

Col (OH) 2

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

Bep - 3660 - VI

1914

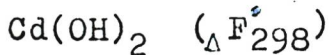
Nernst W., Schwers F.

(Cp)

Sitz. Königl. preuss.
Akad. Wiss.
1914, 355-70.

V 1196

1932



Ishikawa F., Shibata E.

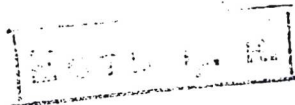
Science.Repts.Tohoku Imp.Univ.First.
Ser.21, 499-510. (1932)

A thermodynamic study of cadmium
hydroxide

Ja, W

F

CA., 1933, 1264



Cd(OH)₂ BP-1175-I 1/1940

(AHag, AHf) Fricke R;
Blaschke F;

Z. Elektrochem.,

1940, 46, 46-49

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

Bp - 1965-V

1956.

Cabannes Ott C.

"C. r. Acad. Sci."

n; a.

1956, 242, n3, 355-7.

V 1194

1949

$\text{Ni}(\text{OH})_2$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Co}(\text{OH})_2$, $\text{Mn}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Feithnecht W., Studer H.
Kolloid-Z., 1949, 115, 13-22

Electron microscope investigation of the form
and size of colloidal particles of metal hydroxides.

CA., 1950, 44, 8199a

Ja.

F

V 749

1953

$\text{Ca}(\text{OH})_2, \text{Zn}(\text{OH})_2, \text{Cu}(\text{OH})_2$ (Пф.)

Коваленко П.Н.

Ж. прикл. химии, 1953, 26, № 8, 814-823

Полерографический метод определения начала
образования твердой фазы гидроокисей
металлов

РХ., 1955, N 6, 9280

ЕСТЬ Ф. Н.

Ja

V 1195

1957

$\text{Ca}(\text{OH})_2$, CaOH^+ , HCaO_2^- (K_p , F_{298°)

Gayer K.H., Woontner L.

J. Phys. Chem., 1957, 61, N 3, 364-65

The equilibria of cadmium hydroxide in acidic and basic media at 25°

PJX., 1957, 73868

W., Ja.

F

Cd(OH)₂ (Ttr)

Glemser O., Hauschild U., Richert H.
Z. anorgan. und allgem. chem., 1957, 290,
N 1-2, 58-67

Über eine neue polymorphe Modifikation des
Cadmium-hydroxyds.

PJX, 1957, 60303.

Be.

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ (Кр)

Коренман И.М., Бурович В.И

Тр. по химии и хем. технол., 1959, вып. 2.
366-368:

Растворимость гидроксида кальция.

РЖХ., 1960, 95816

Жа.

F

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ (Iip, Gf)

Schindler P.

Helv. chim. acta, 1959, 42, N 7, 2736-42

Löslichkeitsprodukte von Metall-Oxyden und
- Hydroxyden. 4. Mitt. Cadmiumtrydroxydes.

PJX., 1960, 80379

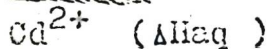
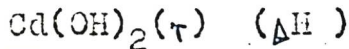
Ja.

Есть ф. н.

F

1959

V 1169



Щукарев С.А., Лилич Л.С., Латышева
В.А., Чубуркова И.И.

Вестн. Ленинград. ун-та, 1959, № 10, 66-71
О теплотах взаимодействия CaO и $\text{Ca}(\text{OH})_2$
с галогеноводородными и хлорной кислотами
РХ., 1960, 8205

ЕСТЬ Ф. И.

3156-VI

1962

$\text{Ca}(\text{OH})^+ (\text{K})$

$\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{OH})_3^-$, $\text{Ca}(\text{OH})_4^{2-}$

Dyrssen D., Lumme P.

Acta chem. scand., 1962, 16, 1785-93

Hydrolysis of metal ions. XL. Liquid distribution study of the hydrolysis of Cd^{++} .

CA, 1963, 58, N 5, 3959f

M., W.

orig.
ЕСТЬ ОРМГМН.

