

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
29. Dezember 2004 (29.12.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2004/113014 A2

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: **B23K 35/362**

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2004/006894

(22) Internationales Anmeldedatum:
25. Juni 2004 (25.06.2004)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
103 28 745.0 25. Juni 2003 (25.06.2003) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von
US): **BEHR GMBH & CO. KG** [DE/DE]; Mauserstrasse
3, 70469 Stuttgart (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **BOGER, Snjezana**
[HR/DE]; Rechbergstrasse 4, 73734 Esslingen (DE).
ENGLERT, Peter [DE/DE]; Heideweg 7/1, 74177 Bad
Friedrichshall (DE). **PFITZER, Matthias** [DE/DE];
Danziger Strasse 17, 73432 Aalen (DE). **SEDLMEIR,**
Sabine [DE/DE]; Kurfürstenstrasse 71, 74821 Mosbach
(DE). **TRAUTWEIN, Ingo** [DE/DE]; Turmstrasse 45,
74321 Bietigheim (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: **BEHR GMBH & CO. KG**; In-
tellectual Property, G-IP, Mauserstrasse 3, 70469 Stuttgart
(DE).

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL,
AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH,
CN, CO, CR, CU, CZ, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI,
GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE,
KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD,
MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG,
PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM,
TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM,
ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW,
GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG,
ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU,
TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK,
EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT,
RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA,
GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Erklärung gemäß Regel 4.17:

— Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US

Veröffentlicht:

— ohne internationalen Recherchenbericht und erneut zu ver-
öffentlichen nach Erhalt des Berichts

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab-
kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Co-
des and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der
PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: FLUXING AGENT FOR SOLDERING METAL COMPONENTS

(54) Bezeichnung: FLUSSMITTEL ZUM LÖTEN VON METALLBAUTEILEN

(57) Abstract: The aim of the invention is to provide a fluxing agent for soldering components, which creates one or more specific surface characteristics during the soldering process itself, thus obviating the need for the surface treatment process that is conventionally carried out after the soldering process. To achieve this, nanoparticles are added to a base substance.

(57) Zusammenfassung: Ein Flussmittel zum Löten von Bauteilen soll bereits beim Löten eine oder mehrere spezifische Oberflächeneigenschaften erzeugen, so dass der gesamte dem Lötprozess ansonsten üblicherweise nachgeschaltete Prozess der Oberflächenbehandlung entfällt. Dazu sind einem Basisstoff Nanopartikel zugesetzt.



WO 2004/113014 A2

5

BEHR GmbH & Co. KG
Mauserstraße 3, 70469 Stuttgart

10

Flussmittel zum Löten von Metallbauteilen

15

Die Erfindung bezieht sich auf ein Flussmittel zum Löten von Metallbauteilen. Des Weiteren betrifft sie ein Verfahren zur Herstellung eines derartigen Flussmittels, ein Verfahren zum Löten und eine Verwendung eines derartigen Flussmittels.

20

Zum Löten von metallischen Werkstoffen ist es erforderlich, dass die an ihren Oberflächen gebildete Oxidschicht vor dem Löten zumindest teilweise entfernt wird und beim Lötprozess nicht neu gebildet wird. In der Regel erfolgt dies mit speziellen Lösemitteln für Metalloxide, den sogenannten Flussmitteln.

25

30

Wegen der speziellen Materialeigenschaften der Metalle ist häufig das Aufbringen eines nicht korrosiven, nicht hygroskopischen Flussmittels wünschenswert. Die DE 199 13 111 A1 offenbart zinkhaltige Flussmittel, wobei der Zinkanteil eine korrosionsschützende Oberfläche auf Bauteilen auf Aluminiumbasis erzeugt. Auch in der EP 0 659 519 B1 wird ein zinkhaltiges Flussmittel zur Verbesserung des Korrosionsschutzes offenbart. Aus der DE 100 154 86 A1 sind Kalium- und/oder Cäsiumfluorstannate als Flussmittel zur Lötung magnesiumhaltiger Aluminiumwerkstoffe bekannt. Aus der WO 00/73014 A1 ist es bekannt, durch Aufbringen von Alkalimetallhexafluorsili-

- 2 -

kat als Flussmittel auf Bauteile aus Aluminium oder Aluminiumlegierungen und Erhitzen eine Aluminium-Silicium-Beschichtung zu erzeugen, die durch die gleichzeitige Bildung einer nicht-korrosiven Kaliumfluoraluminat-Schicht wirksam vor einer Reoxidation geschützt wird.

