


 (51) МПК
C01F 7/00 (2006.01)
C01F 11/00 (2006.01)
C09C 1/40 (2006.01)
C08K 3/10 (2006.01)
C08K 3/26 (2006.01)
B01J 23/00 (2006.01)

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ПАТЕНТУ

(21)(22) Заявка: 2009123484/05, 15.11.2007

(24) Дата начала отсчета срока действия патента:
15.11.2007

Приоритет(ы):

(30) Конвенционный приоритет:
21.11.2006 DE 102006055214.8

(43) Дата публикации заявки: 27.12.2010 Бюл. № 36

(45) Опубликовано: 20.04.2012 Бюл. № 11

 (56) Список документов, цитированных в отчете о
 поиске: FRANCOIS M. et al. A Cementitious
 Compound with Composition
 $3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaCO}_3 \cdot 11\text{H}_2\text{O}$, Acta
 Crystallographica, International Union of
 Crystallography, 1998, vol.54, no.9, p.1214-1217.
 RU 97104121 A, 10.03.1999. SU 1816738 A1,
 23.05.1993. DE 3843581 A1, 13.07.1989.
 ORIAKHI CO. et al., Incorporation of (см. прод.)
(85) Дата начала рассмотрения заявки РСТ на
национальной фазе: 22.06.2009(86) Заявка РСТ:
EP 2007/009876 (15.11.2007)(87) Публикация заявки РСТ:
WO 2008/061664 (29.05.2008)

Адрес для переписки:

 129090, Москва, ул.Б.Спасская, 25, стр.3,
 ООО "Юридическая фирма Городиский и
 Партнеры", пат.пов. Е.Е. Назиной

(72) Автор(ы):

 ЗАУЭРВАЙН Райнер (DE),
 РАЙМЕР Альфред (DE),
 ЭДЕНХАРТЕР Лудвиг (DE),
 ЗОРГАЛЛА Манфред (DE),
 ВЕНЕР Вольфганг (DE)

(73) Патентообладатель(и):

НАБАЛТЕК АГ (DE)

(54) КАРБОНАТ-ГИДРОКСОДИАЛЮМИНАТЫ КАЛЬЦИЯ С ГАБИТУСОМ КРИСТАЛЛОВ В ВИДЕ ГЕКСАГОНАЛЬНЫХ ПЛАСТИНОК

(57) Реферат:

 Изобретение может быть использовано в неорганической химии. Для получения карбонат-гидроксодиалюминатов кальция, имеющих габитус кристаллов в виде гексагональных пластинок и соответствующих формуле $\text{Ca}_m\text{Al}_2(\text{OH})_{6+2(m-1)}\text{An}^*n\text{H}_2\text{O}$, где $m =$ от 3,5 до 4,5, An - карбонат, который может

 быть частично замещен перхлоратом и/или трифторметансульфонатом (трифлатом), и $n =$ от 0 до 6, осуществляют взаимодействие оксида кальция или гидроксида кальция с активированным оксогидроксидом алюминия или гидроксидом алюминия и с диоксидом углерода или (би)карбонатом щелочного металла. Затем возможно проведение

взаимодействия полученного продукта с перхлорной кислотой и/или трифторметансульфоновой кислотой или его прокаливание при температуре от 200°C до 900°C с последующим ионным обменом в присутствии перхлоратной и/или трифлатной соли в воде. Полученные карбонат-гидроксодиалюминаты кальция могут найти применение в стабилизаторах для

синтетических полимеров, в качестве катализаторов, наполнителей, огнезащитных добавок или подавителей образования дыма. Изобретение позволяет снизить температуру и длительность и повысить производительность при получении карбонат-гидроксодиалюминатов кальция. 6 н. и 10 з.п. ф-лы, 6 табл., 9 пр.

(56) (продолжение):

poly(acrylic acid), poly(vinylsulfonate) and poly(styrenesulfonate) within layered double hydroxides, Journal of Materials Chemistry, 1996, vol.6, no.1, p.103-107. БОЛЬШОЙ СЛОВАРЬ ИНОСТРАННЫХ СЛОВ. /Под ред. С.М.Локшиной и В.Ф.Корицкого. - М.: ЮНВЕС, 1998, с.592.

R U 2 4 4 8 0 4 7 C 2

R U 2 4 4 8 0 4 7 C 2



FEDERAL SERVICE
FOR INTELLECTUAL PROPERTY

(51) Int. Cl.
C01F 7/00 (2006.01)
C01F 11/00 (2006.01)
C09C 1/40 (2006.01)
C08K 3/10 (2006.01)
C08K 3/26 (2006.01)
B01J 23/00 (2006.01)

(12) **ABSTRACT OF INVENTION**(21)(22) Application: **2009123484/05, 15.11.2007**(24) Effective date for property rights:
15.11.2007

Priority:

(30) Priority:
21.11.2006 DE 102006055214.8(43) Application published: **27.12.2010 Bull. 36**(45) Date of publication: **20.04.2012 Bull. 11**(85) Commencement of national phase: **22.06.2009**(86) PCT application:
EP 2007/009876 (15.11.2007)(87) PCT publication:
WO 2008/061664 (29.05.2008)

Mail address:

**129090, Moskva, ul.B.Spaskaja, 25, str.3, OOO
"Juridicheskaja firma Gorodisskij i Partnery",
pat.pov. E.E. Nazinoj**

(72) Inventor(s):

**ZAUEhRVAJN Rajner (DE),
RAJMER Al'fred (DE),
EhDENKhARTER Ludvig (DE),
ZORGALLA Manfred (DE),
VENER Vol'fgang (DE)**

(73) Proprietor(s):

NABALTEK AG (DE)(54) **CALCIUM CARBONATE HYDROXODIALUMINATES HAVING HEXAGONAL PLATELET-SHAPED CRYSTAL HABIT**

(57) Abstract:

FIELD: chemistry.

