(1) Veröffentlichungsnummer:

**0 037 949** A2

| _  | $\overline{}$ |
|----|---------------|
| (1 | 2)            |
| ٧ı | ~             |

## **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

21 Anmeldenummer: 81102383.7

22) Anmeldetag: 30.03.81

(5) Int. Cl.<sup>3</sup>: **C 10 M 1/46**, C 10 M 3/40, C 23 F 11/16

30 Priorität: 10.04.80 DE 3013887

Anmelder: RHEIN-CHEMIE RHEINAU GMBH, Postfach 81 04 09, D-6800 Mannheim 81 (DE)

(3) , Veröffentlichungstag der Anmeldung: 21.10.81 Patentblatt 81/42 22 Erfinder: Kreutzer, Ingo, Parkstrasse 12, D-6204 Taunusstein/Neuhof (DE)

84 Benannte Vertragsstaaten: BE DE FR GB IT NL SE

Vertreter: Petrovicki, Wolfgang, Dr. et al, c/o Bayer Aktiengesellschaft Zentralbereich Patente Marken und Lizenzen, D-5090 Leverkusen, Bayerwerk (DE)

Mischung aus einem Zink-Alkanolamin-Mischsalz und ihre Verwendung als Korrosionsschutzadditiv.

(5) Mischung eines 2-Phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure-Zink-alkanolamin Mischsalzes mit einem Alkanolaminsalz einer Di- und/oder verzweigten Monocarbonsäure mit 8–12 C-Atomen, sowie ihre Verwendung als Korrosionsschutzadditiv.

EP 0 037 949 A2

:



Rhein-Chemie Rheinau GmbH

- 1 -

E/Kü-c

# BEZEICHNUNG GEÄNDERT siehe Titelseite

Mischung aus einem Zink-alkanolamin Mischsalz der Phosphonobutan-tricarbonsäure mit einem Alkanolamin-salz einer Di- und/oder verzweigten Monocarbonsäure, ihre Verwendung als Korrosionsschutzadditiv, Korrosionsschutzadditive enthaltend oder bestehend aus diesen Mischungen sowie Preßwasser, Hydraulikflüssigkeit oder Kühlschmierstoff enthaltend diese Mischung

Die Erfindung betrifft eine Mischung aus einem Zinkalkanolamin Mischsalz der Phosphonobutan-tricarbonsäure
mit einem Alkanolaminsalz einer Di- und/oder verzweigten
Monocarbonsäure ihre Verwendung als Korrosionsschutzadditiv, Korrosionschutzadditive enthaltend oder bestehend aus diesen Mischungen sowie Preßwasser, Hydraulikflüssigkeit oder Kühlschmierstoff enthaltend diese
Mischung.

Wasserlösliche Korrosionsschutzadditive werden für Preß10. wässer, wasserlösliche Hydraulikflüssigkeiten, das sind schwer-entflammbare Hydraulikflüssigkeiten wie HF-A,
HF-B und HF-C, und wassermischbare und wasserlösliche
Kühlschmierstoffe für die Metallbearbeitung benötigt.
Die wassermischbaren und wasserlöslichen Kühlschmier15 stoffe finden ihren Einsatz in der spanlosen und span-

gebenden Metallbearbeitung, wie Walzen, Ziehen, Stanzen, Formpressen, Bohren, Schleifen, Sägen, Fräsen, Räumen, Schneiden, Hohnen, Läppen und Polieren.

- Die wassermischbaren Kühlschmierstoffe sind Emulsionen,

  5 meistens Öl-in-Wasser-Emulsionen. Wasserlösliche Kühlschmierstoffe sind synthetische, teilsynthetische und
  chemische Kühlschmierstoffe, wie z.B. Glykole, deren
  Oligomere und Polymere, Alkoxilate und Dispersionen
  und Lösungen mit anorganischen Stoffen.
- 10 Alle diese Flüssigkeiten benötigen einen ausreichenden Korrosionsschutz für die Anlagen, Aggregate und Werkstücke, mit denen sie in Berührung kommen.

Hierbei werden folgende Forderungen an den Korrosionsschutz gestellt:

- 15 1. Optimaler Korrosionsschutz bei möglichst geringer Legierungshöhe und geringen Kosten. Wirksamkeit im Herbert- und Filterpapierspänetest nach DIN 51 360 T 1 und T 2.
  - 2. Geringe Schaumneigung und Schaumstabilität.
- 20 3. Metallstaub darf nicht dispergiert werden.
  - 4. Rückstand darf nach Verdampfen des Wassers nicht zu Verklebungen neigen.
  - 5. Untoxisch und umweltfreundlich.
- 6. Kalkseifenstabilität auch gegen Wässer mit hohen 25 Härtegraden.

