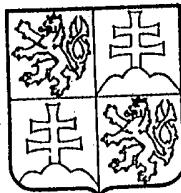


ČESKÁ A SLOVENSKÁ
FEDERATIVNÍ
REPUBLIKA
(19)



FEDERÁLNÍ ÚŘAD
PRO VYNÁLEZY

ZVEŘEJNĚNÁ PŘIHLÁŠKA
VÝNÁLEZU

(12)

(21) 07059-86.S

(13) A2

5(51) A 01 N 37/42

(22) 01.10.86

(32) 01.10.85, 27.06.86

(31) 85/3798, 86/3798

(33) HU, HU

(40) 12.02.91

(71) BUDAPESTI VEGYIMŰVEK, Budapest, HU
MTA KÖZPONTI KOMIAI KUTATÓ INTEZET, Budapest, HU

(72) Kőmives Tamás dr. ing., Budapest, HU;
Dutka Ferenc dr., Budapest, HU; Barta István dr. ing., Paty, HU; Jablonkai István ing., Budapest,
HU; Hulesch Ágnes, Budapest, HU; Bihari Ferenc dr. ing., Budapest, HU; Eifert Gyula ing.,
Dunaharaszt, HU; Bohus Péter dr. ing., Budapest, HU; Tromfos Katalin ing., Budapest, HU; Mészáros
Ágnes ing., Budapest, HU; Kúronya István ing., Budapest, HU;

(54) Herbicidní prostředek a způsob výroby jeho
účinné látky

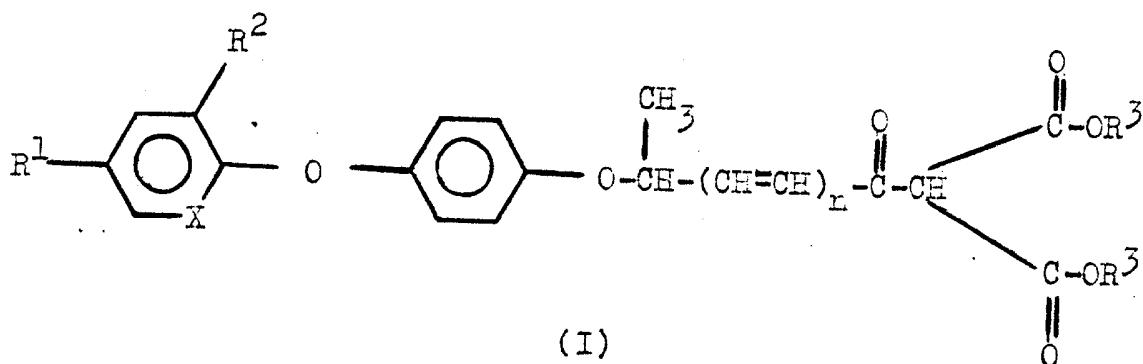
(57)
Prostředek obsahuje jako účinnou látku aryloxy-
fenoxyacetylmalonát obecného vzorce I, kde R¹
víodík, halogen, trifluormethyl, trifluormet-
oxy nebo kyano, R² značí vodík, halogen nebo
methyl, R³ znamená C₁₋₄-alkyl, přičemž s
tuenty R³ mohou být stejně nebo rozdílné, X
zí -N= nebo -CH= a n je nula nebo 1. H
ně účinná látka vzorce I se může připravovat
reakcí sloučeniny obecného vzorce II s derivátem
alkalického kovu nebo kovu alkalické zeminy ma-
lonátu obecného vzorce III nebo v přítomnosti
halogenidu kovu alkalické zeminy s malonátem o-
beecného vzorce III. V obecných vzorcích II a III
R¹, R², R³, X a n mají shora uvedený
značí halogen, kyanoskupinu, alkyloxykarbonylo-
xyskupinu nebo alkylkarbonyloxyskupinu s 1 až 6
atomy uhlíku v alkylové části.

- 1 -

Vynález se týká herbicidního prostředku, který obsahuje jako účinnou látku nové aryloxyfenoxyacylmalonáty, a způsobu výroby účinné látky tohoto herbicidního prostředku.

Je známo, že určité deriváty fenoxyfenoxykarboxylové kyseliny mají herbicidní účinek. Takové sloučeniny jsou popsány v maďarském patentu č. 178 245 a US patentovém spuštu č. 4 448 966.

Předmětem vynálezu je herbicidní prostředek, který obsahuje jako účinnou látku aryloxyfenoxyacylmalonát obecného vzorce I



kde

R^1 představuje atom vodíku, atom halogenu, trifluormethyllovou skupinu, trifluormethoxylovou skupinu nebo kyanoskupinu,

R^2 představuje atom vodíku, atom halogenu nebo methylovou skupinu,

R^3 představuje alkylovou skupinu s 1 až 4 atomy uhlíku, přičemž substituenty R^3 mohou být stejné nebo rozdílné,

X znamená skupinu vzorce $-N=$ nebo $-CH=$ a n značí nulu nebo 1,

ve směsi s vhodným pevným nebo/a kapalným nosičem, s výhodou rozsivkovou zeminou, oxidem křemičitým nebo/a cyklohexanonem, a popřípadě pomocnými prostředky, s výhodou ethoxylovaným tri-butylfenolem nebo alkylsulfonátem.

Nové sloučeniny obecného vzorce I se odlišují od známých derivátů ve struktuře části připojené ke karbonylové skupině.

Nové sloučeniny obecného vzorce I vykazují silnější herbicidní účinek než známé deriváty, zvláště při preemergentním použití. Sloučeniny, které tvoří účinnou látku herbicidního prostředku podle vynálezu, jsou zvláště vhodné pro selektivní potlačování travnatých plevelek v různých kultivovaných rostlinách, zvláště v dvouděložných kulturách.

