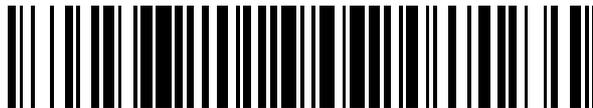


19



OFICINA ESPAÑOLA DE
PATENTES Y MARCAS

ESPAÑA



11 Número de publicación: **2 589 813**

21 Número de solicitud: 201630805

51 Int. Cl.:

C01B 31/00 (2006.01)

C01B 31/12 (2006.01)

C08L 97/00 (2006.01)

D01F 9/17 (2006.01)

D01D 5/14 (2006.01)

12

SOLICITUD DE PATENTE

A1

22 Fecha de presentación:

28.06.2014

43 Fecha de publicación de la solicitud:

17.11.2016

62 Número y fecha presentación solicitud principal:

P 201400523 28.06.2014

56 Se remite a la solicitud internacional:

PCT/ES2015/000088

71 Solicitantes:

UNIVERSIDAD DE MÁLAGA (100.0%)
Avenida Cervantes, Nº 2
29071 Málaga ES

72 Inventor/es:

BERENGUER BETRIÁN, Raúl;
GARCÍA MATEOS, Francisco José;
RODRÍGUEZ MIRASOL, José y
CORDERO ALCÁNTARA, Tomás

54 Título: **PARTÍCULAS Y MATERIALES CARBONOSOS CON PROPIEDADES OPTIMIZADAS, PROCEDIMIENTOS PARA SU OBTENCIÓN, Y APLICACIONES DE LOS MISMOS**

57 Resumen:

Partículas y materiales carbonosos con propiedades optimizadas, procedimientos para su obtención, y aplicaciones de los mismos. La presente invención se refiere al procedimiento de obtención de partículas y materiales carbonosos con propiedades optimizadas caracterizado por comprender una mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, así como el electrospinning o el electrohilado de dicha mezcla, comprendiendo dicho procedimiento de 1 a 3 etapas adicionales al electrospinning o al electrohilado que a su vez engloban hasta 6 procesos diferentes y que se realizan, según el caso, desde en única atmósfera, inerte u oxidante, hasta en tres atmósferas diferentes. La presente invención también refiere el uso del dispositivo descrito en el documento de patente *ES2326455A1*: así como las partículas y materiales carbonosos obtenidos mediante cualquiera de las variantes del procedimiento, así como las aplicaciones o usos de dichas partículas y de dichos materiales carbonosos.

ES 2 589 813 A1

DESCRIPCIÓN

PARTÍCULAS Y MATERIALES CARBONOSOS CON PROPIEDADES OPTIMIZADAS, PROCEDIMIENTOS PARA SU OBTENCIÓN, Y APLICACIONES DE LOS MISMOS

5 **SECTOR TÉCNICO**

La presente invención se enmarca en el ámbito de los materiales fabricados por el hombre, particularmente de aquellos de naturaleza carbonosa, así como de los procedimientos de obtención de dichos materiales y de sus aplicaciones.

10

ESTADO DE LA TÉCNICA

Debido a sus propiedades químicas, mecánicas, eléctricas y magnéticas únicas, las fibras u otras estructuras fibrilares (membranas/mallas/redes) de carbono se utilizan actualmente en numerosas aplicaciones de extraordinaria importancia tecnológica e industrial. Así, además de actuar como componentes de refuerzo muy ligeros en multitud de productos especiales de calidad superior y/o de lujo (industrias militar, aeroespacial, automovilística, deportiva, etc.), cuando se activan y presentan una porosidad adecuada estos materiales reciben gran interés en catálisis, en lechos de adsorción y absorción y/o procesos de separación, en los electrodos de pilas de combustible, supercondensadores y baterías, en almacenamiento de gases, nanoelectrónica, materiales compuestos, y cualquier otra aplicación donde se requieran materiales con una elevada superficie específica. Por otro lado, la posibilidad de preparar ensamblajes o entramados fibrilares interconectados en forma de membranas, mallas o redes ha suscitado gran interés, además, para otras aplicaciones, como los (bio)sensores o la ingeniería de tejidos en biomedicina o industria militar.

No obstante, a pesar de su gran potencial para numerosas aplicaciones, la utilización real de fibras y estructuras fibrilares de carbono depende en gran medida, además de sus propiedades y prestaciones, del coste de los procesos de producción. En este sentido, el elevado coste de los precursores carbonosos derivados del petróleo, principalmente el poli-acrilonitrilo (PAN) y las breas, y de sus etapas de procesado limitan enormemente una utilización más amplia y/o generalizada de estos materiales.

Como consecuencia, existe un gran interés y se están realizando grandes esfuerzos a nivel de investigación en reducir los costes de fabricación de las fibras de carbono mediante la utilización de precursores más baratos y/o procesos de preparación más sencillos y económicos y, al mismo tiempo, menos contaminantes.

5 Entre las diferentes alternativas, el uso de polímeros lignocelulósicos tales como la lignina, como precursor carbonoso abundante, renovable, y de bajo coste, supone una aproximación ventajosa y prometedora. De esta forma, el desarrollo de subproductos de elevado valor añadido por parte de las industrias relacionadas con la biomasa, tales como las bio-refinerías o las industrias papeleras, podría suponer una gran oportunidad para
10 reducir sus costes e impactos medioambientales asociados.

 La preparación de fibras de carbono a partir de lignina se conoce desde mediados los años sesenta. Al igual que sucede con otros precursores carbonosos, la preparación de fibras de carbono a partir de lignina requiere básicamente de un proceso de hilado, seguido de un tratamiento térmico para estabilizarlas y posteriormente carbonizarlas.
15 Puesto que la lignina por sí sola no puede hilarse para obtener fibras, Kubo y colaboradores propusieron la conversión de lignina en polímeros funcionales mediante un método apropiado de separación de la madera (S. Kubo, Y. Uraki and Y. Sano, *Carbon* **1998**, 36, No. 7-8, pp. 1119- 1124). Entre los métodos de hilado convencionales, destaca claramente la obtención de fibras mediante extrusión del precursor fundido (melt-
20 extrusion) (*US7678358B2*), de forma que la gran mayoría de los trabajos de investigación han ido encaminados a mejorar y optimizar la fusibilidad de las ligninas y su proceso de extrusión. En general, las estrategias han sido la optimización del proceso de extracción y/o purificación de ligninas más adecuadas o la modificación química y/o mezcla con otros polímeros (binders) que son capaces de producir fibras mediante extrusión térmica
25 (D.A. Baker, T.G. Rials, *J. Appl. Polym. Sci.* **2013**, 130(2), 713-728). Sin embargo, a pesar de haber sido más estudiados, estos procesos de extrusión en fundido presentan 3 grandes desventajas: (i) el diámetro de las fibras está limitado por la obturación de las boquillas de extrusión, de forma que es difícil reducir el diámetro de las fibras por debajo de 20 μm ; (ii) el uso de etapas adicionales de purificación, mezcla con polímeros, tratamientos químicos adicionales y/o tratamientos térmicos necesarios para obtener un
30 fundido óptimo aumentan considerablemente el número de etapas y la duración y el coste global del proceso; y (iii) las estrategias que favorecen la fusión de la lignina para el proceso de extrusión, generalmente favorecen también la fusión de las fibras durante la

etapa de carbonización, por lo que dificultan y/o ralentizan al mismo tiempo la etapa de estabilización previa.

El uso de una técnica de producción sencilla y versátil, como el electrohilado, supone una aproximación ventajosa y prometedora para la preparación de fibras de lignina (ES2326455B2; R. Ruiz-Rosas, J. Bedia, M. Lallave, I.G. Loscertales, A. Barrero, J. Rodríguez-Mirasol, T. Cordero. *Carbon*, **2010**, 48(3), 696-705). Así, el electrohilado resuelve gran parte de los problemas asociados al método de melt-extrusion, ya que permite la fabricación a temperatura ambiente de micro y sub(micro)fibras de lignina directamente en un solo paso y sin la adición de polímeros ni tratamientos químicos. Además, el electrohilado de disoluciones de lignina presenta varias ventajas frente al de los precursores más comunes, como el PAN, pues además de ser más barata, la elevada solubilidad de la lignina en disolventes volátiles comunes evita procesos de recuperación de disolventes que encarecen el proceso.

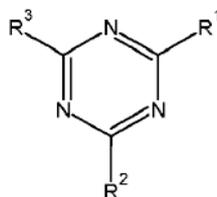
Independientemente del método de hilado, la preparación de fibras de carbono está limitada en gran medida por la fusibilidad térmica de los precursores poliméricos fibrilares durante la etapa de carbonización. Esto se debe a que la temperatura de transición vítrea de la mayoría de los precursores poliméricos está muy por debajo de la temperatura de carbonización. En consecuencia, las fibras poliméricas normalmente requieren de un pretratamiento de estabilización para evitar su fusión/“ablandamiento“ y preservar su forma fibrilar durante la etapa de carbonización. El método más empleado para la estabilización de los precursores fibrilares es la estabilización térmica oxidativa en presencia de aire (termoestabilización oxidativa), en la que una serie de reacciones que ocurren con un aumento lento de la temperatura, incrementan la temperatura de transición vítrea a mayor velocidad que la propia temperatura del sistema, de forma que el material se mantiene en su estado vítreo durante su calentamiento. La rigidez adquirida durante este proceso permite calentar, a continuación, el precursor hasta la temperatura de carbonización sin experimentar fusión. Sin embargo, a pesar de ser un método sencillo, la estabilización de los precursores fibrilares es una etapa adicional que requiere un calentamiento muy lento (varios días) hasta temperaturas de 200-250 °C y que, por tanto, ralentiza enormemente y encarece la producción de materiales fibrilares carbonosos (D.A. Baker, T.G. Rials, *J. Appl. Polym. Sci.* **2013**, 130(2), 713-728).

La estabilidad térmica/fusibilidad de los precursores, así como las condiciones necesarias para llevar a cabo su estabilización, dependen principalmente de su

composición química, que en último término está determinada por la naturaleza del precursor en cuestión y el método de obtención/extracción/purificación. Así, puesto que ya se encuentra considerablemente oxidada, la lignina puede termo-estabilizarse de forma oxidativa potencialmente a velocidades mucho mayores que las breas o el PAN. No obstante, la estabilización de fibras de lignina requiere de rampas de calentamiento todavía muy bajas, típicamente 0.05-0.08 °C/min, seguido de tiempos prolongados (típicamente 36 h) a la temperatura de estabilización (200-250 °C) (R. Ruiz-Rosas, J. Bedia, M. Lallave, I.G. Loscertales, A. Barrero, J. Rodríguez-Mirasol, T. Cordero. *Carbon*, **2010**, 48(3), 696-705). A pesar de su importancia, la gran mayoría de los estudios sobre la preparación de fibras de carbono a partir de lignina se centran en facilitar y/u optimizar su proceso de hilado y proponer estrategias para aumentar sus propiedades mecánicas. Así, a diferencia del PAN y las breas, para los que se han propuesto numerosas estrategias de estabilización, menos son los estudios encaminados a mejorar/optimizar, acelerar o evitar la etapa de estabilización de fibras de lignina. Fundamentalmente, las estrategias se basan en (i) el diseño de nuevas rutas de extracción y/o purificación de ligninas (más adecuadas) con mayores temperaturas de transición vítrea (lignina Alcell) o con fracciones moleculares más adecuadas (*WO2012112108A1*; *WO2013112100A1*); (ii) la incorporación de determinados polímeros que favorecen el proceso de hilado y al mismo tiempo mejoran la etapa de estabilización, como el poli(etileno tereftalato) (PET) (S. Kubo and J. F. Kadla *J. Polym. Environ.* **2005**, 13(2), 97-105) o el poli(óxido de etileno) (PEO) (S. Hu, Y.-L. Hsieh, *J. Mater. Chem. A* **2013**, 1, 11279-11288; I. Dallmeyer, L. T. Lin, Y. Li, F. Ko, J. F. Kadla, *Macromol. Mater. Eng.* **2013**, 298, 1-12); (iii) tratamientos térmicos de ligninas pirolíticas previos al proceso de hilado (W. Qin, J. F. Kadla, *J. Appl. Polym. Sci.* **2012**, 126, E203-E212); (iv) tratamientos químicos (HCl 1- 6 M a 100 °C entre 2 y 6 h) para eliminar determinadas fracciones (PEG) de la lignina (J. Lin, S. Kubo, T. Yamada, K. Koda, Y. Uraki, *BioResources* **2010**, 7(4), 5634-5646). No obstante, el uso de tratamientos físicos, químicos y/o térmicos adicionales de purificación y/o modificación, o la mezcla con otros polímeros de sacrificio aumentan considerablemente el tiempo, el número de etapas y el coste del proceso.

