(11) Veröffentlichungsnummer:

0 089 455

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 83100386.8

(22) Anmeldetag: 18.01.83

(5) Int. Cl.³: **C 23 F 7/08** C 23 F 7/10, B 05 D 1/18 B 05 D 1/38

(30) Priorität: 18.03.82 DE 3209828

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 28.09.83 Patentblatt 83/39

(84) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE (71) Anmelder: CHEMISCHE WERKE HÜLS AG - RSP Patente / PB 15 - Postfach 13 20 D-4370 Marl 1(DE)

(72) Erfinder: Müller, Dieter Jürgen, Dr. Stargarder Strasse 30 D-4370 Marl(DE)

(72) Erfinder: Spielbrink, Heinrich Sachsenstrasse 68 D-4370 Mari(DE)

(72) Erfinder: Fricke, Hermann, Dr. Wellerfeldweg 178b D-4370 Marl(DE)

(54) Verfahren zum Phosphatieren von Metalloberflächen in nicht-wässrigen Phosphatierbädern.

57) Verfahren zum Phosphatieren von Metalloberflächen in nicht-wäßrigen Phosphatierbädern auf der Basis niedrig siedender Halogenkohlenwasserstoffe, unter Zusatz wäßriger Phosphorsäure als phosphatierendem Agenz, einem Alkohol als Lösevermittler und gegebenenfalls weiterer als Stabilisatoren, Inhibitoren oder Beschleuniger bekannter Komponenten, wobei die zu phosphatierenden Werkstücke wenigstens zweimal mindestens 10 sec lang in das siedende Phosphatierbad eingetaucht und zwischenzeitlich wenigstens 20 sec in der Gasphase belassen werden.

Verfahren zum Phosphatieren von Metalloberflächen in nicht-wäßrigen Phosphatierbädern

Die Erfindung betrifft die Technik des Phosphatierens von Metalloberflächen in nicht-wäßrigen Phosphatierbädern.

Von der nichtschichtbildenden Phosphatierung (siehe W. Rausch, Die Phosphatierung von Metallen, Eugen G. Leuze Verlag, Saulgau (1974), Seite 103) mit konventionellen wäßrigen Phosphatierbädern auf Basis der Ammonium- oder Alkalidihydrogenphosphate - der sogenannten Fe-Phosphatierung - ist bekannt, daß durch Tauchverfahren je nach Tauchzeit von etwa 2 bis 5 min Phosphatschichtstärken von 0,3 µm bis etwa 0,8 µm erreichbar sind. Eine Verlängerung der Tauchzeit ergibt darüber hinaus keine Verstärkung der Phosphatschicht. Es sind lediglich Einmal-Tauchverfahren bekannt.

Auch bei der konventionellen schichtbildenden Phosphatierung (siehe W. Rausch, Die Phosphatierung von Metallen, Eugen G. Leuze Verlag, Saulgau (1974), Seite 42) auf Basis wäßriger Zinkphosphat-, Zinkeisenphosphat- oder Zinkcalciumphosphat-Lösungen - der sogenannten Zn-Phosphatierung - ist bislang nur das einmalige Eintauchen des zu phosphatierenden Gegenstandes bekannt geworden. Es werden dabei mit Tauchzeiten von 5 bis 10 min oder durch Spritzverfahren je nach Verwendungszweck Phosphatschichtstärken von etwa 1 μm bis etwa 20 μm erzeugt, wobei solche von etwa 2 μm bis 3 μm bevorzugt werden.

Auch für die in den letzten Jahren zunehmend in den Vordergrund tretenden Phosphatierverfahren auf Basis organischer Lösemittel - der sogenannten Lösemittelphosphatierung -, insbesondere solcher auf Basis niedrig siedender Halogenkohlenwasserstoffe, werden nur Einmaltauchverfahren beschrieben. Hierbei beträgt die Tauchzeit

in der Regel 0,5 bis 3 min, wobei je nach Tauchzeit und Zusammensetzung des organischen Phosphatierbades im allgemeinen Schichtstärken von 0,1 µm bis etwa 1 µm erreicht werden. In Einzelfällen sind auch größere Schichtdicken erreichbar.

