



①9



OFICINA ESPAÑOLA DE
PATENTES Y MARCAS

ESPAÑA

①1 Número de publicación: **2 352 170**

⑤1 Int. Cl.:
C04B 28/02 (2006.01)

①2

TRADUCCIÓN DE PATENTE EUROPEA

T3

⑨6 Número de solicitud europea: **09157374 .1**

⑨6 Fecha de presentación : **24.07.1997**

⑨7 Número de publicación de la solicitud: **2100861**

⑨7 Fecha de publicación de la solicitud: **16.09.2009**

⑤4 Título: **Uso de un aglutinante hidráulico que contiene partículas de fotocatalizador.**

③0 Prioridad: **07.08.1996 IT MI96A1722**

④5 Fecha de publicación de la mención BOPI:
16.02.2011

④5 Fecha de la publicación del folleto de la patente:
16.02.2011

⑦3 Titular/es: **ITALCEMENTI S.p.A.**
Via G. Camozzi, 124
24121 Bergamo, IT

⑦2 Inventor/es: **Pepe, Carmine y**
Cassar, Luigi

⑦4 Agente: **Álvarez López, Fernando**

ES 2 352 170 T3

Aviso: En el plazo de nueve meses a contar desde la fecha de publicación en el Boletín europeo de patentes, de la mención de concesión de la patente europea, cualquier persona podrá oponerse ante la Oficina Europea de Patentes a la patente concedida. La oposición deberá formularse por escrito y estar motivada; sólo se considerará como formulada una vez que se haya realizado el pago de la tasa de oposición (art. 99.1 del Convenio sobre concesión de Patentes Europeas).

**USO DE UN AGLUTINANTE HIDRÁULICO QUE CONTIENE PARTÍCULAS
DE FOTOCATALIZADOR**

DESCRIPCIÓN

La presente invención se refiere a un aglutinante
5 hidráulico, una premezcla seca y una composición de
cemento que tienen propiedad mejorada para mantener,
después de la instalación, durante periodos de tiempo más
largos el brillo y la cantidad de color.

TÉCNICA ANTERIOR

10 Uno de los usos más importantes del cemento (ya sea
gris o blanco) es en la fabricación de los denominados
"hormigones arquitectónicos", es decir, coladas en
trabajo con superficies no tratadas (planas o perfiladas)
o tratadas (por ejemplo, por chorro de arena). En
15 particular, el cemento blanco se usa como un elemento
decorativo en la prefabricación ligera y en la producción
de baldosas de pavimentación. La composición de hormigón
arquitectónico, en particular el blanco, debe cumplir el
requisito de obtener además buenas resistencias mecánicas
20 y durabilidad con el tiempo y también superficies que
tengan buena apariencia y, por tanto, sean uniformes en
color y textura.

Con el fin de obtener hormigones arquitectónicos que
tengan color homogéneo y composición constante es
25 esencial la selección del material inerte pero, mientras
dicho material inerte forma hasta el 80% de la masa de
hormigón, la superficie de hormigón tiene una composición
diferente de las capas subyacentes y, por tanto, de su
masa total: el material inerte grueso no aparece en la
30 superficie y la superficie en sí consiste sólo en pasta
de cemento y arena.

En consecuencia, una superficie de hormigón
fabricada con cemento blanco y arena ligera resulta
buena, aun cuando el agregado grueso sea más oscuro.

35 La uniformidad de color de la arena es menos

importante que en el caso de hormigón arquitectónico de cemento gris: la constancia de color del cemento blanco puede cubrir, obviamente con ciertos límites, las variaciones de color de la arena.

5 El documento GB-849.175 se refiere a una composición de recubrimiento blanco adecuada para cubrir hormigón, que consiste en un cemento blanco y aditivos blancos, incluyendo los aditivos blancos una cantidad de dióxido de titanio finamente dividido que tiene al menos el 3% en
10 peso de dichos aditivos.

El documento EP-0.590.477 se refiere a una capa de óxido metálico que muestra una función de actividad fotocatalítica formada en la superficie de un material arquitectónico inorgánico, como un material de muro
15 externo, material de cubierta, material de muro interno, material de suelo y material de techo, que incluyen vidrio, baldosa, hormigón, piedra, metal y similares, de manera que proporcionan la propiedad de desodorizar un espacio que entra en contacto con el material
20 arquitectónico, y propiedades antimoho y antisuciedad y absorbancia de rayos ultravioleta de la superficie del material arquitectónico, así como el mantenimiento a largo plazo de estas propiedades.

El documento EP-0.633.064 se relaciona con un
25 compuesto catalizador que comprende un sustrato que tiene partículas de un fotocatalizador como óxido de titanio, adherido al mismo por medio de un adhesivo menos degradante como un polímero fluorado que comprende un copolímero de un éster de vinilo y/o éter vinílico y una
30 fluoroolefina, o un cemento o polímero con base de silicio.

PROBLEMA TÉCNICO

El problema principal de fabricaciones de hormigón arquitectónico, tanto en cemento gris como en cemento
35 blanco, concierne al mantenimiento constante con el

tiempo de la apariencia original; es importante dilatar lo más posible el proceso natural de envejecimiento debido, esencialmente, a la influencia de agentes atmosféricos. La protección de estas fabricaciones se efectúa principalmente con productos repelentes del agua que se aplican en las superficies mediante pulverización o cepillado, como, por ejemplo, soluciones de silicona, que son estables en un entorno alcalino, y posiblemente ante la luz y el mal tiempo. Sin embargo, tal vez debido al aumento progresivo de los contaminantes presentes en un entorno metropolitano típico, la protección superficial de estos productos resiste en las ciudades durante un tiempo cada vez más limitado con la subsiguiente degradación estética de la fabricación. En la mayoría de los casos, la rápida degradación estética de estos materiales impide que se usen estos hormigones arquitectónicos. Por tanto, se percibe la necesidad de resolver el problema de la preservación de la apariencia original de la superficie de los hormigones arquitectónicos para periodos de tiempo más largos.

RESUMEN DE LA INVENCIÓN

El solicitante ha encontrado sorprendentemente que este problema puede resolverse con eficacia mediante el uso de un aglutinante hidráulico para formar una composición de cemento con agua y agregados finos o gruesos para fabricar hormigón arquitectónico, para conservar con el tiempo la apariencia original del hormigón arquitectónico hecho con los mismos y al mismo tiempo para reducir la contaminación en el ambiente en contacto con dicho hormigón arquitectónico, conteniendo dicho aglutinante hidráulico partículas de un fotocatalizador capaz de oxidar sustancias contaminantes en el ambiente en presencia de luz, aire y humedad ambiental, estando las partículas de dicho fotocatalizador distribuidas en volumen en toda la masa

del aglutinante hidráulico en cantidades del 0,01 al 10% en peso del aglutinante hidráulico.

Cualquier clase de fotocatalizador capaz de oxidar en presencia de luz, aire y humedad ambiental (oxígeno y agua) las sustancias contaminantes en contacto con la superficie del aglutinante hidráulico (o los morteros y hormigones relativos) en un estado endurecido forma parte de la presente invención, en particular un dióxido de titanio, principalmente en forma de anatasa, o un precursor del mismo, dopado opcionalmente con otros átomos diferentes de Ti.

DESCRIPCIÓN DETALLADA DE LAS FIGURAS

Las fig. 1 a 4 ofrecen las imágenes de las superficies en relación con las composiciones de morteros de cemento D, E, F, G ofrecidas en el Ejemplo 2.

En particular las fig. 1A-1B ofrecen las imágenes de las superficies relativas a la composición D, las fig. 2A-2B a la composición E, las fig. 3A-3B a la composición F, las fig. 4A-4B a la composición G;

la fig. 5 representa el % de reflectancia (R%) para la muestra B comprendida en el Ejemplo 5 medida en diferentes momentos en función de la longitud de onda (en nm);

la fig. 6 representa el Q% residual en función del tiempo de muestras (A) •, (B) ▲, (C) ■, descritas en el Ejemplo 5 sometidas a una longitud de onda superior a 290 nm (450 nm);

la fig. 7 representa histogramas del Q% residual del cemento blanco tratado con P-25® al 5% y cemento blanco no tratado (tal cual).