SUBSTANCE: to obtain calcium carbonate hydroxodialuminates, having a hexagonal platelet-shaped crystal habit and having formula $Ca_mAl_2(OH)_{6+2(m-1)}An * nH_2O$, where $m = 3.5-4.5$, An is a carbonate which can be partially substituted with perchlorate and/or trifluoromethanesulphonate (triflate), and $n = 0-6$, calcium oxide or calcium hydroxide is reacted with activated aluminium oxohydroxide or aluminium hydroxide and with carbon dioxide or alkali metal (bi)carbonate. The

obtained product is optionally further reacted with perchloric acid and/or trifluoromethanesulphonic acid, or the product is calcined at 200-900°C, followed by ion exchange in the presence of a perchlorate and/or triflate salt in water. The obtained obtain calcium carbonate hydroxodialuminates can be used in stabilisers for synthetic polymers, as catalysts, filler material, fire-retardant additives or smoke suppression agents.

EFFECT: invention reduces temperature and duration and increases efficiency when producing calcium carbonate hydroxodialuminates.

16 cl, 6 tbl, 9 ex

Данное изобретение относится к способам получения карбонат-гидроксодиалюминатов кальция с габитусом кристаллов в виде гексагональных пластинок, к полученным таким образом алюминатам в композициях и системах стабилизаторов и к их применению.

5 Новые не содержащие свинца стабилизаторы поливинилхлорида (ПВХ) требуют использования гидротальцитов в качестве компонента стабилизатора для долговременной стабилизации в различных видах применения жесткого ПВХ.

EP-A 930332 также описывает использование трехкальциевого
10 гидроксодиалюмината для систем, не содержащих цинка. Карбонат-гидроксодиалюминаты кальция при этом не описываются.

WO-A 93/25613 описывает получение катодитов. Соединения, содержащие карбонат, при этом не упоминаются. Синтез катодитов из гидроксида кальция и гидроксида алюминия также описывается в DE-A 2424763. В этом документе также
15 демонстрируется огнезащитное действие в термопластах, в особенности, в полистироле, полиэтилене высокой плотности (HDPE), поливинилхлориде (ПВХ), эластомерном сополимере бутадиена и стирола (SBR) и сополимере этилена и винилацетата (EVA).

WO-A 92/13914 заявляет гидрокальюмиты в качестве стабилизаторов ПВХ. Гомологи, содержащие карбонат, здесь также не упоминаются. Синтез выполняется методом совместного осаждения, который обуславливает дополнительное содержание солей в сточных водах.

DE-A 19526370 раскрывает смешанные гидроксиды щелочноземельного металла и алюминия в качестве поглотителей кислот для обработки термопластов. В процессе приготовления молярные количества NaOH должны соответствовать имеющейся
25 солевой нагрузке.

Тетракальциевый монокарбонат-додекагидроксодиалюминат был впервые выделен
30 и охарактеризован Turriziani & Schirra [Ric. Sci. 26, 2792, (1956)]. Данный синтез является дорогим и затруднительным (выщелачивание цементных паст) и имеет низкую производительность (изготовление тонких пленок). В более ранних работах были описаны тетракальциевые тетрадекагидроксодиалюминаты, в которых позднее
35 были обнаружены карбонаты (полу- или тетракарбонаты), хотя весьма вероятно, что образование карбоната происходило посредством взаимодействия с диоксидом углерода из воздуха.

JPCA Res. & Devel. Lab. (Portland Cement Assoc.) 4, 2 (1962) описывает способ формирования $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{13}(\text{CO}_3)_{0,5} \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ в ходе реакции $\text{Ca}_3\text{Al}_2\text{O}_6$ с $\text{Ca}(\text{OH})_2$ в воде,
40 продукт образуется после протекания реакции в течение 6 месяцев посредством побочной реакции с CO_2 из воздуха.

Act. Cryst. C54, 1214 (1998) описывает $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}\text{CO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, получаемый трехкомпонентным синтезом в твердом состоянии из $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$ и CaCO_3 при 120°C и давлении 2 кбар (200 кПа). Время реакции составляет 4 недели. Это
45 исследование также включает рентгеноструктурный анализ.

Аналогичный способ описывается в Cem. Conc. Res. 29, 63 (1999). Описание другого синтеза опубликовано в J. Res. NBS (National Bureau of Standards) 64A, 333 (1960), где
50 монокальциевый алюминат, полученный обжигом $\text{Al}(\text{OH})_3$ и CaCO_3 при 1250°C в течение нескольких часов, смешивается с $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и Na_2CO_3 .

Недавно был предложен практический способ получения гидрата тетракальциевого монокарбонат-додекагидроксодиалюмината, в котором нитрат кальция приводится во взаимодействие с нитратом алюминия в присутствии раствора гидроксида натрия и

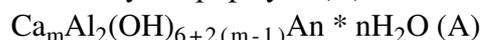
раствора карбоната натрия на одной стадии, результирующий гель выдерживается при 65°C в течение 24 часов [J.Mater. Chem. 6 (1), 103 (1996) и Chem. Mater. 13, 3507 (2001)]. Однако этот процесс совместного осаждения неприменим в промышленных масштабах (дорогостоящие реагенты) и не очень благоприятен для окружающей

среды, поскольку сточные воды содержат соли в значительной концентрации. Ни один из этих методов синтеза не имеет какой-либо значимости для использования в промышленности, поскольку либо в них времена реакции составляют несколько недель, температуры выше 1000°C, либо они имеют низкую

производительность, так что в основном на них можно лишь сослаться как на методы формирования. Вследствие этого имеется потребность в альтернативных способах получения карбонат-гидроксодиалюминатов кальция и в дополнительных возможных видах применения таких продуктов.

Поэтому задачей данного изобретения является предоставление таких способов и алюминатов, а также видов их применения.

