

(19) DANMARK



PATENTDIREKTORATET
KØBENHAVN

(12) FREMLÆGGELSESSKRIFT

(11) 154533 B

P. B.

(21) Patentansøgning nr.: 0174/78

(51) Int.Cl.⁴ A 01 N 37/10

(22) Indleveringsdag: 13 jan 1978

A 01 N 37/16

(41) Alm. tilgængelig: 14 jul 1978

(44) Fremlagt: 28 nov 1988

(86) International ansøgning nr.: -

(30) Prioritet: 13 jan 1977 DE 2701133

(71) Ansøger: *SCHUELKE & MAYR GMBH; Robert-Koch-Str. 2; 2000 Norderstedt, DE

(72) Opfinder: Heinz *Eggensperger; DE, Wolfgang Emil August *Beilfuss; DE, Helmut Heinrich *Nolte; DE, Norbert *Weigand; DE

(74) Fuldmægtig: Firmaet Chas. Hude

(54) Anvendelse af en aromatisk acyloxykarboxylsyre som desinfektionsaktivator for H₂O₂-afspaltende midler

(56) Fremdragne publikationer

DE pat. nr. 807122

DK 154533 B

Opfindelsen angår anvendelsen af en aromatisk acyloxycarboxylsyre som desinfektionsaktivator for H_2O_2 -afspaltende midler i en lagringsdygtig blanding, som indeholder disse, og som ved opløsning i vand giver en opløsning med kraftig antimikrobiel virkning.

Det er kendt, at organiske persyrer besidder fremragende antimikrobiel virkning, men anvendelsen heraf er ikke uden problemer.

10

Lavere alifatiske monocarboxylsyrer, såsom pereddike- og perpropionsyre, er ganske vist i stand til at danne bestandige opløsninger, når disse opløsningers persyreindhold er højt. Fortyndede brugsklare opløsninger af disse syrer, f.eks. til desinfektionsformål, er dog ikke bestandige i længere tidsrum og kan derfor ikke markedsføres. En ulempe ved de koncentrerede persyreopløsninger er en yderst stikkende lugt, som gør håndteringen og anvendelsen heraf vanskelig og endog betænkelig. Desuden kan der ved rystning eller spild af disse koncentrerede opløsninger ske ætsninger, materialebeskadigelser eller heftige dekomponeringsreaktioner.

Andre percarboxylsyrer, som f.eks. perbenzoesyren, er allerede ubestandige i sig selv og er af denne grund ikke i handelen.

Stabile percarboxylsyrer, som f.eks. p-tert.-butylperbenzoesyren og p-methoxyperbenzoesyren, er forholdsvis tungtopløselige i vand, således at indstillingen af et bestemt persyreindhold på grund af den ringe opløsningshastighed kræver en betydelig tid.

Hertil kommer, at organiske persyrer i neutralt og alkalisk miljø generelt ikke er stabile i længere tidsrum.

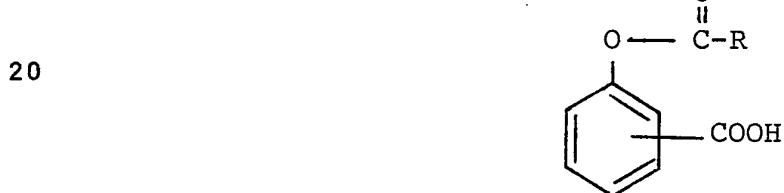
35

Fra DE-patentskrift 807.122 er det kendt at fremstille baktericide midler ved smeltning af ugiftige estere af p-oxybenzoesyre med natriumperborat eller natriumpercarbonat, der ved

opløsning i vand viser en bedre desinficerende virkning end en simpel p-oxybenzoësyre. Smelningen af disse komponenter betyder imidlertid en betragtelig termisk belastning af systemet og fører til sidereaktioner, ved hvilke der dannes biprodukter, der er uønskede i desinfektionsmidlet. Derudover er smelningen af uorganiske perafspaltende midler med organisk materiale ikke ufarlig.

Formålet med opfindelsen er at tilvejebringe en desinfektionsaktivator til anvendelse for H_2O_2 -afspaltende midler i en lagringsdygtig blanding, der foreligger som fast formulering, og som umiddelbart før brug opløst i vand giver en opløsning med et stort indhold af percarboxylsyre og god desinficerende, antimikrobiel virkning.