Die bisher verwendeten Korrosionsinhibitoren, wie Nitrite, Chromate, Salze der p-Tertiärbutylbenzoesäure, von Mono- und Dicarbonsäuren, wie Isononansäure und Sebazinsäure sowie Salze der Sulfonamidocarbonsäure und Sarkosin dürfen teilweise aus toxischen und Umweltschutzgründen nicht mehr eingesetzt werden, oder sind aus geruchlichen Gründen oder durch zu geringes Wirkungsspektrum sowie hinsichtlich Schaum- und Verklebungsneigung nicht befriedigend.

- Salze der 2-phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure sind als Korrosionsinhibitoren für bewegte wässrige Systeme, wie Kühlkreisläufe in der DE-OS 2 225 645 vorgeschlagen worden. In der gleichen Patentanmeldung wurde aufgezeigt, daß Zink-ionen die Korrosionsschutzwirkung deutlich verbessern. In der DE-OS 2 333 353 werden weitere synergistische Effekte der 2-phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure mit Benzimidazolderivaten, Polyvinyl-pyrrolidone, Polyetylenimine und Ligninsulfonate beschrieben.
- Diese sind in bewegten Systemen, wie Kühlkreisläufen, bei Konzentration von 5 100 g/m³ hervorragend wirksam. Für die Anforderungen an Kühlschmierflüssigkeiten, wo der Korrosionsschutz in unbewegtem Zustand garantiert werden muß, reichen die oben beschriebenen Vorschläge auch bei hohen Konzentrationen nicht aus und neigen zusätzlich zu Trübung und Ablagerung.

Ziel ist es, einen wasserlöslichen Korrosionsschutz zur Verfügung zu stellen, der sowohl für wassermischbare wie wasserlösliche Kühlschmiermittel für die Metallbearbeitung wie auch für schwerentflammbare Hydraulikflüssigkeiten und Preßwässer in gleichem Maße geeignet ist und die eingangs genannten Anforderungen erfüllt.

Die Erfindung betrifft somit eine Mischung eines
Phosphono-butan-tricarbonsäure-Zn-alkanolamin-Mischsalzes mit einem Alkanolaminsalz einer Dicarbonsäure
und/oder eine verzweigte Monocarbonsäure mit 8 - 12
C-Atomen, wobei überraschenderweise die Alkanolaminsalze der Carbonsäure durch synergistische Wirkung die
Wirksamkeit des Gemisches ohne Benachteiligung der
weiteren Anforderungen beträchtlich erhöhen.

Bevorzugt besteht die erfindungsgemäße Mischung aus 1 Mol 2-Phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäuresalz und 0,1 bis 1 Mol, besonders bevorzugt 0,5 Mol eines Alkanolaminsalzes einer Dicarbonsäure und/oder verzweigten 20 Monocarbonsäure mit 8 - 12 C-Atomen, insbesondere 9 - 10 C-Atomen.

Eine 1,5 Gew.-%ige Lösung in Wasser sollte einen pH-Wert von 7,5 bis 10, bevorzugt 8 - 9 aufweisen.

Das Phosphono-butantricarbonsäuresalz kann wie folgt 25 hergestellt werden:

Ein Mol 2-Phosphonobutan-1,2,4-tricarbonsäure wird bei 80 - 90°C unter Rühren mit 0,1 - 1 Mol bevorzugt 0,5 Mol ZnO in 2 - 3 Stunden umgesetzt, eventuelle Trübungen abfiltriert und dann mit 5 Mol Alkanolamin neutralisiert.

Der äquimolare Überschuß an Alkanolamin ergibt sich durch die Komplexbindung des Alkanoamins an das Zn-ion.

Die Alkanolaminsalze der Carbonsäuren werden hergestellt, in dem man 1 Mol Alkanolamin bzw. 1 Mol Dicarbonsäure

10 mit 1 Mol bzw. 2 Mol Alkanolamin neutralisiert.

Die erfindungsgemäße Mischung kann dadurch erhalten werden, daß man 48,8 - 89,5 Gew.-Teile des 2-phosphonobutan-1,2,4-tricarbonsäure-Zn-alkanolamin-Mischsalzes mit 1,5 - 51,2 Gew.-Teilen des Mono und/oder Dicarbonsäurealkanolaminsalzes mischt und durch Zugabe von weiteren 4,7 - 98,2 Gew.-Teilen Alkanolamin auf den notwendigen pH einstellt.

