

ČESkoslovenská  
Socialistická  
Republika  
(19)



# POPIS VYNÁLEZU K PATENTU

202066

(11)

(B2)

(51) Int. Cl<sup>3</sup>  
C 07 F 9/38  
A 61 K 31/66

/22/ Přihlášeno 20 05 77  
/21/ /PV 3353-77/  
/32//31//33/ Právo přednosti  
od 21 05 76 /21000/76/  
Velká Británie

(40) Zveřejněno 31 03 80

(45) Vydáno 15 03 83

ÚŘAD PRO VYNÁLEZY  
A OBJEVY

(72) Autor vynálezu DINGWALL JOHN GREY dr., BROOKLANDS, BAYLIS ERIC KEITH dr., OFFERTON  
a CAMPBELL COLIN DENNIS dr., BEITH /VELKÁ BRITÁNIE/

(73) Majitel patentu CIBA-GEIGY AG, BASILEJ /ŠVÝCARSKO/

## (54) Způsob přípravy alfa-aminofosforných kyselin

1

Tento vynález se týká způsobu přípravy derivátů alfa-aminofosforných kyselin, které jsou vhodné pro farmaceutické účely.

Způsobem podle vynálezu se připravují alfa-aminofosforné kyseliny obecného vzorce I



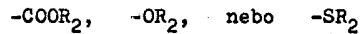
nebo odpovídající formy obojetného ionu, kde R a R<sub>1</sub> mají tentýž nebo odlišný význam a znamenají atom vodíku, atom deuteria nebo alkylovou skupinu s 1 až 6 atomy uhlíku, alkenylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku, alkinylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku, cykloalkylovou skupinu s 3 až 7 atomy uhlíku, arylovou skupinu s 6 až 10 atomy uhlíku nebo tříčlenný až sedmičlenný heterocyklický kruh obsahující alespoň jeden atom kyslíku, dusíku nebo síry substituovaný popřípadě jednou až třemi hydroxyskupinami nebo alkoxyskupinami s 1 až 3 atomy uhlíku a který může být vázán na aromatické jádro, arylealkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku v alkylové části a s 6 až 10 atomy uhlíku v arylové části, alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku, substituovanou tříčlenným až sedmičlenným heterocyklickým kruhem shora definovaným nebo R a R<sub>1</sub>, vytvářejí spolu polymethylenový řetězec se 2 až 7 atomy uhlíku, popří-

202066

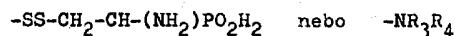
padě přerušený atomem kyslíku, dusíku nebo síry, a jejich solí s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, za podmínky, že R a R<sub>1</sub> neznamenají oba atom vodíku.

Výraz "nižší" uváděný popřípadě v souvislosti s organickými skupinami nebo sloučeninami znamená, že skupiny nebo sloučeniny mají 1 až 6 atomů uhlíku, s výhodou 1 až 3 atomy uhlíku.

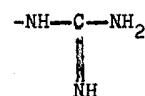
R a R<sub>1</sub>, ve významu nižších alkylových skupin, mohou být popřípadě substituovány jednou nebo dvěma skupinami vzorce



kde R<sub>2</sub> znamená atom vodíku nebo nižší alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku, skupinami vzorce

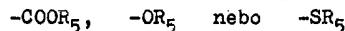


kde R<sub>3</sub> a R<sub>4</sub> jsou stejné nebo různé a znamenají atom vodíku, nižší alkylovou skupinu, nebo R<sub>3</sub> a R<sub>4</sub> tvoří spolu polymethylenový řetězec obsahující až 6 atomů uhlíku, který je popřípadě přerušen atomem kyslíku nebo dusíku. R a R<sub>1</sub> mohou být také popřípadě substituovány skupinami vzorce



nebo atomy halogenu.

Dále mohou být R a R<sub>1</sub> jakožto arylová skupina nebo jakožto heterocyklický kruh nebo arylové skupiny nebo heterocyklický kruh jako substituent nižšího alkylového zbytku substituovaný jedním až třemi atomy halogenu skupinou, vzorce



kde R<sub>5</sub> znamená atom vodíku nebo nižší alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku, methylenidioxyskupinami, skupinami vzorce



kde R<sub>3</sub> a R<sub>4</sub> mají tentýž nebo různý význam a znamenají atom vodíku, nižší alkylovou skupinu nebo R<sub>3</sub> a R<sub>4</sub> vytvářejí dohromady polymethylenový řetězec obsahující až 6 atomů uhlíku, který je popřípadě přerušen atomem kyslíku nebo dusíku nebo vytvářejí aryloxyskupinu popřípadě substituovanou hydroxylovou skupinou nebo atomem jodu.

V případě, kdy R nebo R<sub>1</sub> znamená nižší alkylovou skupinu, může to být skupina s 1 až 6 atomy uhlíku s přímým nebo rozvětveným řetězcem a může to být například skupina methylová, ethylová, n-propyllová, isopropyllová, n-butylová, isobutylová, sekundární butylová, terciární butylová, n-amyllová, isoamyllová nebo n-hexyllová skupina. Jestliže R<sub>2</sub> znamená nižší alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku, může to být alkylová skupina s přímým nebo rozvětveným řetězcem a může to být například skupina methylová, ethylová, n-propyllová nebo isopropyllová skupina.

Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená skupinu substituovanou atomem halogenu, může být halogenem atom bromu nebo jodu, avšak s výhodou atom fluoru nebo chloru.

Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená nižší alkenylovou skupinu, může to být alkenylová skupina s 2 až 6 atomy uhlíku s přímým nebo rozvětveným řetězcem a může to být například skupina vinylová, allylová, krotylová, methallylová, pentenylové nebo hexenylová skupina.

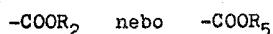
Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená nižší alkinylovou skupinu, může to být alkinylová skupina s přímým nebo rozvětveným řetězcem s 2 až 6 atomy uhlíku, například skupiny ethinylová, propinylová, butinylová, pentinylová nebo hexinylová skupina.

Jestliže R a R<sub>1</sub> znamená cykloalkylovou skupinu, může to být cykloalkylová skupina se 3 až 7 atomy uhlíku, jako je například skupina cyklopropylová, cyklobutylová, cyklopentylová, cyklohexylová nebo cykloheptylová skupina.

Jestliže R nebo R<sub>1</sub> nebo substituent nižší alkylové skupiny značí arylovou skupinu s 6 až 10 atomy uhlíku, může to být například skupina fenylová, tolylová, xylylová, ethylfenylová, propylfenylová, isopropylfenylová, butylfenylová, isobutylfenylová, sekundární butylfenylová, terciérní butylfenylová nebo naftylová skupina.

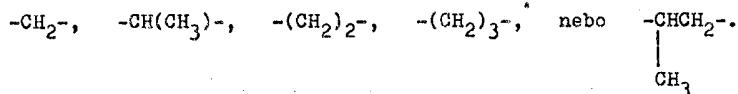
Jestliže R nebo R<sub>1</sub> nebo substituent nižší alkylové skupiny znamená heterocyklický kruh obsahující jeden nebo několik atomů kyslíku, dusíku nebo síry, může to být například kruh aziridinový, trimethylenoxidový, thiofenový, furanový, pyridinový, azepinový, isoxazolový, thiazolový, imidazolový, pyrimidinový, diazepinový, thiadiazolový, triazolový, triazinový, indolový nebo benzofuranový kruh.

Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená skupinu substituovanou skupinou obecného vzorce

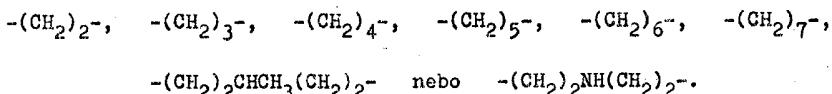


může být skupinou obecného vzorce  $-\text{COOR}_2$  nebo  $-\text{COOR}_5$  skupina hydroxykarbonylová, methoxykarbonylová, ethoxykarbonylová, propoxycarbonylová nebo isopropoxycarbonylová.