5

Zur Beurteilung der Qualität von Phosphatschichten auf Metalloberflächen als Korrosionsschutz und/oder als anorganische Grundierungen für eine nachfolgende Lackierung ist die Schichtstärke allein
kein hinreichendes Kriterium, vielmehr spielen Porosität, Oberflächenrauhigkeit, Kristallinität, Wasserlöslichkeit, Haftfestigkeit auf
der Metalloberfläche, Haftungsvermögen zur Lackschicht u. a. oberflächenspezifische Eigenschaften eine entscheidende Rolle. Erst das
Zusammenwirken aller Oberflächen- und Schichteigenschaften entscheidet über Korrosionsschutz und Grundiereignung.

15

20

10

Zur Beurteilung von Phosphatschichten werden im allgemeinen nach einer definierten Lackierung empirische Testmethoden herangezogen, wie z. B. die Salzsprühnebelprüfung an angeritzten Probeplatten nach DIN 50 021 und DIN 53 167, die Gitterschnittprüfung nach DIN 53 151, die Bestimmung des Rostgrades nach DIN 53 210, die Bestimmung des Blasengrades nach DIN 53 209 und andere anwendungsbezogene Prüfmethoden.

Die Anwendung derartiger Testmethoden auf konventionell Fe-phosphatierte Oberflächen zeigt, daß die wäßrige Fe-Phosphatierung nur
einen geringen Korrosionsschutz bietet. In vielen Fällen werden die
Anforderungen an Gebrauchsgegenstände bzw. technische Bauteile
nicht erfüllt.

In solchen Fällen wird heute üblicherweise die konventionelle ZnPhosphatierung angewendet, die einen bedeutend besseren Korrosionsschutz liefert. Die Zn-Phosphatierung ist allerdings im Vergleich zur
Fe-Phosphatierung erheblich kostenintensiver und stellt infolge höhe-

ren Schlammanfalls eine größere Umweltbelastung dar.

Bei den neueren Phosphatierverfahren auf Basis organischer Lösemittel, insbesondere auf Basis niedrig siedender Halogenkohlenwasserstoffe, wie sie beispielsweise in DE-AS 26 11 789, DE-AS 26 11 790 oder GB-PS 34 842 beschrieben werden, handelt es sich um nichtschichtbildende Phosphatierverfahren, deren Phosphatschichten hinsichtlich ihrer Qualität im wesentlichen derjenigen der konventionellen Fe-Phosphatierung entsprechen. In vielen Fällen genügen deshalb die Phosphatschichten aus der Lösemittelphosphatierung ebenso wie die Phosphatschichten aus der konventionellen Fe-Phosphatierung nicht den gestellten Anforderungen.

Bekanntlich bietet die Lösemittelphosphatierung allerdings gegenüber den konventionellen wäßrigen Phosphatierverfahren beachtliche Vorteile. So treten keinerleit Umweltprobleme durch Abwasser auf, die Zahl der Behandlungsschritte ist durch den Wegfall verschiedener Wasch- und Spülvorgänge geringer, und die energieintensive Ofentrocknung ist nicht erforderlich.

20

25

30

15

5

10

Somit hat sich die Aufgabe gestellt, ein Lösemittelphosphatierverfahren zu entwickeln, das die bekannten Vorteile der Lösemittelphosphatierung wahrt und gleichzeitig Phosphatschichten liefert, die den höheren Anforderungen entsprechen, die üblicherweise nur von der Zn-Phosphatierung erfüllt werden.

Diese Aufgabe wurde gelöst durch ein Verfahren zum Phosphatieren von Metalloberflächen in nicht-wäßrigen Phosphatierbädern auf der Basis niedrig siedender Halogenkohlenwasserstoffe unter Zusatz wäßriger Phosphorsäure als phosphatierendem Agenz, einem Alkohol als Lösevermittler und gegebenenfalls weiterer als Stabilisatoren, Inhibitoren oder Beschleuniger bekannter Komponenten, wie es in den Patentansprüchen dargestellt wurde.