La posibilidad de utilizar simplemente un agente/molécula estabilizante para diferentes tipos de lignina ha sido propuesta por Poeppel y col., quienes llevan a cabo la incubación/impregnación de los precursores, antes o después de la etapa de hilado en

fundido (melt-extrusion), con varias moléculas de entrecruzamiento (“crosslinkers”) para permitir la estabilización sin fusión hasta 2 °C/min (EP2644758A1). No obstante, el método de estabilización es completamente diferente, pues se refiere exclusivamente a la utilización de unas moléculas con estructura:



5

y requiere de una etapa de incubación a temperaturas relativamente bajas (0-20 °C) y de otra de pre-estabilización entre 20-60°C durante 10-60 min, previas a la principal a 240-260 °C. Por otro lado, el efecto del H₃PO₄ como agente promotor de la estabilización fue sugerido por Chenevey y col., quienes patentaron un método/proceso de preparación de fibras o films acrílicas estabilizadas mediante la incorporación de un agente estabilizante (el H₃PO₄ entre varias opciones) previa etapa de hilado (extrusión de la disolución), seguido de etapa de estabilización oxidativa entre 200-350 °C (US4002426A). Sin embargo, el proceso se describe exclusivamente para fibras acrílicas, cuya composición química y mecanismos de polimerización, estabilización y carbonización son bien diferentes al de los polímeros naturales, como la lignina. Además, en ambos casos el método de hilado y, por tanto, las dimensiones y otras propiedades finales de los materiales resultantes son completamente diferentes a los que aquí se reivindican.

Durante la etapa de carbonización a elevadas temperaturas y en ausencia de oxígeno, se produce una descomposición química de los precursores carbonosos junto con una reestructuración/ordenamiento de los átomos de carbono para dar lugar a dominios ordenados de anillos aromáticos. El grado de ordenamiento aumenta con la temperatura y el tiempo de tratamiento térmico. En el caso de las fibras de lignina preparadas por electrohilado, además, el incremento de la temperatura durante la etapa de carbonización produce un desarrollo considerable de la microporosidad y, por tanto, un aumento de su área superficial específica hasta valores de 1100-1200 m²/g a 900 °C (Ruiz-Rosas, J. Bedia, M. Lallave, I.G. Loscertales, A. Barrero, J. Rodríguez-Mirasol, T. Cordero. *Carbon*, **2010**, 48(3), 696-705). A pesar de obtener estas áreas relativamente elevadas, para mostrar buenas prestaciones en multitud de aplicaciones se necesita normalmente una mayor área superficial y/o una porosidad adecuada. La obtención de fibras y estructuras fibrilares activadas o con un elevado desarrollo de la porosidad ha

30

sido ampliamente estudiada. Dichas propiedades se han obtenido convencionalmente mediante una etapa de activación química tras la impregnación del precursor en forma fibrilar con un agente adecuado (NaOH, KOH, H₃PO₄, ZnCl₂, etc.) o activación física de las fibras carbonizadas, consistente en pasar un gas inerte (CO₂) u oxidante (vapor de agua) a elevadas temperaturas (800-900 °C). Mediante estos tratamientos se han preparado fibras de carbón activado (FCAs) con áreas (2000-3000 m²/g) que igualan o superan las de los carbones activados en forma granular o polvo, pero además de ser preparadas por otros métodos y tener dimensiones mucho mayores requieren etapas adicionales de impregnación-secado y/o activación física, y cantidades de agente activante mayores. En el caso particular de la lignina hilada por melt-extrusion, se han obtenido FCAs mediante activación con vapor de H₂O a 900 °C de hasta 3000 m²/g, igualando los de otras FCAs preparadas a partir de otros precursores y, por tanto, demostrando el potencial de la lignina para la preparación de este tipo de materiales. No obstante, además de utilizar un método de hilado diferente y obtener fibras con diámetros entre 3 y 4 veces superiores a los que aquí se reivindican, para obtener tales desarrollos de la porosidad utilizaron una etapa de activación adicional, a elevadas temperaturas, y con un mecanismo físico totalmente diferente a los que aquí se reivindican.

Respecto al efecto del H₃PO₄ durante la etapa de carbonización, Moore y col. propusieron un método/proceso de carbonización de precursores fibrilares carbonosos (en general) tratados con H₃PO₄ o derivados, en el que actúan como catalizadores de las transformaciones pirolíticas durante la carbonización y como agentes que mejoran las propiedades físicas y el rendimiento de los materiales carbonosos finales (*US3527564A*). No obstante, dichas propiedades y efectos son diferentes a los que aquí se reivindican, pues no describe efectos de activación referidos al desarrollo de la porosidad ni químicos, y el método no puede extenderse al proceso de electrohilado. Por otro lado, De La Pena y col. patentaron un método/proceso de preparación de fibras o films de CA a partir de la carbonización y posterior activación de fibras de celulosa en una atmósfera inerte entre 200 y 1100 °C (ambas etapas), en el que, previamente a la activación, el material celulósico o carbonizado se impregna con un compuesto que contiene átomos de boro y otro con átomos de fósforo, de forma que la impregnación aumenta la velocidad de activación y, por tanto, reduce el tiempo de activación, para conseguir áreas por encima de 700 m²/g (máxima reflejada, 1629 m²/g) (J.M.D. De La Pena, R.A. Roberts *US5202302 1993*). En este caso, sin embargo, además de no incluir el proceso específico

de electrohilado (con sus requisitos y peculiaridades), la activación y carbonización se llevan a cabo como dos etapas diferentes y se describe un efecto en la velocidad de activación que nada tiene que ver con el proceso de estabilización termo-oxidativa para evitar la fusión de los materiales fibrilares termoplásticos.

5 Más reciente, Baker propone un método/proceso muy general de preparación de fibras de CA a partir de precursores naturales y/o renovables, incluyendo el mezclado de dichos precursores con un agente químico activante, su procesado de hilado en fibras (co-spinning) y su tratamiento térmico para llevar a cabo la carbonización y activación en una sola etapa (*US8377843B2*). En la descripción detallada habla del electrohilado como
10 posible técnica y propone la lignina y el H_3PO_4 como sus ejemplos “preferidos“. El inventor indica 3 efectos del H_3PO_4 : promotor de la carbonización a baja temperatura (400-500 °C), retardante de llama aumentando el rendimiento en carbono y asistente (favorecedor) del proceso de extrusión, además de mencionar que el hecho de utilizar temperaturas más bajas y la posibilidad de carbonizar y activar en una etapa suponen
15 ahorros energéticos y procesados más cortos. Aunque podría parecer que esta invención reduce la novedad del procedimiento que aquí se reivindica, su existencia justifica aún más la actividad inventiva de éste. Esto puede explicarse a partir de varios detalles y consideraciones muy importantes. Y es que, además de no reivindicar nada de lo anterior, el inventor propone un ejemplo profético (“Prophetic example“) con unas relaciones de
20 impregnación lignina/ H_3PO_4 preferidos desde 1/0.5 a 1/3, y la extrusión convencional y/o extrusión en fundido como técnicas de hilado. Es decir, el inventor describe procesos y efectos y propone relaciones de impregnación (convencionales y muy estudiadas) y otras condiciones experimentales (métodos tradicionales y más conocidos para la preparación de fibras) que se deducen fácilmente del estado del arte (por eso no las reivindica), para
25 finalmente terminar reivindicando y protegiendo los materiales finales en sí (fibras de carbono activadas), preparadas a partir de precursores naturales, tratando de abarcar todas las propiedades posibles que uno pueda pensar o imaginar: materiales con una distribución de tamaños de poro desde 2 a 100 nm o predominantemente microporosas, mesoporosas o macroporosas, y conteniendo una gran variedad de heteroátomos
30 incorporados a la estructura carbonosas y al menos un metal disperso (Pt, Pd, Ni, Fe, Cr, Ti) sobre la totalidad de la estructura de dichas fibras. En este sentido, aunque el autor trata de hablar también del proceso de electrohilado y de la lignina y el H_3PO_4 , como ejemplos preferidos, las relaciones de impregnación que propone son exactamente las

que no permiten e imposibilitan el proceso de electrohilado (al menos, en base al procedimiento aquí propuesto y a los conocimientos de sus inventores). Por este motivo, probablemente el autor no aporta ningún detalle de este procedimiento de síntesis ni de sus condiciones de operación y, evidentemente, no lo reivindica (importante de resaltar de nuevo), pues no es fácil de llevar a cabo ni deducir cómo hacerlo. Por otro lado, no describe ningún efecto magnificado ni novedoso del H_3PO_4 en las etapas de estabilización y activación o en la resistencia a la oxidación (ni nada relacionado con las gasificaciones controladas en presencia de O_2) y, cuando reivindica la funcionalización de las estructuras carbonosas, sólo habla de N y S y que lo hace exclusivamente a partir de moléculas heterocíclicas, lo cual llama mucho la atención debido a la ampliamente conocida incorporación de P en los procesos de activación con H_3PO_4 . Todo esto parece indicar que no ha hecho los experimentos que describe y no conoce, por tanto, lo que sucede (lo deduce); y al mismo tiempo termina de confirmar que, incluso de haber realizado algún experimento, no lo ha llevado a cabo con las estructuras fibrilares con propiedades únicas obtenidas exclusivamente por electrohilado.

La participación del método de electrohilado en la preparación de fibras de carbono activadas ha sido menos explorada. Sakurai y col. han patentado unas fibras de carbón activado con poros comprendidos entre 0.1 y 200 nm y diámetro por debajo de 1000 nm, el método para fabricarlas y su aplicación en supercondensadores y pilas de combustible (*EPI666649A1*). Dicho método consta del electrohilado de fibras de PAN o el hilado por fundido (melt-extrusion) de breas de petróleo o mesofase con un agente plastificante, que es seguidamente eliminado, para obtener fibras con diámetros por debajo de 1000 nm, una etapa de estabilización en atmósfera oxidante, una etapa de carbonización y una etapa final de activación física con $\text{H}_2\text{O}(\text{v})$ o química con especies alcalinas. Aunque reivindica fibras de carbón activado con áreas superficiales específicas entre 100 y 50000 m^2/g , el mayor área que reporta es de 2200 m^2/g para unas fibras de 100 nm muy mesoporosas (43 % del vol. total poros) preparadas a partir de una mezcla PAN:KOH = 1:5 (800 °C, 30 min). Por otro lado, con activación física con $\text{H}_2\text{O}(\text{v})$ (850 °C, 1 h) obtiene 1300 m^2/g para una fibra de 100 nm y la mezcla Pitch:KOH = 1:5 (800 °C, 30 min) obtiene 980 m^2/g para una fibra de 200 nm. A pesar de posibilitar elevados grados de activación en fibras con diámetro tan pequeño, el método utiliza otros precursores y agentes plastificantes para (por eliminación durante el tratamiento térmico) reducir el tamaño de las fibras y, por otro lado, los procesos de activación son a posteriori

(tras la etapa de electrohilado), permitiendo cantidades mucho mayores de agente activante, por lo que para obtener materiales con propiedades parecidas a los que aquí se reivindican no solo requieren de un mayor número de etapas sino también de un mayor consumo de reactivos (agentes plastificantes y activantes) que deben encarecer el proceso global. Además, puesto que los procesos de activación química y física que utilizan son distintos a los de la presente invención, los materiales presentan propiedades texturales (distribución de tamaño de poros) diferentes y no pueden aprovecharse de los efectos de estabilización o resistencia a la oxidación que aquí se reivindican.

Por otro lado, la introducción de un agente activante en la disolución precursora sometida a electrohilado ha sido estudiada recientemente mediante el electrohilado de disoluciones de PAN y H_3PO_4 . En estos trabajos, se ha estudiado la introducción de H_3PO_4 para facilitar la grafitización y aumentar, por tanto, las propiedades mecánicas de las fibras (J.H Kim, B. Bajaj, S.J Yoon, S.H Kim, J.R Lee, *Compos. Res.* 2013, 26(3), 160-164) o para introducir grupos funcionales de fósforo (X. Yan, Y. Liu, X. Fan, X. Jia, Y. Yu, X. Yang, *J. Power Sources* 2014, 248(15) 745-751). Sin embargo, el potencial estabilizante, activante y/o de resistencia a la oxidación del H_3PO_4 introducido directamente de forma homogénea en las fibras mediante el proceso de electrohilado no ha sido observado ni reportado en este trabajo (ni en ninguno otro), probablemente por la enorme influencia del precursor carbonoso (por ejemplo, las propiedades de un polímero natural como la lignina, con un elevado contenido en oxígeno, son totalmente diferentes a las de uno sintético como el PAN). Finalmente, existe un único trabajo que describe el electrohilado de lignina con un agente activante (S. Hu, Y.-L. Hsieh, *J. Mater. Chem. A* **2013**, 1, 11279-11288), pero en este caso como agente activante se emplearon hidróxidos alcalinos (NaOH, KOH). Aunque se consigue desarrollar la porosidad en el material resultante, por un lado, la lignina que se utiliza en este trabajo es „modificada“ y se requiere al menos un 10 % de polímero plastificante (PEO) para poder llevar a cabo el proceso de electrohilado; y por otro lado, estos agentes activantes no mejoran el proceso de estabilización, no aumentan la resistencia a la oxidación (incluso la deben disminuir) y no se consiguen áreas superficiales por encima de los $1400 \text{ m}^2/\text{g}$.