Opfindelsen angår derfor anvendelsen af en aromatisk acyloxycarboxylsyre med den almene formel



25 hvor R betegner en eventuelt med halogenatomer, lavere alkyl- eller alkoxygrupper substitueret phenylgruppe, hvorhos carboxylgruppen kan være ortho-, metha- eller parastillet til acyloxylgruppen, eller vandopløselige alkali-, jordalkali- eller ammoniumsalte heraf, hvori indtil 4 af ammoniumkationens hydrogenatomer kan være substitueret med alkylgrupper, som desinfektionsaktivator for H_2O_2 -afspaltende midler i en sådan blanding.

35 Disse derivater af de aromatiske acyloxycarboxylsyrer betegnes også som carboxyphenylbenzoësyrederivater i det følgende.

Under opløsningen af denne blanding og også nogen tid efter, at der allerede er dannet en klar opløsning, sker der øjensyn-

lig en omsætning mellem carboxyphenylbenzoesyren og H₂O₂ på den måde, at der under spaltning af esterbindingen dannes fri hydroxybenzoesyre og perbenzoesyre, og i en alkalisk oplosning opretholdes i længere tid et bestemt persyreindhold, som ikke ved oplosning af persyre alene kan opretholdes i et tilsvarende tidsrum. Det synes at være væsentligt herfor, at ester-spaltningen ikke forløber spontant, men kræver en vis tid og dermed sikrer et højt persyreindhold i længere tid. Såfremt derimod de ved oplosning af blandingen opstæde enkelkomponenter, dvs. percarboxylsyre og aromatisk hydroxycarboxylsyre, blev kombineret med hinanden, ville man hverken i fast eller i flydende form få et lagningsstabilt produkt specielt ikke i det til oplosningen foretrukne pH-område fra 4 til 12. Blandingerne og de heraf opnæelige oplosninger besidder således egenskaber, som ikke findes hos en kombination af de ved oplosning af blandingerne opstæde enkelkomponenter.

Blandingerne oploses særlig hurtigt, når der anvendes vandoplöselige salte af carboxyphenylbenzoesyrene.

Carboxyphenylbenzoesyrene eller deres salte og det H₂O₂-afspaltende middel er ikke så reaktionsdygtige, at de allerede reagerer med hinanden i fast tilstand, men de er tilstrækkeligt reaktionsdygtige til ved oplosning i vand eller vandige systemer straks at blive omsat til hurtigt virkende, kraftig virksom perbenzoesyre og til den tilsvarende hydroxycarboxylsyre med antimikrobiel langtidsvirkning.

Spaltningen af esterbindingen begunstiges af et alkalisk miljø. Særlig egnet er pH-området 8-12, som også er optimal for en rensningsvirkning af blandingen.

Mængden af alkalisk reagerende bestanddele i blandingen kan dog også afpasses således, at ved spaltning af esteren forbruges den alkaliske bestanddel ved neutralisation af perbenzoesyren og hydroxycarboxylsyren og der dannes derved en neutral oplosning. Ved "neutral oplosning" skal der i det foreliggende tilfælde forstås en oplosning med en pH-værdi fra 4 til 8.

Dette pH-værdiområde er fordeleagtigere for bestandigheden af de organiske persyrer end et alkalisk pH-værdiområde.

Egnede vandopløselige salte af carboxyphenylbenzoesyrene er lithium-, natrium-, kalium-, ammonium- og magnesiumsaltene deraf, hvori 1, 2, 3 eller alle 4 hydrogenatomer i ammoniumkationen kan være substitueret med alkylgrupper. Natrium-, kalium-, ammonium- og substituerede ammoniumsalte foretrækkes.