Es hat sich nämlich gezeigt, daß - im Gegensatz zur wäßrigen Phosphatierung - bei der Lösemittelphosphatierung eine Mehrfachtauchung zu einer deutlichen Verbesserung der Korrosionsschutzeigenschaften führt. Eine Mehrfachtauchung mit bestimmten Tauchzeiten in der Flüssigphase und darauf abgestimmten Hängeintervallen in der Gasphase über der Flüssigphase liefert bessere Ergebnisse als eine Einmaltauchung, auch wenn die Gesamttauchzeit gleich lang ist. Es ist für dieses Verfahren besonders vorteilhaft, wenn die Flüssigphase oberflächenaktivierende Komponenten mit hohem Dampfdruck enthält, wie beispielsweise Ameisensäureester, die auch in die Gasphase übertreten und dort wirksam sind.

Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren läuft ein typischer Phosphatiervorgang folgendermaßen ab:

15

20

25

10

5

Das gereinigte, vorentfettete Werkstück wird zunächst in die Gasphase unmittelbar über die leicht siedende Phosphatierbadflüssigkeit gehängt, wobei solange Kondensat abläuft, bis das Werkstück die Temperatur der Gasphase erreicht hat. Das kann je nach Wärmekapazität des Werkstücks unterschiedlich lange dauern. Danach wird das Werkstück etwa 10 bis 60 sec, vorzugsweise 20 bis 30 sec, in das siedende Phosphatierbad getaucht, anschließend in die Gasphase gehoben und dort etwa 20 bis 120 sec, vorzugsweise 30 bis 90 sec, hängen gelassen. Längere Tauchzeiten und Intervalle sind zwar möglich, verbessern das Ergebnis aber nicht. Dieser Zyklus wird noch mindestens einmal, vorzugsweise zweimal, gegebenenfalls öfter wiederholt. Die Gesamttauchzeit beträgt vorzugsweise 30 bis 90 sec, mit besonderem Vorzug 30 bis 60 sec.

Diese Phosphatiertechnik erfordert somit die Phosphatierung mit einem siedenden Phosphatierbad, das einen genügend großen Dampfraum über der Flüssigphase aufweist. Vorzugsweise bezieht sich das erfindungsgemäße Verfahren daher auf Phosphatierbäder mit niedri-

gem Siedepunkt von beispielsweise ca. 40 °C, wie es bei Phosphatierbädern auf Basis Dichlormethan als Hauptlösemittel der Fall ist.

Andere als Hauptlösemittel geeignete niedrig siedende Halogenkohlenwasserstoffe sind: Dichlormethan, Chloroform, Trichlortrifluormethan, Dichlorethan, Trichlorethylen, 1,1,1-Trichlorethan, 1,1,3-Trichlortrifluorethan und deren Gemische.

5

25

30

Als niedrig siedende Alkohole, welche als Lösungsvermittler eingesetzt werden können, kommen infrage: Methanol, Ethanol, Propanol,
Isopropanol, Butanol, sec-Butanol, tert. -Butanol und deren Gemische. Es können auch höhere Homologe wie n-Pentanol, sec. -Pentanol, n-Hexanol, sec. -Hexanol, Isohexanol, Heptanol, n-Octanol, 2ethylhexanol, Nonanol, Decanol, Undecanol, Dodecanol oder deren
Gemische eingesetzt werden.

Als Stabilisatoren lassen sich gegebenenfalls einsetzen: Chinone, Phenole, Nitrophenole, Nitromethan und andere übliche Stabilisatoren für Chlorkohlenwasserstoffe.

Als Inhibitoren kommen gegebenenfalls folgende Verbindungen infrage: Harnstoff, Dimethylharnstoff, Diethylharnstoff, Nitroharnstoff, Thioharnstoff, Methylthioharnstoff, Ethylthioharnstoff, Dimethylthioharnstoff, Diethylthioharnstoff und andere alkylierte Harnund Thioharnstoffe.

Als Beschleuniger können gegebenenfalls folgende Verbindungen eingesetzt werden: Nitrobenzol, Dinitrobenzol, Nitrotoluol, Dinitrotoluol, Nitroethylbenzol, Pyridin, Prikrinsäure und deren Gemische.