Данная задача достигается способом получения карбонат-гидроксодиалюминатов кальция, которые имеют габитус кристаллов в виде гексагональных пластинок и соответствуют формуле (A):



где $m =$ от 3,5 до 4,5, An = карбонат, который может быть частично заменен перхлоратом и/или трифторметансульфонатом (трифлатом), и $n =$ от 0 до 6, включающим следующие стадии:

(а) взаимодействие оксида кальция или гидроксида кальция с возможно активированным оксогидроксидом алюминия или гидроксидом алюминия и одновременно или затем с источником карбоната, состоящим из диоксида углерода или (би)карбоната щелочного металла, и

(b1) возможное последующее взаимодействие продукта, полученного на стадии (а), с перхлорной кислотой и/или трифторметансульфоновой кислотой или

(b2) возможное прокаливание продукта, полученного на стадии (а), при температуре от 200°C до 900°C и последующий ионный обмен в присутствии перхлоратной и/или трифлатной соли, возможно в присутствии (би)карбоната щелочного металла, в воде.

Предпочтительно, $m =$ от 3,8 до 4,2, An = карбонат, который возможно частично заменен перхлоратом, и $n =$ от 0 до 3.

Кроме того, предпочтительно на стадии (а) добавляют (би)карбонат щелочного металла, предпочтительно карбонат натрия или калия.

Помимо этого, предпочтительно источник карбоната впоследствии превращается на стадии (а).

Реакцию на стадии (а) предпочтительно выполняют при температурах 25-180°C при давлении окружающей среды или при повышенном давлении вплоть до 12 бар (1200 кПа).

Добавление карбоната или диоксида углерода приводит к образованию гексагональных кристаллов, которые очень эффективно осаждаются и легко отфильтровываются. Это явление было неожиданным, поскольку при процессе в атмосфере инертного газа без карбоната образуются слизистые, трудно фильтруемые продукты. Соединения получают в виде белого твердого вещества. Выходы являются практически количественными.

Другим преимуществом этого способа можно считать то, что получают

соединения с габитусом кристаллов в виде пластинок или в виде таблеток, в результате чего минимизируются риски для здоровья персонала (респираторные заболевания, вызываемые вдыханием игольчатых кристаллов).

5 В дополнение к этому, основной способ получения алюминатов формулы (A) в соответствии с данным изобретением может содержать дополнительную последующую стадию (с), которая включает

(с) влажное измельчение продукта, полученного на стадии (а), или возможно на стадии (b), при использовании суспензии твердого вещества при его содержании от 50 до 700 г/л, предпочтительно от 100 до 500 г/л, более предпочтительно от 150 до 350 г/л, и измельчающих тел размером от 0,2 до 2,0 мм, предпочтительно от 0,3 до 1,0 мм, более предпочтительно от 0,3 до 0,6 мм, при этом средний размер частиц измельченного продукта составляет <10 мкм, предпочтительно <7 мкм, более предпочтительно <3 мкм и наиболее предпочтительно <1 мкм.

15 Данная заявка также предоставляет способ нанесения покрытия на карбонат-гидроксодиалюминаты кальция, включающий следующие стадии:

(а) получение карбонат-гидроксодиалюминатов кальция согласно способу получения в соответствии с данным изобретением и

20 (b) нанесение покрытия на продукт при температуре от 50 до 80°C при использовании для покрытия стеариновой или пальмитиновой кислоты или же их солей щелочных металлов в количестве от 1 до 10%, в расчете на продукт, на который необходимо нанести покрытие.

Данное изобретение также относится к композиции, содержащей

25 - по меньшей мере один карбонат-гидроксодиалюминат кальция, получаемый способом получения алюминатов формулы (A) в соответствии с данным изобретением, и

- гидроксид кальция и/или гидроксид алюминия.

30 Композиция может также содержать синтетический полимер.

При этом выгодным является то, что по меньшей мере один карбонат-гидроксодиалюминат кальция присутствует в концентрации от 10 до 70% по массе, предпочтительно 20-60% по массе, в расчете на массу синтетического полимера.

35 Синтетический полимер может, в частности, являться термопластичным и/или галогенированным полимером.

В особенности в случае галогенированных полимеров, предпочтительно ПВХ, соединения формулы (A), которые могут быть получены способом в соответствии с данным изобретением, придают очень высокую термическую стабильность, особенно при воздействии высоких термических напряжений (обработке). Это является неожиданным, поскольку желательное стабилизирующее действие не может быть достигнуто в случае соединений формулы (A), где An = карбонат, в соответствии с WO 92/13914 (карбонатсодержащие гидрокалюмиты).

45 Соединения формулы (A) могут также быть использованы в других синтетических полимерах или сополимерах, таких как полиэтилен (PE) высокой плотности (HD) и низкой плотности (LD), полипропилен (PP), полибутилен (PB), полиизобутилен (PIB), полиэфир (PET), полиамид (PA), полиуретан (PUR), полистирол (PS) или сополимер акрилонитрила, бутадиена и стирола (ABS), бутадиен-стирольный каучук (SBR), сополимер стирола и акрилонитрила (SAN) и сополимер этилена и винилацетата (EVA),
50 предпочтительно в PS, SBR и EVA. При этом они превосходным образом выполняют функцию наполнителей или огнезащитных добавок/подавителей образования дыма. Механические величины при этом остаются хорошими даже в

случае высоких уровней наполнения, и индекс текучести расплава (MFI) соответствует требованиям промышленности.

В дополнение к этому, данные соединения могут быть использованы в качестве катализаторов в каталитических реакциях (например, реакциях конденсации Клайзена и эпоксирирования нитрилов, а также реакциях переэтерификации) и также в реакциях окисления Байера-Виллигера. В активированной форме они могут функционировать в качестве носителя для других катализаторов, например, для реакций гидрогенизации, окислительно-восстановительных реакций, реакций присоединения Михаэля, эпоксирирования Вейца-Шеффера и цианэтилирования.

При использовании в качестве предшественников катализаторов могут быть прокалены (активированы) аналоги соединений формулы (A). Активация может быть выполнена прокаливанием карбонат-гидроксодиалюминатов кальция (A) при температурах от 200 до 900°C, при этом удаляется вода или вода и диоксид углерода.

