

METHOD OF APPLYING A COATING OF POLYMERETHYLENE SULPHIDE TO A COOKING UTENSIL

The principal invention relates to a method of applying a coating of polyarylene sulfide to a cooling element. Polyarylene sulfide has properties which make them suitable for use in various situations for example as a non-stick coating for cooling utensils, however, they also possess properties which make their preparation and application inconvenient and frequently difficult. Available techniques involve the use of toxic chemicals or techniques involving what is essentially powder fusion. The powder fusion technique limits the roles in which polyarylene sulfides can be used and involves two processes of low productivity.

One of the properties of polyarylates amorphous within limits may use is their high viscosities in the molten state. This renders the distribution of the material difficult in the castings and makes it difficult to mold with another material. One known method of finding a bond between the polyarylates soluble and another material is to apply the polyarylates soluble powder to the other material as level and evenly as possible, and then to melt, cure and crosslink the powder. Just based on the properties of PPS are also known that this is another form of applying powder since this is what remains after the water has been evaporated.

However, as stated above, using poly(vinylidene difluoride) powder involves difficult manufacturing difficulties. Polyphenylene sulfide takes a long time to cure and crosslink particularly when the powder layer is relatively thick. Also since the molten powder has a high viscosity and generally does not flow or wet a surface very well, this results in voids and consequently a poor bond between the polyphenylene sulfide and the other material which bond may fail when under load.

It is also difficult to achieve a precision thickness of polyarylene sulphide which is dimensionally stable and even more difficult to produce very thin, cured layers. It is an object of the present invention to provide a polyarylene sulphide in a workable form in order to minimise the above difficulties in providing a non-stick coating.

The patent invention is based on the discovery that benzyl benzoate has a plasticizing and, in sufficient quantity, a solvent action on polybutyrate naphthol. According to the present invention a method of preparing a coating of polybutyrate naphthol to a cooking utensil is characterized by applying a mixture of polybutyrate naphthol and an ester of an aryl alcohol to the surface of a heating for forming a cooking utensil and subsequently leaching the mixture to evaporate the ester and to cure the coating.

a resin rich phase comprising a polyarylene sulphide and a solvent or a solvent rich phase comprising an ary- ester of an ary alcohol preferably benzyl benzoate.

Alternatively the mixture may be a single phase mixture of the resin in solution in the solvent or vice versa.

The resin phase may further include other resins besides poly(ethylene sulphide) in either a major or minor proportion based on the poly(ethylene sulphide). Such other resins may include poly(vinylcarbazole), poly(vinylidene fluoride) and polymorphones. The resin phase may also

The solvent also may include or comprise antifoaming, leveling, cross linking agents, coating aids such as silica or titanium oxide powders, and bases to enhance bonding.

In the solvent phase may include or combine mixtures of any extent of any alcohols, for example, one or more of benzyl benzoate, benzyl phthalate, benzyl isophthalate, and benzyl terephthalate, and other materials acting as diluents or extenders or viscosity reducers for the active solvent and having no non-solvent action such as to prevent the blood flowing the necessary passibility or solvent action for the resin phase as the case may be. The solvent phase may also include co-solvents which having no significant solvent action on the resin, their own chance the solvent action of the benzoyl benzoate.

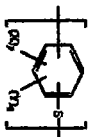
The solvent phases may also include other solvents for polyphosphazene sulfonide and when the resin phase is a copolymer of phosphazene sulfonide and polyphosphazene sulfonide, other resins, solvents for such other resins even if these are not solvents for polyphosphazene sulfonide, although in this case they are preferably miscible with benzoyl benzene to form a single solvent phase.

[illegible]

The polyarylene sulphide resin that can be used in the present invention may be a polymer made by the method disclosed in U.S. Pat. No. 3,354,129 but in general can be represented as a polymer including a repeating unit of the formula



in which the ring α may be substituted.
 One such form of substitution may be represented by the formula



X represents a fluorine, chlorine, bromine or iodine atom, preferably chlorine or bromine, and Y represents a hydrogen atom,

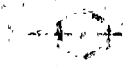


201,154,4

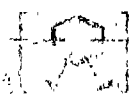
...the ... of ...

...the ... of ...

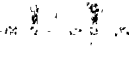
...the ... of ...



...the ... of ...



...the ... of ...



...the ... of ...

THE ... OF ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

201,154,4

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

201,154,4

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

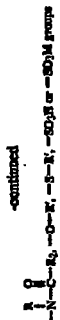
...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...

...the ... of ...



R represents a hydrogen atom, an alkyl, cycloalkyl, aryl, alkaryl, or benzyl group containing 1 to 12 carbon atoms and in which the alkyl, cycloalkyl, aryl, alkaryl, or benzyl group contains 1 to 4 carbon atoms and is 2 to 4.

Polyphenylene sulphide in which the repeat unit can be represented by the formula



is preferred.

The polyphenylene sulphides may be partially oxidized or may have a branched or cross linked structure thought non-cross linked polymer or ones having a few degrees of cross linking and thus relatively low softening points. Preferred e.g. those having softening points in the range 175-200°C. More generally polyphenylene sulphides having softening points in the range 200°C. to 350°C. are preferred. Also materials having intrinsic viscosities in chloroform at 20°C. of at least 0.1, e.g. 0.1 to 0.3 especially 0.15 to 0.25 are preferred.

Polyphenylene sulphide has a softening point of 245 to 315°C. Unoxidized PPS sold under the Trade Mark Rymyl V1 has a softening point of 190-200°C. by the American Society Test Method (ASTM D1238). Using the same test, part cured PPS sold under the Trade Mark Rymyl P2 and P3 have softening points of 300 and 325°C. respectively. In these compositions including PPS in the range 10-200 microns the particle size may be in the range 10-200 microns and use of powder of such particle size is convenient as a starting point for the preparation of single phase systems in accordance with the invention.

The preferred solvent compounds for use in the present invention may be represented by the formula



where X, Y, W and Z represent a hydrogen atom or a halogen atom e.g. a chlorine atom.

The most preferred compound is Compound 1, when X, Y, W and Z are all hydrogen. A less preferred compound is Compound 1 when W or Z is chlorine and X, Y and Z are all hydrogen, namely benzyl monochlorobenzoate.

Benzoate has the following properties

melting point 18°-20° C.

solubility parameters 9.3

Other solvent compounds which may be used in the present invention may comprise phenyl benzoate, diphenyl phthalate, di-benzyl ether, benzoic anhydride and di-phenyl sulphone.

According to a preferred aspect of the invention there is provided a method of coating a cooking utensil comprising mixing polyphenylene sulphide with an ester of an aryl alcohol, applying the mixture to the utensil and subsequently evaporating the ester, and at least partly curing the polyphenylene sulphide simultaneously to leave the polyphenylene sulphide in an at least partly cured state.

Preferably the polyphenylene sulphide is polyphenylene sulphide and the ester is benzyl benzoate.

The resin and ester may both be in the solid state and thus may be in the form of a powder mixture. Alternatively, the ester may be in the liquid state so that the mixture may be a paste or slurry of resin in the ester or may be a solution of the resin in ester.