1962

$\text{Zn}(\text{OH})_2$; $\text{Cd}(\text{OH})_2$; $\text{Cu}(\text{OH})_2$; $\text{Co}(\text{OH})_2$; $\text{Ni}(\text{OH})_2$;
 $\text{Fe}(\text{OH})_2$; $\text{Fe}(\text{OH})_3$; $\text{Tl}(\text{OH})_2$; $\text{Al}(\text{OH})_3$; $\text{Mg}(\text{OH})_2$;
 $\text{Ca}(\text{OH})_2$; $\text{Be}(\text{OH})_2$; $\text{Mn}(\text{OH})_2$; $\text{Th}(\text{OH})_4$; $\text{Be}(\text{OH})_2$;
 $\text{Zn}(\text{OH})_2$; $\text{Y}(\text{OH})_3$; $\text{Cr}(\text{OH})_2$; $\text{Pb}(\text{OH})_2$; $\text{Sn}(\text{OH})_2$ (IIp)

Евров А.М., Огитен, З.К.

Сб. ир. Госизд. НИИ химии металлов,
1962, №19, 308 - 313.

PJM., 1963, 3A53

Ja.

3302-VI

1962

$X(OH)_2$, XY_2 , ($X-Zn, Cd, Hg, Y-Cl, Br, I$) (ΔNaq) в
HCl, HClO₄ и их смесях.

Патышева В. А., Горюшина Л. Р.

Теплоты взаимодействия оксидов и щелочей
оксидов элементов подгруппы цинка с раство-
рами хлорной и галогеноводородных кислот

Иср. Химии

1962, 7, N 4, 732-38

РХ, 1963, 25334

W.

orig.

1964

V-3099

CdO , $\text{Cd}(\text{OH})_2$, $\text{Ni}(\text{OH})_2$,
 $\text{Ni}(\text{OH})_3$ (Δ H)

Metzger W.H., Jr., Sherfey J.M.

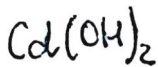
Electrochem. Technol., 1964, 2, N9-10, 285-89.

Electrochemical calorimetry. III. Thermal
effects of nickel-cadmium batteries.

RX., 1965, 145591

Est/orig.

M,



ВР-3231-17

7 В31. Основные бромиды и гидроокись кадмия.
Спиваковский В. Б., Мойса Л. П. «Ж. не-
органич. химии», 1964, 9, № 10, 2287—2294

Методом измерения трех переменных (РЖХим, 1958, № 12, 39154) определены состав и произведения активностей (ПА) основных бромидов и гидроокиси Cd, а также ΔF_{298}^0 их образования в системе $\text{Cd}^{2+} - \text{OH}^- - \text{Br}^- - \text{H}_2\text{O}$ (в присутствии NaBr) при 25° через 30 мин. после введения р-ра NaOH (содержащего NaBr) и после «оставления» осадка нагреванием в течение 1 часа при 100° с последующим охлаждением до 25°. Изученная система условно разделена на 3 области: «кислую» (р-р содержит избыток Cd), «переходную», или «область обменных р-ций» (прибавленной щелочи практически достаточно для осаждения металла из р-ра, однако следующие порции щелочи не остаются в р-ре, а взаимодействуют с осадком, приближая его состав к гидроокиси), и «щелочную» (р-р содержит избыточную щелочь). Установлено, что в «кислой» области свежеприготовленной системы образуются CdOHBr (ПА=3,2.

1964

л. 1965. 7

I [см. Также $\text{CdBr}(\text{OH})$]

$\cdot 10^{-11}$, $\Delta F_{298}^0 = -95,08$ ккал/моль) и $\text{Cd}(\text{OH})_{1,1} \text{Br}_{0,9}$
 (ПА = $5,6 \cdot 10^{-12}$, $\Delta F_{298}^0 = -97,45$ ккал/моль). После
 «остаривания» состав осадка не изменялся; найдены
 ПА = $2,5 \cdot 10^{-11}$ и $\Delta F_{298}^0 = -95,21$ ккал/моль для Cd -
 OHBr и ПА = $4,0 \cdot 10^{-12}$ и $\Delta F_{298}^0 = -97,45$ ккал/моль
 для $\text{Cd}(\text{OH})_{1,1} \text{Br}_{0,9}$. В конце «переходной» области
 «остаренной» системы образуется $\text{Cd}(\text{OH})_2$ с ПА =
 $= 8,1 \cdot 10^{-15}$ и $\Delta F_{298}^0 = -112,99$. В «щелочной» об-
 ласти отмечено образование гидроксокомплексов Cd .
 Методом растворимости найдены ступенчатые констан-
 ты нестойкости этих комплексов и вычислены их
 ΔF_{298}^0 . Получены величины pK и ΔF_{298}^0 (ккал/г-ион) для
 $[\text{CdOH}]^+$, $[\text{Cd}(\text{OH})_2]$, $[\text{Cd}(\text{OH})_3]^-$, $[\text{Cd}(\text{OH})_4]^{2-}$, $[\text{Cd}$ -
 $(\text{OH})_5]^{3-}$ и $[\text{Cd}(\text{OH})_6]^{4-}$: 6,08 и -64,48; 2,62 и
 -105,64; -0,32 и -142,80; 0,04 и -180,45; -0,64 и
 -217,17; -0,88 и -253,56.