5

Zum Hartlöten von Einzelteilen für Wärmetauscher, das heißt insbesondere von Kühlern, wie sie in der Automobilbranche verwendet werden, ist es bei der Verwendung von Aluminium oder Aluminiumlegierungen als Grundmaterial derzeit üblich, spezielle Lötverfahren einzusetzen, insbesondere das so genannte „Nocolok“-Löten (s. z.B. DE-OS 26 14 872). Bei diesem Lötverfahren wird ein Flussmittel auf der Basis von Kaliumfluoroaluminaten mit der Summenformel $K_{1-3}AlF_{4-6}$ verwendet, das im Handel unter der Bezeichnung „Nocolok“ erhältlich ist. Dieses „Nocolok“-Flussmittel verbleibt nach dem Löten auf der Oberfläche und überzieht sie mit einer kristallinen Schicht.

15

Um den Anforderungen der Industrie an Bauteile, beispielsweise an Aluminium-Wärmeüberträger im Automobilbereich, wie sie derzeit z.B. in Klimaanlage zum Einsatz kommen, hinsichtlich erwünschter Eigenschaften, wie korrosionsbeständiger, hydrophiler und/oder haftender Oberflächen und/oder einem dekorativen Aussehen, gerecht zu werden, ist eine Oberflächenbehandlung nach dem Lötprozess vielfach unumgänglich.

20

Als Oberflächenbehandlungsverfahren von Aluminium stehen verschiedene Standardverfahren zur Verfügung, wie beispielsweise Reinigungs- und Konversionsbehandlungen mit Chromatier- oder Phosphatierprozessen. Die dabei abgeschiedenen Schichten erhöhen die chemische Beständigkeit des Trägermaterials und verbessern die Haftung von Lack- und Kunststoffbezügen (G. Stolzenfels, „Chemische Oberflächenbehandlung von NE-Metallen vor dem Aufbringen organischer Beschichtungssysteme“, Industrie-Lackier-Betrieb, 44. Jahrgang (1976), Nr. 3, Seite 93-98, Curt R. Vincentz Verlag; L. de Riese-Meyer, L. Kintrup, H.-D. Speckmann, „Bildung und Aufbau

25

30

- 3 -

Chrom(VI)-haltiger Konversionsschichten aus Aluminium“, Sonderdruck aus Aluminium, Jahrgang 67 (1991), Nr. 12, S. 1215-1221).

Die US 5,795,659 beschreibt eine Behandlung der Aluminiumoberfläche mit
5 Zirkonium, Hafnium, Rhenium, Mangan, Titan, Silicaten und Boraten zum
Korrosions- und Hochtemperaturkorrosionsschutz. Die US 5,584,946 be-
schreibt ein chromfreies Vorbehandlungs- und Oberflächenbehandlungs-
verfahren auf der Basis komplexer Fluoride der Elemente Bor, Zirkonium,
Hafnium und Titan. Die US 5,962,145 beschreibt ein Oberflächenbehand-
10 lungsverfahren auf der Basis komplexer Fluoride der Elemente Bor, Zirkoni-
um, Titan, Silicium, Germanium, Zinn in Verbindung mit Polymeren. Wäh-
rend aus der US 5,518,555 ein schwermetall-, insbesondere chromfreies,
sowie ein silicat- und fluorfreies Oberflächenbehandlungsverfahren auf der
Basis eines anionischen Polyacrylamid-Copolymers in einer wässrigen Lö-
15 sung zur Verbesserung der Korrosionsbeständigkeit und der Oberflächen-
haftungseigenschaften bekannt ist.

