

DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

PATENTSCHRIFT 145693

Ausschließungspatent

Erteilt gemäß § 5 Absatz 1 des Änderungsgesetzes zum Patentgesetz

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

(11)	145 693	(44)	07.01.81	3 (51)	A 01 N 47/30
(21)	AP A 01 N / 215 124	(22)	22.08.79		÷
(31)	P 28 37 086.7	(32)	24.08.78	(33)	DE

- (71) siehe (73)
- (72) Sirrenberg, Wilhelm, Dr.; Klauke, Erich, Dr.; Hammann, Ingeborg, Dr.; Krehan, Ingomar, Dr.; Kraus, Peter, Dr. Dipl.-Landwirt; Stendel, Wilhelm, Dr., DE
- (73) BAYER AG, Leverkusen, DE
- (74) Internationales Patentbüro Berlin, 1020 Berlin, Wallstraße 23/24
- (54) Schädlingsbekämpfungsmittel

(57) Die Erfindung betrifft neue substituierte N-Phenyl-N'-benzoylthioharnstoffe der Formel (I). Sie zeigen sehr gute Wirkungen
als Schädlingsbekämpfungsmittel. Sie werden erhalten, wenn man
Benzoylisothiocyanate der Formel (II) mit substituierten Anilinen
gegebenenfalls unter Verwendung inerter Verdünnungsmittel umsetzt.
- Formeln I und II -

215 120 -1-

Berlin, den 19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124 55 951 **1**

Schädlingsbekämpfungsmittel

Anwendungsgebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft Schädlingsbekämpfungsmittel mit einem Gehalt an neuen substituierten N-Phenyl-N'-benzoylthioharnstoffen, ein Verfahren zu ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor.

Charakteristik der bekannten technischen Lösungen

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte substituierte Benzoyl-thioharnstoffe, wie z. B. N-(2,6-Dichlorbenzoyl)-N'-(3,4-dichlorphenyl)-thioharnstoff, insektizid wirksam sind (vergleiche US-PS 3 933 908).

Weiter ist bekannt, daß bestimmte Kupferverbindungen, wie z. B. Kupferoxychlorid, fungizide und bakterizide Eigenschaften aufweisen.

Ziel der Erfindung

Ziel der Erfindung ist die Bereitstellung neuer Schädlingsbekämpfungsmittel mit verbesserter insektizider und darüber hinaus fungizider und bakterizider Wirksamkeit.

215 120 _2 _

Darlegung des Wesens der Erfindung

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, neue Derivate von substituierten Benzoyl-thioharnstoffen aufzufinden.

Es wurden nun die neuen N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoffe der Formel (I)

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{1} \\
-\text{CO-NH-CS-NH-}
\end{array}$$

$$\mathbb{R}^{2} \qquad \mathbb{R}^{5}$$
(1)

in welcher . R¹ für Halogen steht,

R2 für Wasserstoff oder Halogen steht,

R³ für Wasserstoff, Halogen oder Halogenalkyl steht,

R⁴ für Halogen, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio oder Halogenalkylsulfonyl steht mit der Maßgabe, daß R³ für Halogenalkyl steht, wenn R⁴ für Halogen steht, und

R⁵ für Wasserstoff oder Halogen steht,

gefunden.

Die neuen Verbindungen zeigen sehr gute Wirkungen als Schädlingsbekämpfungsmittel; insbesondere zeichnen sie

215 124 - 3-

sich durch eine hervorragende insektizide Wirksamkeit aus und sind außerdem fungizid und bakterizid wirksam.

Weiter wurde gefunden, daß man die neuen N-Phenyl-N'benzoyl-thioharnstoffe der Formel (I) erhält, wenn man Benzoylisothiocyanate (Benzoylsenföle) der Formel II

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{1} \\
-\mathbb{C}0-\mathbb{N}=\mathbb{C}=\mathbb{S}
\end{array}$$
(II)

in welcher \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^2 die oben angegebene Bedeutung haben,

mit substituierten Anilinen der Formel III

$$H_2N \longrightarrow R^3$$
 (III)

in welcher

R³, R⁴ und R⁵ die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls unter Verwendung inerter Verdünnungs-mittel umsetzt.

Überraschenderweise zeigen die erfindungsgemäßen neuen N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoffe eine wesentlich bessere Wirksamkeit als Schädlingsbekämpfungsmittel, insbesondere eine wesentlich höhere insektizide Wir-

215 120 _ 4 _

kung als die nächstliegenden bekannten Benzoyl-thioharnstoffe und eine wesentlich bessere bakterizide Wirkung als das bekannte Kupferoxychlorid. Die Produkte gemäß vorliegender Erfindung stellen somit eine wertvolle Bereichung der Technik dar.