La reactividad de diversos precursores y materiales carbonosos con oxígeno ha sido ampliamente estudiada en la bibliografía, principalmente para la introducción de grupos oxigenados o bien para estudiar y optimizar su resistencia a la oxidación. La oxidación mediante oxígeno (aire) es una reacción exotérmica cuya velocidad de

reacción es difícil de controlar. Como resultado, y a diferencia de la activación física con CO₂ o vapor de agua, el oxígeno molecular (aire) consume los materiales carbonosos desde la parte externa, sin penetrar en el interior del material carbonoso y, por tanto, sin desarrollar significativamente o incluso disminuyendo su porosidad. No obstante, la
5 activación mediante oxígeno (aire) puede llevarse a cabo a bajas temperaturas (normalmente a T<500 °C) o mediante etapas sucesivas de oxigenación-carbonización tras una etapa inicial de. No obstante, y a diferencia del efecto de la presente invención, en estas condiciones no se consiguen activaciones muy significativas y, a mayores/elevadas temperaturas, el resultado es un consumo rápido del material
10 carbonoso, el cual es más acusado cuanto menor sea el tamaño/diámetro de partícula/fibra y/o al aumentar su superficie específica (su reactividad).

La preparación de fibras de carbono activadas con elevada resistencia a la oxidación tiene gran importancia para varias de sus aplicaciones, como la catálisis o la electroquímica. En este sentido, es ampliamente conocido que la presencia de grupos
15 halogenados, de boro y de fósforo aumentan la resistencia frente a la oxidación de los materiales carbonosos (J.M. Rosas, R. Ruiz-Rosas, J. Rodríguez-Mirasol, T. Cordero. *Carbon* **2012**, 50, 1523–1537) y han sido ampliamente utilizados como retardantes de llama (*US3294489A*). Así, algunos autores han propuesto/patentado algunas fibras de carbono con elevada resistencia a la oxidación y su método de preparación. Saito y col.
20 reivindicaron la introducción conjunta de distintos compuestos de Zn y/o Ca (≥ 100 ppm) y P y/o B (≥ 50 ppm) en cualquier fase/etapa del proceso global de preparación de fibras de carbono a partir de fibras acrílicas, resultando en una elevada resistencia mecánica y a la oxidación, de forma que durante un tratamiento de 3 h a 500 °C, las fibras sufrían una disminución de la masa < 20 wt% (*US4197279A*). Sin embargo, la patente solo va
25 dirigida para fibras acrílicas y no contempla las ventajas del método de electrohilado para introducir el agente directamente en materiales de reducidas dimensiones, ni el de permitir la gasificación controlada a elevadas temperaturas en atmósferas conteniendo O₂.

Por otro lado, diversos autores han observado que la impregnación con H₃PO₄
30 aumenta el rendimiento de carbonización y el grado de activación con CO₂ de fibras derivadas del Nomex. Fukuda y col. patentaron un proceso de preparación de fibras de carbón activado a partir de fibras de celulosa impregnadas con compuestos de fósforo (de 0.5 a 20 % wt.) que, tras un tratamiento térmico a 200–350 °C, eran sometidas a una etapa

de activación entre 450-1000 °C en una atmósfera conteniendo al menos un 5 % de H₂O(v) hasta que la pérdida de masa estuviera entre 65 y 95 % (US3969268A). Estos autores proponen que el compuesto de fósforo favorece/promueve notablemente la activación con H₂O(v), acortando el tiempo requerido para la activación. Sin embargo, y como comentábamos, la introducción de este tipo de grupos de P no se ha aplicado/estudiado para permitir/mejorar/controlar el desarrollo de la porosidad de los materiales carbonosos en presencia de gases conteniendo O₂, (menos aún, a elevadas temperaturas y tampoco directamente durante la etapa de carbonización).

Como se puede observar a partir de esta extensa bibliografía, a pesar de las ventajas del método de electrohilado para la preparación de fibras de lignina con diámetros mucho menores a los obtenidos mediante otras técnicas, el proceso global hasta la obtención de los materiales fibrilares carbonosos todavía requiere una etapa de termoestabilización muy lenta (sin la ayuda de etapas adicionales de modificación y/o post-impregnación de algún estabilizante). Por otro lado, los materiales obtenidos no muestran directamente las propiedades necesarias como para tener un valor añadido suficiente y/o comparable, por lo que necesitan de etapas adicionales de activación, gasificación y/o funcionalización que, además de ralentizar, aumentar el consumo de reactivos y complejidad y encarecer el proceso, pueden comprometer la estructura fibrilar. Además, independientemente del coste del proceso global, no existen materiales fibrilares carbonosos obtenidos a partir de lignina con propiedades únicas y/o con unas prestaciones superiores para una aplicación dada. Todas estas desventajas limitan su comercialización y aplicación a escala industrial. En consecuencia, la obtención de fibras y otras estructuras fibrilares carbonosas con propiedades avanzadas y, por tanto, de elevado valor añadido, a partir de lignina, otros recursos renovables y/u otros residuos orgánicos altamente contaminantes mediante procesos más rápidos y sencillos/directos constituyen grandes desafíos que, de ser total o parcialmente superados/conseguidos, supondrían enormes beneficios medioambientales y una considerable reducción de los costes de su fabricación, favoreciendo o posibilitando su comercialización y aplicación a escala industrial.

Por otro lado, independientemente del precursor y del proceso de activación utilizado para desarrollar sus propiedades texturales, la extensión y el grado de activación del material carbonoso fibrilar dependen en gran medida de su diámetro, de forma que para obtener áreas del orden de 2000-3000 m²/g se requieren normalmente fibras con

diámetros suficientemente anchos (por encima de 5-10 micras), además de elevadas cantidades de agente activante. En consecuencia, resulta muy complicado obtener fibras de carbón activado con diámetros comprendidos entre los cientos de nanómetros y 5 micras y que al mismo tiempo muestren áreas superficiales por encima de los 1500 m²/g (hasta ahora, el único conocido por los autores de la presente invención es el mencionado anteriormente de Sakurai, que consigue fibras de 2200 m²/g a partir de fibras de PAN y su posterior activación con KOH).

DESCRIPCIÓN DE LA INVENCIÓN

10

La presente invención, que viene a dar respuesta y solución a los problemas señalados anteriormente y no resueltos en el estado de la técnica, se refiere a materiales fibrilares carbonosos de propiedades optimizadas, entre otros materiales fibrilares carbonosos con superficie específica y resistencia a la oxidación elevadas, a los procedimientos de obtención de dichas partículas o materiales de propiedades optimizadas, así como a aplicaciones de dichas partículas o materiales y/o de sus procedimientos de obtención.

15

De este modo, un objeto de la presente invención se refiere a procedimientos de obtención de partículas y materiales carbonosos de propiedades optimizadas a partir de una mezcla de lignina como precursor carbonoso y H₃PO₄ como agente químico.

20

Un aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere que la lignina como precursor carbonoso es lignina tipo Alcell (esto es, extraída mediante el método Alcell).

25

El uso de H₃PO₄ como agente químico conforme a la presente invención permite acelerar y/u optimizar la etapa de estabilización. Acelerar la etapa de estabilización de las estructuras fibrilares en condiciones inertes u oxidativas, previa a su etapa de carbonización, permite evitar la fusión/colapso de la estructura fibrilar, y por otro lado, controlar el grado de ensanchamiento y/o la interconexión por fusión de las estructuras fibrilares para dar lugar a entramados tridimensionales, mediante el control de las condiciones experimentales de dicho proceso de estabilización, tales como velocidad de calentamiento (principalmente), la temperatura y tiempo de estabilización, la concentración de aire, etc.

30

Asimismo, el uso de H₃PO₄ como agente químico conforme a la presente invención permite inducir, acelerar y/u optimizar el proceso de activación química

carbonosos). En una realización de dicho aspecto de la invención el *electrospinning* o el electrohilado se realiza a temperatura ambiente. Una realización de dicho aspecto de la invención comprende opcionalmente la adición de polímeros facilitadores del *electrospinning* o del electrohilado.

5 Un aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere a que el procedimiento de obtención de partículas y materiales carbonosos de propiedades optimizadas comprende, teniendo como punto de partida el producto del *electrospinning* o del electrohilado de la mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, una etapa de calentamiento utilizando una única atmósfera
10 comprendiendo los procesos de estabilización, activación química y carbonización. En una realización de dicho aspecto la atmósfera sería una atmósfera inerte (N_2). En otra realización de dicho aspecto la atmósfera sería una atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2). En una realización de dicho aspecto de la invención en una atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2) el procedimiento
15 comprendería, además de los procesos de estabilización, activación química y carbonización, un proceso de gasificación parcial.

Otro aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere a que el procedimiento de obtención de partículas y materiales carbonosos de propiedades optimizadas comprende, teniendo como punto de partida el producto del *electrospinning*
20 o del electrohilado de la mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, una etapa de estabilización y una etapa de carbonización. En una realización de dicho aspecto de la invención, dichas etapas de estabilización y de carbonización se realizan en atmósferas diferentes. En una realización de dicho aspecto de la invención, la etapa de estabilización se realiza en una atmósfera oxidante (aire o
25 cualquier mezcla N_2/O_2), y la etapa de carbonización, que comprende un proceso previo de activación química, se realiza en una atmósfera inerte (N_2). En una realización de dicho aspecto de la invención, la etapa de estabilización se realiza en una atmósfera inerte (N_2), y la etapa de carbonización, comprendiendo proceso previo de activación química y un proceso posterior de gasificación parcial, se realiza en una atmósfera
30 oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2). En una realización de dicho aspecto de la invención, la etapa de estabilización se realiza en una atmósfera oxidante (aire o cualquier mezcla N_2/O_2), y la etapa de carbonización, comprendiendo un proceso previo de activación química, en una atmósfera oxidante diferente a la empleada para la etapa de

estabilización (esto es, cualquier mezcla N_2/O_2 diferente a la empleada para la etapa de estabilización).

Otro aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere a que el procedimiento de obtención de partículas y materiales carbonosos de propiedades optimizadas comprende, teniendo como punto de partida el producto del *electrospinning* o del electrohilado de la mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, una etapa de estabilización-carbonización y una etapa de gasificación parcial posterior. En una realización de dicho aspecto de la invención, dichas etapas de estabilización-carbonización y de gasificación parcial se realizan en atmósferas diferentes. En una realización de dicho aspecto de la invención, la etapa de estabilización-carbonización se realiza en una atmósfera inerte (N_2), y la etapa de gasificación parcial se realiza en una atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2). En una realización de dicho aspecto de la invención, las etapas de estabilización-carbonización y la etapa de gasificación parcial se realizan en una atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2).

Otro aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere a que el procedimiento de obtención de partículas y materiales carbonosos de propiedades optimizadas comprende, teniendo como punto de partida el producto del *electrospinning* o del electrohilado de la mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, tres etapas sucesivas, de estabilización, carbonización y gasificación parcial. En una realización de dicho aspecto de la invención, dichas etapas se realizan en atmósferas diferentes. En una realización de dicho aspecto de la invención, la etapa de estabilización se realiza en una atmósfera oxidante (aire o cualquier mezcla N_2/O_2); la etapa de carbonización, comprendiendo una etapa previa de activación química, se realiza en una atmósfera inerte (N_2); y la etapa de gasificación parcial se realiza en una atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2).

En una realización de dicho primer objeto, previo a, en su caso, una etapa de gasificación parcial, se dejan enfriar a temperatura ambiente las partículas o el material fruto de etapas previas a iniciar un nuevo proceso de calentamiento para la realización de dicha etapa de gasificación parcial.

Otro aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere al uso de un dispositivo, similar al descrito en *ES2326455A1*, de forma que la mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, debidamente disuelta mediante un

disolvente oportuno, se fuerza a través de un tubo capilar localizado en el interior de otro tubo capilar concéntrico con él; donde un disolvente apropiado se fuerza a través del espacio anular existente entre ambos tubos; donde al aplicar una diferencia de potencial entre los tubos capilares (conectados al mismo potencial) y un electrodo de referencia se forma un menisco electrificado consistente en el menisco cónico de la disolución precursora y una capa de disolvente que lo rodea; donde aguas abajo del menisco electrificado se forma un chorro coaxial consistente en el chorro de la disolución rodeado por la capa de disolvente; donde la distancia entre el extremo del capilar interior y el electrodo de referencia varía entre 1 mm y 1 m; donde la diferencia de potencial aplicado entre ambos electrodos varía entre 1V y 100 kV; donde los caudales de la disolución y el disolvente que circulan por los capilares están comprendidos entre 0.001 ml/h y 10000 ml/h; donde el diámetro del chorro coaxial está comprendido entre 900 micras y 5 nanómetros.