The components are preferably heated until they form one continuous liquid phase. The liquid may be cooled at this stage for example in order to promote precipitation of the resin in the form of fine crystals in the ester.

This step is not absolutely necessary in all cases but may be advantageous for example if it is desired to store the formulation for any length of time.

Preferably the nature of the ester and the resin are such that when the mixture is heated the resin and ester form a single phase and as the ester evaporates, the resin undergoes curing. Preferably the ester does not evaporate completely until the resin is almost completely cured. Preferably a minimum of ester is employed since this may be lost in evaporation.

The method according to the invention may therefore render it possible to produce a cured polyphenylene sulphide in the form of a thin film having a thickness hitherto thought to be unobtainable for example as low as 3 X 10⁻⁴ in or less, though thicker coatings may also be obtained.

Various methods may be employed in applying the mixture prior to curing. In the case of a dry powder mixture this may be applied for example by electrostatic spraying, dry powder spraying or by fluidized bed methods. In the case of a paste or wet powder this may be applied for example by wet spraying or spreading while in the case of slurries and solutions these may be applied by wet spraying or by painting or the article to which the resin is to be applied may be dipped into the mixture.

The invention may be carried into practice in various ways and will be illustrated in the following specific examples. All percentages in the following examples are by weight.

Examples 1 to 18 are examples of coatings for use in the manufacture of cooking utensils coated with polyphenylene sulphide.

EXAMPLE 1

8% cured polyphenylene sulphide solid under the Trade Mark Rymyl V1 was mixed with 8% benzyl benzoate and 3% polytetrafluoroethylene. The mixture was heated to a temperature in the range 240° to 280° C. by which time the polyphenylene sulphide had dissolved in the benzyl benzoate. A cold casting formula from an aluminium alloy was tumbled for 10 minutes and withdrawn. A coating of solution had adhered to the backing. The coated backing was transferred to an air circulatory oven and maintained at a temperature between 300° and 310° C. for 3 minutes. The temperature was then increased to a temperature between 370° and 380° C. for a further 15 minutes after which time the

benzyl benzoate had evaporated and the polyphenylene sulphide was fully cured. The layer of polyphenylene sulphide and polytetrafluoroethylene produced was approximately 0.002 cm in thickness.

EXAMPLE 2

30% uncured polyphenylene sulphide and 12% polytetrafluoroethylene were heated in a solution comprising 8% di-phenyl phthalate and 50% benzyl benzoate and held at a temperature between 250° and 280° C. A backing similar to that used in example 1 was transferred in the solution for 2 minutes thus allowing the backing and solution to reach a thermal equilibrium. The backing, with an adherent coating of solution, was transferred to an oven and heated to a temperature between 300° and 310° C. for 3 minutes and then to a temperature between 370° and 380° C. for a further 15 minutes. A coating similar to that obtained in Example 1 was obtained.

EXAMPLE 3

A suspension of uncured polyphenylene sulphide and polytetrafluoroethylene was prepared by mixing 50% polyphenylene sulphide with 12% polytetrafluoroethylene and 8% di-phenyl phthalate and 50% benzyl benzoate, heating the mixture to a temperature between 250° and 280° C. in order to dissolve the polyphenylene sulphide, and subsequently cooling the solution to a room temperature while maintaining a vigorous agitation. A fine cloudy gelatinous suspension was thus formed. The suspension was sprayed on to two backings of an aluminium alloy, one of which was at room temperature and the other of which was heated to about 330° and 370° C. prior to its being sprayed with the mixture. The sprayed backings were transferred to an oven where they were held at a temperature between 300° and 310° for 5 minutes and then held at a temperature between 370° and 380° C. for a further 15 minutes. An adherent coating of polyphenylene sulphide and polytetrafluoroethylene 0.002 cm thick was produced on each.

EXAMPLE 4

A water-based slurry was produced by ball milling together for 24 hours 20% uncured polyphenylene sulphide, 10% polytetrafluoroethylene, 40% saturated calcium hydroxide solution, 1% of a metallic surfactant (as sold under the Trade Mark Triton X 100) and 20% diphenyl sulphone. This slurry was used to spray coat two backings as described in example 3 above and similar coatings were obtained.

EXAMPLE 5

A backing of an aluminium alloy at room temperature, was sprayed with a solution comprising 10% phenyl benzoate in 90% benzyl benzoate until the surface was fully wet but not dripping. The wetted surface was sprayed electrostatically with a powder mixture of 66% polyphenylene sulphide, 33% polytetrafluoroethylene and 1% calcium hydroxide. The backing was placed in an oven and heated to a temperature between 300° C. and 310° C. for 5 minutes followed by being heated to a temperature between 370° and 380° C. for a further 15 minutes. As in the previous examples a satisfactory coating was obtained.

EXAMPLE 6

This was carried out in the same way as Example 5 but with diphenyl phthalate replacing phenyl benzoate. Similar results were obtained as those of Example 5.

EXAMPLE 7

A water based slurry was produced by ball milling together for 24 hours 30% uncured polyphenylene sulphide, 40% of an aqueous suspension of polytetrafluoroethylene comprising between 15 and 30% polytetrafluoroethylene 1% of a non-ionic surfactant (sold under the Trade Mark Triton X 100) and 20% diphenyl sulphone. This slurry was used to spray coat two backings as described in Example 3 above and similar coatings were obtained.

EXAMPLE 8

The following ingredients were mixed intimately in a high speed mixer 45% uncured polyphenylene sulphide, 15% polytetrafluoroethylene, 20% diphenyl phthalate, 15% polytetrafluoroethylene, and 1% calcium hydroxide. The mixture was electrostatically sprayed on to a backing of an aluminium alloy at room temperature. The backing was replaced in an oven where it was heated to a temperature between 300° and 310° C. held at that temperature for 5 minutes and subsequently raised to a temperature between 370° and 380° C. for 15 minutes. An adherent coating of polyphenylene sulphide and polytetrafluoroethylene was obtained having a thickness of 0.002 cm approximately.

EXAMPLE 9

This was carried out in the same way as example 8 except that the backing was at a temperature between 330° and 370° C. prior to its being sprayed with the mixture. Similar results were obtained to those of example 8.

EXAMPLE 10

This was carried out in the same way as example 1 but with the uncured polyphenylene sulphide replaced by 99% part cured polyphenylene sulphide (sold under the Trade Mark Rymyl P2) and 1% calcium hydroxide powder. Similar results were obtained to those obtained in example 1 but it was found that the curing time was shorter than in example 1.

EXAMPLE 11

This was carried out in the same way as example 2 but an uncured polyphenylene sulphide was replaced by a mixture of 99% part cured polyphenylene sulphide and 1% calcium hydroxide, and the diphenyl phthalate/benzyl benzoate mixture was replaced by benzyl benzoate alone. Similar results were obtained to those of example 2 but it was found that the curing time was shorter than in example 2.

