

(11) EP 2 644 723 A1

(12) EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:

02.10.2013 Patentblatt 2013/40

(51) Int CI.:

C22C 5/06 (2006.01) H01H 1/02 (2006.01) H01B 1/02 (2006.01) E03C 1/00 (2006.01)

(21) Anmeldenummer: 12161247.7

(22) Anmeldetag: 26.03.2012

(84) Benannte Vertragsstaaten:

AL AT BE BG CH CY CZ DE DK EE ES FI FR GB GR HR HU IE IS IT LI LT LU LV MC MK MT NL NO PL PT RO RS SE SI SK SM TR

Benannte Erstreckungsstaaten:

BA ME

(71) Anmelder: Umicore AG & Co. KG 63457 Hanau-Wolfgang (DE)

(72) Erfinder: Bender, Michael 63741 Aschaffenburg (DE)

(54) Verbundwerkstoff

(57) Die vorliegende Patentanmeldung betrifft einen neuartigen Verbundwerkstoff, Verfahren zu seiner Herstellung sowie dessen Verwendung.

EP 2 644 723 A1

Beschreibung

[0001] Für die Herstellung von elektrischen Kontakten in Niederspannungsschaltgeräten haben sich Silber/Metall- und Silber/Metalloxid-Verbundwerkstoffe bewährt. Als Silber/Metall-Verbundwerkstoff wird am häufigsten Silber/Nickel eingesetzt, dessen Hauptanwendungsgebiet bei niedrigeren Strömen liegt.

[0002] Bestimmte Zusätze, wie WO₃ oder MoO₃, haben sich bei Schaltgeräten, die hohen thermischen Belastungen standhalten müssen, bewährt. Besonders gut bewährte sich AgSnO₂ mit diesen Zusätzen in Schaltgeräten mit Nennströmen von mehr als 100 A und unter sogenannter AC4-Belastung. Bei geringeren Schaltströmen ist allerdings die Lebensdauer dieser Werkstoffe relativ kurz.

[0003] Der AgSnO₂WO₃/MoO₃- Werkstoff wird pulvermetallurgisch über die Strangpresstechnik hergestellt. Die pulvermetallurgische Herstellung hat den Vorteil, dass Zusätze beliebiger Art und Menge verwendet werden können. Damit kann der Werkstoff gezielt auf bestimmte Eigenschaften hin, wie z.B. Verschweisskraft oder Erwärmung, optimiert werden. Zudem erlaubt die Kombination von Pulvermetallurgie mit der Strangpresstechnik eine besonders hohe Wirtschaftlichkeit bei der Herstellung der Kontaktstücke. Ein innerlich oxidierter AgSnO₂/ln₂O₃- Werkstoff findet ebenfalls Verwendung. Dieser Werkstoff, beschrieben in DE-OS 24 28 147, enthält neben 5-10 % SnO₂ noch 1-6 % In₂O₃. Eine gezielte Änderung der Konzentrationen der Oxidzusätze, um bestimmte Schalteigenschaften zu beeinflussen, ist häufig aufgrund der Oxidationskinetik nicht immer möglich.

[0004] In der DE- OS 27 54 335 wird ein Kontakfiiverkstoff beschrieben, der neben Silber 1, 6 bis 6, 5 Bi₂O₃ und 0, 1 bis 7, 5 SnO₂ enthält. Dieser Werkstoff kann sowohl über die innere Oxidation als auch pulvermetallurgisch hergestellt werden. Derart hohe Bi₂O₃- Gehalte führen aber zu einer Versprödung, so dass der Werkstoff nur über Einzelsintern, nicht aber über die wirtschaftlichere Strangpresstechnik hergestellt werden kann. Aus der US 4, 680, 162 ist ein innerlich oxidierter AgSnO₂-Werkstoff bekannt, der bei Zinngehalten von mehr als 4, 5 % Zusätze an 0, 1- 5 Indium und 0, 01- 5 Wismut enthalten kann. Das Metallegierungspulver wird kompaktiert und anschliessend innerlich oxidiert. Durch diese Zusätze werden die bei innerlicher Oxidation üblichen inhomogenen Oxidausscheidungen unterbunden. Optimale Kontakteigenschaften zeigt dieser Werkstoff jedoch nicht.