Výhodné sloučeniny obecného vzorce I jsou deriváty, ve kterých R^1 a R^2 znamenají atom chloru, R^3 představuje ethylcovou skupinu, X znamená skupinu vzorce $-CH=$ a n značí nulu.

U další výhodné sloučeniny obecného vzorce I R^1 znamená trifluormethyllovou skupinu, R^2 znamená atom vodíku, R^3 znamená ethyllovou skupinu, X představuje $-N=$ a n znamená nulu.

Výraz "alkylová skupina s 1 až 4 atomy uhlíku" se vztahuje k alkylovým skupinám obsahujícím 1 až 4 atomy uhlíku, které mají přímý nebo rozvětvený řetězec, jako je například methylová, ethylová, n-propylová, isopropylová nebo n-butylová skupina.

Herbicidní prostředky podle vynálezu mohou být pevné nebo kapalné a v konečné fázi mohou být upravovány do obvyklé formy, například práškové směsi, popraš, granule, pastu, emulzi, suspenzi, roztok, postřik, koncentrát a podobně. Prostředky obsahují ředitila a nosiče a také pomocné prostředky obvykle používané v zemědělství a k ochraně rostlin.

Pevnými nosiči mohou být minerální nebo syntetické materiály, například kaolin, rozsivková zemina, mastek, attapulgit, diatomit, oxid hlinitý (alumina), kyselina křemičitá a různé silikáty. Jako kapalná ředitla se mohou používat například ropné frakce, například plynový olej nebo petrolej, oleje živočišného nebo rostlinného původu, aromatické nebo alicyklické uhlovodíky, například benzen, toluen, xylen, cyklohexan, tetrahydronaftalen a podobně, a jejich deriváty, například chlorbenzen, alkylnaftaleny, cyklohexanol, butanol a podobně, a silně polární rozpouštědla, například dimethylformamid, dimethylsulfoxid, N-methylpyrrolidon, voda a podobně.

Povrchově aktivní prostředky, například emulgační, dispergační nebo smáčecí prostředky, prostředky zabraňující tvorbě pěny nebo prostředky zabraňující shlukování, mohou být iontového nebo neiontového charakteru. Jako povrchově aktivní prostředky iontového charakteru se mohou používat tyto sloučeniny: ^Soli nasycených nebo nenasycených karboxylových kyselin, sulfonáty alifatických, aromatických nebo alifaticko-aromatických uhlovodíků, sulfonáty alkylalkoholů, arylalkoholů a aralkylalkoholů, sulfonáty alkyl-, aryl- a aralkylkarboxylových kyselin a jejich esterů a etherů, sulfonáty kondenzačních produktů fenolu, kresolu nebo naftalenu, sulfatované oleje živočišného a rostlinného původu, alkyl-, aryl- nebo aralkylfosfátové estery, sulfáty a fosfáty polyglykoletherů ethylenoxidu vytvořené s alifatickými alkoholy nebo alkylfenoly a podobně.

Jako povrchově aktivní prostředky neiontového charakteru se mohou používat například tyto sloučeniny: kondenzační produkty ethylenoxidu a alifatických alkoholů, alkylarylpolyglykolethery, polymery ethylenoxidu nebo/a propylenoxidu a jejich deriváty a alkylcelulóza.

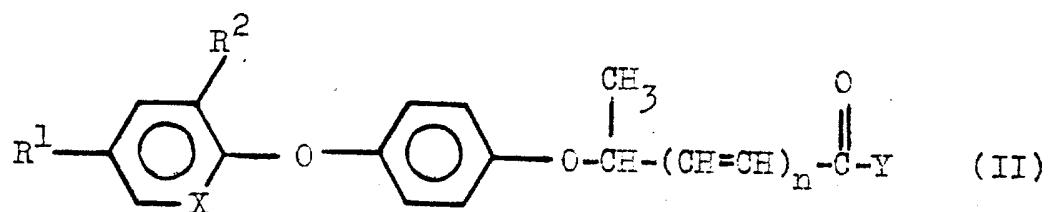
Jako prostředky zabraňující tvorbě pěny se dají používat kondenzační produkty ethylenoxidu nebo/a propylenoxidu, které mají nízkou molekulovou hmotnost, alifatické alkoholy, speciální silikoxnové oleje nebo amidy mastných kyselin.

Jako prostředky zvyšující přilnavost nebo jako zahušťovadla se mohou používat například mýdla na bázi kovů alkalických zemin, soli esterů kyseliny sulfojantarové, přírodní nebo syntetické makromolekulární materiály, které jsou rozpustné ve vodě nebo v ní botnají.

Jako prostředky zabraňující zamrznutí se mohou používat například ethylenglykol a propylenglykol nebo glycerol.

Herbicidní prostředky podle vynálezu se mohou připravovat známými metodami z průmyslu pesticidních láttek tak, že se smíchá alespoň jedna sloučenina obecného vzorce I s vhodnými inertními pevnými nebo/a kapalnými nosiči nebo ředitly a popřípadě pomocnými prostředky.

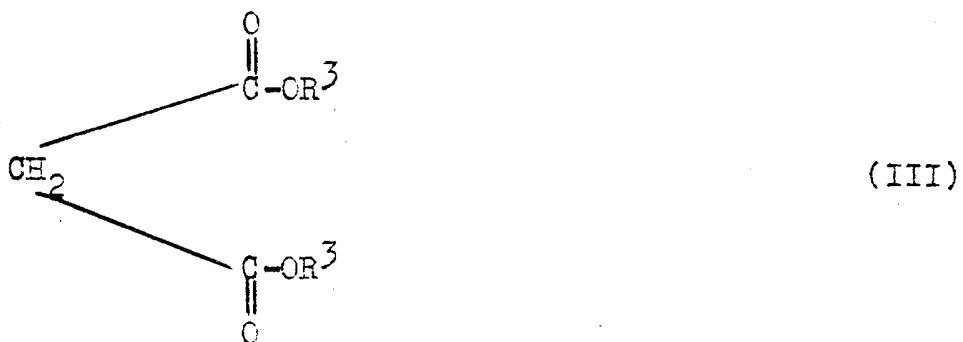
Dále je předmětem vynálezu způsob výroby účinné látky obecného vzorce I, který spočívá v tom, že se derivát obecného vzorce II