Типичные представители карбоната-гидроксодиалюминатов кальция формулы (A) следующие:

1. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$;
2. $\text{Ca}_{4,25}\text{Al}_2(\text{OH})_{12,5}\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$;
3. $\text{Ca}_{4,5}\text{Al}_2(\text{OH})_{13}\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$;
4. $\text{Ca}_{3,75}\text{Al}_2(\text{OH})_{11,5}\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$;
5. $\text{Ca}_{3,5}\text{Al}_2(\text{OH})_{11}\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$;
6. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,75}(\text{OH})_{0,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
7. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,5}(\text{OH}) \cdot n\text{H}_2\text{O}$
8. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,25}(\text{OH})_{1,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
9. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,75}(\text{ClO}_4)_{0,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
10. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,5}\text{ClO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$
11. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,25}(\text{ClO}_4)_{1,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
12. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,25}(\text{трифлат})_{1,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
13. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,75}(\text{трифлат})_{0,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
14. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,5}(\text{трифлат}) \cdot n\text{H}_2\text{O}$
15. $\text{Ca}_4\text{Al}_2(\text{OH})_{12}(\text{CO}_3)_{0,5}(\text{ClO}_4)_{0,5}(\text{трифлат})_{0,5} \cdot n\text{H}_2\text{O}$

В этих формулах n имеет величину, указанную выше.

Предпочтительными являются соединения 1, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14 и 15.

Особенно предпочтительными являются соединения 1, 6, 7, 9 и 13.

При использовании в качестве исходных материалов оксида кальция или гидроксида кальция и оксогидроксида алюминия или гидроксида алюминия, в неактивированной или активированной форме, и карбоната или бикарбоната натрия (калия) или диоксида углерода, при этом предпочтительными являются карбонат натрия или калия, и добавление предпочтительно выполняется на более поздней стадии, возможно получение карбонат-гидроксодиалюминатов кальция формулы (A), где An = карбонат, главным образом после нагревания в течение нескольких часов при интенсивном перемешивании (вплоть до 1000 об/мин) в водной фазе и после отделения фильтрацией, в виде белого твердого вещества с практически количественным выходом. Реакция протекает предпочтительно при давлении окружающей среды при 25-98°C или при повышенных температурах вплоть до 180°C и давлениях вплоть до 12 бар (1200 кПа).

Оксид кальция может быть использован в виде жженой извести или негашеной извести; гидроксид кальция, помимо прочих видов, в форме гашеной извести, водной суспензии извести в воде в виде известковой воды или известкового молока;

оксогидроксид алюминия может быть использован в виде боксита, диаспора или бемита; гидроксид алюминия, помимо прочих видов, в форме гиббсита, гидраргиллита или бейерита.

5 Перхлоратные или трифлатные соли получают реакционным взаимодействием соединений формулы (А) с водной разбавленной перхлорной кислотой или трифторметансульфоновой кислотой при комнатной температуре. В альтернативных
10 синтезах также возможно исходить из прокаленных (активированных) соединений формулы (А), где An = карбонат. В этом случае за активацией следует загрузка посредством анионного обмена с водными растворами солей, особенно растворами перхлората или трифлата щелочного металла, при этом может присутствовать (би)карбонат щелочного металла.

15 Адсорбаты перхлората натрия или трифлата натрия могут быть получены распылением водных растворов соли на активированные или неактивированные соединения формулы (А) или перемешиванием с ними.

Предпочтительными являются продукты в виде тонких частиц с узким распределением их по размерам. Распределение частиц продуктов по размерам может быть отрегулировано на последующей стадии посредством перемешивающих
20 шаровых мельниц. Эта стадия предпочтительно выполняется для реакционной суспензии с содержанием твердых частиц 50-700 г/л, при этом могут быть использованы измельчающие тела размером 0,2-2 мм, и средний размер частиц измельченного продукта составляет <10 мкм.

25 Особенно предпочтительными являются продукты с покрытием. Нанесение покрытия из стеариновой кислоты или пальмитиновой кислоты или же их солей щелочных металлов выполняется при температуре от 50 до 80°C. Эта стадия выполняется перед фильтрацией, т.е. во время выполнения процесса, или после сушки, т.е. после выполнения процесса, посредством добавления жирных кислот или их солей
30 щелочных металлов, количество которых составляет от 1 до 10% по массе, в расчете на массу продукта, на который необходимо нанести покрытие. Эта стадия может быть также выполнена в смесителе Henschel.

Карбонат-гидроксодиалюминаты кальция формулы (А) могут быть использованы в качестве термостабилизаторов, особенно для ПВХ, в количествах от 0,1 до 10 частей
35 на 100 частей полимера (phr). Предпочтительным является их содержание от 0,5 до 5,0 частей на 100 частей полимера и особенно предпочтительным от 1,0 до 3,0 частей на 100 частей полимера.

40 Данное изобретение соответственно также предоставляет систему стабилизатора для синтетических полимеров, содержащую по меньшей мере один карбонат-гидроксодиалюминат кальция, получаемый способом его изготовления в соответствии с данным изобретением.

Соединения формулы (А) предпочтительно присутствуют в количестве от 0,1 до 10 частей на 100 частей полимера, предпочтительно от 0,5 до 5,0 частей на 100 частей
45 полимера и более предпочтительно от 1,3 до 3,0 частей на 100 частей полимера.

50 Предпочтительная система стабилизатора содержит по меньшей мере одно из следующих веществ: гидроксид кальция, цинковое мыло, Ca/Zn стабилизатор, 1,3-дикетон, включая его соль Ca, Mg, Zn или Al, полиол (например, мальтит, лактит, палатинит, пентаэритрит (PE), бис-PE, триметилпропан (TMP), бис-TMP или трис-(гидроксиэтил)изоцианурат (THEIC)), сложный эфир фосфористой кислоты, соединение глицидила, эпоксицированный сложный эфир жирной кислоты, перхлорат/трифлат щелочного металла, перхлорат/трифлат щелочноземельного

металла или перхлорат/трифлат цинка, не растворенные или растворенные в воде или в органическом растворителе, аминаурацил, дигидропиридин, сложный эфир аминокротоновой кислоты, цианацетилкарбамид или перхлоратная соль.

Эти и другие добавки, которые могут присутствовать в системах стабилизатора по данному изобретению, описаны в данном документе ниже.