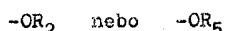
Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená nižší alkylovou skupinu substituovanou arylovou skupinou s 6 až 10 atomy uhlíku nebo tříčlenným až sedmičlenným heterocyklickým kruhem, může být touto skupinou alkylenová skupina s 1 až 3 atomy uhlíku s přímým nebo rozvětveným řetězcem, jako je například skupina vzorce



Jestliže R a R<sub>1</sub> vytvářejí dohromady polymethylenový řetězec, může to být řetězec vzorce například

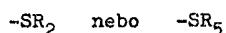


Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená skupinu substituovanou skupinou obecného vzorce



může být skupinou obecného vzorce  $-\text{OR}_2$  nebo  $-\text{OR}_5$  hydroxyskupina, methoxyskupina, ethoxyskupina, propoxyskupina nebo isopropoxyskupina.

Jestliže R nebo R<sub>1</sub> znamená skupinu substituovanou skupinou obecného vzorce



může být skupinou obecného vzorce  $-SR_2$  nebo  $-SR_3$  skupina thiolová, methylthioskupina, ethylthioskupina, propylthioskupina nebo isopropylthioskupina.

Jestliže R nebo  $R_1$  znamená skupinu substituovanou skupinou obecného vzorce



ve které znamená  $R_3$  a  $R_4$  nižší alkylovou skupinu, mohou mít tyto skupiny 1 až 3 atomy uhlíku a přímý nebo rozvětvený řetězec. Skupina obecného vzorce



zahrnuje různé shora uvedené významy a může to být například aminoskupina, methylaminoskupina, dimethylaminoskupina, ethylaminoskupina, diethylaminoskupina, propylaminoskupina, iso-propylaminoskupina, dipropylaminoskupina, diisopropylaminoskupina, morfolinová skupina nebo piperidinoskupina.

Jestliže R nebo  $R_1$  znamená skupinu substituovanou aryloxyskupinou s 6 až 8 atomy uhlíku, může být aryloxyskupinou fenoxykskupina, tolyloxykskupina, xylooxyskupina nebo dijodohydroxyfenoxykskupina.

Solemi sloučenin obecného vzorce I jsou s výhodou adiční soli s terapeuticky vhodnými anorganickými a organickými kyselinami a bázemi.

Sloučeniny, připravené způsobem podle vynálezu, mají hodnotné farmakologické vlastnosti, například jsou antimikrobiálními prostředky, které jsou účinné v nízkých koncentracích (0,8 až 50  $\mu\text{g}/\text{ml}$ ) při inhibici růstu in vitro patogenních bakterií, jako je například Escherichia coli, Enterobacter cloacae a jiná Enterobacteria, Pseudomonas aeruginosa a kvasinek, jako je například candida albicans a tropicalis. Inhibuje prokazatelně růst jak gram-negativních tak kvasinkových bakterií.

Nové sloučeniny jsou účinné také in vivo. Při dávce 15 až 100 mg/kg podané subkutánně nebo orálně například myši chrání 50 % živočichů ( $ED_{50}$ ) před smrtí způsobenou infekcí letální dávkou patogenních bakterií, například Klebsiella pneumoniae nebo Pseudomonas aeruginose.

Nové sloučeniny se mohou podávat chemoterapeuticky buď samotné, nebo v kombinaci s jinými antimikrobiálními látkami. Jinou hodnotnou vlastností sloučenin, připravených způsobem podle vynálezu, je jejich synergická antibakteriální aktivita s jinými antimikrobiálními prostředky, jako je například rifampicin, trimethoprim, D-cykloserin, fluor-D-alanin a amphotericin B.

Nové sloučeniny, připravené způsobem podle vynálezu, mají nízkou toxicitu pro savce a může se jich použít pro ošetřování nemocných zvířat, zvláště savců, jakožto antiseptických láttek a pro ochranu materiálů před mikrobiálním napadením.

Vynález se týká především způsobu přípravy sloučenin obecného vzorce I, ve kterých R a  $R_1$  znamená atom vodíku, deuteria, alkylovou skupinu s 1 až 6 atomy uhlíku, alkenylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku, alkinylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku nebo alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku, substituovanou arylovou skupinou s 6 až 10 atomy uhlíku nebo heterocyklickou skupinou již definovanou nebo jejich solí s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, s výhradou, že R a  $R_1$  mohou znamenat oba atom vodíku.

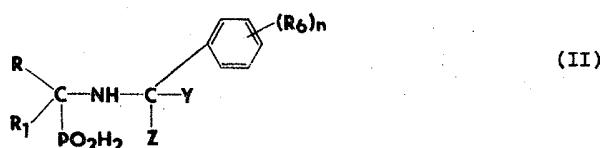
Obzvláště se vynález týká způsobu přípravy sloučenin obecného vzorce I, ve kterých R a  $R_1$  znamená atom vodíku, deuteria, skupinu methylovou, ethylovou, n-propylovou nebo isopropylovou, n-butylovou, isobutylovou, sekundární butylovou, terciární butylovou nebo benzyllovou

skupinu, popřípadě substituovanou jednou nebo třemi hydroxyskupinami nebo nižšími alkoxyskupinami s 1 až 3 atomy uhlíku, nebo jejich solí s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, s výhradou, že R a R<sub>1</sub> nemohou oba znamenat atom vodíku.

Zcela zvláště se vynález týká způsobu přípravy sloučenin obecného vzorce I, ve kterých R znamená methylovou, isopropylovou nebo p-hydroxyfenylovou skupinu a R<sub>1</sub> atom vodíku nebo methylovou skupinu nebo solí těchto sloučenin s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů.

Dále zcela zvláště se vynález týká způsobu přípravy sloučenin obecného vzorce I, ve kterých R znamená methylovou nebo isopropylovou skupinu a R<sub>1</sub> atom vodíku, nebo jejich solí s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů.

Sloučeniny obecného vzorce I se připravují tak, že se alfa-aminofosforná kyselina obecného vzorce II



kde

R a R<sub>1</sub> mají shora uvedený význam,

Y znamená atom vodíku nebo skupinu obecného vzorce III



a Z znamená atom vodíku, methylovou skupinu nebo skupinu obecného vzorce IV



kde R<sub>6</sub>, R<sub>7</sub> a R<sub>8</sub> mají tentýž nebo různý význam a znamenají atom halogenu jako například chloru, nebo bromu, alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku nebo alkoxyskupinu s 1 až 3 atomy uhlíku a n znamená 0, 1 nebo 2  
převede štěpením kyselinou na sůl sloučeniny obecného vzorce I.

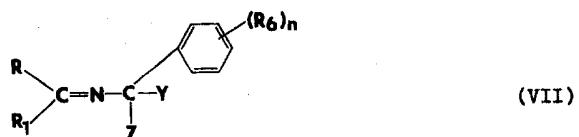
Pak se přítomná silná kyselina odstraní. Štěpení kyselinou se popřípadě může provádět v přítomnosti sloučeniny, která ochotně reaguje s karboniovými ionty.

Jakékoliv chránící skupiny R a R<sub>1</sub> se mohou odstranit ve kterémkoliv vhodném stupni před reakcí, v průběhu reakce nebo po reakci se silnou kyselinou.

S výhodou znamená n nulu, jestliže však představuje n 1 nebo 2, znamená  $R_6$ ,  $R_7$  a  $R_8$  s výhodou tutéž skupiny.

Jakožto příklady vhodných silných kyselin se uvádějí například halogenvodíkové kyseliny jako například kyselina bromovodíková, nebo karboxylové kyseliny jako například trifluoroctová a mrevenční. Získané sloučeniny mohou být připraveny ve volné formě, jestliže se použije způsobu běžných u aminokyselin, jako například způsobu používajícího ionexy nebo propylenoxidu.