kde

R¹, R², n a X mají výše uvedený význam a
Y představuje atom halogenu, kyanoskupinu, alkyloxykarbonyloxyskupinu nebo alkylkarbonyloxyskupinu s 1 až 6 atomy uhlíku v alkylové části,

nechá reagovat s derivátem alkalického kovu nebo kovu alkalické zeminy obecného vzorce III



kde

R^3 má shora uvedený význam,
nebo v přítomnosti halogenidu kovu alkalické zeminy s malo-
nátem obecného vzorce III.

Způsob podle vynálezu se s výhodou provádí za použití sodného, draselného nebo hořečnatého derivátu malonátu obecného vzorce III. Jestliže se použije derivátu kyseliny malonové obecného vzorce III jako takového, je výhodné provádět reakci v přítomnosti chloridu hořečnatého. V obecném vzorci II představuje Y s výhodou atom chloru. Reakce se může výhodně provádět v inertním rozpouštědle. Jako rozpouštědla se s výhodou mohou používat uhlovodíky, například benzen, toluen nebo xylen, ethery, například diethylether, 1,2-dimethoxyethan, tetrahydrofuran nebo dioxan, amidy, například dimethylformamid, hexamethylamid kyseliny fosforečné a ketony, například aceton nebo diethylketon, nebo nitrily, například acetonitril.

Deriváty kyseliny malonové obecného vzorce III se nechávají reagovat ve formě své soli alkalického kovu nebo kovu alkalické zeminy se sloučeninou obecného vzorce II. Soli malonátů se mohou připravovat reakcí malonátu obecného vzorce III se sloučeninou alkalického kovu nebo kovu alkalické zeminy. Podle jiné alternativy se reakce sloučeniny obecného vzorce II se sloučeninou obecného vzorce III provádí v přítomnosti sloučeniny kovu alkalické zeminy, s výhodou chloridu hořečnatého. V tomto případě se sůl malonátu tvoří *in situ* v reakční směsi.

Reakce se může provádět za teploty mezi -10 a +180 °C, s výhodou mezi 30 a 100 °C. Požadovaná sloučenina se oděluje po odstranění vzniklých vedlejších produktů známými metodami.

Malonáty obecného vzorce III a jejich soli alkalického kovu anebo kovu alkalické zeminy, stejně jako výchozí látky obecného vzorce II jsou částečně známé sloučeniny. Takové sloučeniny jsou popsány v US patentových spisech č. 4 263 040 a č. 4 227 009 a v publikacích Org. Synth. Coll., sv. IV, 285 a J. Org. Chem. 50, 2622 (1985). Nové sloučeniny obecného vzorce II se mohou připravovat analogickým postupem, jaký je popsán v uvedených publikacích.

Další detailly tohoto vynálezu je možné nalézt v následujících příkladech, které však rozsah ochrany žádným způsobem neomezuji.

~~= 8 až 10 =~~

Příklad 1

Způsob výroby diethyl-[-2-/4'-(2",4"-dichlorferoxy)fenoxy/-propionylmalonátu]

a) Ke směsi diethylethoxymagnesiummalonátu, připravené ze 17,6 g diethylmalonátu a 50 ml etheru, se za současného míchání přikape 50% etherický roztok 35 g 2-/4'-(2",4"-dichlorfenoxy)fenoxy/propionylchloridu. Když je přidávání chloridu kyseliny ukončeno, zahřívá se reakční směs po dobu 1 hodiny k varu, ochladí se na teplotu místnosti a postupně promyje 100 ml 5% kyseliny sírové, 100 ml 6% hydrogenuhličitanu sodného a 100 ml vody. Etherická fáze se odpaří, přebytek esteru malonové kyseliny se oddestiluje, odparek se rozmíchá se 100 ml benzenu, podrobí chromatografii na sloupci silikagelu a eluuje 50 ml benzenu. Spojené eluáty se odpaří. Získá se tak 35 g požadované sloučeniny ve formě pomalu tuhnoucího produktu. Teplota tání: 46 až 50 °C. Výtěžek je 75 %.

Analogickým způsobem, jak shora uvedeno, se z 33,6 g 2-/4'-(2",4"-dichlorfenoxy)fenoxy/propionylkyanidu získá 33,1 g produktu o teplotě tání 47 až 50 °C.

~~524~~

~~počíta produktu. Teplota tání: 46 až 50 °C. Výtěžek je 75 %~~

b) DO 500 ml baňky vybavené míchadlem a přikapávací nálevkou se vnese 9,52 g bezvodého chloridu hořečnatého a 100 ml bezvodého ~~acetonitriliu~~. K této heterogenní směsi se přidá 16,0 g diethylmalonátu, reakční baňka se umístí na ledovou lázeň a potom se přidá 28 ml triethylaminu. K roztoku se za teploty 0 °C během 15 minut přikape 35 g 2-(2',4"-dichlorfenoxy)fenoxylchloridu. Reakční směs se míchá za teploty 0 °C po dobu 1 hodiny a za teploty místnosti 12 hodin, ~~potom~~ se reakční směs ochladí na 0 °C a přidá 60 ml 5M roztoku kyseliny chlorovodíkové. Takto získaný roztok se třikrát extrahuje vždy 100 ml etheru, spojené extrakty se suší síranem hořečnatým a rozpouštědlo a stopy diethylmalonátu se odstraní. Takto získaný slabě nažloutlý olej pomalu tuhne. Tak se získá 41,8 g požadované sloučeniny. Teplota tání: 46 až 50 °C, výtěžek je 89 %.

