11 Veröffentlichungsnummer:

0 028 789

A1

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 80106748.9

(51) Int. Cl.³: C 10 M 3/48

(22) Anmeldetag: 03.11.80

30 Priorität: 08.11.79 DE 2945094

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 20.05.81 Patentblatt 81/20

Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

(7) Anmelder: HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT Postfach 80 03 20

D-6230 Frankfurt/Main 80(DE)

(72) Erfinder: Knoblauch, Wolfgang Marienberger Strasse 43 D-8263 Burghausen/Salzach(DE)

(72) Erfinder: von Werner, Konrad, Dr. Talhausen 11 1/3 D-8261 Burgkirchen/Alz(DE)

54) Hydraulische Flüssigkeit mit verbesserten Eigenschaften.

(5) Es wird eine hydraulische Flüssigkeit beschrieben, die die Spezifikation DOT 5 weitgehend erfüllt. Diese hydraulische Flüssigkeit besteht im wesentlichen aus A) etwa 20 bis 40 Gew.-% von mindestens einem Borsäureester aus Orthoborsäure, Diethylenglykol und einem Ethylenglykolmonoalkylether; B) 30 bis 60 Gew-% von mindestens einem Ethylenglykolmonoalkylether; C) 10 bis 40 Gew.-% von mindestens einem Bis-(ethylenglykolmonoalkylether)- formal; D) 0,1 bis 5 Gew.-% von mindestens einem Alkylamin; und E) 0,05 bis 5 Gew.-% von mindestens einem Stabilisator und/oder Inhibitor; Gewichtsprozente jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht der Flüssigkeit.

4

HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT HOE 79/F 920

Dr.GL/ba

Hydraulische Flüssigkeit mit verbesserten Eigenschaften

Die Erfindung betrifft eine hydraulische Flüssigkeit auf der Basis von bestimmten Borsäureestern und Bis-(ethylen-glykolmonoalkylether)-formalen.

- An hydraulische Flüssigkeiten, insbesondere an Bremsflüssigkeiten, werden hinsichtlich ihrer chemischen und physikalischen Eigenschaften hohe Anforderungen gestellt.

 Entsprechend den derzeit bestehenden Normen (vergleiche Spezifikationen von US Department of Transportation in
- 10 Federal Motor Vehicle Safety Standard = FMVSS-Nr. 116 und Spezifikationen SAE J 1703 von Society of Automotive Engineers, New York) sollen Bremsflüssigkeiten insbesondere die folgenden Grundeigenschaften aufweisen: Einen hohen Trocken-Siedepunkt (Rückflußsiedepunkt-trocken)
- 15 und Naß-Siedepunkt (Rückflußsiedepunkt-feucht) sowie eine Viskosität, die sich innerhalb eines weiten Temperaturbereiches nur wenig ändert.

Die für diese Eigenschaften geforderten Werte bei einer DOT-3- und DOT-4-Bremsflüssigkeit sind nachstehend zu- sammengefaßt:

		FMVSS-N	r. 116
		DOT-3	DOT-4
	Trocken-Siedepunkt (°C)	min. 205	min. 230
25	Naß-Siedepunkt (°C)	min. 140	min. 155
	Viskosität bei -40 °C (mm²/s)	max.1500	max. 1800
	Viskosität bei 100 °C (mm²/s)	min. 1,5	min. 1,5

Neben diesen Primäreigenschaften soll eine Bremsflüssig-30 keit auch noch eine Reihe weiterer Eigenschaften besitzen. 5

Unter diesen Eigenschaften sind neben einer hohen thermischen und chemischen Stabilität vor allem die Verträglichkeit der Bremsflüssigkeit gegenüber Polymeren, insbesondere gegenüber Kautschuk und Gummi, und ihr Verdampfungsverlust nach Durchführung des entsprechenden SAE-Tests wichtig.