Sloučeniny obecného vzorce II s výjimkou sloučenin, ve kterých znamená Z atom vodíku jsou nové a připraví se tak, že se nechají reagovat Schiffovy báze obecného vzorce VII

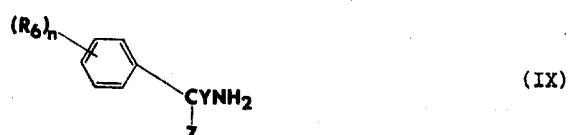


kde  $R$  a  $R_1$ ,  $Y$ ,  $Z$ ,  $R_6$  a  $n$  mají shora uvedený význam, s fosfornou kyselinou.

Schiffovy báze obecného vzorce VII se mohou připravit kondensací vhodného aldehydu nebo ketonu obecného vzorce VIII

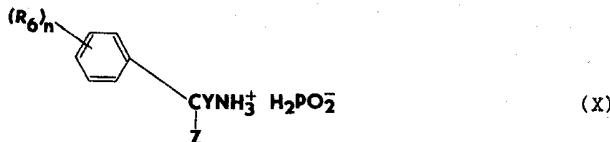


kde  $R$  a  $R_1$  mají shora uvedený význam, s aminem obecného vzorce IX



kde  $Y$ ,  $Z$ ,  $R_6$  a  $n$  mají shora uvedený význam.

Sloučeniny obecného vzorce II se mohou připravovat také tak, že se nechá reagovat vhodný aldehyd nebo keton obecného vzorce VIII s amoniovou solí kyseliny fosforné obecného vzorce X



kde Y, Z, R<sub>6</sub> a n mají shora uvedený význam.

Sloučeniny obecného vzorce X jsou nové a dosud nebyly popsány.

Podle podmínek přípravy a podle výchozích látek se získají konečné látky ve volné formě nebo ve formě solí s kyselinami nebo bázemi, které vynález rovněž zahrnuje. Tak se mohou například získat zásadité, neutrální nebo směsné soli, popřípadě také jejich hemihydráty, monohydráty, seskvihydráty nebo polyhydráty. Adiční soli s kyselinami nových sloučenin obecného vzorce I se mohou o sobě známými způsoby převádět na volné sloučeniny, například působením zásaditých prostředků, jako jsou alkálie nebo ionexy. Na druhé straně mohou získané volné báze s organickými nebo anorganickými kyselinami vytvářet soli. Pro přípravu adičních solí s kyselinami se používá zvláště kyselin, při jejichž použití se připraví farmaceuticky použitelné soli. Jako takové kyseliny se například uvádějí kyseliny halogenovodíkové, kyselina sírová, fosforečná, dusičná, alifatické, alicylické, aromatické nebo heterocyklické karboxylové nebo sulfonové kyseliny, jako je například kyselina mravenčí, octová, propionová, jantarová, glykolová, mléčná, jablečná, vinná, citrónová, askorbová, maleinová, hydroxymaleinová nebo pyrohroznová; kyselina fenylooctová, benzoová, p-aminobenzoová, anthranilová, p-hydroxybenzoová, salicylová nebo p-aminosalicylová, embonová, methansulfonová, ethansulfonová, hydroxyethansulfonová, ethylensulfonová kyselina; halogenbenzensulfonová, toluensulfonová, neftalensulfonová nebo sulfanilová kyselina; methionin, tryptofan, lysin nebo arginin. Obzvláště vhodnými, opticky aktivními solemi jsou D-forma a L-forma kyseliny vinné, di-o-tulylvinné, mléčné, mandlové nebo kafr-10-sulfonové kyseliny.

Získané volné sloučeniny obecného vzorce I mohou také vytvářet soli s bázemi, jako jsou hydroxidy, uhličitanы, hydrogenuhličitanы alkalických kovů, jako je například hydroxid lithný, sodný, draselný, uhličitan lithný, sodný, draselný nebo hydrogenuhličitan lithný, sodný, draselný nebo s hydroxidy, uhličitanы a hydrogenuhličitanы kovů alkalických zemin, jako je hydroxid, uhličitan nebo hydrogenuhličitan vápenatý, hořečnatý nebo také s popřípadě odpovídajícím způsobem substituovanými amoniovými nebo heterocyklickými bázemi. Obzvláště používanými opticky aktivními bázemi jsou D-forma a L-forma alfa-methylbenzylaminu, brucinu, efedrinu a cinchoninu.

Shora uvedených a dalších solí sloučenin obecného vzorce I, jako například pikrátů, se může také používat k čištění získaných volných zásad, přičemž se volné báze převádějí na sůl, která se oddělí a ze soli se pak izoluuje volná báze.

V důsledku úzkého vztahu sloučenin obecného vzorce I ve volné formě a ve formě jejich solí, se vždy při uvádění volné sloučeniny také podle významu zároveň myslí odpovídající sůl.

Podle významu R a R<sub>1</sub> mají sloučeniny připravené způsobem podle vynálezu alespoň jedno optické centrum.

Podle počtu asymetrických atomů uhlíku a volby výchozích látek a podmínek přípravy, získají se nové sloučeniny obecného vzorce I ve formě racemátových směsí, ve formě racemátů nebo ve formě optických antipodů.

Směsi racemátů se mohou na základě svých fyzikálně chemických rozdílů svých složek dělit o sobě známým způsobem na čisté racemáty například chromatografií a/nebo frakcionovou krystalizací.

Čisté racemáty se mohou dělit na diastereomery o sobě známými způsoby, například překrystalováním z opticky aktivního rozpouštědla, pomocí mikroorganismů nebo reakcí s opticky aktivní kyselinou nebo bází, která vytváří soli s racemickou sloučeninou a oddělením solí připravených tímto způsobem, například na základě jejich rozdílné rozpustnosti, a z diastereomerů se mohou antipody uvolnit působením vhodných činidel. Obzvláště obvyklými opticky aktivními kyselinami jsou například D-forma a L-forma kyseliny vinné, di-o-toluylvinné, máselné, mandlové, kafr-10-sulfonové nebo chinové kyseliny. S výhodou se izoluje účinnější z obou antipodů.

Způsobem podle vynálezu je však možno také připravit konečné produkty ve formě čistých racemátů, popřípadě optických antipodů, jestliže se použije výchozí látky, obsahující jeden nebo několik asymetrických atomů uhlíku ve formě čistého racemátu, popřípadě čistého optického antipodu.

Nových účinných látek nebo jejich farmaceuticky vhodných solí je možno používat entérně, jako orálně nebo rektálně, jakož také parenterálně.

Způsobem podle vynálezu se také mohou připravovat terapeutické přípravky obsahující antimikrobiálně aktivní množství sloučeniny obecného vzorce I nebo její adiční sůl s kyselinou a farmaceuticky vhodný pevný nosič nebo kapalné ředitlo.

Farmaceutické přípravky obsahují alespoň jednu sloučeninu obecného vzorce I jakožto aktivní látku spolu s běžnými farmaceuticky vhodnými nosiči. Typ použitého nosiče závisí ve velké míře na způsobu použití; pro vnější použití, například při desinfekci zdravé pokožky, desinfekci ran a při ošetření dermatos a onemocnění sliznic způsobených bakteriemi se používá zvláště mastí, prášků a tinktur. Mastový základ může být bezvodý, například se stává ze směsi vlnového tuku a měkkého parafinu, nebo může sestávat z vodných emulzí, ve kterých je aktivní složka suspendována. Vhodnými nosiči pro prášky jsou například rýžový škrob a jiné škroby; objemová hmotnost nosiče se může snížit popřípadě například přidáním vysoko disperzní křemičité kyseliny, nebo se může zvýšit přidáním mastku. Tinktura může obsahovat alespoň jednu aktivní složku obecného vzorce I ve vodném ethanolu, zvláště ve 45% a 75% ethanolu, do kterého se popřípadě může přidat 10 až 20 % glycerinu. Roztoků připravených z polyethylenglykolu a jiných běžných zprostředkovávů rozpouštění a také popřípadě z emulgátorů se může použít s obzvláštní výhodou při desinfekci zdravé pokožky. Obsah aktivní látky ve farmaceutických přípravech pro vnější použití je s výhodou 0,1 až 5 %.

