

Re - заповедь



Re O.Fy

1975

Завашин Н.И.

т.г.ф.

„Вести. Моек. ун-та
Книжн. М. 1975, №,
библиограф. 14 изв.
(рукопись деп. в ВНИИ
29 снт. 1975, №2762-
75 деп)

(см. Mn O.Fy; II)

ReO_3F

1975

ReO_3Cl

Заваринский Н.Н.

ReO_3Br

Авторефер. канд. дисс.
(Х.Н.)

ReOCl_4

ReOF_4

T. g. p.

Исследование ИК и КР спектров

$\text{ReO}_3 \text{ II}$

(от. 18784) 1975

Завалишин И.И. и др.

т.г.г.

(Рекомендация з. Вестн. Моск. ун-та
Химия) № 1975, 15 с. Библиогр.
10 изд. (Рукопись деп. в ВУНХИ
29 сент. 1975 г. № 2463-75 деп.)

(см. $\text{MnO}_3 \text{ II}$; II)

ReO₃Cl

от. 18784

1975

Завальеский Н. И. др.

м.г.р.

(Рекомендация от. Вест. Моск
ун-та химия) от 1975, 15 с. библ.
Юнаев. (Руководство ген. в ВУНУТУ
29 сент. 1975 г. N 2463-75 Дел.

(см. also D₃F; II)

ReO_3Br

От 18785 | 1975

Зависимости Н. и др.

т. др.

(Редколлеция ре. Вестн. Моск. ун-та
Химия) № 1975, 15 с. Библиогр.
10 назв. (Рукопись деп. в ВНИИТЧ
29 сент. 1975 г. № 2763-45 деп.)

(см. ReO_3F ; III)

ReO₃ (2) Книга у Шмидта 1976

Ред. Галкин Н.П.

Осн. св-ва неорганич. фторидов
Атласиздат 1976, Москва,
стр 264-383

т. г. ф.

Ре О Ж 5 (2) Книга у Юмашова 1976

Ряз. Салкин Н.П.

Вен. ев вв неорган. фторо-
гов,

м.г.р.

Атлас издан 1976 Москва,
стр 264-383

Re F₃ (2)

Книга у Южана 1976

Ред. Галкин Н.П.

всн. св. ва неорган. фторидов.

Атомиздат, Москва 1976
стр 264-383

м г ф

ReCl_n

ReI_n

TaCl_n

TaI_n

Summa 11327

1976

88: 178035v Thermodynamic functions of tantalum and rhenium chlorides and iodides in the gaseous state. Ivanov, V. E. (Mosk. Vyssh. Tekh. Uchil., Moscow, USSR). Deposited Doc. 1976, VINITI 1806-76, 27 pp. (Russ). Avail. VINITI. The heat capacity, entropy, free energy, and enthalpy of MX_n (where M = Re, Ta; X = Cl, I; n = 1-5) at 273.15-3000 K were calcd. by the statistical method for an ideal gaseous state within the harmonic oscillator-rigid rotator approxn. The values of the thermodyn. functions are tabulated.

(C_p, S°, ΔG°, ΔH°)

(+3) ☒

C.A. 1978, 28, 1624

1976

Re-Cl, I Иванова В.Е.

м.г.ф. МВТ Ум Багасарова.
М., 1976.

● (ам Та Cl 5) II

Re O₃ X (X = Cl, Br, I)

1976

(C_p, ΔH°, ΔG°,
S°_t)

Zavalishin N.Y.

Vestn. Mosk. Univ Khim.

1976, 17(1) 123 (Russ)

(an MnO₃F; II)

ReOCl_4

(cp, ΔH_f , S_f ,
 ΔG_f)

Zavalishin N. I. 1976

Vestn. Mosk. Univ

Khim 1976, 17(1) 123

(Russ)

(see MnOF_4 ; II)



Re OF_4

Zavalishin N. I. 1976

Vestn. Mosk Univ

Khim 1976, 17(1) 123

(Russ)

(see MnOF_4 ; II)

(C_p , ΔH_T , S_T ,
 ΔG_T)

Re O_3F

1979

Baran E. Y.

m.g.g.

Afinidad, 1979, 36

N 361, 219-20

(cer. ReO_3F , III)

ReD₂F₂

Оттиск 12954

1982

ReD₂F₃

(защита)

Аверух Б.С. и др.,

т.ф.у.к.к.

М. Неотан. хим. 1982, 27, N1,
35-39

Re_2Cl_4

1982

термог.
группы

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

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

(cer. Li₂SO₄(2); II)

Re Cl₆ 2- [Om. 20385] 1984

Loewenschelss H., Marcus Y.,

S₂g₈, 15; Chem. Rev., 1984, 84, N 2,
Ogerko 89-115.

ReCl₆²⁻(2)

/om̄. 26728/

1987

Loewenschuss A.,
Marcus Y.,

m. cp.

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1,

● 61-89.