c) 25,5 g 4-(2',4"-dichlorfenoxy)fenolu a 25,1 g diethyl-[2-chlorpropionylmalonátu] se rozpustí ve 150 ml dimethylsulfoxidu, přidá se 13,8 g uhličitanu draselného a reakční směs se míchá za teploty 60 °C po dobu 48 hodin. Reakční směs se filtruje a filtrát odpaří. Odpadek se rozpustí ve 100 ml benzenu a postupně promyje 100 ml nasyceného vodného roztoku hydrogenuhličitanu sodného a vody. Benzenový roztok se odpaří. Získá se tak 32 g požadované sloučeniny. Výtěžek je 68 %.

d) 27,7 g 4-(2',4"-dichlorfenoxy)fenolátu sodného a

25,1 g diethyl-[2-chlorpropionylmalonátu] se rozpustí ve 150 ml dimethylsulfoxidu a reakční směs se udržuje při teplotě 60 °C po dobu 48 hodin za míchání. Reakční směs se potom zfiltruje a filtrát se odparví. Odparek se rozpustí ve 100 ml benzenu a postupně promyje 10 ml nasyceného vodného roztoku hydrogenuhličitanu sodného a vodou. Benzenový roztok se odparví. Tak se získá 30 g požadované sloučeniny. Výtěžek je 61 %.

Příklad 2

Způsob výroby dimethyl-[2-/4'-(4"-trifluormethyl-fenoxy)fenoxy/propionylmalonátu]

50% etherický roztok 39 g 2-/4'-(4"-trifluormethyl-fenoxy)fenoxy/propionylbromidu se přidá po kaplách za míchání ke směsi dimethylethoxymagnesuimmalonátu, připraveného z 14,5 g dimethylmalonátu a 50 ml etheru. Když je přidávání bromidu kyseliny ukončeno, reakční směs se zahřeje na dobu 1 hodiny k varu a zpracuje, jak je popsáné v příkladu 1. Získá se tak 37 g požadované sloučeniny ve formě žlutého viskózního oleje, který stáním tuhne. Teplota tání; 40 až 44 °C. Výtěžek je 84 %.

Příklad 3

Způsob výroby diethyl-[2-/4'-(4"-kyanofenoxy)-
propionylfenoxy/malonátu]

a) Směs 30 g 2-/4'-(4"-kyanofenoxy)fenoxy/propionylchloridu a 30 ml etheru se přikape k 35% etherickému roztoku di-

ethylmagnesiummalonátu, který byl připraven z 17,6 g diethylmalonátu. ~~Potom~~ co přidávání chloridu kyseliny je ukončeno, reakční směs se zahřívá na teplotu varu po dobu jedné hodiny a zpracuje, jako je popsáno v příkladu 1. Získá se tak 30 g požadované sloučeniny ve formě viskózního oleje, který stáním tuhne. Teplota tání: 42 až 46 °C. Výtěžek je 72 %.

b) 11,9 g kyanofenolu a 32,6 g diethyl-[2-(4'-fluorfenoxyl)propionylmalonátu] se rozpustí ve 150 ml dimethylsulfoxidu, ~~načež~~ se přidá 13,8 g uhličitanu draselného a reakční směs se míchá za teploty 60 °C po dobu 6 hodin. Reakční směs se filtruje a filtrát se odpaří. Získá se tak 36 g požadované sloučeniny. Výtěžek je 86 %.

Příklad 4

Způsob výroby diethyl-[2-(5"-trifluormethyl-2"-pyridyloxy)fenoxy/propionylmalonátu]

a) Do 250 ml baňky s kulatým dnem, vybavené magnetickým míchadlem, přikapávací nálevkou a chlorkalciovou trubičkou se vnese 100 ml toluenu a dále odváží 10,1 g triethylaminu a 33 g kyseliny 2-/4'-(5"-trifluormethyl-2"-pyridyloxy)fenoxy/propionové. Reakční směs se ochladí na teplotu pod 0 °C a ~~potom~~ se přikape 10,8 g ethyl-chlorformiátu takovou rychlostí, že se udrží teplota mezi -1 a 0 °C. Takto získaná hustá suspenze se míchá po dobu dalších 20 minut. Ke směsi uvedené výše se za míchání přidává směs 50 ml etheru a diethylethoxy-magnesiummalonátu, který byl připraven z 17,6 g diethylmalonátu, a to takovou rychlostí, že se nepřekročí teplota 0 °C.

Reakční směs se nechá stát za teploty místnosti po dobu 16 hodin a zpracuje, jako je popsáno v příkladu 1. Získá se tak 42 g požadované sloučeniny ve formě viskózního žlutého oleje. Výtěžek je 90 %. $n_D^{24} = 1,4960$.

b) 18,1 g 2-chlor-4-trifluormethylpyridinu a 32,4 g diethyl-[2-(4'-hydroxyfenoxyl)propionylmalonátu] se rozpustí v 150 ml dimethylformamidu, ^{potom} se reakční směs míchá v přítomnosti 13,8 g uhličitanu draselného za teploty 50 °C po dobu 48 hodin. Reakční směs se filtruje a odparví. Odparek se čistí na sloupci silikagelu, jako je popsáno v příkladu 1a. Získá se tak 30 g požadované sloučeniny. Výtěžek je 64 %.

Příklady 5 až 12

Sloučeniny obecného vzorce I očíslované v tabulce I se připravují obdobným způsobem, jako jsou postupy popsané v příkladech 1 až 4.

