


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

<b>(51) Internationale Patentklassifikation<sup>4</sup> :</b>  <b>B01D 53/36, B01J 31/18</b>	<b>A1</b>	<b>(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 87/ 00077</b>  <b>(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:</b> 15. Januar 1987 (15.01.87)
<b>(21) Internationales Aktenzeichen:</b> PCT/EP86/00368 <b>(22) Internationales Anmeldedatum:</b> 24. Juni 1986 (24.06.86)  <b>(31) Prioritätsaktenzeichen:</b> P 35 22 637.4 <b>(32) Prioritätsdatum:</b> 25. Juni 1985 (25.06.85) <b>(33) Prioritätsland:</b> DE  <b>(71)(72) Anmelder und Erfinder:</b> STEINBACH, Friedrich [DE/DE]; Trenknerweg 133, D-2000 Hamburg 52 (DE).  <b>(72) Erfinder;und</b> <b>(75) Erfinder/Anmelder (nur für US) :</b> THRAMS, Norbert [DE/DE]; Klaus-Groth-Strasse 68, D-2070 Ahrensburg (DE). JESSE, Dieter [DE/DE]; Nernstweg 25, D-2000 Hamburg 50 (DE).  <b>(74) Anwälte:</b> WUESTHOFF, Franz usw.; Wuesthoff-v. Pechmann-Behrens-Goetz, Schweigerstrasse 2, D-8000 München 90 (DE).		<b>(81) Bestimmungsstaaten:</b> AT (europäisches Patent), BE (europäisches Patent), CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), DK, FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), IT (europäisches Patent), JP, KP, LU (europäisches Patent), NL (europäisches Patent), SE (europäisches Patent), SU, US.  <b>Veröffentlicht</b> <i>Mit internationalem Recherchenbericht.          Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i>
<b>(54) Title:</b> CATALYTIC DEVICE FOR ELIMINATING NITROGEN OXIDES, CARBON MONOXIDE AND/OR RESIDUAL HYDROCARBONS CONTAINED IN EXHAUST GASES		
<b>(54) Bezeichnung:</b> KATALYSATOR ZUM ENTFERNEN VON STICKOXIDEN, KOHLENMONOXID UND/ODER RESTKOHLENWASSERSTOFFEN AUS ABGASEN		
<b>(57) Abstract</b>  A catalytic device used for eliminating nitrogen oxides, carbon monoxide and residual hydrocarbons contained in exhaust gases comprises metal phthalocyanines and a carrier. The phthalocyanines are deposited on the carrier or introduced therein, and the system comprised of the carrier and the phthalocyanines is treated at temperatures higher than 120°C with nitrogen oxides and/or mixtures of nitrogen oxide and carbon monoxide and/or oxygen and/or mixtures of oxygen and carbon monoxide or with nitrating or oxidizing solutions. Instead of being activated by nitrating or oxidizing gases or solutions, the system may also be activated by intimately mixing metal oxides and metal phthalocyanines on and in a carrier.		
<b>(57) Zusammenfassung</b>  Ein Katalysator zum Entfernen von Stickoxiden, Kohlenmonoxid und Restkohlenwasserstoffen aus Abgasen ist mit technischen Metallphthalocyaninen und aus einem Träger gebildet, auf bzw. in den die Metallphthalocyanine eingebracht sind, worauf das System aus Träger und Metallphthalocyaninen bei Temperaturen oberhalb von 120°C mit Stickoxiden und/oder Stickoxid-Kohlenmonoxid-Gemischen und/oder Sauerstoff und/oder Sauerstoff-Kohlenmonoxid-Gemischen oder mit nitrierenden oder oxidierenden Lösungen behandelt wird. Statt der Aktivierung durch nitrierende oder oxidierende Gase oder Lösungen kann auch durch innige Vermengung von Metalloxid und Metallphthalocyanin auf und in einem Träger aktiviert werden.		

**LEDIGLICH ZUR INFORMATION**

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	FR	Frankreich	ML	Mali
AU	Australien	GA	Gabun	MR	Mauritanien
BB	Barbados	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BE	Belgien	HU	Ungarn	NL	Niederlande
BG	Bulgarien	IT	Italien	NO	Norwegen
BR	Brasilien	JP	Japan	RO	Rumänien
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SD	Sudan
CG	Kongo	KR	Republik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz	LI	Liechtenstein	SN	Senegal
CM	Kamerun	LK	Sri Lanka	SU	Sowjet Union
DE	Deutschland, Bundesrepublik	LU	Luxemburg	TD	Tschad
DK	Dänemark	MC	Monaco	TG	Togo
FI	Finnland	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten von Amerika

Katalysator zum Entfernen von Stickoxiden, Kohlenmonoxid  
und/oder Restkohlenwasserstoffen aus Abgasen

Die Erfindung betrifft einen Katalysator zum Entfernen von Stickoxiden, Kohlenmonoxiden oder Kohlenwasserstoffen aus Abgasen mit technischen Metallphthalocyaninen, die mit NO und O<sub>2</sub> behandelt werden sowie ein Verfahren zum Herstellen eines derartigen Katalysators.

Ein derartiger Katalysator bzw. ein solches Verfahren sind aus der DE-PS 27 43 031 bekannt.

Gegenüber dem Stand der Technik ergibt sich die Aufgabe, den bekannten Katalysator derart weiterzubilden, daß in starken Gasströmungen eine Mitführung der aktiven Komponente verhindert ist, daß durch eine große Oberfläche die spezifische Aktivität der Katalysatoren erhöht wird und daß eine Aktivitätsminderung durch Partikelabrieb verhindert wird.

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch Katalysatoren zum Entfernen von Stickoxiden, Kohlenmonoxid und/oder Restkohlenwasserstoffen aus Abgasen, erhältlich durch Behandlung von Metallphthalocyaninen mit NO und/oder O<sub>2</sub> bei erhöhten Temperaturen, dadurch gekennzeichnet, daß Metallphthalocyanine vor der Behandlung mit NO und/oder O<sub>2</sub> auf oder in einen Träger auf- bzw. eingebracht werden, und daß der Träger anschließend mit Stickoxiden und/oder Stickoxid-Kohlenmonoxid-Gemischen und/oder Sauerstoff und/oder Sauerstoff-Kohlenmonoxid-Gemischen oder nitrierenden oder oxidierenden Gasen oder Dämpfen bei Temperaturen oberhalb 120 °C oder mit nitrierenden oder oxidierenden Lösungen behandelt wird.