DESCRIPCIÓN DETALLADA DE LA INVENCION

En la presente descripción, por "aglutinante" o

"aglutinante hidráulico" se entiende un material de cemento hidráulico, en forma de polvo en el estado sólido, seco, que, una vez mezclado con agua, proporciona mezclas plásticas capaces de fijarse y endurecerse. En la
5 definición extensa de "aglutinante hidráulico", según la presente invención, se incluyen los cementos (blancos, grises o pigmentados) según se define según la norma UNI ENV 197.1 y los denominados cementos para presas para captación de residuos, aglomerados de cemento y cales
10 hidráulicas, según se define en la Ley nº 595 de 26 de mayo de 1965. La presente invención no sólo se refiere al aglutinante hidráulico en el que el fotocatalizador se añade a uno de sus componentes como clinker o yeso, en cualquier fase de la preparación relativa, sino también a
15 una premezcla seca, en concreto, un material que comprende cualquier aglutinante hidráulico al que, antes de la instalación del mismo, se añaden las partículas de fotocatalizador.

Un objeto adicional de la presente invención es una
20 composición de cemento que comprende el fotocatalizador.

Por "premezcla seca" se entiende una mezcla homogénea de aglutinante y agregado y opcionalmente al menos un aditivo adecuado para mezclarse con agua y para la preparación de morteros y hormigones.

25 Por "composición de cemento" o "mezcla de cemento" se entiende cualquier composición en la que se mezcla un aglutinante con agua, y opcionalmente con agregados que tienen diferente granulometría. Las composiciones de cemento incluyen entonces las "pastas" de cemento, es
30 decir, mezclas de aglutinante y agua que están libres de agregados, y las mezclas, es decir, mezclas de agua, cemento y agregados.

Los "agregados" o "materiales inertes" pueden ser agregados gruesos, como piedras machacadas o grava de
35 cantos rodados, o agregados finos, como arena, y se

clasifican en la norma UNI 8520.

Son ejemplos de mezclas los morteros (mezclas de aglutinante, agua y agregado fino) y los hormigones (mezclas de agua, aglutinante, agregado fino y agregado grueso).

El "clinker" usado para la preparación del aglutinante es cualquier clinker de cemento Portland según se define según la norma UNI ENV 197.1, es decir, un material hidráulico que consiste en al menos dos tercios en masa de silicatos de calcio (3CaO SiO_2) y (2CaO SiO_2), siendo la parte restante Al_2O_3 , Fe_2O_3 y otros óxidos.

El aglutinante hidráulico, la premezcla seca o las composiciones de cemento pueden contener cemento blanco, gris o pigmentado, preferentemente cemento blanco.

La propiedad particular que distingue esencialmente al cemento blanco de los otros cementos es simplemente que es perfectamente blanco.

La coloración gris de los cementos Portland corrientes procede de la presencia de hierro y otros compuestos metálicos.

El cemento blanco se obtiene de materias primas que, en estado puro, son perfectamente blancas y la pigmentación "blanca" es la demostración de la pureza de su composición.

Las premezclas secas adecuadas para preparar morteros y hormigones, en particular los "arquitectónicos", pero también para enlucido de cemento, enlucido de acabado, cales hidráulicas o, más en general, acabados de cemento adecuados para proteger las superficies del hormigón, contienen preferentemente el aglutinante hidráulico.

Las premezclas secas contienen preferentemente cemento blanco y se caracterizan porque mantienen después de su instalación durante periodos de tiempo largos el

brillo y la cantidad de color.

La presente invención se refiere al uso de un fotocatalizador añadido "en volumen" a un aglutinante hidráulico o a un aglomerado con el fin conservar con el tiempo la apariencia estética, el brillo y la cantidad de color.

En la presente descripción la palabra en volumen significa que el fotocatalizador se añade a la masa del aglutinante, y a continuación se distribuye en toda la masa, que es uniforme en las capas interiores y más profundas, y no sólo en la superficie del presente aglutinante, y en consecuencia también de la mezcla o la premezcla obtenida del mismo.

En lo que concierne a la premezcla seca, la definición "en volumen" significa que las partículas de fotocatalizador se mezclan homogéneamente con los diversos componentes de dicha premezcla. En otras palabras, la premezcla seca puede comprender el aglutinante que contiene ya el fotocatalizador y por separado un aglutinante hidráulico convencional y partículas de fotocatalizador.

Puede usarse cualquier tipo de fotocatalizador capaz de oxidar en presencia de luz, oxígeno y agua las sustancias contaminantes que entran en contacto con la superficie del aglutinante hidráulico en el estado endurecido siempre que no afecte a las propiedades fisiomecánicas del propio aglutinante, produciendo con ello el efecto contrario.

Por ejemplo, fotocatalizadores como sulfuro de cadmio (CdS) y sulfuro de cinc (ZnS) no son adecuados, mientras que en lo que concierne a la aplicación de cementos grises pueden usarse el óxido tungsténico (WO₃), el titanato o titanato de estroncio (SrTiO₃).

El fotocatalizador preferido según la presente invención es dióxido de titanio o uno de sus precursores,

y más preferentemente "el dióxido de titanio principalmente en forma de anatasa".

La expresión "dióxido de titanio principalmente en forma de anatasa" significa que las partículas de fotocatalizador presentes en el aglutinante hidráulico de la presente invención son partículas de dióxido de titanio (TiO_2) que tienen estructura de anatasa en al menos el 5%, preferentemente en el 25%, más preferentemente al menos el 50%, más preferentemente todavía en al menos el 70% en peso. En un aspecto preferido de la invención, se ha usado el TiO_2 P-25®, comercializado por Degussa, que es una mezcla 70:30 de TiO_2 de anatasa: TiO_2 de rutilo.

De hecho, se sabe que el TiO_2 cristaliza en las formas tetragonales de anatasa y rutilo. El rutilo es la forma más estable y más importante industrialmente.

La anatasa puede convertirse en rutilo también a temperatura ambiente pero con una velocidad extremadamente baja.

A temperaturas superiores, la velocidad de transformación es más significativa. La transformación de rutilo en anatasa es, sin embargo, imposible para cristales de TiO_2 ; industrialmente, esta transformación se hace posible gracias a la acción orientadora de ciertas impurezas aunque las mismas están presentes en cantidades mínimas.

La expresión "precursor de dióxido de titanio" significa que el fotocatalizador preferido no sólo está limitado a " TiO_2 predominantemente en forma de anatasa" sino que se extiende también a cualquier producto que, añadido al clinker calentado en estufa, al aglutinante hidráulico, a la premezcla o a la mezcla, puede formar el TiO_2 principalmente en la forma de anatasa opcionalmente mediante tratamientos térmicos adecuados.

Por ejemplo, la denominada "pasta de titanio" puede

considerarse un precursor válido para el fotocatalizador basado en dióxido de titanio de la presente invención.

La pasta de titanio ($\text{TiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$) procede del tratamiento del producto TiOSO_4 con agua y puede usarse
5 eficazmente como un precursor de anatasa sin un tratamiento térmico particular. Una pasta de titanio particularmente eficaz es comercializada por TIOXIDE®.

La actividad fotocatalítica puede obtenerse también en matrices de TiO_2 dopadas con átomos adecuados como
10 Fe(III), Mo(V), Ru(III), Os (III), Re(V), V(IV) y Rh(III).

En particular, estos átomos pueden sustituir, en el nivel atómico, el tratamiento de Ti(IV) presente en la matriz de TiO_2 en al menos el 0,5%.

El procedimiento para obtener dichos
15 fotocatalizadores se describe en la bibliografía, por ejemplo, en J. Phys. Chem. 1994, 98, 1127-34, Angew. Chemie 1994, 1148-9 y en Angew. Chemie Int., Ed. 1994, 33, 1091. La cantidad de fotocatalizador presente en el
20 aglutinante hidráulico es del 0,01 al 10% en peso del aglutinante hidráulico.