EXAMPLE 12

This was carried out in the same way as example 3 but the uncured polyphenylene sulphide was replaced by a mixture of 99% part cured polyphenylene sulphide and 1% calcium hydroxide, and the diphenyl phthalate/benzyl benzoate mixture was replaced by benzyl benzoate alone. Similar results were obtained to those of example 3 but it was found that the curing time was shorter than in example 3.

1. The first part of the document is a list of names and addresses. The names are: John Doe, Jane Smith, and Bob Johnson. The addresses are: 123 Main St, New York, NY 10001; 456 Elm St, New York, NY 10002; and 789 Oak St, New York, NY 10003.

2. The second part of the document is a list of names and addresses. The names are: Alice Brown, Charlie Green, and David White. The addresses are: 101 Main St, New York, NY 10004; 202 Elm St, New York, NY 10005; and 303 Oak St, New York, NY 10006.

3. The third part of the document is a list of names and addresses. The names are: Emily Black, Frank Gray, and George Blue. The addresses are: 404 Main St, New York, NY 10007; 505 Elm St, New York, NY 10008; and 606 Oak St, New York, NY 10009.

4. The fourth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Helen Red, Ivan Purple, and Julia Yellow. The addresses are: 707 Main St, New York, NY 10010; 808 Elm St, New York, NY 10011; and 909 Oak St, New York, NY 10012.

5. The fifth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Kevin Orange, Linda Pink, and Mark Brown. The addresses are: 1010 Main St, New York, NY 10013; 1011 Elm St, New York, NY 10014; and 1012 Oak St, New York, NY 10015.

6. The sixth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Nancy Green, Oscar Blue, and Peter Red. The addresses are: 1013 Main St, New York, NY 10016; 1014 Elm St, New York, NY 10017; and 1015 Oak St, New York, NY 10018.

7. The seventh part of the document is a list of names and addresses. The names are: Quinn Purple, Rachel Yellow, and Sam Orange. The addresses are: 1016 Main St, New York, NY 10019; 1017 Elm St, New York, NY 10020; and 1018 Oak St, New York, NY 10021.

8. The eighth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Tina Pink, Victor Brown, and Wendy Green. The addresses are: 1019 Main St, New York, NY 10022; 1020 Elm St, New York, NY 10023; and 1021 Oak St, New York, NY 10024.

9. The ninth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Xavier Blue, Yvonne Red, and Zachary Purple. The addresses are: 1022 Main St, New York, NY 10025; 1023 Elm St, New York, NY 10026; and 1024 Oak St, New York, NY 10027.

10. The tenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Adam Yellow, Brenda Orange, and Chris Pink. The addresses are: 1025 Main St, New York, NY 10028; 1026 Elm St, New York, NY 10029; and 1027 Oak St, New York, NY 10030.

11. The eleventh part of the document is a list of names and addresses. The names are: Daniel Brown, Erica Green, and Fred Blue. The addresses are: 1028 Main St, New York, NY 10031; 1029 Elm St, New York, NY 10032; and 1030 Oak St, New York, NY 10033.

12. The twelfth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Grace Red, Henry Purple, and Irene Yellow. The addresses are: 1031 Main St, New York, NY 10034; 1032 Elm St, New York, NY 10035; and 1033 Oak St, New York, NY 10036.

13. The thirteenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Jack Orange, Karen Pink, and Larry Brown. The addresses are: 1034 Main St, New York, NY 10037; 1035 Elm St, New York, NY 10038; and 1036 Oak St, New York, NY 10039.

14. The fourteenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Mary Green, Norman Blue, and Olivia Red. The addresses are: 1037 Main St, New York, NY 10040; 1038 Elm St, New York, NY 10041; and 1039 Oak St, New York, NY 10042.

15. The fifteenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Paul Purple, Sandra Yellow, and Thomas Orange. The addresses are: 1040 Main St, New York, NY 10043; 1041 Elm St, New York, NY 10044; and 1042 Oak St, New York, NY 10045.

16. The sixteenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Victoria Pink, William Brown, and Xena Green. The addresses are: 1043 Main St, New York, NY 10046; 1044 Elm St, New York, NY 10047; and 1045 Oak St, New York, NY 10048.

17. The seventeenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Yvonne Blue, Zachary Red, and Adam Purple. The addresses are: 1046 Main St, New York, NY 10049; 1047 Elm St, New York, NY 10050; and 1048 Oak St, New York, NY 10051.

18. The eighteenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Brenda Yellow, Chris Orange, and Daniel Pink. The addresses are: 1049 Main St, New York, NY 10052; 1050 Elm St, New York, NY 10053; and 1051 Oak St, New York, NY 10054.

19. The nineteenth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Erica Brown, Fred Green, and Grace Blue. The addresses are: 1052 Main St, New York, NY 10055; 1053 Elm St, New York, NY 10056; and 1054 Oak St, New York, NY 10057.

20. The twentieth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Henry Red, Irene Purple, and Jack Yellow. The addresses are: 1055 Main St, New York, NY 10058; 1056 Elm St, New York, NY 10059; and 1057 Oak St, New York, NY 10060.

21. The twenty-first part of the document is a list of names and addresses. The names are: Karen Orange, Larry Pink, and Mary Brown. The addresses are: 1058 Main St, New York, NY 10061; 1059 Elm St, New York, NY 10062; and 1060 Oak St, New York, NY 10063.

22. The twenty-second part of the document is a list of names and addresses. The names are: Norman Green, Olivia Blue, and Paul Red. The addresses are: 1061 Main St, New York, NY 10064; 1062 Elm St, New York, NY 10065; and 1063 Oak St, New York, NY 10066.

23. The twenty-third part of the document is a list of names and addresses. The names are: Rachel Purple, Sam Yellow, and Tina Orange. The addresses are: 1064 Main St, New York, NY 10067; 1065 Elm St, New York, NY 10068; and 1066 Oak St, New York, NY 10069.

24. The twenty-fourth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Victor Pink, Wendy Brown, and Xavier Green. The addresses are: 1067 Main St, New York, NY 10070; 1068 Elm St, New York, NY 10071; and 1069 Oak St, New York, NY 10072.

25. The twenty-fifth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Yvonne Blue, Zachary Red, and Adam Purple. The addresses are: 1070 Main St, New York, NY 10073; 1071 Elm St, New York, NY 10074; and 1072 Oak St, New York, NY 10075.

26. The twenty-sixth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Brenda Yellow, Chris Orange, and Daniel Pink. The addresses are: 1073 Main St, New York, NY 10076; 1074 Elm St, New York, NY 10077; and 1075 Oak St, New York, NY 10078.

27. The twenty-seventh part of the document is a list of names and addresses. The names are: Erica Brown, Fred Green, and Grace Blue. The addresses are: 1076 Main St, New York, NY 10079; 1077 Elm St, New York, NY 10080; and 1078 Oak St, New York, NY 10081.

28. The twenty-eighth part of the document is a list of names and addresses. The names are: Henry Red, Irene Purple, and Jack Yellow. The addresses are: 1079 Main St, New York, NY 10082; 1080 Elm St, New York, NY 10083; and 1081 Oak St, New York, NY 10084.