- 2 -

Dieser Katalysator ist mit Verfahren zu seiner Herstellung sowie besonderen Ausgestaltungen in den Patentansprüchen und der Beschreibung gekennzeichnet.

Aufgrund der erfindungsgemäß erzeugten innigen Vermengung oder Verbindung von Katalysator und Träger wird die Mitführung der aktiven Komponente bei starken Gasströmen verhindert. Die große Oberfläche der Träger erhöht die spezifische Aktivität der Katalysatoren, während durch die ganz oder teilweise das Trägervolumen durchdringende Einlagerung der aktiven Katalysatoren eine Aktivitätsminderung durch Partikelabrieb verhindert wird. Auch wurde beobachtet, daß durch die chemische und/oder physikalische Wechselwirkung zwischen Katalysator und Träger die katalytische Aktivität der aktiven Komponente erhöht wird.

Die erfindungsgemäßen Träger-Katalysatoren können bei allen typischen Abgasgeschwindigkeiten eingesetzt werden, ohne daß die aktive Katalysatorkomponente mitgeführt wird.

Gegenüber dem Stand der Technik sind die Abgaskatalysatoren auf Metallphthalocyanin-Basis derart auf Trägermaterialien mit geeigneten Oberflächen auf- bzw. eingebracht, daß zum einen eine hohe Gasgeschwindigkeit ohne den bei Verwendung reiner, trägerloser Katalysatoren auftretenden hohen Staudruck ermöglicht ist, ohne daß bei hohen Gasgeschwindigkeiten die aktive Katalysatorsubstanz mitgerissen oder ausgeblasen würde. Auch bei Oberflächenabtrag durch Staub oder Verunreinigungen im Abgas enthält die ständig neu erzeugte Oberfläche den Katalysator (Vollkontakt).

Es hat sich gezeigt, daß die erfindungsgemäß erzeugten Träger-Katalysatoren bis zu Strömungsgeschwindigkeiten von  $10^6 \text{ h}^{-1}$  im Temperaturbereich von 0 bis  $600^\circ\text{C}$  zur Entfernung von Stickoxiden, Kohlenmonoxid und unverbrannten Restkohlenwasserstoffen eingesetzt werden können.

Die gleichmäßige Verteilung der eingebrachten Metallphthalocyanine im Träger-Volumen (bei Vollkontakt) oder in einer oberflächennahen Schicht bei nicht durchgefärbten Träger-Körpern oder Körnungen ist durch Infrarotspektroskopie von Schnitten oder Brüchen belegt. Durch eine Bandenverschiebung gegenüber dem reinen Metallphthalocyanin ist die chemische Wechselwirkung mit den Trägern nachgewiesen. Diese für die Träger-Katalysatoren gegenüber trägerfreien Katalysatoren charakteristische Bandenverschiebung im IR-Spektrum steht in direktem Zusammenhang mit der katalytischen Aktivität. Das erfindungsgemäß erzeugte katalytische System aus Träger und modifiziertem Metallphthalocyanin weist also spezifische katalytische Eigenschaften auf, die von denen des trägerfreien Metallphthalocyanins verschieden sind.

Als Träger finden Verwendung keramische Werkstoffe, insbesondere Porzellan, Steingut, Steinzeug, Kieselgur, Siliziumoxid, Cordierit, Steatit, Mullit, Aluminiumoxid, Ton, Tonerde, Kaolin, Blumentopfscherben, Lehm oder Perlit.

Weiterhin finden Verwendung Mörtel oder Füllstoffe, insbesondere Zement, Kalkstein, Dolomit, Gips, Kreide, Mergel, Tuff, Schlacke, Bimsstein, Muschelkalk, Sandstein oder Schamotte.

Weiterhin finden als Träger Verwendung Alumosilikate, insbesondere Zeolithe vom A, X Y oder ZSM-Typ oder natürliche Zeolithe. Ferner Feldspat, Magnesiumsilikat, Zirkonsilikat, Wasserglas, Kieselsäure oder Boehmit.

Weiterhin finden als Träger Verwendung Gläser, insbesondere Sinterglas, Glaswolle oder offenporiges Sinterglas.

Als Träger finden ferner Verwendung Siliziumcarbid, Borcarbid, Aktivkohle, Graphit, Oxide, insbesondere Magnesiumoxid, Titanoxid, Sintermagnesia, Aluminiumoxid, Seltenerdoxid, Zirkonoxid, Zirkonerde, Schwermetalloxide, Chromoxid, Eisenoxid, Nickeloxid, Kupferoxid, Spinell, Manganoxid, Braunstein, Bauxit, Zinkoxid, Zinkweiß, Titanweiß, Aluminiumtitanat, Vanadinoxid oder Vanadat.

- 4 -

Ebenso finden als Träger Verwendung Sulfide, insbesondere Schwermetallsulfide oder Zinkblende, des weiteren Carbonate, Phosphate oder Sulfate, insbesondere Aluminiumphosphat, Bariumcarbonat, Kalkstein, Bariumsulfat, ferner Molybdate oder Wolframate.

Als Träger finden Verwendung Metalle, insbesondere Bleche, Folien, Pulver oder Formkörper.

Als Träger finden Verwendung Mischungen aus den genannten Stoffen und Stoffklassen. Die Träger können als Pulver, Presslinge, Körnungen, Wabenkörper, Formkörper, Schwammkörper oder Schwamm-skelette verwendet werden. Ferner sind Überzüge eines der genannten Materialien oder auch eines Gemisches über ein anderes Material zu verwenden, insbesondere Überzüge über Metallbleche oder Metallfolien.

Als Lösungsmittel eignen sich für die erfindungsgemäßen Herstellungsverfahren insbesondere Schwefelsäure, Ameisensäure, Essigsäure, Propionsäure, Alkansäuren, Chlorsulfonsäure, Chlor- und Dichlor- und Trichloressigsäure, Chlornaphthalin, Bromnaphthalin, Chinolin, Benzophenon, N-Ethylcarbazol, Chlorbenzol, Pyridin, Pyrrol, organische Amine, flüssiges Ammoniak, flüssiges Schwefeldioxid, Polyphosphorsäure und Dimethylsulfoxid.