Es sind bereits hydraulische Flüssigkeiten, insbesondere Bremsflüssigkeiten auf der Basis von Borsäureestern von 10 Glykolen und/oder Glykolmonoalkylethern bekannt, die als weitere Hauptkomponenten Glykolmonoalkylether, Glykoldialkylether, Polyglykole und/oder Bis-(glykolether)-formale enthalten (vergleiche deutsche Patentschrift 939 045, die deutschen Auslegeschriften 17 68 933 und 24 57 097, die deutschen Offenlegungsschriften 21 41 441, 22 57 546, 15 24 37 936, 24 38 038, 25 25 403, 25 32 228, 27 24 193 und 28 04 535). Diese bekannten Bremsflüssigkeiten lassen aber noch zu wünschen übrig. Der Grund dafür liegt vor allem darin, daß sich unter den Anforderungen, die eine Bremsflüssigkeit 20 erfüllen soll, auch solche befinden, die sich aufgrund der chemischen und physikalischen Eigenschaften der Hauptkomponenten entgegenstehen. So ist es beispielsweise bekanntlich sehr schwierig, die Viskosität einer Bremsflüssigkeit auf der Basis von Borsäureestern nach der 25 Norm DOT-4 einzustellen und gleichzeitig auch noch zu erreichen, daß der Siedepunkt und/oder ihre Verträglichkeit mit Kautschuk der Norm entspricht. Bei der Formulierung der bekannten Bremsflüssigkeiten auf der Basis von Borsäureestern wird also häufig ein Gewinn bei einer wich-30 tigen Eigenschaft durch eine relativ hohe Einbuße bei einer anderen wichtigen Eigenschaft erkauft. Nun nimmt ferner in jüngster Zeit die Tendenz zu, höhere Anforderungen als bisher an das Leistungsvermögen von Bremsflüssigkeiten zu stellen, um eine noch größere Ver-35

kehrssicherheit zu gewährleisten und auch um längere

Gebrauchszeiten zu erzielen. Dies kommt in der verschärften Spezifikation DOT-5 zum Ausdruck (vergleiche nachstehende Zusammenfassung):

5		FMVSS-Nr. 116
•		DOT-5
	Trocken-Siedepunkt (°C)	min. 260
	Naß-Siedepunkt (°C)	min. 180
	Viskosität bei -40 °C (mm²/s)	max. 900
10	Viskosität bei 100 °C (mm²/s)	min. 1,5

15

20

Gewünscht wäre also eine Bremsflüssigkeit, die insbesondere bei den eingangs genannten Grundeigenschaften, im Verhalten gegenüber Polymeren und beim oben erwähnten Verdampfungstest besonders ausgezeichnete Werte aufweist.

Aufgabe der Erfindung ist es demnach, eine hydraulische Flüssigkeit, insbesondere eine Bremsflüssigkeit, zu schaffen, die nicht nur das Eigenschaftsbild gemäß den derzeit geforderten Standards voll erfüllt, sondern auch den oben erwähnten erweiterten Anforderungen entspricht.

Die erfindungsgemäße hydraulische Flüssigkeit besteht im wesentlichen aus

25 A) 20 bis 40 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von einem Borsäureester, der erhalten wird, wenn man Orthoborsäure (H₃BO₃), Diethylenglykol (HOCH₂CH₂OCH₂CH₂OH) und einen Ethylenglykolmonoalkylether der Formel I

$$R(OCH2CH2)xOH (I)$$

worin R eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen und x eine ganze Zahl von 2 bis 4 ist, im Molverhältnis von 1:1:1 umsetzt;

ŕ

B) 30 bis 60 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Ethylenglykolmonoalkylether der Formel I, worin R und x die genannte Bedeutung haben;

5

- C) 10 bis 40 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Bis-(ethylengly-kolmonoalkylether)-formal der Formel II
- 10 $R^1 (OCH_2CH_2)_{n_1}O-CH_2-O (CH_2CH_2O)_{n_2}R^2$ (II) worin R^1 und R^2 eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen und n_1 und n_2 eine ganze Zahl von 1 bis 4 bedeuten;
- 15 D) 0,1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Alkylamin der Formel III

 R^3-N R^4 (III)