Kloktadla nebo koncentráty pro jejich přípravu a tablety pro pomalé rozpouštění v ústech jsou vhodné pro desinfekci úst a hrtanu. Kloktadla se s výhodou připravují z alkoholických roztoků obsahujících 1 až 5 % aktivní látky, do které se může přidávat glycerin nebo chuťové přísady. Pevné dávkovací jednotky mají s výhodou poměrně vysoký obsah cukru nebo podobných látek a poměrně nízký obsah aktivních látek, například 0,2 až 20 % hmotnostních, jakož také běžné přísady, jako jsou pojídla a chuťové látky.

K desinfekci střev a k orálnímu ošetřování infekcí močového traktu přicházejí v úvahu zvláště pevné dávkovací jednotky, jako jsou tablety, dražé a kapsle, které obsahují s výhodou 10 až 90 % hmotnostních účinné látky obecného vzorce I, umožňující podat denní dávku 0,1 až 2,5 g pro dospělého a vhodnou sníženou dávku pro děti. Tablety a jádra dražé se připravují kombinováním sloučenin obecného vzorce I s pevnými, práškovitými nosiči, jako je laktosa, sacharosa, sorbit, kukuřičný škrob nebo amylopektin, deriváty celulózy nebo želatin, s výhodou za přísady kluzných látek, jako je stearát hořečnatý nebo vápenatý nebo polyethylenglykol vhodné molekulární hmotnosti. Jádra dražé se pak mohou povlékat, například koncentrovaným cukerným roztokem, který také může obsahovat arabskou gumu, mastek a/nebo

kysličník titaničitý, nebo se mohou povlékat laky rozpouštěnými v těkavých rozpouštědlech nebo ve směsích rozpouštědel. Do těchto povlaků se mohou přidávat barviva, například pro rozlišení dávek. Měkké želatinové kapsle a jiné uzavřené kapsle sestávají například ze směsi želatiny a glycerinu a mohou obsahovat například směsi sloučenin obecného vzorce I s polyethylenglykolem. Tvrdé želatinové kapsle obsahují například granuláty aktivní látky s pevným práškovým nosičem, jako je například laktosa, sacharosa, sorbitol, mannit, škroby (například bramborový, kukuřičný nebo amylopektin), deriváty celulózy, želatinu, stearát hořečnatý nebo kyselinu stearovou.

Ve všech formách podání mohou být sloučeniny obecného vzorce I obsaženy jakožto jediná účinná složka nebo mohou být kombinovány s jinými farmakologicky známými aktivními a zvláště antibakteriálně a/nebo antimykoticky nebo jinak antimikrobiálně aktivními látkami, například k rozšíření oboru použití. Mohou být například kombinovány s 5,7-dichlor-2-methyl-8-chinolinem nebo s jinými deriváty 8-chinolingu, se sulfamerazinem nebo se sulfafurazolem nebo s jinými deriváty sulfanilamidu, s chloramfenikolem nebo s tetracyklinem nebo s jinými antibiotiky, se 3,4',5-tribromsalicylanilidem nebo s jinými halogenovanými salicylanilidy, s halogenovanými karbanilidy, s halogenovanými benzoxazoly nebo benzoxazolony, s polychlorhydroxydifenylmethany, s halogendihydroxydifenylsulfidy, s 4,4'-dichlor-2-hydroxydifenyletherem nebo s 2,4,4'-trichlor-2-hydroxydifenyletherem nebo s jinými polyhalogenhydroxydifenylethery nebo s baktericidními kvarternními sloučeninami nebo s určitými deriváty dithiocarbamové kyseliny, jako tetramethylthiuramdisulfid nebo s nitrofurany. Může se také používat nosičů, které mají samy příznivé farmakologické působení, například síry jakožto práškového základu nebo stearátu zinečnatého jakožto složky mastového základu.

Sloučeniny obecného vzorce I se také mohou použít k ochraně organických materiálů citlivých k bakteriálnímu nebo jinému mikrobiálnímu napadení. Organickým materiálem může být přírodní nebo syntetický polymerní materiál, proteinové nebo glycidové látky nebo přírodní nebo syntetická vlákna nebo textilní materiály z nich vyrobené.

Následující příklady způsobu přípravy sloučenin obecného vzorce I podle vynálezu objasňují, nijak jej však neomezují. Teploty se uvádějí ve °C.

#### Příklad 1

(A) 14,4 g isobutyraldehydu se přidá do 36,6 g benzhydrylaminu ve 100 g suchého benzenu při teplotě místnosti za míchání. Zakalená směs se udržuje na teplotě zpětného toku za odlučování vody po dobu čtyř hodin. Po vychladnutí se roztok filtruje k odstranění malého množství pevného podílu a odpaří se, čímž se získá isobutylidenbenzhydryamin.

(B) Fosforná kyselina (100%, 15,8 g) rozpuštěná v absolutním ethanolu se přidá do míchaného roztoku 41,3 g isobutylidenbenzhydrylaminu v absolutním ethanolu. Dojde k exothermické reakci. Po jednohodinovém stání se reakční směs filtruje a bílá pevná látka se vysuší ve vakuum. Tak se získá DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 191 °C (za rozkladu).

(C) 25 dílků DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny se rychle míchá ve 100 g 60% roztoku bromovodíkové kyseliny po dobu 30 minut a pak se zahřívá na parní lázni po dobu 45 minut. Po ochlazení se olejovitý benzhydrylbromid pečlivě extrahuje etherem a vodná kyselá vrstva se odpaří do sucha. Polopevný zbytek se rozpustí ve 40 g ethanolu a přidá se do 10 g propylenoxidu. Filtrace se získá DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 198 až 198,5 °C (za rozkladu).

#### Příklad 2

(A) 19,8 g isobutyraldehydu a 62,2 g benzhydrylamoniumfosfornanu se rozpustí v 75 g ethanolu a směs se zahřívá pod zpětným chladičem po dobu tří hodin. Po ochlazení se směs filtruje, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 189 až 192 °C.

(B) 25 g DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny se míchá ve 100 g 60% bromovodíkové kyseliny po dobu 30 minut a pak se zahřívá na parní lázni po dobu 45 minut. Po ochlazení se olejovitý benzhydrylbromid pečlivě extrahuje etherem a vodná kyselá vrstva se odpaří do sucha. Polopevný zbytek se rozpustí ve 40 g ethanolu a přidá se 10 g propylenoxidu. Filtrace se získá DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 201 až 201,5 °C (za rozkladu).

#### Příklad 3

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití 2-methylbutyraldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá v kvantitativním výtěžku 2-methylbutyridenbenzhydrylamin.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití 2-methylbutyridenbenzhydrylaminu jakožto výchozí látky místo isobutyridenbenzhydrylaminu, čímž se získá benzhydrylamino-2-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 174 až 176 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití DL-1-benzhydrylamino-2-methylbutanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 203 °C (za rozkladu).

#### Příklad 4

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití 3-methylbutyraldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá 3-methylbutyridenbenzhydrylamin.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití 3-methylbutyridenbenzhydrylaminu jakožto výchozí látky místo isobutyridenbenzhydrylaminu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-3-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 220 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití DL-1-benzhydrylamino-3-methylbutanfosforné kyseliny jako výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-3-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 222 °C (za rozkladu).

#### Příklad 5

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití n-heptaldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá heptyridenbenzhydrylamin.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití heptyridenbenzhydrylaminu jako výchozí látky místo isobutyridenbenzhydrylaminu, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminoheptanfosforná kyselina o t. t. 201 až 203 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití DL-1-benzhydrylaminoheptanfosforné kyseliny jako výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-n-heptanfosforná kyselina o t. t. 208 až 210 °C (za rozkladu).

#### Příklad 6

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití benzaldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá benzylidenbenzhydrylamin o t. t. 99 až 101 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití benzylidenbenzhydrylaminu jako výchozí látky místo isobutyridenbenzhydrylaminu, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminofenylmethanfosforná kyselina o t. t. 202 až 204 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití DL-1-benzhydrylaminobenzylfosforné kyseliny jako výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-aminofenylmethanfosforná kyselina o t. t. 239 až 240 °C (za rozkladu).