Реферат авторов

1965

 $Cd(OH)_2$

11 В15. О получении гидрата окиси кадмия особой чистоты. Денисов Ф. В., Лепилина Р. Г., Балло Ю. П. В сб. «Исслед. в обл. химии и технол. минеральн. солей и окислов». М.—Л., «Наука», 1965, 272—276

Разработан метод получения $Cd(OH)_2$ особой чистоты по содержанию щел. металлов. Применение алкиламинов для осаждения Cd из р-ров его уксуснокислой или азотнокислой соли позволяет получить $Cd(OH)_2$, содержащую щел. металлы в кол-вах менее $3 \cdot 10^{-4}$ вес.%. Наиболее пригодным осадителем по своим физ. и хим. св-вам является триэтиламин. Выход Cd в осадок при осаждении триэтиламином (в расчете на гидрокись) составляет 80—95%. Расход осадителя триэтиламина зависит от исходной соли и т-ры процесса. Рентгенографич. анализ показывает, что получаемые осадки представляют собой $Cd(OH)_2$.

Из резюме авторов

получение

X. 1966. II

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

1966

) 14 Б423. Примечание к рентгенографическому изучению монокристаллов гидроокиси кадмия. Mitchell Richard S. Comments on an x-ray study of cadmium hydroxide single crystals. «Z. Kristallogr.», 1966, 123, № 6, 459—461 (англ.; рез. нем.)

Проведено рентгенографич. исследование $\text{Cd}(\text{OH})_2$ (I) (методы порошка и Вейссенберга, $\lambda\text{Cu-K}_\alpha$), полученного из р-ра смеси KOH и CdJ_2 при 135° . Параметры гексагон, решетки I: a 3,500, c 4,710. Показано, что I, подобный по строению CdJ_2 , CdBr_2 , PbJ_2 , характеризуется структурой типа 2H, $[(A_\gamma B)]_n$. Л. Демьянец

X. 1967. 14

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

11 Б349. Кристаллическая структура $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$.
Wolff P. M. de. The crystal structure of $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$.
«Acta crystallogr.», 1966, 21, № 3, 432—433 (англ.)

Проведено рентгенографич. исследование (метод порошка, λ Cu- K_α) соединения $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$. Параметры монокл. решетки: a 5,67, b 10,25, c 3,41, β 91,4°, $Z=4$, ф. гр. Im . Координаты атомов Cd получены из синтеза Паттерсона; дальнейшее определение структуры проведено с помощью трехмерного разностного синтеза Фурье. Найдены следующие координаты атомов: Cd x 0, y $\pm 0,1522$, z 0; $\text{OH}_{(1)}$ 0,105; 0; 0,508; $\text{OH}_{(2)}$ 0,714; 0; 0,006; $\text{OH}_{(3)}$ 0,879; $\pm 0,879$; 0,583. Атомы Cd находятся в центре искаженного октаэдра из групп OH; подобные октаэдры соединяются попарно гранями, лежащими в плоскости зеркального отражения; полученные пары октаэдров соединяются с соседними парами с помощью общих ребер. Приведены результаты расшифровки порошковой дифрактограммы.

С. Рыкова

1966

х. 1967. 11

$\text{Ca}(\text{OH})_2$

Mitchell R.S.

1967

Z. Kristallogr.

125, 272

О монокристалльном
рентгенографическом
исследовании $\text{Ca}(\text{OH})_2$

[см. $\text{Ca}(\text{OH})_2$] I

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

1987

16 Б411. Кристаллическая структура $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$. По-
правка. Wolff P. M. de. The crystal structure of
 $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$. Corrigenda. «Acta crystallogr.», 1967, 22,
№ 3, 441 (англ.)
К РЖХим, 1967, 11Б349

Крист.
структура

х. 1987. 16

$\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Cd}(\text{OH})_2$, $\text{Co}(\text{OH})_2$ (кр. оН)

1968

VI 5397

Бузгов К. А., Тешева С. И.

