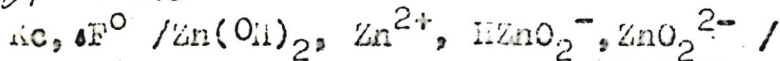


ZnO₂

1954

BP-V 673



Fulton J.W., Swinehart D.F.

J. Amer. Chem. Soc., 1954, 76, N 3, 864-867

The equilibria of crystalline zinc hydroxide in dilute hydrochloric acid and sodium hydroxide at 25°.

The first and second acidic dissociation constants of zinc hydroxide.

PX., 1955, N 10, 18525

Ja

F

ECTb - G. H.

1954

Bp V 728

Tm(ThO_2 , ZnO_2 , Al_2O_3)

Trombe F., Foëx M.

C.r.Acad.Sci., 1954, 238, n 13,
1419-1420

Purification de quelques substances
réfractaires par traitement en four ~~halogène~~
solaire

ЕСТЬ Ф. К.

РА., 1955, n 2, 1969

Be

F

ZnO_2
 $\cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$

Макаров С.З.

Ладейнова Л.В.

1956

ММХ, 1956, 1, № 12, 2708

К вопросу о получении
переносных соединительных

ZnO₂

Bop-3548-V

1964.

Anthrop. & F.

Searcy A.W.

(Bo)

"J. Phys. Chem"

1964, 68, 2335-42.

ZnO_2

1985

8 В10. Пероксиды цинка и кадмия. On the peroxides of zinc and cadmium. Pušelj M., Ban Z., Morvaj J. «Croat. chem. acta», 1985, 58, № 3, 283—288 (англ.; рез. серб.-хорв.)

Взаимодействием металлич. Zn или Cd с 30%-ным избытком H_2O_2 при $-20^\circ C$ с последующим добавлением H_2O_2 получены MO_2 , $M=Zn$ (I) или Cd (II). I и II могут быть также получены электрохим. методом с использованием M в кач-ве анода. I и II белые или желто-белые поликрист. в-ва, разлагающиеся при комн. т-ре, малор-римые в H_2O , р-римые в разб. к-тах. Рентгенографич. (метод порошка) исследованиями установлена принадлежность I и II к кубич. сингонии (структурный тип пирита), параметры решетки соотв. 4,871 и 5,313 Å. Уточнение структур выполнено до $R=0,029$ и 0,05 соотв., расстояния O—O в пероксидных группах 1,465 и 1,49 Å соотв. По данным ТГА I и II разлагаются до MO при 130—240 и 170—290° C соотв. I и II содержат адсорбированную H_2O . Приведены значения I , d , hkl .
М. Б. Варфоломеев

(4)

X. 1986, 19, № 8

CdO_2

ZnO_2

пероксид цинка

1986

9 БЗ074. Высокотемпературный рентгенофазовый анализ пероксидов, супероксидов и их сплавов. IV. Рентгенографическое исследование пероксида цинка. Брунер В. Я., Калина Ю. П., Озолиньш Г. В. «Изв. АН Латв ССР. Сер. хим.», 1986, № 6, 657—659

С помощью высокотемпературного РФА пероксида цинка (I) показано, что ZnO_2 при нагревании разлагается с образованием единственной крист. фазы — оксида цинка. В интервале т-р 20—400°С I не подвергается диспропорционированию из-за устойчивости продукта его разложения. (?) Из резюме

Х. 1987, 19, № 9.

ZnOx

1986

Высокотемпературный рентгенофазовый анализ пероксидов, супероксидов и их сплавов : [Сообщ.]

// Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим. — 1986. — № 6. — С. 657—659.

Рез.: англ.

Содерж.: 4, Рентгенографическое исследование пероксида цинка / В. Я. Брунер, Ю. П. Калина, Г. В. Озолиньш.

Библиогр.: 5 назв.

— 1. Металлы, перекиси — Рентгенофазовый анализ. 2. Цинк, перекиси — Рентгенофазовый анализ (сообщ. 4).

№ 34061

18 № 2455

ВКП 2.04.87

Изд-во «Книга»

УДК 546.32-39
ЕКЛ 17.4

ZrO₂

2003

F: ZrO₂ (наночастицы), ZrO₃H₂ (T₁₂) (+1)
P: 1

04.07-19БЗ.124. Образование высокотемпературных фаз в наночастицах диокси циркония / Петрунин В. Ф., Попов В. В. Чжу Хунчжи, Тимофеев А. А. (107258 Москва, Алымов пер., 17) // Инж. физ. - 2003. - N 4. - С. 2-6. - Рус.

Исследован процесс образования нанокристаллов ZrO[2] путем термообработки аморфного гидроксида циркония ZrO(OH)[2]. Показана возможность образования сохранения метастабильных высокотемпературных фаз ZrO[2] (тетрагональной следами кубической) в наночастицах порошка с размером ОКР 'ЭКВИВ' 20 нм при температурах 350-375pC. При температурах выше 500-600pC появляется и увеличивается содержание стабильной моноклинной фазы. Обнаружено различие процессах термич. разложения гидроксидов, полученных из различных солей циркония. Библ. 11.