+(2)$

1978

Гурвич Л. В. и др.

т. ср.

Термодинамика. св-ва
и кр. в-в, 3^е изд. т. 1.
стр. 20.

М., Наука, 1978.

Q2 + (Q)

1985

JANAF

P.P

3 Aug. 1985, CP 1668

расчет 1974

пересч. 1974