Die Herstellung kann auch simultan vorgenommen werden, indem 1 Mol 2-phosphonobutan-1,2,4-tricarbonsäure mit

20 0,1 - 1 Mol, bevorzugt 0,5 Mol, ZnO bei 80 - 90°C unter Rühren umgesetzt wird und nach Filtration einer eventuellen Trübung mit der gesamten Menge von 5- 8 Mol Alkanolamin neutralisiert wird. In diese Lösung werden dann 0,1 bis 1 Mol der Mono- und/oder Dicarbonsäure eingerührt.

Die zur Salzbildung geeigneten Alkanolamine sind handelsübliche Produkte, wie z.B. Monoäthanolamin, Diäthanolamin, Triäthanolamin, Monopropanolamin, Dipropanolamin und Tripropanolamin, bevorzugt Diäthanolamin.

Geeignete Mono- bzw. Dicarbonsäuren sind z.B. Isononansäure, Isodecansäure, Isododecansäure, Kork-säure, Trimethyladipinsäure, Azelainsäure, Sebazinsäure und Isosebazinsäure, bevorzugt Sebazinsäure.

- Das erfindungsgemäße Korrosionsschutzadditiv kann in Konzentration von 0,1 10 Gew.-%, bevorzugt 0,5 4 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge an Preßwasser, Hydraulikflüssigkeit oder Kühlschmierstoff je nach Wasser-qualität und Anforderung eingesetzt werden. Eine
- 15 Kombination mit weiteren geeigneten Korrosionsinhibitoren sowie weiteren Wirkstoffen ist möglich.
  Weitere Wirkstoffe sind Biozide, Emulgatoren, Antiverschleiß- und Hochdruckzusätze, Buntmetalldesaktivatoren, Antioxidantien, Schaumdämpfer und Farbstoffe.
- 20 Der Erfindungsgegenstand wird durch folgende Beispiele und Prüfungsergebnisse näher erläutert:

-5

## Beispiel 1

In 1 Mol 2-Phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure werden 0,5 Mol ZnO bei 80 - 90°C in 2 - 3 h gelöst, 7 Mol Diäthanolamin zugegeben und anschließend 0,5 Mol Sebazinsäure eingerührt.

## 5 Beispiel 2

Wie Beispiel 1, jedoch Diäthanolamin durch Dipropanolamin ersetzt.

## Beispiel 3

In 1 Mol 2-Phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure werden 0,5 Mol ZnO bei 80 - 90°C in 2 - 3 h gelöst. 6,5 Mol Diäthanolamin zugegeben und anschließend 0,5 Mol Isononansäure eingerührt.

### Beispiel 4

Wie Beispiel 1, jedoch Sebazinsäure durch Azelain-15 säure ersetzt.

## Vergleichsbeispiele

### Produkt A

In 1 Mol 2-Phosphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure werden 0,5 Mol ZnO bei 80 - 90°C in 2 - 3 h gelöst und 6 Mol Diäthanolamin eingerührt.

#### Produkt B

5

Diäthanolaminsalz der 2-Posphono-butan-1,2,4-tricarbonsäure.

#### Produkt C

10 Diäthanolaminsalz der Sebazinsäure.

#### Produkt D

Wie Beispiel 1, jedoch Sebazinsäure durch  $\triangle$  <sup>2</sup> - 2 - ( $\hat{\epsilon}$ -Aminopentyl)imidazolin ersetzt.

#### Prüfungen:

Die Produkte wurden jeweils mit 1,5 % und 2,0 % in Leitungswasser mit 20° dH und mit 2 % in einem Wasser nach DIN 51 360, das ist destilliertes Wasser unter

#### **RCR 130**

Zusatz von MgSO<sub>4</sub> und CaCl<sub>2</sub>, das die Korrosionsschutzprüfungen erheblich verschärft, gelöst. Geprüft wurde die Löslichkeit, das Schaumverhalten und das Korrosionsverhalten im Herbert-Test nach DIN 51 360 T 1 und Filterpapierspänetest nach DIN 51 360 T 2.