Die Löslichkeit ist teilweise sehr gering, wenige mg pro Liter; dies ist für die Herstellung von MPC getränkten Oberflächenschichten ausreichend. Die Temperaturbereiche der Anwendung gehen vom Erstarrungs- bis nahe zum Siedepunkt des Lösungsmittels.

Statt die Metallphthalocyanine selbst vollständig zu lösen, läßt sich eine Tränkung auch mit Suspensionen oder Gemischen aus Suspensionen und Lösungen durchführen.

- 5 -

Vor dem Aufbringen auf Träger können die Metallphthalocyanine gereinigt werden.

Statt die Metallphthalocyanine selbst zu lösen und die Träger mit der Lösung oder Suspension zu tränken, werden die Metallphthalocyanine weiterhin auch durch Überführung in lösliche Derivate gelöst, mit dieser Lösung werden die Träger getränkt. Nach Abziehen des Lösungsmittels werden die Metallphthalocyanine in den aktiven Katalysator überführt, wobei die Löslichkeit bewirkenden Seitengruppen oxidativ oder thermisch zumindest teilweise abgespalten werden. Als Löslichkeit bewirkende Seitengruppen sind Alkyl-, z.B. tert.-Butyl- und Arylgruppen, Hydroxylgruppen sowie Gruppen der Art  $-NHR$ ,  $NR_2$ ,  $-SO_2R$ ,  $-SO_2NHR$ ,  $-SO_2NR_2$  oder  $-SiR_3$  zu nennen, wobei R einen Kohlenwasserstoffrest darstellt.

Ferner können die Metallphthalocyanine in wasserlösliche Derivate überführt werden, wobei insbesondere Sulfonsäuren der Metallphthalocyanine Verwendung finden, die wegen ihres hydrophilen Charakters gut auf hydrophilen Oberflächen der Träger haften.

Weiterhin können die Träger mit Vorprodukten oder Lösungen von Vorprodukten der Metallphthalocyanine getränkt werden, so daß die Synthese der Metallphthalocyanine in und auf dem Träger geschieht. Hierzu eignen sich Isoindolenin oder ein Derivat und die komplementäre metallhaltige Verbindung, gelöst in wasserlöslichen Lösungsmitteln wie Glykol, Diglykolmonoethylether oder Diethanolamin. NachTränkung der Träger geschieht die Synthese durch Erhitzen auf etwa 120 °C.

Direkte Synthese ist auch möglich nach Tränkung des Trägers mit Metallsalzlösungen, z.B. Acetatlösung, Trocknung, weiterer Tränkung mit geeigneten Vorstufen des Phthalocyaningerüsts, insbesondere Phthalodinitril, Lösungen von Dicyanobenzol in z.B. Nitrobenzol, Mischungen von Phthalsäureanhydrid, Harnstoff und Ammoniummolybdat und direkter Synthese bei erhöhten Temperatur.

Auch polymere Metallphthalocyanine sind in bzw. auf Trägern zu synthetisieren. Die Träger werden mit Metallsalzlösungen getränkt und getrocknet und durch Erhitzen mit Tetracyanobenzol im Autoklaven unter Vakuum wird in und auf dem Träger polymeres Metallphthalocyanin gebildet, aus dem der aktive Katalysator hergestellt wird. Als Träger sind hier auch Bleche oder Metallpulver und Formkörper einzusetzen, auf denen mit Tetracyanobenzol durch Erhitzen im Autoklaven direkt ein Überzug aus polymeren Metallphthalocyaninen herzustellen ist, der in den aktiven Katalysator überführt wird.

Als Träger sind Pulver, Körnungen und Formkörper verwendbar.

Das Metallphthalocyanin wird durch Einführen der von den Färbeverfahren der Textiltechnik bekannten funktionellen Gruppen löslich gemacht, die Träger getränkt, die Gruppen nach den bekannten Nachbehandlungen wieder abgespalten und die derart eingelagerten Metallphthalocyanine werden in den Katalysator überführt.

Auch die bekannten Methoden der Verwendung lipophilisierender Oberflächengruppen sind anwendbar, wodurch die Metallphthalocyanine in und auf den Trägern besonders gut haften. Solche Oberflächenlipophilisierung der Träger geschieht insbesondere mittels der sogenannten Organosiliconbeschichtungen,

wie  $(\text{CH}_3)_3\text{SiNSi}(\text{CH}_3)_3$  oder  $\text{R}_3\text{SiNH}(\text{SiR}_2\text{NH})_n\text{SiR}_3$  (mit  $n = 0$  bis  $3$ ,  $\text{R} = \text{C}_1$  bis  $\text{C}_6$  Alkylen) .

Statt die Metallphthalocyanine durch Behandlung mit Stickoxiden und/oder Stickoxid-Kohlenmonoxid-Gemischen und/oder Sauerstoff und/oder Sauerstoff-Kohlenmonoxid-Gemischen oder nitrierenden oder oxidierenden Gasen oder Dämpfen bei Temperaturen oberhalb  $120^\circ\text{C}$  zu aktivieren, kann die Aktivierung auch durch eine innige Vermengung mit Übergangsmetalloxiden und/oder Oxidgemischen direkt erreicht werden. Diese innige Vermengung tritt insbesondere

- 7 -

dann auf Trägern auf, wenn die beiden Verbindungen gleichzeitig oder nacheinander auf oder in den porösen Träger auf- bzw. eingebracht werden. Die bereits genannte Wechselwirkung zwischen Metallphthalocyanin und Träger ist bei Übergangsmetalloxiden so günstig, daß die Aktivierung des Phthalocyanins direkt eintritt. Es ist bekannt, daß Metalloxide und Mischungen derselben vielfältig für katalytische Reaktionen mit NO und insbesondere CO eingesetzt werden. Es wurde daher besonders sorgfältig durch Aktivitäts- und Umsatzmessungen geprüft, daß die durch gemeinsames Auf- bzw. Einbringen von Metalloxid und Metallphthalocyanin auf bzw. in Träger erzeugten Katalysatoren sich von solchen, bei denen nur das Metalloxid auf bzw. in den Träger auf- oder eingebracht ist, unterscheiden. Diese Prüfung ist besonders überzeugend, wenn erst das Übergangsmetalloxid eingeführt, dann dessen Aktivität kontrolliert und anschließend das Metallphthalocyanin dazu eingeführt wird. Es ergeben sich deutliche Umsatzsteigerungen gegenüber den nur mit Oxidgetränkten Trägern, insbesondere im Temperaturbereich unterhalb 250 °C.