Gegenstand der Erfindung sind vorzugsweise N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoffe der Formel (I), worin

R¹ für Fluor, Chlor, Brom oder Jod steht,

R2 für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom oder Jod steht,

R3 für Wasserstoff, Chlor oder Trifluormethyl steht.

R⁴ für Chlor, Fluor- oder Chlorfluor-alkyl, Fluor- oder Chlorfluor-alkoxy, Fluor- oder Chlorfluor-alkylthio oder für Fluoralkylsulfonyl steht - wobei die Halogenalkylgruppen jeweils 1 oder 2 Kohlenstoffatome enthalten - mit der Maßgabe, daß R³ für Trifluormethyl steht, wenn R⁴ für Chlor steht, und

R⁵ für Wasserstoff oder Chlor steht.

Verwendet man beispielsweise 2,6-Dichlorbenzoyl-isothiocyanat und 4-Trifluormethoxy-anilin als Ausgangsstoffe, so kann die Reaktion dieser Verbindungen durch folgendes Formelschema skizziert werden:

215 120 -5-

Die verwendeten Ausgangsstoffe sind durch die Formeln (II) und (III) definiert.

Vorzugsweise stehen darin R¹ bis R⁵ für diejenigen Reste, welche bei der Definition der Reste R¹ bis R⁵ in Formel (I) als bevorzugt genannt wurden.

Die als Ausgangsverbindungen zu verwendenden Benzoylisothiocyanate der Formel (II) sind bekannt oder nach
literaturbekannten Verfahren herstellbar (vergleiche
Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, 4.Aufl.
Band 9. S. 878-879, Georg Thieme Verlag, Stuttgart
1955). Man erhält sie insbesondere in hoher Reinheit
durch Umsetzung von Trimethylsilanylsenföl mit den
entsprechenden substituierten Benzoylhalogeniden bei Temperaturen zwischen 100 und 250 °C (vergleiche DE-AS
1 215 144).

Als Beispiele für die Benzoyl-isothiocyanate der Formel (II) seien genannt:

2-Fluor-, 2-Chlor-, 2-Brom- und 2- Jod-benzoyl-isothiocyanat,

2,6-Difluor- und 2,6-Dichlor-benzoyl-isothiocyanat sowie 2-Chlor-6-fluor-benzoyl-isothiocyanat.

215 124 -6-

Die als weitere Ausgangsstoffe zu verwendenden substituierten Aniline der Formel (III) sind ebenfalls bekannt oder nach bekannten Verfahren herstellbar (vergleiche z. B. J.Org.Chem. 29 (1964), 1-11 und US-PS 3 387 037).

Als Beispiele für die substituierten Aniline der Formel (III) seien genannt:

4-Trifluormethylanilin, 3,4-Bis-trifluormethyl-anilin, 2-Chlor-4-trifluormethyl-anilin, 3-Chlor-4-trifluormethyl-anilin, 4-Di-methylanilin, 4-Chlor-3-trifluormethyl-anilin, 4-Di-fluormethoxyanilin, 4-Trifluormethoxy- und 4-Trifluormethylthio-anilin, 2-Chlor- und 3-Chlor-4-trifluormethyl-thio-anilin, 2-Chlor- und 3-Chlor-4-trifluormethyl-thio-anilin, 4-Chlordifluormethoxy- und 4-Chlordifluormethylthio-anilin, 2-Chlor- und 3-Chlor-4-chlordifluormethoxy-amilin, 2-Chlor- und 3-Chlor-4-chlordifluormethylthio-anilin, 4-(2-Chlor-1,1,2-trifluor-äthoxy)- und 4-(2-Chlor-1,2,2-trifluoräthylthio)-anilin, 2-Chlor- und 3-Chlor-4-(2-chlor-1,1,2-trifluor-äthoxy)-anilin, 2-Chlor- und 3-Chlor-4-(2-chlor-1,1,2-trifluor-äthyl-thio)-anilin, 4-Trifluormethylsulfonyl-anilin sowie 2-Chlor- und 3-Chlor-4-trifluormethylsulfonyl-anilin.

Das Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoffe wird bevorzugt unter Verwendung geeigneter Lösungs- oder Verdünnungsmittel durchgeführt. Als solche kommen praktisch alle inerten organischen Solvention infrage. Hierzu gehören insbesondere aliphatische und aromatische, gegebenenfalls chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Benzin.