Auch der Bereich der nanotechnologischen Oberflächenbehandlungen um-
fasst eine Vielzahl von Prozessen. Beispiele aus der Herstellung von Nano-
20 partikeln sind Zerkleinern, Sprühen, Flammensynthesen, Plasmaverfahren,
Laserablation, Gasphasensynthese, Sol-Gel-Verfahren, Funkenerosion und
Kristallisation. Partikel mit Primärteilchengrößen im Bereich von 100 Nano-
metern und darunter zeichnen sich durch ein besonders großes Verhältnis
von Oberfläche zu Volumen aus. Weil die Haftkraft und die Bindung der Par-
25 tikel mit zunehmender Oberfläche steigt, sind damit hergestellte Schichten in
der Regel besonders kratz- und abriebfest. Die Benetzbarkeit und Schmutz-
haftung selbst großer Flächen lässt sich dabei deutlich vermindern, so dass
allein durch Regeneinwirkung ein nahezu vollständiger Selbstreinigungsef-
fekt erzielt werden kann.

30

- 4 -

5 In der Kosmetik werden nanoskalige Titandioxid-Partikel als UV-Absorber und somit als effektive Filter in Sonnenschutzmitteln eingesetzt. Diese Partikel erzeugen im sichtbaren Wellenlängenbereich keine Lichtstreuung, die Sonnencreme ist also nicht mehr weiß, sondern transparent. Die UV-Absorption ist wegen des größeren Oberflächen/Volumen-Verhältnisses besser als bei konventionellen Teilchengrößen. Weiterhin finden Nanopartikel in einer Polymermatrix Anwendung, zum Beispiel für transparente leitfähige Beschichtungen.

10 In der industriellen Anwendung werden neben den klassischen nanoskaligen Pigmenten wie Ruße, Eisenoxid oder Silicasole weitere Nanopartikel, zum Beispiel Zirkonoxide, angeboten. So ist beispielsweise aus der EP 1 154 042 A1 ein Wärmeaustauscher bekannt, der eine chrom- oder zirkonhaltige Konversionsschicht und eine hydrophile Schicht auf Polymerbasis, die Silicapartikel mit einem Durchmesser zwischen 5 und 1000 nm enthält, aufweist. Damit ist sowohl für einen Korrosionsschutz der Oberfläche als auch für eine erleichterte Reinigung und damit für eine Unterbindung der Geruchsemission gesorgt. Die Einarbeitung der Nanopartikel in ein Polymer und die gemeinsame Applizierung auf der Oberfläche erfordert allerdings einen eigenen
20 Produktionsschritt mit einem entsprechenden anlagentechnischen Aufwand.

25 Um eine Oberflächenbehandlung im Anschluss an den Lötprozess zu vermeiden, ist es wünschenswert, ein Flussmittel zur Verfügung zu haben, mit dem bereits beim Löten eine oder mehrere spezifische Oberflächeneigenschaften erzeugt werden.

30 Der Erfindung liegt daher die Aufgabe zugrunde, ein für eine Lötung von Metallbauteilen geeignetes Flussmittel anzugeben, mit dem der gesamte ansonsten üblicherweise nachgeschaltete Prozess der Oberflächenbehandlung entfällt. Weiterhin soll ein Verfahren zur Herstellung eines derartigen

- 5 -

Flussmittels, ein Verfahren zum Löten und eine Verwendung eines derartigen Flussmittels angegeben werden.

5 Bezüglich des Flussmittels wird die Aufgabe erfindungsgemäß gelöst, indem einem Basisstoff Nanopartikel zugesetzt sind.

Die Erfindung geht dabei von der Überlegung aus, dass ein für die Lötung von Bauteilen eingesetztes Flussmittel derart ausgestattet sein sollte, dass eine mit weiteren Arbeitsschritten und mit weiterem apparativen Aufwand
10 verbundene Oberflächenbehandlung des betreffenden Bauteils zur Applikation funktioneller Beschichtungen nicht mehr notwendig ist. Zur Einsparung nachgeschalteter Prozesse sind einem Basisstoff abhängig vom ausgewählten Einsatzzweck vor oder während des Lötprozesses als geeignet eingestufte Materialien zugesetzt. Damit kann bereits während des Lötens eine
15 spezifische Oberflächenbeschichtung ausgebildet werden. Beim Materialeinsatz spielen maßgeschneiderte Strukturen, insbesondere für gewünschte Funktionen der Beschichtungssysteme, wie beispielsweise spezielle photokatalytische und/oder Adhäsionseigenschaften, eine bedeutende Rolle. Für deren Ausbildung sind die Dimensionierungen oder Größenordnungen einzelner Materialien und Gemische maßgeblich mitverantwortlich. Für eine be-
20 sondern feinstrukturierte Oberflächengestaltung sind als Zusatz zum Basisstoff Partikel mit Durchmessern von wenigen millionstel Millimetern vorgesehen. Solche Nanopartikel weisen im Vergleich zu größeren Teilchen derselben chemischen Zusammensetzung eine viel geringere Zahl von Bau-
25 fehlern auf. Sie bieten daher aufgrund ihrer geometrischen und materialspezifischen Eigenheiten ein besonders großes und vielseitiges Wirkungsspektrum. So zeichnen nanoskalige Partikel sich beispielsweise durch ein besonders großes Oberflächen/Volumen-Verhältnis aus. Daraus resultiert eine besondere Kratz- und Abriebfestigkeit und/oder eine besonders effektive UV-
30 Absorption nanobeschichteter Oberflächen.