Das Hauptlösemittel wird i. a. zu 60 bis 85 Gewichtsprozent, vorzugsweise 70 bis 80 Gewichtsprozent, bezogen auf das gesamte Phosphatierbad, anwesend sein, während die wäßrige Phosphorsäure in solcher Menge eingesetzt werden sollte, daß eine H₃PO₄-Konzentration von 0,1 bis 2,0 Gewichtsprozent, vorzugsweise 0,3 bis 1,0

Gewichtsprozent, bezogen auf das gesamte Phosphatierbad, vorliegt. Die Konzentration des Wassers im Phosphatierbad sollte 0,5 bis 7 Gewichtsprozent, vorzugsweise 3,0 bis 6,0 Gewichtsprozent, betragen.

5

10

15

20

Als Lösevermittler dient Methanol oder eine Mischung von Alkoholen mit überwiegendem Anteil an Methanol. Die Konzentration des Methanols oder des Alkoholgemisches mit überwiegendem Methanolanteil sollte 10 bis 30 Gewichtsprozent, vorzugsweise 15 bis 25 Gewichtsprozent, bezogen auf das gesamte Phosphatierbad, betragen.

Die Beschleuniger, Stabilisatoren und Inhibitoren können jeweils in einer Konzentration von 0,01 bis 1,0 Gewichtsprozent, vorzugsweise 0,05 bis 0,3 Gewichtsprozent, bezogen auf das gesamte Phosphatierbad, vorliegen.

Der Ameisensäureester kann in einer Konzentration von 0,01 bis 2,0 Gewichtsprozent, vorzugsweise 0,1 bis 1,0 Gewichtsprozent, bezogen auf das gesamte Phosphatierbad, vorliegen. Als Ameisensäureester ist vorzugsweise Ameisensäuremethylester einsetzbar, aber auch der Einsatz von Ameisensäureethylester, -propylester, -isopropylester, -butylester, -sec-butylester, -tert. -butylester und deren Gemischen ist möglich. Es lassen sich auch höhere homologe Ameisensäureester einsetzen, wie z. B. Ameisensäurepentylester, -sec.-pentylester, -isopentylester, -n-hexylester, -sec.-hexylester, -isohexylester, -heptylester, -n-octylester, -2-ethylhexylester, -nonylester, -decylester, -undecylester, -dodecylester oder deren Gemische. Die Ameisensäureester können mithin 1 bis 12 Kohlenstoffatome im Alkoholteil enthalten.

30

25

Typische Rezepturen von Phosphatierbädern auf der Basis niedrig siedender Halogenkohlenwasserstoffe sind folgende (Prozente sind stets Gewichtsprozente): 74 % $\rm CH_2Cl_2$, 20 % $\rm CH_3OH$, 5 % $\rm H_2O$, 0,7 % $\rm H_3PO_4$, 0,1 % 2,4-Dinitrotoluol, 0,1 % Harnstoff, 0,3 % $\rm HCOOCH_3$

73 % CH_2Cl_2 , 21 % CH_3OH , 5 % H_2O , 0,7 % H_3PO_4 , 0,1 % 1,3-Dinitrobenzol, 0,1 % Harnstoff, 0,1 % HCOOCH₃

72 % CCl_3CF_3 , 22 % CH_3OH , 4,5 % H_2O , 0,8 % H_3PO_4 , 0,2 % Harnstoff, 0,2 % 1,3-Dinitrobenzol, 0,1 % $HCOOCH_3$

10 70 % CH_3CCl_3 , 24,5 % C_2H_5OH , 4 % H_2O , 0,7 % H_3PO_4 , 0,1 % Dimethylharnstoff, 0,1 % 2,4-Dinitrotoluol, 0,6 % $HCOOCH_3$

35 % $\mathrm{CH_2Cl_2}$, 36 % $\mathrm{CCl_3CF_3}$, 20 % $\mathrm{CH_3OH}$, 4 % i-C₃H₇OH, 4,0 % $\mathrm{H_2O}$, 0,6 % $\mathrm{H_3PO_4}$, 0,1 % 2,4-Dinitrotoluol, 0,1 % Harnstoff, 0,2 % $\mathrm{HCOOCH_3}$.

Die folgenden Beispiele sollen das erfindungsgemäße Verfahren näher erläutern.