Ж. неорг. химии, 1968, 13, №

2343-2346

Свойств. гидратов оксидов меди,

кадмия и гидрата закиси кобальта.

РХН хим., 1969

86775



М (Ф)

6

$Zn(OH)_2$, $Zn(OH)Cl$, $Zn(OH)F$, 1968.
 $Cd(OH)_2$, $Cd(OH)Cl$, $Cd(OH)F$ (ΔH pag. 311)
Ramanurthy P., Secco E.A. V 6242
Can. J. Chem., 1968, 46 (22), 3605-6.
Metal hydroxy compounds. V. Heads
of decomposition of zinc and cadmium
halide (Cl, F) derivatives.
Kor or CA, 1969, 70, 14, 150076

1969

$Cd(OH)_2$

9 Б686. О превращении гидрата окиси кадмия в гидратную окись. Nierce Jean-Claude, Watelle-Marion Ginette, Colson Dominique. Sur la conversion de l'hydroxyde de cadmium en oxyde hydraté. «C. r. Acad. sci.», 1969, С269, № 12, 632—635 (франц.)

термическое
разложение

Проведено предварительное исследование термич. разложения порошков $Cd(OH)_2$ при контролируемом давл. пара воды от 5 до 150 мм. Рентгенографич. анализ образцов и исследование их на электронном микроскопе показали, что они состоят из кристаллитов диам. 400—500 А и толщиной 80—100 А, к-рые, сросшись по 8—10 штук, образуют пластинки. Построена серия изотерм для различных давл. пара воды. Установлено, что потеря массы воды не постоянна и меньше, чем моль воды на моль окиси. Рентгеноструктурный анализ образцов показал

X. 1970. 9

наличие только окиси кадмия. Предложена схема термич. разложения $\text{Cd}(\text{OH})_2$ при постоянном давл. пара воды, согласно к-рой, сначала происходит превращение $\text{Cd}(\text{OH})_2$ в в-во того же хим. состава, но имеющее кубич. структуру окиси, к-рое описывается ф-лой $\text{CdO} \cdot x\text{H}_2\text{O}$. Это изменение структуры происходит по кривой диаграммы давление — т-ра, расположенной слева от кривой начала обезвоживания; справа от этой кривой расположена серия изостер, соответствующих различным содержаниям воды, окиси CdO , $x\text{H}_2\text{O}$, где $0 < x < 1$; эти гидраты составляют с паром воды двухвариантную систему.

Л. Иванова

$Cd(OH)_2$

крист.
структура

X. 1970. 14

2 14 Б548. Уточнение структуры гидроокиси кадмия β - $Cd(OH)_2$. Bertrand Gilles, Dusauroy Yves. Affinement de la structure de l'hydroxyde de cadmium (β - $Cd(OH)_2$). «C. r. Acad. sci.», 1970, C270, № 7, 612—615 (франц.) 1970

С использованием трехмерного набора рефлексов (метод прецессии $\lambda Mo-K_{\alpha}$) проведено уточнение структурного параметра z известной структуры β - $Cd(OH)_2$ (I) (параметры тригон. решетки в гексагон. установке: a 3,496, c 4,702 Å, ф. гр. $P\bar{3}m1$, Со в (a) (0, 0, 0) О в d ($1/3$, $2/3$, z). Уточнение проведено с использованием индивидуальных т-рных поправок вплоть до $R=0,058$ (53 рефлекса), соответствующего $z=0,241$ (вместо ранее известного значения 0,27). Атомы Cd в структуре I находятся в октаэдрич. окружении из групп OH (Cd—O 2,31, O—O 3,04—3,49). Параметры решетки и значение z , найденные для структуры I, сравниваются с аналогич. характеристиками в других изоструктурных I соединениях: $Ca(OH)_2$, $Mg(OH)_2$ и $Co(OH)_2$.

С. В. Рыкова

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

1970

5 Б914. Термохимия растворения гидроокиси кадмия и окиси кадмия. Энтропия водного иона кадмия. Provost Ronald H., Wulff Claus A. The solution thermochemistry of cadmium hydroxide and cadmium oxide the entropy of the aqueous cadmium ion. «J. Chem. Thermodyn.», 1970, 2, № 5, 655—658 (англ.)