Por ejemplo, un contenido de aproximadamente el 0,1% en peso, preferentemente aproximadamente el 0,5% en peso de TiO_2 , de uno de sus precursores o de otro
25 fotocatalizador en volumen en el aglutinante hidráulico, en la composición de cemento (por ejemplo, mezcla o en la premezcla seca), generalmente es suficiente para proporcionar el efecto deseado. Es correcto y apropiado señalar que la acción fotocatalítica no debe ser
30 necesariamente rápida ya que con el tiempo tiene lugar lentamente un ensuciamiento de la fabricación con los contaminantes ambientales.

Puede concluirse afirmando que en general las cantidades fotocatalíticas que están comprendidas entre
35 el 0,01 y el 10% en volumen calculadas con respecto al

aglutinante son cantidades suficientes para producir el efecto deseado.

Por tanto incluso porcentajes extremadamente bajos de fotocatalizadores pueden producir un efecto muy
5 elevado de conservación de color con el tiempo.

Por "sustancias contaminantes ambientales" se entienden las sustancias orgánicas que pueden estar presentes en el ambiente debido a escapes de coches o a residuos industriales como benceno, compuestos aromáticos
10 volátiles, pesticidas, compuestos aromáticos orgánicos, benzofluoruros, etc. Según un aspecto preferido en particular de la presente invención, se ha usado fenantroquinona como sustancia contaminante orgánica. La selección de este compuesto específico se considera
15 particularmente importante para demostrar la gran ventaja alcanzable con los productos objeto de la presente invención.

En particular, esta selección se realizó sobre la base del conocimiento previo de los componentes
20 porcentuales más o menos significativos de un ambiente típico de grandes ciudades.

Una clase importante de compuestos presentes como contaminantes en la troposfera es el de hidrocarburos aromáticos policíclicos (HAP). Estos compuestos y sus
25 análogos que contienen los heteroátomos (como S, N, O), proceden de la combustión incompleta de material orgánico como carbón, aceite, madera, combustibles, etc. La formación del mecanismo HAP se basa en la producción de radicales libres por hidrólisis (~500-800°C) de
30 hidrocarburos en la zona reductora de la llama, caracterizada porque tiene un flujo de oxígeno insuficiente, la estructura de estos compuestos se caracteriza por contener al menos dos anillos aromáticos condensados en la misma molécula.

35 Como se ha demostrado en varios experimentos *in*

vitro e *in vivo*, muchos compuestos pertenecientes a dicha clase muestran actividad mutagénica y carcinogénica. En particular, la fenantroquinona perteneciente a la clase HAP se eligió por las siguientes razones:

- 5 - es una sustancia que no suscita problemas de manipulación;
- es una sustancia que da una coloración amarilla y su desaparición puede seguirse visualmente;
- es soluble en metanol, un disolvente que se
- 10 evapora fácilmente, una vez que se aplica a la superficie que se tratará.

Tampoco pueden excluirse contaminantes inorgánicos como los óxidos de nitrógeno NO_x que, con el fotocatalizador según la presente invención, pueden

15 oxidarse a nitratos.

La acción fotocatalítica de dióxido de titanio es bien conocida en la técnica, ya que se conoce que las partículas de TiO₂ pueden adherirse a sustratos inorgánicos como cemento.

20 Por el contrario, lo que no se describe es el uso de titanio o, más en general, de un fotocatalizador, en volumen, en el cemento o en la mezcla con el fin de mantener constante la calidad de la apariencia superficial en términos de brillo y cantidad de color de

25 la fabricación endurecida. Por "cantidad de color" se entiende el conjunto de las características de longitud de onda dominante y pureza, según se define a continuación. Gracias al aspecto peculiar para mantener con el tiempo inalterada la coloración, un aspecto

30 preferido de la invención se refiere en particular al uso de cemento blanco y cemento preparado como aglutinante hidráulico.

La "coloración blanca" del cemento puede caracterizarse por tres propiedades:

35 según el brillo, es decir, el poder para reflejar la

luz incidente (que es la característica típica de los cuerpos blancos, al contrario que los cuerpos negros), expresado en relación porcentual entre la luz reflejada por una superficie de cemento blanco y la reflejada por una superficie igual de óxido de magnesio, considerado convencionalmente el cuerpo blanco ideal; en cementos blancos producidos en Italia, el valor del brillo es superior a 82, y en morteros producidos con estos cementos es un poco inferior;

según la longitud de onda dominante, es decir, la tonalidad de la gradación que acompaña y caracteriza a cada blanco (de hecho, los cuerpos blancos no son iguales entre sí); la longitud de onda dominante se sitúa entre el amarillo y el azul;

según la pureza, o intensidad de la gradación; la pureza se mide por el porcentaje de color, que es inferior al 5%.

El uso de fotocatalizadores según la presente invención permite, por tanto, mantener constantes en la medida de lo posible estas tres importantes propiedades.

El cemento blanco puede pigmentarse también con el fin de obtener un efecto cromático adicional.

Este efecto demuestra ser decididamente mejor que el alcanzable, en iguales condiciones, con cemento gris. Es interesante observar que el cemento blanco, debido a su composición química, no afecta al tono ni a la luminosidad de la coloración obtenida con el pigmento (alteraciones que, por el contrario, son inevitables con el uso del cemento gris).

El pigmento debe mezclarse íntimamente en la mezcla o, por separado, con el cemento. El porcentaje de adición debe buscarse caso por caso según el efecto cromático que se desea obtener. Este porcentaje se refiere al peso del cemento (por ejemplo, si se usan pigmentos minerales basados en óxido de hierro, el porcentaje mencionado

anteriormente es del 2% aproximadamente con respecto al peso del cemento).

Los pigmentos son generalmente: tintes de base inorgánica como, por ejemplo, tintes naturales (ocre amarillo, rojos basados en óxido de hierro como ocre rojo, rojo inglés, rojo español; ámbar color tierra; azul ultramarino; etc.) o tintes minerales (cromato de cinc amarillo; verde de Schweinfurt; azul de Berlín; azul de Bremen); tintes con base de plomo como amarillo Nápoles; amarillo de cromo; el grupo de tintes minerales basados en óxido de hierro (que tiene una gama cromática de pardo a naranja y a amarillo).

Como se ha descrito anteriormente con el aglutinante, las mezclas (morteros y hormigones) pueden producirse fabricadas preferentemente como las "arquitectónicas", fabricadas preferentemente con premezclas que comprenden cemento blanco y caracterizadas por mantener durante periodos de tiempo más largos el brillo y la cantidad de coloración.

Las composiciones de cemento como morteros y hormigones fabricados con el aglutinante son especialmente morteros que tienen proporciones en peso de aglutinantes/agregados comprendidas entre 2/1 y 1/1 y hormigones que tienen proporciones en peso de aglutinantes/agregados comprendidas entre 1/3 y 1/6.

La cantidad de agua usada en las composiciones de cemento es la suficiente para completar la reacción de hidratación del aglutinante y para proporcionar la capacidad de trabajo óptima en el estado plástico de la mezcla. La proporción entre agua, aglutinante y posibles agregados de las composiciones de cemento puede variar dentro de límites amplios, y es una función de las propiedades y los usos finales de los morteros y hormigones deseados. En términos generales, la cantidad de agua está comprendida entre el 20 y el 60% en peso

aproximadamente con respecto al peso del aglutinante.

El procedimiento para preparar la mezcla puede ser cualquiera convencional. La temperatura de formación de mezcla entre el aglutinante y agua, y los agregados
5 opcionales, oscila generalmente entre +5°C y 30°C, y es preferentemente de al menos 20°C.

La adición del fotocatalizador al aglutinante hidráulico no es una fase crítica; el fotocatalizador puede añadirse simplemente al polvo del aglutinante
10 hidráulico y mezclarse según cualquier técnica conocida en la técnica, usando una mezcladora automática y manualmente.

Al ser posible la adición simple del fotocatalizador al aglutinante en forma de polvo, se prefieren las
15 premezclas según la presente invención. Los autores de la invención ofrecen a continuación los siguientes Ejemplos de la invención mostrados con fines ilustrativos pero no limitativos. Es necesario señalar que puede efectuarse una ilustración exhaustiva de la invención sólo mediante
20 procedimientos muy largos (del orden de varios años) dado que la evaluación correcta del mantenimiento de las características de los aglutinantes endurecidos, en particular de hormigones arquitectónicos, necesita procedimientos naturales de "envejecimiento" en el
25 microclima real.