Als Testwerkstücke werden kohlenstoffarme, kaltgewalzte Tiefziehbleche St 1405 mit den Abmessungen 10 x 20 cm verwendet, die mit handelsüblichen Metallentfettungsbädern dampf- bzw. tauchentfettet werden. Es sind zwei Stahlblechserien verwendet worden, die mit A und B bezeichnet worden sind und die sich nur durch ihre Oberflächenrauhigkeit unterscheiden. Serie B weist die größere Rauhigkeit auf. Diese Testbleche werden nach der Entfettung in trockenem Zustand gewogen und danach der Phosphatierung zugeführt. Als Phosphatierbäder sind solche mit Dichlormethan als Basislösemittel gewählt worden, obgleich auch Phosphatierbäder mit anderen niedrig siedenen Halogenkohlenwasserstoffen oder deren Mischungen prinzipiell geeignet sind.

Als Phosphatiergefäß dient ein beheizbares Mantelgefäß, das zur Hälfte mit Phosphatierlösung gefüllt ist und das zur Vermeidung von Verdampfungsverlusten am oberen Gefäßrand mit Kühlschlangen versehen und etwas verengt ist. Das Kühlmedium wird auf -10 °C gehalten. Das Gefäß kann zusätzlich mit einem Deckel mit einer Durchführung für eine Aufhängevorrichtung für die Bleche versehen werden.

Beispiel 1

10

15

20

25

30

Das in Tabelle 1 angegebene Phosphatierbad wird in einem zu r Hälfte gefüllten Mantelgefäß der vorstehend beschriebenen Art so im siedenden Zustand gehalten, daß der Raum bis zu den Kühlschlangen aus einer Gasphase besteht, die mit der Flüssigphase im Gleichgewicht steht. Dann werden die vorbereiteten Testbleche zur Vorwärmung in die Gasphase gehängt, bis kein Kondensat mehr abläuft. Anschließend werden die Testbleche in die Flüssigphase getaucht und eine bestimmte Zeit (siehe Tabelle 1) in der siedenden Flüssigphase zur Phosphatierung belassen. Danach werden die Testbleche erneut eine bestimmte Zeit (siehe Tabelle 1) in die Gasphase gehängt. Während dieses Hängeintervalls tropft die überschüssige Phosphatierlösung ab, und der mit der Gasphase im Gleichgewicht befindliche, restliche Phosphatierbadfilm wirkt auf die Metalloberfläche ein. Dieser Vorgang wird noch ein- oder zweimal wiederholt (siehe Tabelle 1). Danach wird das Blech durch die Kühlzone in die Atmosphäre gehoben, wobei es sofort trocknet.

Die Bleche werden nach Feststellung der Massenzunahme einer Testlackierung in fertigungsüblicher Weise unterworfen. Im Prinzip können alle handelsüblichen Lacksysteme für die Testlackierung verwendet werden. Hier ist ein Einbrannlack auf Basis eines Alkydharzes verwendet worden, der nach der Beschichtung bei $100\,^{\circ}$ C 6 min eingebrannt wird. Die trockenen Lackschichten haben hierbei eine gleichmäßige Dicke von ca. 30 µm.

Die lackierten Bleche werden nach Anritzen einer 240 h-Salzsprühnebelprüfung nach DIN 50 021 und 53 167 unterworfen und anschließend die Unterrostungsbreite bestimmt und die Gitterschnittprüfung nach DIN 53 151 durchgeführt.

5

Die Verfahrensschritte und die Testergebnisse sind in Tabelle 1 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, daß unerwarteterweise trotz gleicher Gesamttauchzeit die Schichtstärke der Phosphatschicht mit der Zahl der
Tauchvorgänge zunimmt und eine deutliche Verbesserung des Korrosionsschutzes resultiert, wie durch Salzsprühnebelprüfung und Gitterschnittest belegt wird.