Tabulka I

Příklad č.	X	Substituenty z obecného vzorce I			Fyzikální konstanty	teplota tání °C
		R ¹	R ²	R ³		
5	CH	Cl	H	C ₂ H ₅	O	35 α_2^{D} 38
6	CH	CF ₃	H	C ₂ H ₅	O	olej
7	CH	CF ₃ O	H	C ₂ H ₅	O	olej
8	CH	CF ₃	CH ₃	C ₂ H ₅	O	olej
9	CH	Br	H	C ₂ H ₅	O	37 α_2^{D} 41
10	H	H	H	C ₂ H ₅	O	olej
11	H	Cl	H	C ₂ H ₅	O	olej
12	H	Cl	Cl	C ₂ H ₅	O	33 α_2^{D} 36

Příklad 13

Způsob výroby diethyl-[4-/4'-(4"-trifluormethyl-fenoxy)fenoxyl-2-pentencylmalonátu]

Pochází se analogickým způsobem, jako je popsáno v příkladu 4, avšak se nechá reagovat kyselina 4-/4'-(4"-trifluormethylfenoxy)fenoxyl-2-pentenová nejprve s 12 g pivaloylchloridu a potom s diethylmethoxymagnesiummalonátem, který byl připraven z 17,6 g diethylmalonátu. Reakční směs se zpracuje a získá se 43 g viskózního oleje požadované sloučeniny, který se stání změní na slabě nažloutlý krystalický produkt. Teplota tání: 52 až 55 °C. Výtěžek je 87 %.

Příklad 14

Způsob výroby dimethyl-[4-/4'-(2",4"-dichlorfenoxy)fenoxyl-2-pentencylmalonátu]

Z 4,6 g sodíku, 26 g dimethylmalonátu a 60 ml etheru se připraví roztok dimethylnatriummalonátu, který se přidává po kapkách za míchání ke směsi 37 g 4-/4'-(2",4"-dichlorfenoxy)fenoxyl-2-pentencylchloridu a 50 ml etheru. Reakční směs se zahřívá k varu po dobu 2 hodin a zpracuje, jak je popsáno v příkladu 1. Získá se tak 37 g slabě žluté krystalické požadované sloučeniny. Výtěžek je 79 %. Teplota tání: 50 až 53 °C.

Příklady 15 až 19

Analogickým způsobem, jako je způsob popsáný v příkladech 1 až 4 a 13 a 14 se připravují sloučeniny obecného vzor-

ce I, které jsou číslovány v tabulce II.

Tabulka II

č.	H	R ¹	R ²	R ³	n	konstanty	Sloučenina	Substituenty z obecného vzorce I	Fyzikální
							teplota tání °C		
15	CH	Cl	H	C ₂ H ₅	1	42 * 45			^{a2v}
16	CH	CF ₃ O	H	C ₂ H ₅	1	36 * 38			^{a2v}
17	CH	CN	H	C ₂ H ₅	1	olej			
18	N	CF ₃	H	C ₂ H ₅	1	olej			
19	CH	CF ₃	Cl	CH ₃ -C ₂ H ₇	1	olej			

Příprava herbicidních prostředků

Příklad 20

Granule s obsahem C, Cl a účinné látky 2,3 g sloučeniny č. 1 o technické jakosti (čistota 89 %) se rozpustí v 97,7 g methylenchloridu na roztok, který má koncentraci 2 % ~~kmotohestn~~. Nosič na bázi kyselé perlitkovité rozsivkové zeminy připravený z 4000 g diatomitu se umístí do turbinového míciče typu Loedige 20. Průměrná velikost částic nosiče je mezi 0,5 a 2 mm. Na granulovaný nosič se nastříká 20 g premixu aktivní látky (2 % mm/m roztok) pomocí trysek Tee-Jet 10080 při rychlosti 5 g/min, přičemž granule se míchají v míciče typu Loedige při frekvenci otáček 50/min. Granule sorpčního typu se povléknou.

Příklad 21

Postřikovatelný prášek s obsahem účinné látky 95 % 240 g sloučeniny č. 2 (čistota 97 %, předeem rozemleto na prášek v mlýně vybaveném rotačními lopatkami) se promíchá s 2,5 g amorfního oxidu křemičitého (siliky) jako nesíče (Cab-O-Sil M5) a sodné soli kondenzačního produktu sulfonovaného kresolu a formaldehydu (dispergačního prostředku typu 1494) v množství 7,5 g, zpracováním v moždíři. Prášková směs se mele v turbinovém mlýně (Alpine LMRS-80), za tlaku vzduchu zaváděného injekčně 0,5 MPa a tlaku vzduchu pro mletí 0,45 MPa při rychlosti dávkování 250 g/h. Ačkoliv postřikovatelný prášek takto získaný neobsahuje smáčkivýecí prostředek, je snadno smáčitelný a má maximální velikost částic 20 μ m. U postřiku, který má koncentraci 10 g/litr se projevuje tato schopnost tečení za teploty 30 °C po 30 minutách: 84 % při zkoušce CIPAC standard D - voda a 91 % při zkoušce CIPAC standard A - voda.

Příklad 22

Emulgovatelný koncentrát s obsahem účinné látky 24 % Ve 400 g cyklohexanonu se za teploty 40 až 45 °C při míchání rozpustí 40 g ethoxylovaného sorbitantrioleátu (Tween 85) a 30 g ethoxylovaného tributylfenolu (Sapogenat T-180) jako emulgátory a 250 g sloučeniny č. 7 o technické jakosti (čistota 96 %). Když se všechny složky rozpustí, roztok účinné látky se za teploty 40 až 45 °C vylije na směs

200 g vody upravené působením iontoměničem a 70 g ethylen glykolu za intenzivního míchání, ~~když~~^{potom} se směs ochladí na teplotu 15 až 20 °C. Před ukončením míchání se k emulzi přidá 10 g prostředku zabráňujícího tvorbě pěny, tvořeného 30% emulzí dimethylsilikonového oleje (Silicon S RE) a o 5 minut později se míchání zastaví.

