

Re - Расчеты!

VI 195

1962

Ru, Re, Ru_n, Re_m (T_u)

Савицкий Е.М., Тышкун М.А.,
Ташкова В.П.,

Ж. неорг. химии,

1962, I, № 439-441

Рнх, 1962, 225279

Б. сего ори

VII 4194

1968

Re, Re-Os (Tr.)

Chu C.W., Smith T.F., Gardner W.E.,

Phys. Rev. Letters, 1968, 20, 198-201

T

Re-Ir

Витмер 10044

1980

1) 16 Б868. Термодинамическое исследование сплавов рений — иридий. Резухина Т. Н., Вареха Л. М., Горшкова Т. И., Дмитриева В. Н. «Ж. физ. химии», 1980, 54, № 5, 1172—1178

Методом э. д. с. с тв. фтористым и окисными электролитами в гальванич. элементах Re , K_2ReF_6 , $\text{KF}|\text{CaF}_2|$ - $(\text{Re}_x\text{Ir}_{1-x})$, K_2ReF_6 , KF и Re , $\text{ReO}_2|(\text{ZrO}_2)_{0.85}(\text{CaO})_{0.15}|$ - $(\text{Re}_x\text{Ir}_{1-x})$, ReO_2 при 900—1000 К определены значения ΔG_f^0 рений-иридиевых сплавов. На основе эксперим. результатов и оценки парц. энтропии рения в сплавах $\text{Re}_x\text{Ir}_{1-x}$ при $0,03 \leq x \leq 1$ оценены величины ΔG_f^0 для $\text{Re}_x\text{Ir}_{1-x}$ при 1400 и 2000 К. Термодинамич. данные для системы $\text{Re}-\text{Ir}$ получены впервые. Резюме

ΔGf

1980 N16

Re + Tr [kurva y Megbebe] 1980

сценария Rezhukhina T. N. et al.

6th Int. Conf. Thermod.

(IDC) Abstracts of Poster Papers.

Messeburg, GDR, 1980.

P. 124

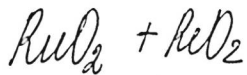
Ре-З

1983

Вареха Л.М.,

система

Автореферат диссертации
на соискание ученой степе-
ни К.Х.Н., МГУ, Москва,
1983



1987

22 В14. Получение и рентгенографическое изучение смешанных оксидов рения и рутения. Варфоломеев М. Б., Бенделиани Н. А., Глушко А. Н., Шориков Ю. С. «Ж. неорган. химии», 1987, 32, № 8, 2048—2050

С применением метода порошковой рентгенографии изучено взаимодействие диоксида рутения с диоксидом рения при нагревании в вакууме и под высоким давлением.

Резюме

X. 1987, 19, N 22

Rh_2ReO_6

1987

16 В17. Двойные оксиды родия и рения. Шаплыгин И. С., Апарников Г. Л. «Ж. неорганич. химии», 1987, 32, № 5, 1017—1020

В условиях высокого давл. (65 кбар) при 1200°C из смеси Rh_2O_3 и ReO_3 синтезирован двойной оксид Rh_2ReO_6 . Он имеет структуру трирутила с параметрами ячейки a 4,552, c 9,030 Å. При нагревании на воздухе эта тетрагон. фаза переходит при $590 \pm 5^\circ\text{C}$ в кубич. модификацию с потерей нек-рой части кислорода (до ф-лы $Rh_2ReO_{5,8}$). Кубич. фаза (параметр ячейки 8,80 Å) при дальнейшем нагревании разлагается при $720 \pm 10^\circ\text{C}$ на Rh_2O_3 , ReO_2 и кислород. Нагревание тетрагон. оксида Rh_2ReO_6 в сухом аргоне приводит к диспропорционированию и образованию парамагнитного двойного оксида $RhRe^{5+}O_4$, имеющего структуру рутила с параметрами ячейки a 4,69, c 3,02 Å. Резюме

T_{tr}

X. 1987, 19, N 16