Eksempler på i forbindelse med opfindelsen anvendelige aromatiske acyloxycarboxylsyrer er benzoyl-, (4-methoxybenzoyl)-, (3-chlorbenzoyl)-, (4-tert.-butylbenzoyl)- og (4-methylbenzoyl)-salicylsyre, 3-benzoyloxy-, 3-(4-methoxybenzoyloxy)-, 3-(3-chlorbenzoyloxy)-, 3-(4-tert.-butylbenzoyloxy)- og 3-(4-methylbenzoyloxy)-benzoesyre samt 4-benzoyloxy-, 4-(4-methoxybenzoyloxy)-, 4-(3-chlorbenzoyloxy)-, 4-(4-tert.-butylbenzoyloxy)- og 4-(4-methylbenzoyloxy)-benzoesyre, hvorhos benzoyl-, (4-methoxybenzoyl)- og (4-tert.-butylbenzoyl)-salicylsyren, 3-benzoyloxy- og 3-(4-methoxybenzoyloxy)-benzoesyren samt 4-benzoyloxy- og 4-(4-methoxybenzoyloxy)-benzoesyren foretrækkes.

Som H₂O₂-afspaltende middel til brug i forbindelse med opfindelsen egner sig "alkali"perborater, "alkali"percarbonater, "alkali"perphosphater, "alkali"peroxider, "alkali"salte af Car'schen-syre, "alkali"salte af peroxidsovolsyre og percarbonat, hvorhos der ved "alkali" forstås salte af lithium, natrium, kalium og ammonium. De vandopløselige salte af de i blandingerne omhandlede carboxyphenylbenzoesyrene besidder stor opløselighed og stor oplosningshastighed i vand, er lette at fremstille og har et højere smeltepunkt end de tilsvarende syrer.

Dette høje smeltepunkt er af særlig betydning for den praktiske anvendelse. Ellers kunne der under lagring optræde en sammenklumpning af blandingen, f.eks. ved indvirkning af solstråler eller lagring ved forhøjet temperatur. Natriumsaltet af benzoylsalicylsyren har f.eks. et smeltepunkt på over 300°C.

Dermed opfylder saltene af carboxyphenylbenzoesyrene på ideel måde kravene til en problemfri lagring uden sammenklumpning, som ved den hurtige og ensartede oplosning af blandingen i vand eller vandige systemer ville virke meget ueftig.

5

Den ved oplosning dannede organiske persyre har en fremragende antimikrobiel virkning, der indtræder meget hurtigt. At persyrens kimdræbende virkning straks indtræder er meget vigtig for den praktiske anvendelse af blandingen som desinfektionsmiddel, da de organiske persyrer under betingelserne i praksis ikke er stabile i lang tid, men lidt efter lidt under den katalytiske indvirkning af metalioner, enzymer eller andre katalytisk virkende stoffer dekomponeres til oxygen og den tilsvarende carboxylsyre.

15

Af særlig betydning til anvendelse i praksis af blandingerne er desuden, at den anden komponent fra esterspaltningen, dvs. hydroxybenzoesyren selv, besidder antimikrobiel virkning. Virkningsmåden heraf kan ikke sammenlignes med percarboxylsyrens, som fører til en hurtig kimdræbning. Hydroxybenzoesyren overgår dog perbenzoesyren med hensyn til langtidsvirkning.

Mængdeforholdet mellem carboxyphenylbenzoesyre og H₂O₂-afspaltende middel kan i blandingerne variere inden for vide grænser. Der kan således anvendes et vægtforhold på 1:10 - 10:1. Dette forhold udgør fortrinsvis 1:4 - 4:1.

Blandingen kan også indeholde organiske og uorganiske salte til indstilling og stabilisering af pH-værdien af den af blandingen fremstillede oplosning. Sådanne salte er f.eks. alkali-phosphater, alkalipyrophosphater, alkalinopolyphosphater, alkalintripolyphosphater, alkalicarbonater, alkalibicarbonater, alkaliborater, alkaliacetater, alkalicitrater, alkalilactater og alkalitartrater. Disse uorganiske og/eller organiske salte kan indgå i blandingerne i en mængde på 1 - 90 vægt% og fortrinsvis på 5 - 80 vægt%.

Også vaskeaktive stoffer, som forhøjer befugtningsevnen og rensningsvirkningen af de heraf fremstillede oplosninger, kan

tilsættes, f.eks. anionaktive vaskeaktive stoffer, navnlig alkylsulfater, såsom kokosfedtalkylsulfater og talgfedtalkylsulfater, alkylsulfonater, såsom laurylsulfonat, alkylarylsulfonater, såsom alkylbenzensulfonater med 8-14 carbonatomer i alkyldelen, sæber af naturlige eller syntetiske fedtsyrer, alkylethersulfater, alkylphenolethersulfater og alkylsulfsuccinater, såsom laurylalkoholsulfosuccinat;

ikke-ionogene vaskeaktive stoffer, navnlig alkylphenolpolyglycolethere, såsom nonylphenolpolyglycolether, fedtalkoholpolyglycolether, fedtsyrepolyglycoester, polyoxypropylenglycoler (Pluronics), aminoxider, såsom dodecyldimethylaminoxider og betainer, såsom carboxy-, sulfat- og sulfonbetainer.