20

worin bedeuten:

- R³ eine Alkyl- oder eine einfach ungesättigte Alkenylgruppe mit 1 bis 18 C-Atomen;
- R⁴ Wasserstoff, -(CH₂CH₂O)_yH oder -(CH₂CHO)_yH, CH₃ Y

25

wobei y eine ganze Zahl von 1 bis 5 ist;

 R^5 Wasserstoff, $-(CH_2CH_2O)_y^H, -(CH_2CHO)_y^H, CH_3$

wobei y eine ganze Zahl von 1 bis 5 ist, oder
eine Alkyl- oder eine einfach ungesättigte Alkenylgruppe mit 1 bis 18 C-Atomen, mit der Maßgabe,
daß die Summe der C-Atome von R³ und R⁵ in Formel
III nicht höher als 18 ist;

und

35 E) 0,05 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Stabilisator und/oder Inhibitor.

Die Herstellung der Borsäureester gemäß Komponente A) ein Reaktionsprodukt aus Orthoborsäure, Diethylenglykol und einem Ethylenglykolmonoalkylether der Formel I im Molverhältnis von 1 : 1 : 1 - erfolgt nach an sich be-5 kannten Arbeitsweisen. Die genannten Reaktionskomponenten werden in einem mit Rührer und gegebenenfalls mit Rückflußkühler ausgestatteten Reaktionsgefäß bei einer Temperatur von etwa 50 bis etwa 150 °C, vorzugsweise etwa 110 bis etwa 140 °C, unter Rühren umgesetzt, wobei das entstehende Reaktionswasser kontinuierlich abgeführt wird. 10 Die Umsetzung kann in Anwesenheit eines inerten, mit Wasser ein Azeotrop bildenden Lösungsmittels wie beispielsweise Benzol, Toluol, Xylol, Ethylenbenzol oder dergleichen, durchgeführt werden. Das Entfernen des Reaktions-15 wassers kann auch dadurch vorgenommen werden, daß man die Umsetzung unter vermindertem Druck, beispielsweise im Wasserstrahlvakuum (7 bis 20 mbar), durchführt. Nach Beendiqung der Umsetzung (das heißt nachdem das theoretisch freiwerdende Wasser ausgetragen worden ist) wird das gegebe-20 nenfalls verwendete Lösungsmittel durch übliche Destillation vom Reaktionsprodukt entfernt und dieses - sofern noch eine weitere Reinigung erforderlich sein sollte zweckmäßigerweise bei einer Temperatur von 90 bis 150 °C vakuumgestrippt.

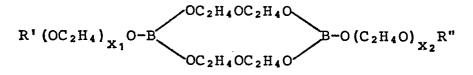
Das so erhaltene Produkt stellt die Komponente A) der erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeit dar.

Unter den Ethylenglykolmonoalkylethern der Formel I, die zur Herstellung der Borsäureester eingesetzt werden, sind solche bevorzugt, worin R eine geradkettige Alkylgruppe

30 mit 1 bis 4 C-Atomen, vorzugsweise CH₃ oder C₂H₅ ist, und x 3 ist.

Das Umsetzungsprodukt aus Orthoborsäure, Diethylenglykol und einem Ethylenglykolmonoalkylether der Formel I im Molverhältnis 1: 1: 1 besteht vermutlich aus einer Mischung von formelmäßig verschiedenartigen Borsäureestern in unterschiedlichen Mengenanteilen. Es kann angenommen werden,

daß in dieser Mischung der Borsäureester der nachstehenden Formel den Hauptanteil darstellt:



worin R', R", x_1 und x_2 eine der Bedeutungen von R und x in Formel I haben (vorzugsweise ist R' = R" und $x_1 = x_2$).

10

15

5

Als Komponente B) der erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeit sind solche Ethylenglykolmonalkylether gemäß Formel I bevorzugt, worin R eine geradkettige Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen, vorzugsweise CH₃ oder C₂H₅ ist, und x 3 ist.