- 6 -

Durch entsprechend ausgewählte nanoskalige Zusätze wird ohne weitere Vor- oder Nachbehandlung bereits beim Löten der Korrosionsschutz verbessert. Des Weiteren kann durch die Zugabe von Nanopartikeln die Haftung eines gegebenenfalls nachfolgend aufgetragenen Lackes verbessert werden. Ebenfalls kann eine Verringerung der Geruchsbildung erfolgen. Außerdem bewirkt die Zugabe von bestimmten Nanopartikeln wie z. B. Kohlenstoff-Nanopartikeln noch zusätzlich eine Verbesserung der Wärmeleitfähigkeit der Beschichtung zum Beispiel der Flussmittelschicht.

Des Weiteren wird bei Erzeugung einer funktionellen hydrophilen Oberfläche der Wasserablauf verbessert. Dadurch wird der Selbstreinigungseffekt der Oberfläche begünstigt, und durch die Begünstigung einer vergleichsweise dünnen Wasserfilmbildung ist eine schnellere Abtrocknung der Oberfläche gewährleistet. Diese Selbstreinigungs- und schnellen Abtrocknungseigenschaften minimieren zudem den Bewuchs von Mikroorganismen. Durch alle diese Faktoren wird die Gebrauchs- und/oder Leistungsfähigkeit beschichteter Bauteile verbessert.

Zur Ausbildung einer funktionellen Oberflächenbeschichtung bereits während des Lötens beträgt der Anteil an zugesetzten Nanopartikeln in Abhängigkeit von der ausgewählten Stoff- oder Verbindungsart und dem jeweiligen Verwendungszweck vorzugsweise zwischen 0,01 Vol.-% und 10 Vol.-%.

Abhängig vom ausgewählten Verwendungszweck sind dem Basisstoff als Nanopartikel vorzugsweise nanoskalige Pigmente und/oder in einem organischen Polymer dispergierte Nanoaggregate (sog. Nanolacke) aus Oxiden, Oxidhydraten, Nitriden, Carbiden von Aluminium, Silicium und Bor sowie Übergangsmetallen, vorzugsweise der IV. und V. Nebengruppe und Cer und/oder beschichtete Nanopartikel und/oder aufgepfropfte Nanopartikel vorgenannter Stoffe oder Verbindungen und/oder Kohlenstoff-Nanopartikel zugesetzt.

- 7 -

Das organische Polymer fungiert dabei als Bindemittel zwischen dem Basisstoff und den Nanopartikeln. Um zwischen dem Basisstoff und den Nanopartikeln eine besonders effektive Bindewirkung zu erzielen, beträgt der Anteil an organischem Polymer in der Mischung nach Trocknung vorzugsweise etwa 0,01 Vol.-% und 10 Vol.-%.

In einer besonders vorteilhaften Ausführungsform des Flussmittels sind als Polymer Polyurethane, Kunstharze, Phthalate, Acrylate, Vinylharze, Silikonharze und/oder Polyolefine eingesetzt.