[0005] In der Veröffentlichung "Investigation into the Switching behaviour of new Silber-Tin-Oxide Contact materials in Proc. of the 14th Int. Conf. on El. Contacts, Paris, 1988 June 20-24, S. 405-409" wird über das Schaltverhalten pulvermetallurgisch hergestellter elektrischer Kontakte aus Silber-Zinnoxid berichtet, die weitere zwei Oxide aus der Reihe Wismutoxid, Indiumoxid, Kupferoxid, Molybdänoxid oder Wolframoxid enthalten können, wobei über die genaue Zusammensetzung die-

ser Werkstoffe nichts ausgesagt wird.

[0006] In der US 4,695,330 wird ein spezielles Verfahren zur Herstellung eines innerlich oxidierten Werkstoffes mit 0,5-12 Zinn, 0,5-15 Indium und 0,01-1,5 Wismut beschrieben. Die pulvermetallurgische Herstellung von Kontaktwerkstoffen auf Silber-Zinnoxid-Basis durch Mischen der Pulver, kaltisostatischem Pressen, Sintern und Strangpressen zu Halbzeug ist beispielsweise aus der DE 43 19 137 und DE 43 31 526 bekannt.

[0007] Aus der US 4,141,727 sind Kontaktwerkstoffe aus Silber bekannt, die Wismut-Zinnoxid als Mischoxid-pulver enthalten. Weiterhin wird in der DE 29 52 128 das Zinnoxidpulver vor dem Vermischen mit Silberpulver bei 900°C bis 1600° C geglüht.

[0008] Durch ansteigende Anforderungen an die Kontaktwerkstoffe genügen die bekannten Materialien den Anforderungen nicht immer oder für alle Anwendungen.

Beschreibung

20

40

[0009] Es war die Aufgabe, einen neuen Metall-Verbundwerkstoff bereit zu stellen, der beim Einsatz als Kontaktmaterial in elektrischen Schaltgeräten gegenüber verbreiteten silberbasierten Silber-Zinnoxid Verbundwerkstoffen ein verbessertes Abbrandverhalten und einen niedrigeren Kontaktwiderstand zeigt. Diese Aufgabe wird gelöst durch einen Metall-Verbundwerkstoff, welcher mindestens ein Metall und Magnesiumstannat enthält. Magnesiumstannat, Mg₂SnO₄, ist eine literaturbekannte Verbindung, deren Herstellung beispielsweise beschrieben ist in Materials in Electronics, 16 (2005), Seiten 193 bis 196, Journal of Power Sources 97-98 (2001), Seiten 223-225 oder Ceramics International 27 (2001), Seiten 325 bis 334. Zur Herstellung dieser Verbindung können Magnesiumoxid MgO und Zinnoxid SnO₂ im entsprechenden molaren Verhältnis (also MgO:SnO₂ = 2:1) intensiv vermischt werden (beispielsweise durch Nass- oder Trockenmahlung), optional getrocknet und dann für etwa 15 bis etwa 25 Stunden bei Temperaturen von etwa 1200°C bis etwa 1600°C kalziniert werden. An die Atmosphäre sind im Allgemeinen keine besonderen Anforderungen zu stellen, so daß an der Luft kalziniert werden kann. Auf diese Weise kann ein Gemisch aus Magnesiumstannat und Magnesiumoxid erhalten wie in Figur 1 dargestellt werden, wobei etwa 4,4% Magnesiumoxid mit etwa 95,6 % Magnesiumstannat vorliegen. Durch Einsetzen eines Überschusses von etwa 10% Magnesiumoxid können bis zu 98 % Magnesiumstannat Mg₂SnO₄ erreicht werden.

[0010] Die vorliegende Patentanmeldung betrifft auch die Verwendung eines Verbundwerkstoffs enthaltend mindestens ein Metall und Magnesiumstannat zur Herstellung von elektrischen Kontaktstücken, sowie elektrische Kontakte enthaltend einen solchen Verbundwerkstoff wie weiter beschrieben.

