

MoO_3



1958

Blackburn P., Koch H.,MoO₃

Johnston H.

m. p.

J. Phys. Chem., 1958, 62, 769

see MoO₂

MoO_3 (2)

$(\text{MoO}_3)_2$
 $(\text{MoO}_3)_3$

S_{1600°

Burns R. P. и др.

J. Chem. Phys.,

32, N5, 1363

1960

80

Масс-спектрометриче-
ское исследование
сублимации MoO_2 .

$(\text{св. MoO}_2)\text{I}$

MoO_3

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

2000-2500°K

De Maria G. и др.

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

Масс-спектрометри-
ческое исследование
газо-образных окис-
лов  Mo, W и U.
(см. MoO) I

1960

79

MoO_3

т. т.р.

293-3000°K

ВФ-1181-VII

Краснов К.С. и др. 1966

Исв. Вуз'ов. Химия и химическ.
технология, 19, N2, 205

Расчет частот колебаний
и термодинамических
ф-ций газообразных
оксидов молибдена.



(см. MoO) III

MoO_3

THNAF

1971

(Ideal gas)

Π yg

100-6000 °K

(1968)

№ 03

1973
Отчет МЗУ- хим. фак.

т.г.ф

Капитальное исследование
"триодинамических свойств и
молекулярных построений"
Голубцов И.В., Татевский В.И.

Mo O₃ (2)

1978

YANAF

m.g.p.

0 -

Tad.
y Karuyyzyrles



MoO₃

1982

Furup D. J., Chatillon C.
et al.

термог.
ор-ци

J. Phys. Chem. 1982,
86 (5), 647-653.

(ср. Li₂ SO₄ (2); II)

MoO_3

1982

Mohan S., Rajaraman S.,

Indian J. Pure and

Appl. Phys., 1982, 20,
N 3, 228-239.

пермод.
ср-м.

(сер. MoO_3 ; II)

MoD3(2)

1982

Par Kratz L. B.

Thermodynamic Properties
(298-2000) of Elements and Oxides
USA Bur. Mines Bull. 672

● (y l l e g h e e h e)

MoO_3

1984

Mohan S., Ravikul-
mar K. G.

m. p. Curr. Sci. (India), 1984,
53, N 9, 471-472.

●
(cer. MoO_3 ; III)

№03 (3)

1985

JANAF

Г-р.

№ 139. 1985, стр 1524

расчет 1978

сентябрь 1978

Mo O₃

(Dm. 25463)

1985

Ravikumar K.G., Rajaraman S., Mohan S.,

m.p. 2.

Proc. Indian natn. Sci.
Acad. 1985, 51A, N2,
368-373.