## Příklad 7

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití p-chlorbenzaldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá p-chlorbenzylidenbenzhydrylamin o t. t. 83 až 84 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití p-chlorbenzylidenbenzhydrylamino jakožto výchozí látky místo isobutylidenbenzhydrylamino, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminono-p-chlorfenylmethanfosforná kyselina o t. t. 221 až 222 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití DL-1-benzhydrylaminono-p-chlorbenzylfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylaminono-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-p-chlorfenylmethanfosforná kyselina o t. t. 228 až 230 °C (za rozkladu).

## Příklad 8

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití acetonu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá methylethylenbenzhydrylamin.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití methylethylenbenzhydrylamino jakožto výchozí látky místo isobutylidenbenzhydrylamino, čímž se získá 1-benzhydrylaminono-1-methylethanfosforná kyselina o t. t. 207 až 210 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití 1-benzhydrylaminono-1-methylethanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylaminono-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá 1-amino-1-methylethanfosforná kyselina o t. t. 242 °C (za rozkladu).

## Příklad 9

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití cyklopentanonu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá cyklopentylidenbenzhydrylamin o t. t. 96 až 100 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití cyklopentylidenbenzhydrylamino jakožto výchozí látky místo isobutylidenbenzhydrylamino, čímž se získá 1-benzhydrylaminocyklopentanfosforná kyselina o t. t. 204 až 205 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití 1-benzhydrylaminocyklopentanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylaminono-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá 1-aminocyklopentanfosforná kyselina o t. t. 223 až 225 °C.

## Příklad 10

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1A za použití cyklohexanonu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá cyklohexylidenbenzhydrylamin o t. t. 71 až 72 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1B za použití cyklohexylidenbenzhydrylamino jakožto výchozí látky místo isobutylidenbenzhydrylamino, čímž se získá 1-benzhydrylaminocyklohexanfosforná kyselina o t. t. 194 až 196 °C.

(C) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 1C za použití 1-benzhydrylaminocyklohexanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylaminono-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá 1-aminocyklohexanfosforná kyselina o t. t. 228 až 229 °C (za rozkladu).

## Příklad 11

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 2A za použití n-butylaldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminobutanfosforná kyselina o t. t. 215 až 216 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2B za použití DL-1-benzhydrylaminobutanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-n-butanfosforná kyselina o t. t. 236 až 236,5 °C (za rozkladu).

#### Příklad 12

(A) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2A za použití valeraldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminopentanfosforná kyselina o t. t. 209 až 210 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2B za použití DL-1-benzhydrylaminopentanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-n-pantanfosforná kyselina o t. t. 230 až 232 °C (za rozkladu).

#### Příklad 13

(A) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2A za použití 2-methylbutyraldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-2-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 172 až 172,5 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2B za použití DL-1-benzhydrylamino-2-methylbutanfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 203 až 205 °C (za rozkladu).

#### Příklad 14

(A) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2A za použití 3-methylbutyraldehydu jakožto výchozí látky místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-3-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 242 až 245 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 2B za použití DL-1-benzhydrylamino-2-methylfosforné kyseliny jakožto výchozí látky místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-3-methylbutanfosforná kyselina o t. t. 222 až 223 °C (za rozkladu).

#### Příklad 15

0,5 g čerstvě destilovaného acetaldehydu se přidá do suspenze 2,5 g benzhydrylemoniumfosfornanu v 10 g dioxanu při teplotě místnosti a směs se míchá po dobu 15 minut. Směs se pak pomalu zahřívá na teplotu 50 °C, přičemž dochází k rozpouštění a bezprostředně se vytvoří vločková srazenina. Směs se nechá ochladit na teplotu místnosti za intenzivního míchání, oranžově žlutý pevný podíl se odfiltruje, promyje se dioxanem a etherem a nakonec malým množstvím studeného ethanolu, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminooethanfosforná kyselina o t. t. 220 až 221 °C.

7,2 g 1-benzhydrylaminoethanfosforné kyseliny se rychle míchá v 70 g 60% bromovodíkové kyseliny po dobu 30 minut a pak se zahřívá na parní lázni po dobu 45 minut. Po ochlazení se olejovitý benzhydrylbromid pečlivě extrahuje etherem a vodná kyselá vrstva se odpeří do sucha. Polopevný zbytek se rozpustí v 70 g ethanolu a přidá se 5 g propylenoxidu. Filtrací se získá DL-1-aminoethanfosforná kyselina o t. t. 223 až 224 °C.

#### Příklad 16

(A) 5,8 g čerstvě destilovaného 3-karbomethoxypropionaldehydu v 10 g dioxanu vysušeného sodíkem se přidává do suspenze 12,4 g benzhydrylemoniumfosfornanu v 60 g dioxanu vysušeného sodíkem při teplotě 100 °C v atmosféře dusíku v průběhu 15 minut. 40 g směsi vody a dioxanu se odstraní destilací v průběhu přidávání tak, aby teplota zůstávala 100 °C nebo aby byla vyšší. Vzniklý čirý roztok se ochladí a zředí se stejným objemem alkoholu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-3-karbomethoxypropanfosforná kyselina o t. t. 162 až 164 °C.

(B) 5 g D,L-1-benzhydrylamino-3-karbomethoxypropanfosforné kyseliny se rychle míchá v 50 g 60% bromovodíkové kyseliny při teplotě 80 °C po dobu čtyř hodin. Po ochlazení se olejovitý benzhydrylbromid extrahuje etherem a vodný podíl se odpaří k suchu. Pevný zbytek se rozpustí v 10 g ledové chladného methanolu a přidá se 5 dílů propylenoxidu, čímž se získá D,L-1-amino-3-karboxypropanfosforná kyselina o t. t. 162 °C.

Vzorek pevného zbytku podle odstavce (A) se zahřívá na teplotu zpětného toku s isopropanolem po dobu čtyř hodin. Po ochlazení se směs zpracovává propylenoxidem až do ukončení srážení, čímž se získá DL-1-amino-3-karboisopropoxypyropanfosforná kyselina o t. t. 156 °C.

#### Příklad 17

(A) 12 g čerstvě destilovaného fenylacetetaldehydu v 20 g dioxanu vysušeného sodíkem se přidává do suspenze 25 g benzhydrylamoniumfosfornanu ve 100 g dioxanu vysušeného sodíkem pod zpětným chladičem a v atmosféře dusíku, jak je popsáno v příkladu 16; odstraní se 60 g směsi dioxanu a vody. Přidá se 50 g alkoholu, čímž se získá D,L-1-benzhydrylamino-2-fenylethanfosforná kyselina o t. t. 208 °C.

(B) 5 g D,L-1-benzhydrylamino-2-fenylethanfosforné kyseliny se rozpustí v 50 g bromovodíkové kyseliny a zahřívá se po dobu 1 1/2 hodiny na teplotu 70 °C. Olejovitý benzhydrylbromid se extrahuje etherem a vodný zbytek se odpaří k suchu. Pevný zbytek se rozpustí v 45 dílech ethanolu a přidá se 1,5 dílů propylenoxidu, čímž se získá D,L-1-amino-2-fenylethanfosforná kyselina o t. t. 227 až 228 °C.

#### Příklad 18

(A) 10 g čerstvě destilovaného p-methoxyfenylacetetaldehydu v 20 g dioxanu vysušeného sodíkem se přidá do suspenze 17 g benzhydrylamoniumfosfornanu ve 100 g dioxanu vysušeného sodíkem pod zpětným chladičem v atmosféře dusíku, jak je popsáno v příkladu 16; odstraní se 70 gramů směsi dioxanu a vody. Přidá se 125 g alkoholu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-2-(4-methoxyfenyl)ethanfosforná kyselina o t. t. 199 až 200 °C.