Приведены результаты калориметрич. исследований процессов р-рения $\text{Cd}(\text{OH})_2$ и CdO в водн. р-ре HClO_4 . На основании эксперим. данных рассчитаны для Cd^{2+}
 $S_2^0 = -17,0 \pm 0,6$ э. е., $\Delta H^0_{\text{обр}} = -18,1$ ккал/моль,
 $\Delta G^0_{\text{обр}} = -18,6$ ккал/моль. Резюме

$\Delta H_{\text{обр}}$

X. 1971. 5

(+2)



1970

 $\text{Cd}(\text{OH})_2(\text{aq})$

113625h Solution thermochemistry of cadmium hydroxide and cadmium oxide. Entropy of the aqueous cadmium ion. Provost, Ronald H.; Wulff, Claus A. (Dep. of Chem., St. Michael's Coll., Winooski Park, Vt.). *J. Chem. Thermodyn.* 1970, 2(5), 655-8 (Eng). The enthalpies of reaction of $\text{Cd}(\text{OH})_2$ and CdO with aq. HClO_4 are reported as functions of molalities. The results are used to derive the following thermochem. properties for $\text{Cd}^{2+}(\text{aq})$: $S^\circ_2 = -(17.0 \pm 0.6) \text{ cal degree}^{-1} \text{ mole}^{-1}$, $\Delta H^\circ_f = -18.1 \text{ kcal mole}^{-1}$, and $\Delta G^\circ_f = -18.6 \text{ kcal mole}^{-1}$.

RCSM

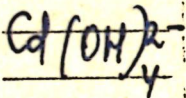
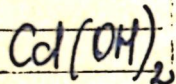
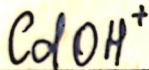
 S° ΔG°_f ΔH°_f

C.P. 1970. 73.22

+2



1971



Kp

28359s Action of ammonia on cadmium hydroxide and stability of the complexes in aqueous media. Guebeli, A. O.; Tailon, R. (Fac. Sci., Univ. Laval, Quebec, Que.). *Helv. Chim. Acta* 1971, 54(8), 2559-68 (Fr). At 25° in *M* NaClO₄ with increasing pH at pH = 7-14 in the absence of NH₃, the soly. of Cd decreased through a broad min. at pH = 11-3, and then increased slightly at pH = 14; the logarithms of the soly. product (K_s) of Cd(OH)₂ and the formation consts. (β) are log K_s = -14.6, and log β = 4.7, 7.8, and 9.7, resp., for CdOH⁺, Cd(OH)₂, and Cd(OH)₄²⁻. In *M* NaClO₄ at 25°, addn. of NH₃ at a given concn. (0.02-0.25*M*) increased the soly. of Cd at each pH (8-14). At a given pH, the soly. of Cd increased with increasing NH₃ concn., owing to the formation of ammine complexes: log β = 3.1, 5.2, 6.5, 7.8, and 9.85, resp., for CdNH₃²⁺, Cd(NH₃)₂²⁺, Cd(NH₃)₃²⁺, Cd(NH₃)₄²⁺, and Cd(OH)₂NH₃.

C.A. 1971 2. 76.6

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

(SG)

Dibrov I. A.

1974

Zh. Prikl. Khim. (Leningrad)

1974, N°8, 1876-7 (Russ)

(see Ag2O; I)

1975

 $\text{Cd}(\text{OH})_2$

(Ттч)

9 Б966. Термическое разложение $\text{Cd}(\text{OH})_2$ и образование CdCO_3 в атмосфере CO_2 . Ендоп Миноги, Doi Akira, Kato Chuzo. «Нихон кагаку кайси, Nippon kagaku kaishi, J. Chem. Soc. Jap., Chem. and Ind. Chem.», 1975, № 11, 1884—1887 (япон.; рез. англ.)

Методами ДТА, ТГА, рентгенофазового анализа, ИК-спектроскопии, дифференциальной сканирующей калориметрии, измерением уд. поверхности изучен процесс термич. разл. $\text{Cd}(\text{OH})_2$ (I) в атмосфере CO_2 . На кривых ДТА в интервале $240-340^\circ$ отмечены эндо- и экзотермич. эффекты, отвечающие дегидратации I и образованию CdCO_3 (II) соотв. Эндоэффект при 468° отвечает разл. II. По резюме

X 1976 №9

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

1977

Oswald H. R., et al.

nanospp.
nephros.