Die Beurteilung: Löslichkeit

blank löslich i.O.

trübe Lösung ungeeignet

nach DIN 51 360 T 1 R = Rost S = Schwarzfleckigkeit

10 0 = keine Korrosion

1 = Spuren "

2 = leichte "

3 = mäßige "

" 25 - 50 %

10 %

4 = verstärkte "

10 - 25 %

5 ≈ starke "

50 <del>-</del> 75 %

6 = sehr starke "

75 - 100 %

nach Din 51 360 T 2

15

20

0 = keine Korrosion

1 = Spuren von Korrosion

2 = leichte

3 = mäßige

4 = starke

|                         |             | HERBERT-Test nach<br>DIN 51 360 T 1 | st nach<br>T 1       | Filterpapier-<br>spänetest nach<br>DIN 51 360 T 2 |
|-------------------------|-------------|-------------------------------------|----------------------|---|
| Produkt<br>Beispiel-Nr. | Löslichkeit | 1,5 % in<br>Leitungs-               | 1,5 % in<br>DIN-Was- | 2 % in Lei-<br>tungswasser.                       |
| -                       | blank       | RO, SO                              | R 0, S 0             | 0   |
| - ~                     | blank       | R O, S O                            | R 1                  | <del>-</del>                                      |
| ı m                     | blank       | R 1                                 | R 1                  | 0   |
| . 4                     | blank       | RO, SO                              | · R 2                | 2   |
| Produkt A               | blank       | R 2                                 | R 2                  | 2   |
| Produkt B               | blank       | R 5                                 | Ŕ 6                  | e.  |
| Produkt C               | trüb        | R 0, S 0                            | RO, SO               | 4   |
| Produkt D               | trüb        | I                                   | Ι.                   | ı   |
|                         | Austrona    |                                     |                      |   |

#### Prüfung im Schaumverhalten

Beim Einleiten von Luft durch einen Diffusor in 2 %ige Lösungen der Produkte nach Beispiel 1 - 4 in Leitungs-wasser 20° dH sowie destilliertem Wasser zeigte sich nur eine geringe Schaumneigung sowie eine geringe Schaumstabilität, d.h. der entstandene Schaum brach nach Beendigung der Lufteinleitung in kurzer Zeit zusammen.

Der Verdunstungsrückstand 2 %iger Lösungen der Produkte

10 nach den Beispielen 1 - 4 in Leitungswasser 20° dH

war vollständig und leicht wasserlöslich. Nach mehr
maligem Verdunsten und erneutem Auflösen in Leitungs
wasser 20°dH bleiben keine klebrigen Rückstände zu
rück.

15 In der Tabelle zeigen die erfindungsgemäßen Mischungen der Beispiele 1 - 4 gute Ergebnisse. Im Vergleich zu Produkt A zeigen die Mischungen gemäß der Beispiele 1, 3 und 4 die synergistische Wirkung der Carbonsäuresalze. Produkt A, B und C zeigen die geringe Wirksamkeit der 20 Einzelkomponenten.

Produkt D zeigt, daß die synergistischen Effekte, wie sie in der DE-OS 2 333 353 für bewegte wässrige Systeme gefunden wurden, nicht auf den Einsatz in Kühlschmiermittel übertragbar sind.

## Patentansprüche

- 1) Mischung eines 2-Phosphono-butan-1,2,4-tricarbon-säure-Zink-alkanolamin Mischsalzes mit einem Alkanolaminsalz einer Di- und/oder verzweigten Monocarbonsäure mit 8 12 C-Atomen.
- 2) Mischung gemäß Anspruch 1, von 1 Mol Phosphonobutan-tricarbonsäure Mischsalz mit 0,1 bis 1 Mol eines Alkanolaminsalzes der Carbonsäure.
- 3) Mischung gemäß Anspruch 1 von 1 Mol Phosphonobutan-tricarbonsäuremischsalz mit 0,5 Mol eines Alkanolaminsalzes der Carbonsäure.
  - 4) Verwendung der Mischung gemäß Ansprüchen 1 3 als Korrosionsschutzadditiv.
- 5) Korrosionsschutzadditiv enthaltend oder bestehend 15 aus einer Mischung gemäß Ansprüchen 1 - 3.
  - 6) Preßwasser, Hydraulikflüssigkeit oder Kühlschmierstoff enthaltend 0,1 10 Gew.-% einer Mischung gemäß Ansprüchen 1 3.
- 7) Preßwasser, Hydraulikflüssigkeit oder Kühlschmier-20 stoff enthaltend 0,5 bis 4 Gew.-% einer Mischung gemäß Ansprüchen 1 - 3.