Příklad 23

Biologické použití prostředků

Semena travin a semena kulturních rostlin se vysejí do písku z řeky Dunaje v boxech z plastické hmoty o velikosti 10 x 10 x 10 cm. Prostředky připravené z emulgovatelných koncentrátů testovaných sloučenin se nastříkají na povrch písku (preemergentní ošetření) a tři týdny po vysetí (post-emergentní ošetření). Boxy z plastické hmoty se zavlažují v množství, které je potřebné pro normální růst rostlin a udržují ve skleníku. Výsledky ošetřování se ohodnotí po testovacím období čtyř týdnů a určují se pomocí stupnice od 0 do 10, kde 0 znamená, že se neobjevily žádné příznaky poškození a 10 znamená, že došlo k úplnému zničení otrávených rostlin (100%).

Jako porovnávací sloučeniny se použily dvě komerčně dostupné herbicidy a to dichlofop-methyl [chemické pojmenování: methyl-[2-/4-(2,4-dichlorfenoxyl)fenoxyl]propionát] a fluazifop butyl [chemické pojmenování: butyl-[2-/4-(5-trifluormethyl-2-pyridyl)oxy]fenoxylpropionát].

Výsledky jsou shrnutы v tabulce III. Z těchto údajů

je zřejmé, že účinek sloučenin podle tohoto vynálezu, jako průměrný účinek proti travinným plevelem, předčí takovýto účinek u porovnávacích sloučenin, zvláště při preemergentním ošetřování.

Tolerance řady kultivovaných rostlin vůči prostředkům podle tohoto vynálezu byla stanovena pomocí ošetřovacích metod, popsaných v tomto příkladě. Bylo nalezeno, že dvouděložné rostliny snášejí velmi dobře prostředky podle tohoto vynálezu a herbicidně účinné dávky sloučenin podle tohoto vynálezu nejsou příčinou jakýchkoli fytotoxicitních příznaků.

Tabulka III.

Jde o účinku slouženin obecného vzorce I na různé plevele a kultivované rostlinky při preemergentním ošetření

Dose obecného vzorce I kg slouženiny/ha	Dose slouženiny kg/ha	Rostlina	Účinky		Lolium perenne		Digitaria sanguinalis		Setaria italica		Echinochloa crus-galli		Sorgo		Mrázek		Zočka	
			pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post
1	0,5	Alopecurus myosuroides	6	8	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	0	0	0	0
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0
2	0,5		4	6	6	7	7	8	6	10	6	7	0	0	0	0	0	0
	1,5		8	9	9	9	9	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0
3	0,5		5	4	6	5	6	6	6	8	6	6	0	0	0	0	0	0
	1,5		8	8	9	9	10	10	9	10	10	10	10	10	0	0	0	0
4	0,5		8	8	8	9	8	9	10	10	8	8	0	0	0	0	0	0
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0
5	0,5		8	8	8	9	8	9	10	10	8	8	0	0	0	0	0	0
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0
6	0,5		5	7	6	8	7	8	7	10	6	8	0	0	0	0	0	0
	1,5		8	9	9	10	9	10	9	10	10	10	10	10	0	0	0	0
7	0,5		3	4	5	5	6	6	6	8	6	6	0	0	0	0	0	0
	1,5		6	7	7	8	8	9	8	10	8	9	0	0	0	0	0	0
8	0,5		8	8	8	9	9	10	10	9	10	10	10	10	0	0	0	0
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0

Tabulka III - pokračování

c.	Testovací-Dávka účin- né látky kg/ha	priklad	Alopecurus myosuroides pre post	Lolium perenne		Digitaria sanguinalis		Setaria italica		Echinochloa crus-galli		Soja		Bob		Hrach		Sójka post	
				pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	X 10	
9	0,5		3	3	4	5	4	6	6	8	6	6	0	0	0	0	0	-	
	1,5		4	6	6	7	8	9	8	10	8	8	0	0	0	0	0		
10	0,5		2	2	4	3	5	4	6	8	6	6	0	0	0	0	0	-	
	1,5		4	6	6	8	8	8	8	10	8	8	0	0	0	0	0		
11	0,5		5	6	6	8	6	9	5	10	5	9	0	0	0	0	0	-	
	1,5		8	9	8	10	9	10	8	10	8	10	0	0	0	0	0		
12	0,5		8	8	9	9	9	10	9	10	10	10	0	0	0	0	0	-	
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		
13	0,5		4	6	6	7	7	7	7	7	9	6	7	0	0	0	0	-	
	1,5		8	8	8	9	9	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		
14	0,5		9	9	9	9	9	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0	-	
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		
15	0,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0	-	
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		
16	0,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0	-	
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		
17	0,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0	-	
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		
18	0,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0	-	
	1,5		10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	0	0	0	0	0		

Tabulka III - pokračování

Testová-Dávka účinné slouné látky g/kg		Alopecurus myosuroides	Lolium perenne	Digitaria sanguinalis	Setaria italica	Echinochloa crus-galli	Soja pre post	Bob pre post	Hrach pre post	čočka pre post
Příklad	č.	pre	post	pre	post	pre	post	pre	post	pre
dichlofop-	0,5	19	0,5	10	10	10	10	10	10	0
metil	1,5		1,5	10	10	10	10	10	10	0
ref										
fluazifop-	0,5									
butil	1,5									
ref										