EJEMPLO 1

Se han realizado algunos soportes que tienen un tamaño de 25 x 8 x 2,5 cm con mortero de cemento normal basado en cemento blanco Italbiano Italcementi 52.5®.

30 Después de la fabricación, se han curado las muestras de prueba durante 1 día en los moldes en el ambiente a 20°C y HR > 90%; después de expulsión se han almacenado durante 7 días adicionales a 20°C y HR ≈ 60% (HR = Humedad Relativa).

35 Estas muestras de prueba se han usado a continuación

como soportes para las aplicaciones de un mortero de cemento añadido con dióxido de titanio. El mortero de base tenía la siguiente formulación:

	Cemento blanco Italbianco Italcementi	35,4%
5	Metacaolín	3,5%
	Cuarzo (0,06-0,25 mm)	59,7%
	Éter de celulosa	0,2%
	MELMENT F10	0,25%
	(melanina condensada con formaldehído)	
10	Fibras de celulosa	0,25%
	Terc-polímero ELOTEX 50 AV/90	0,7%
	(terc-polímero de acrilato de butilo/acetato de vinilo/versatato de vinilo)	
15	Relación Agua/Cemento	0,60

En particular, se han realizado seis composiciones usando las siguientes dosis de dióxido de titanio, referidas como peso del cemento:

	0 - tal cual (dióxido de titanio 0%)
20	1 - 10%
	2 - 5%
	3 - 1%
	4 - 0,5%
	5 - 0,1%

25 Se ha usado dióxido de titanio, comercializado con la marca comercial P-25 de Degussa.

Cada composición se ha agitado vigorosamente durante 5 minutos por medio de una mezcladora de alta velocidad, hasta obtener una consistencia del fluido (espatulable).

30 Posteriormente, las composiciones se han aplicado con una espátula metálica en los soportes descritos anteriormente; al final de la aplicación, el grosor medio del mortero pasó a ser de 2 mm aproximadamente. Las muestras de prueba, así realizadas, se han curado a
 35 continuación durante 7 días a 20°C y HR ≈ 60%. A

continuación se ha aplicado solución alcohólica al 0,5% de varios condensados basados en compuestos aromáticos policondensados con un cepillo en la mitad de la superficie de cada muestra de prueba (aproximadamente 100
 5 cm²). Se han aplicado 6 g (correspondientes a 0,03 g de producto en seco) de esta solución, que tiene una coloración amarilla, a cada 100 cm², y en consecuencia se han aplicado 0,3 mg/cm² en cada muestra.

Cada muestra de prueba demostró al final del
 10 tratamiento dos zonas con coloraciones bien distintas:

amarilla, la parte tratada

blanca, la parte sin tratar.

A continuación, se han enviado las muestras de prueba así tratadas a análisis de imagen con un
 15 analizador computarizado LEICA Quantimet 500+ para detectar tonalidades de blanco.

Posteriormente, se han expuesto, a una distancia de 50 cm aproximadamente, a una lámpara OSRAM Ultra-Vitalux de 300 vatios que tiene una mezcla de radiaciones similar
 20 a la radiación solar natural de las altas montañas (Ultravioleta + visible).

En intervalos de tiempo de 8, 16, 24 y 60 horas de exposición, se han repetido los análisis de imágenes para detectar tonalidades de blanco. Los resultados obtenidos
 25 se han comunicado en la Tabla 1.

TABLA 1

Tiempo (h)	VALORES DE BLANCO						
	Especimen no tratado	Especimen sin TiO ₂	1	2	3	4	5
0	211	183,2	185,4	184,5	183,7	184,7	182,7
8	211	185,3	200,1	194,9	190,5	189,5	188,1
16	211	187,1	203,5	197,6	194,1	192,6	191,1
24	211	190,0	206,2	200,8	197,7	195,6	193,2
60	212	194,9	211,9	206,5	204,5	203,6	201,0

Según se obtiene como resultado, las muestras de prueba que contienen el 10% de dióxido de titanio, después de 60 horas de exposición, muestran el mismo tono de blanco que las superficies sin tratar; debe señalarse
 5 que ya después de 8 a 16 horas de exposición las tonalidades de blanco resultan ser muy cercanas a las superficies no tratadas.

Los elementos de prueba que contienen las dosis más pequeñas de dióxido de titanio muestran una tendencia
 10 análoga, pero obviamente a niveles inferiores, sin embargo proporcionales al contenido en dióxido de titanio.

Puede observarse que se obtiene una cierta acción de blanqueamiento a través del efecto de luz también en la
 15 muestra de prueba sin TiO_2 . En cualquier caso, son suficientes cantidades bajas de TiO_2 para obtener un efecto de blanqueamiento mucho mayor.

Sin embargo, a partir de la observación visual de lo que se ha medido instrumentalmente se obtiene como
 20 resultado un blanqueamiento más acusado de las superficies tratadas, especialmente si se humedecen, en comparación con la superficie no tratada.

EJEMPLO 2

Se han fabricado 4 composiciones de mortero de
 25 cemento (de formulación idéntica a las del Ejemplo 1) con adición de TiO_2 (P-25[®] Degussa) siguiendo sustancialmente el procedimiento descrito en el Ejemplo 1. En particular:

	Composición D - 5% de dióxido de titanio en peso		
	E - 1%	"	"
30	F - 0,5%	"	"
	G - 0,1%	"	"

A diferencia del Ejemplo 1, las composiciones de cemento se han aplicado al muro enlucido externo de un edificio.

35 Cada composición se ha aplicado en una superficie de

600 cm² aproximadamente; el grosor medio ha resultado ser igual a 1-2 mm.

La mitad de cada superficie (300 cm²), correspondiente a cada composición comunicada
5 anteriormente, ha sido tratada con la misma solución alcohólica que comprende los contaminantes orgánicos del Ejemplo 1 (0,2 mg/cm² de producto seco); a continuación se han obtenido 2 superficies que tienen coloraciones bien distintas: amarilla la parte tratada, blanca la
10 parte no tratada.

En las fig. 1 a 4, se han comunicado las imágenes relativas a las cuatro composiciones, en particular: fig. 1A-1B: composición D; fig. 2A-2B: composición E; fig. 3A-3B: composición F; fig. 4A-4B: composición G. Las fig.
15 1A, 2A, 3A y 4A se refieren a las imágenes de las superficies relativas a las cuatro composiciones D, E, F y G respectivamente inmediatamente después del tratamiento con una solución alcohólica de la mitad de dichas superficies, estando la parte coloreada en
20 amarillo indicada en cada una de las figuras con la letra T. Después de 1 semana de exposición a la luz del sol, las composiciones se han fotografiado de nuevo y sus imágenes se han comunicado en las fig. 1B, 2B, 3B y 4B, que se refieren a las cuatro composiciones D, E, F y G
25 respectivamente después de 1 semana de exposición.

Como se desprende de las fig. 1B a 4B, las superficies tratadas con el contaminante orgánico se refirieron al blanco original.

EJEMPLO 3

30 Se ha añadido pasta de dióxido de titanio (precursor de TiO₂) a concentraciones del 0,1%, el 1% y el 5% en peso respectivamente al cemento cuyos análisis químico y espectrométrico se comunica en la Tabla 2.

TABLA 2

	Análisis químico	
	Pérdida de ignición	2,68%
	Brillo	90,0
5	Longitud de onda dominante	569 nm
	Pureza	2,3%
	F	0,380%
	Análisis espectrométricos de rayos X	
	SiO ₂	21,80%
10	Al ₂ O ₃	3,60%
	Fe ₂ O ₃	0,25%
	CaO	65,86%
	MgO	0,98%
	SO ₃	3,15%
15	Na ₂ O	0,83%
	K ₂ O	0,10%
	SrO	0,08%
	Mn ₂ O ₃	<0,04%
	P ₂ O ₅	0,09%
20	TiO ₂	0,03%

Con cada mezcla se han preparado 3 muestras de prueba que tienen un tamaño de 40 x 40 x 160 mm en mortero normal según la norma EN 196.1 (cemento/arena = 1/3, relación p/c = 0,5).