Otro aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere al uso de un dispositivo, similar al descrito en *ES2326455A1*, de forma que la mezcla de lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente químico, debidamente disuelta mediante un disolvente oportuno, se fuerza a través del espacio anular intermedio que dejan tres tubos capilares situados de modo concéntrico; donde por el tubo más interior se fuerza un líquido inerte, que no cambia de fase durante el proceso; donde un disolvente volátil, apropiado, se fuerza a través del espacio anular existente entre los dos tubos más exteriores; donde al aplicar una diferencia de potencial entre los tubos capilares (conectados al mismo potencial) y un electrodo de referencia se forma un menisco electrificado con una estructura en la que el menisco cónico de la disolución precursora está rodeado por una capa de disolvente y contiene en su interior el menisco de líquido inerte; donde los chorros que emanan de los vértices de los meniscos dan lugar a un chorro coaxial de tres líquidos en los que la disolución precursora rodea al líquido inerte y es a su vez rodeada por una capa de disolvente; donde la distancia entre el extremo del capilar interior y el electrodo de referencia varía entre 1 mm y 1 m; donde la diferencia de potencial aplicado entre ambos electrodos varía entre 1V y 100 kV; donde los caudales de la disolución y el disolvente que circulan por los capilares están comprendidos entre 0.001 ml/h y 10000 ml/h; donde el diámetro del chorro coaxial está comprendido entre 900 micras y 5 nanómetros.

Otro aspecto de dicho primer objeto de la invención se refiere al uso de un dispositivo, similar al descrito en *ES2326455A1*, donde el líquido inerte se sustituye por otro (polímero, sol-gel, etc.) capaz de solidificar, de modo que se obtengan fibras coaxiales formadas por un material polímero o cerámico rodeado por una capa de lignina.

5 Un segundo objeto de la presente invención se refiere a partículas y materiales carbonosos de propiedades optimizadas obtenidos mediante cualquiera de las variantes del procedimiento, y a partir de cualquiera de las variantes que constituyen el primer objeto de la invención. Una realización de este aspecto de la invención se refiere a materiales fibrilares carbonosos, particularmente materiales fibrilares carbonosos
10 porosos. Los materiales fibrilares pueden tener un grado de ensanchamiento y/o mostrar un grado de interconexión determinado mediante el control de las condiciones experimentales del proceso de estabilización, tales como velocidad de calentamiento (principalmente), la temperatura y tiempo de estabilización, la concentración de aire, etc. Los materiales fibrilares pueden ser rígidos, huecos o coaxiales. Los materiales fibrilares
15 pueden ser lineales o ramificadas y/o con áreas superficiales específicas entre 100 y 4000 m²/g, principalmente microporosas o mesoporosas o con una determinada distribución de microporos y mesoporos, con contenidos en O de hasta 30 % y de P de hasta 15 %, y una elevada resistencia a la oxidación térmica (hasta 600 °C) y electroquímica (hasta 1.6 V frente a un electrodo de referencia Ag/AgCl/Cl-(sat.) en una disolución de H₂SO₄)

20 Una realización de este aspecto de la invención se refiere a nanopartículas. Una realización de este aspecto de la invención se refiere a submicropartículas. Una realización de este aspecto de la invención se refiere a micropartículas.

Un tercer objeto de la presente invención se refiere a la aplicación de dichas partículas y materiales que constituyen el segundo objeto de la presente invención, por
25 ejemplo como adsorbentes, catalizadores, soporte de catalizadores y/o electrodos en supercondensadores, baterías, pilas de combustible, sensores y/u otras aplicaciones electroquímicas.

Conforme a la descripción general anterior, la invención se refiere, entre otros, a un procedimiento en el que se electrohila una mezcla de lignina como precursor
30 carbonoso y H₃PO₄ como agente químico, la cual, una vez dispersada homogéneamente en el material compuesto electrohilado, presenta propiedades adecuadas para acelerar, simplificar y/o mejorar las diversas etapas de conversión de los precursores electrohilados en sus correspondientes productos carbonizados (estabilización,

carbonización, activación química y/o física (gasificación)). De esta forma, mediante el nuevo procedimiento que aquí se reivindica no sólo se acelera o simplifica, reduciendo el consumo de reactivo activante y/o el número de etapas, el proceso global de fabricación de estructuras fibrilares carbonosas, sino que también, se obtienen materiales fibrilares carbonosos con propiedades avanzadas y/o únicas (en su conjunto).

El electrohilado de la mezcla precursor/especie química se lleva a cabo a temperatura ambiente y sin aditivos poliméricos, utilizando un dispositivo coaxial similar al reivindicado en una invención previa (*ES2326455B2*). No obstante, tanto las propiedades de la mezcla precursora como del material compuesto electrohilado y/o finalmente carbonizado, así como las condiciones experimentales del proceso de electrohilado y las etapas térmicas posteriores, son totalmente novedosas y únicas. Debido a la presencia de especies químicas, que aumentan la concentración y normalmente con propiedades ácido-base, redox, etc., las disoluciones mezcla presentan viscosidades y conductividades relativamente elevadas que requieren un control preciso de las condiciones de operación (caudales y voltajes relativamente elevados) para permitir un proceso de electrohilado que, por tanto, queda limitado exclusivamente a mezclas con bajas proporciones de H_3PO_4 (desde un 1% de la cantidad de lignina y hasta 60 ó 70%, normalmente hasta alrededor de un 50 % de la cantidad de lignina).

En el procedimiento que aquí se reivindica, el electrohilado produce materiales fibrilares compuestos de dimensiones muy pequeñas (diámetros hasta 5 μm) y, encontrándose homogéneamente mezcladas con el precursor carbonoso, el H_3PO_4 produce directamente 3 efectos en el proceso de conversión de los precursores poliméricos hilados en sus correspondientes estructuras carbonosas finales: (i) permiten acelerar (hasta 50 veces) y/u optimizar (permitiendo una mayor variedad de condiciones y/o reduciendo la temperatura) la etapa de estabilización evitando totalmente o mejorando el control de la fusión/hinchamiento parcial de dichas estructuras; y/o (ii) permiten activar químicamente dichas estructuras directamente durante la etapa de carbonización a diferentes temperaturas (450-1100 °C, preferentemente 500-1000 °C); y (iii) aumentando su resistencia a la oxidación, permite gasificar parcialmente y de forma controlada a elevadas temperaturas ((450-1100 °C, preferentemente 500-1000 °C), y bajo diferentes atmósferas oxidantes con O_2 , dichos materiales durante o tras la etapa de carbonización a diferentes temperaturas ((450-1100 °C, preferentemente 500-1000 °C).

Como resultado de los efectos anteriores, además, se amplía considerablemente la versatilidad con la que se puede llevar a cabo la fabricación de materiales fibrilares de carbono a partir de la técnica de electrohilado. Así, en el procedimiento que aquí se reivindica, la transformación térmica de los materiales compuestos electrohilados (precursores) en sus correspondientes estructuras carbonosas puede llevarse a cabo en 1-3 etapas a través de 6 procesos diferentes según las siguientes modalidades: (i) una única etapa estabilización-carbonización utilizando una única atmósfera, inerte (N_2) u oxidante (mezclas N_2/O_2); (ii) dos etapas consistentes en una etapa de estabilización-carbonización en atmósfera inerte (N_2), seguido de una etapa adicional posterior de gasificación parcial controlada en atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2); (iii) dos etapas sucesivas de estabilización y carbonización llevadas a cabo en atmósferas diferentes (inerte + oxidante u oxidante + inerte); y (iv) tres etapas sucesivas de estabilización, activación-carbonización y gasificación parcial llevadas a cabo en atmósferas diferentes (oxidante + inerte + oxidante (mezclas N_2/O_2)).

También es objeto de la presente invención los materiales fibrilares carbonosos fruto de realizar el procedimiento que constituye el primer objeto de la invención en cualquiera de sus variantes, no habiéndose descrito en el estado de la técnica la obtención de dichas propiedades físico-químicas conjuntamente mediante otras técnicas y/o procedimientos. Atendiendo a su morfología y dimensiones, los materiales fibrilares carbonosos pueden ser lineales o ramificados y/o interconectados, y presentan diámetros entre 100 nm y 5 μm . Por otro lado, mediante la elección adecuada de las condiciones experimentales, la introducción de especies químicas estabilizantes permite controlar el grado de ablandamiento/fusión parcial de las estructuras fibrilares en intervalos de temperatura más amplios y a velocidades de calentamiento considerablemente mayores, dando lugar a diversas estructuras interconectadas tridimensionales y a sus réplicas carbonosas. Atendiendo a su estructura, los materiales pueden ser simples (rígidos) o huecos, aunque también pueden ser de tipo coaxial, en las que el material carbonoso recubre o es recubierto coaxialmente por otro material distinto, que puede ser indistintamente de tipo carbonoso, polimérico o cerámico. Atendiendo a sus propiedades texturales, los materiales pueden ser microporosos (diámetro del poro entre 0,7 – 2,0 nm) (con volúmenes de hasta 1.5 cm^3/g), mesoporosos (2,0 – 50 nm) (volúmenes de hasta 0.5 cm^3/g) o presentar una determinada distribución de tamaños de poros que les confieren una elevada superficie específica desde 500 a 3000 m^2/g . Atendiendo a su química y

reactividad, los materiales fibrilares carbonosos pueden incorporar diversos heteroátomos o funcionalidades del propio precursor y/o H_3PO_4 o de la atmósfera reactiva, como oxígeno (desde 0.01 hasta 30 %) y fósforo (desde 0.1 hasta 15 %), con propiedades ácido-base, oxido-reducción (redox), complejantes, intercambiadoras, promotoras de la conductividad, actividad catalítica, resistencia a la oxidación, etc. para diversas aplicaciones. En particular, los materiales presentan cierta resistencia a la tracción y/o deformación (propiedades mecánicas) y una elevada resistencia a la oxidación, soportando temperaturas de hasta 600 °C en presencia de aire, previa gasificación. Además, los materiales fibrilares compuestos que aquí se reivindican pueden doparse adicionalmente con partículas catalíticas o conductoras (metálicas, cerámicas, carbonosas) u otros materiales micro- o nanoestructurados, cuyo objeto sea la modificación de la estructura y propiedades finales de las estructuras fibrilares de carbono obtenidas a partir de las mezclas precursor/especie química.

Aunque algunos de los efectos en la estabilización, activación, simplificación de etapas y en las propiedades de los materiales fibrilares finales pudieran ser esperables o deducibles a partir de sus propiedades y/o del estado del arte de la preparación de materiales carbonosos, resultan totalmente novedosos por ser efectos considerablemente magnificados, ventajosos y/o nunca reportados a partir de cantidades relativamente pequeñas de H_3PO_4 , que no sólo limitan la viabilidad y hacen exclusivo el proceso de electrohilado que aquí se reivindica, sino que se distribuyen homogéneamente por toda la estructura (externa e interna) de unas estructuras fibrilares de dimensiones muy pequeñas, a escala micro- y sub-micrométrica, y muy accesibles a las atmósferas en las que reaccionan.

Aunque la inclusión de especies activantes y/o promotoras de la resistencia a la oxidación como el H_3PO_4 en el procedimiento de electrohilado de disoluciones de lignina pudiera parecer fácilmente deducible a partir del estado de la técnica, el procedimiento aquí reivindicado presenta gran actividad inventiva por diversos aspectos muy importantes:

A) En primer lugar, frente a la invención previa de electrohilado de disoluciones de lignina (*ES232645B2*):

(i) en la que se reivindica (tercera reivindicación) que “la disolución de lignina se dopa con partículas catalíticas u otros materiales nanoestructurados para modificar las propiedades de las fibras de carbono obtenidas a partir del tratamiento térmico de las de

lignina”, la presente invención reivindica la mezcla o dopado de la lignina con H_3PO_4 que, no sólo afecta a las propiedades finales de las fibras de carbono, sino que, además, participa activamente y afecta determinadamente a las etapas de estabilización y carbonización. Entre estos efectos superiores o ventajosos, jamás observados, cabe destacar que el H_3PO_4 disminuye considerablemente el tiempo (de 3 días 11 horas a 1 h 30 min, unas 50 veces) y la temperatura (de 200 a 150 °C) de estabilización; simplifica el número de etapas y la cantidad de agente activante, de forma que pueden llevarse a cabo durante un misma etapa de calentamiento los procesos de estabilización, activación química, carbonización y/o activación física; y, por tanto, reduce el coste (energético, económico y/o de contaminación) del proceso global de fabricación; y, al mismo tiempo, los procesos de activación química y física (en presencia de cantidades controladas de O_2 a elevadas temperaturas) durante o tras la gasificación dan lugar a estructuras con áreas superficiales significativamente mayores (hasta 3000 m^2/g frente a los 700 m^2/g en ausencia de dichas especies) y con una mayor variedad de propiedades texturales y químicas, como la presencia de grupos superficiales de fósforo que aumentan considerablemente la resistencia a la oxidación.