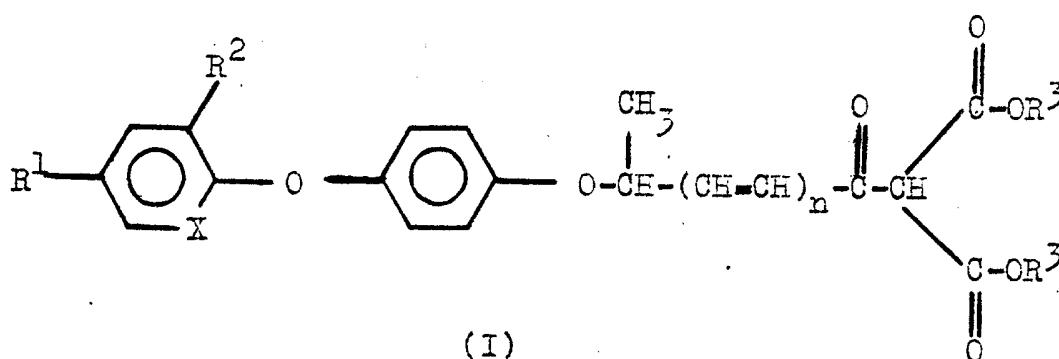
pre = preemergentní ošetření

post = postemergentní ošetření

ref = srovnávací slouženina

P A T E N T O V E N A B O K Y

1. Herbicidní prostředek, vyznačující se tím, že jako účinnou látku obsahuje aryloxyfenoxyacylmalonát obecného vzorce I



kde

R^1 představuje atom vodíku, atom halogenu, trifluormethylovou skupinu, trifluormethoxyskupinu nebo kyanoskupinu,

R^2 znamená atom vodíku, atom halogenu nebo methylovou skupinu,

R^3 znamená alkyllovou skupinu s 1 až 4 atomy uhliku, přičemž substituenty R^3 mohou být stejné nebo rozdílné,

X představuje skupinu vzorce $-N\bar{S}$ nebo $-CH_2-$ a

n představuje nulu nebo 1.

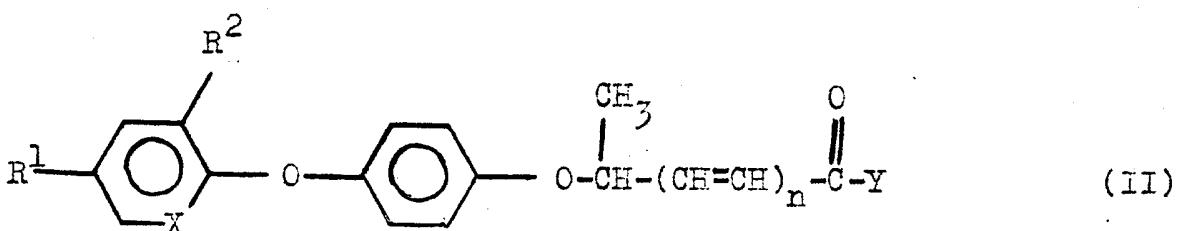
~~ve směsi s vhodným pevným nebo/a kapalným nosičem, s výhodou rozsivkovou zeminou, oxidem křemičitým nebo/a cyklohexanenem,~~

~~a popřípadě pomocnými prostředky, s výhodou ethoxylevaným tributylfenolem nebo alkylsulfonátem.~~

2. Herbicidní prostředek podle bodu 1, vyznačující se tím, že jako účinnou látku obsahuje sloučeninu obecného vzorce I, kde R¹ a R² znamenají atom chloru, R³ značí ethylovou skupinu, X představuje skupinu vzorce -CH= a n znamená nulu.

3. Herbicidní prostředek podle bodu 1, vyznačující se tím, že jako účinnou látku obsahuje sloučeninu obecného vzorce I, kde R¹ znamená trifluormethylovou skupinu, R² znamená atom vodíku, R³ představuje ethylovou skupinu, X značí -N= a n představuje nulu.

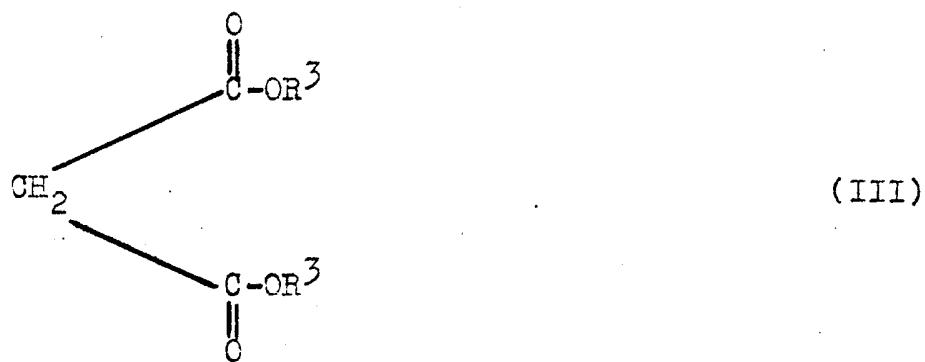
4. Způsob výroby účinné látky obecného vzorce I prostředu-ku podle bodu 1, vyznačující se tím, že se derivát kyseliny aryloxyfenoxykarboxylové obecného vzorce II



kde

R¹, R², n a X mají význam uvedený v bodu 1 a Y představuje atom halogenu, kyanoskupinu, alkyloxy- karbonyloxyskupinu nebo alkylkarbonyloxyskupinu s 1 až 6 atomy uhlíku v alkylové části, nechá reagovat ^{se solí} ~~s derivátem~~ alkalického kovu nebo kovu alka-