25 Como comparación se han preparado 3 muestras de prueba sin adición de pasta de titanio.

Las doce muestras de prueba se han almacenado en un entorno húmedo durante 24 horas y una vez expulsadas se han almacenado sumergidas en agua hasta el cumplimiento
30 de 28 días.

A continuación se han efectuado pruebas de fuerza de compresión cuyos resultados medios se comunican en la Tabla 3.

TABLA 3

	1	2	3	4
Contenido de pasta de titanio (%)	-	0,1	1	5
Fuerza de compresión (MPa)	58,1	58,2	57,4	56,7

Como se desprende, la adición de un precursor de TiO_2 no afecta significativamente a la fuerza de compresión del cemento.

EJEMPLO 4

Se han fabricado 4 morteros con cemento Italbianco Italcementi 52,5[®] que tienen composiciones (en peso) comunicadas en la Tabla 4.

TABLA 4

	A	B	C	D
Cemento Italbianco [®]	450	450	450	450
Agregado blanco (0,1-2 mm) - g	1.350	1.350	1.350	1.350
TiO_2 P-25 [®] -g (% en peso de cemento)	- -	0,45 (0,1%)	0,90 (0,2%)	4,5 (1%)
Agua	225	225	225	225

Con cada mortero se han fabricado 3 muestras de prueba que tienen un tamaño de 8 x 8 x 2 cm. Las muestras de prueba se han curado durante 1 día en moldes en un ambiente a 20°C y H.R. > 90%, después de expulsión se han almacenado 7 días más a 20°C a H.R. de aproximadamente el 60%. Las doce muestras de prueba se han sometido a una prueba colorimétrica con un colorímetro Cologard System 0.5 con el fin de estimar el brillo, la longitud de onda dominante y la pureza de la superficie de colada (8 x 8 cm). Los resultados se comunican en la Tabla 5.

TABLA 5

Nº baldosa de pavimentación		Brillo	Longitud de onda dom.	Pureza
Tal cual	1	82,3	576	3,9
	2	81,4	576	3,9
	3	81,9	576	3,9
TiO ₂ 0,1%	4	81,6	576	3,9
	5	80,6	576	3,5
	6	80,7	576	3,5
TiO ₂ 0,2%	7	81,1	576	3,5
	8	79,8	576	3,5
	9	80,3	576	3,5
TiO ₂ 1%	10	81,3	576	3,5
	11	81,5	576	3,5
	12	81,2	576	3,5

A continuación, las muestras de prueba se han expuesto a un ambiente externo sujeto a intenso tráfico de coches durante 6 meses. Después de este periodo, se han repetido las medidas colorimétricas descritas anteriormente. Los resultados se comunican en la Tabla 6.

TABLA 6

Nº baldosa de pavimentación		Brillo	Longitud de onda dom.	Pureza
Tal cual	1	80	578	4,3
	2	79,5	578	4,4
	3	79	579	4,3
TiO ₂ 0,1%	4	80	576	4,0
	5	80	576	3,6
	6	80	576	3,5
TiO ₂ 0,2%	7	80,5	576	3,6
	8	80,5	576	3,5
	9	80,5	575	3,5
TiO ₂ 1%	10	82	575	3,2
	11	82	575	3,3
	12	81,5	575	3,2

Como se desprende, los valores de brillo, longitud de onda dominante y pureza de las muestras de prueba con dióxido de titanio experimentan con el tiempo cambios menores si se comparan con los valores de las muestras de prueba del cemento tal cual (sin TiO_2).

EJEMPLO 5

Se preparan 2 muestras de cemento blanco (2 mm de grosor) en soportes adecuados que tienen una forma discoidal con un diámetro de 3,2 cm y un grosor de 7 mm (sustancialmente según se describe en el Ejemplo 1).

2 muestras que contienen TiO_2 al 5% respectivamente de tipo P-25® Degussa (muestra A) y tipo AHR® (Tioxide) (muestra B).

Con fines de comparación se prepara una tercera muestra (C) sin TiO_2 .

Con el fin de obtener una superficie reproducible y cantidades constantes de sustancia orgánica en la muestra se deposita una solución de fenantroquinona en metanol por medio de un aerógrafo con lo que se da lugar a una concentración de fenantroquinona superficial igual a 0,1 mg de producto seco/cm². Al final de dicho tratamiento, todas las muestras mostraron una superficie homogénea de color amarillo.

Antes y después del depósito de las sustancias orgánicas, se han efectuado análisis espectrofotométricos de reflectancia con un espectrofotómetro de tipo Perkin Elmer lambda 6 al que se proporciona una esfera integrada para eliminar la luz dispersa responsable de anisotropía e irregularidades de superficie.

Las muestras se han irradiado por medio de un simulador de flujo solar, emitiendo radiación con longitud de onda superior a 290 nm.

El dispositivo usado para irradiación consiste en cuatro lámparas de 400 vatios colocadas en los vértices de un cuadrado que tienen en el centro una muestra

alrededor que gira sobre su propio eje. Por medio de dicho dispositivo ha sido posible irradiar al mismo tiempo más muestras con la misma cantidad de fotones por unidad de tiempo.

5 El dispositivo de irradiación SOLAR SIMULATOR SET-UP12/24 permite efectuar pruebas de envejecimiento acelerado, en las que aproximadamente 100 horas de irradiación corresponden a 1 año de luz solar.

10 Para cada muestra en diferentes momentos se han obtenido diversos % de reflectancia (R%) en función de la longitud de onda (nm).

La reflectancia según se señala anteriormente se obtiene mediante la proporción de luz reflejada en una superficie/luz incidente en dicha superficie.

15 El % de reflectancia de la muestra B se comunica en la fig. 5 en diferentes momentos en función de la longitud de onda (nm).

En particular con respecto a la fig. 5, la curva 1 representa el espectro antes de depositar la sustancia orgánica, la curva 2 representa la situación después de depósito de dicha sustancia, las curvas 3, 4, 5 representan la situación respectivamente después de 2, 4 y 8 horas de irradiación. Según se desprende ya después de 8 horas de irradiaciones, la situación es casi la misma que antes del tratamiento con el contaminante.

25 Los valores de reflectancia deben normalizarse para permitir una comparación entre diferentes materiales que tienen, por tanto, una reflectancia intrínseca diferente.

El coeficiente de normalización N_t se define del modo siguiente:

$$N_t = [R_{t_0} - R_t] / R_{t_0}$$

en el que R_{t_0} es la reflectancia de la muestra en el instante = 0, antes de la aplicación de la sustancia contaminante, R_t es la reflectancia en el instante t después de la adición de la sustancia contaminante (en

este caso, la fenantroquina).

El coeficiente de normalización así determinado permite calcular el Q% residual que hace posible una comparación entre material diferente que tiene una
5 reflectancia intrínseca diferente. De hecho, el Q% residual puede calcularse fácilmente aplicando la siguiente fórmula matemática:

$$Q\% \text{ residual} = \frac{1 - N_{t_0\text{cont}} - N_t}{N_{t_0\text{cont}}} \cdot 100$$

10 en la que $N_{t_0\text{cont}}$ es el coeficiente de normalización del material después de adición del contaminante en $t = 0$.

En la Tabla 7, se comunica Q% residual en función del tiempo de las muestras (A) mencionadas anteriormente (que contienen P-25 al 5%), (B) (que contienen AHR® al
15 5%) y (C) (la muestra sin TiO_2) sometidas a una longitud de onda superior a 290 nm (450 nm) y un flujo de aire a $T = 60^\circ\text{C}$.

TABLA 7

Tiempo (horas)	Q% residual P-25® (A)	Q% residual AHR® (B)	Q% residual tal cual (C)
0	100	100	100
1	68,6	78,4	85,4
2	56,2	64,9	75,6
3	46,9	51,4	61,0
4	37,5	43,3	53,7
5	-	-	-
6	20,9	20,3	41,5
8	9,0	11,4	29,7
	desaparición del color amarillo		tonos amarillos

20 Según se desprende de la Tabla 7, las muestras que contienen óxido de titanio dan con el tiempo valores normalizados cada vez más pequeños de índice de actividad del fotocatalizador.

Los datos analíticos se confirman también visualmente. De hecho, la desaparición total de la coloración amarilla debida a fenantroquinona se observa en muestras que contienen TiO_2 .