[0011] Als Metall können insbesondere Silber oder Silberlegierungen eingesetzt werden. Gut geeignet sind beispielsweise Silber-Nickel-Legierungen. Silber alleine

15

25

30

weist für viele Anwendungszwecke ebenfalls ausgezeichnete Eigenschaften auf. Magnesiumstannat kann im Allgemeinen in Mengen von 0,02 bis 60 Vol.%, oder 0,02 Vol.%, insbesondere 0,2 Vol.%, bis 25 Vol.%, (= bis 13 Gew.%), insbesondere 2 Vol.%, bis 25 Vol.%, oder 0,02 Vol.%, insbesondere 0,2 Vol.%, bis 60 Vol.%. (= bis Gew.%), insbesondere 2 Vol.%, bis 60 Vol.%. oder 0,02 Vol.%, insbesondere 0,2 Vol.%, bis 5 Vol.% (= bis 2,34 Gew.%), eingesetzt werden. Die zuzugebenden Mengen an Magnesiumstannat Mg₂SnO₄ können entsprechend der Anwendung in vorteilhaften Mengen ausgewählt werden, wobei für stranggepresste Werkstoffe der Zusatz von etwa 0,02 Vol.% bis 25 Vol.% (= 0 - 13 Gew.%), bei einzelgepressten Werkstoffen (ähnlich bekannten Ag/W und Ag/WC - Werkstoffen) 0,02 Vol% bis 60 Vol.%. (= 0 - 40 Gew.%) und bei Einsatz von Magnesiumstannat Mg_2SnO_4 als Additiv 0,02 Vol.% bis 5 Vol.% (= 0 - 2,34 Gew.%) besonders geeignet sind. Das Magnesiumstannat liegt im Verbundwerkstoff als disperse Phase vor, während das Metall die kontinuierliche Phase bildet. Das Magnesiumstannat kann Teilchengrößen von mindestens 1 µm aufweisen. Insbesondere weisen mindestens 60% des Mangesiumstannats Teilchengrößen von 1 μm oder mehr auf, was insbesondere bei umformender Weiterverarbeitung wie beispielsweise durch Strangpressen vorteilhaft ist. Werden Kontaktstücke einzeln gesintert, so können stattdessen oder in Kombination mit Magnesiumstannat mit einer Teilchengröße von 1 µm oder mehr auch Teilchengrößen von 50 nm bis kleiner 1000 nm, insbesondere 100 nm bis 900 nm verwendet werden. In diesem Fall weisen vorteilhaft 60 % des Magnesiumstannats Teilchengrößen von 100 nm bis 900 nm auf.

[0012] Zusätzlich kann der Verbundwerkstoff noch weitere Oxide aufweisen. Insbesondere kann der Verbundwerkstoff zusätzlich Oxide aus der Gruppe bestehend aus Magnesiumoxid, Kupferoxid, Wismutoxid, Telluroxid, Zinnoxid, Indiumoxid, Wolframoxid, Molybdänoxid oder deren Kombinationen, deren Mischoxide oder Kombinationen daraus enthalten. Als Mischoxid kann beispielsweise Bi₆WO₁₂ enthalten sein.

[0013] Die obigen Oxide können insgesamt zu bis zu 7 Gew.-%, insbesondere bis zu 2 Gew.-% enthalten sein. [0014] Der Verbundwerkstoff kann durch eine Herstellungsweise ausgewählt aus pulvermetallurgischer Herstellung, innerer Oxidation oder deren Kombinationen erhalten werden.

[0015] Bei pulvermetallurgischer Herstellung des Werkstoffs wird durch Mischen eines Pulvers aus dem Metall oder einer Legierung mit Magnesiumstannat und gegebenenfalls weiteren Oxiden, kaltisostatischem Pressen des Pulvergemischs, und Sintern bei Temperaturen von etwa 500°C bis etwa 940°C und Umformen des gesinterten Materials, etwa durch Strangpressen zu Drähten oder Profilen, der Verbundwerkstoff erhalten. Hierbei ist es vorteilhaft, wenn das verwendete Magnesiumstannat und/oder weitere Oxide zu mehr als 60 Gew. % bereits vor dem Vermischen mit dem Silberpulver eine Teilchengrösse von mehr als 1 μm aufweisen. Hierbei