(ii) el comportamiento y preparación de disoluciones lignina + etanol + fosfórico que aquí se reivindica es diferente al de disoluciones lignina + etanol (de la invención previa) en términos de concentración, viscosidad y conductividad eléctrica, etc., de forma que las condiciones experimentales de electrohilado (velocidad de flujo, voltaje, distancia punta colector, etc.) son distintas y más distintas cuanto mayor es la proporción de H_3PO_4 .

(iii) tras la evaporación del etanol, las fibras de lignina/fosfórico electrohiladas se comportan de una manera totalmente distinta a las de lignina pura (de la invención previa) en lo que se refiere a la velocidad de calentamiento, temperaturas de estabilización y carbonización, estabilidad química, etc.

B) En segundo lugar, aunque el efecto activante y otras propiedades del H_3PO_4 en la preparación y las características de los carbones activados han sido ampliamente estudiados, los observados en la estabilización, activación química y aumento de la resistencia a la oxidación en el procedimiento que aquí se reivindica son de nuevo totalmente novedosos. Considerando que los efectos conocidos del H_3PO_4 sólo son significativos cuando la relación precursor/ H_3PO_4 es igual o superior a 1/1 (1/2, 1/3, etc.) y que dichas mezclas no pueden ser electrohiladas (por la gran inestabilidad del cono de

Taylor) ni estabilizadas sin que las estructuras fibrilares colapsen por fusión, la novedad del procedimiento que aquí se reivindica se basa en el electrohilado de mezclas precursor/ H_3PO_4 con pequeñas cantidades de H_3PO_4 (hasta 1/0.5 como mucho) que, a diferencia de lo que cabría esperar, producen un efecto muy notable porque las dimensiones de las fibras son muy pequeñas y el H_3PO_4 está muy bien distribuido por toda la fibra y muy accesible a la atmósfera gaseosa reactiva. De esta forma, la propia limitación del método de electrohilado para electrohilar mezclas lignina/ H_3PO_4 con relaciones de impregnación que se consideran mínimas para obtener efectos apreciables, es la que ha permitido revelar que solo cuando se reducen las dimensiones del material precursor hasta valores cercanos o por debajo de las pocas micras y cuando la especie química está homogéneamente distribuida, no solo por su parte externa sino también por toda su estructura interna (ambos requerimientos exclusivamente factibles mediante el procedimiento que aquí se reivindica), entonces ha sido posible observar efectos magnificados (efectos muy superiores a pesar de utilizar cantidades muy inferiores) de la especie química, introducida en pequeñas cantidades mediante dicho método y empleando unas condiciones experimentales específicas.

C) Dicho esto, aunque existen trabajos e invenciones donde se estudia la estabilización de fibras de lignina con determinadas especies químicas o de otros precursores (acrílicos), incluso con H_3PO_4 , éstos se han llevado a cabo por el método de extrusión. De esta forma, tanto la naturaleza de la mezcla precursor/ H_3PO_4 como del método de hilado son bien distintos por lo que el procedimiento y los efectos y propiedades que aquí se reivindican son completamente diferentes y difícilmente deducibles a partir de los anteriores. Y es que el procedimiento que aquí se reivindica es el único que hasta ahora plantea y ha podido llevar a cabo con éxito el electrohilado de mezclas de lignina con H_3PO_4 y/o su transformación en materiales carbonosos. Para ello, si no se utiliza el fosfórico en las cantidades adecuadas y/o si las condiciones experimentales durante las etapas de electrohilado, estabilización y carbonización no se llevan a cabo exactamente como aquí se plantean, no se pueden obtener ni los materiales resultantes ni las novedades/ventajas del proceso de fabricación. Todas estas consideraciones son prueba de la gran dificultad y actividad inventiva del procedimiento reivindicado.

D) Finalmente, la presente invención describe las propiedades avanzadas obtenidas conjuntamente en los materiales fibrilares carbonosos, cuya obtención

mediante otros métodos no ha sido descrita en el estado de la técnica. Dicha amalgama de propiedades consiste en diámetros fibrilares del orden de las pocas micras o inferiores, elevadas áreas superficiales de hasta 3000 m²/g, y una rica química superficial con porcentajes variables de fósforo que aumentan considerablemente su resistencia a la oxidación. Considerando que al reducir el diámetro de las fibras resulta más complicado post-activarlas significativamente y/o funcionalizarlas sin romperlas o descomponerlas; que la post-impregnación de materiales fibrilares de pequeñas dimensiones con una determinada especie química tras la etapa de electrohilado y/o las de estabilización o carbonización conlleva la destrucción de la fibras y/o una distribución menos homogénea y exclusivamente externa, respectivamente, y por tanto, menos eficientes de dicha especie; la actividad inventiva radica en que solo el procedimiento que aquí se reivindica, en el que la especie química se disuelve y dispersa homogéneamente en pequeñas proporciones con el precursor carbonosos antes del proceso de electrohilado y, por tanto, antes de conformar las pequeñas dimensiones de los materiales, permite beneficiarse y optimizar los efectos de la especie química para obtener los materiales reivindicados.

BREVE EXPLICACIÓN DE LAS FIGURAS

- Figura 1. Imágenes SEM de fibras de lignina lineales (a) y ramificadas (b)
- Figura 2. Evolución de la velocidad de calentamiento e imágenes SEM de las fibras de lignina as-spun y estabilizadas a 0.05 °C/min y 1 °C/min (fundidas- microscopio óptico) y las de 1/0.3 as-spun y estabilizadas a 0.05 °C/min y 1 °C/min, 3 °C/min 4-5 °C/min.
- Figura 3. Isotherma del activado-1/0.3 (tras carbonización) comparada con la de lignina sin P
- Figura 4. Estabilidad + Gasificación (TG) e isoterma del gasificado-1/0.3 comparada con la de lignina sin P
- Figura 5. Funcionalización XPS del P(2p): Los materiales carbonosos resultantes presentan grupos superficiales de fósforo fuertemente anclados (1-3 wt%P -XPS) y elevados contenidos en oxígeno (5-20 wt%O -DTP).

DESCRIPCIÓN DETALLADA DE LA INVENCION

La presente invención reivindica un método que permite la fabricación de diversas
5 materiales fibrilares carbonosos con superficie específica y resistencia a la oxidación
elevadas mediante el electrohilado y posterior transformación térmica de materiales
compuestos formados por lignina como precursor carbonoso y H_3PO_4 como agente
químico estabilizante para acelerar la etapa de estabilización y/o capaz de inducir un
proceso de activación química durante la etapa de carbonización y que, aumentando la
10 resistencia frente a la oxidación/gasificación a elevadas temperaturas, permita una
gasificación parcial controlada de las fibras carbonosas en presencia de gases
conteniendo oxígeno durante o tras la etapa de carbonización, para reducir la duración y
simplificar su proceso de fabricación global y, al mismo tiempo, modular y optimizar sus
propiedades texturales, estructurales y/o químicas.

15 La preparación de disoluciones homogéneas de lignina como precursor carbonoso
y H_3PO_4 como agente químico es muy importante para poder llevar a cabo
satisfactoriamente la etapa de electrohilado. De este modo, para mezclas lignina/ H_3PO_4 ,
se añade una cantidad adecuada de H_3PO_4 sobre una masa determinada de lignina y, a su
vez, se vierte un volumen de disolvente apropiado, como por ejemplo etanol, sobre la
20 mezcla anterior lignina/ H_3PO_4 . A continuación, la mezcla se calienta, a volumen
constante, bajo agitación magnética a temperaturas por debajo del punto de ebullición del
disolvente. La agitación puede realizarse a diferentes velocidades (se recomienda entre
25 y 500 rpm), y es estrictamente necesaria durante un tiempo suficiente (se recomienda
un mínimo 2 h) para disolver los posibles aglomerados de precursor y agente químico y
25 obtener una mezcla homogénea, mientras que el calentamiento se requiere por la
dificultad de obtener una solución viscosa de lignina a temperatura ambiente.

La concentración y naturaleza del precursor, especie química y disolvente
(composición) de las disoluciones determinan su viscosidad y conductividad,
propiedades muy importantes que afectan enormemente al flujo de alimentación de la
30 mezcla y/o a la estabilidad y propiedades del cono de Taylor, que en definitiva, van a
determinar tanto el éxito del proceso de electrohilado como las ventajas en las etapas
térmicas posteriores y las propiedades de los materiales resultantes. En consecuencia, el
control preciso de ambos parámetros, viscosidad y conductividad, resulta de vital

importancia para el procedimiento que aquí se reivindica, y en mayor medida, considerando la gran influencia de las especies químicas en estos parámetros.

Debido a que es el componente mayoritario, la viscosidad de la disolución depende principalmente de la concentración del precursor carbonoso. No obstante, la naturaleza y concentración del agente químico puede jugar un papel muy importante. Así, agentes químicos sólidos (KOH, NaOH, ZnCl₂) y determinados líquidos (H₃PO₄ 85wt%. = 47 cP (20°C); H₂SO₄ 98wt%. = 20,5 cP (20°C); HNO₃ 68wt%. = 2,6 cP (20°C)) aumentan considerablemente la viscosidad de la disolución, mientras que los disolventes comunes la disminuyen (H₂O = 1,002 cP (20°C); Etanol = 1,201 cP (20°C); Acetona = 0,324 cP (20°C)). En particular, la presencia de H₃PO₄ aumenta enormemente la viscosidad de las disoluciones de lignina-etanol por lo que su cebado/alimentación al sistema de electrohilado debe realizarse rápidamente tras la agitación, cuando todavía están calientes, aprovechando así su menor viscosidad con la temperatura y facilitar su desplazamiento por los conductos y agujas de reducido diámetro. A continuación, las disoluciones se enfrían rápidamente hasta temperatura ambiente, pero el aumento de su viscosidad no impide ni dificulta el flujo controlado de la mezcla debido a la inercia adquirida tras el impulso inicial. Por otro lado, la conductividad de la disolución está determinada principalmente por la naturaleza del disolvente volátil, pero, igualmente, la adición de algunos agentes químicos (ácidos y bases sobre todo) puede afectar en gran medida y condicionar la estabilidad del cono de Taylor y, en consecuencia, las propiedades de las fibras.

Respecto al proceso de electrohilado, las disoluciones deben mostrar una conductividad eléctrica mínima como para deformar la disolución y generar el cono de Taylor, mientras que las concentraciones de precursor y agente químico deben ser las apropiadas para, por un lado, conseguir la viscosidad y el entrelazado molecular necesario y que la mezcla pueda hilarse, y por otro, para mantener un cono de Taylor estable que permita la eyección continua de un chorro de disolución que se transforma en fibras. En este sentido, al aumentar la concentración de H₃PO₄ aumenta considerablemente la conductividad de la disolución mezcla y, paralelamente, la inestabilidad y latiguelo del cono de Taylor, lo cual comienza a ser considerable para mezclas lignina/H₃PO₄ con una relación 1/0.5. Para mayores proporciones de H₃PO₄ el proceso de electrohilado no es factible (la viscosidad y la conductividad de la disolución son tan altas que no se puede aplicar un voltaje suficiente para que las fuerzas electro-

hidrodinámicas deformen el menisco, y el proceso de formación de fibras se interrumpe) e incluso aun obteniendo algunas fibras cortas, su calentamiento durante la etapa de estabilización produce el ablandamiento de fases de H_3PO_4 que funden y destruyen la estructura fibrilar. El valor máximo de viscosidad y/o conductividad dependen de la naturaleza y concentración de precursor carbonoso y agente químico, por lo que el electrohilado de diferentes mezclas requiere un conocimiento específico de cada sistema precursor/agente químico/disolvente.