Nachfolgend ist die Erfindung anhand von Beispielen näher erläutert:

Bei allen folgenden Beispielen wird zur Charakterisierung der Aktivität der Katalysatoren ein Testgas benutzt. Es besteht, falls nicht anders vermerkt, aus Stickstoff mit einer Beimengung von 1000 ppm Stickoxid und 3000 ppm Kohlenmonoxid. Die Raumgeschwindigkeiten sind unterschiedlich und jeweils angegeben.

Die zur Charakterisierung der Aktivität benutzte Anspringtemperatur ist definiert als die Temperatur, bei der ein Umsatz von 2 bis 5 % erreicht wird.

Die Durchsetzung des gesamten Volumens mit Katalysator ist bei Vollkontakten durch Schnitte, Brüche und IR-spektroskopische Untersuchungen belegt. Entsprechendes gilt für die Färbung von Randschichten.

Die angegebenen Meßzeiten bezeichnen keine Lebensdauern (Standzeiten) der Katalysatoren, sondern den Abbruch der Messungen aus Gründen der Teststandkapazitäten bei unveränderter Aktivität der Katalysatoren.

Metallphthalocyanin ist mit MPC abgekürzt.

### B e i s p i e l e

1. 160 g gereinigtes CuPc werden in 1.6 l Ameisensäure gelöst bei 80°C. In diese Lösung wird ein auf 90°C vorgewärmter Cordierit Wabenkörper ( 4" x 6" ) für 15 Minuten eingetaucht und anschließend bei 90°C 7 bis 10 h lang getrocknet. Durch die Tränkung ist der Wabenkörper mit 11 g CuPc durchgefärbt ( ca. 2 Gew.-% CuPc in der Gesamtmasse ). Durch Behandlung mit einem Gasgemisch aus Stickstoff mit 1000 ppm Stickoxid und 3000 ppm Kohlenoxid bei einer Volumengeschwindigkeit von 250 h<sup>-1</sup> ausgehend von Raumtemperatur und im Verlauf von 12 h auf 580°C steigend, bei 580°C 2 h konstant, und Abkühlen im gleichen Gasgemisch wird der Katalysator erzeugt, der das gesamte Volumen durchsetzt ( Vollkontakt ). Der so erzeugte Trägerkatalysator hat im Testgasgemisch von 250 h<sup>-1</sup> eine Anspringtemperatur von 180°C, der Umsatz bei 440°C beträgt 50 %, bei 520°C 90 %. Die Meßzeit beträgt 450 h.

Ein auf diese Weise hergestellter Katalysator wird mit einem modifizierten Testgas, in dem CO vollständig durch ebensoviel H<sub>2</sub> ersetzt ist, getestet. Die NO-Umsätze sind im Rahmen der Meßgenauigkeit gleich.

Ein weiterer derart hergestellter Trägerkatalysator wird einem Gastrom von 500 000 h<sup>-1</sup> ausgesetzt. Auch nach 50 h zeigt ein nachgeschaltetes Filter nicht die geringste Blaufärbung, es gibt also keine Mitführung des MPC.

Ein weiterer derart aus CuPc auf Cordierit Wabenkörper hergestellter Katalysator wird einem Dauertest unterworfen. Bei 300°C beträgt der Umsatz 55%; diese Aktivität wird über 1100 h ohne erkennbare Minderung aufrechterhalten.

- 9 -

Ein ebenso hergestellter mit CuPc durchgefärbter Wabenkörper wird in reinem NO von 0.6 l/h im Verlauf von 12 h auf 500°C hochgeheizt und 2 h bei dieser Temperatur konstant gehalten. Nach Abkühlen in Stickstoff zeigt der so erzeugte Katalysator im Wesentlichen die gleiche Aktivität:

    Anspringtemperatur 200°C, 90 % Umsatz bei 520°C.  
Die Meßzeit beträgt 220 h.

Der zuletzt beschriebene Trägerkatalysator wird einem Testgas, dem 100 ppm Stickstoffdioxid beigemischt sind, ausgesetzt. Das Stickstoffdioxid wird vollständig beseitigt, die Umsätze bezüglich Stickoxid sind unverändert.

Entsprechende Katalysatoren werden mit CuPc in Essigsäure hergestellt. Die Umsätze sind analog.

Analoge Katalysatoren werden statt mit CuPc auch mit CoPc und NiPc hergestellt. Die Aktivierung geschieht mit Testgas. Die Anspringtemperaturen bei den aus CoPc hergestellten Trägerkatalysatoren liegen bei 280 °C, bei den aus NiPc hergestellten Trägerkatalysatoren liegen bei 190 °C.

2. Rohrstücke aus offenporigem Sinterglas werden entsprechend Beispiel 1 behandelt. Die durchgefärbten Sinterglasrohrstücke werden im Testreaktor so angeordnet, daß ein Schüttbett von 1 Liter Volumen entsteht und durch Behandlung mit Testgas in den aktiven Katalysator überführt ( nach Aufheizen 2 h bei 510°C ). Der so hergestellte Trägerkatalysator hat bei 180°C seine Anspringtemperatur und bei 400°C 70 % Umsatz.

Entsprechende Katalysatoren werden mit CuPc in Essigsäure hergestellt. Die Umsätze sind analog.

Auf die gleiche Weise werden Katalysatoren statt mit CuPc auch mit CoPc und NiPc hergestellt. Die Aktivierung geschieht mit Testgas. Die Anspringtemperaturen bei den aus CoPc hergestellten Trägerkatalysatoren liegen bei 280 °C, bei den aus NiPc hergestellten Trägerkatalysatoren liegen bei 190 °C.