kann zu feines Magnesiumstannat oder auch andere Oxide durch eine Wärmebehandlung vergröbert werden in dem z. B. bei Temperaturen von etwa 700°C bis etwa 1400°C geglüht wird, bis mehr als 60 Gew.% des Magnesiumstannats bzw. der weiteren Oxide eine Teilchengrösse von mehr als 1 µm aufweisen. Die Verwendung dieser vergröberten Oxidpulver liefert nach dem Sintern der Presslinge einen Werkstoff, der duktiler ist als Werkstoffe mit geringeren Oxidteilchengrössen und kann daher leichter verformt werden, was bei weiterer umformender Behandlung vorteilhaft sein kann, wie zum Beispiel Strangpressen. Beim Einzelsintern von Kontakten können wie oben beschrieben auch Magnesiumstannat (Mg₂SnO₄) Pulver mit kleineren Teilchengrößen verwendet werden, wobei in diesem Fall Additive, wie Sinteraktivatoren vorteilhaft sind, zum Beispiel Kupferoxid CuO, nanoskaliges Silberpulver oder andere Nanomaterialien. In diesem Fall kann natürlich auch Magnesiumstannat verwendet werden, bei welchem 60 Gew.% bereits vor dem Vermischen mit dem Metallpulver eine Teilchengrösse von mindestens 1 µm aufweisen, aber auch Magnesiumstannat (Mg₂SnO₄), bei welchem 60 % des Magnesiumstannats Teilchengrößen von 50 nm bis weniger als 1000 nm, insbesondere 60 % des Magnesiumstannats Teilchengrößen von 100 nm bis 900 nm aufweist. [0016] Bei der Herstellung durch innere Oxidation wird

beispielsweise eine Legierung aus Silber mit unedlen Metallen pyrometallurgisch hergestellt und oft in reinem Sauerstoff unter Überdruck wärmebehandelt, so daß ein Verbundwerkstoff entsteht. Derartige Verfahren sind literaturbekannt und beispielsweise beschrieben in EP 1505164 und EP 0508055.

[0017] In einer Ausführungsform enthält der Verbundwerkstoff insbesondere Silber und Magnesiumstannat und darüber hinaus lediglich übliche Verunreinigungen. In einer Ausführungsform enthält der Verbundwerkstoff Magnesiumstannat in einer Menge von 0,2 bis 20 Gew.-% und ad 100 Gew.-% Silber sowie übliche Verunreinigungen.

[0018] In einer weiteren Ausführungsform der Erfindung enthält der Verbundwerkstoff Magnesiumstannat, welches zu mindestens 60% eine Teilchengröße von 1 μm oder mehr aufweist, in einer Menge von 0,2 bis 20 Gew.-% und ad 100 Gew.-% Silber sowie übliche Verunreinigungen.

Beispiele

Beispiel 1

Herstellung von Magnesiumstannat

[0019] 13, 03 g $\rm SnO_2$ und 6, 97 g MgO wurden eingewogen und 2 x 5 Minuten bei 250 U/min nass vermahlen (Fritsch Pulverisette 5, 2 mm $\rm ZrO_2$ - Kugeln, trockenes Isopropanol) . Das Pulvergemisch wird im Trockenschrank (Temperatur) getrocknet und anschließend mit einem Mörser zerkleinert.

50

10

15

20

25

30

35

40

50

55

[0020] Die zerkleinerte Pulvermischung wird bei 1400°C 20 Stunden an Luft kalziniert und anschließend bis zu einer Partikelgröße (d50) von 2 μ m gemahlen (Fritsch Pulverisette 5, 2 mm ZrO₂- Kugeln, trockenes Isopropanol) . Durch Röntgenbeugung am Reaktionsprodukt und Rietveld- Verfeinerung wurde festgestellt, daß das entstandene Produkt zu 95, 6 % aus Dimagnesiumstannat (Mg₂SnO₄) und zu 4, 4 % aus Cassiterite (SnO₂) besteht.

Herstellung des Verbundwerkstoffs enthaltend Mg₂SnO₄

[0021] 914, 4 g Silberpulver (Umicore, verdüstes Silberpulver, auf <42 μm abgesiebt) werden mit 17, 07 Volumenprozent Mg_2SnO_4 - Pulver (85, 6 g) in einem Mischaggregat (MTI- Mischer 8 Min., 1000 U/min) gemischt. Die Pulvermischung wird in eine plastische zylinderförmige Form gefüllt und bei einem Druck von 800 bar kaltisostatisch zu einem Bolzen gepresst. Dieser Bolzen wird 2 h bei 820 °C gesintert und anschließend stranggepresst.