Considerando todos estos factores, para la primera etapa de electrohilado del procedimiento objeto de la invención, la proporción de disolvente frente a precursor, por ejemplo de etanol frente a lignina, puede variar entre un 40% y un 60% de la masa total (de ambos) y la proporción de agente químico frente a precursor, por ejemplo de H_3PO_4 frente a lignina, entre un 1 % a un 50% de la masa total, lo que supone relaciones de impregnación lignina/ H_3PO_4 (1/x) con $x = 0.01-0.5$. No obstante, y dentro del intervalo de composiciones anterior, la concentración de agente químico deber ser la necesaria para inducir el efecto de estabilización, activación y resistencia a la oxidación deseados. Dichas concentraciones y/o composiciones de las disoluciones lignina + etanol + H_3PO_4 , con viscosidades y conductividades eléctricas específicas, necesarias para llevar a cabo con éxito el proceso de electrohilado no han sido reportadas y no pueden deducirse a partir del estado del arte en la técnica de electrohilado ni en la preparación de materiales carbonosos con H_3PO_4 , por lo que son reivindicadas en la presente invención. Para mayores proporciones de disolvente, la concentración del precursor y especie química disminuyen y sus moléculas no son capaces de mantenerse cohesionadas y producir un material fibrilar continuo ante el voltaje aplicado. En este caso, la disolución se atomiza en forma de electrospray para dar lugar a partículas esféricas compuestas tipo precursor/agente químico con diámetros similares a los de las fibras. Por ejemplo, para las mezclas lignina/ H_3PO_4 /etanol esto sucede para porcentajes de etanol superiores al 60% (respecto a la de lignina) y la cantidad de H_3PO_4 no supera el 15 % de la de lignina, aumentando el porcentaje de etanol con el de especie química.

El electrohilado de las mezclas precursor/agente químico se lleva a cabo a temperatura ambiente y sin aditivos poliméricos mediante un dispositivo coaxial similar al reivindicado en una invención previa (*ES2326455B2*). Por la aguja interna se alimenta la mezcla precursor/agente químico preparada según el método aquí reivindicado y por la externa se hace pasar un flujo de disolvente con bajo punto de ebullición, típicamente

etanol, con un caudal de entre el 1% y el 50% (normalmente el 10 %) el de la disolución de la mezcla, para evitar la solidificación del cono de Taylor. En general, y debido a su mayor viscosidad, se requiere aumentar el caudal y el voltaje para poder electrohilar disoluciones con cantidades crecientes de agente químico. En el caso particular de las mezclas lignina/H₃PO₄, el aumento de la viscosidad inducido por el H₃PO₄ conlleva un aumento del flujo necesario para electrohilar la disolución, siendo estrecho (normalmente alrededor de ±0.5 ml/min) el intervalo de caudales que posibilitan dicho proceso. Por ejemplo, para una mezcla con relación lignina/H₃PO₄ = 1/0.15, el caudal de disolución adecuado se sitúa alrededor de 3 ml/min y para una mezcla 1/0.3, alrededor de 4 ml/min, aproximadamente el doble que en ausencia de fosfórico. Por otro lado, el aumento de viscosidad y caudal conllevan la necesidad de utilizar mayores voltajes para generar el cono de Taylor. Para los casos anteriores, por ejemplo, se necesitan voltajes de 20-22kV y 24-26 kV, respectivamente, cuando la distancia entre la aguja y el colector es de 30 cm.

Finalmente, la gran influencia de la viscosidad y la conductividad de la disolución en las fuerzas electrodinámicas durante el proceso de electrohilado afectan considerablemente, a su vez, a las propiedades morfológicas/estructurales de los materiales fibrilares resultantes. Así, dichas estructuras presentan diámetros entre 100 y 5 µm (Fig. 2), aumentando con el aumento de la viscosidad de las disoluciones precursoras. Por otro lado, la inestabilidad del cono de Taylor y el fenómeno del latiguo, promovidos con el aumento de la conductividad de la disolución y los voltajes aplicados, favorecen la curvatura, el rizado, el acortamiento, la ramificación y/o la dispersión de diámetros de las fibras (Fig. 1). Respecto a su composición, y una vez secas tras la evaporación completa del disolvente, las estructuras fibrilares compuestas precursor/especie química presentan porcentajes de la especie química similares a los nominales utilizados para preparar las disoluciones. Por ejemplo, una vez electrohiladas, las fibras lignina/H₃PO₄ preparadas a partir de una disolución con relación 1/0.3, presentan un alrededor de un 7 % másico de fósforo un elevado porcentaje de oxígeno (entorno a un 30 % másico de oxígeno) proveniente del elevado contenido en oxígeno en la estructura molecular de la lignina y de la presencia de H₃PO₄. Además, y de acuerdo con el procedimiento de la presente invención, la especie química introducida eficientemente en las estructuras fibrilares del precursor carbonoso permite acelerar y/u optimizar la etapa de estabilización y/o inducir directamente un proceso de activación química y/o permitir una gasificación parcial (con gases conteniendo oxígeno) durante o tras la etapa de carbonización de dichas estructuras

para reducir la duración y simplificar su proceso de fabricación global y, al mismo tiempo, modular y optimizar las propiedades texturales, estructurales y/o químicas de los materiales carbonosos finales. Por consiguiente, los materiales fibrilares compuestos electrohilados que aquí se reivindican son totalmente excepcionales y novedosos, diferentes a los de otras invenciones y/o trabajos del estado del arte.

Además de otros tipos de lignina y diversos residuos lignocelulósicos, el electrohilado de mezclas con especies químicas que aquí se reivindica puede llevarse a cabo con otros precursores carbonosos, como resinas de origen vegetal, breas o derivados de la pirólisis de residuos orgánicos naturales, ajustando sus propiedades reológicas (viscosidad y conductividad), y otros disolventes volátiles diferentes al etanol, como propanol, acetona, H₂O, etc., o mezcla de ellos. Por otro lado, tanto las ventajas de fabricación como los efectos y propiedades novedosos que aquí se reivindican para estructuras fibrilares carbonosas, a partir del procesado electrohidrodinámico de mezclas precursor/especie química, pueden extenderse a otras conformaciones y/o combinaciones. Así, y mediante la utilización de una configuración coaxial y disoluciones diluidas de las mezclas precursor/especie química pueden obtenerse (y tras los tratamientos térmicos posteriores) partículas carbonosas esféricas; mientras que mediante un dispositivo de configuración triaxial pueden obtenerse estructuras fibrilares carbonosas huecas o coaxiales, tan sólo pasando un líquido inerte de sacrificio u otra disolución o gel de un material susceptible de solidificar (polímeros, sol-gel, etc.) por la aguja concéntrica interior. Finalmente, los distintos materiales en forma fibrilar, tubular, coaxial y particular, obtenidos a partir del procesado electrohidrodinámico de mezclas precursor/especie química que aquí se reivindica, pueden doparse adicionalmente (y directamente en una sola etapa) con partículas (metálicas, cerámicas, carbonosas), funcionalidades y/o sus precursores, para modificar y/u optimizar las propiedades estructurales, mecánicas, conductoras, químicas (actividad catalítica, estabilidad, etc.) de los materiales carbonosos finales.

Tras la etapa de electrohilado, los materiales compuestos precursor/especie química con forma fibrilar se transforman en estructuras carbonosas a elevadas temperaturas. Debido a la naturaleza termoplástica de los precursores, la conservación de su estructura fibrilar requiere de una etapa previa de estabilización termo-oxidativa. El proceso se lleva a cabo en una estufa u horno convencional en presencia de aire, calentando desde 60 °C hasta temperaturas moderadas (250 °C como máximo). Durante

esta etapa, la presencia de especies químicas estabilizantes, como el H_3PO_4 , homogéneamente distribuidas por toda la estructura fibrilar del precursor carbonoso, promueven diversas reacciones de deshidratación, oxidación y entrecruzamiento entre los grupos oxigenados de las moléculas poliméricas del precursor, estabilizando sus estructuras fibrilares. En particular, las propiedades únicas de los materiales compuestos lignina/ H_3PO_4 electrohilados, con proporciones de H_3PO_4 de al menos del 10 %, permiten utilizar rampas de calentamiento muy rápidas, de hasta 3 °C/min, y temperaturas de estabilización muy bajas, de hasta 150 °C, mantenidas durante 1 h, sin comprometer la estructura fibrilar original y dar lugar a estructuras fibrilares lineales (Figura 2). En comparación al proceso de estabilización en ausencia de especies químicas estabilizantes (0.05-0.08 °C/min hasta 200 °C + 36 h) (Figura 2), esto supone una reducción extraordinaria del tiempo (de 3 días 11 horas a 1 h 30 min, unas 50 veces) y la temperatura (de 200 a 150 °C) de estabilización y, por tanto, del tiempo, costes económicos y contaminación asociados al proceso global. Además, el efecto estabilizante del H_3PO_4 es tal que, con precursores ricos en oxígeno (como la lignina), permite llevar a cabo el proceso de estabilización incluso en atmósfera inerte, como la utilizada en el proceso de carbonización y, evidentemente, en atmósferas con distintos contenidos en oxígeno.

Por otro lado, el efecto estabilizante del H_3PO_4 permite también utilizar velocidades de calentamiento más elevadas, entre 4-6 °C/min (procesos hasta 100 veces más rápidos), pero en este caso las fibras se ablandan y experimentan un determinado grado de ensanchamiento y/o fusión parcial, dando lugar a fibras interconectadas y, por tanto, estructuras tridimensionales (tipo mallas) (Figura 2). De nuevo, dichas estructuras y/o el control en su grado de interconexión no pueden conseguirse tan rápidamente en ausencia de agente estabilizante debido a la baja temperatura de transición vítrea de estos precursores poliméricos, los cuales funden totalmente a estas velocidades de calentamiento. En consecuencia, en la presente invención se reivindica no solo la etapa de electrohilado del material compuesto con la cantidad y naturaleza de agente estabilizante adecuado, sino también un método de estabilización rápido que permite control del grado de interconexión y/o dimensional de las estructuras fibrilares durante su etapa de estabilización en presencia del agente estabilizante, mediante el control de las condiciones experimentales de dicho proceso, tales como velocidad de calentamiento (principalmente), la temperatura y tiempo de estabilización, la concentración de aire, etc.

Una vez carbonizadas, dichas estructuras interconectadas presentan gran interés para su uso como electrodos o soportes de electrocatalizadores para diferentes aplicaciones electroquímicas. Como agentes químicos para acelerar y/u optimizar la etapa de estabilización se pueden usar ácidos y bases inorgánicas con carácter deshidratante como el ácido fosfórico y derivados, ácido sulfúrico, ácido hidroclicórico, ácido nítrico, ácido metano sulfónico, ácido sulfónico aromático, ácidos carboxílicos y alcoholes, etc., así como sus correspondientes sales o ésteres.

Tras la estabilización, la carbonización de los materiales fibrilares se lleva a cabo en un horno calentándolos en atmósfera inerte hasta elevadas temperaturas (500-1000 °C) y empleando rampas de calentamiento mucho más rápidas (en torno a 10-20 °C/min), sin que las estructuras electrohiladas vean comprometidas su estructura fibrilar. Durante el proceso de carbonización, se produce un reordenamiento de los átomos de carbono para dar lugar a láminas de anillos aromáticos (grafitización) y a la evolución de distintos compuestos volátiles y grupos carbonosos y/u oxigenados con desarrollo de estructura porosa. Además, en el proceso que aquí se reivindica, la presencia de especies químicas con propiedades activantes, como las del H₃PO₄, favorecen los procesos de descomposición produciendo un desarrollo extra de la porosidad. En el caso particular de materiales fibrilares preparados empleando lignina como precursor, la carbonización a 900°C en atmósfera inerte en presencia de tan solo un 30 % másico inicial de H₃PO₄ da lugar a estructuras fibrilares carbonosas lineales o interconectadas (dependiendo de la velocidad de la etapa de estabilización) con un área superficial en torno a 1300-1400 m²/g, aproximadamente el doble que en ausencia de dicho agente activante (Figura 3). Considerando que para obtener un desarrollo similar de la porosidad a partir de lignina en polvo (es decir, lignina no procesada mediante la etapa de electrohilado del procedimiento aquí reivindicado) se necesita como mínimo un 80 % inicial de H₃PO₄, de nuevo se puede afirmar que el efecto activante magnificado del H₃PO₄ reivindicado en la presente invención resulta totalmente novedoso. Además, aunque existe un trabajo en el que se ha electrohilado lignina con otros agentes activantes como el NaOH o KOH (S. Hu, Y.-L. Hsieh, *J. Mater. Chem. A* **2013**, 1, 11279-11288), tanto el mecanismo de las reacciones de activación como las propiedades resultantes finales (principalmente en términos del tipo y distribución de la porosidad) son completamente diferentes y específicos del agente activante (A. Linares-Solano, M.A. Lillo-Ródenas, J.P. Marco-Lozar, M. Kunowsky, A.J. Romero-Anaya, *Inter. J. Ener. Environ. Econ.* **2012**, 20(4),

59-91), por lo que los efectos magnificados, y propiedades resultantes en los ya comentados materiales con reducidas dimensiones y óptima distribución del agente activante de la presente invención son totalmente novedosos.