3. Ein entsprechend Beispiel 1 und 2 mit NiPc hergestellter Katalysator wird bei 400°C mit Testgas unterschiedlicher Raumgeschwindigkeit getestet: Bei 200 h<sup>-1</sup> ist der Umsatz 100 %, bei 400 h<sup>-1</sup> 86 %, und bei 1400 h<sup>-1</sup> 45 %. Die Gesamtmeßzeit beträgt 700 h.
4. Zeolithgranulat ( Typ Y ) wird entsprechend Beispiel 1 mit CuPc gefärbt. 100 ml der so gefärbten Körner werden mit Testgas aktiviert ( nach Aufheizen 4 h bei 540°C ). Der so erzeugte Katalysator hat im Testgasgemisch bei 1000 h<sup>-1</sup> Raumgeschwindigkeit bei 400°C einen Umsatz von 60 %.
5. Kieselgur ( Pulver ) wird entsprechend Beispiel 1 mit CuPc gefärbt und durch Ausstreichen auf einer Lochplatte in Körner überführt. Nach Aktivierung mit Testgas bei 540°C haben 100 ml dieser Körnung im Testgasgemisch bei 1000 h<sup>-1</sup> Raumgeschwindigkeit bei 300°C einen Umsatz von 50 %.  

Entsprechend wird Zeolithpulver benutzt ( ZSM Typ ). Eine Körnerschüttung von 100 ml hat nach Aktivierung einen Umsatz von 80 % bei 300 °C.

Entsprechend wird Zinkoxidpulver sowie Titanoxidpulver verwendet. Die Schüttungen aus durchgefärbten Körnern zeigen Umsätze von 35 % bei 300°C.

Entsprechend wird Talkum oder ein anderes Magnesiumsilikatpulver gefärbt und gekörnt. Nach Aktivierung mit Testgas bei 540°C hat eine 1 Liter Körnerschüttung bei 250 h<sup>-1</sup> eine Anspringtemperatur von 60°C. Der Umsatz bei 250°C beträgt 80 %.

Wird dieser Katalysator bei 240 °C einem Testgasgemisch mit reduziertem CO-Anteil ( 1000 ppm ) ausgesetzt, so beträgt der Umsatz 78 %.
6. Ein nach Beispiel 1 hergestellter Trägerkatalysator wird statt mit einem Cordierit Wabenkörper mit Blumentopfscherben erzeugt. Die Anspringtemperatur liegt bei 200°C, der Umsatz wegen der schlechteren Geometrie niedriger, 40 % bei 520°C

7. Entsprechend Beispiel 2 werden Aluminiumoxidkugeln und Aluminiumoxidgrünlinge ( ungesinterte Kugeln ) gefärbt. Die Färbung erstreckt sich auf eine Randschicht. Die im Testgas bei 500°C aktivierten Trägerkatalysatoren zeigen bei 1000 h<sup>-1</sup> bei 450°C einen Umsatz von 40 %.

Ein auf diese Weise hergestellter Katalysator wird mit einem Testgas ohne CO aber mit 1000 ppm NO und NH<sub>3</sub> getestet. Der Umsatz bei 450°C liegt bei 35 %.

8. Zinkoxid, ebenso Titanoxid, ebenso Aluminiumoxid werden mit Wasser angeteigt und ca. 10 Gew.-% CuPc-pulver zugemischt. Die so hergestellten blauen Pasten werden wie in Beispiel 5 mittels einer Lochplatte gekörnt. Nach Überführung in den aktiven Katalysator in Testgas bei 540°C für 4 h entstehen Katalysatoren mit Umsätzen von 30 bis 40 % bei 400°C.

Weitere derart erzeugte Pasten werden auf Metallbleche aufgestrichen bzw. haften nach Tauchen auf aufgerauhten Blechen ( z.B. Alu ). Die vorher geeignet gefalteten oder gerollten Bleche werden in den Testreaktor eingesetzt. Nach Aktivierung mit Testgas bei 500°C beträgt die Anspringtemperatur 220°C, bei 500°C werden 70 % Umsatz erzielt.

Werden die Katalysatoren statt mit CuPc mit CoPc hergestellt, sind die Anspringtemperaturen durchweg etwa 20 bis 30 °C höher.

9. Aus Al(OH)<sub>3</sub>, Natriumsilikat, Triethanolamin wird bei 90°C nach der üblichen Methode eine Zeolithsynthese ( NaY ) durchgeführt, die durch die Gegenwart einer kräftig gerührten CuPc Suspension modifiziert ist. Der ausfallende Zeolithniederschlag ist mit dem suspendierten CuPc-Pulver vermischt. Nach Trocknen werden entsprechend Beispiel 5 Körner erzeugt. Der so hergestellte Katalysator zeigt im Wesentlichen die Aktivität wie in Beispiel 4 .

In ähnlicher Weise wird durch Ausfällen aus Aluminiumsalzlösung mit Ammoniak ein mit CuPc Partikeln durchsetztes Aluminiumhydroxid hergestellt, das nach Trocknen und Erhitzen und Aktivieren in Testgas einen aktiven Katalysator mit 200°C Anspringtemperatur ergibt.

- 10 . 4g Cu-dihydroxy-cyclotetraisoindolenin werden aus 15 g CuPc durch Oxidation mit 10 ml 95%iger Salpetersäure in Eisessig ( 5 Teile Salpetersäure in 100 Teilen Eisessig ) und anschließender Behandlung mit 20 %iger Ammoniaklösung hergestellt. Die gereinigte Hydroxyverbindung wird in einer 7%igen ethanolsche Ascorbinsäurelösung gelöst und ein Cordierit-Wabekörper damit getränkt. Die Reduktion zu CuPc erfolgt durch Trocknen bei 90°C. Der Prozess wird drei bis viermal wiederholt. Auf dem nun deutlich blaugefärbten Trägerkörper sind ca. 2 g CuPc fixiert ( Vollkontakt ), die durch Testgasbehandlung in den aktiven Katalysator überführt werden. Anspringtemperatur 180°C.
11. 15 g CuPc werden durch langsames Einrühren in 120 g 26% rauchende Schwefelsäure ( Oleum ) unter Kühlung auf unter 45°C eingebracht und anschließend der gesamte Ansatz auf 60°C erhitzt. Die Lösung wird in ein Gemisch aus 0.5 l gesättigter Kochsalzlösung und 400 g Eis gerührt, die Suspension mit kaltem Wasser verdünnt auf ca. 3 Liter und die CuPc-Sulfonsäure abfiltriert. Eine Lösung der Sulfonsäure in Wasser wird zum Tränken eines Cordierit Wabekörpers benutzt. Nach Trocknung und Aktivierung entsteht der aus Beispiel 1 bekannte Trägerkatalysator mit der dort beschriebenen Aktivität und Haftfestigkeit.
- Entsprechendes wird unter Verwendung von CoPc durchgeführt und gibt ähnliche Eigenschaften des Katalysators.
12. Durch Reaktion von TrichlormethylCuPc mit Tetramethylthioharnstoff wird das wasserlösliche Isothiuroniumsalz erhalten. Nach Tränken eines Cordieritwabekörpers, bzw. Kieselgur- oder NaY-Körnungen, wird durch Abspaltung der erzeugten hydrophilen Gruppe in schwach alkalischer Lösung das unlösliche CuPc zurückerhalten. Nach Trocknung der Trägerkörper sind die entsprechenden Vollkontakte vorhanden, die mit Testgas in die aktiven Katalysatoren überführt werden.