(B) 6 g DL-1-benzhydrylamino-2-(4-methoxyfenyl)ethanfosforné kyseliny se rozpustí ve 40 g bromovodíkové kyseliny a zahřívá se po dobu dvou hodin na teplotu 90 °C. Olejovitý benzhydrylbromid se extrahuje etherem a vodný zbytek se odpaří k suchu. Pevný zbytek (3 g) se rozpustí v 15 g ethanolu a přidají se 3 g propylenoxidu. Při stání se získá DL-1-amino-2-(4-hydroxyfenyl)ethanfosforná kyselina o t. t. 235 °C.

#### Příklad 19

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 18 za použití čerstvě destilovaného 3,4-dimethoxyfenylacetetaldehydu místo p-methoxyfenylacetetaldehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-2-(3,4-dimethoxyfenyl)ethanfosforná o t. t. 205 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-2-(3,4-dihydroxyfenyl)ethanfosforná o t. t. 237 až 238 °C.

#### Příklad 20

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 18 za použití 3-methylthiopropionaldehydu místo p-methoxyfenylacetetaldehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-3-methylthiopropanfosforná o t. t. 207 až 208 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-3-methylthiopropanfosforná o t. t. 231 °C.

#### Příklad 21

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 18 za použití 3-methylbutan-2-onu místo p-methoxyfenylacetataldehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-1,2-dimethylpropanfosforná o t. t. 177 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-1,2-dimethylpropanfosforná o t. t. 211 °C.

## Příklad 22

Opakuje se způsob popsaný v příkladu 18 za použití 2,4-dichlorbenzaldehydu místo p-methoxyfenzylacetalddehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-1-(2,4-dichlorfenyl)methanfosforná o t. t. 204 až 205 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-1-(2,4-dichlorfenyl)methanfosforná o t. t. 244 °C.

## Příklad 23

Opakuje se způsob popsaný v příkladu 18 za použití hexahydrobenzaldehydu místo p-methoxyfenzylacetalddehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-1-cyklohexylmethanfosforná o t. t. 199 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-1-cyklohexylmethanfosforná o t. t. 225 °C.

## Příklad 24

Opakuje se způsob popsaný v příkladu 18 za použití 2-naftaldehydu místo p-methoxyfenzylacetalddehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-1-(2-naftyl)methanfosforná o t. t. 205 až 207 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-1-(2-naftyl)methanfosforná o t. t. 237 až 239 °C.

## Příklad 25

Opakuje se způsob popsaný v příkladu 18 za použití p-methylbenzaldehydu místo p-methoxyfenzylacetalddehydu, čímž se získá kyselina DL-1-benzhydrylamino-1-(4-methylfenyl)methanfosforná o t. t. 208 až 209 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a propylenoxidem, čímž se získá kyselina DL-1-amino-1-(4-methylfenyl)methanfosforná o t. t. 235 °C.

## Příklad 26

1 g DL-1-amino-2-methylpropanfosforné kyseliny se míchá s 1 g hydroxidu sodného v 15 g destilované vody až do rozpuštění. Směs se odpaří k suchu a zbytek se míchá s absolutním alkoholem. Pevná látka se odfiltruje a představuje sodnou sůl kyseliny DL-1-amino-2-methylpropanfosforné o t. t. 231 až 233 °C.

## Příklad 27

DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina se míchá s nadbytkem bromovodíkové kyseliny po dobu 15 minut. Směs se odpaří k suchu a zbytek se promyje acetonom. Pevnou odfiltrovanou látkou je hydrobromid DL-1-amino-2-methylpropanfosforné kyseliny o t. t. 134 až 136 °C (za rozkladu).

## Příklad 28

(A) 27,5 g DL-1-amino-2-methylpropanfosforné kyseliny ve 100 g vody se míchá až do rozpuštění. Hodnota pH roztoku se nastaví na 9,5 4-N roztokem hydroxidu sodného a směs se ochladí na teplotu 0 °C. Přidává se 34 g benzylchlorformátu po dobu jedné hodiny a směs se míchá po dobu 6 hodin za udržování hodnoty pH 9,0 až 9,5 periodickým přidáváním 4 N roztoku hydroxidu sodného. Směs se nechá ohřát na teplotu místnosti a pak se promyje etherem. Vodný podíl se pomalu přidá do směsi 120 g vody a 80 g koncentrované chlorovodíkové kyseliny a 400 g ledu. Získaná pevná látka se vysuší a překrystaluje ze systému ethylacetát-petrolether, čímž se získá kyselina DL-1-karbobenzyloxyamino-2-methylpropanfosforná o t. t. 108 až 111 °C.

(B) Do 34 g DL-1-karbobenzyloxyamino-2-methylpropanfosforné kyseliny v 500 g absolutního ethanolu se při teplotě zpětného toku přidá 15 g (+)-alfa-methylbenzyleminu v 75 g absolutního ethanolu. 22 g (+)-alfa-methylbenzyleminové soli 1-karbobenzyloxyamino-2-methylpropanfosforné kyseliny o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25}$ -9,5° a o t. t. 163 až 168 °C vykristaluje. Tento produkt se překrystalovává z absolutního ethanolu (1 g pevné látky na 15 g alkoholu) až do konstantní t. t. 169 °C a konstantní specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25}$ -16,4° (systém dimethylformamid-voda), 9:1.

(C) Alfa-methylbenzyleminová sůl (-)-1-karbobenzyloxyamino-2-methylpropanfosforné kyseliny o  $[\alpha]_D^{25}$ -16,4° se míchá s nadbytkem 45 % bromovodíku v kyselině octové při teplotě 0 °C

po dobu jedné hodiny. Přidává se polypropylenoxid až do začátku srážení. K dokonalému vysrážení se přidá ether. Získá se kyselina (-)-1-amino-2-methylpropanfosforná o t. t. 209 °C a specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} -3,6^\circ$  (1,5 % ve vodě).

#### Příklad 29

(A) Způsob popsáný v příkladu 28 A se opakuje a získá se DL-1-karbobenzylloxyamino-2-methylpropanfosforná kyselina.

(B) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 28 B. Matečný loun, získaný po filtrace alfa-methylbenzylaminové soli 1-karbobenzylloxyamino-1-methylpropanfosforné kyseliny o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} -9,5^\circ$  se odpaří do sucha, čímž se získá alfa-methylbenzylaminová sůl 1-karbobenzylloxyamino-2-methylpropanfosforné kyseliny o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} +8^\circ$  a o t. t. 144 až 155 °C. Tento produkt se míchá s nadbytkem zředěné chlorovodíkové kyseliny, čímž se získá 1-karbobenzylloxyamino-2-methylpropanfosforná kyselina o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} +19^\circ$ . Zpracuje se (-)-alfa-methylbenzylaminem ve stejném poměru jako podle příkladu 28 B, čímž se získá alfa-methylbenzylaminová sůl 1-karbobenzylloxyamino-2-methylpropanfosforné kyseliny o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} +13,8^\circ$  a t. t. 164 až 167 °C. Tento produkt se překrystalizuje z absolutního ethanolu (! g pevné látky na 15 g alkoholu) až do konstantní t. t. a konstantní specifické otáčivosti, a to do t. t. 169 °C a otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} +16,2^\circ$  (systém dimethylformamid-voda 9:1).

(C) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 28 C za použití alfa-methylbenzylaminové soli (+)-1-karbobenzylloxyamino-2-methylpropanfosforné kyseliny o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} +16,2^\circ$  místo (-)-isomeru, čímž se získá (+)-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina o specifické otáčivosti  $[\alpha]_D^{25} +3,5^\circ$  (1,5 % ve vodě) a o t. t. 209 °C.

#### Příklad 30

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 28 (odstavec A, B a C) za použití DL-1-aminoethanfosforné kyseliny místo DL-1-amino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá (-)-1-aminoethanfosforná kyselina o t. t. 236,5 až 237 °C (za rozkladu).

#### Příklad 31

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 29 (odstavec A, B a C) za použití DL-1-aminoethanfosforné kyseliny místo DL-1-amino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá (+)-1-aminoethanfosforná kyselina o t. t. 233,0 až 233,5 °C (za rozkladu).

