

MoO₂



1958

MoO_2 (gas) Blackburn P. Koch M. Johnston H.
 MoO_3 (gas) J. Phys. Chem., 1958, 62, 769

σ^* μm
1000, 1500,
2000 $^\circ\text{K}$

Измерение молибдена и оксидов
вольфрама

Значения σ^* оценены, используя
формулы для S_{298} и C_p ,
данные Кубашевского и др. 1956г.

φ_2

	1000° K	1500° K	2000° K
vak MgO ₂	74,8	80,5	84,5
liu O ₃	78,7	86,1	91,2

MoO_2

$-(F^\circ - H_0^\circ) / T$

2000-2500°K

De Maria G. и др.

1960
79

J. Chem. Phys., 32, N 5, 1373

Масс-спектрометрическое исследование паровобразных оксидов Mo, W и U.

(см. MoO) I

MoO_2

Summer 9980 1961

Brewer L., Rosmblat G. M.

(T.g.g.)

Chem. Rev., 1961, 61(3-4), 257-63.

MoO₂

Chandrasekharaiah M.S., Brever L.

UCRL-8736

m.f.

1000-3000°K

Free energy function\$ for some MO₂
oxides.

MoO_2

Burns R.P. и др.

1960

80

J. Chem. Phys.,

32, N 5, 1363

$\S 1600^\circ$

Масс-спектрометрическое
исследование сублимации
 MoO_2 .

(см. MoO_2) I

MoO₂

Краснов К.С. и др. 1966

Исв. ВУЗ'ов. Химия и
химическая технология.

т. 9.

293-3000°K

19, N2, 205

ВФ-1181-VIII

Расчет частот колебаний
и термодин. ф-ций газо-
образных оксидов Mo.

(см. MoO) III

1971

NO_2 JAN 11-

(Ideal gas) \bar{U} vs T

100-6000°K

(1963)

McOz (2)

1973

Barkin J, et al

v. I; p. 487.

298-3000

(see AG 7-7)

МоО₂

1973
Витит М 24. хим. физ.

т. д. ф.

Комплексное исследование
"термодинамических свойств и
маломолекулярных поетазных"
Гауцов И. В. Татевский В. В.

MoDa(2) Pan Kratz L.B. 1982

Thermodynamic Properties
of Elements and Oxides

(298-2000) USA Bur. Mines Bull. 672.

● (y Megbeho)

MoO_2

1983

Mohan S., Ravikumar K.G.
Bull. Soc. Chim. Fr., 1983,
Part. 1, N 11-12, 267-269.

m. p.

(see $\bullet \text{MoO}_2$; III)