13. Eine Lösung von 10g Phthalogenbrillantblau IFGM in 200 ml Formamid wird hergestellt und der auf 100°C erwärmte Trägerkörper mit der Lösung getränkt. Nach 12 stündiger Trocknung bei 130°C ist der Trägerkörper mit CuPc voll durchgefärbt. Die Prozedur ist gegebenenfalls ein bis zweimal zu wiederholen. Die so ein- und aufgebrauchten 2.1 g CuPc werden durch Testgas in den aktiven Katalysator überführt.
14. 100 g Zeolithgranulat NaY werden zweimal je 24 h mit einer 0.025 molaren Kupferacetatlösung behandelt und bei 250°C 24 h getrocknet ( Einführung des Kupfers durch Ionenaustausch ). Die so mit Kupferionen ausgetauschten Faujasite werden unter Stickstoff mit 125 g Phthalodinitril vermischt und in einem evakuierten Autoklaven 16 h bei 250°C erhitzt. Dabei erfolgt die Direktsynthese des CuPc in und auf den Zeolithen. Das dunkelblaue Granulat wird mit Aceton gewaschen, es enthält ca. 2.8 g CuPc. Der so erzeugte Trägerkatalysator wird mit Testgas bei 520 °C in die aktive Form überführt. Die Anspringtemperatur im Schüttbett ist 180 °C.
- Die gleiche Synthese mit einem Cordierit Wabenkörper als Träger führt zu einem aus Beispiel 1 bekannten Trägerkatalysator.
- Entsprechend mit Nickel- und Kobaltacetat.
15. 18 g Tetracyanobenzol werden zusammen mit Kieselgur, das vorher mit Kupferacetat getränkt und getrocknet wurde, bei 300°C im Autoklaven unter Vakuum erhitzt. Es entsteht polymeres CuPc das nach Beispiel 5 in aktiven Katalysator überführt wird.
- Ebenso unter Verwendung von Zeolithgranulat als Träger.
16. Eine Kupfer- ( ebenso Kobalt, Nickel, oder Eisen ) Platte von 10x50 cm ( gerollt ) wird mit Tetracyanobenzol bei 400°C im Autoklaven unter Vakuum für 24 h erhitzt. Es entsteht ein Überzug aus polymerem CuPc ( CoPc, NiPc, FePc ), der durch Behandeln mit Testgas in aktiven Katalysator überführt wird. Die Anspringtemperatur liegt bei 250°C.

Entsprechend mit Metallpulver, Drehspänen und Metallwolle.

17. Ein nach Beispiel 1 mit CuPc getränkter Cordierit Wabenkörper wird nach Trocknung bei Zimmertemperatur wenige Minuten in konzentrierte Salpetersäure getaucht. Nach Ausspülen und Trocknen ist ein Katalysator entstanden, dessen Anspringtemperatur bei 350°C liegt, mit 40 % Umsatz bei 440°C.

Ein nach Beispiel 1 mit CuPc getränkter Cordierit Wabenkörper wird nach Trocknung bei Zimmertemperatur für 1/2 Stunde in ein Gemisch aus 5 Teilen 95 %iger Salpetersäure und 100 Teilen Eisessig getaucht. Nach Ausspülen und Trocknen ist ein Katalysator entstanden, dessen Anspringtemperatur bei 250°C liegt, mit 40 % Umsatz bei 400°C.

Bei entsprechender Behandlung eines mit CoPc getränkten Cordierit Wabenkörpers wird ein Katalysator erzeugt, dessen Anspringtemperatur bei 290 °C liegt.

18. 15 g CuPc werden unter Rühren für 1/2 Stunde bei Zimmertemperatur mit einem Gemisch aus 5 Teilen 95 %iger Salpetersäure in 100 Teilen Eisessig behandelt. Nach Abfiltrieren, Ausspülen und Trocknen ist der Katalysator ohne Träger vorhanden. Er wird entsprechend Beispiel 8 mit Trägern vermischt. Es entstehen Vollkontakte mit Umsätzen von 30 bis 40 % bei 350°C.

19. 50 g Cu-ausgetauschte Faujasite ( siehe Beispiel 14 ) werden in einer Lösung von 10 g Dicyanobenzol in 200 ml Nitrobenzol 5 Stunden bei 180 °C gerührt. Das durch und durch tiefblaue Produkt wird 20 Stunden lang mit Pyridin extrahiert. Es entstehen 1.2 g CuPc auf 50 g Faujasit, die durch Testgasbehandlung in den aktiven Katalysator überführt werden. Anspringtemperatur 180 °C.

20. 200 g offenporiges Sinterglas werden in einer Lösung von 50 g CuCl<sub>2</sub> in 1 Liter Wasser getränkt und danach bei 200 °C getrocknet. Eine Mischung von 25 g Phthalsäureanhydrid, 130 g Harnstoff und 5 g Ammoniummolybdat wird geschmolzen

und mit den kupfersalzbeladenen Sinterglasträgern für 3 Stunden auf 180 °C erhitzt. Das Produkt wird mit verdünnter Salzsäure gefällt und gekocht. Nach dem Herausnehmen der Träger aus dieser Lösung werden sie mit kalter verdünnter Natronlauge und schließlich mit Wasser gewaschen. Das Produkt wird getrocknet. Es sind 11 g CuPc auf 200 g Sinterglasträger entstanden, die durch Behandlung mit Testgas in aktiven Katalysator überführt werden. Anspringtemperatur 180 °C.