US 5,478,651 A

[54] PROCESS FOR MAKING
FLUOROPOLYMER FINISH COMPOSITION

[75] Inventor: Harvey P. Tannenbaum, Wynnewood, Pa.

[73] Assignor: E. I. Du Pont de Nemours and Company, Wilmington, Del.

[21] Appl. No. 331,639

[22] Filed: Oct. 31, 1994

[51] Int. Cl.⁶ B27 77/00

[52] U.S. Cl. 428/422, 427/383.4, 427/383.5, 427/409, 428/463

[53] Field of Search 427/383.2, 383.4, 427/383.5, 428/422, 463

References Cited

U.S. PATENT DOCUMENTS

4,087,394 5/1978 Coorsman 262/29.6 F
4,114,537 10/1978 Vey et al. 427/409 X
4,139,576 2/1979 Yoshimura et al. 262/857 PA

FOREIGN PATENT DOCUMENTS
1358-428 10/1971 United Kingdom.

Primary Examiner—Michael Lusk
Attorneys Agent, or Firm—Edwin Tucker

ABSTRACT

In the formation of a fluoropolymer non-stick layer on a substrate such as of cookware and bakeware, improved adhesion of the layer is obtained by co-grinding at least the polymer binder component with the pigment component in an aqueous system, this co-grinding is carried out in water which contains a surfactant and the polymer binder is soluble in the water or water organic solvent mixture. The resultant co-ground aqueous dispersion is blended with aqueous dispersion of fluoropolymer to form the coating composition. Addition of inorganic filler film hardener to the co-grinding step also improves the scratch resistance of the of the non-stick layer.

15 Claims, No Drawings

PROCESS FOR MAKING
FLUOROPOLYMER FINISH COMPOSITION
FIELD OF THE INVENTION

This invention relates to a process for making fluoropolymer finish compositions, especially applicable to the aqueous dispersion form of such compositions.

BACKGROUND OF THE INVENTION

Fluoropolymer finish compositions are used to form non-stick surfaces on a wide variety of substrates, such as metal, e.g. aluminum, cast-iron, steel, stainless steel, and various plastics, e.g. bakeware, cookware, for a wide variety of articles, e.g. cookware, bakeware, iron sole plates, waffle makers, ice-cream makers, snow shovels and plows, and conveyors, saws, hoppers and other industrial machines. The finish formed on these materials for these as well as other products may be a single layer of fused fluoropolymer or multiple layers of composition, in which the composition or multiple layers of composition, in which the layer for the substrate is called the primer layer. In the case of the primer layer, the primer layer is in direct contact with the substrate and is called the primer layer. In the case of the primer layer, the primer layer is in direct contact with the substrate and is called the primer layer. In the case of the primer layer, the primer layer is in direct contact with the substrate and is called the primer layer.

Fluoropolymer finish compositions have preferably been prepared in the form of an aqueous dispersion of the fluoropolymer, and the aqueous dispersion has then been used to coat the substrate, followed by drying and baking to form the coating. The dispersion has contained fluoropolymer binder in solution in the dispersion medium and pigment dispersed in the dispersion. In some cases, the dispersion also has inorganic film hardener dispersed therein, which provided durability, e.g. scratch resistance, to the non-stick coating.

It has been the practice in making these compositions to (a) obtain the fluoropolymer aqueous dispersion from the fluoropolymer manufacturer, (b) form the solution of polymer binder in water, which may also include organic solvent for the binder, which solvent is miscible with water, and (c) mill pigment in water which contains a surfactant, to form a mill base, and then blending the dispersion of (a), the solution of (b), and the mill base of (c) together to form the coating composition. This was the blending by techniques known in the art, referred to in U.S. Pat. No. 5,168,013 (Tannenbaum). When filler film hardener was used, this was simply added to the dispersion (a). U.S. Pat. No. 4,139,576 (Tannenbaum et al.) in Examples 1 and 5 discloses the blending of fluoropolymer binder and pigment and then blending the mill base with the fluoropolymer binder. U.S. Pat. No. 4,087,394 (Coorsman) discloses the mixing together of an aqueous dispersion of TFE/HFP copolymer, a black mill base, and an aqueous solution of binder (polyethylene glycol), also referred to as polyethylene glycol, in Example 1.

There remains the need to improve the durability of the fluoropolymer finish to the substrate, especially with regard to adhesion of the finish to the substrate.

SUMMARY OF THE INVENTION

The present invention involves the discovery of a process for preparing fluoropolymer aqueous dispersion finish composition which improves adhesion of the ultimate non-stick coating to the substrate. More specifically, the present invention involves the process comprising (i) intimately mixing of aqueous dispersion of pigment with aqueous solution of

5,478,651

2

polymer binder by co-grinding acid dispersion and solution together and (ii) mixing the resultant co-ground dispersion medium and aqueous dispersion of fluoropolymer with one another to form a finish coating composition.

The present invention also encompasses the process of forming a non-stick finish on a substrate, comprising applying the aqueous finish coating composition to the substrate and baking the composition to form an adherent fluoropolymer coating layer on said substrate.

The present invention further encompasses the intimate mixing of polymer binder dissolved in organic solvent, pigment, and fluoropolymer in particulate form by co-grinding these ingredients together in an organic solvent, especially wherein the fluoropolymer is polytetrafluoroethylene micro powder, and the resultant organic solvent medium is especially useful for co-grinding, baking, and coating a substrate, which substrate may be pre-treated with a shape. Such coating would usually be associated with a fluoropolymer containing composition to form the primer layer, with the first-mentioned layer serving as the primer layer, and of course both layers would be baked onto the substrate to form the non-stick finish.

DETAILED DESCRIPTION

Aqueous dispersions of fluoropolymer are commercially available from fluoropolymer manufacturers. The fluoropolymer is present in the dispersion in very small particle size, e.g. about 0.2 micron size, and the particles remain dispersed via a surfactant being present in the dispersion without causing coagulation. The stability of the dispersion is such that it can be stirred for the purpose of blending other ingredients into the dispersion. Examples of fluoropolymers include polytetrafluoroethylene (PTFE), which is not melt fusible, and copolymers of tetrafluoroethylene (TFE) with at least one other monomer in a sufficient amount that makes the resultant copolymer melt-fusible. Examples of PTFE include the homopolymer and modified PTFE, which contains a small amount of co monomer such as hexafluoroisopropylene (HIPP) or perfluoro(ethyl vinyl) ether (PFAVE), wherein the alkyl group contains from 1 to 5 carbon atoms. Examples of melt fusible fluoropolymers include copolymers of TFE with one or more of perfluorooctyl, such as HIPP, and PFAVE, such as the copolymer of tetrafluoroethylene with perfluoro(propyl vinyl) ether (PPA). The fluoropolymer component of the finish composition can consist of a single fluoropolymer or a mixture thereof in the aqueous dispersion. The mixture can be made by blending aqueous dispersions of individual fluoropolymers.