215 126 _7_

Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, Äther wie Diäthyl- und Dibutyläther, Tetrahydrofuran und Dioxan, Ketone wie Aceton, Methyläthyl-, Methylisopropyl- und Methylisobutylketon sowie Nitrile wie Acetonitril und Propionitril.

Die Reaktionstemperatur kann innerhalb eines größeren Bereichs variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen O und 150 °C, vorzugsweise bei 20 bis 100 °C. Das erfindungsgemäße Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe gewöhnlich in äquimolaren Mengen eingesetzt. Ein Überschuß der einen oder anderen Reaktionskomponente bringt keine wesentlichen Vorteile. Die Umsetzung wird im allgemeinen in einem geeigneten Verdünnungsmittel durchgeführt und das Reaktionsgemisch wird eine oder mehrere Stunden bei der erforderlichen Temperatur gerührt. Danach läßt man das Reaktionsgemisch auf Raumtemperatur abkühlen und saugt vom auskristallisierten Produkt ab. Zur Charakterisierung dient der Schmelzpunkt.

Die erfindungsgemäßen N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoffe zeichnen sich durch eine hervorragende insektizide Wirk_ samkeit aus. Sie zeigen ferner eine sehr gute Wirksamkeit gegen phytopathogene Bakterien und Pilzkrankheiten.

215 124 -8-

Die Wirkstoffe eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfung von
tierischen Schädlingen, insbesondere Insekten und Spinnentieren, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente
Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien
wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z. B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z. B. Blaniulus guttulatus.

Aus der Ordnung der Chilopoda z. B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z. B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z. B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z. B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z. B. Blatta orientalis,

Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria migratorioides, Melaoplus differentialis,

Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Dermaptera z. B. Forficula auricularia.

Aus der Ordnung der Isoptera z. B. Reticulitermes spp.. Aus der Ordnung der Anoplura z. B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp.

Aus der Ordnung der Mallophaga z. B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z. B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

215 120 _ 9 _

Aus der Ordnung der Heteroptera z. B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z. B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Doralis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saişsetia aleae, Laodelphax striatellus, Nipaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z. B. Pectinophora gossypiella, Bupalus pniniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euprotis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citralla, Agrotis spp., Euxoxa spp., Feltia spp. Earias insulana, Heliothis spp., Laphygma exigua, Mamestra brassicae, Panolis flamma, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana. Aus der Ordnung der Coleoptera z. B. Anobium punctatum. Rhizopertha dominica, Bruchidius obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varivestis,

215 124 - 10 -

Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Anthonomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Conoderus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solstitialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z. B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z. B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z. B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp..

Aus der Ordnung der Arachnida z. B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z. B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp.,

215 120 - 11 -

Tetranychus spp...

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, IPulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z. B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z. B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chloräthylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z. B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Äther und Ester, Ketone, wie Aceton, Methyläthylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind

215 120 - 12 -

solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z. B. Aerosol-Treibgas, wie Halogenkohlenwassersoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z. B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z. B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage; z. B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyäthylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyäthylen-rettalkohol-Ather, z. B. Alkylarylpolyglykol-äther, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z. B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, m türliche und synthetische pulverige,
körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie
Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z. B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azol-Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangen, Bor,

215 120 - 13 -

Kupfer, Kobalt, Molybdan und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe erfolgt in Form ihrer handelsüblichen Formulierungen und/oder den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 100 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,01 und 10 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnen sich die Wirkstoffe durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geschieht im Veterinürsektor in bekannter Weise, wie durch orale Anwendung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Granulaten, durch dermale Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens (Dippen), Sprühens (Sprayen), Aufgießens (pour-on and spot-on) und das Einpudern sowie

. 19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 123

_ 14 _

durch parenterale Anwendung in Form beispielsweise der Injektion.

Ausführungsbeispiel

Die Erfindung wird nachstehend an einigen Beispielen näher erläutert.

215 120 - 15 -

Beispiel A

Putella-Test

Lösungsmittel: 3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykoläther

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen der Kohlschabe (Plutella maculipennis) bestzt. solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung bestimmt.

Bei diesem Test zeigen z. B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik:

11, 51, 16, 6, 39, 50, 2, 13, 23, 8,

30, 40, 22, 5, 46, 3, 9, 7, 28,

18, 10, 21

19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 124 .- 16 -

Beispiel B

Laphygma-Test

Lösungsmittel: 3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylglykoläther

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen des Eulenfalters (Laphygma frugiperda) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung bestimmt.