Vægtandelen af disse stoffer kan i blandingerne udgøre 0,5 - 80 vægt% og fortrinsvis 1 - 50 vægt%.

Der kan desuden indgå stoffer, som forhøjer stabiliteten af den ved hydrolysen dannede organiske persyre, f.eks. kompleksdannende midler, såsom ethylenediamintetraeddikeysre og alkalisalte heraf, nitriltrieddikesyre og alkalisalte heraf, alkalisalte af metaphosphorsyre, alkalisalte af polyphosphorsyre, vandopløselige salte af højmolekylære polycarboxylsyrer, alkylphosphonsyrer, dialkylphosphonsyrer, såsom methylendiphosphonsyre, polyphosphonsyrer, urinstof, pyridin-2,3-dicarboxylsyre eller pyridin-2,6-dicarboxylsyre.

Nogle af disse stoffer har samtidig den opgave ved kompleksdannelse at binde tungmetalioner, som kan give farvede komplekser med carboxyphenylbenzoesyrene, medens andre ved binding af jordalkalitionerne, der forårsager vandets hårdhed, gør vandet blødt. De nævnte stoffer kan indgå i blandingerne i en mængde på 0,5-80 vægt% og fortrinsvis på 2-20 vægt%.

Der kan også tilsættes inaktive fyldstoffer, f.eks. alkalisulfater, alkalichlorider, alkalisilikater, carboxymethylcellulose og vandopløselige salte af aromatiske sulfonsyrer, såsom benzen-, toluen-, xylen- og cumensulfonsyren. Disse stoffer,

som også har til opgave at binde vand for at hindre en sammenklumpning af blandingen på grund af luftens fugtighed, frigjort krystalvand eller andre H₂O-kilder kan anvendes i en mængde på 0,5 - 80 vægt% og fortrinsvis 2 - 20 vægt% i blandingen.

Desuden kan korrosionsinhibitorer, parfumer samt yderligere antimikrobielt virksomme stoffer tilsettes. Egnede korrosionsinhibitorer er benzotriazol, alkaliphosphater, alkalihexamethaphosphater, alkalinitrater, alkylphosphater, aminoxider, ammoniumsæber, natriumsilikat, natriumbenzoat, natriumfluorid og alkylsulfamidocarboxylsyre. Mængden af korrosionsinhibitorer kan udgøre 0,5 - 30 vægt%, fortrinsvis 1 - 20 vægt%.

15 Som yderligere antimikrobielt virksomme stoffer egner sig carboxylsyrer, såsom benzoesyre, salicylsyre og sorbinsyre, phenoler, såsom 2,6-dimethyl-4-bromphenol og o-phenylphenol.

20 Opløsningerne, der kan fremstilles af blandingerne, egner sig til desinfektion og rensning af instrumenter, redskaber og brugsgenstande, væg- og gulvoverflader samt andre overflader i sygehussektoren, i lægepraksissektoren, i dyrlægesektoren, i husholdningen, i industrielle og offentlige arbejdsområder samt i sundhedssektoren.

25 Blandingerne kan foreligg i form af pulvere, granulater, tabletter og andre formede faste emner. Blandingerne og de heraf fremstillede vandige opløsninger er praktisk taget lugtløse. Hertil kommer som en yderligere fordel at opløsningerne smagsmæssigt, fysiologisk og toksiologisk er uden risiko.

Den antimikrobielle virkning af de af blandingerne opnæelige opløsninger fremgår af de efterfølgende tabeller 1 og 2.

35 De bakteriologiske undersøgelser blev gennemført ifølge retningslinierne til afprøvning af kemiske desinfektionsmidler (DGHM).