The PTFE described above will usually have a melt viscosity of at least 1x10⁶ Pa.s. A lower melt viscosity PTFE is available, called PTFE micro powder, having a melt viscosity of 1x10⁵ to 1x10⁶ Pa.s. can also be used in the present invention. It can be obtained by aqueous dispersion polymerization, in which case it is a form which is convenient for use in the aqueous dispersion embodiment of the present invention. Another method of obtaining the micro powder is irradiation of the higher melt viscosity PTFE. This micro powder is in convenient form for use in the organic solvent embodiment of the present invention. The solvent chosen may depend on the binder component used, as is preferably to be able to dissolve it.

The binder component is composed of polymer which is film-forming upon heating to fusion and is also thermally stable. This component is well known to primer applications for non-stick finishes, for adhering the fluoropolymer-containing primer layer to substrates and for film-forming within and as part of the primer layer. The fluoropolymer by

SUPERINTENDENCIA DE INDUSTRIA Y COMERCIO
DIVISION DE NUEVAS CREACIONES

2020

Abogada
LUZ HELENA ADARVE GOMEZ
 Abogada

ASUNTO

Folios 015
 Oficina 1857
 Admisión 430
 Evento 001
 Trámite 002
 Radicación 02-123712

☒ Patente de invención
☐ Vía Nacional
☒ Vía PCT (fase nacional)
☐ Cap. I
☐ Cap. II

No. Sol. Internacional
 Fecha de Presentación Interna
 Aprobado de 2004
 PCTA: 2004/017123

Como resultado del examen de fondo realizado con fundamento en el artículo 45 de la Decisión 488 de la Comisión de la Comunidad Andina, se le comunica:

1. Documentos estudiados

1.1 Descripción
 1.2 Reivindicaciones
 1.3 Ejecutiva
 6 de junio de 2004, No. 80476-432
 Folios 29 a 31
 Folios 17 a 29

2. Objeto de la invención

- El título de la solicitud es: "REVESTIMIENTO EN POLVO NO ADHERENTE".
- El presente invento se relaciona con un proceso para revestir un sustrato con un revestimiento no adherente.
- En la Reivindicación Independiente se plantea un proceso para revestir un sustrato con un revestimiento que contiene un polímero, dicho proceso comprende los pasos secuenciales de:

- 97
97
- i. Preparar una mezcla sólida con uno o más fluoropolímeros y uno o más polímeros termoplásticos térmicamente estables a temperaturas de más de 400°C;
 - ii. Mezclar la función y extraer dicha mezcla sólida a temperaturas de entre 250°C a 400°C para lograr la homogeneización;
 - iii. Someter la extracción a medios mecánicos para obtener un polvo de hasta 100 micrones de tamaño promedio;
 - iv. Aplicar dicho polvo en un sustrato; y
 - v. Calentar dicho sustrato a temperaturas suficientes para hacer que dicho polvo se vuelva lo suficientemente fluido para revestir dicho sustrato.
- El proceso del presente invento busca obtener un sustrato revestido con características mejoradas de emisión a largo plazo debido a la presencia de altos niveles de fluoropolímeros en la superficie del revestimiento.

En la descripción de la solicitud se afirma que las composiciones que incluyen resinas acrílicas para estabilizar el revestimiento o como agente de promoción de fluidez no son adecuadas para revestimientos no-adherentes para utensilios de cocina. De otra parte, se afirma que las formulaciones que incluyen resinas de silicona aunque tienen buena resistencia al calor, sus propiedades de emisión son limitadas a largo plazo. Finalmente, se menciona un problema con el contenido de solventes orgánicos de los revestimientos.

- El objeto de la invención definido se catalogó como **C09D 127/012**, según la Clasificación Internacional de Patentes (IPC).

3. De la solicitud de Patente

3.1. Descripción (artículo 28 D 486)

- La descripción contiene cantidades expresadas en el sistema inglés, como por ejemplo grados Fahrenheit. Se recomienda realizar la conversión al Sistema Internacional de Unidades.
- En conclusión, el capítulo descriptivo no cumpliría con el requisito de claridad requerido de acuerdo con el artículo 28 de la Decisión 486.

3.2. Reivindicaciones (artículo 30 D 486)

- En la reivindicación independiente 1 se encuentran expresiones indefinidas tales como "...una mezcla sólida con **uno o más fluoropolímeros y uno o más polímeros termoplásticos...**", "**calentar dicho sustrato a temperaturas suficientes...**" (Negrita Personal).

Dado que las expresiones resaltadas en negrilla son tan amplias que no permiten definir exactamente la invención, se recomienda reemplazarlas por la información técnica que corresponde a qué tipo de fluoropolímeros y polímeros termoplásticos se refiere y a qué temperaturas se calienta el sustrato.

- En la descripción de la solicitud en estudio el señor solicitante reconoce lo siguiente: *"Existe un número de publicaciones sobre el arte previo que dan a conocer una aleación fundida de fluoropolímeros y polímeros termoplásticos, extrayendo una mezcla, formando un polvo de la extracción y aplicando el polvo a un sustrato como revestimiento"* (Folio 17, párrafo 3). No obstante, en

- i. Preparar una mezcla sólida con uno o más fluoropolímeros y uno o más polímeros termoplásticos (temperatura elevada a temperaturas de más de 400°C).
- ii. Mezclar la función y extender dicha mezcla sólida a temperaturas de entre 250°C a 400°C en la forma de una película.
- iii. Comprimir la extensión mediante métodos para obtener un polvo de hasta 100 micrones de tamaño promedio.
- iv. Aplicar dicho polvo en un sustrato.
- v. Calentar dicho sustrato a temperaturas elevadas para hacer que el polvo se vuelva a solidificarmente fluido para formar una película.

El proceso del presente invento puede obtener un sustrato revestido con características mejoradas de emisión a largo plazo debido a la presencia de estos niveles de fluoropolímeros en la superficie del revestimiento.

En la descripción de la solicitud se afirma que las composiciones que incluyen fluoropolímeros para estabilizar el revestimiento o como parte de la composición de la capa no son adecuadas para revestimientos no adherentes para uniones de coque. De otra parte, se afirma que las formulaciones que incluyen resinas de silicona pueden tener ventajas al proporcionar propiedades de unión con los sustratos a largo plazo. Finalmente, se menciona un problema con el contenido de oxígeno orgánico de los resistentes.

El objeto de la invención definida en el artículo 1 de la solicitud, según la clasificación internacional de Patentes (IPC).

3. De la solicitud de Patente

3.1. Descripción (artículo 28 D.48)

- La descripción contiene un método de exposición en el sistema de coque, como por ejemplo, gases fluorados. Se recomienda realizar la conversión al sistema internacional de unidades.
- En conclusión, el artículo 28 de la Decisión 487, según lo de acuerdo con el artículo 28 de la Decisión 487.

