

La-C-O-H

VIII 2633

1964

Me $(CH_3COO)_3$, rge Me = La, Ce, Pr, Nd, Sm,
Gd, Dy, Ho, Er, Yb, Tb,

M $(CH_2OHCOO)_3$, rge M = La, Ce, Nd, Sm, Gd,
Dy, Er, Yb, Y,

M' $(CH_2SHCOO)_3$, rge M' = La, Sm, Eu
(ΔG_f , ΔH_f , ΔS_f)

Grenthe I.,

Acta chem. scand., 1964, 18, 283-299

M, B, G

chem. opr. m.

La X₁ (aq)

1986

Зайцев С. В.

X-таши.
мшанд

Автореферат диссертации на соискание учёной степени доктора химии наук, Москва, 1986.

Kp, ΔfH;

Мшанд-рецепторные взаимодействия в системе от  видных рецепторов.

$\text{La}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$

1993

21 БЗ134. Фазовые равновесия твердое-растворенное в водных растворах. VIII. Стандартная энергия Гиббса для $\text{La}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$. Solid-solute phase equilibria in aqueous solutions .VIII .The standard Gibbs energy of $\text{La}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ /Nguyen Anh Mai, Königsberger Erich, Marhold Harald, Gamsjäger Heinz //Monatsh. Chem. .—1993 .—124 ,№ 10 .—С. 1011—1018 .—Англ.

При 25° С определена р-римость $\text{La}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ в водн. р-рах NaClO_4 при постоянных ионных силах 0,1; 0,25; 1,0, 2,0 и 4,0 Мл и фиксированном парц. давл. CO_2 . Экстраполяцией к нулевой ионной силе с помощью уравнения Питцера найдены значения «термодинамич.» констант р-римости, к-рым соответствуют точные значения станд. энергии Гиббса.

В. Г. Юркин

(Δf)

Х. 1994, № 21

$[La(OH)_{0.8}(CO_3)_{1.1} \cdot 0.1H_2O]$

1995

123: 94533j Solid-solute phase equilibria in aqueous solutions. IX. Thermodynamic analysis of solubility measurements: $La(OH)_{0.8}(CO_3)_{1.1} \cdot 0.1H_2O$. Gamsjaeger, Heinz; Marhold, Harald; Koenigsberger, Erich; Tsai, Yi Jung; Kolmer, Hans (Abteilung Physikal. Chem., Montanunivers. Leoben, A-8700 Leoben, Austria). Z. Naturforsch., A: Phys. Sci. 1995, 50(1), 59-64 (Eng). The aq. soly. of $La(OH)_{0.8}(CO_3)_{1.1} \cdot 0.1H_2O$, basic lanthanum carbonate of ancylite type, was studied as a function of the ionic strength at 25.0°C. The stoichiometric soly. consts. defined by $K_{L,po}^I = \log[La^{3+}] + 1.1 \log p(CO_2) - 3 \log[H^+]$ have the values 11.10, 11.32, 11.42, 11.63, and 11.70 for $I = 0.1, 0.25, 1.0, 2.0$, and $4.0 \text{ mol kg}^{-1} NaClO_4$ resp. The extrapolation to infinite diln. using the Pitzer equations resulted in a "thermodn." soly. const., $\log^* K_{L,po}^0 = 10.48 \pm 0.08$. This in turn led to the Gibbs energy of ancylite formation: $\Delta_r G_{298}^\circ [La(OH)_{0.8}(CO_3)_{1.1} \cdot 0.1H_2O] = -1.531.5 \text{ kJ mol}^{-1}$. This in turn led to the Gibbs energy of ancylite formation: $\Delta_r G_{298}^\circ [La(OH)_{0.8}(CO_3)_{1.1} \cdot 0.1H_2O] = -1.531.5 \text{ kJ mol}^{-1}$.

($\Delta_f G_{298}$)

C.A. 1993, 123, N8