<u>Tabelle 1</u>

Verschiedene Phosphatiertechniken und deren Ergebnisse

Phosphatier- und Prüfverfahren		Daten und Ergebnisse						
Phosphatierbad		78,2 % CH ₂ Cl ₂ ; 17,2 % CH ₃ OH;						
		4,0 % H ₂ O	0,5 % H ₃	PO ₄ ; 0,1 %				
		2,4-	Dinitrotolu	ol				
Stahlblechserie			A					
10 x 20 cm		z. Vgl. erfindungsgemäß						
Vorwärmezeit in Gaspha	ase (sec)	120	120	120				
Tauchzeit 1	(sec)	60	30	20				
Intervall in Gasphase 1	(sec)	120	120	120				
Tauchzeit 2	(sec)		30	20				
Intervall in Gasphase 2	(sec)		120	120				
Tauchzeit 3	(sec)			20				
Intervall in Gasphase 3	(sec)			120				
Gesamttauchzeit	(sec)	60	60	60				
Ø Massenzunahme	(mg/m^2)	790	900	980				
Lackaufbau für Testung		Einbrenn	lack auf Ba	asis eines				
		Alkydha	rzes, eins	chichtig				
	30 µm							
DIN-Salzsprühnebelprüf	ung							
Unterrostungsbreite	(mm)	3,1	2,3	2,0				
nach 240 h								
DIN-Gitterschnittest		Gt 3	Gt 2	Gt 2				
	Stahlblechserie 10 x 20 cm Vorwärmezeit in Gaspha Tauchzeit 1 Intervall in Gasphase 1 Tauchzeit 2 Intervall in Gasphase 2 Tauchzeit 3 Intervall in Gasphase 3 Gesamttauchzeit Massenzunahme Lackaufbau für Testung DIN-Salzsprühnebelprüf Unterrostungsbreite nach 240 h	Stahlblechserie 10 x 20 cm Vorwärmezeit in Gasphase (sec) Tauchzeit 1 (sec) Intervall in Gasphase 1 (sec) Tauchzeit 2 (sec) Intervall in Gasphase 2 (sec) Intervall in Gasphase 2 (sec) Tauchzeit 3 (sec) Intervall in Gasphase 3 (sec) Gesamttauchzeit (sec) Massenzunahme (mg/m²) Lackaufbau für Testung DIN-Salzsprühnebelprüfung Unterrostungsbreite (mm) nach 240 h	Phosphatierbad 78, 2 % CH 4, 0 % H ₂ O 2, 4- Stahlblechserie 10 x 20 cm Z. Vgl. Vorwärmezeit in Gasphase (sec) Tauchzeit 1 (sec) Intervall in Gasphase 1 (sec) Tauchzeit 2 (sec) Intervall in Gasphase 2 (sec) Tauchzeit 3 (sec) Intervall in Gasphase 3 (sec) Gesamttauchzeit (sec) Massenzunahme (mg/m²) Lackaufbau für Testung Einbrenn Alkydha DIN-Salzsprühnebelprüfung Unterrostungsbreite (mm) nach 240 h	Phosphatierbad 78, 2 % CH₂Cl₂; 17, 2 4, 0 % H₂O; 0, 5 % H₃ 2, 4-Dinitrotolu Stahlblechserie A 10 x 20 cm z. Vgl. erfindung Vorwärmezeit in Gasphase (sec) 120 120 Tauchzeit 1 (sec) 60 30 Intervall in Gasphase 1 (sec) 120 120 Tauchzeit 2 (sec) 30 Intervall in Gasphase 2 (sec) 120 120 Tauchzeit 3 (sec) 120 120 Gesamttauchzeit (sec) 60 60 Ø Massenzunahme (mg/m²) 790 900 Lackaufbau für Testung Einbrennlack auf Balkydharzes, eins 30 μm DIN-Salzsprühnebelprüfung 3,1 2,3 Unterrostungsbreite (mm) 3,1 2,3				

Beispiel 2

5

10

Mit dem in Tabelle 2 angegebenen Phosphatierbad sind analog Beispiel 1 Testbleche mit unterschiedlichen Tauchzeiten in der Flüssigphase und Hängezeiten in der Gasphase phosphatiert worden. Zur Qualitätskontrolle der erzeugten Phosphatschichten ist eine Testlackierung mit einem Einbrennlack auf Basis eines Alkydharzes verwendet worden, der nach der Beschichtung bei 100 °C 6 min eingebrannt wird. Die trockenen Lackschichten haben eine gleichmäßige Dicke von ca. 30 µm.