3.2. Reivindicaciones (artículo 30 D.48)

- En la reivindicación independiente 1 se exponen las expresiones indicativas tales como "un método sólido con uno o más fluoropolímeros y uno o más polímeros termoplásticos", "sustrato", "temperatura elevada a temperaturas elevadas", "(según la Decisión 487)".
- Dado que las expresiones reveladas en las peticiones son tan amplias que no permiten determinar la invención, se recomienda reemplazarlas por la siguiente técnica que corresponde a un tipo de fluoropolímeros y polímeros termoplásticos se refiere y a que temperaturas se calienta el sustrato.
- En la descripción de la solicitud en el artículo el señor solicitante reconoce lo siguiente: Existe un número de formulaciones sobre el que se dice que van a proporcionar una extensión fluida de fluoropolímeros y polímeros termoplásticos extraviados una mezcla formada a un nivel de la extrusión y aplicado al polvo a un sustrato como método de invención (folio 17, párrafo 3). No obstante, en

la reivindicación independiente 1 de la solicitud en estudio también se plantea que el proceso implica preparar una mezcla de fluoropolímeros y polímeros termoplásticos, mezclar la fundición, extraer la mezcla, formar un polvo, aplicar el polvo en el sustrato y calentar el sustrato para fundir el polvo y producir el revestimiento.

Lo anterior muestra que la reivindicación independiente 1, la cual encierra el objeto de la patentabilidad de la invención, está planteada de una forma demasiado general de forma que es muy cercana a lo conocido en el arte previo, teniendo en cuenta lo expresado en la descripción. Por lo tanto, se recomienda que la reivindicación independiente 1 incluya el aporte técnico que realiza el inventor.

Para lograr lo anterior, el señor solicitante debe analizar si el aporte técnico está en el proceso o en la formulación para el revestimiento del sustrato. Si aún está en el proceso, se recomienda que el capítulo reivindicatorio tenga la formalidad de preámbulo y parte caracterizante diferenciados por la expresión "caracterizado por" de modo que el preámbulo defina el campo de la invención y los elementos que ya son conocidos en el arte, de otro lado, la parte caracterizante debería contener los elementos técnicos y características que corresponden al aporte que realiza el señor solicitante con su invención.

Si el aporte técnico está en la formulación para el revestimiento del sustrato y no en el proceso, el señor solicitante debería plantear el preámbulo en la categoría de producto, es decir, como una composición para revestir un sustrato... y también emplear la formalidad de preámbulo y parte caracterizante como se mencionó en el párrafo anterior.

- En la reivindicación dependiente 10 se menciona que "dichos fluoropolímeros se seleccionan de un grupo que consisten de **perfluoroalkoxy**, etil propileno fluorinado..." (Negrita Personal). Sin embargo, dicha expresión resaltada en negrilla no es comprensible y se recomienda rectificar.
- En la reivindicación 12 incluye un intervalo precedido por la expresión "aproximadamente" que se recomienda eliminar para mejorar la especificación de la invención.
- En conclusión, las reivindicaciones 1 y 10 no cumplirían con el requisito de claridad y definición de la invención de acuerdo con el artículo 30 de la Decisión 486.

4. Determinación del Estado de la Técnica

- La fecha que se ha tenido en cuenta para determinar el Estado de la Técnica es:

Fecha de presentación de la solicitud prioritaria: **6 de junio de 2003**

- Teniendo en cuenta la fecha indicada se realizó la búsqueda en el estado de la técnica de documentos relacionados con la solicitud encontrándose los siguientes:

adherentes.

recursos de documentos relacionados con la solicitud, en cualquier caso, los

- Teniendo en cuenta la fecha indicada de entrega de documentos al el Estado de la

Fecha de presentación de la solicitud burocrática: 6 de mayo de 2003

es

- La fecha que se ha tenido en cuenta para determinar el plazo de la solicitud

4. Determinación de Estado de la solicitud

Descripción

Quinta A solicitud de inscripción de vivienda con el número 10 de la

- En consecuencia, las solicitudes de la A 10 no coinciden con el registro de

de inscripción

En consecuencia, para la inscripción de vivienda, la inscripción

- En la inscripción 15, por lo tanto, no se puede hacer por la expresión

no se puede hacer y se debe hacer la inscripción

propiedad (propiedad personal) con el número de la expresión de vivienda en

se debe hacer en la inscripción de vivienda, en la inscripción

- En la inscripción de vivienda, se debe hacer la inscripción de vivienda, en la inscripción

características como se indican en el cuadro adjunto.

propiedad A solicitud de inscripción de vivienda A parte

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

no en el registro, en caso de inscripción de vivienda en la

se debe hacer en la inscripción de vivienda, en la inscripción

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

A la inscripción de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

características de vivienda en caso de una inscripción de vivienda en

99
99

Nº	Documento	Título	Fecha de publicación
D1	US4421795	METHOD OF APPLYING A COATING OF POLYARYLENE SULPHIDE TO A COOKING UTENSIL	20 de diciembre de 1983
D2	US5478651	"PROCESS FOR MAKING FLUOROPOLYMER FINISH COMPOSITION"	26 de diciembre de 1995

5. Análisis de patentabilidad (artículo 14 D 486)

5.1 Nivel Inventivo (artículo 18 D 486)

- El Técnico

El técnico de nivel medio versado en la materia encargado de resolver el problema técnico puede ser un ingeniero químico que labore con recubrimientos poliméricos y que atiende a planes de mejoramiento continuo normalmente formulados por las empresas.

- El Problema Técnico

El problema técnico que se espera solucionar va más encaminado a la formulación química del recubrimiento no-adherente. Un técnico de nivel medio versado en la materia conoce la importancia de mejorar la formulación para obtener propiedades mejoradas de no-adhesión del recubrimiento, por lo tanto, dicho problema conocido motivaría a un técnico a continuar mejoramientos en este campo.

- Respecto al Estado de la Técnica:

En el documento **US4421795** (D1) se divulga la existencia de un método para aplicar un recubrimiento a utensilios de cocina en la cual una mezcla íntima de un poliarilen sulfuro con un aril éster de un aril alcohol es aplicado a la superficie del utensilio y subsecuentemente calentado para evaporar el éster y curar el recubrimiento. La mezcla puede ser una mezcla de polvo seco, una mezcla húmeda de polvo, una pasta, una suspensión, una solución líquida o una solución sólida.

En D1 se explica que la fase resina puede incluir politetrafluoroetileno, poliimidas y polisulfonas además de pigmentos, rellenos, estabilizantes, ayudas de recubrimiento y bases para mejorar la unión (Columna 1, línea 64 – Columna 2, línea 4).

Los poliarilen sulfuros tienen puntos de fusión en el rango de 280°C a 300°C (Columna 3, líneas 26 y 27). (Columna 6, líneas 18 – 32).

En la composición que incluye PPS en forma particulada, el tamaño de partícula puede estar en el rango de 10 – 200 micrones (Columna 3, líneas 37 – 39).

Varios métodos pueden ser empleados en aplicar la mezcla antes del curado. En el caso de una mezcla de polvo seco, ésta se puede aplicar por dispersión electrostática (Columna 4, líneas 37 – 40).

