

CESKOSLOVENSKÁ
SOCIALISTICKÁ
REPUBLIKA
(19)



OKRAD PRO VYNÁLEZY
A OBJEVY

POPIS VYNÁLEZU K PATENTU

199674

(11) (B2)

(51) Int. Cl.³
C 07 C 103/52

(22) Přihlášeno 05 05 77
(21) (PV 207-79)

(32) (31) (33) Právo přednosti od 11 05 76
(19327/76) Velká Británie

(40) Zveřejněno 31 10 79
(45) Vydáno 15 07 83

(72)
Autor vynálezu

DUTTA ANAND SWAROOP, FURR BARRINGTON JOHN ALBERT
a GILES MICHAEL BRIAN, MACCLESFIELD (Velká Británie)

(73)
Majitel patentu

IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED, LONDÝN (Velká Británie)

(54) Způsob výroby polypeptidů

1

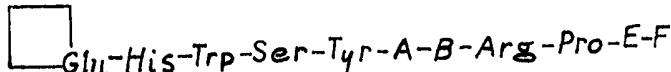
Vynález se týká způsobu výroby polypeptidů vykazujících vlastnosti agonistů luliberinu. Luliberin je mezinárodně přijatý triplánní název pro faktor uvolňující luteinizační hormon (LH-RF) (viz J. Biol. Chem., 1975, 250, 3215).

Je již známo (viz Dutta, Furr, Giles a Morley, Clinical Endocrinology, 1976, 5 Supplement, str. 291s—298s), že substitučním zavedením α -aza-aminokyselin do poloh 6 nebo 10 luliberinu se získají sloučeniny, které jsou méně účinné než základní molekula co do schopnosti uvolňovat luteinizační hormon

2

(LH) z hypofýzy. Nyní bylo zjištěno, že substituční zavedení azaglycinu do polohy 10 spojené se substitučním zavedením různých D- α -aminokyselin do polohy 6-luliberinu nebo substituční zavedení azaglycinu nebo azalaninu do polohy 6 luliberinu spojené s nahradou terminálního glycinamu v luliberinu ethylaminoskupinou vede ke sloučeninám, které jsou účinnější než luliberin z hlediska jejich schopnosti uvolňovat luteinizační hormon.

V souhlase s tím popisuje vynález způsob výroby polypeptidů obecného vzorce I



(I)

ve kterém

A znamená D-Tyr, D-Tyr(Me), D-Ser,
D-Ser(Bu^t), D-Phe, D-Ala nebo D-Trp,
B představuje Leu nebo MeLeu,
E znamená Azgly a
F představuje aminoskupinu, nebo
A znamená Azgly nebo Azala,
B představuje Leu,
E je přímá vazba a
F znamená ethylaminoskupinu

a jejich farmaceuticky nebo veterinárně upotřebitelných adičních solí s kyselinami.

Ve shora uvedeném obecném vzorci I a v celém textu jsou zbytky aminokyselin označovány svými standardními zkratkami (viz Pure and Applied Chemistry, 1974, 40, 317 až 331). Zbytkem α -aza-aminokyseliny je takový zbytek, v němž α -CH-skupina aminokyseliny je nahrazena dusíkem. Zkratka α -aza-aminokyseliny se odvozuje od zkratky odpovídající aminokyselinu zařazením prefixu

„Az“. Tak tedy Azgly představuje azaglycin a Azala znamená azalanin. V případech, kde není uvedena konfigurace příslušné aminokyseliny, má tato aminokyselina (s výjimkou α -aza-aminokyselin, které v sousedství karboxylové skupiny neobsahují žádné centrum asymetrie) přírodní α -konfiguraci. Rovněž zkratky Me a Bu^t jsou v daném oboru běžné a standardně používané apředstavují methylovou resp. terc.butyllovou skupinu.

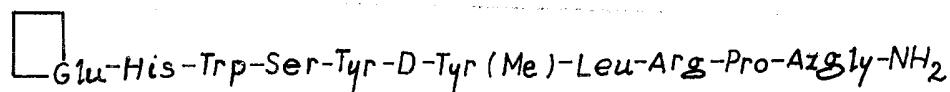
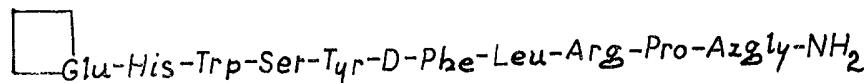
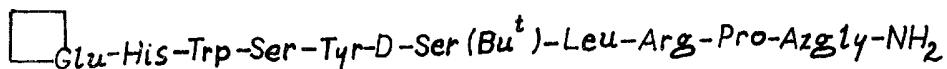
Zvlášť vhodnými skupinami sloučenin vyráběných způsobem podle vynálezu jsou:

látky shora uvedeného obecného vzorce I, ve kterém

A znamená D-Tyr, D-Tyr(Me), D-Ser, D-Ser(Bu^t), D-Phe, D-Ala nebo D-Trp,
B představuje Leu nebo MeLeu,
E znamená Azgly a
F představuje aminoskupinu;

látky shora uvedeného obecného vzorce I, ve kterém

A znamená Azgly nebo Azala,



Vhodnými farmaceuticky nebo veterinárně upotřebitelnými adičními solemi sloučenin vyráběných způsobem podle vynálezu s kyselinami jsou například hydrochloridy, fosfáty, citrátové nebo acetáty.

Způsob podle vynálezu spočívá v odštěpení jedné nebo několika běžných chránících skupin peptidů z příslušného chráněného polypeptidu, za vzniku sloučeniny obecného vzorce I.