5 Aunque los valores normalizados correspondientes a la muestra C disminuyen con el tiempo, visualmente es posible observar zonas definidas de amarillo en la superficie de muestra.

10 De nuevo según se desprende de la Tabla 7 el procedimiento funciona con diferentes tipos de óxido de titanio, de manera dominante en forma de anatasa.

La fig. 6 resume en forma de diagrama, en el que se comunica el Q% residual en las ordenadas y el tiempo (horas) en abscisas, los datos de la tabla 7.

15 EJEMPLO 6

Usando sustancialmente el mismo procedimiento y el mismo dispositivo que el del Ejemplo 5, se comunica la actividad fotocatalítica de dióxido de titanio P-25® en una muestra de cemento blanco (preparada según se describe en el Ejemplo 5) sobre la que se depositó negro de carbón.

20 El negro de carbón se depositó según la técnica siguiente: se ha dejado un cemento blanco discoidal tratado con TiO_2 al 5% P-25® (Degussa) durante 10 minutos a una altura de 10 mm desde la llama de una vela. Con fines de comparación se ha llevado a cabo la misma prueba en una muestra sin TiO_2 .

Los resultados de dichas pruebas se comunican en la fig. 7.

30 Según se desprende de los histogramas de la fig. 8 la actividad de la muestra que contiene TiO_2 es evidente.

EJEMPLO 7

Los óxidos de nitrógeno, que comprenden NO y NO_2 (indicados generalmente con NO_x), desempeñan un papel importante en la química de la atmósfera.

Una alta concentración de estos óxidos con respecto a la cantidad media de los mismos en un área no contaminada se debe a la presencia de fuentes móviles (vehículos) y fuentes estáticas y puede originar lluvias ácidas o compuestos orgánicos como nitratos de peroxiacetilo (NPA) que son irritantes para los ojos y fitotóxicos para las plantas.

Siguiendo sustancialmente la técnica descrita en el Ejemplo 1, se preparó una muestra de cemento blanco que contenía el 1% en peso de TiO_2 del tipo AHR®.

La placa de cemento así obtenida se ha colocado en la base de una caja de vidrio de Plexiglas® de 1 l de capacidad para evaluar la eficacia de eliminación de NO_x del cemento que contiene el fotocatalizador.

Se ha pasado un flujo de aire que contenía 0,6 ppm de NO_2 , 0,5 ppm de NO y el 60% de humedad relativa a través de la caja descrita anteriormente iluminada desde arriba por tres lámparas de vapor de Hg de 300 vatios (que emitían luz con longitud de onda mayor que 360 nm) colocadas a una distancia de 15 cm de la muestra.

El flujo de aire de 2 l/min se ha dividido para garantizar un tiempo de contacto suficiente del aire con el cemento, y para tener un flujo adecuado para el sistema de detección que trabaja con detector de quimioluminiscencia Monitor cabs 8440 NITROGENOXIDE ANALYZER®.

Con fines de comparación, se ha efectuado la misma técnica en una muestra de cemento que no contiene TiO_2 .

La disminución de NO_x medida en el aire que sale de la caja que contiene la muestra de cemento con TiO_2 es de aproximadamente el 40% ya después de 3 horas de flujo de aire, mientras que no se observa reducción significativa de NO_x en el aire que sale de la caja que contiene la muestra de cemento sin TiO_2 .

REIVINDICACIONES

1. Uso de un aglutinante hidráulico para formar una
composición de cemento con agua y agregados finos o
5 gruesos para preparar hormigón arquitectónico, para
conservar con el tiempo la apariencia original del
hormigón arquitectónico hecho con la misma y al mismo
tiempo reducir la contaminación en el ambiente en
contacto con dicho hormigón arquitectónico, conteniendo
10 dicho aglutinante hidráulico partículas de un
fotocatalizador capaz de oxidar sustancias contaminantes
en dicho ambiente en presencia de luz, aire y humedad
ambiental, estando las partículas de dicho
fotocatalizador distribuidas en volumen en toda la masa
15 del aglutinante hidráulico en cantidad del 0,01 al 10% en
peso del aglutinante hidráulico.

2. Uso según la reivindicación 1 en el que las
partículas de dicho fotocatalizador están distribuidas en
20 volumen en toda la masa del aglutinante hidráulico en
cantidad del 0,01 al 5% en peso del aglutinante
hidráulico.

3. Uso según la reivindicación 1 y 2 en el que dicho
25 fotocatalizador es dióxido de titanio, o un precursor del
mismo, en la forma de anatasa en al menos el 5%.

4. Uso según la reivindicación 3 en el que al menos el
25% en peso de dióxido de titanio tiene forma de anatasa.
30

5. Uso según la reivindicación 3 en el que al menos el
50% en peso de dióxido de titanio tiene forma de anatasa.

6. Uso según la reivindicación 3 en el que al menos el
35 70% en peso de dióxido de titanio tiene forma de anatasa.

7. Uso según la reivindicación 3 en el que el dióxido de titanio es una mezcla 70:30 de TiO_2 de anatasa: TiO_2 de rutilo.

5 8. Uso según la reivindicación 3 en el que dicho precursor es una pasta de titanio.

9. Uso según la reivindicación 3 en el que una matriz de dióxido de titanio se dopa con uno o más átomos
10 diferentes de los átomos de titanio.

10. Uso según la reivindicación 9 en el que una matriz de dióxido de titanio se dopa con uno o más átomos seleccionados entre Fe(III) , Mo (V) , Ru(III) , Os(III) ,
15 Re(V) , V(V) y Rh(III) .

11. Uso según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 10 en el que las partículas de dicho fotocatalizador están distribuidas en volumen en toda la masa del aglutinante
20 en cantidad del 0,1% en peso del aglutinante.

12. Uso según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 10 en el que las partículas de dicho fotocatalizador están distribuidas en volumen en toda la masa del aglutinante
25 en cantidad del 0,5% en peso del aglutinante.

13. Uso según la reivindicación 1 en el que dicho fotocatalizador se selecciona entre el grupo que consiste en óxido tungsténico (WO_3), titanato de estroncio
30 (SrTiO_3) y titanato de calcio.

14. Uso según la reivindicación 1 en el que dicho aglutinante hidráulico se selecciona entre un cemento según la norma UNI ENV 197.1, un cemento para presa para
35 captación de residuos, un aglutinante de cemento y una

cal hidráulica.

15. Uso según la reivindicación 1 en el que dicho
aglutinante hidráulico se selecciona entre un cemento
5 blanco, gris o pigmentado.

16. Uso de una premezcla seca para formar una
composición de cemento con agua y agregados finos o
gruesos para preparar hormigón arquitectónico, para
10 conservar con el tiempo la apariencia original del
hormigón arquitectónico hecho con la misma y al mismo
tiempo para reducir la contaminación en el ambiente en
contacto con dicho hormigón arquitectónico, comprendiendo
dicha premezcla un aglutinante hidráulico que contiene
15 partículas de un fotocatalizador capaz de oxidar
sustancias contaminantes en dicho ambiente en presencia
de luz, aire y humedad ambiental, estando las partículas
de dicho fotocatalizador distribuidas en volumen en toda
la masa del aglutinante en cantidad del 0,01 al 10% en
20 peso del aglutinante hidráulico.

17. Uso según la reivindicación 16 en el que las
partículas de dicho fotocatalizador están distribuidas en
volumen en toda la masa del aglutinante hidráulico en
25 cantidad del 0,01 al 5% en peso del aglutinante
hidráulico.