 $\label{lem:vergleichsbeispiel 2: Herstellung des Verbundwerkstoffs enthaltend $SnO_2$$

[0022] 880 g Silberpulver (gleiches Silberpulver wie in Beispiel 1) werden mit 120 g entsprechend 17, 07 Vol. % $\rm SnO_2$ - Pulver in einem Mischaggregat (MTI- Mischer , 8 Min., 1000 U/min) gemischt. Die Pulvermischung wird in eine plastische zylinderförmige Form gefüllt und bei einem Druck von 800 bar kaltisostatisch zu einem Bolzen gepresst. Dieser Bolzen wird 2 h bei 820 °C gesintert und anschließend stranggepresst.

[0023] Es wurden mit Proben beider Verbundwerkstoffe Zugversuche gemäß EN ISO 6892-1 durchgeführt und die Bruchdehnung bei beiden Verbundwerkstoffen zu 27% bestimmt.

[0024] Aus den hergestellten Verbundwerkstoffen werden nach dem Strangpressen Kontaktstücke gefertigt (5 mm Draht, Halbzeug, wird aufgelötet und abgedreht, dann geschaltet) und mit diesen Kontaktstücken Schaltversuche in einem Ausschalter mit 500 Schaltungen, einer Stromstärke von 350 A und Blasfeld: 30 mT/kA durchgeführt. Die Ergebnisse sind in Figuren 2 und 3 dargestellt.

[0025] Figur 2 zeigt für beide Verbundwerkstoffe, die einen Oxidgehalt von je 17,07 Volumenprozent aufweisen, den Abbrand in mg pro Schaltvorgang. Die jeweils untere Säule zeigt die Veränderung am festen Kontakt, die obere Säule am beweglichen Kontakt.

[0026] Es ist erkennbar, daß der auf Magnesiumstannat (Mg₂SnO₄) und Silber basierende Verbundwerkstoff verbesserte Abbrandeigenschaften zeigt.

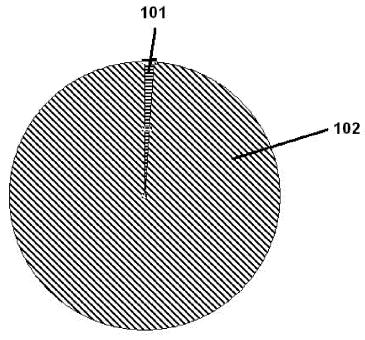
[0027] Figur 3 zeigt für beide Verbundwerkstoffe die Kontaktwiderstände in mOhm, die als Mittelwerte (jeweils rechte Säule) und als 99%-Werte angegeben sind. Es ist ersichtlich, daß die Mittelwerte vergleichbar, die 99%-Werte jedoch bei dem auf Magnesiumstannat

(Mg₂SnO₄) und Silber basierenden Verbundwerkstoff deutlich niedriger und damit gegenüber dem Silber-Zinnoxid -Werkstoff erheblich verbessert sind.