Для термостабилизации, особенно ПВХ, дополнительно могут присутствовать следующие соединения или классы соединений:

- гидроксиды или мыла металла (металл: Mg, Ca, Zn и Al),
- гидротальциты, даусониты и цеолиты,
- бета-дикетоны или бета-кетозфиры,
- аминаурацилы и -тиоурацилы,
- глицидиловые соединения,
- полиолы (например, мальтит, лактит, палатинит, пентаэритрит, дипентаэритрит или ТНЕИС),
- сложные эфиры фосфористой кислоты,
- перхлораты (или трифлаты) щелочного металла, щелочноземельного металла или цинка, не растворенных или растворенных в воде или в органическом растворителе (например, бутилдигликоле (BDG), полиэтиленгликоле (PEG) или полиоле).

Дополнительные детали соединений и классов соединений (определения и количества) могут быть взяты из EP 1669397.

Кроме того, дополнительно могут быть добавлены следующие добавки:

- наполнители,
- смазки,
- пластификаторы,
- пигменты,
- эпоксирированные эфиры жирных кислот,
- антиоксиданты,
- поглотители УФ-лучей и светостабилизаторы,
- пенообразователи.

Детальная информация в отношении этих добавок имеется в EP 1669397.

Дополнительными добавками являются оптические отбеливатели, антистатика, биоциды, вещества для улучшения технологических свойств, агенты против помутнения, гелеобразователи, модификаторы удара, дезактиваторы металлов, огнезащитные добавки и подавители образования дыма, а также агенты, придающие совместимость. Их описания могут быть найдены в «Plastics Additives Handbook», Edited by Dr. Hans Zweifel, Carl Hanser Verlag, 5th edition, 2000 и в «Handbook of Polyvinyl Chloride Formulating» E.J. Wickson, J. Wiley & Sons, 1993.

Примерами хлорированных полимеров, подлежащих стабилизации, являются полимеры винилхлорида, винилиденхлорида, виниловые смолы, содержащие звенья винилхлорида в их структуре, такие как сополимеры винилхлорида и сложных виниловых эфиров алифатических кислот, главным образом, винилацетата, сополимеры винилхлорида со сложными эфирами акриловой кислоты и метакриловой кислоты и с акрилонитрилом, сополимеры винилхлорида с диеновыми соединениями и ненасыщенными дикарбоновыми кислотами или их ангидридами, такие как сополимеры винилхлорида с диэтилмалеатом, диэтилфумаратом или малеиновым ангидридом, постхлорированные полимеры и сополимеры винилхлорида, сополимеры винилхлорида и винилиденхлорида с ненасыщенными альдегидами, кетонами и другими соединениями, такими как акролеин, кротональдегид, винилметилкетон,

винилметилэфир, винилизобутиловый эфир и т.п.; полимеры винилиденхлорида и его сополимеры с винилхлоридом и другими полимеризуемыми соединениями; полимеры винилхлорацетата и дихлордивинилового эфира; хлорированные полимеры 5 винилацетата, хлорированные полимерные сложные эфиры акриловой кислоты и альфа-замещенной акриловой кислоты; полимеры хлорированных стиролов, например, дихлорстирола; хлоркаучуки; хлорированные полимеры этилена; полимеры и постхлорированные полимеры хлорбутадиена и его сополимеры с винилхлоридом, хлорированные природные и синтетические каучуки и смеси указанных выше 10 полимеров одного с другим или с другими полимеризуемыми соединениями. В рамках данного изобретения под ПВХ также понимаются сополимеры винилхлорида с полимеризуемыми соединениями, такими как акрилонитрил, винилацетат или акрилонитрил-бутадиен-стирол (ABS), которые могут быть суспензионными, блочными или эмульсионными полимерами.

15 Предпочтительным является гомополимер ПВХ, в отдельности или в комбинации с полиакрилатами или полиметакрилатами.

Кроме того, пригодны также графт-полимеры ПВХ с сополимером этилена и винилацетата (EVA), сополимером акрилонитрила, бутадиена и стирола (ABS) и 20 сополимером метилметакрилата, бутадиена и стирола (MBS), и подобные графт-полимеры ПВХ с полиметилметакрилатом (PMMA). Предпочтительными субстратами являются также смеси вышеуказанных гомо- и сополимеров, особенно гомополимеров винилхлорида, с другими термопластичными или/и эластомерными полимерами, особенно смеси с сополимером акрилонитрила, бутадиена и стирола (ABS), 25 сополимером метилметакрилата, бутадиена и стирола (MBS), эластомерным сополимером акрилонитрила и бутадиена (NBR), сополимером стирола и акрилонитрила (SAN), сополимер этилена и винилацетата (EVA), (хлорированным полиэтиленом (CPE), полиметилакрилатом (PMA), полиметилметакрилатом (PMMA), 30 эластомерным сополимером этилена, пропилена и диенового мономера (EPDM) и полилактонами, особенно из группы, включающей ABS, NBR, NAR (сополимер акрилонитрила и акрилата), SAN и EVA. Используемые сокращения для сополимеров известны специалистам в данной области и являются следующими: ABS (сополимер акрилонитрила, бутадиена и стирола); SAN (сополимер стирола и акрилонитрила); 35 NBR (эластомерный сополимер акрилонитрила и бутадиена); NAR (эластомерный сополимер акрилонитрила и акрилата); EVA (сополимер этилена и винилацетата). В частности, подходят также сополимеры стирола, акрилонитрила и акрилатов (ASA).

Предпочтительными компонентами в связи с этим являются полимерные 40 композиции, которые содержат в качестве компонентов (i) и (ii) смесь 25-75% по массе ПВХ и 75-25% по массе вышеуказанных сополимеров. Особое значение в качестве компонентов представляют собой композиции, содержащие (i) 100 частей по массе ПВХ и (ii) от 0 до 300 частей по массе ABS и/или ABS, модифицированного SAN, и от 0 до 80 частей по массе сополимеров NBR, NAR и/или EVA, однако главным 45 образом EVA.