EP 2 100 861 B1

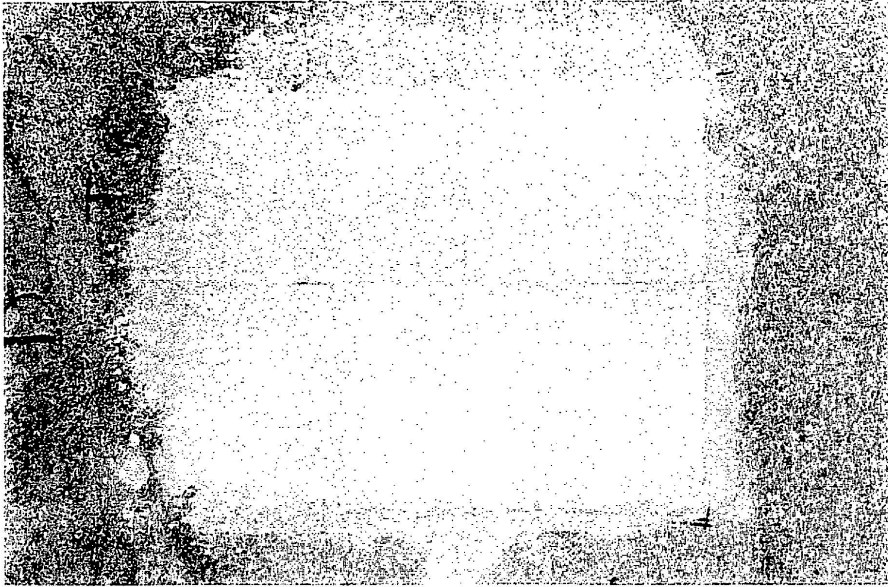


FIG. 1B

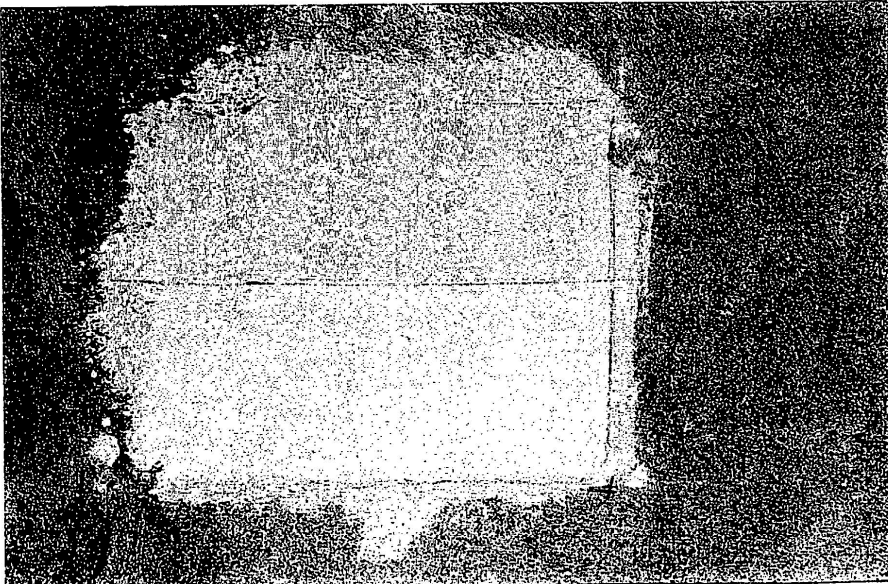


FIG. 1A

EP 2 100 861 B1

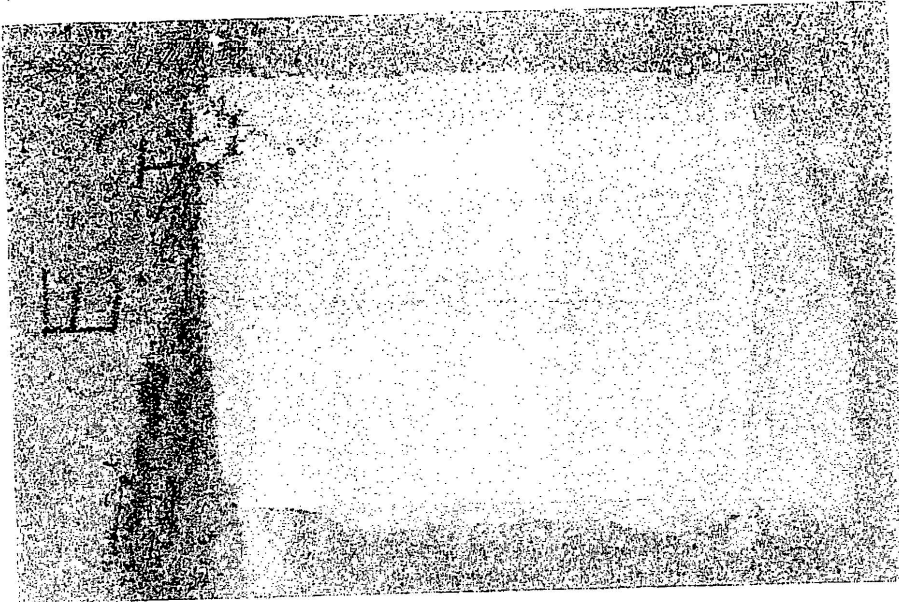


FIG. 2B

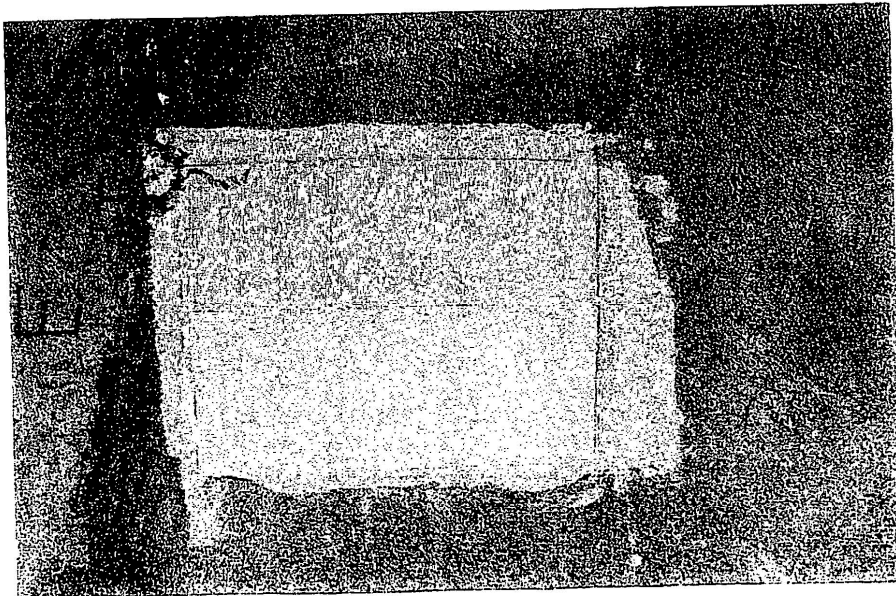


FIG. 2A

EP 2 100 861 B1

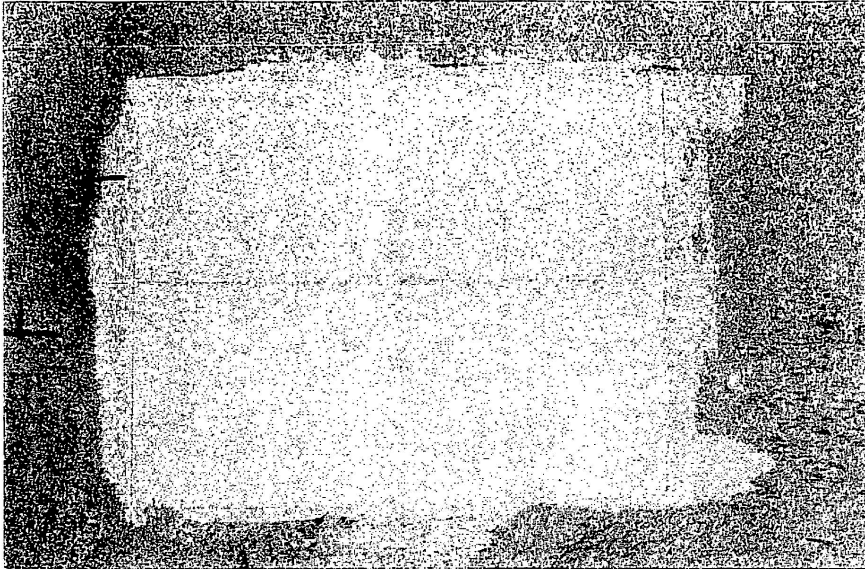


FIG. 3B

