

157514

157514

157514

P. 1.909 :

MALA REPRODUCCION
POR DEFECTO DEL ORIGINAL



15 JUN. 1942

MEMORIA DESCRIPTIVA
para solicitar
P A T E N T E D E I N V E N C I O N
en
E S P A Ñ A
por VEINTE años

a nombre de N. V. Onderzoekingsinstitut Research, entidad holandesa, establecida en Arnhem, HOLANDA, por

"UN PROCEDIMIENTO PARA LA RECUPERACION
"DE SULFURO DE CARBONO EN LA FABRICACION
"DE SEDA ARTIFICIAL DE VISCOSA".

=====:

Al hilar hilos de seda artificial de viscosa utilizando baños calientes, por ejemplo, baños de

157514



157514

hilatura secundarios calientes, queda libre, como es sabido, sulfuro de carbono, que está impurificado en medida no despreciable por ácido sulfhídrico y también por azufre. Ahora bien, si el sulfuro de carbono se condensa, por ejemplo, mediante superficies refrigeradas, se disuelven las citadas impurezas en el sulfuro de carbono líquido, de manera que éste, para poder empleado de nuevo en el procedimiento de la viscosa, tiene que someterse a una depuración, por ejemplo, destilándolo.

Ahora se ha descubierto que puede recuperarse el sulfuro de carbono de la mezcla gaseosa o vaporosa del mismo con azufre, prácticamente en forma pura y directamente, a condición de que dicha mezcla se ponga en contacto, en recipientes cerrados, con soluciones acuosas frías finamente divididas (por ejemplo, por pulverización), tales que por combinación química sustraigan a la mezcla primero el ácido sulfhídrico y luego el azufre. En primer término se emplean al efecto soluciones acuosas diluidas de hidróxido sódico. También pueden emplearse soluciones de hidróxidos de los otros metales alcalinos y alcalinotérreos, así como soluciones salinas, por ejemplo, arsenitos o fosfatos terciarios.

Simultáneamente con la combinación de las impurezas, el vapor de sulfuro de carbono se condensa por el contacto con la lejía fría. Por simple separación de las dos capas de líquido, el sulfuro de



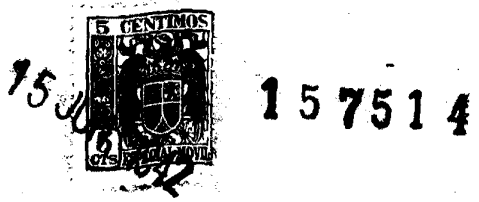
157514

carbono se obtiene en forma bastante pura, para poder ser empleado de nuevo, sin ulterior depuración en el procedimiento de la viscosa.

5 El recipiente en que entra la mezcla puede estar provisto, por ejemplo, de una o mas toberas de pulverización para la lejía sódica. Pero también puede estar lleno de cuerpos de contactos por los cuales se aumenta, en la forma ya conocida, la superficie de contacto entre la mezcla de sulfuro de carbono, ácido sulfhídrico y azufre, por una parte, y la lejía sódica por otra. Se recomienda también evitar
10 una condensación parcial del sulfuro de carbono antes del contacto con la lejía sódica.

15 Por la lejía fría el ácido sulfhídrico se separa primero de la mezcla, como ya se ha dicho, formándose sulfuro sódico. Este sulfuro sódico forma luego con el azufre polisulfuros que, como el sódico, se disuelven en la lejía sódica. El sulfuro de carbono, que ya está prácticamente puro, puede volverse
20 a emplear en seguida en el procedimiento de la viscosa.

Es adecuado hacer pasar la lejía en ciclo, debiendo entonces enfriarse despues de cada paso por el recipiente. Adecuadamente, despues de cada paso,
25 se renueva una parte de la lejía con otra fresca. La lejía usada puede, por ejemplo, emplearse para desazufrar los hilos en el tratamiento posterior de



la seda artificial de viscosa.

5 Esta solicitud, que corresponde a la pre-
sentada en Alemania, el 16 de junio de 1941, bajo
el número 44.837 IV c/29b, se acoge a los bene-
ficios del artículo 51 del vigente Estatuto de Pro-
piedad Industrial.

-o- N O T A -o-

10 Los puntos de invención propia y nueva que
se presentan para que sean objeto de esta Patente de
Invención en España por VEINTE años, son los siguien-
tes;

15 1º - Un procedimiento para recuperar sul-
furo de carbono prácticamente puro de mezclas del mis-
mo con ácido sulfhídrico y en su caso también con
azufre, como las que quedan libres de los hilos de
viscosa recién hilados en el tratamiento con baños
calientes; caracterizado porque la mezcla gaseosa o
vaporosa se pone en contacto, en recipientes cerra-
dos, con soluciones acuosas frías tales que, co-
20 mo las soluciones acuosas frías de hidróxidos alcal-
linos o alcalinotérreos o como las soluciones de ar-
senitos o de fosfatos terciarios, pueden combinar
químicamente el ácido sulfhídrico y en su caso el azu-
fre.

25 2º - Un procedimiento según se reivindica



15 JUN 1942

157514

en el punto 1º., caracterizado porque el líquido hace pasar en ciclo, enfriándose después de cada uso y reemplazándose en parte por nueva lejía,

5

3º - Un procedimiento para la recuperación de sulfuro de carbono en la fabricación de la artificial de viscosa.

Tal y como se ha descrito en la Memoria que antecede y con los fines que se han espedito

10

Esta Memoria consta de cinco hojas escritas por una sola cara.

Madrid, 15 JUN. 1942

P. A/
Alberto de Elizaburu
Por poder