Die Verfahrensschritte und die Testergebnisse sind in Tabelle 2 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, daß trotz gleicher Gesamttauchzeit die Schichtstärke der Phosphatschicht mit der Zahl der Tauchvorgänge erheblich zunimmt und die Korrosionsschutzeigenschaften bei Mehrfachtauchungen deutlich verbessert sind. Die stärkere Zunahme im Vergleich zu Beispiel 1 kann auf die Anwesenheit des Ameisensäureesters zurückgeführt werden. Im Vergleich zu Beispiel 1 wird auch deutlich, daß sich bei Mehrfachtauchungen die Anwesenheit des Ameisensäureesters positiv auf die Korrosionsschutzeigenschaften auswirkt.

<u>Tabelle 2</u> Verschiedene Phosphatiertechniken und deren Ergebnisse

	Phosphatier- und Prüfverfahren		Daten und Ergebnisse						
5	Phosphatierbad		73,5 % CH ₂ Cl ₂ ; 20,3 % CH ₃ OH;						
			5,0 % H ₂ O; 0,7 % H ₃ PO ₄ ; 0,1 %						
			2,4	1-Dinitro	toluol; 0	,3 %			
			HCOOCH ₃						
	Stahlblechserie		P	1	В				
10	10 x 20 cm		zum	erfin-	zum	erfin-			
!			Vgl.	dungs-	Vgl.	dungs-			
				gemäß		gemäß			
	Vorwärmezeit in Gasph	ase (sec)	90	90	90	90			
	Tauchzeit 1	(sec)	60	30	60	30			
15	Intervall in Gasphase 1	(sec)		90	90	90			
	Tauchzeit 2	(sec)		30		30			
	Intervall in Gasphase 2	(sec)		90		90			
	Tauchzeit 3	(sec)							
	Intervall in Gasphase 3	(sec)							
20	Gesamttauchzeit	(sec)	60	60	60	60			
	Ø Massenzunahme	(mg/m ²)	1 090	1 500	1 410	1 710			
	Lackaufbau für Testung		Einb	rennlack	auf Bas	is eines			
			Alk	ydharzes	, einsch	ichtig			
		30 µm							
25	DIN-Salzsprühnebelprü	fung							
	Unterrostungsbreite	(mm)	2,5	1,5	2,2	1,5			
	nach 240 h	-							
	DIN-Gitterschnittest		Gt 2	Gt 1	Gt 2	Gt 1			

Beispiel 3

Mit den in Tabelle 3 angegebenen Phosphatierbädern sind analog Beispiel 1 Testbleche mit unterschiedlichen Tauchzeiten in der Flüssigphase und Hängezeiten in der Gasphase phosphatiert worden. Zur
Qualitätskontrolle der erzeugten Phosphatschichten ist eine Testlackierung mit einem Einbrennlack auf Basis gesättigter Polyesterharze verwendet worden, der nach der Beschichtung bei 150 °C 20
min eingebrannt wird. Die trockenen Lackschichten haben eine
gleichmäßige Dicke von ca. 30 µm.

Die Verfahrensschritte und die Testergebnisse sind in Tabelle 3 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, daß durch Anwendung des erfindungsgemäßen Mehrfachtauchens die Korrosionsschutzeigenschaften der phosphatierten Bleche völlig überraschend in ansehnlicher Weise verbessert werden.