Por otro lado, el proceso de carbonización de los materiales fibrilares estabilizados en atmósfera inerte da lugar a un desarrollo de la porosidad inferior (hasta 5 1100 m²/g) al de los estabilizados en presencia de aire u otras atmósferas con oxígeno (como consecuencia de la menor captación de oxígeno en forma de grupos salientes durante el tratamiento térmico), pero todavía mayor al conseguido en ausencia de agente activante y, además, obteniéndolo directamente tras dicha estabilización en presencia de 10 la misma atmósfera inerte. Esta preparación de materiales fibrilares carbonosos, lineales o interconectados, en la que se introduce una especie química para inducir un proceso de estabilización en atmósfera inerte y para poder llevar a cabo un proceso de carbonización directamente sin cambiar de atmósfera, resulta también completamente exclusivo de la presente invención.

15 Como agentes químicos para el proceso de activación química directa durante la etapa de carbonización (que aquí se reivindica) se pueden usar diversos ácidos inorgánicos como el fosfórico y sus derivados (por ejemplo, metafosfórico, pirofosfórico, fosforoso, fosfónico, fosfonoso, fosfínico, fosfinoso), el sulfúrico, el nítrico, o sus sales. Por ejemplo, debido a la presencia de un 10-30 wt.% de H₃PO₄, durante la etapa de 20 carbonización (en N₂) se produce la activación química de las fibras de lignina, de forma que las estructuras fibrilares obtenidas aumentan su área superficial específica entre 100-800 m²/g con respecto a las mismas fibras de lignina pura (Figura 3).

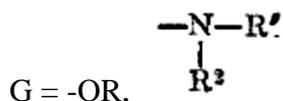
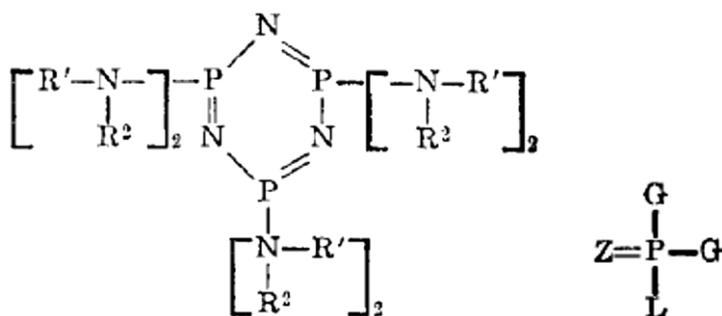
Además de la activación química inducida durante la etapa de carbonización, la presencia de un agente químico como el H₃PO₄, y/o en forma de diferentes tipos de 25 funcionalidades de fósforo, aumenta la resistencia a la oxidación del precursor carbonoso en transformación, de forma que permite llevar a cabo el proceso de carbonización en atmósferas oxidantes (conteniendo hasta un 5-10 % en O₂, dependiendo de la temperatura, tiempo de tratamiento, diámetro de las fibras) igualmente hasta elevadas temperaturas (500-1000 °C) sin producir la gasificación total descontrolada (combustión) 30 de los materiales fibrilares (Figura 4a) (rendimientos 5-30 %). Así, la elevada resistencia a la oxidación inducida por este tipo de especies químicas permite gasificar parcialmente (de forma controlada, según el tiempo, la temperatura, la cantidad de especie química introducida, el porcentaje de oxígeno) los materiales fibrilares carbonosos durante la

etapa de carbonización y producir así otro desarrollo extra de la porosidad. En particular, para materiales fibrilares preparados a partir de lignina como precursor y tan solo un 30 % másico inicial de H_3PO_4 , la carbonización a $900^\circ C$ en atmósferas N_2/O_2 con un 3-4 % en O_2 da lugar a estructuras fibrilares carbonosas lineales o interconectadas (dependiendo de la velocidad de la etapa de estabilización) con un área superficial en torno a 2000-2300 m^2/g , aproximadamente el triple que en ausencia de dicho agente activante (Figura 3). Al aumentar el grado de gasificación aumenta el tamaño medio de los poros, aumentando por tanto la proporción de mesoporos. La gran novedad de este efecto que aquí se reivindica radica en que a elevadas temperaturas (normalmente por encima de $450^\circ C$), y en ausencia de las especies o funcionalidades promotoras de resistencia a la oxidación), la reacción del O_2 (incluso en pequeñas proporciones) con los materiales carbonosos (y sus precursores) se produce muy rápidamente y de manera descontrolada, de forma que no permite controlar el desarrollo de la porosidad y/o consume totalmente el material en poco tiempo, sobre todo en materiales de pequeñas dimensiones y mayor área expuesta (más reactivos). Puesto que el desarrollo de porosidad inducido mediante gasificación controlada con O_2 es diferente (en mecanismo y propiedades inducidas) al producido por otros agentes de activación física, como por ejemplo, vapor de H_2O o CO_2 , cuya operación sí es factible a elevadas temperaturas ($800-1000^\circ C$), y puesto que normalmente no puede llevarse a cabo a temperaturas incluso por encima de $450^\circ C$, el procedimiento de la presente invención se considera totalmente novedoso y único para poder llevar a cabo este tipo de reacciones, con desarrollo de porosidad específico del O_2 , a elevadas temperaturas en materiales con estructura fibrilar de pequeñas dimensiones. Además, y puesto que en el procedimiento que aquí se reivindica la etapa de estabilización puede llevarse a cabo con atmósferas conteniendo diferentes porcentajes de O_2 , el proceso de carbonización puede realizarse también en estas condiciones de forma directa aumentando la temperatura a continuación de la estabilización. Esto supone un proceso de gran novedad de la presente invención en el que sin cambiar de atmósfera pueden llevarse a cabo progresiva- y/o simultáneamente los procesos de estabilización, activación química, carbonización y gasificación parcial controlada con O_2 , con la correspondiente reducción en el tiempo, consumo energético y contaminación (asociada a dicho consumo) para producir materiales fibrilares carbonosos con propiedades avanzadas que también se reivindican en la presente invención.

Por otro lado, el aumento en la resistencia a la oxidación inducido por las especies químicas que aquí se reivindican no sólo puede aprovecharse durante el calentamiento de la etapa de carbonización, sino que determinadas funcionalidades de fósforo (hasta un 15 % másico) quedan fuertemente retenidas en la estructura carbonosa (permanecen tras lavado exhaustivo en agua a 60 °C - (Figura 5) e inducen también un aumento de la resistencia a la oxidación después de carbonizar los materiales fibrilares (Figura 4b). Por ejemplo, para materiales fibrilares preparados a partir de lignina como precursor y tan solo un 30 % másico inicial de H₃PO₄, carbonizados a 900°C en atmósferas N₂/O₂ con un 3-4 % en O₂, la gasificación no comienza hasta temperaturas por encima de 600 °C (Figura 4b). Por consiguiente, la elevada resistencia a la oxidación que se reivindica en la presente invención para llevar a cabo gasificación controlada con O₂ a elevadas temperaturas de materiales fibrilares de pequeñas dimensiones puede llevarse a cabo no solo durante la etapa de carbonización, sino también, posteriormente tras dicho proceso como etapa adicional.

Como agentes químicos para aumentar la resistencia a la oxidación y/o permitir un proceso gasificación parcial durante o tras la etapa de carbonización se pueden usar compuestos conteniendo fósforo (ácidos fosfórico, metafosfórico, pirofosfórico, fosforoso, fosfónico, fosfonoso, fosfínico, fosfinoso o sus sales, polifosfatos, polifosfonatos o sales de fosfonio, fosfinas y óxidos de fosfina) o boro (ácido bórico, óxido bórico, bórax, metaborato sódico, tetraborato sódico, metaborato de litio, pentaborato de litio, tetraborato de litio, metaborato potásico, tetraborato potásico).

Otros compuestos que contienen (y pueden introducir) fósforo serían triamida fosforotioica, triamida fosfórica, triamida N,N',N''-trimetilfosfórica, diamida (clorometil)fosfonotiónica, trimetil fosfato, trietil fosfato, dietil metilfosforamidato, dietil etilfosforamidato, dietil isopropilfosforamidato, diamida metilfosfónica, y mezclas de ellos (encontrados en algunas patentes para aumentar el efecto retardante de llama)



$L =$ radicales alquilo (1 a 4 át. de C), radicales alquilo halogenados (1 a 4 át. de C)

$Z = O, S$

5

Considerando los diferentes efectos ventajosos de las especies químicas en el proceso de estabilización, activación química y resistencia a la oxidación que se reivindican en la presente invención, y la consecuente gran versatilidad de condiciones experimentales (velocidades de calentamiento, temperaturas, tiempos y atmósferas) a la hora de poder llevar a cabo los procesos de estabilización y carbonización, el proceso térmico de transformación de los precursores fibrilares en las correspondientes estructuras fibrilares carbonosas puede llevarse a cabo en 1 a 3 etapas (2 a 4 etapas para el proceso global, considerando la etapa previa de electrohilado) a través de 6 procesos diferentes según las siguientes modalidades:

15 a) 1 etapa: una única etapa de calentamiento utilizando una única atmósfera:

- inerte (N_2), comprendiendo los procesos de estabilización + activación química + carbonización.

- oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2), comprendiendo los procesos de estabilización + activación química + carbonización + gasificación parcial.

20 b) 2 etapas: una etapa de estabilización seguida de una de carbonización, llevadas a cabo en atmósferas diferentes:

- oxidante (aire o cualquier mezcla N_2/O_2) + inerte (N_2), comprendiendo los procesos de estabilización (oxidante) + activación química (inerte) + carbonización (inerte).

25 - inerte (N_2) + oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2), comprendiendo los procesos de estabilización (inerte) + activación química (oxidante) + carbonización (oxidante) + gasificación parcial (oxidante), respectivamente.

c) 2 etapas: dos etapas consistentes en una etapa de estabilización-carbonización en atmósfera inerte (N_2) (modalidad (a)), seguida de una etapa posterior de gasificación parcial en atmósfera oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2).

d) 3 etapas: tres etapas sucesivas de estabilización, carbonización y gasificación parcial
5 llevadas a cabo en atmósferas diferentes, comprendiendo los procesos de estabilización (oxidante (aire o cualquier mezcla N_2/O_2)) + activación química (inerte) + carbonización (inerte) + gasificación parcial (oxidante (mezclas N_2/O_2 con hasta un 5 % en O_2)), respectivamente.

10

REIVINDICACIONES

1. Procedimiento de obtención de partículas y materiales carbonosos con propiedades optimizadas caracterizado por que comprende (1) la funcionalización de lignina como precursor carbonoso con H_3PO_4 mediante su disolución homogénea en etanol, donde la proporción de H_3PO_4 en la mezcla varía entre un 1% a un 75% en masa de la masa de lignina; así como (2) el electrohilado o electroesprayado de la lignina funcionalizada con fósforo.
2. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que la proporción de H_3PO_4 en la mezcla varía entre un 1% a un 50% en masa de la masa de lignina.
3. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores caracterizado por que la lignina como precursor carbonoso es una mezcla de lignina obtenida mediante el método Alcell.
4. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que la proporción de etanol frente a lignina tipo Alcell varía entre un 40% y un 60% de la masa total (de ambos); dicho electrohilado permitiendo la obtención de fibras de lignina tipo Alcell funcionalizadas con H_3PO_4 (en cualquiera de sus formas rígidas, huecas o co-axiales, simples o compuestas).
5. Procedimiento según la reivindicación 3 caracterizado por que la proporción de H_3PO_4 en la mezcla varía entre un 1 % a un 30% en masa de la masa de lignina tipo Alcell; dicho electroesprayado permitiendo la obtención de partículas de lignina tipo Alcell funcionalizadas con H_3PO_4 (en cualquiera de sus formas rígidas, huecas o co-axiales, simples o compuestas).
6. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que la proporción de H_3PO_4 en la mezcla es menor o igual al 15% en masa de la masa de lignina tipo Alcell, y la proporción de etanol en la disolución es superior al 60% en masa de la masa de lignina tipo Alcell.
7. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores caracterizado por que la disolución homogénea de los precursores carbonosos y de H_3PO_4 en un disolvente adecuado se realiza en caliente a una temperatura por debajo del punto de ebullición del disolvente, a volumen cerrado, y mediante agitación magnética durante un tiempo comprendido en el rango 2- 5 horas.

