

Mon 03 Mar

1941

MnO_3H (ros) Reisfeld N.Y., et al.

Spectrochim. Acta,

Part II, 1941, 24, 6,

765.

m. q. 2.

(Ces. MnO_3H)^{III}

MnO_3F

MnO_3Cl

MnO_3Br

C_p, S_{298}°

ΔH_{298}°

(m.g.p.)

2 1976

N 11

11 Б1024 Деп. Термодинамические функции парооб-
разных оксифторидов, оксихлоридов и оксидбромидов
марганца, технеция и рения типа MeO_3 Гал. Зава-
лишин Н. И., Мальцев А. А. (Редколлегия ж. «Вестн.
Моск. ун-та. Химия»). М., 1975. 15 с., библиогр. 10 назв.
(Рукопись деп. в ВИНТИ 29 сент. 1975 г., № 2763—
75 Деп.).

На основании лит. данных, собственных измерений и
оценок выполнены статистич. расчеты термодинамич.
функций паров оксифторидов, оксихлоридов и оксидбро-
мидов марганца, технеция и рения типа MO_3 Гал в при-
ближении жесткий ротатор—гармонич. осциллятор в ин-
тервале т-р 100—4000 К. При станд. условиях термоди-
намич. функции C_p° кал/моль·град, F кал/моль·град,
 S_{298}° кал/моль·град и H_{298}° ккал/моль равны соотв. для
 MnO_3F 18,224; 58,571; 71,204 и 3,667, MnO_3Cl 19,067;
60,658; 74,047 и 3,992, MnO_3Br 19,449; 63,234; 77,159 и
4,152, TcO_3F 18,352; 60,173; 73,049 и 3,839, TcO_3Cl
19,147; 62,276; 75,895 и 4,061, TcO_3Br 19,569; 64,911;
79,151 и 4,246, ReO_3F 18,330; 61,512; 74,431 и 3,852,
 ReO_3Cl 19,015; 63,593; 77,263 и 4,076, ReO_3Br 19,492;
66,027; 80,246 и 4,239. Автореферат

1975

18784

(+3)

MnO_3F

1975

MnO_3Cl

Завамитини Н.И.
Автореферат диссерт.
канд. (Х.И.)

MnO_3Br

Т.г.г.

Исследования И.К. и КР-
-спектров

лн O_3Cl

1975

Завалишин Н.И. и др.,

(Редколлегия ж. Вестн. Моск. ун-та
Лингв.) с 1975, 15 с. библиогр.
Ю назв. (Рукопись деп. в ВНИИТИ
29 сент. 1975 г. № 2463 - 75 деп.).



(сн. лн O_3H ; II)

т. г. ф.

MnO₃Br

1975

Завалишин Н.И.,

т.г.р.

(Редколлегия ос. Всес. Моск. ун-та
Линия). М 1975, 15 с. Библ. 6.
10 назв (Руковод. деп. 6 ВНИИТИ
29 сент 1975 г. № 2763 - 75 Дек).

(сн MnO₃F; II)

1976

MnO_3F
 MnO_3Cl
 MnO_3Br

84:170600x Thermodynamic functions of vaporous manganese, technetium, and rhenium oxyfluorides, oxychlorides, and oxybromides of MO_3Hal type. Zavalishin, N. I.; Mal'tsev, A. A. (USSR). *Vestn. Mosk. Univ., Khim.* 1976, 17(1), 123 (Russ). The heat capacity, enthalpy, free energy, and entropy were calcd. of gaseous MO_3X where M is Mn, Tc, or Re and X is F, Cl, or Br.

$(C_p, \Delta H^\circ, \Delta G^\circ, S^\circ_i)$

④ $\begin{matrix} ReO_3X \\ TcO_3X \end{matrix} \quad (X = Cl, Br, F)$

C.A. 1976 84 N24

1976
Мн О₃ F(2) Кнесса у Юнелана
Рез. Талкис Н.П.

м. г. гр. Сем. св-ва неортан. фто-
рездов
Аммудат 1976, Поква
Спр. 264 - 383