Tabelle 3 Verschiedene Phosphatiertechniken und deren Ergebnisse

	Phosphatier- und Prüfverfahren		Daten und Ergebnisse											
5	Phosphatierbad	73,8 % CH2C12; 20,0 % CH3OH; 5,0 % 73,5 % CH2C12; 20,5 %					5 %							
		H ₂ 0;	0,7 %	H ₃ PO	4; 0	,1%	Harns	toff;	0,1	CH30	H; 4,	8 % H	20; 0	,7%
		1,1	,3-Di	nitro	benz	o 1; 0	,3 ž	HCOOC	H ₃	H ₃ PO	₄ ; 0,	1 % H	- arnst	off;
										0,1%	2,4-	Dinit	rotol	uo1;
											0,3	Z HCC	OCH ₃	
10	Stahlblechserie 10 x 20 cm				E	}						В		
		ZUD	Vg1.	erf.	ZUA	er	f.	zum	erf.	zum	Vg1.	erf.	zum	erf.
					Vg1.			۷g1.					۷g٦.	
	Vorwärmzeit in Gasphase (sec)	120	120	120	90	90	90	60	60	90	90	90	90	90
	Tauchzeit 1 (sec)	30	60	10	20	20	20	60	20	30	60	10	40	20
15	Intervall in Gasphase 1 (sec)	120	120	120	~	90	90	60	60	90	90	90	90	90
	Tauchzeit 2 (sec)			10		20	20		20			10		20
	Intervall in Gasphase 2 (sec)			120			90		60			90		90
-	Tauchzeit 3 (sec)			10			20		20			10		
	Intervall in Gasphase 3 (sec)			120			90		60			90		
20	Gesamttauchzeit (sec)	30	60	30	20	40	60	60	60	30	60	30	40	40
	∮ Massenzunahme (mg/m²)	1200	1860	1560	930	1650	2170	1630	20 3 0	980	1290	1340	1110	1330
	Lackaufbau	E	inbre	nnlac	k aut	f Bas	is ge	sätti	gter	Poly	ester	harze	, ein	•
						SI	chich	tig	30 µ	m	,			
	DIN-Salzsprühnebelprüfung													
- 25	Unterrostungsbreite (mm)	4,0	3,0	1,8	5,0	2,5	0,5	3,5	0,7	4,5	3,3	1,8	3,8	2,0
	nach 240 h													
•	DIN-Gitterschnittest	Gt 5	Gt 3	Gt 2			Gt 1							

Patentansprüche:

- 1. Verfahren zum Phosphatieren von Metalloberflächen in nicht-wäßrigen Phosphatierbädern auf der Basis niedrig siedender Halogenkohlenwasserstoffe, unter Zusatz wäßriger Phosphorsäure als
- kohlenwasserstoffe, unter Zusatz wäßriger Phosphorsäure als phosphatierendem Agenz, einem Alkohol als Lösevermittler und gegebenenfalls weiterer als Stabilisatoren, Inhibitoren oder Beschleuniger bekannter Komponenten, dadurch gekennzeichnet,
- daß die zu phosphatierenden Werkstücke nach dem Vorwärmen in der Gasphase wenigstens zweimal mindestens 10 sec lang in das siedende Phosphatierbad eingetaucht und zwischenzeitlich wenigstens 20 sec in der Gasphase belassen werden.
- Verfahren nach Anspruch 1,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die Gesamttauchzeit wenigstens 30 sec beträgt.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 und 2,
 dadurch gekennzeichnet,
 daß die Hängezeiten in der Gasphase zwischen den Tauchvorgängen wenigstens 30 sec betragen.
 - 4. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 3,
- daß das Phosphatierbad einen Ameisensäureester als aktivierende Komponente und Methanol oder ein überwiegend aus Methanol bestehendes Alkoholgemisch als Lösevermittler enthält.

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

	EINSCHLÄG	EP 83100386.8				
ategorie	Kennzeichnung des Dokument der maßge	s mit Angabe, soweit erforderlich, eblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 3)		
Y	DE - A1 - 2 61	1 789 (DIAMOND	1	C 23 F 7/08		
1	SHAMROCK CORPO		1	C 23 F 7/08		
	* Ansprüche	32,33 *		B 05 D 1/18		
		'				
Y	DE - A1 - 2 61 SHAMROCK CORPO		1	B 05 D 1/38		
	* Ansprüche	17-21 *				
	-					
				•		
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 3)		
				C 23 F		
′ •		•		B 05 D		
-						
į						
Der	vorliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt.				
	Recherchenort WIEN	Abschlußdatum der Recherch 11-05-1983	e	Prüter SLAMA		
X : voi Y : voi	ATEGORIE DER GENANNTEN Den besonderer Bedeutung allein In besonderer Bedeutung in Vertideren Veröffentlichung derselbeithnologischer Hintergrund in Vertichtnologischer Hintergrund in Vertichtnologischer Hintergrund in Verticht von der Verticht der Verticht von	OKUMENTEN E: älte opetrachtet nachtet nachtet nachted D: in cen Kategorie L: aus	ch dem Anmelded der Anmeldung a s andern Gründer	nent, das jedoch erst am ode latum veröffentlicht worden i ngeführtes Dokument n angeführtes Dokument		
O: nic	htschriftliche Offenbarung rischenliteratur	& : Mit		n Patentfamilie, überein- ent		