8. Procedimiento según cualquiera de las reivindicación anteriores caracterizado por que comprende un tratamiento térmico de estabilización, bien en atmósfera oxidante (conteniendo oxígeno) bien en atmósfera inerte (N₂).
- 5 9. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que la rampa de calentamiento durante el tratamiento térmico de estabilización comprende valores de hasta 6 °C/min y una temperatura final entre 150 y 250 °C).
- 10 10. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que la rampa de calentamiento durante el tratamiento térmico de estabilización comprende valores de hasta 3 °C/min, evitando la fusión, parcial y total, del material electrohilado o electroesprayado durante su proceso de carbonización y obteniendo materiales con una morfología bien definida (sin puntos o zonas de unión).
- 15 11. Procedimiento según la reivindicación 8 caracterizado por que la rampa de calentamiento durante el tratamiento térmico de estabilización comprende valores entre 4 y 6 °C/min, evitando la fusión total del material electrohilado o electroesprayado durante su proceso de carbonización y obteniendo materiales interconectados en varios puntos o zonas (por fusión parcial).
- 20 12. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores caracterizado por que comprende un tratamiento de carbonización a una temperatura comprendida en el rango 450 - 1100 °C en atmósfera oxidante (mezclas N₂/O₂ con hasta un 5% en O₂).
13. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que el tratamiento térmico de estabilización y carbonización comprende una única etapa, de calentamiento, utilizando una única atmósfera oxidante (conteniendo oxígeno).
- 25 14. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones 11 ó 12 caracterizado por que el tratamiento térmico de carbonización en atmósfera oxidante (mezclas N₂/O₂ con hasta un 5% en O₂) comprende la activación del material por gasificación parcial.
15. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 10 caracterizado por que comprende un tratamiento de carbonización en atmósfera inerte (N₂)
- 30 16. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que el tratamiento térmico de estabilización y carbonización comprende una única etapa, de calentamiento, utilizando una única atmósfera inerte (N₂).

17. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores caracterizado por la adición de polímeros facilitadores del electrohilado.
18. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores para producir el precursor funcionalizado con morfología fibrilar (en forma de fibras) o particular (en forma de partículas) de dimensiones micro y nanométricas a partir de la disolución o mezcla de precursor carbonoso funcionalizado, caracterizado por comprender el uso de un dispositivo y/o la técnica de electrohilado o electroesprayado con un sistema de uno a tres tubos capilares concéntricos (con al menos uno conductor de la electricidad) y un colector o sustrato (también conductor de la electricidad), fijo o móvil, conectados a una fuente de potencial, además de tubos capilares, jeringas y bombas para impulsar la disolución de la disolución o mezcla a través de los tubos capilares concéntricos.
19. Procedimiento según la reivindicación anterior caracterizado por que el electrohilado o electroesprayado se llevan a cabo bien con una disposición co-axial (dos tubos concéntricos), o bien con una disposición tri-axial (tres tubos concéntricos) en el que la distancia entre el extremo del tubo capilar interior y el colector/sustrato varía entre 1 mm y 1 m; donde la diferencia de potencial aplicada entre ambos varía entre 1V y 100 kV; donde los caudales que circulan por los capilares están comprendidos entre 0.001 ml/h y 10000 ml/h; donde el diámetro del chorro axial, co-axial o tri-axial está comprendido entre 900 micras y 5 nanómetros.
20. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores caracterizado por la adición de un compuesto o componente polimérico, inorgánico (sol-gel, sales metálicas, partículas metálicas, cerámicas y/o carbonosas, etc.) u orgánico, o alguna disolución o dispersión de los mismos, para formar un precursor funcionalizado compuesto.
21. Procedimiento según las reivindicaciones 17-19 caracterizado por que las fibras o partículas del precursor funcionalizado pueden ser huecas o co-axiales (2 capas) si por el tubo capilar interior circula cualquier dispersión o disolución de un componente polimérico, inorgánico (sol-gel, sales, partículas metálicas, cerámicas, carbonosas, etc.) u orgánico utilizado como plantilla o molde de sacrificio (se elimina total o parcialmente de forma posterior), o como capa o

componente funcional (que no se elimina pero que es capaz de reaccionar y solidificar), respectivamente.

- 5
22. Procedimiento según cualquiera de las reivindicaciones anteriores caracterizado por que el electrohilado o electroesprayado del precursor funcionalizado en cualquiera de sus formas se realiza a temperatura ambiente.
23. Partículas y materiales carbonosos con propiedades optimizadas obtenidos mediante un procedimiento conforme cualquiera de las reivindicaciones anteriores.
- 10
23. Uso de las partículas y materiales carbonosos conforme a la reivindicación anterior como adsorbentes, catalizadores, soporte de catalizadores y/o electrodos (colectores de corriente, electrocatalizadores o soporte de electrocatalizadores) en supercondensadores, baterías, celdas de combustible, sensores, células solares, y/u otras aplicaciones electroquímicas (electro-depósitos, electro-síntesis inorgánica u orgánica, electro-oxidación de compuestos contaminantes, electro-adsorción, etc.).
- 15

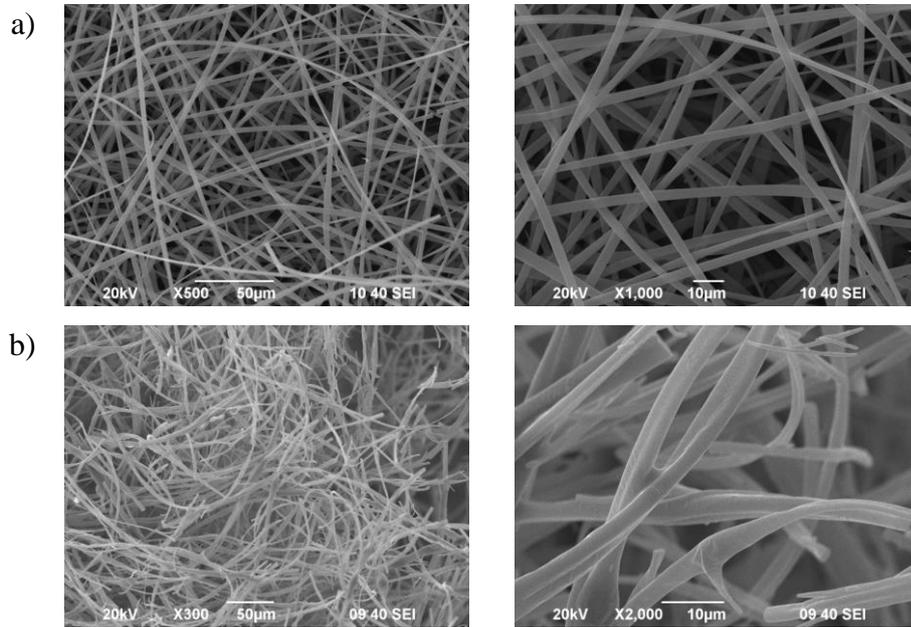


Figura 1

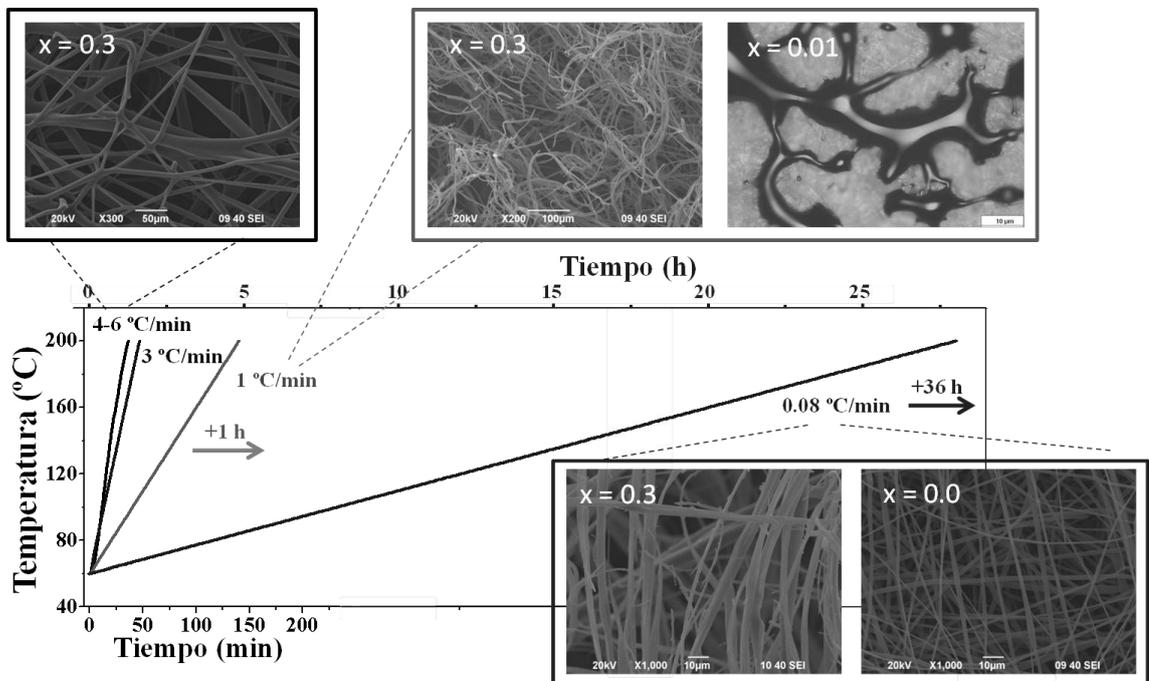


Figura 2

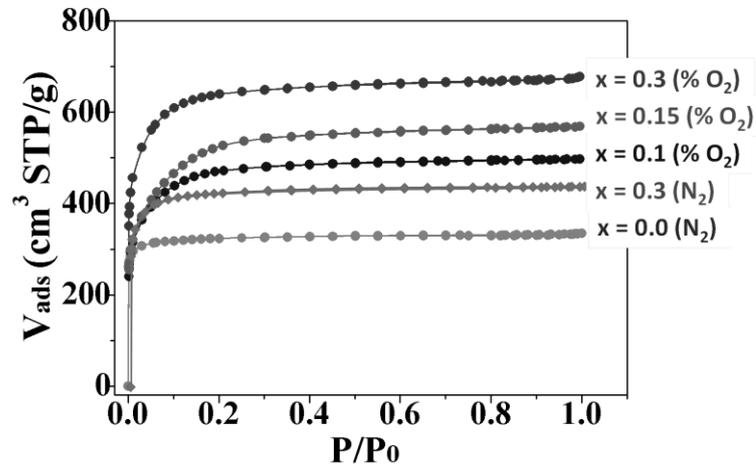


Figura 3

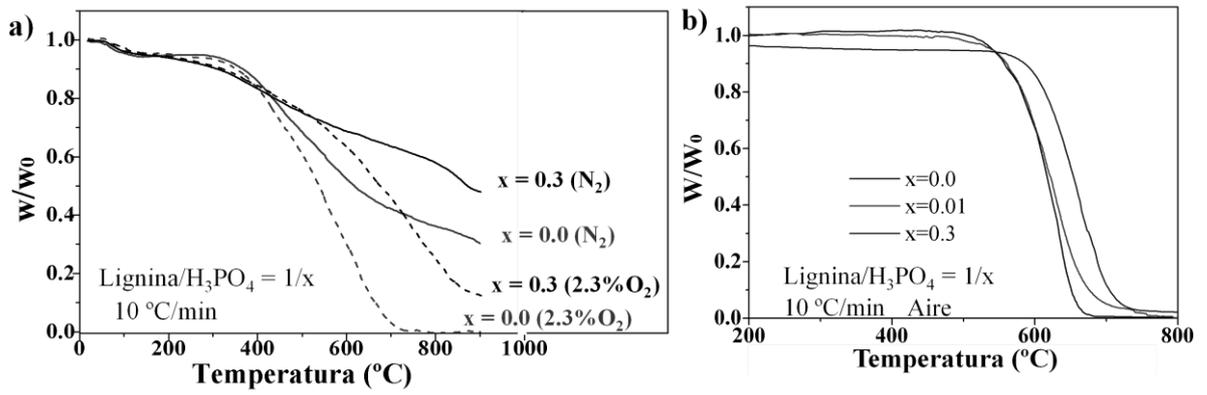


Figura 4

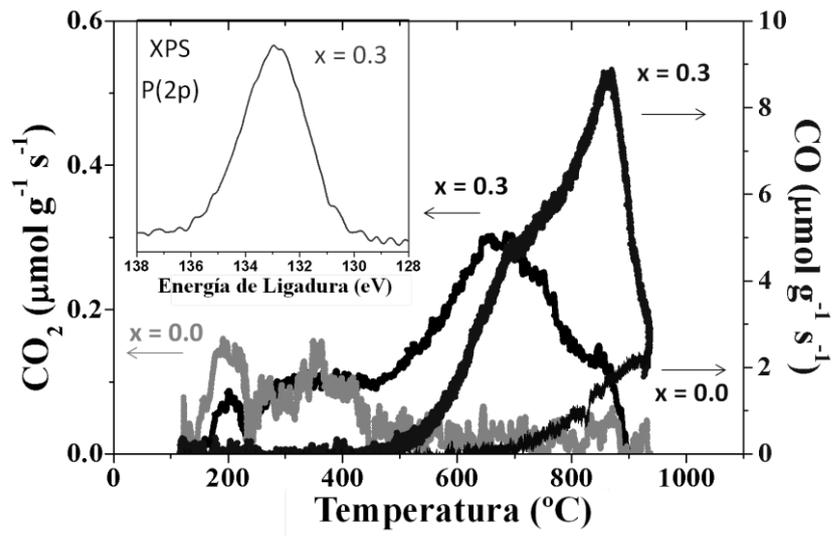


Figura 5