Besonders bevorzugt ist Methyltriethylenglykol

 $CH_3 (OC_2H_4)_3OH.$

Als Komponente C) der erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeit sind solche Bis-(ethylenglykolmonoalkylether)-formale der Formel II bevorzugt, worin R^1 und R^2 eine geradkettige Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen, vorzugsweise CH_3 oder C_2H_5 ist und n_1 und n_2 2 oder 3 ist, wobei vorzugsweise $R^1 = R^2$ und $n_1 = n_2$ ist.

25

30

35

20

Die Komponente D) der erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeit besteht aus den Alkylaminen der Formel III. Für die Reste R³ und R⁵ (die geradkettig oder verzweigt sein können) seien beispielsweise genannt: Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Iso-butyl, Pentyl, Hexyl, Octyl (Capryl), Nonyl, Isononyl, Dodecyl (Lauryl), Palmityl, Stearyl und Oleyl. Die Alkyl- und Alkenylgruppe (R³, R⁵) enthält vorzugsweise 1 bis 9 C-Atome. Die Summe der C-Atome von R³ und R⁵ ist vorzugsweise nicht höher als 10. Die Bedeutung von y in Formel III ist vorzugsweise eine ganze Zahl von 1 bis 3.

Bevorzugt sind solche Alkylamine der Formel III, worin R³ eine Alkylgruppe mit 1 bis 9 C-Atomen ist und R⁴ und R⁵ Wasserstoff oder -(CH2CH2O) H ist, wobei y eine ganze Zahl von 1 bis 5, vorzugsweise 1 bis 3 ist.

5

Besonders bevorzugt als Komponente D) sind solche Alkylamine der Formel III, worin R^3 Propyl, Butyl, Hexyl, Octyl oder Isononyl ist, und R^4 und R^5 gleich sind und Wasserstoff oder CH_2CH_2OH bedeuten.

10

Die Komponente E) der erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeit besteht aus üblichen Additiven für Flüssigkeiten auf der Basis von Borsäureestern und Glykolderivaten.

- Zu diesen Additiven gehören Stabilisatoren, beispielsweise pH-Wert-Stabilisatoren, und Inhibitoren, beispielsweise Inhibitoren von Korrosion und Oxidation (Antioxidantien).
- 20 Unter den geeigneten pH-Wert-Stabilisatoren sind bevorzugt solche aus der Gruppe der
 anorganischen Alkalisalze, vorzugsweise die Natriumsalze
 der Kohlensäure, der phosphorigen Säure oder der Phosphorsäure;
- Alkalisalze von Fettsäuren, vorzugsweise das Natriumsalz der Laurinsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure oder Ölsäure; Trialkanolamine, vorzugsweise Triethanolamin; und Trialkylamine (tert.-Amine), beispielsweise Dimethylcaprylamin und Diethylcaprylamin.
- Die pH-Wert-Stabilisatoren werden vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 4 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit eingesetzt.

Unter den geeigneten Korrosionsinhibitoren werden bevor-35 zugt eingesetzt: Fettsäuren, vorzugsweise Caprylsäure, Laurinsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure oder Ölsäure;

Ester der phosphorigen Säure oder der Phosphorsäure mit aliphatischen Alkoholen mit 1 bis 6 C-Atomen, vorzugs-

weise Ethylphosphat, Dimethylphosphat, Isopropylphosphat, Diisopropylphosphat, Butylphosphit und Dimethylphosphit; und/oder

Triazole, vorzugsweise Benztriazol.

Die Korrosionsinhibitoren werden vorzugsweise in einer Menge von 0,05 bis 1 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, eingesetzt.

Unter den geeigneten Antioxidantien sind die folgenden

Verbindungen einzeln oder in Mischung miteinander bevorzugt:

aromatische Amine, vorzugsweise Phenyl- α -naphthylamin, Diphenylamin und Derivate hiervon;

substituierte Phenole, vorzugsweise Dibutylkresol,

20 2,6-Di-butyl-p-kresol, 2,6-Di-tert.-butyl-p-kresol und
2,4 Dimethyl-6-tert.-butylphenol;

Brenzkatechin und Hydrochinon, gegebenenfalls kernsubstituiert;

Chinone, vorzugsweise Antrachinon; und

Phenothiazine, die auch kernsubstituiert sein können.