Кроме того, применимыми для стабилизации в контексте данного изобретения являются также, в частности, рецикляты хлорированных полимеров, которые могут 50 быть полимерами, описанными более подробно выше, и которые могут иметь повреждения вследствие обработки, использования или хранения. Особенно предпочтительным является рециклят ПВХ. Другое применение композиций стабилизатора по данному изобретению основано на том факте, что конечному изделию из жесткого или гибкого ПВХ могут быть приданы антистатические

свойства. Таким образом, возможно уменьшение количества используемых дорогих антистатиков. Для этого применения преимущественным является гибкий ПВХ или полужесткий ПВХ. Особенно преимущественным является гибкий ПВХ или полужесткий ПВХ.

5 Стабилизация по данному изобретению применима как для хлорированных полимерных композиций, которые образованы непластифицированными или не содержащими пластификатора или же в основном не содержащими пластификатора композициями, так и для пластифицированных композиций. Особенно
10 преимущественным является применение для жесткого ПВХ или полужесткого ПВХ.

Композиции по данному изобретению применимы, особенно в форме составов для жесткого ПВХ, для полых изделий (бутылок), упаковочных пленок (пленок, изготовленных горячим формованием), пленок, сформованных раздувом, пленок для подушек безопасности (автомобили), труб, пеноматериалов, жестких профилей
15 (оконные рамы), профилей для полупрозрачных стен, конструкционных профилей, пленок (включая те из них, которые изготовлены посредством процесса Luvitherm), профилей, элементов наружной обшивки (сайдинга), соединительных элементов, офисных пленок и оборудования зданий, изоляторов, компьютеров и компонентов
20 предметов домашнего обихода и для видов применения в электронике, особенно в области полупроводников. Они особенно хорошо подходят для изготовления оконных профилей с высокой степенью белизны и гляцевитости поверхности.

Предпочтительные другие композиции, в форме составов для полужесткого и гибкого ПВХ, применимы для оболочек проводов, изоляции кабелей, декоративных
25 пленок, кровельных пленок, пеноматериалов, агротехнических пленок, рукавов, уплотнительных профилей, полов, обоев, автомобильных частей, гибких пленок, изделий, формуемых литьем под давлением, офисных пленок и пленок для пневматических сооружений. Примерами использования композиций по данному
30 изобретению в качестве пластизолов являются синтетическая кожа, полы, тканевые покрытия, обои, покрытия для катушек и защита низа кузова для автомобилей; примерами использования композиций по данному изобретению для спеченного ПВХ являются шпатлевка, формование полых изделий заливкой и медленным вращением
35 формы и покрытия для катушек, а также в поливинилхлориде, полученном эмульсионной полимеризацией, (Е-ПВХ) для пленок, изготовленных посредством процесса Luvitherm. Для дополнительных подробностей в этой области см. «KUNSTSTOFFHANDBUCH PVC» [Plastics Handbook, PVC], Volume 2/2, W. Becker/H. Braun, 2nd ed. 1985, Carl Hanser Verlag, p. 1236-1277.

40 Данное изобретение также предоставляет карбонат-гидроксодиалюминат кальция, получаемый способом изготовления по данному изобретению, в котором $m =$ от 3,8 до 4,2, $Ap =$ карбонат и $n =$ от 0 до 3.

Эти карбонат-гидроксодиалюминаты кальция и композиции по данному изобретению могут быть использованы в качестве катализатора (предшественника),
45 для иммобилизации ферментов, в качестве наполнителей, огнезащитных добавок или подавителей образования дыма для HDPE, PET, PS, SBR, SAN или EVA.

Примеры

50 **Пример 1:** Получение гидрата тетракальциевого монокарбонат-додекагидроксодиалюмината

В реакционном сосуде (5 м^3) 296 кг (4 кмоль) гидроксида кальция (Nekablanc[®]0 от KFN) суспендируют в 3 т деминерализованной воды. Суспензию нагревают до 90°C при перемешивании.

При скорости мешалки 900 об/мин быстро добавляют 156 кг (2 кмоль) гидроксида алюминия (Arygal® 40CD от NABALTEC) посредством подающего шнека. Затем, по прошествии одного часа, добавляют раствор 106 кг (1 кмоль) карбоната натрия в 1 т деминерализованной воды и выдерживают смесь при 90°C при перемешивании в течение следующего часа. Охлажденную суспензию затем фильтруют через фильтр-пресс и промывают деминерализованной водой до практически нейтрального состояния, после чего сушат осадок на фильтре в мельнице-сушилке.

Тонкокристаллический белый порошок имеет габитус кристаллов в виде гексагональных пластинок и получается с выходом примерно 98% (506 кг). Он имеет следующие величины при анализе:

$\text{CaO}_{\text{найденно}}$: 41,8%; $\text{Al}_2\text{O}_3_{\text{найденно}}$: 19,3%; $\text{CO}_2_{\text{найденно}}$: 9,3%; $\text{H}_2\text{O}_{\text{найденно}}$: 29,6%

$\text{CaO}_{\text{вычислено}}$: 42,4%; $\text{Al}_2\text{O}_3_{\text{вычислено}}$: 19,8%; $\text{CO}_2_{\text{вычислено}}$: 8,5%;

$\text{H}_2\text{O}_{\text{вычислено}}$: 29,3% (Содержание H_2O рассчитано из разности)

Это соответствует следующей эмпирической формуле: $3,9\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot 8,4\text{H}_2\text{O}$ (мол. масса = 516,2)

или

$\text{Ca}_{3,9}\text{Al}_2(\text{OH})_{11,8}\text{CO}_3 \cdot 2,5\text{H}_2\text{O}$

Дифракционный рентгеновский анализ показывает, что исходные материалы $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (портландит) и $\text{Al}(\text{OH})_3$ (гиббсит) присутствуют лишь в небольших количествах <5%.

Параметры решетки следующие: $2\theta=11,8^\circ$ (базисное отражение) и $d=7,5\text{\AA}$ (межплоскостное расстояние).