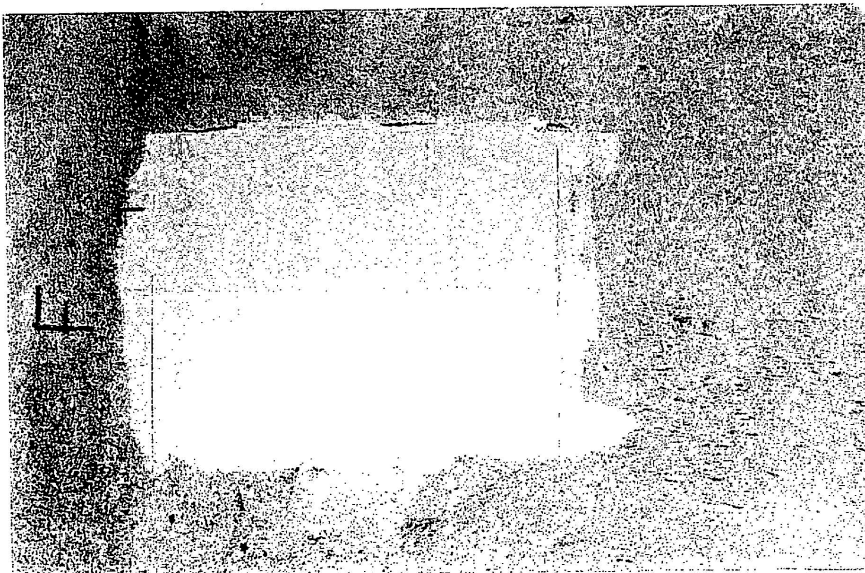


FIG. 3A

EP 2 100 861 B1

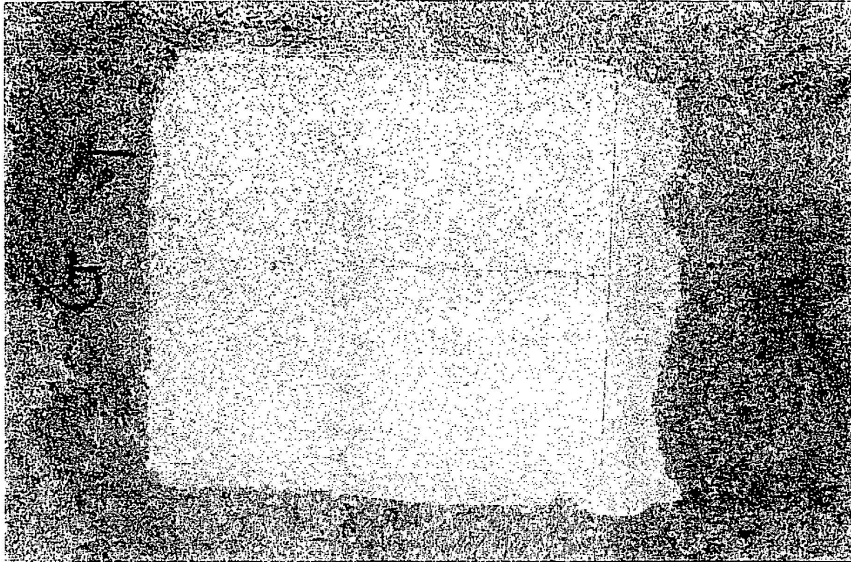


FIG. 4B

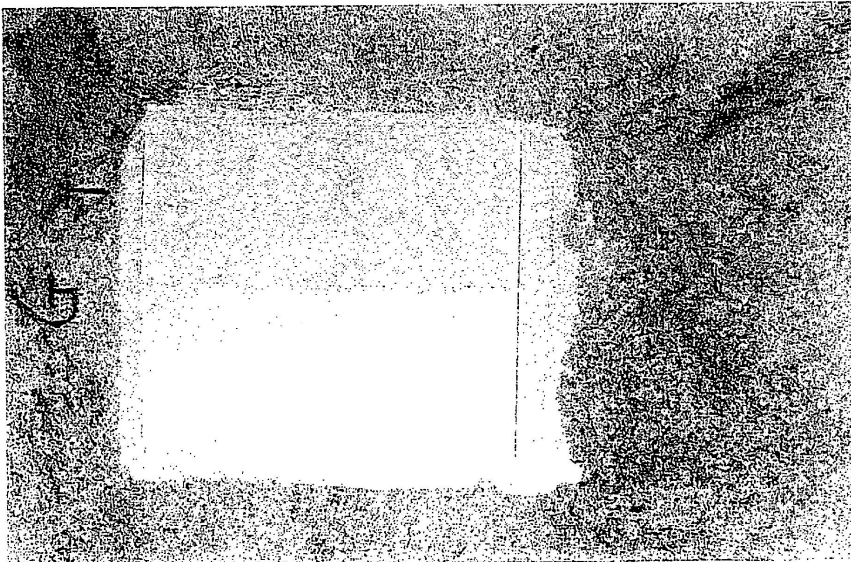


FIG. 4A

EP 2 100 861 B1

Fig. 5

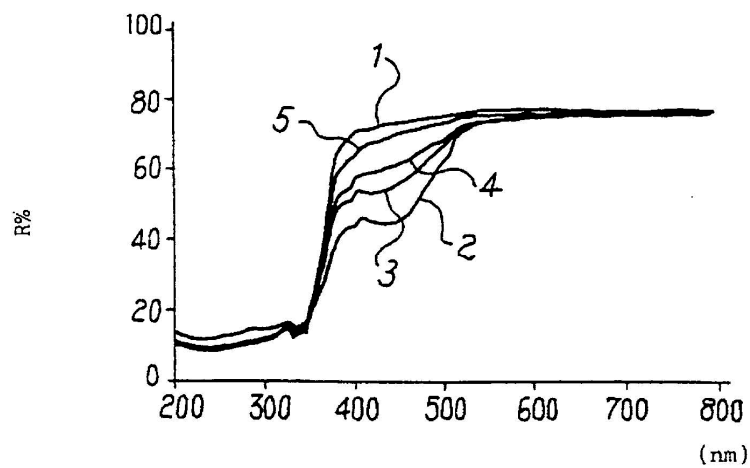
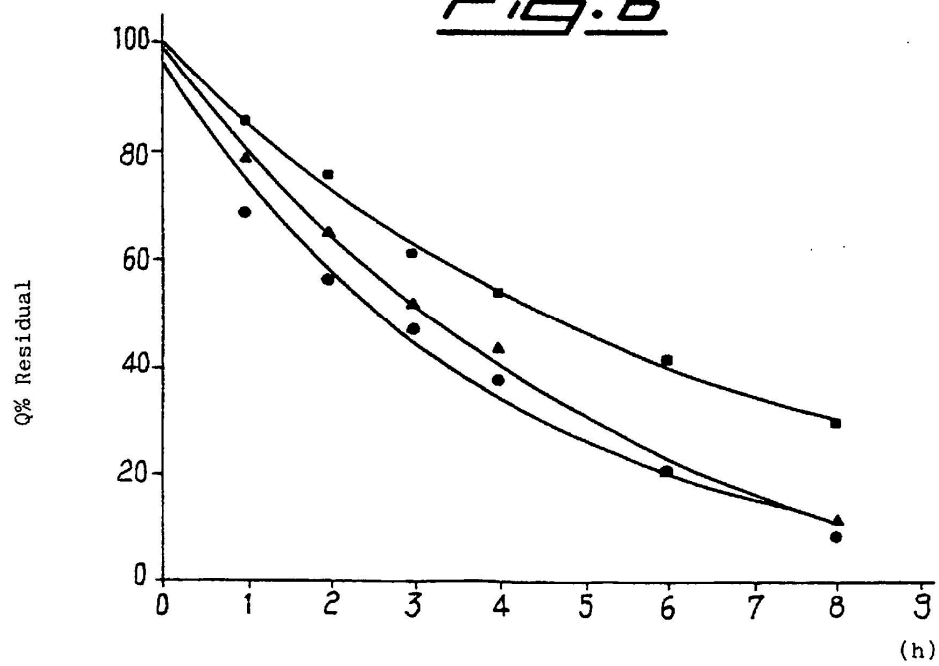


Fig. 6



EP 2 100 861 B1

Fig. 7