In vielen Fällen weisen Nanopartikel mechanische, elektrische, magnetische oder optische Eigenschaften auf, die sich von denen makroskopischer Körper wesentlich unterscheiden. Um teilchengrößenabhängige physikalische Eigenschaften einzelner Partikel in einem Bauteil zu konservieren, werden Nanopartikel vorzugsweise beschichtet. Um einen inneren Kern, der die gewünschten Materialeigenschaften hat wird dazu eine Hülle gelegt, die als Abstandhalter oder Isolator dient. Ein Verfahren zur Herstellung derart beschichteter Nanopartikel kann durch Umsetzung von Vorläuferverbindungen mit einem Reaktionsgas in einem Mikrowellenplasma erfolgen. Eine Kombination mehrerer dieser Prozessschritte ergibt beschichtete Partikel, die auch noch einen Gesamtdurchmesser von wenigen Nanometern aufweisen.

Zur Modifizierung der Wechselwirkungen und Strukturen an Oberflächen, beispielsweise zur Erzeugung schaltbarer Oberflächen mit alternativ hydrophobem und hydrophilen Verhalten, können Ketten unterschiedlicher Komponenten, die ein solches Verhalten aufgrund Umlagerung der Ketten zeigen, auf Nanopartikel aufgepfropft werden.

Für eine besonders vorteilhafte Ausgestaltung des Flussmittels sind als Basisstoff Kaliumfluoroaluminate mit der Summenformel $K_{1-3}AlF_{4-6}$ mit einge-

- 8 -

setzt, die unter der Bezeichnung „Nocolok“ im Handel erhältlich sind, und derzeit häufig als Flussmittel für eine Aluminiumlötung verwendet wird. Dabei hat das Kaliumfluoroaluminat beispielsweise nach der Produktspezifikation von Solvay Fluor und Derivate GmbH folgende Zusammensetzung K 28-31 Gew.-%, Al 16-18 Gew.-%, F 49-53 Gew.-%, Fe max. 0,03 Gew.-%, Ca max. 0,2 Gew.-%.

Für eine weitere oder alternative besonders vorteilhafte Ausgestaltung des Flussmittels sind als Basisstoff Kalium- und/oder Cäsiumfluorostannate mit den Summenformeln KSnF_3 und CsSnF_3 eingesetzt.

Bezüglich des Verfahrens zur Herstellung eines Flussmittels wird die genannte Aufgabe gelöst, indem Nanopartikel auf physikalischem Weg, insbesondere durch Dispergiervverfahren oder Nassfeinstmahlung, hergestellt und einem Basisstoff vor dem Lötprozess zugesetzt werden. Ausgehend von einigen Mikrometern Durchmesser können suspendierte Teilchen in modernen Rührwerkskugelmöhlen in den Bereich von 40 bis 100 nm zerkleinert werden. Ein solches physikalisches Verfahren zur Erzeugung von Nanopartikeln aus größeren Teilchen wird als top-down Verfahren bezeichnet. Ein wesentliches Element bei der Verarbeitung solcher Nanoprodukte ist die Stabilisierung der Partikel in der Suspension durch entsprechende Zusätze.

Nach einem alternativen Verfahren zur Herstellung eines Flussmittels wird die genannte Aufgabe gelöst, indem Nanopartikel zunächst in einem organischen Polymer dispergiert und anschließend als Nanolack vor dem Lötprozess einem Basisstoff zugesetzt werden. Im Lötöfen zersetzen sich die polymeren Bestandteile zu niedermolekularen flüchtigen Bestandteilen, so dass nach der Lötung üblicherweise keine polymeren Rückstände mehr feststellbar sind.

30

Bezüglich des Verfahrens zum Löten von Metallbauteilen wird die genannte Aufgabe gelöst, indem ein oben beschriebenes Flussmittel eingesetzt wird.