#### Příklad 32

(A) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 1A za použití benzylaminu (32 g) místo benzhydrylaminu a isobutyraldehydu (22 g), čímž se získá isobutylidenbenzylamin.

(B) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 1B za použití isobutylidenbenzylaminu (49 g) místo isobutylidenbenzhydrylamINU, čímž se získá DL-1-benzylamino-2-methylfosforná kyselina o t. t. 220 °C.

(C) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 1C za použití DL-1-benzylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina, stejná jako podle příkladu 1C.

#### Příklad 33

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 1A, 1B a 1C za použití p,p'-dimethoxybenzhydrylamINU místo benzhydrylaminu, čímž se získá isobutyliden-p,p'-dimethoxybenzhydrylamin (viz 1A), DL-1-(p,p'-dimethoxybenzhydrylamoNO)-2-methylpropanfosforná kyselina (viz 1B) a DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina stejná jako podle příkladu 1C.

#### Příklad 34

Opakuje se způsob popsáný v příkladu 17 za použití p,p'-dimethoxybenzhydrylmoniumfos-

fornanu místo benzhydrylamoniumfosfornanu, čímž se získá DL-1-amino-2-fenylethanfosforná kyselina o t. t. 227 až 228 °C.

#### Příklad 35

(A) 7,2 g isobutyraldehydu v 15 g dioxanu vysušeného sodíkem se přidá do suspenze 25 g benzhydrylamoniumfosfornanu ve 150 g dioxanu vysušeného sodíkem za zpětného toku. Odstraní se 80 g dioxanu a 150 g alkoholu se přidá. Po ochlazení se směs filtruje, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 189 až 192 °C stejná jako podle příkladu 2A.

(B) 5 g DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, 5 g anisolu a 50 g trifluoroctové kyseliny se míchá při teplotě místnosti a pak se zahřívá pod zpětným chladičem po dobu 30 minut. Směs se ochladi a nalije se do 100 g vody. Vytvořená olejovitá vrstva se extrahuje etherem a vodná vrstva se odpaří k suchu. Vzniklá bílá pevná látka se míchá s ethanolem a odstraní se filtrace, čímž se získá DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 201 až 202 °C, stejná jako podle příkladu 2B.

#### Příklad 36

(A) Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 A za použití thiofen-2-aldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-(thien-2-yl)methanfosforná kyselina o t. t. 201 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-1-(2-thienyl)methanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-1-(thien-2-yl)methanfosforná kyselina o t. t. 229 až 230 °C.

#### Příklad 37

(A) Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 A za použití piperonal(3,4-methylendioxybenzaldehydu) místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-(3,4-methylendioxyfenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 194 až 195 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-1-(3,4-methylendioxyfenyl)methanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-1-(3,4-methylendioxyfenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 235 až 236 °C.

#### Příklad 38

(A) Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 A za použití 4-dimethylaminobenzaldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-(4-dimethylaminofenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 205 °C.

(B) Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-1-(4-dimethylaminofenyl)methanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-1-(4-dimethylaminofenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 223 až 224 °C.

#### Příklad 39

Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny a trifluoroctové kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 201 až 202 °C stejná jako podle příkladu 35 B.

#### Příklad 40

Opakuje se způsob popsany v příkladu 35 B za použití kyseliny mravenčí (99-100%) místo trifluoroctové kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-methylpropanfosforná kyselina o t. t. 201 až 202 °C, stejná jako podle příkladu 35 B.

## Příklad 4 1

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 A za použití 2,4-dihydroxybenzaldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-(2,4-dihydroxyfenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 250 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylemino-1-(2,4-dihydroxyfenyl)methanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-1-(2,4-dihydroxyfenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 260 °C (za rozklesu).

## Příklad 4 2

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 A za použití p-acetamidobenzaldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-(4-acetamidoenyl)methanfosforná kyselina o t. t. 196 až 200 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-1-(4-acetamidoenyl)methanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-1-(4-acetamidoenyl)methanfosforná kyselina. Zpracuje se zředěnou bromovodíkovou kyselinou při teplotě zpětného toku a pak propylenoxidem, čímž se získá DL-1-amino-1-(4-acetamidoenyl)methanfosforná kyselina.

## Příklad 4 3

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 A za použití pyridyl-3-aldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-pyrid-3-ylmethanfosforná kyselina o t. t. 129 až 132 °C.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-1-pyrid-3-ylmethanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá acidmonotrifluoracetát DL-1-amino-1-(pyrid-3-yl)methanfosforné kyseliny o t. t. 213 °C.

## Příklad 4 4

Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-2-(3,4-dimethoxyfenyl)ethanfosforné kyseliny (připravené způsobem podle příkladu 19), místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-(3,4-dimethoxyfenyl)ethanfosforná kyselina. Zpracuje se 60% bromovodíkem při teplotě 80 °C a pak propylenoxidem, čímž se získá DL-1-amino-2-(3,4-dihydroxyfenyl)ethanfosforná kyselina o t. t. 237 až 238 °C, stejná jako podle příkladu 19.

## Příklad 4 5

Opakuje se způsob popsaný v příkladu 18 za použití hexen-2-onu (allylacetonu) místo p-methoxyenylacetaldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-methylpent-4-enfosforná kyselina o t. t. 180 °C. Zpracuje se bromovodíkovou kyselinou a pak propylenoxidem, čímž se získá DL-1-amino-1-methyl-4-brompentanfosforná kyselina o t. t. 146 až 148 °C.

## Příklad 4 6

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 A za použití acetaldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylaminoethanfosforná kyselina, stejná jako podle příkladu 15.

(B) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydryleminoethanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-aminoethanfosforná kyselina stejná jako podle příkladu 15.

## Příklad 4 7

(A) Opakuje se způsob popsaný v příkladu 35 A za použití furfuraldehydu místo isobutyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-1-(fur-2-yl)methanfosforná kyselina o t. t. 193 °C.

(B) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-1-(fur-2-yl)-methanfosforné kyseliny místo DL-1-benzhydrylamino-2-methylpropanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-1-(fur-2-yl)methanfosforná kyselina o t. t. 221 °C.

#### Příklad 48

(A) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 35 A za použití benzyloxyacetaldehydu místo iso-butyraldehydu, čímž se získá DL-1-benzhydrylamino-2-benzyloxyethanfosforná kyselina o t. t. 208 až 211 °C.

(B) Opakuje se způsob popsáný v příkladu 35 B za použití DL-1-benzhydrylamino-2-benzyloxyethanfosforné kyseliny, čímž se získá DL-1-amino-2-hydroxyethanfosforná kyselina, o t. t. 210 °C (za rozkladu).

#### Příklad 49

250 g účinné látky se smísí s 550,0 g laktózy a 292,0 g bramborového škrobu, směs se zvlhčí alkoholickým roztokem 8 g želatiny a granuluje se sítěm. Po usušení se smísí s 60,0 g bramborového škrobu, 60,0 g mastku, 10 g stearátu hořečnatého a 20,0 g koloidního kysličníku křemičitého, směs se lisuje na 10 000 tablet o hmotnosti vždy 125 mg a s obsahem účinné látky 25 mg, které mají popřípadě dělicí rysku k jemnějšímu přizpůsobení dávkování.

#### Příklad 50

Ze 100,0 g účinné látky, 379,0 g laktózy a z alkoholického roztoku 6,0 g želatiny se připraví granulát, který se smísí po usušení s 10,0 g koloidního kysličníku křemičitého, se 40,0 g mastku, se 60,0 g bramborového škrobu a s 5,0 g stearátu hořečnatého a lisuje se na 10 000 jáder dražé. Tato jádra se pak povléknou koncentrovaným sirupem z 533,5 g krystalické sacharózy, 20,0 g šelaku, 75,0 g arabské gumy, 250,0 g mastku, 20 g koloidního kysličníku křemičitého a z 1,5 g barviva a usuší se. Získané dražé obsahuje 10 mg účinné látky a má hmotnost 150 mg.

#### Příklad 51

25,0 g účinné látky a 1975 g jemně třené hmoty pro čípky (např. kakaového másla) se důkladně promíší a pak se roztaví. Michá se do vzniku homogenní taveniny a z této homogenní taveniny se odlévá 1 000 čípků o hmotnosti 2,0 g. Každý obsahuje 25 mg účinné látky.