Bei diesem Test zeigen z. B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik:

4, 38, 52, 1, 53, 43, 54, 41

215 124

Beispiel C

Mückenlarven-Test

Testtiere:

Aedes aegypti 2. Larvenstadium

Lösungsmittel: 99 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Benzylhydroxydiphenyläther

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung löst man 2 Gewichtsteile Wirkstoff in 1000 Volumenteilen Lösungsmittel, das Emulgator in der oben angegebenen Menge enthält. Die so erhaltene Lösung wird mit Wasser auf die gewünschten geringeren Konzentrationen verdünnt.

Man füllt die wälrigen Wirkstoffzubereitungen der gewünschten Konzentration in Gläser und setzt anschließend etwa 25 Mückenlarven in jedes Glas ein.

Nach 24 Stunden wird der Abtötungsgrad bestimmt.

Bei diesem Test zeigen z. B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirkung gegenüber dem Stand der Technik:

30, 4, 1, 6, 7, 5, 36, 37, 53, 13, 8,

24, 9, 10, 29, 11, 44, 45, 19, 20, 22,

23, 3, 16,

215 120 - 18 -

Beispiel D

Test mit parasitierenden Fliegenlarven (Lucilia cuprina res.)

Emulgator: 80 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykoläther

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 20 Gew.-Teile der betreffenden aktiven Substanz mit der angegebenen Menge des Emulgators und verdünnt das so erhaltene Gemisch mit Wasser auf die gewünschte Konzentration. Etwa 20 Fliegenlarven (Lucilia cuprina) werden in ein mit Wattestopfen entsprechender Größe beschicktes Teströhrchen gebracht, welches ca. 3 ml einer 20 %igen Eigelbpulver-Suspension in Wasser enthält. Auf diese Eigelbpulver-Suspension werden 0,5 ml der Wirkstoffzubereitung gebracht.
Nach 24 Stunden wird der Abtötungsgrad bestimmt.

Bei diesem Test zeigen z. B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirkung gegenüber dem Stand der Technik:

37, 53, 8, 11, 41, 42, 40, 19, 39, 52, 2, 46

äther

215 120 - 19 -

Beispiel E

Bakterien-Test/Xanthomonas oryzae

Lösungsmittel: 11,75 Gewichtsteile Aceton

Dispergiermittel: 0.75 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykol-

Wasser: 987.50 Gewichtsteile

andere Zusätze: - Gewichtsteile -

Man vermischt die für die gewünschte Wirkstoffkonzentration in der Spritzflüssigkeit nötige Wirkstoffmenge mit der angegebenen Menge des Lösungsmittels und des Dispergiermittelsund verdünnt das Konzentrat mit der angegebenen Menge Wasser.

Mit der Spritzflüssigkeit bespritzt man 30 bis 40 Tage alte Reispflanzen bis zur Tropfnässe. Die Pflanzen verbleiben bis zum Abtrocknen in einem Gewächshaus bei Temperaturen von 22 bis 24 °C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von etwa 70 %. Danach werden Nadeln in eine wäßrige Bakteriensuspension von Xanthomonas eryzae getaucht und die Pflanzen durch Anstechen der Blätter inokuliert. Die Pflanzen stehen nach der Inokulation 24 Stunden bei 100 % relativer Luftfeuchtigkeit und danach in einem Raum bei 26 bis 28 °C und 80 % relativer Luftfeuchtigkeit. 10 Tage nach der Inokulation wird der Befall bei allen durch Stich verletzten, inokulierten Blätter von vorher mit Präparat behandelten Pflanzen.

Bei diesem Test zeigen z. B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirkung gegenüber dem Stand der Technik:

27, 4, 38, 14, 29

215 124 - 20 -

<u>Herstellungsbeispiele</u>

Zu einer Lösung von 5,4 g (0,03 Mol) 4-Trifluormethoxy-anilin in 50 ml Toluol werden bei 60 °C 6 g 2-Chlor-benzoylsenföl (Kp. 2 105 - 106 °C, n_D²⁰: 1,6495) in 20 ml Toluol zugetropft. Der Ansatz wird eine Stunde bei 80 °C gerührt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wird das kristalline Produkt abgesaugt. Es besitzt einen Schmelzpunkt von 197 °C. Seine Identifizierung erfolgte durch Elementaranalyse und NMR-spektroskopisch. Die Ausbeute beträgt 61 g (54 % der Theorie) an N-(2-Chlorbenzoyl)-N'-(4-trifluormethoxy-phenyl)-thioharnstoff.