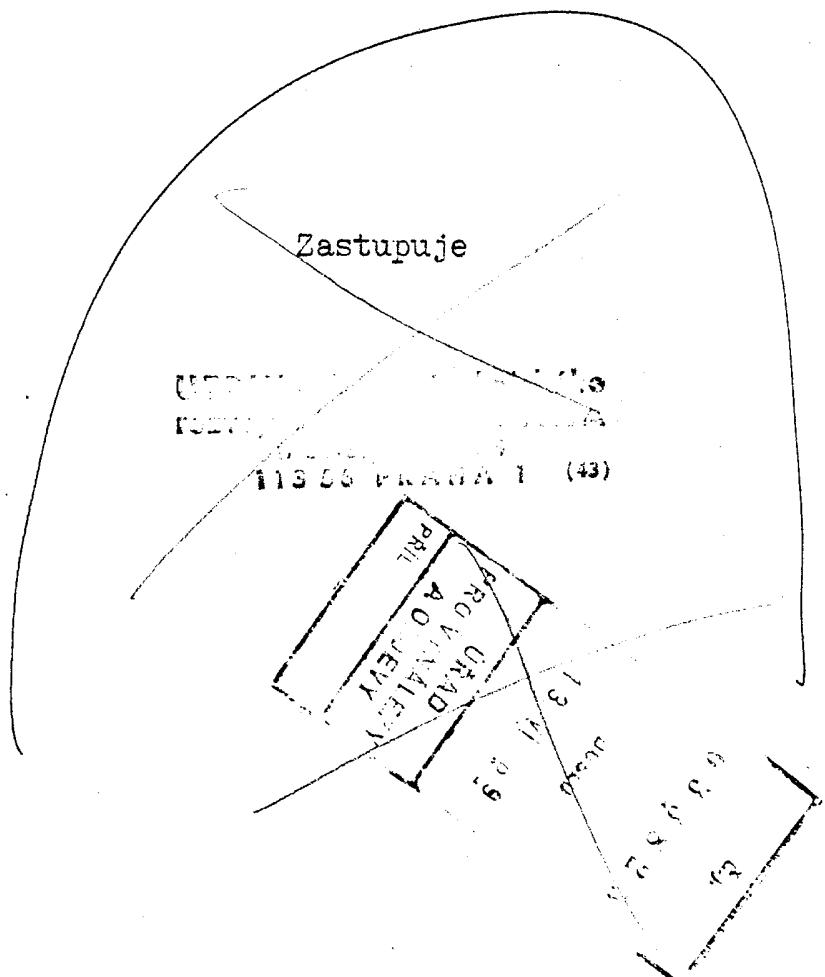
lické zeminy malonátu obecného vzorce III



kde

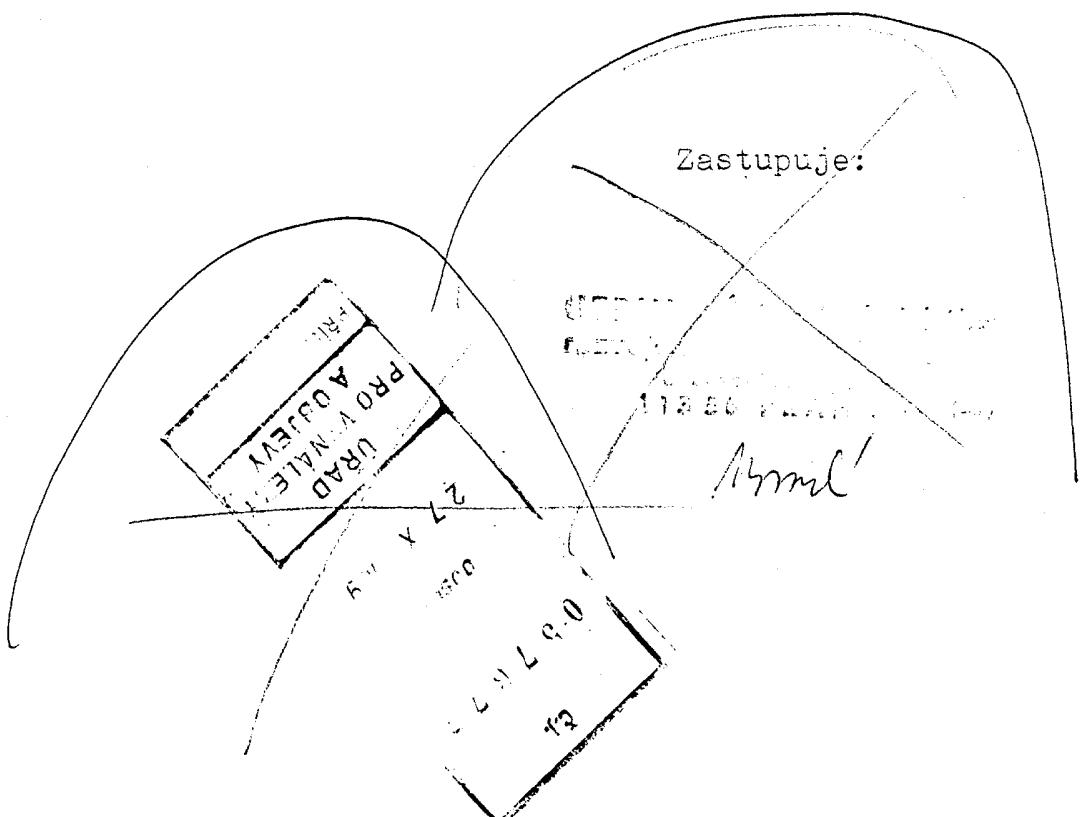
R^3 má význam uvedený v bodu 1,

nebo v přítomnosti halogenidu kovu alkalické zeminy s malonátem obecného vzorce III.



5. Způsob výroby účinné látky obecného vzorce I prostředí

podle bodu 4, vyznačující se tím, že se derivát kyseliny aryloxyfenoxykarboxylové shora uvedeného obecného vzorce II, kterém ^{ve všech} R^1 , R^2 , n a X mají význam uvedený v bodu 1 a Y znamená atom halogenu, kyanoskupinu, alkoxykarbonyloxyskupinu nebo alkylkarbonyloxyskupinu s 1 až 4 atomy uhlíku v alkylové části, nechá reagovat s derivátem malonátu alkalického kovu nebo kovu alkalické zeminy shora uvedeného obecného vzorce III, ve kterém ^{ve všech} R^3 má význam uvedený v bodu 1, nebo v přítomnosti halogenidu kovu alkalické zeminy s malonátem shora uvedeného obecného vzorce III.



- 3 -