"Prepr. and Cryst. Growth
Mater. Layered Struct." Dord-
recht - Boston, 1977, 71-140

• $\text{Zn}(\text{OH})_2 - \text{I}$

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

[om. 28767]

1987

Bhandage G. P., Tareen S. A. K.
et al.,

$\Delta H_f, \Delta G_f;$

J. Therm. Anal., 1987,
32, N 6, 1823-1831.

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

1988

2 Б2041. Физико-химическое и структурное исследование гидроксида кадмия $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$. Etude physico-chimique et structurale de l'hydroxyde de cadmium $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$ / Lecerf A., Riou A., Cudennec Y., Gerault Y., Chansou C. // Mater. Res. Bull.— 1988.— 23, № 10.— С. 1479—1490.— Фр.; рез. англ.

$\text{Fe}_2, \Delta H$

Осуществлены синтез термич. (ДТА, ТГА), рентгенографич. (метод порошка, R 6,9% для 87 отражений) и ИК-спектроскопич. исследования полиморфной модификации $\gamma\text{-Cd}(\text{OH})_2$. Параметры монокл. решетки: a 5,688, b 10,28, c 3,420 Å, β 91,4°, Z 4, ф. гр. Im . Структура γ существенно отличается от структур полиморфных модификаций $\text{Cd}(\text{OH})_2$ α и β , представляющих собой политипы со структурой типа брусита. Существенно искаженные октаэдры вокруг атомов Cd в структуре



X. 1989, № 2

γ (Cd—O 2,19—2,40 Å) соединяются гранями в пары, к-рые далее соединяются ребрами октаэдров в цепи, проходящие в направлении [001]. В направлениях [100] и [010] цепи связаны вершинами октаэдров в 3-мерный каркас. Анализ полученной структуры и данных ИК-спектроскопии позволил предположить для I возможность состава $\text{Cd}_2\text{O}(\text{OH})_2\text{H}_2\text{O}$. По данным термич. анализа при t -ре 140—160° C γ претерпевает полиморфное превращение в β -фазу; выход молекул H_2O из структуры имеет место при t -рах 200—230° C. Энтальпия процесса дегидратации для крупнокрист. образцов (140 мкм) равна 60 300 Дж/моль, а для тонкодисперсных (0,2 мкм) — 52 800. С. В. Соболева

$\text{Cd}(\text{OH})_2$

1988

2 Б3124. Кинетика термического разложения порошка $\text{Cd}(\text{OH})_2$. Kinetics of thermal decomposition of $\text{Cd}(\text{OH})_2$ powders / Secco E. A. // J. Solid State Chem.— 1988.— 73, № 2.— С. 583—584.— Англ.

Критически рассмотрены лит. данные по термич. разл. $\text{Cd}(\text{OH})_2$ (I), а также основных солей Cd с примесью I. Кинетика термич. разл. I подчиняется ур-нию Ерофеева $\alpha = 1 - \exp(-kt^n)$ ($n=1$). Л. Г. Титов

термические
разложения

X. 1989, N 2

$Cd(OH)_2$

1989

Д 18 Б3095. Обработка CdO при комнатной температуре и $150^\circ C$ в атмосфере, насыщенной водяными парами. Часть I. Treatment of CdO at room temperature and $150^\circ C$ in a water-vapour-saturated atmosphere. Part I / Goñi-Elizalde S., Fresno-Ruiz S., Garcia-Clavel E. // Thermochim. acta.— 1989.— 142, № 1.— С. 73—82.— Англ.

Методами рентгенографии, ИК-спектроскопии, ТГА и ДТГ изучено поведение различных образцов CdO (I) в атмосфере паров H_2O при комн. т-ре (2—90 дней) и $150^\circ C$ (24—48 ч). Установлено, что в образцах I при комн. т-ре образуется фаза $\gamma-Cd(OH)_2$ (II), к-рая постоянна по конц-ии ($\sim 67\%$) в течение 5—31 дней. После 31 дней образуется $CdCO_3$ (III), к-рый и является конечным продуктом. При $150^\circ C$ образуется β -II вместе с γ -II и III, причем кол-во III не растет, а γ -II превращается в β -II. Л. Г. Титов.

X. 1989, N 18

$\text{Cd}(\text{OH})_2(\kappa)$ Ball R. G. J., 1991
Bowsher B. R. et al.

пер. и
ср.-и
Comm. Eur. Communi-
ties, [Rep.] EURL 1991,
EUR 14004, 174 pp.

(с.и. ● $\text{CsBO}_2(\nu)$; II)