- 5 Nach einem alternativen Verfahren zum Löten von Metallbauteilen wird die genannte Aufgabe gelöst, indem Ausgangsstoffe für Nanopartikel vor dem Lötprozess einem Basisstoff zugesetzt werden und während des Lötprozesses durch eine chemische Reaktion gebildete Nanopartikel auf der Bauteiloberfläche abgeschieden werden. Die Reaktion erfolgt dabei vorzugsweise bei einer Temperatur in einem Bereich zwischen 350 °C und 660 °C, besonders bevorzugt bis 600 °C, und in einer Stickstoffatmosphäre. Ein solches chemisches Verfahren zur Erzeugung von Nanopartikeln wird als bottom-up Verfahren bezeichnet. Als Ausgangsstoffe für Nanopartikel werden vorteil-
- 10 hafterweise Kohlenstoff, Oxide, Oxidhydrate, Nitride und/oder Carbide von Aluminium, Silicium, Bor und/oder Übergangsmetallen, vorzugsweise der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems und/oder Cer eingesetzt. Als Basisstoff werden vorzugsweise Kaliumfluoroaluminate mit der Summenformel $K_{1-3}AlF_{4-6}$ oder Kalium- und/oder Cäsiumfluorostannate mit den Summenformeln $KSnF_3$ und $CsSnF_3$ eingesetzt.
- 15
- 20 Verwendung findet ein oben beschriebenes Flussmittel zweckmäßigerweise zum Herstellen nanobeschichteter Bauteile, insbesondere Wärmeüberträger, auf der Basis von Aluminium oder Aluminiumlegierungen für den Automobilbau.
- 25 Die mit der Erfindung erzielten Vorteile bestehen insbesondere darin, dass durch den Zusatz von Nanopartikeln zu einem Basisstoff, der sich als Mittel zur Lösung von Oxidationen auf Metallbauteilen und zur Verhinderung weiterer Oxidation während des Lötprozesses bewährt hat, ein Flussmittel zur Verfügung gestellt wird, mit dem bereits beim Löten gewünschte Effekte und
- 30 Oberflächeneigenschaften des betreffenden Bauteils erzeugt werden. Mit einem derartigen nanopartikelhaltigen Flussmittel entfällt der gesamte an-

sonsten üblicherweise dem Löten nachgeschaltete Prozess der Oberflächenbehandlung. Durch den ausgewählten Einsatz von nanoskaligen Partikeln aus unterschiedlichen Materialien, gegebenenfalls mit veränderten oder konservierten Eigenschaften durch das Dispergieren in einem Polymer bzw.
5 durch ihre Beschichtung, wird die gewünschte Funktionalität einer Bauteiloberfläche erreicht. Auf diese Art und Weise der Oberflächenbeschichtung von Bauteilen können beispielsweise selbstreinigende und antimikrobielle Oberflächen hergestellt werden und kann der Korrosionsschutz, die Härte und Kratzfestigkeit und/oder das Aussehen der betreffenden Bauteile verbessert werden. Infolge der vorgenannten Eigenschaften wird eine erhöhte
10 Gebrauchs- und/oder Leistungsfähigkeit dieser Bauteile erreicht.

Als ein Ausführungsbeispiel ist ein Flussmittel vorgesehen, bei dem nanoskalierte Titandioxidpartikel als Basisstoff vorgesehenen Kaliumfluoroaluminaten mit der Summenformel $K_{1-3}AlF_{4-6}$, die im Handel unter der Bezeichnung „Nocolok“ erhältlich sind, zugesetzt sind. Dazu werden zu einer Mischung aus 300 ml Polyurethan-Bindemittel und 700 ml vollentionisiertem Wasser unter Rühren 3 Vol.% Titandioxidpartikel und 772 g Kaliumfluoroaluminate gegeben und etwa 30 Minuten mit einer Rührgeschwindigkeit von
15 20.000 Umdrehungen pro Minute gerührt. Anschließendes Filtrieren der Mischung über ein Edelstahlsieb mit der Maschengröße von 250 μm ergeben 1,5 kg eines gebrauchsfertigen Flussmittels mit der folgenden Zusammensetzung: 42 Gew.-% Kaliumfluoroaluminate, 3 Vol.% Titandioxidpartikel, 2,6 Gew.-% Polyurethan-Bindemittel und 52,4 Gew.-% vollentionisiertes Wasser.
20

25 Durch den Einsatz dieses nanopartikelhaltigen Flussmittels für das Löten von Aluminium-Bauteilen, insbesondere von Aluminium-Wärmeüberträgern, wird eine photokatalytische Beschichtung erzeugt, die in Zusammenarbeit mit UV-Licht zur Oxidation organischer Verunreinigungen führt. Dadurch erfolgt ebenfalls ein Reinigungseffekt der Aluminiumoberfläche von organischen Ablagerungen. Infolgedessen wird eine Verminderung der Gesamtlei-
30

- 11 -

stung durch Verunreinigungen bei der Wärmeübertragung verhindert und der Bewuchs von Mikroorganismen minimiert.