Примеры 2-4: Тестирование эксплуатационных характеристик продукта PM1 по данному изобретению по сравнению с коммерческими продуктами PM2 и PM3

Образец вещества от примера 1 (PM1, пример 2) подвергают динамическому испытанию на нагрев (DWT) при 180°C в сравнении с HYSAFE 549 (продажный гидротальцит от M.J.HUBER Corp. - PM2, пример 3) и ZEOLON P4A (продажный натриевый цеолит А от MAL RT - PM3, пример 4). Испытание выполняют при использовании вальцовой мельницы COLLIN W110E (диаметр валка: 110 мм, 10 об/мин, трение: -10%).

Смеси имеют следующий состав (таблица 1)

Таблица 1 Состав смесей			
Компоненты (частей по массе)	Пример 2	Пример 3	Пример 4
ПВХ (величина К 70) ¹⁾	100	100	100
DOP	50	50	50
POLCARB 50SV ²⁾	50	50	50
Ca/Zn стабилизатор ³⁾	1,43	1,43	1,43
PM1	2,57	--	--
PM2	--	2,57	--
PM3	--	--	2,57

¹⁾ = VINNOLIT S4170, от VINNOLIT GmbH; ²⁾ = мел, от IMERYS Group; ³⁾ = кальций-цинковый стабилизатор без долговечного компонента

Смеси гомогенизируют при использовании вальцовой мельницы при 180°C в течение 5 минут. Затем вальцевание продолжают при 180°C и отбирают с интервалами в 5 минут образцы ($d=0,3$ мм, 25×38 мм) для определения их пожелтения (величины YI) посредством колориметра от BYK GARDNER (Spectro Guide Sphere Gloss) в соответствии с ASTM D1925.

Величины YI отдельных образцов представлены в таблице 2 ниже (чем меньше величина YI, тем выше эффективность).

Минуты	Пример 2	Пример 3	Пример 4
5	31,0	36,6	35,0
10	37,6	39,8	40,7
15	40,4	48,0	46,4
20	44,4	50,7	48,6
25	45,2	54,7	52,3
30	46,3	57,4	54,8
35	47,3	59,2	56,8
40	48,1	61,6	58,3
45	49,2	63,5	61,2
50	50,3	64,8	62,7
55	50,9	65,4	65,7
60	52,0	67,7	66,7
65	54,2	69,1	69,9
70	56,4	68,2	71,9
75	57,3	72,3	74,9
80	59,9	71,4	76,0
85	62,8	72,6	79,3
90	63,2	73,7	79,8

Как это видно, пример 2 по данному изобретению очевидным образом превосходит известный уровень техники (РА), примеры 3 и 4, в отношении первоначального цвета (AF) и сохранения цвета (FH).

Примеры 5-7: Модификации состава РМ-1 (см. таблицу 3)

Компоненты (частей по массе)	Пример 5	Пример 6	Пример 7
ПВХ ¹⁾ (величина К 70)	100	100	100
DOP	50	50	50
POLCARB 50SV ²⁾	50	50	50
Ca/Zn стабилизатор ³⁾	1,43	--	--
PM1	2,57	2,57	2,57
ESBO ⁴⁾	3,0	--	3,0
Стабилизатор, не содержащий Zn ⁵⁾	--	1,43	1,43

¹⁾ = VINNOLIT S4170, от VINNOLIT GmbH; ²⁾ = мел, от IMERYS Group; ³⁾ = кальций-цинковый стабилизатор без долговечного компонента; ⁴⁾ = LANKROFLEX E2307, от AKROS; ⁵⁾ = на базе аминоурацила

Смеси гомогенизируют и тестируют аналогично вышеприведенным примерам. Величины YI представлены в таблице 4 ниже.

Минуты	Пример 5	Пример 6	Пример 7
5	35,5	32,2	30,0
10	38,1	32,5	31,0
15	39,5	32,9	31,2
20	40,5	33,8	32,2
25	41,2	34,3	33,0
30	41,9	35,5	33,5
35	42,7	36,4	34,4

40	43,8	37,7	36,0
45	45,0	39,0	37,2
50	46,0	40,0	38,4
55	46,8	42,0	39,4
60	48,0	44,0	40,2
65	48,9	46,0	41,5
70	50,1	49,0	43,0
75	51,0	49,5	44,1
80	52,1	51,6	45,8
85	52,8	54,5	47,2
90	53,7	58,3	48,0

Сравнение примера 2 с примером 6 показывает, что альтернативная стабилизация, основанная на аминоурациле, способствует значительному улучшению в величинах АФ и FH (40 и 18%, соответственно, при YI: 37,7/37,6 и YI: 49,2/49,0). Аналогичным образом значительное увеличение показывает сравнение примеров 6 и 7 с добавкой ESBO.

Удельная электрическая проводимость [мкСм/см]	Пример 5 [минуты]	Пример 6 [минуты]	Пример 7 [минуты]
t_{10}	62	77	88
t_{50}	96	135	149
t_{200}	179	233	313

Сравнение примера 2 с примером 5 показывает, что добавка ESBO приводит к улучшению эксплуатационных характеристик на 18 или 17% (YI: 45,2/45,0 и YI: 48,1/48,0).

Для ДНС (величины t_{10} , t_{50} и t_{200} в соответствии с DIN 53 581, метод В: измерение удельной электрической проводимости, см. WO 2006/013040, стр. 64, 65 - Использование вальцованных листовых образцов ПВХ вместо порошковых образцов ПВХ), см. таблицу 5, замещение цинкового стабилизатора на органический стабилизатор приводит к отчетливому улучшению (увеличение величин t_{10} , t_{50} и t_{200} на 41%, 55% и 75%).

Пример 9: Испытания на поглощение воды образцами

1. Изготовление композиционных материалов:

1000 г композиционного материала в соответствии с примерами 2, 3 и 4 в смесителе Henschel (примерно 15 мин, 110°C, 2500 об/мин).

2. Изготовление прессованных пластин:

Мешалка (PolyLab System, от ThermoElectronCorp.: привод: Rheocord 300p, смеситель: Rheomix 3000p, от 180 до 185°C, 40 об/мин, от 12 до 15 мин); пресс (Polystat 300S, от Schwabenthan: 12 мин, 175°C, 100 килофунтов/см² (45 т/см²)), размеры пластин: 180×250×3 мм.