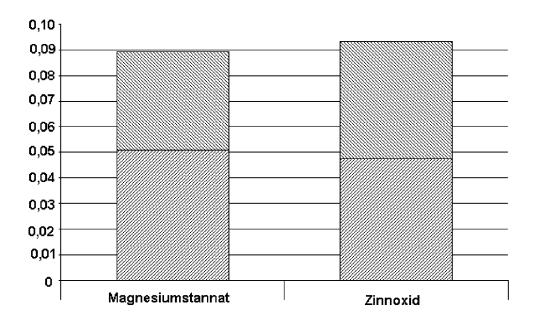
Patentansprüche

- Verbundwerkstoff enthaltend mindestens ein Metall und Magnesiumstannat Mg₂SnO₄.
- **2.** Verbundwerkstoff nach Anspruch 1, wobei das Metall Silber oder eine Silberlegierung ist.
- **3.** Verbundwerkstoff nach Anspruch 1 oder 2, wobei 0,2 bis 60 Volumenprozent Magnesiumstannat enthalten sind.
- 4. Verbundwerkstoff nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, wobei der Verbundwerkstoff ein elektrischer Kontaktwerkstoff ist.
- 5. Verbundwerkstoff nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, wobei mindestens 60 Gew.-% des im Verbundwerkstoff vorhandenen Magnesiumstannats eine Teilchengröße von 1 μm oder mehr aufweist.
- Verbundwerkstoff nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, enthaltend weitere Oxide.
- 7. Verbundwerkstoff nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, wobei zusätzlich Oxide aus der Gruppe bestehend aus Magnesiumoxid, Kupferoxid, Wismutoxid, Telluroxid, Zinnoxid, Indiumoxid, Wolframoxid, Molybdänoxid oder deren Kombinationen enthalten sind.
- Verbundwerkstoff nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, erhältlich durch eine Herstellungsweise ausgewählt aus pulvermetallurgischer Herstellung, innerer Oxidation oder deren Kombinationen.
- Verwendung eines Verbundwerkstoffs nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8 zur Herstellung von elektrischen Kontaktstücken.
 - Elektrischer Kontakt enthaltend einen Verbundwerkstoff nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8.
 - 11. Verfahren zur Herstellung eines Verbundwerkstoffes aus Metall und Magnesiumstannat Mg₂SnO₄ durch Vermischen von pulverförmigem Magnesiumstannat Mg₂SnO₄ mit mindestens einem Metallpulver und gegebenenfalls weiteren Oxiden, Pressen der Mischung um einen Preßling zu erhalten und Sintern des Preßlings um einen Sinterling zu erhalten.

- **12.** Verfahren nach Anspruch 11, wobei der erhaltene Sinterling in einem weiteren Verfahrensschritt umgeformt, insbesondere stranggepreßt, wird,
- **13.** Verfahren nach Anspruch 11, wobei der Sinterling ein Kontaktstück ist.
- **14.** Verfahren nach Anspruch 13, wobei der Sinterling zusätzlich Kupferoxid enthält.



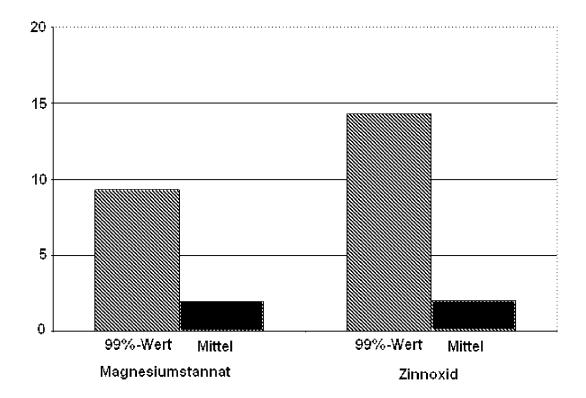
Figur 1



Abbrand beweglicher Kontakt, mg / n

Abbrand Festkontakt, mg / n

Figur 2



Figur 3



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 12 16 1247

	EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (IPC)
X	JP 50 019352 B (SUMITOMO ELECTRIC IND CO) 5. Juli 1975 (1975-07-05) * Sp. 1, 2 * & DATABASE WPI Section Ch 5. Juli 1975 (1975-07-05) Thomson Scientific, London, GB; Class L03, AN 1975-51740W & JP JP50 019352 B 21. August 2012 (2012-08-21) * Zusammenfassung *	1,2,4,6,7,9,10	INV. C22C5/06 H01B1/02 H01H1/02 E03C1/00
Х	US 4 072 515 A (MOTOYOSHI KENYA ET AL) 7. Februar 1978 (1978-02-07) * Sp. 1, Z. 60 - Sp. 2, Z. 7; Sp. 4: Tabelle: specimen c), f) *	1-10	
Х	JP 1 312046 A (CHUGAI ELECTRIC IND CO LTD) 15. Dezember 1989 (1989-12-15) * Patent Abstracts of Japan: Constitution; p. 287: table 1, No. 1-3 *	1-10	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (IPC)
А	DE 196 07 183 C1 (DEGUSSA [DE]) 10. April 1997 (1997-04-10) * S. 3, Z. 60 - S. 4, Z. 4 *	11-14	C22C H01B H01H E03C
А	WO 93/26021 A1 (DODUCO GMBH & CO [DE]; BEHRENS VOLKER [DE]; HONIG THOMAS [DE]; KRAUS A) 23. Dezember 1993 (1993-12-23) * Anspruch 1 *	7	E03C
Α	DE 10 2009 059690 A1 (UMICORE AG & CO KG [DE]) 22. Juni 2011 (2011-06-22) * [0001]-[0006]; Anspruch 1 *	7	
	-/		
Der vo	rliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt	-	
	Recherchenort Abschlußdatum der Recherche		Prüfer
	München 24. August 2012	Rad	eck, Stephanie
X : von Y : von		grunde liegende T kument, das jedoo ledatum veröffen g angeführtes Dol	heorien oder Grundsätze ch erst am oder tlicht worden ist cument