Patentansprüche

- 5 1. Flussmittel zum Löten, insbesondere zum Löten von Metallbauteilen, bei dem einem Basisstoff Nanopartikel zugesetzt sind.
2. Flussmittel nach Anspruch 1, bei dem der Anteil an zugesetzten Nanopartikeln zwischen 0,01 Vol.-% und 10 Vol.-%, insbesondere zwischen
10 0,1 Vol.-% und 1 Vol.-% beträgt.
3. Flussmittel nach Anspruch 1 oder 2, bei dem als Nanopartikel nanoskalige Pigmente und/oder in einem organischen Polymer dispergierte Nanoaggregate, sog. Nanolacke, aus Oxiden, Oxidhydraten, Nitriden
15 und/oder Carbiden von Aluminium, Silicium, Bor und/oder Übergangsmetallen, vorzugsweise der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems und/oder Cer und/oder beschichtete Nanopartikel und/oder aufgepfropfte Nanopartikel vorgenannter Stoffe oder Verbindungen und/oder Kohlenstoff-Nanopartikel eingesetzt sind.
- 20 4. Flussmittel nach Anspruch 3, bei dem der Anteil an organischem Polymer in der Mischung nach Trocknung etwa 0,01 Vol.-% und 10 Vol.-%, insbesondere zwischen 0,1 Vol.-% und 1 Vol.-% beträgt.
- 25 5. Flussmittel nach Anspruch 3 oder 4, bei dem als Polymer Polyurethane, Kunstharze, Phthalate, Acrylate, Vinylharze, Silikonharze und/oder Polyolefine eingesetzt sind.
- 30 6. Flussmittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, bei dem als Basisstoff Kaliumfluoroaluminate mit der Summenformel $K_{1-3}AlF_{4-6}$ oder

- 13 -

Kalium- und/oder Cäsiumfluorostannate mit den Summenformeln KSnF_3 und CsSnF_3 eingesetzt sind.

- 5 7. Verfahren zur Herstellung eines Flussmittels nach einem der Ansprüche 1 bis 6, bei dem Nanopartikel durch Dispergierv Verfahren oder Nassfeinstmahlung hergestellt und einem Basisstoff vor dem Lötprozess zugesetzt werden.
- 10 8. Verfahren zur Herstellung eines Flussmittels nach einem der Ansprüche 1 bis 6, bei dem Nanopartikel zunächst in einem organischen Polymer dispergiert und anschließend als Nanolack einem Basisstoff vor dem Lötprozess zugesetzt werden.
- 15 9. Verfahren zum Löten von Metallbauteilen, bei dem ein Flussmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 6 eingesetzt wird.
- 20 10. Verfahren zum Löten von Metallbauteilen, bei dem Ausgangsstoffe für Nanopartikel vor dem Lötprozess einem Basisstoff zugesetzt werden und während des Lötprozesses durch eine chemische Reaktion gebildete Nanopartikel auf der Bauteiloberfläche abgeschieden werden.
- 25 11. Verfahren nach Anspruch 10, bei dem die Reaktion bei einer Temperatur in einem Bereich zwischen 350°C und 660°C , insbesondere zwischen 350°C und 600°C und in einer Stickstoffatmosphäre erfolgt.
- 30 12. Verfahren nach Anspruch 10 oder 11, bei dem als Ausgangsstoffe für Nanopartikel Kohlenstoff und/oder Oxide, Oxidhydrate, Nitride und/oder Carbide von Aluminium, Silicium, Bor und/oder Übergangsmetallen, vorzugsweise der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems und/oder Cer eingesetzt werden.

- 14 -

5

13. Verfahren nach einem der Ansprüche 10 bis 12, bei dem als Basisstoff Kaliumfluoroaluminate mit der Summenformel $K_{1-3}AlF_{4-6}$ oder Kalium- und/oder Cäsiumfluorostannate mit den Summenformeln $KSnF_3$ und $CsSnF_3$ eingesetzt werden.
14. Verwendung eines Flussmittels nach einem der Ansprüche 1 bis 6 zum Herstellen nanobeschichteter Bauteile, insbesondere Wärmeüberträger, auf der Basis von Aluminium oder Aluminiumlegierungen für den Automobilbau.