Die Antioxidantien werden vorzugsweise in einer Menge von 0,05 bis 1 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, eingesetzt.

30

Die erfindungsgemäße hydraulische Flüssigkeit besteht vorzugsweise im wesentlichen aus

- A) 25 bis 35 Gew.-%;
- 35 B) 35 bis 58 Gew.-%;
 - C) 15 bis 32 Gew.-%;

- D) 0.2 bis 4 Gew.-%; und
- E) 0.2 bis 4 Gew.-%, Gewichtsprozente jeweils bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit.
- Die Herstellung der erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeit erfolgt durch Zusammenmischen der Komponenten, beispielsweise in einem Behälter mit Rührorgan, wodurch in einfacher Weise ein homogenes Gemisch erhalten wird. In der Regel wird das Zusammenmischen bei Atmosphärendruck und bei Raumtemperatur vorgenommen, es kann gegebenenfalls auch bei höherer Temperatur (30 bis 50 °C) durchgeführt werden, wobei zweckmäßigerweise Feuchtigkeit abgehalten wird.
- Die erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeiten eignen sich vor allem für hydraulische Bremssysteme, vorzugsweise von Motorfahrzeugen, für hydraulische Steuersysteme und für hydraulische Transmissionen.
- 20 Durch die nachstehenden Beispiele wird die Erfindung noch näher erläutert.

Beispiele 1 bis 4

Es werden die folgenden erfindungsgemäß zu verwendenden

Borsäureester (A₁ bis A₄) durch Umsetzen von Orthoborsäure, Diethylenglykol und einem Ethylenglykolmonoalkylether der Formel I hergestellt. Die Umsetzung wird jeweils in der Weise durchgeführt, daß die drei Reaktionskomponenten im molaren Verhältnis von 1 : 1 : 1 in einem Reaktionsgefäß unter Rühren und im Wasserstrahlvakuum bei einer Temperatur von etwa 120 °C gehalten werden, bis die etwa theoretische Menge Wasser ausgetragen ist. Das so erhaltene Reaktionsprodukt stellt die Borsäureester A₁ bis A₄ dar:

Borsäureester A₁ ist ein Umsetzungsprodukt von Orthoborsäure, Diethylenglykol und Triethylenglykolmonomethylether (Methyltriethylenglykol);

5 Borsäureester A₂ ist ein Umsetzungsprodukt von Orthoborsäure, Diethylenglykol und Diethylenglykolmonomethylether;

Borsäureester A₃ ist ein Umsetzungsprodukt von Ortho-10 borsäure, Diethylenglykol und Triethylenglykolmonoethylether;

Bosäureester A₄ ist ein Umsetzungsprodukt von Orthoborsäure, Diethylenglykol und Diethylenglykolmonobutylether.

Beispiel 5

Es wird eine erfindungsgemäße Bremsflüssigkeit durch Mischen der folgenden Komponenten hergestellt:

20

	Komponente A:	Gew%
	Borsäureester A ₁	30.3
	Komponente B:	
	Triethylenglykolmonomethylether	36.0
25	Komponente C:	
	Bis-(diethylenglykolmonomethylether)-formal	30.8
	Komponente D:	
	Butyldiethanolamin	2.6
	Komponente E:	
30	Benztriazol	. 0.1
	Diphenylamin	0.2

Beispiel 6

Es wird eine erfindungsgemäße Bremsflüssigkeit durch
35 Mischen der folgenden Komponenten hergestellt:

	Komponente A:	Gew%
	Borsäureester A ₂	26.8
-	Komponente B:	
	Triethylenglykolmonomethylether	45.0
5	Komponente C:	
	Bis-(diethylenglykolmonomethylether)-formal	27.5
	Komponente D:	
	Caprylamin	0.5
	Komponente E:	
10	Benztriazol	0.1
	Phenyl- α -naphthylamin	0.1
	Beispiel 7	
	Es wird eine erfindungsgemäße Bremsflüssigkeit o	durch
15	Mischen der folgenden Komponenten hergestellt:	
	Komponente A:	Gew%
	Borsäureester A ₃	28.3
	Komponente B:	•
20	Triethylenglykolmonoethylether	52.8
	Komponente C:	
	Bis-(diethylenglykolmonomethylether)-formal	15.0
	Komponente D:	
	Capryldiethanolamin	3.7
25	Komponente E:	,
	Isopropylphosphat	0.1
	Phenothiazin	0.1
	Beispiel 8	
30	Es wird eine erfindungsgemäße Bremsflüssigkeit d	urch
	Mischen der folgenden Komponenten hergestellt:	
	Komponente A:	Gew.−%
	Borsäureester A ₄	31.0
35	Komponente B:	2.10
	Triethylenglykolmonomethylether	40.6
	Tetraethylenglykolmonomethylether	17.0

	Komponente C:	Gew%
•	Bis-(diethylenglykolmonomethylether)-formal	11.0
	Komponente D:	
	Butylamin	0.3
5	Komponente E:	
	2,6-Dibutylkresol	0.1
	·	
	Beispiel 9	
	Es wird eine erfindungsgemäße Bremsflüssigkeit du	ırch
10	Mischen der folgenden Komponenten hergestellt:	
	Komponente A:	Gew%
	Borsäureester A ₁	31.7
	Komponente B:	
15	Diethylenglykolmonobutylether	16.0
	Triethylenglykolmonomethylether	20.0
	Komponente C:	
	Bis-(triethylenglykolmonomethylether)-formal	31.0
	Komponente D:	
20	Isononylamin	1.0
	Komponente E:	
	Benztriazol	0.1
	Diphenylamin	0.2
25	Beispiel 10	
	Es wird eine erfindungsgemäße Bremsflüssigkeit d	urch
	Mischen der folgenden Komponenten hergestellt:	
	Komponente A:	Gew%
30	Borsäureester A ₂	33.2
	Komponente B:	
	Triethylenglykolmonomethylether	55.2
•	Komponente C:	
	Bis-(triethylenglykolmonobutylether)-formal	10.5

	Komponente D:	Gew%
	Butylamin	0.8
	Komponente E:	
	Phenyl- α -naphthylamin	0.2
5	Benztriazol	0.1

Die erfindungsgemäßen hydraulischen Flüssigkeiten der Beispiele 5 bis 10 sind entsprechend den Methoden von FMVSS Nr. 116 bzw. SAE geprüft worden. Die Ergebnisse sind in den nachstehenden Tabellen 1 und 2 zusammengefaßt.

10

15

20

Beispiel 5 (siehe Tabelle 1) ist vollständig nach den genannten Spezifikationen geprüft worden. Die Prüfung der Bremsflüssigkeiten gemäß den Beispielen 6 bis 10 erfolgte nur auf die Grundeigenschaften und auf Quell-verhalten und Verdampfungsverlust, da die geforderten Werte für die weiteren Eigenschaften (die bekanntlich wesentlich leichter zu erreichen sind als die geforderten Werte für die Grundeigenschaften) sich von denen der Bremsflüssigkeit des Beispiels 5 kaum unterscheiden würden.