Nº	Documento	Título	Fecha de publicación
D1	US4431792	METHOD OF APPLYING A COATING OF POLYARYLENE SULFONE TO A COOKING UTENSIL	30 de diciembre de 1983
D2	US4438651	PROCESS FOR MAKING FLUOROPOLYMER FINISH COMPOSITION	29 de diciembre de 1983

3. Análisis de patentabilidad (Artículo 14 D 486)

3.1 Nivel técnico (Artículo 18 D 486)

• El Técnico

El técnico es el nivel medio versado en la materia encargado de resolver el problema técnico que se le plantea. El nivel técnico puede ser un ingeniero químico que trabaje con recubrimientos poliméricos y que atienda a niveles de mejoramiento continuo normalmente formulados por las empresas.

• El Problema Técnico

El problema técnico que se plantea al técnico es el problema de mejorar la formulación de un recubrimiento de utensilios de cocina. El nivel técnico medio versado en la materia conoce la importancia de mejorar la formulación para obtener propiedades mejoradas de resistencia al recubrimiento por el calor, pero el problema planteado motiva a un técnico a continuar mejoramientos en este campo.

• Precedo al Estado de la Técnica

En el documento US4431792 (D1) se divulga la existencia de un método para aplicar un recubrimiento a utensilios de cocina en la cual una mezcla íntima de un polímero sulfónico con un sulfato de un ácido es aplicada a la superficie del utensilio y posteriormente calentada para evaporar el agua y obtener el recubrimiento. La mezcla puede ser una mezcla de polvo seco, una mezcla húmeda de polvo, una pasta, una suspensión, una solución líquida o una solución sólida.

En D1 se explica que la fase sólida puede incluir polímeros sulfónicos, pigmentos y colorantes además de pigmentos, rellenos, estabilizantes, etc. (Columna 2, líneas 4-5). El método mejora la unión (Columna 1, líneas 34-35).

Los polímeros sulfónicos tienen puntos de fusión en el rango de 280°C a 300°C (Columna 3, líneas 20 y 21). (Columna 6, líneas 18-22).

En la composición que incluye PPS en forma particulada, el tamaño de partícula puede estar en el rango de 10-300 micrones (Columna 3, líneas 37-39).

Varios métodos pueden ser empleados en aplicar la mezcla antes del curado. En el caso de una mezcla de polvo seco, ésta se puede aplicar por dispersión electrostática (Columna 4, líneas 37-40).

En el ejemplo 8 de D1 se mezcla íntimamente en una mezcladora de alta velocidad: 55% de polifenilén sulfuro, 15% de politetrafluoroetileno, 20% de difenilsulfona, 9% de difenil ftalato y 1% de hidróxido de calcio. La mezcla fue dispersada de forma electrostática sobre un sustrato y fue calentado entre 300°C y 310°C por cinco minutos y luego elevada la temperatura hasta 370°C y 380°C por quince minutos obteniéndose un recubrimiento de polifenilén sulfuro y politetrafluoroetileno (Columna 6, líneas 18 – 32).

En el documento **US5478651** (D2) se divulga la existencia de un proceso para elaborar un recubrimiento no-adherente de fluoropolímero sobre un sustrato tal como una herramienta de cocina o de horneado. Se mejora la adhesión por comolienda de por lo menos un componente de unión con un componente pigmento.

En D2 enseña que las capas de fluoropolímero comprende PTFE con otros copolímeros o comonómeros (TFE, HFP, PFA, etc.) y en las cuales se incluyen rellenos inorgánicos como alúmina, titania, etc., y tienen tamaños de partícula entre 1 y 100 micrones, preferiblemente 2 y 10 micrones como resultado de procesos de molienda (Columna 4, líneas 17 – 37) para mejorar las propiedades mecánicas de la capa polimérica no-adherente.

- **La Solución Técnica**

Un proceso para revestir un sustrato con un revestimiento que contiene un fluoropolímero (Reivindicaciones 1 a 16)

De acuerdo con las reivindicaciones de la solicitud, particularmente con la reivindicación independiente 1 se entiende que el principio técnico sobre el cual se fundamenta la propuesta es que el proceso consista en los pasos de i) preparar una mezcla sólida con uno o más fluoropolímeros y uno o más polímeros termoplásticos térmicamente estables a temperaturas de más de 400°C; ii) mezclar la fundición y extraer dicha mezcla sólida a temperaturas de entre 250°C y 400°C para lograr la homogeneización; iii) someter la extracción a medios mecánicos para obtener un polvo de hasta 100 micrones de tamaño promedio; iv) aplicar dicho polvo en un sustrato y v) calentar dicho sustrato a temperaturas suficientes para hacer que dicho polvo se vuelva lo suficientemente fluido para revestir dicho sustrato.

No obstante, al realizar el análisis del estado de la técnica se encontró que D1 es un documento próximo que enseña un proceso para revestir un sustrato con una formulación de proporciones en peso equivalentes a las de la solicitud, que contiene un fluoropolímero (PTFE) y un polímero termoplástico como el Poliaril sulfuro (PPS), donde dicha formulación puede ser una mezcla sólida que puede ser fundida para homogenización, que puede convertirse en polvos con tamaños de partícula entre 10 y 200 micrones, que pueden aplicarse sobre un sustrato por medio de dispersión electrostática y que puede curarse sobre el sustrato por medio de calentamiento (Resumen; Columna 1, línea 64 – Columna 2, línea 4; Columna 3, líneas 26 y 27; Columna 3, líneas 37 – 39; Columna 4, líneas 37 – 40).

Una diferencia encontrada entre la solicitud en estudio y D1 es que éste último documento no explicita que la fundición se haga entre 250°C y 400°C. No obstante, en D1 sí se menciona que los poliarilén sulfuros preferidos tienen un punto de fusión entre 280 y 300°C, lo cual hace implícita la fusión y extracción en el rango de temperaturas de la solicitud en estudio.

En el ejemplo 8 de D.T. se muestra un método para la preparación de una resina de poliolefinas en presencia de un catalizador de tipo Ziegler-Natta. El catalizador está formado por un complejo organometálico de aluminio y un compuesto orgánico de cobalto. La reacción se lleva a cabo a una temperatura entre 0°C y 70°C, y a una presión absoluta entre 1 atm y 100 atm. El producto obtenido es una resina de poliolefinas que puede ser utilizada como material de construcción o como materia prima para la fabricación de otros productos.

(Ejemplo 8 - continuación)

El documento 158475831 (02) se devolvió a la oficina de origen para
elaborar un procedimiento no sujeto al de funcionamiento sobre un sistema del
grupo y no perteneciente de cuenta a la oficina de destino. Se indica la dirección por
comunicación de por lo menos un componente de un sistema con un componente
perteneciente.

En el área de las aguas de inundamiento comprende PTFE con otros compuestos fluorados (TFE, FEP, FFA, etc.) y en las cables se incluyen relaciones especiales como el teflón, etc., y tienen también de particular entre 1 y 100 micrómetros, generalmente 2 y 10 micrómetros para el caso de cables de hilos de Columna 4 líneas 17 y 27 para mayor las relaciones mecánicas de la capa fluorada en el aislamiento.