215 124 - 21 -

Beispiel 2:

Eine Lösung von 5,8 g 4-Trifluormethylmercaptoanilin (0,03 Mol) in 60 ml Toluol wird mit einer Lösung von 6 g 2,6-Difluorbenzoylsenföl (Kp.₁ 98 °C, n_D²⁰: 1,5872) in 20 ml Toluol versetzt und eine Stunde bei 80 °C gerührt. Beim Abkühlen fällt das Produkt aus. Es wird abgesaugt und mit Petroläther gewaschen. Die Substanz schmilzt bei 207 °C. Die Identifizierung erfolgte durch Elementaranalyse und NMR-spektroskopisch. Ausbeute 9.6 g (81,5 % der Theorie) an N-(2,6-Difluorbenzoyl)-N'-(4-trifluormethylthio-phenyl)-thioharnstoff.

Analog wurden folgende Verbindungen der allgemeinen Formel

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{1} \\
-\text{CO-NH-CS-NH} \\
\mathbb{R}^{2}
\end{array}$$

$$\mathbb{R}^{3}$$
(I)

erhalten:

· 19. 12. 1979 · AP C 07 C/ 215 124

215 124 _ 22 _

Beier spiel	4	2	2	R ⁴ R ⁵		Schmelz- punkt	Ausbeute (% der
Nr.	R ¹	\mathbb{R}^2	R ³	R ⁴ R ⁵		(°C)	Theorie)
	٠.			,			
3	Br	H	H	ocf ₂ cl	H	163	84,5
4	Cl	Н	H	CF ₃	H	197	74
5	Cl	H	H	OCF ₂ Cl	H	157	36
6	Cl	H	Cl	SCF3	H	128	45.5
7	Cl	H	Cl	OCF ₂ -CHFCl	H	160	79,5
8	Cl	Н	Cl	OCF ₃	H	158	72,5
9	Cl	H	H	OCF ₂ -CHFCl	H	160	72
10	Cl	H	Cl	scf ₂ c1	Н	118	5 5
11	Cl	Н	Cl	CF ₃	H	173	74,5
12	Br	Ή	H	OCF ₃	H	176	71,5

19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 124 - 23 -

Bei- spiel Nr.	R ¹	\mathbb{R}^2	R ³	$R^{U_{\!$	R ⁵	Schmelz- punkt (°C)	Ausbeute (% der Theorie)
13	Br	H	H	scf ₃	H	158	50
14	Br	H	H	CF ₃	· H	200	80
15	Br.	H	CF ₃	CF ₃	H	163	95,5
16	Br	H	Cl	CF ₃	H	187	64,5
17	Br	H	H	CF ₃	Cl	149	89,5
18	Br	H	C)	OCF ₂ -CHFC1	H	164	90
19	\mathtt{Br}	Н	Cl	SCF ₂ Cl	H	126	84
20	Br	H	Н	OCF ₂ -CHFC1	Н	170	95,5
21	\mathtt{Br}	н	Н	so ₂ cf ₃	H	165	91
22	Br	H	Cl	ocf ₃	H	168	97
23	Br	H	Cl	SCF ₃	H .	138	88,5

19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 124 - 24 -

Bei- spiel Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	Schmelz- punkt (°C)	Ausbeute (% der Theorie)
•	`•			¢			
24	Cl	н	CF ₃	CF ₃	H	148	80,5
25	Br	н	H	ocf ₂ chfcl	Cl	158	84,5
26	J	Н	H	SCF ₃	H	174,5	76
27 *	F	H	H	CF ₃	H	116-120	85,5
28	F	H	Cl	OCF ₂ -CHFC1	Н	98-100	62
29	C1	Н	CF ₃	Cl	Н	180	81
30	Cl	Ċ1	H	ocf ₃	H	215,5	66
31	Cl	Cl	Cl	OCF ₂ -CHFCl	H	207,5	71.5
32	Cl	C1	Н	so ₂ cf ₃	H	232	77,5
33	C1	Cl	Н	OCF ₂ -CHFC1	H	210	69
34	Cl	Cl	Cl	SCF ₂ Cl	H	188	62,5
					•		

