

Y+2

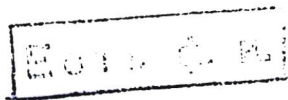
Y^{3+} (ΔF_j)

VIII 1973 1934

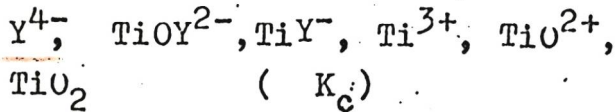
u gp.

Noddack W., Bruckl A.,
Angew. Chemie, 1937, 50, 362

M, B



1954



Pecsok R.L., Maverick E.H.,

J. Amer. Chem. Soc., 1954, 76, 358-362лето г.к

Дес

VIII 2362

1954

ΔH_{aq} (La, Pr, Gd, Er, Y); $\Delta H, \Delta H_f$ (La³⁺, Pr³⁺, Gd³⁺, Er³⁺, Y³⁺); $\Delta F, \Delta H_f, \Delta H_{aq}, S$ (LaCl₃, PrCl₃, GdCl₃, ErCl₃, YCl₃, SmCl₃, YbCl₃, MeCl₃ · 6 H₂O, MeCl₃ · 7 H₂O, rge Me Yb, Pr, Sm, Me = La, Pr)

Spedding F.H., Flynn J.P.,
J. Amer. Chem. Soc., 1954, 76, 1474-1477

PREX. 1955 v22 57448

M, B

1962

A-364

Zr^{3+} , Ce^{3+} , Pr^{3+} , Nd^{3+} , Sm^{3+} , Eu^{3+} , Gd^{3+} , Tb^{3+} , Dy^{3+} ,
 Ho^{3+} , Er^{3+} , Tm^{3+} , Yb^{3+} , Lu^{3+} , Y^{3+} , Cu^{2+} , Zn^{2+} , Cd^{2+} , Pd^{2+}

— ацетатные комплексы

Kolats R.S., Powell J.E.,

Inorganic Chemistry,

1962, 1, №2, 293-296

10

Prick 1963 A5699

ссылка опущена

VIII-4322

1962

Комплексы
с нисон

Ce^{3+} Y^{3+}
(Kp)

Zr^{2+} , Fe^{3+}

Tsubota H.,

Bull. Chem. Soc. Japan,
1962, 35, 640-644

Их есть опис

Y(III)

(om. 31470)

1966

Kent R.A., Limbov R.F.,
et al.,

J. Inorg. Nucl. Chem.,
1966, 28, 1419-27.



$\text{EuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; \text{LuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O} (\text{bH}_2\text{O})$ 1970

$\text{SmCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; \text{EuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}, \text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 8

$\text{YbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (cp, s) $\text{Eu}^{3+}, \text{Lu}^{3+}, \text{Sm}^{3+}, \text{Gd}^{3+}$

$\text{Yb}^{3+}, \text{Ce}^{3+}, \text{Pr}^{3+}, \text{Tb}^{3+}, \text{Ho}^{3+}, \text{Y}^{3+}$ (s) VIII 3729

Hinchev R.J., Cobble J.W.

Inorg. Chem., 1970, 9, N4, 917-921 (ann.)

Standard-state entropies for the aqueous
trivalent lanthanide and yttrium ions

PLU Ann., 1970

215631

24 B, M, B (P)

$\text{Cs}_2\text{NaYCl}_6$, $\text{Cs}_2\text{NaLuCl}_6$, $\text{Cs}_2\text{NaCeCl}_6$ (ΔH_{soln} , ΔH_{aq}) 1971
 $\text{Cs}_2\text{NaNdCl}_6$, $\text{Cs}_2\text{NaGdCl}_6$, $\text{Cs}_2\text{NaDyCl}_6$
 Y^{3+} , La^{3+} , Ce^{3+} , Lu^{3+} , Gd^{3+} , Nd^{3+} (ΔH_f) 10 8
 Dy^{3+} , Er^{3+} , Lu^{3+} , Pu^{3+}
VIII 4325

Moss L. R.,
 J. Phys. Chem., 1971, 75, N°3, 392-9 (and.)

Thermochemistry of some chlorocom-
 plex compounds of the rare earths.
 Third ionization potentials and
 hydration enthalpies of the triva-
 lent ions.

B© 25 CA, 1971, 74, N14, 6851a

γ^{3-}

[om. 23459]

1984

Marcus Y., Loewenschuss A.,

S; Ann. rept. Progress Chemistry,
Section C, Physical Chemistry,
1984, C81, 81-135, Chem. Soc.

● (London)

066872 TC8857130 86

1986

TOU

STAT

ASOKANI R.; MOORJAHAN T.P.B.; PAULINE
S.; SIVASINI M.B.

ИНДУЦИРОВАННАЯ ДАВЛЕНИЕМ ПРОВОДИМОСТЬ В
ИТТРИИ

PRESSURE-INDUCED SUPERCONDUCTIVITY IN
YTTRIUM

HIGH-TEMP. HIGH-PRESSURES, T 18, 1,
113-115, 1986

РАСЧЕТ КОЭФФИЦИЕНТА ЭЛЕКТРОННОГО
ТЕПЛОЕМОСТИ ТЕМПЕРАТУРЫ
СВЕРХПРОВОДЯЩЕГО ПЕРЕХОДА ТВЕРДОГО
УОООО ИНТЕРВАЛ ТЕМПЕРАТУР 0.50 3.30
ДАВЛЕНИЙ 75000 140000 КАЛОРИЧЕСКИЕ
ТЕРМИЧЕСКАЕ

Y

Se

Y

1986

7 12 E361. Анизотропное тепловое расширение иттрия и редкоземельных сплавов на основе иттрия при низких температурах. Anisotropic thermal expansion of yttrium metal and yttrium-based rare earth alloys at low temperature. P u r c u r P., Creuzet G., Fert A. «J. Magn. and Magn. Mater.», 1986, 60, № 2—3, 161—167 (англ.)