SECRET NOFORN

UNCLASSIFIED//FOR OFFICIAL USE ONLY

De acuerdo con las recomendaciones de la solicitud presentada por la Universidad de la Habana, se acordó que el principio activo se agregara al agua de la solución, para facilitar su absorción. Se acordó también que el principio activo se agregara al agua de la solución, para facilitar su absorción. Se acordó también que el principio activo se agregara al agua de la solución, para facilitar su absorción.

(- 40 -)

El punto de ebullición de la muestra es de 100°C, lo que indica que se trata de agua pura. El punto de congelación es de 0°C, lo que también indica que se trata de agua pura. El punto de fusión es de 0°C, lo que también indica que se trata de agua pura. El punto de ebullición de la muestra es de 100°C, lo que indica que se trata de agua pura. El punto de congelación es de 0°C, lo que también indica que se trata de agua pura. El punto de fusión es de 0°C, lo que también indica que se trata de agua pura.

101

101

Por otro lado, en D1 se sugiere un intervalo de tamaño de partículas sólidas entre 10 y 200 micrones mientras que en la solicitud es de hasta 100 micrones. Al comparar se observa que los intervalos se encuentran traslapados en el intervalo de 10 a 100 micrones, por ello, si un técnico de nivel medio versado en la materia tuviera acceso a D1 podría desarrollar un diseño de experimentos rutinario ensayando diferentes tamaños de partículas de la mezcla para encontrar la formulación que tenga mejor desempeño.

Dado lo anterior, se puede concluir que un técnico de nivel medio versado en la materia con acceso a D1 podría derivar un proceso equivalente al de la solicitud en estudio. Por lo tanto, el proceso propuesto no poseería nivel inventivo y no cumpliría con el requisito del artículo 18 de la Decisión 486.

La Oficina desea añadir algunos comentarios sobre la formulación que contiene fluoropolímeros, pues D2 sugiere que las capas de fluoropolímero pueden comprender PTFE con otros copolímeros o comonómeros (TFE, HFP, PFA, etc.) y en las cuales se incluyen rellenos inorgánicos como alúmina, titania, etc., y tienen tamaños de partícula entre 1 y 100 micrones, preferiblemente 2 y 10 micrones como resultado de procesos de molienda (Columna 4, líneas 17 – 37) para mejorar las propiedades mecánicas de la capa polimérica no-adherente. Por lo tanto, si un técnico de nivel medio versado en la materia tuviera acceso a D1 y D2 podría verse motivado a desarrollar ensayos de rutina para obtener formulaciones que contengan PTFE con otros copolímeros o comonómeros (TFE, HFP, PFA, etc.) y rellenos orgánicos como alúmina de 2 a 10 micrones de tamaño de partícula para mejorar las propiedades mecánicas del recubrimiento polimérico.

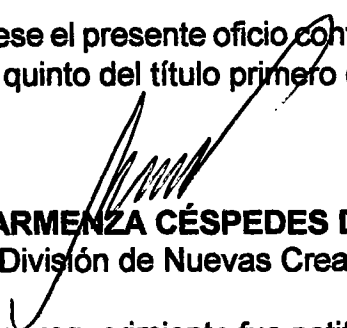
6. Conclusión

Los requisitos de patentabilidad de la presente solicitud se encuentran afectados así:

N°	Documento N°	Reivindicaciones afectadas	Requisito que afecta
D1	US4421795	1 – 5; 9, 10, 12 – 16	Nivel Inventivo
D2	US5478651		

En cumplimiento del artículo 45 de la Decisión 486 de la Comisión de la Comunidad Andina, se le indica que debe dar respuesta dentro del término de **60 días** contados a partir de la fecha de notificación de la presente comunicación. **En caso de no dar respuesta al presente requerimiento, o si a pesar de la respuesta subsistieran los impedimentos para la concesión, se denegará la patente.**

Notifíquese el presente oficio conforme a lo dispuesto en el numeral 5.2, literal e), del capítulo quinto del título primero de la Circular Única N° 10 de 2001.


ALIX CARMENZA CÉSPEDES DE VERGEL
Jefe de División de Nuevas Creaciones

El anterior requerimiento fue notificado por fijación en lista, de fecha 27-02-2007

CONCEPTO TÉCNICO No. 2811	EXAMINADOR TÉCNICO Código No. 202042
-------------------------------------	--

7650

Por otro lado, en D1 se requiere un intervalo de tamaño de partículas sólidas entre 10 y 100 micrones mientras que en la solicitud se requiere de 100 micrones. Al comparar se observa que los intervalos que se requieren son diferentes en el intervalo de 10 a 100 micrones, debido a un técnico de nivel medio versado en la materia técnica, se puede desarrollar un proceso de experimentación para encontrar la formulación que tenga mejor desempeño.

Debido a lo anterior, se puede concluir que un técnico de nivel medio versado en la materia técnica, al tener un proceso de experimentación en la solicitud, puede encontrar la formulación que tenga mejor desempeño.

La Oficina de Asesoría Jurídica, al analizar la formulación que contiene el invento, concluye que la misma no es nueva, ya que los componentes (TPE, HEP, PEA, etc.) y las condiciones de procesamiento (temperatura, tiempo, etc.) son conocidos en la técnica. Por lo tanto, el proceso de experimentación que se requiere para mejorar las propiedades mecánicas de la resina polimérica no-aderente, no es nuevo, ya que un técnico de nivel medio versado en la materia técnica, al tener un proceso de experimentación, puede encontrar la formulación que tenga mejor desempeño.

Por lo tanto, la Oficina de Asesoría Jurídica concluye que el invento no es nuevo, ya que los componentes (TPE, HEP, PEA, etc.) y las condiciones de procesamiento (temperatura, tiempo, etc.) son conocidos en la técnica. Por lo tanto, el proceso de experimentación que se requiere para mejorar las propiedades mecánicas de la resina polimérica no-aderente, no es nuevo, ya que un técnico de nivel medio versado en la materia técnica, al tener un proceso de experimentación, puede encontrar la formulación que tenga mejor desempeño.

8. Conclusión

Los requisitos de patentabilidad de la presente solicitud se encuentran satisfechos.

Nº	Documento Nº	Revisión	Requisitos que afecta
D1	US2013/01738	1 - 2, 8, 10, 12 - 15	Nivel inventivo
D2	US2013/00001		

En cumplimiento del artículo 42 de la Ley de Patentes, la Comisión de la Comunidad Andina, se le indica que el presente es el resultado de la evaluación de la solicitud de la presente solicitud. En caso de no dar lugar a la concesión de la patente, se le indicará la razón de la denegación. Los requisitos de patentabilidad de la presente solicitud se encuentran satisfechos.

Notifíquese el presente oficial conforme a lo dispuesto en el numeral 2.2 (literal e) del artículo 10 de la Ley de Patentes.

ALIX CARMENZA CORDERO DE VERA
Jefe de División de Nuevas Creaciones

El presente requerimiento fue notificado en lista, de fecha

CONCEPTO TÉCNICO	EXAMINADOR TÉCNICO
10.2811	Código No. 203045