



181767

181767

MEMORIA DESCRIPTIVA

PATENTE DE INVENCION.

PAIS: ESPAÑA.

DURACION: 20 AÑOS.

OBJETO: " UN PROCEDIMIENTO PARA LA OBTENCION DE
" UNA SOLUCION DESOXIDANTE PARA METALES
" Y METALIZACION DE SUPERFICIES".

=====
Anombre de : Florentin GAUTIER.

Residente en: PARIS.

Nacionalidad: FRANCESA.

(Doss. N º 9475)

(P. 449. E. U.)



18 1767

5.- La presente invención tiene por objeto principal un nuevo producto industrial constituido por una solución desoxidante para metales, ventajosa no solamente por su poder desoxidante, sino también en lo que su preparación no requiere ni cuerpos grasos ni recalentamiento.

10.- Dicha solución desoxidante, utilizable especialmente para la preparación de piezas metálicas a soldar, se caracteriza por una mezcla de agua, cloruro de zinc seco y cloruro amónico, efectuándose dicha mezcla a la temperatura ordinaria.

Las proporciones de los constituyentes pueden variar, pero la fórmula siguiente, en la cual las proporciones se expresan en pesos, parecen actualmente ventajosas:-

15.-	Agua.....	46 partes
	Cloruro de zinc seco.....	34 "
	Cloruro amónico.....	19 "

Si se desea conferir a la mezcla un ligero poder adhesivo, bastará disolver en el agua indicios de bórax.

20.- Esta solución se utiliza del mismo modo que la mayoría de los desoxidantes conocidos, sin embargo la invención se refiere en convenir su aplicación a la fabricación de pastas metalizantes. Es sabido que estas pastas, por lo general son constituidas por un soporte de propiedades desoxidantes en las que se incorporan metales en polvo. Al 25.- utilizar como soporte de mateles en polvo, la solución desoxidante definida en lo que precede, se obtienen pastas



metalizantes, aplicables especialmente a la soldadura de metales, que constituye nuevos productos industriales, reconocidos como tales por la invención.

30.- Una particularidad ventajosa de la solución desoxidante consiste en que el poder adhesivo de las pastas metalizantes, que hace aplicación, es función, en gran parte, de la proporción de cloruro amónico que entra en la solución.

35.- Se indicará a continuación, a título de ejemplo únicamente, algunas fórmulas eficaces de pastas metalizantes, según la invención:-

Fórmula 1.

	Solución desoxidante por peso.....	100 partes.
40.-	Plomo, en polvo.....	135 "
	Zinc.....	3 "
	Cadmio.....	6 "

Fórmula 2.

	Solución desoxidante, por peso.....	100 partes.
45.-	Plomo, en polvo.....	135 "
	Cadmio.....	9 "

Fórmula 3.

	Solución desoxidante, por peso.....	100 partes.
	Plomo, en polvo.....	135 "
50.-	Zinc.....	9 "

Fórmula 4.

	Solución desoxidante, por peso.....	100 partes.
	Cadmio, en polvo.....	50 "
	Zinc.....	50 "

55.- La misma solución desoxidante es aplicable a las pastas metalizantes en proporciones de estaño variable, llamadas pastas de estaño.



NOTA.

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 siguientes:-

60.- 1).- Un procedimiento para la obtención de una solución desoxidante para metales y metalización de superficies, caracterizada por el hecho de estar constituida por una mezcla de agua, cloruro de zinc seco y cloruro amónico, preparada a la temperatura ordinaria, en proporciones variables; pero siendo la más apropiada la siguiente: Agua, 46 partes; cloruro de zinc seco, 34 partes, y cloruro amónico, 19 partes.

65.- 2).- Procedimiento según el punto primero, caracterizado por que el agua utilizado para la mezcla contiene en disolución indicios de bórax.

70.- 3).- Procedimiento según los puntos primero y segundo, caracterizado porque incorporando en frío metales en polvo, en especial plomo, cadmio y zinc, a la solución desoxidante, se obtiene la pasta de metalización.

75.- 4).- "UN PROCEDIMIENTO PARA LA OBTENCION DE UNA SOLUCION DESOXIDANTE PARA METALES Y METALIZACION DE SUPERFICIES", todo tal y conforme se describe en la presente memoria descriptiva, la cual consta de 86 líneas y a título de ejemplo se representa en los adjuntos dibujos.

Madrid, a 20 de Enero de 1.948.

Florentin GAUTIER