19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 124 - 25 -

Bei- spiel Nr.	_R 1	R ²	\mathbb{R}^3	\mathbb{R}^4	R ⁵	Schmelz- punkt (°C)	Ausbeute (% der Theorie)
			- Andrewski (1994)	a marife a m			inerialities (film film) en la profession de la primer de la participa de la composition de la primer de la pa
35	Cl	Cl	Cl	ocf ₃	H	221	76
36	Cl	Cl	Н	ocf ₂ c1	H	201	77.5
37	Cl	F	H	ocf ₃	H	187	76,5
38	Cl	F	Н	CF ₃	H	226	78
39	Cl	F	H	SCF ₃	H	180	57
4 0	C1.	F	Cl	ocf ₃	H	198	91
41	Cl	F.	Н	ocf ₂ -chfc1	H	195	90
42	Cl	F	Cl	scf ₂ c1	H	163	76,5
43	Cl	F	H	so ₂ cf ₃	H	208	8 8
44	Cl	F	H	CF ₃	Cl	202	90

19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 124 - 26 -

Bei- spiel Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴ I	₃ 5	Schmelz- punkt (°C)	Ausbeute (% der Theorie)
						•	
45	C1	F	Cl	OCF ₂ -CHFCl	H	158	95,5
46	Cl	F	H	OCF_C1	H	175	94,5
47	Cl	F	CF ₃	CF ₃	H	215	89
48	Cl	F	CF ₃	Cl	H	230	94,5
49	Cl	F	H	OCF ₂ CHFC1	C1	182	85
50	Cl	F	Cl	SCF ₃	H	1 7 7	94,5
51	Cl	F	Cl	CF ₃	H	215	86,5
52	F	F'	H	CF ₃	H	210	90,5
53	F	F	H	ocr ₃	H	180	97.5
54	Cl	F.	H	OCHF ₂	H	179	95,0
55	F	F	Cl	scf ₂ c1	H	151	82,0
56	F .	F	H	OCF ₂ CHFC1	H	182	89,0
57	F	F	CF ₃	CF ₃	H	186	92,5
58	F	F	Н	OCHF ₂	H	174	93.5

19. 12. 1979 AP C 07 C/ 215 124

215 124 - 27 -

Die nachstehend aufgeführten als Ausgangsverbindungen verwendeten Benzoyl-isothiocyanate der Formel II

$$\mathbb{R}^{1}$$

$$\mathbb{R}^{2}$$
(II)

wurden analog Beispiel 1 der DE-AS 1 215 144 hergestellt:

Bei- spiel	R	R ²	Siede- punkt (°(bei 2mba)	C, Brechungs- r) index:	Ausbeute (% der Theorie)
a	F	H	104	n _D ²⁰ : 1,6200	79
ъ	Br	H	140	n _D ²⁰ : 1,6702	85,5
С	J	H	148		76,5
đ	Cl	H	106	n _D ²⁰ : 1,6495	·87 , 5
е	Cl	F.	104	n _D ²⁰ : 1,6018	93
f	Cl	Cl	114	n _D ²⁰ : 1.6205	77
g	F	F	98	n _D ²⁰ : 1,5872	88

Erfindungsanspruch

1. Schädlingsbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoff der Formel I

$$\begin{array}{c|c}
 & \mathbb{R}^{1} & \mathbb{R}^{3} \\
 & -\text{CO-NH-CS-NH-} & \mathbb{R}^{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & \mathbb{R}^{2} & \mathbb{R}^{5}
\end{array}$$

in whicher

'R¹ für Halogen steht,

R² für Wasserstoff oder Halogen steht,

R³ für Wasserstoff, Halogen oder Halogenalkyl steht,

R⁴ für Halogen, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio oder Halogenalkylsulfonyl steht mit der Maßgabe, daß R³ für Halogenalkyl steht, wenn R⁴ für Halogen steht, und

R⁵ für Wasserstoff oder Halogen steht neben Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln.

2. Verwendung von N-Phenyl-N'-benzoyl-thioharnstoffen der Formel (I), gekennzeichnet dadurch, daß sie zur Bekämpfung von Insekten, Spinnentieren und/oder

215 124 _ 29 _

pflanzenpathogenen Pilzen und Bakterien eingesetzt werden.

- 3. Verfahren zur Bekämpfung von Insekten, Spinnentieren und/oder pflanzenpathogenen Pilzen und Bakterien, gekennzeichnet dadurch, daß man N-Phenyl-N'benzoyl-thioharnstoffe der Formel (I) auf Insekten,
 Spinnentiere und/oder pflanzenpathogene Pilze
 und Bakterien und/oder ihren Lebensraum einwirken
 läßt.
- 4. Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln, gekennzeichnet dadurch, daß man N-PhenylN'-benzoylthioharnstoffe der Formel (I) mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.