#### Příklad 52

Pro přípravu sirupu s 0,25 % účinné látky se rozpustí ve 3 litrech destilované vody 1,5 litru glycerinu, 42 g methylesteru p-hydroxybenzoové kyseliny, 18 g n-propylesteru p-hydroxybenzoové kyseliny a za mírného zehřívání 25,0 g účinné látky, přidají se 4 litry 7% sorbitového roztoku, 1 000 g krystalické sacharózy, 350 g glukózy a aromatická látka, například 250 g kapalné esence pomerančové kůry, nebo vždy 5 g přírodního citrónového aroma a 5 g směsi obou esencí; zfiltruje se získaný roztok a filtrát se doplní na 10 litrů destilovanou vodou.

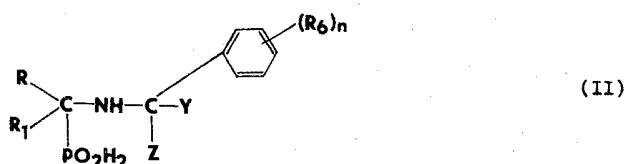
### PŘEDMĚT VÝNÁLEZU

#### 1. Způsob přípravy alfa-aminofosforných kyselin obecného vzorce I



nebo odpovídající formy obojetného ionu, kde R a R<sub>1</sub> mají tentýž nebo odlišný význam a zna-

nají atom vodíku, atom deuteria nebo alkylovou skupinu s 1 až 6 atomy uhlíku, alkenylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku, alkinylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku, cykloalkylovou skupinu s 3 až 7 atomy uhlíku, arylovou skupinu s 6 až 10 atomy uhlíku nebo tříčlenný až sedmičlenný heterocyklický kruh obsahující alespoň jeden atom kyslíku, dusíku nebo síry substituovaný popřípadě jednou až třemi hydroxyskupinami nebo alkoxykskupinami s 1 až 3 atomy uhlíku a který může být vázán na aromatické jádro, arylalkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku v alkylové části a s 6 až 10 atomy uhlíku v arylové části, alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku, substituovanou tříčlenným až sedmičlenným heterocyklickým kruhem shora definovaným nebo R a R<sub>1</sub>, vytvázejí spolu polymethylenový řetězec se 2 až 7 atomy uhlíku, popřípadě přerušený atomem kyslíku, dusíku nebo síry, a jejich solí s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, za podmínky, že R a R<sub>1</sub> neznamenají oba atom vodíku, vyznačený tím, že se alfa-aminofosforná kyselina obecného vzorce II



kde

R a R<sub>1</sub> mají shora uvedený význam,

Y znamená atom vodíku nebo skupinu obecného vzorce III



a Z znamená atom vodíku, methylovou skupinu nebo skupinu obecného vzorce IV



kde R<sub>6</sub>, R<sub>7</sub> a R<sub>8</sub> mají tentýž nebo různý význam a znamenají atom halogenu jako například chloru nebo bromu, alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku nebo alkoxykskupinu s 1 až 3 atomy uhlíku a n znamená 0, 1 nebo 2

převede štěpením kyselinou na sloučeninu obecného vzorce I a popřípadě se získaná směs racemátů dělí na čisté racemáty a/nebo se získané racemáty dělí na optické antipody a/nebo se získané soli převádějí na volné sloučeniny nebo na jiné soli nebo se získané volné sloučeniny převádějí na své soli.

2. Způsob podle bodu 1 vyznačený tím, že se sloučeniny obecného vzorce II štěpi kyselinou halogenovodíkovou nebo karboxylovou kyselinou.

3. Způsob podle bodu 1 vyznačený tím, že se sloučeniny obecného vzorce II štěpi kyselinou bromovodíkovou.

4. Způsob podle bodu 1 až 3 pro přípravu alfa-aminofosforných kyselin obecného vzorce I, kde R a R<sub>1</sub> znamená atom vodíku, deuteria, alkylovou skupinu s 1 až 6 atomy uhlíku, alkenylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku, alkinylovou skupinu s 2 až 6 atomy uhlíku nebo alkylovou skupinu s 1 až 3 atomy uhlíku substituovanou arylovou skupinou s 6 až 10 atomy uhlíku nebo heterocyklickou skupinou definovanou v bodě 1 nebo jejich solí s farmaceuticky vhodnými

kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, s výhradou, že R a R<sub>1</sub> nemohou oba znamenat atom vodíku, vyznačený tím, že se alfa-aminofosforná kyselina obecného vzorce II, kde R a R<sub>1</sub> má shora uvedený význam a Y, Z, R<sub>6</sub> a n mají význam uvedený v bodu 1, převede štěpením kyselinou na sloučeninu obecného vzorce I a popřípadě se získaná směs racemátů dělí na čisté racemáty a/nebo se získané racemáty dělí na optické antipody a/nebo se získané součásti převádějí na volné sloučeniny nebo na jiné soli nebo se získané volné sloučeniny převádějí na své soli.

5. Způsob podle bodu 1 až 3 pro přípravu alfa-aminofosforných kyselin obecného vzorce I, kde R a R<sub>1</sub> znamená atom vodíku, deuteria, skupinu methylovou, ethyllovou, n-propyllovou nebo isopropyllovou, n-butylovou, isobutylovou, sekundární butylovou, terciérní butylovou nebo benzyllovou skupinu, popřípadě substituovanou jednou nebo třemi hydroxyskupinami nebo alkoxy-skupinami s 1 až 3 atomy uhlíku, nebo jejich soli s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, s výhradou, že R a R<sub>1</sub> nemohou oba znamenat atom vodíku, vyznačený tím, že se alfa-aminofosforná kyselina obecného vzorce II, kde R a R<sub>1</sub> má shora uvedený význam a Y, Z, R<sub>6</sub> a n mají význam uvedený v bodu 1 převede štěpením kyselinou na sloučeninu obecného vzorce I a popřípadě se získaná směs racemátů dělí na čisté racemáty a/nebo se získané racemáty dělí na optické antipody a/nebo se získané soli převádějí na volné sloučeniny nebo na jiné soli nebo se získané volné sloučeniny převádějí na své soli.

6. Způsob podle bodu 1 až 3 pro přípravu alfa-aminofosforných kyselin obecného vzorce I, kde R znamená methylovou skupinu nebo isopropyllovou skupinu nebo p-hydroxyfenylovou skupinu a R<sub>1</sub> atom vodíku nebo methylovou skupinu nebo soli těchto sloučenin s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, vyznačený tím, že se alfa-aminofosforná kyselina obecného vzorce II, kde R a R<sub>1</sub> má shora uvedený význam a Y, Z, R<sub>6</sub> a n mají význam uvedený v bodu 1, převede štěpením kyselinou na sloučeninu obecného vzorce I a popřípadě se získaná směs racemátů dělí na čisté racemáty a/nebo se získané racemáty dělí na optické antipody a/nebo se získané soli převádějí na volné sloučeniny nebo na jiné soli nebo se získané volné sloučeniny převádějí na své soli.

7. Způsob podle bodu 1 až 3 pro přípravu alfa-aminofosforných kyselin obecného vzorce I, kde R znamená methylovou nebo isopropyllovou skupinu a R<sub>1</sub> atom vodíku nebo jejich soli s farmaceuticky vhodnými kyselinami nebo bázemi a jejich všech optických isomerů, vyznačený tím, že se alfa-aminofosforná kyselina obecného vzorce II, kde R a R<sub>1</sub> má shora uvedený význam a Y, Z, R<sub>6</sub> a n mají význam uvedený v bodu 1, převede štěpením kyselinou na sloučeninu obecného vzorce I a popřípadě se získaná směs racemátů dělí na čisté racemáty a/nebo se získané racemáty dělí na optické antipody a/nebo se získané soli převádějí na volné sloučeniny nebo na jiné soli nebo se získané volné sloučeniny převádějí na své soli.