#### Beispiel 21

Ein Alumosilikat-Monolith oder ein Rohrbündel aus offenporigem Sinterglas oder ein Cordierit -Monolith werden bei 90 °C mit einer Suspension von CuPc in Ameisensäure getränkt und nach Abziehen der Flüssigkeit getrocknet. Es entstehen mit 1 bis 4 Gewichtsprozent CuPc beladene Trägerkatalysatoren.

Nach Aktivierung entsprechend Beispiel 1 ergeben sich in einem synthetischen Abgas aus N<sub>2</sub> mit 1000 ppm NO, 1000 ppm NH<sub>3</sub> und 1 % O<sub>2</sub> bei Raumgeschwindigkeiten von 800 bis 1000 h<sup>-1</sup> Anspringtemperaturen von 180 °C ( Alumosilikatträger ), 220 °C ( offenporiger Sinterglasträger ) und 210 °C ( Cordierit -Träger ), sowie Umsätze von 90 % bezogen auf NO bei 320 °C ( Alumosilikat ), 360 °C ( offenporiges Sinterglas ) und 340 °C ( Cordierit ).

#### Beispiel 22

Ein Alumosilikat-Monolith wird bei 90 °C mit einer Suspension von CuPc in Ameisensäure getränkt und nach Abziehen und Trocknen durch Aufheizen in Testgas im Verlauf von 20 h auf 530 °C aktiviert. Die Anspringtemperatur in einem synthetischen Abgas entsprechend dem in Beispiel 21 genannten bei einer Raumgeschwindigkeit von 1500 h<sup>-1</sup> liegt bei 120 °C, Umsätze von 50 % werden bei 180 °C, von 90 % bei 230 °C erreicht.

#### Beispiel 23

Ein Cordierit-Wabenkörper wird mit ein-molarer wässriger Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-Lösung unter Evakuieren getränkt. Nach Trocknen bei 120 °C wird durch zweistündiges Erhitzen an Luft bei 500 °C CuO erzeugt.

Anschließend wird entsprechend Beispiel 22 mit CuPc-Suspension getränkt und 12 Stunden getrocknet.

Der so erzeugte Katalysator hat in einem synthetischen Abgas wie in Beispiel 21 genannt und der Raumgeschwindigkeit von  $1500 \text{ h}^{-1}$  eine Anspringtemperatur von  $140^\circ\text{C}$  und zeigt 90 % Umsatz bei  $240^\circ\text{C}$ .

#### Beispiel 24

Ein Cordierit-Wabenkörper wird bei  $90^\circ\text{C}$  mit einer Suspension von CuPc in Ameisensäure getränkt, die zugleich 150 g Kupferformiat gelöst enthält, und nach Abziehen der Flüssigkeit getrocknet. In einem oxidierenden Gasstrom wird bei 100 bis  $160^\circ\text{C}$  das Kupferformiat in CuO umgewandelt.

Der so erzeugte Katalysator hat in einem synthetischen Abgas und bei der Raumgeschwindigkeit entsprechend den in Beispiel 23 benutzten eine Anspringtemperatur von  $140^\circ\text{C}$  und zeigt bei  $240^\circ\text{C}$  einen Umsatz von 90 %.

Die Beispiele zeigen, daß die Fixierung der MPC durch Färbemethoden und Synthesemethoden im weitesten Sinne zu einer durch die Infrarotbanden manifestierten Wechselwirkung der organischen Substanz MPC mit den anorganischen Trägern führt, und daß diese Wechselwirkung nach der Überführung des Farbstoffes in den aktiven Katalysator erhalten bleibt, eine Mitführung verhindert und die katalytische Aktivität gegenüber trägerlosen aktiven Katalysatoren verändert.

## P a t e n t a n s p r ü c h e :

1. Katalysator zum Entfernen von Stickoxiden, Kohlenmonoxid und/oder Restkohlenwasserstoffen aus Abgasen, erhältlich durch Behandlung von Metallphthalocyaninen mit NO und/oder O<sub>2</sub> bei erhöhten Temperaturen, dadurch gekennzeichnet, daß Metallphthalocyanine vor der Behandlung mit NO und/oder O<sub>2</sub> auf oder in einen Träger auf- bzw. eingebracht werden, und daß der Träger anschließend mit Stickoxiden und/oder Stickoxid-Kohlenmonoxid-Gemischen und/oder Sauerstoff und/oder Sauerstoff-Kohlenmonoxid-Gemischen oder nitrierenden oder oxidierenden Gasen oder Dämpfen bei Temperaturen oberhalb 120°C oder mit nitrierenden oder oxidierenden Lösungen behandelt wird.
2. Katalysator zum Entfernen von Stickoxiden, Kohlenmonoxid und/oder Restkohlenwasserstoffen aus Abgasen, erhältlich durch Behandlung von Metallphthalocyaninen, dadurch gekennzeichnet, daß Metallphthalocyanine mit Übergangsmetalloxiden gemeinsam gleichzeitig oder nacheinander auf oder in einen Träger auf- bzw. eingebracht werden.
3. Verfahren zum Herstellen eines Katalysators nach Anspruch 1, bei dem Metallphthalocyanine bei erhöhten Temperaturen mit NO und/oder O<sub>2</sub> behandelt werden, dadurch gekennzeichnet, daß Metallphthalocyanine vor der Behandlung mit NO und/oder O<sub>2</sub> auf oder in einen Träger auf- bzw. eingebracht werden, und daß

der Träger anschließend mit Stickoxiden und/oder Stickoxid-Kohlenmonoxid-Gemischen und/oder Sauerstoff und/oder Sauerstoff-Kohlenmonoxid-Gemischen oder nitrierenden oder oxidierenden Gasen oder Dämpfen bei Temperaturen oberhalb 120°C oder mit nitrierenden oder oxidierenden Lösungen behandelt wird.