1 EPO FORM 1503 03.82 (P04C03)

T. von besoffderer bedeutung in Verpindung mit-anderen Veröffentlichung derselben Kategorie
A: technologischer Hintergrund
O: nichtschriftliche Offenbarung
P: Zwischenliteratur

L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument

[&]amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 12 16 1247

	EINSCHLÄGIGE	DOKUMENTE		_	
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgebliche	ents mit Angabe, soweit erforderlich n Teile		etrifft nspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (IPC)
A	WO 2011/086167 A1 ([DE]; TYCO ELECTRON	UMICORE AG & CO KG	1-1		RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (IPC)
Der vo		de für alle Patentansprüche erstellt			
	Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche			Prüfer
	München	24. August 201	.2	Rad	eck, Stephanie
X : von Y : von ande A : tech O : nich	ATEGORIE DER GENANNTEN DOKU besonderer Bedeutung allein betracht besonderer Bedeutung in Verbindung ren Veröffentlichung derselben Kateg nologischer Hintergrund tschriftliche Offenbarung ochenliteratur	E : älteres Patei nach dem Ar mit einer D : in der Anmee orie L : aus anderen	ntdokument nmeldedatu ldung ange Gründen a	t, das jedoc m veröffen führtes Dol ngeführtes	tlicht worden ist kument

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 12 16 1247

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten

Patentdokumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

24-08-2012

JP !			Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichun
	50019352	В	05-07-1975	KEINE		<u>'</u>	
US 4	4072515	A	07-02-1978	JP JP JP US	1034611 50024794 55026697 4072515	A B	20-02-19 17-03-19 15-07-19 07-02-19
JP :	1312046	Α	15-12-1989	KEINE			
DE :	19607183	C1	10-04-1997	CN DE EP ES JP US	1161380 19607183 0795367 2160270 9235634 5985440	C1 A1 T3 A	08-10-19 10-04-19 17-09-19 01-11-20 09-09-19 16-11-19
WO S	9326021	A1	23-12-1993	AT CN DE EP ES JP JP US WO	136394 1085687 59302122 0645049 2086945 2896428 H08503998 5610347 9326021	A D1 A1 T3 B2 A	15-04-19 20-04-19 09-05-19 29-03-19 01-07-19 31-05-19 30-04-19 11-03-19 23-12-19
	102009059690	A1	22-06-2011	KEINE			
	2011086167	A1	21-07-2011	KEINE			

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

10

EPO FORM P0461

EP 2 644 723 A1

IN DER BESCHREIBUNG AUFGEFÜHRTE DOKUMENTE

Diese Liste der vom Anmelder aufgeführten Dokumente wurde ausschließlich zur Information des Lesers aufgenommen und ist nicht Bestandteil des europäischen Patentdokumentes. Sie wurde mit größter Sorgfalt zusammengestellt; das EPA übernimmt jedoch keinerlei Haftung für etwaige Fehler oder Auslassungen.

In der Beschreibung aufgeführte Patentdokumente

- DE OS2428147 A [0003]
- DE OS2754335 A [0004]
- US 4680162 A [0004]
- US 4695330 A [0006]
- DE 4319137 [0006]

- DE 4331526 [0006]
- US 4141727 A [0007]
- DE 2952128 [0007]
- EP 1505164 A [0016]
- EP 0508055 A [0016]

In der Beschreibung aufgeführte Nicht-Patentliteratur

- Investigation into the Switching behaviour of new Silber-Tin-Oxide Contact materials. Proc. of the 14th Int. Conf. on El. Contacts, 20. Juni 1988, 405-409 [0005]
- Materials in Electronics, 2005, vol. 16, 193-196
 [0009]
- Journal of Power Sources, 2001, vol. 97-98, 223-225
 [0009]
- Ceramics International, 2001, vol. 27, 325-334 [0009]