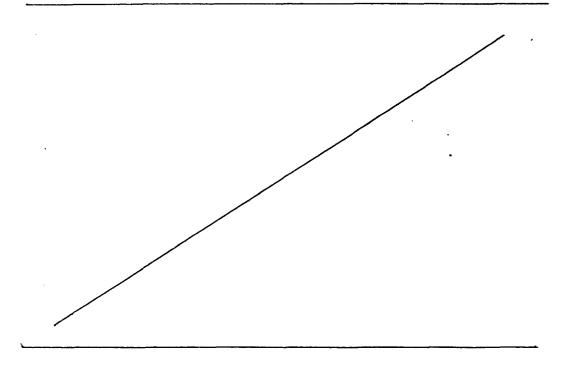


TABELLE 1

	TADEDDE I	
	Prüfung nach FMVSS Nr. 116	Ergebnis von Beispiel 5
5	Siedepunkt (ERBP)	274 °C
	Naß-Siedepunkt (wet ERBP)	181 °C
	Kinematische Viskosität bei 100 °C	$2.2 \text{ mm}^2/\text{s}$
	bei -40 °C	$860 \text{ mm}^2/\text{s}$
	pH-Wert vor/nach Korrosion	7.8/7.6
4.0	Stabilität bei hoher Temperatur	-2 °C
10	Chemische Stabilität -	-1.5 °C
	Korrosion (Gewichtsänderung in mg/c	m²):
	Verzinntes Eisen	<u>+</u> 0
	Stahl	<u>+</u> 0
	Aluminium	<u>±</u> 0
15	Gußeisen	+0.06
	Messing	-0.02
	Kupfer	-0.01
	Tieftemperaturverhalten	
	bei -40 °C:	
20	Aussehen	klar, keine Schichtbildung
	Blasenlaufzeit	1 s
	bei -50 °C:	
	Aussehen	klar, keine Schichtbildung
~ ~	Blasenlaufzeit	3 s
25	Verdampfung:	
	Gewichtsverlust	55 Gew%
	Stockpunkt des Rückstandes	-40 °C
	Wassertoleranz	•
	bei -40 °C:	
30	Aussehen	klar, keine Schichtbildung
	Blasenlaufzeit	1 s
	bei 60 °C:	
	Aussehen	klar, keine Schichtbildung

Fortsetzung TABELLE 1

Prüfung nach FMVSS Nr. 116	Ergebnis von Beispiel 5
Oxidationswiderstand (Gewichtsverlust in mg/cm²):	
Aluminium	<u>±</u> 0
Gußeisen	-0.01
Gummiquellung (SBR) (Anderung des Bodendurchmessers in mm bei 70 h, 120 °C)	+1.06

~	I
吕	
ELL	
ABI	
7	Į

Prüfung nach FMVSS Nr. 116	9	Ergebnisse 7	Ergebnisse der Beispiele 7	ele 9	10
Siëdepunkt (°C)	261	.257	260	266	258
Naßsiedepunkt (°C)	185	178	183	18.2	187
Kiñem. Viskosität (mm²/s) bei -40 °C	920	1010	976	880	1025
bei 100 °C	2.3	2.1	2.2	2.2	2.2
Gummiquellung (SBR) 70 h, 120 °C					
Bodendurchmesseränderung (mm)	+1.02	+0.95	+0.87	+1.30	+0.72
Verdampfung Gewichtsverlust (Gew%)	78	73	. 72	61	58

ļ

:

5

5

Patentansprüche

5

15

30

- 1. Hydraulische Flüssigkeit, bestehend im wesentlichen aus
 - A) 20 bis 40 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von einem Borsäureester, der erhalten wird, wenn man Orthoborsäure, Diethylenglykol und einen Ethylenglykolmonoalkylether der Formel I

$$R(OCH_2CH_2)_{\gamma}OH$$
 (I)

worin R eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen und x eine ganze Zahl von 2 bis 4 ist, im Molverhältnis von 1 : 1 : 1 umsetzt;

- B) 30 bis 60 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Ethylen-glykolmonoalkylether der Formel I, worin R und x die genannte Bedeutung haben;
- C) 10 bis 40 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der
 gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Bis(ethylenglykolmonoalkylether)-formal der Formel II

$$R^{1} (OCH_{2}CH_{2})_{n_{1}} O-CH_{2}-O (CH_{2}CH_{2}O)_{n_{2}}R^{2}$$
 (II)

worin R^1 und R^2 eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen und n_1 und n_2 eine ganze Zahl von 1 bis 4 bedeuten;

D) 0,1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Alkylamin der Formel III

$$R^3-N$$

$$R^4$$
(III)

worin bedeuten:

- R³ eine Alkyl- oder eine einfach ungesättigte Alkenylgruppe mit 1 bis 18 C-Atomen;
- R^4 Wasserstoff, -(CH₂CH₂O)_yH oder -(CH₂CHO)_yH, CH₃

wobei y eine ganze Zahl von 1 bis 5 ist;

 R^5 Wasserstoff, $-(CH_2CH_2O)_{Y}^{H}$, $-(CH_2CH_O)_{Y}^{H}$, CH_3^{Y}

wobei y eine ganze Zahl von 1 bis 5 ist, oder eine Alkyl- oder eine einfach ungesättigte Alkenylgruppe mit 1 bis 18 C-Atomen, mit der Maßgabe, daß die Summe der C-Atome von R³ und R⁵ in Formel III nicht höher als 18 ist;

und

5

10

25

30

- E) 0,05 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der gesamten Flüssigkeit, von mindestens einem Stabilisator und/oder Inhibitor.
- 2. Hydraulische Flüssigkeit nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponenten A) bis E) in den folgenden Mengen vorliegen:
 - A) 25 bis 35 Gew.-%;
 - B) 35 bis 58 Gew.-%;
 - C) 15 bis 32 Gew.-%;
 - D) 0,2 bis 4 Gew.-%;
 - E) 0,2 bis 4 Gew.-%.
 - 3. Hydraulische Flüssigkeit nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente
 - A) ein Reaktionsprodukt aus Orthoborsäure, Diethylenglykol und Methyl-oder Ethyltriethylenglykol im Molverhältnis von 1:1:1 ist; die Komponente
- B) Methyl- oder Ethyltriethylenglykol; die Komponente

- C) ein Bis-(di- oder -triethylenglykolmonomethyloder -ethylether)-formal; die Komponente
- D) ein Alkylamin der Formel III, worin

 R³ eine Alkylgruppe mit 1 bis 9 C-Atomen ist und

 R⁴ und R⁵ Wasserstoff oder -(CH2CH2O)yH ist,

 wobei y eine ganze Zahl von 1 bis 5 ist; und die

 Komponente

5

10

E) ein Inhibitor ist aus der Gruppe bestehend aus Benztriazol, Phenyl- α -naphthylamin, Diphenylamin, 2,6-Dibutylkresol, Phenothiazin und Isopropylphosphat.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 80 10 6748

	EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 1)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile		trifft spruch	
D	DE - A - 2 438 038 (CHUO K.K.K.K.)		1-3	C 10 M 3/48
	* Seite 3, Absatz 3 - Seite 4, Absatz 2; Seite 5, Absätze 2-4 Seite 8, Absatz 2; Seite 12, Tabelle 1; Seite 13, Tabelle 2a; Seite 14, Tabelle 2b *			
	& FR - A - 2 240 283			
	& NL - A - 74 10396			
	<u>US - A - 3 711 411</u> (A.W. SAWYER et	ŧ	1-3	
	al.)			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. ')
	* Ansprüche 1-5; Spalte 8, Zeile 59 - Spalte 10, Zeile 11 *	3		
				C 10 M 3/48
A,D				
	& US - A - 3 925 223 & FR - A - 2 278 759			
A,D	DE - A - 2 437 936 (BASF)			
	& GB - A - 1 508 143 & FR - A - 2 281 372			
Е	EP - A - 0 013 925 (HOECHST)		1-3	
	* Insgesamt *	Ì		KATEGORIE DER
				GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung
				A: technologischer Hintergrund
				O: nichtschriftliche Offenbarung
				P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde
				liegende Theorien oder
				Grundsätze E: kollidierende Anmeldung
				D: in der Anmeldung angeführtes
				Dokument
				L: aus andern Grunden angeführtes Dokument
1		<u> </u>		&: Mitglied der gleichen Patent-
X	Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erst	lellt.		familie, übereinstimmendes Dokument
Recherch			Prüfer	ውር ሚላ ያጥር ወ
EPA form	Den Haag 11-02-1981			ROTSAERT