Конденсаторным методом в интервале t -р 1,2—30 К измерено тепловое расширение монокристаллов сплавов редкая земля-иттрий (1—2 ат. % Er, Dy, Tb или Gd), а также чистого иттрия вдоль гексаг. оси и в базисной плоскости. Во всех исследованных сплавах тепловое расширение анизотропно. В иттрии оно может быть представлено как сумма электронного члена, пропорционального t -ре T , и решеточного члена, пропорционального T^3 . Из эксперим. данных вычислены электронный и решеточный параметры Грюнайзена. В сплавах редких земель наряду с электронным и решеточным

тепловое
расширение

Ф. 1986, 18, N 12.

вкладом необходим учет магнитоупругого вклада в тепловое расширение. Этот вклад выделен из эксперим. данных и сопоставлен с теоретическим, рассчитанным при учете наряду с магнитоупругой энергией энергии одноионного взаимодействия. Определены параметры Грюнайзена, обусловленные кристаллич. полем. Библ. 16.
Р. 3. Левитин

Y

1986

Gokhale A.B.,
Abbaschian G.Y.

$\Delta_f G_i$

Bull. Alloy Phase
Diagrams 1986, 7(5),
488-9, 509-10.

(ex. Si-Y_i ; $\bar{I}$)

Y

1987

' 107; 28950m Thermodynamic and physical properties of yttrium and some rare earth hydrides. Chernikov, A. S.; Savin, V. I.; Fadeev, V. N.; Landin, N. A.; Izhvanov, L. A. (I. V. Kurchatov Inst. At. Energy, 123182 Moscow, USSR). *J. Less-Common Met.* 1987, 130, 441-52 (Eng). The results of exptl. studies of the thermodyn. and phys. properties of the hydrides of Y, Ce, Er, and Y-Er alloys in a wide range of temps. and compns. are presented. Series of isotherm and isochore curves were plotted from dissociation pressure measurements in the Y-H, Ce-H and Er-H systems. They were used to calc. the mean values of the enthalpy and entropy of formation of the hydrides and to det. the phase boundaries. The effect of O content on the equil. pressure of the Y-H system was studied. Metallog. and x-ray diffraction techniques and measurements of elec. and other properties were used to est. the phase boundaries in the Y-H system at room temp. The elec. resistivity, magnetic susceptibility and thermoelec. force of Y and Y-Er alloy hydrides vs. temp. and Er content were investigated. The measurements were applied to evaluate the behavior of H in the metal hydrides.

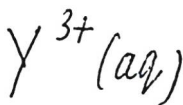
непримен. и
физич. св-ва

(+3) 



Y-H, Ce-H, Er-H

C. A. 1987; 107, NY



(Am 30759)

1988

($\Delta_f H$)

109: 238390w Thermodynamics of lanthanide elements. IV. Molar enthalpies of formation of yttrium ion (3+, aq), yttrium trichloride (cr), yttrium tribromide (cr), and yttrium triiodide (cr). Wang, Xiangyun; Jin, Tianzhu; Goudiakas, J.; Fuger, J. (Lab. Anal. Chem. Radiochem., Univ. Liege, B-4000 Liege, Belg.). J. Chem. Thermodyn. 1988, 20(10), 1195-202 (Eng). Enthalpies of soln. of high-purity Y metal and of YCl_3 , YBr_3 , and YI_3 in hydrochloric acid of various molalities lead to the std. molar enthalpies of formation. The results are discussed and compared with previous exptl. or assessed values.

(4) 12

Y, YCl_3 , YBr_3 , YI_3
(ΔH_{soln} , $\Delta_f H$)

C.A. 1988, 109, N26

Y^{3+}
 I aq

От. 42027

2001

Монаenkova A.C. и др.

J. Chem. Therm., 2001, 33, N , p. 1679-1686

Энтальпия образования Y^{3+}
в водн. р-рах I aq

Y Mn O₃

2001

F: $\overline{\text{Y Mn O}_3}$ (T_{47})
P: 1

02.08-19Б2.8. Сегнетоэлектричество и строение соединений семейства YMnO_3 Ferroelectricity and structure in the YMnO_3 family / Abrahams S. C. // crystallogr. B. - 2001. - 57, N 4. - С. 485-490. - Англ.

Для относящихся к одному семейству типа YMnO_3 соединений YMnO_3 , YInO_3 , ErMnO_3 , LuMnO_3 и YbMnO_3 теоретические значения температур перехода сегнетоэлектрической в параэлектрическую фазу, рассчитанные на основе структурных данных по методу Абрахамса, хорошо совпадают с экспериментальными. Структурные данные позволяют предположить наличие сегнетоэлектрических свойств и у относящихся к этому семейству соединений ScMnO_3 ($T[c] 1220 \text{ K}$), InMnO_3 ($T[c] 540 \text{ K}$) и YGaO_3 ($T[c] 1020 \text{ K}$). Би 32.