Процедура поглощения воды: Прессованные пластины размещают в соответствии с ISO 62:1999 в дистиллированной воде (500 мл, 23°C) и выдерживают в течение 3 недель (см. таблицу 6).

	День 1	День 2	День 3	День 7	День 14	День 21
Пример 2 ^{a)}	0,074	0,104	0,134	0,224	0,313	0,373
Пример 3	0,098	0,131	0,164	0,279	0,378	0,460

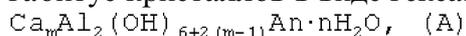
Пример 4	0,097	0,130	0,163	0,260	0,358	0,439
----------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

a) = покрыт 2,5% стеариновой кислоты после синтеза.

Численные величины показывают увеличение водопоглощения в примере 2 по сравнению с примером 4 и примером 3, т.е. имеет место улучшение в случае использования соединений по данному изобретению по сравнению с прототипом

Формула изобретения

1. Способ получения карбонат-гидроксодиалюминатов кальция, которые имеют габитус кристаллов в виде гексагональных пластинок и соответствуют формуле (A)



где m = от 3,5 до 4,5; An - карбонат, который может быть частично заменен перхлоратом и/или трифторметансульфонатом (трифлатом); n = от 0 до 6, включающий следующие стадии:

(a) взаимодействие оксида кальция или гидроксида кальция с возможно активированным оксогидроксидом алюминия или гидроксидом алюминия и одновременно или затем с источником карбоната, состоящим из диоксида углерода или (би)карбоната щелочного металла, и

(b1) возможное последующее взаимодействие продукта, полученного на стадии (a), с перхлорной кислотой и/или трифторметансульфоновой кислотой или

(b2) возможное прокалывание продукта, полученного на стадии (a), при температуре от 200 до 900°C и последующий ионный обмен в присутствии перхлоратной и/или трифлатной соли, возможно в присутствии (би)карбоната щелочного металла, в воде.

2. Способ по п.1, отличающийся тем, что m = от 3,8 до 4,2; An = карбонат, который возможно частично заменен перхлоратом; n = от 0 до 3.

3. Способ по п.1 или 2, отличающийся тем, что (би)карбонат щелочного металла, предпочтительно карбонат натрия или калия, добавляют на стадии (a).

4. Способ по п.1 или 2, отличающийся тем, что источник карбоната впоследствии превращается на стадии (a).

5. Способ по п.1 или 2, отличающийся тем, что реакцию на стадии (a) выполняют при температурах 25-180°C, при давлении окружающей среды или при повышенном давлении вплоть до 12 бар (1200 кПа).

6. Способ по п.1 или 2, включающий дополнительную стадию:

(c) влажное измельчение продукта, полученного на стадии (a) или возможно на стадии (b), при использовании суспензии твердого вещества при его содержании от 50 до 700 г/л и измельчающих тел размером от 0,2 до 2,0 мм, при этом средний размер частиц измельченного продукта составляет <10 мкм.

7. Способ нанесения покрытия на карбонат-гидроксодиалюминаты кальция, включающий следующие стадии:

(a) получение карбонат-гидроксодиалюминатов кальция по одному из пп.1-6 и

(b) нанесение покрытия на продукт при температуре от 50 до 80°C при использовании для покрытия стеариновой или пальмитиновой кислоты или же их солей щелочных металлов в количестве от 1 до 10% в расчете на продукт, на который необходимо нанести покрытие.

8. Композиция, содержащая

- по меньшей мере один карбонат-гидроксодиалюминат кальция, получаемый способом по любому из пп.1-7, и

- гидроксид кальция и/или гидроксид алюминия.

9. Композиция по п.8, дополнительно содержащая синтетический полимер.

10. Композиция по п.9, отличающаяся тем, что по меньшей мере один карбонат-гидроксодиалюминат кальция присутствует в концентрации от 10 до 70 мас.% в расчете на синтетический полимер.

11. Композиция по п.9 или 10, отличающаяся тем, что синтетический полимер является термопластичным и/или галогенированным полимером.

12. Система стабилизатора для синтетических полимеров, содержащая по меньшей мере один карбонат-гидроксодиалюминат кальция, получаемый способом по любому из пп.1-7.

13. Система стабилизатора по п.12, отличающаяся тем, что соединения формулы (A) используются в количестве от 0,1 до 10 ч. на 100 ч. полимера, предпочтительно от 0,5 до 5,0 ч. на 100 ч. полимера и более предпочтительно от 1,3 до 3,0 ч. на 100 ч. полимера.

14. Система стабилизатора по п.12, отличающаяся тем, что дополнительно присутствует по меньшей мере одно из следующих веществ: гидроксид кальция, цинковое мыло, Ca/Zn стабилизатор, 1,3-дикетон, или его соль Ca, Mg, Zn или Al, полиол (например, мальтитол, лактитол, палатинит, пентаэритрит (PE), бис-PE, триметилпропан (TMP), бис-TMP или трис-(гидроксиэтил)изоцианурат (THEIC), сложный эфир фосфористой кислоты, глицидиловое соединение, эпоксицианированное сложное соединение, сложный эфир жирной кислоты, перхлорат/трифлат щелочного металла, перхлорат/трифлат щелочноземельного металла или перхлорат/трифлат цинка, не растворенные или растворенные в воде или в органическом растворителе, аминоурацил, дигидропиридин, сложный эфир аминокротоновой кислоты, цианацетилкарбамид или перхлоратная соль.

15. Карбонат-гидроксодиалюминат кальция, полученный способом по любому из пп.1-7, отличающийся тем, что $m =$ от 3,8 до 4,2; $An =$ карбонат; $n =$ от 0 до 3.

16. Применение карбонат-гидроксодиалюмината кальция по п.15 или композиции по п.8 в качестве катализатора (предшественника) для иммобилизации ферментов, в качестве наполнителей, огнезащитных добавок или подавителей образования дыма для HDPE, PET, PS, SBR, SAN или EVA.