4. Verfahren zum Herstellen eines Katalysators nach Anspruch 1, bei dem Metallphthalocyanine bei erhöhten Temperaturen mit NO und/oder O<sub>2</sub> behandelt werden, dadurch gekennzeichnet, daß Metallphthalocyanine mit Stickoxiden und/oder Stickoxid-Kohlenmonoxid-Gemischen und/oder Sauerstoff und/oder Sauerstoff-Kohlenmonoxid-Gemischen oder nitrierenden oder oxidierenden Gasen oder Dämpfen bei Temperaturen oberhalb 120°C oder mit nitrierenden oder oxidierenden Lösungen behandelt und anschließend auf oder in einen Träger auf- bzw. eingebracht werden.

5. Verfahren zum Herstellen eines Katalysators nach Anspruch 2, bei dem Metallphthalocyanine behandelt werden, dadurch gekennzeichnet, daß Metallphthalocyanine mit Übergangsmetalloxiden gemeinsam gleichzeitig oder nacheinander auf oder in einen Träger auf- bzw. eingebracht werden.

6. Verfahren nach Anspruch 3, 4 oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Metallphthalocyanine in einem Lösungsmittel gelöst werden, ein Pulver oder ein Formkörper mit der Lösung getränkt und das Lösungsmittel abgezogen wird.

7. Verfahren nach Anspruch 3, 4 oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Metallphthalocyanine in einer Flüssigkeit suspendiert werden, ein Pulver oder ein Formkörper mit der Suspension getränkt und die Flüssigkeit abgezogen wird.

8. Verfahren nach Anspruch 3, 4 oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß aus Lösungen mit darin suspendiertem Metallphthalocyanin-Pulver Oxide, Sulfide, Carbonate, Alumosilikate oder Zeolithe ausgefällt werden oder daß aus einem Pulver und einem Metallphthalocyanin-Pulver eine Suspension oder Paste hergestellt wird und daß der ausgefällte und getrocknete Niederschlag bzw. die erhaltene Suspension oder Paste gekörnt oder geformt, anschließend getrocknet oder bei Temperaturen bis zu 600°C gebrannt wird.

9. Verfahren nach Anspruch 3, oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Metallphthalocyanine durch Überführung in lösliche Derivate gelöst werden, der Träger mit der Lösung getränkt und das Lösungsmittel abgezogen wird.

10. Verfahren nach Anspruch 3, oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Metallphthalocyanine in oder auf dem Träger synthetisiert werden.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP86/00368

<b>I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b> (if several classification symbols apply, indicate all) <sup>6</sup>		
According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC		
Int.Cl. <sup>4</sup> B 01 D 53/36; B 01 J 31/18		
<b>II. FIELDS SEARCHED</b>		
Minimum Documentation Searched <sup>7</sup>		
Classification System	Classification Symbols	
Int.Cl. <sup>4</sup>	B 01 D 53/00; B 01 J 31/00	
Documentation Searched other than Minimum Documentation to the extent that such Documents are included in the Fields Searched <sup>8</sup>		
<b>III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT <sup>9</sup></b>		
Category <sup>9</sup>	Citation of Document, <sup>11</sup> with indication, where appropriate, of the relevant passages <sup>12</sup>	Relevant to Claim No. <sup>13</sup>
A	DE, C, 2743031 (F.STEINBACH) 5 April 1979, see the whole document (Cited in the application)  -----	1-5
A	DE, B, 1542520 (U.O.P) 12 March 1970, see claims  -----	1-10
<p><sup>9</sup> Special categories of cited documents: <sup>10</sup></p> <p>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</p> <p>"E" earlier document but published on or after the international filing date</p> <p>"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</p> <p>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</p> <p>"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</p> <p>"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</p> <p>"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step</p> <p>"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.</p> <p>"Z" document member of the same patent family</p>		
<b>IV. CERTIFICATION</b>		
Date of the Actual Completion of the International Search		Date of Mailing of this International Search Report
24 October 1986 (24.10.86)		25 November 1986 (25.11.86)
International Searching Authority		Signature of Authorized Officer
European Patent Office		

ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON

INTERNATIONAL APPLICATION NO. PCT/EP 86/00368 (SA 13583)

This Annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 31/10/86

The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

---

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE-C- 2743031	05/04/79	None	
DE-B- 1542520	12/03/70	None	


---

---

For more details about this annex :  
see Official Journal of the European Patent Office, No. 12/82

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 86/00368

<b>I. KLASSIFIKATION DES ANMELDUNGSGEGENSTANDS</b> (bei mehreren Klassifikationssymbolen sind alle anzugeben) <sup>6</sup>		
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC		
Int. Cl. 4. B 01 D 53/36; B 01 J 31/18		
<b>II. RECHERCHIERTE SACHGEBIETE</b>		
Recherchierter Mindestprüfstoff <sup>7</sup>		
Klassifikationssystem	Klassifikationssymbole	
Int. Cl. 4	B 01 D 53/00; B 01 J 31/00	
Recherchierte nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Sachgebiete fallen <sup>8</sup>		
<b>III. EINSCHLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN<sup>9</sup></b>		
Art*	Kennzeichnung der Veröffentlichung <sup>11</sup> , soweit erforderlich unter Angabe der maßgeblichen Teile <sup>12</sup>	Betr. Anspruch Nr. <sup>13</sup>
A	DE, C, 2743031 (F. STEINBACH) 5. April 1979, siehe das ganze Dokument (In der Anmeldung erwähnt)	1-5
A	DE, B, 1542520 (U.O.P.) 12. März 1970, siehe Patentansprüche	1-10
-----		
<p>* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen<sup>10</sup>:</p> <p>"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist</p> <p>"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist</p> <p>"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)</p> <p>"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht</p> <p>"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist</p> <p>"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist</p> <p>"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden</p> <p>"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist</p> <p>"&amp;" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist</p>		
<b>IV. BESCHEINIGUNG</b>		
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche		Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
24. Oktober 1986		25 NOV 1986
Internationale Recherchenbehörde		Unterschrift des bevollmächtigten Bediensteten
Europäisches Patentamt		M. VAN MOL 

ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE

INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR. PCT/EP 86/00368 (SA 13583)

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 31/10/86

Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

---

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE-C- 2743031	05/04/79	Keine	
DE-B- 1542520	12/03/70	Keine	

---

---

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