Tabellerne viser:

Det brede antimikrobielle virkningsspektrum, også mod svampe,

5 den lange virkningsvarighed (sædvanligvis kræves for en anven-
delig desinfektionsopløsning en holdbarhed på ca. 1 dag), og

den fremragende kapacitet ved æggehvide (serum).

10

15

20

25

30

35

Tabel 1.

Sammen- sætning	Suspension, bakterier						Suspension, svampe			Kimbærer græ- nater		Staphylo- coccus aureus		Esche- richia coli	
	Staphyl. aureus	Klebsi- ella pneumon.	Pyo- genes	Proteus vulgaris	Tricho- phyton menta- grophytes	Candida albi- cans	Asper- gillus niger	Bacil- lus subti- lis	Mycobac- terium smegmatis	PVC	Træ-lak	PVC	Flade	Esche- richia coli	
5	30	5	2 1/2	15	5	15	>30	1 h	>120	>6 h	—	—	4 h	—	
10	2 1/2	2 1/2	2 1/2	15	2 1/2	2 1/2	>30	1 h	>120	>6 h	—	—	1 h	—	
25	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	>30	1 h	>120	1 h	—	—	1 h	—	
			+ 20% serum												
25	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2									
50	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2									
80	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2									
		t = 18 timer.													
10	5	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2									
25	5	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2									
50	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2									
M H K	5	5	10	5	5	5							10	25	

Tabel 2.

Samman-
sättning
till 200 g H₂O perm.

2,4 g	benzoylsalicylsyre
3,0 g	natriumperborat
200 g	H ₂ O perm.

t = 30 minutter

Sammen- sättning		Suspension, bakterier						Suspension, svamp						Kimberer grä- nater			Staphylo- coccus aureus		
Koncen- tration	Staphyl. aureus	Klebsi- ella pneumon.	Pyo- genes	Proteus vulgaris	Tricho- phyton menta- crophytes	Candida albi- cans	Asper- gillus niger	Bacil- lus subti- lis	Mycobac- terium smegmatis	PVC	Tre-lak	PVC	Flade	richia	col.				
5	2 1/2	5	>30	730	2 1/2	5	>30	6	>120					>6 ^h					
10	2 1/2	2 1/2	2 1/2	5	2 1/2	2 1/2	30	3 ^h	>120					6 ^h					
25	2 1/2	2 1/2	2 1/2	5	2 1/2	2 1/2	1 ^h	15	>6 ^h					1 ^h					
			+ 20 % serum																
25	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2													
50	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2													
80	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2	2 1/2													
			t = 18 timer																
10	30		2 1/2		5	5													
25	2 1/2		2 1/2		2 1/2	2 1/2													
50	2 1/2		2 1/2		2 1/2	2 1/2													
M H K	5		5		5	5								25'	25				

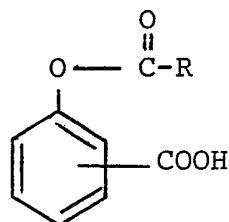
Sammenligningsforsøg

Analogt med DE-patentskrift 807.122 smelteses lige store vægtdele p-oxybenzoesyreethylester og natriumperborat, hvor smeltetemperaturen var ca. 110°C. Under omsætningen blev ethanol-dannelsen iagttaget. Smelten blev derefter pulveriseret og oplost i vand. Herved blev det iagttaget, at pulveret kun opløstes langsomt og ikke fuldstændigt i vand.

Den antimikrobielle virkning blev undersøgt efter DGHM. Denne var dog ubetydelig i sammenligning med blandingerne ifølge tabellerne ovenfor.

P a t e n t k r a v.

Anvendelse af en aromatisk acyloxycarboxylsyre med den almene formel



25 hvori R betegner en eventuelt med halogenatomer, lavere alkyl- eller alkoxygrupper substitueret phenylgruppe, hvorhos carboxylgruppen kan stå i ortho-, metha- eller parastillingen til acyloxygruppen, eller vandopløselige alkali-, jordalkali- eller ammoniumsalte deraf, hvori indtil 4 af ammoniumkationens hydrogenatomer kan være substitueret med alkylgrupper, som desinfektionsaktivator for H₂O₂-afspaltende midler i en lagringsdygtig blanding, som indeholder disse, og som ved oplosning i vand giver en oplosning med kraftig antimikrobiel virkning.

30
35