Při práci způsobem podle vynálezu může výchozí materiál obsahovat tolik chránících skupin, kolik nese zbytků potřebujících chránení, jako například některé nebo všechny zbytky vyskytující se v produkту jako volné hydroxylové skupiny nebo bazické imino-skupiny.

Chránícími skupinami používanými při práci způsobem podle vynálezu mohou být příslušné skupiny popsané ve standardních učebnicích chemie peptidů, jako jsou například M. Bodansky a M. A. Ondetti, „Peptide Synthesis“, Interscience, New York, 1966, kapitola IV; F. M. Finn a K. Hofmann, „The Proteins“, sv. II, redaktoři H. Neurath a R. L. Hill, Academic Press Inc., New York, 1976,

B představuje Leu,
E znamená přímou vazbu a
F představuje ethylaminoskupinu;

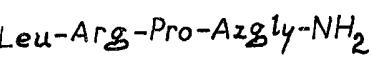
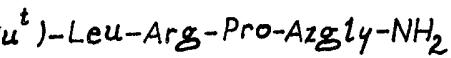
látky shora uvedeného obecného vzorce I, ve kterém

A znamená D-Tyr(Me), D-Ser, D-Ser(Bu^t), D-Phe, D-Ala nebo D-Trp,
B představuje Leu nebo MeLeu,
E znamená Azgly a
F představuje aminoskupinu.

Výhodnou skupinu sloučenin vyráběných způsobem podle vynálezu tvoří látky shora uvedeného obecného vzorce I, ve kterém

A znamená D-Tyr(Me), D-Ser(Bu^t) nebo D-Phe,
B představuje Leu nebo MeLeu,
E znamená Azgly a
F představuje aminoskupinu.

Tři výhodné sloučeniny vyráběné způsobem podle vynálezu mají následující struktury:



str. 106, „Amino-acids, Peptides and Proteins“ (Specialist Periodical Reports), The Chemical Society, London, sv. 1 až 8. Ve shora uvedených publikacích jsou rovněž popsány různé metody odštěpování chránících skupin.

Zvlášť vhodnou chránící skupinou imino-skupiny je benzyloxykarbonylová skupina a zvlášť vhodnou chránící skupinou hydroxylové skupiny je skupina benzylová. Obě tyto chránící skupiny je možno snadno odštěpit hydroxenolýzou, například v přítomnosti palladia na uhlí jako katalyzátoru.

Další vzlášť vhodnou chránící skupinou imino-skupiny je terc.butoxykarbonylová skupina a další zvlášť vhodnou chránící skupinou hydroxylové skupiny je skupina terc.butyllová. Obě tyto skupiny je možno snadno odštěpit působením kyseliny, jako chlorovodíku nebo trifluorooctové kyseliny.

Další zvlášť vhodnou chránící skupinou imino-skupiny je benzyloxykarbonylová nebo terc.butoxykarbonylová skupina a zvlášť vhodnou chránící skupinou hydroxylové skupiny skupina terc.butyllová. Tyto chránící

skupiny lze snadno odštěpit působením bromovodíku v kyselině octové.

Výchozí materiály pro práci způsobem podle vynálezu je možno připravit ze známých sloučenin standardními kondenzačními reakcemi z chemie peptidů, standardním zaváděním chránících skupin, známých z chemie peptidů a standardním odštěpováním chránících skupin, známých z chemie peptidů. Tyto reakce jsou popsány například v níže uvedených příkladech 1 a 2.

Jak již bylo uvedeno výše, vykazují sloučeniny, které je možno vyrobit způsobem podle vynálezu vlastnosti agonistů luliberinu, tj. napodobují působení luliberinu. Luliberin je přírodní hormon vylučovaný hypothalamem, který působí na hypofýzu tak, že hypofýza uvolňuje luteinizační hormon (LH) a folikulostimulační hormon (FSH). Tyto dva hormony hypofýzy řídí reprodukční procesy, přičemž posledně jmenovaný, folikulostimulační hormon, působí na vaječníky v tom smyslu, že napomáhá zrání folikulů, a prvně zmíněný, luteinizační hormon, vyvolává ovulaci. Sloučeniny obecného vzorce I jsou neočekávatelně účinnější než luliberin pokud jde o schopnost uvolňovat luteinizační hormon, a jsou proto užitečné pro řízení a/nebo zlepšování reprodukce u živočichů. Zmíněné sloučeniny jsou zejména užitečné pro množení velkých domácích zvířat během anoestru a při všech typech umělé inseminace k přesnějšímu řízení doby ovulace. Sloučeniny podle vynálezu mohou být rovněž používány k zlepšení infertility u mužů a žen.

Agonistické vlastnosti popisovaných sloučenin vůči luliberinu je možno prokázat například jejich schopností vyvolat ovulaci u krys s konstantním esterem, sterilizovaných androgenem, nebo jejich schopností uvolňovat luteinizační hormon a folikulostimulační hormon, měřeno dvojitou radioimunologickou zkouškou na protitělky v krevní plasmě nedospělých krysích samců nebo v krevní plasmě anestrálních nebo diestrálních ovcí.

Shora zmíněný test na krysách sterilizovaných androgenem se provádí následovně:

Androgenem sterilizované krysy samice, připravené podáním 100 µg testosterone-propionátu krysám ve třetím, čtvrtém a pátém dni věku, mají trvalý estrus, jak je možno prokázat vaginálními výtěry a přítomností četných preovulačních folikulů ve vaječnících. Aplikace luliberinu a jeho aktivních analogů způsobí uvolnění ovulační dávky luteinizačního hormonu a folikulostimulačního hormonu, což je možno prokázat přítomností vajíček ve vejcovodech a čerstvých žlutých tělisek ve vaječnících.

Všechny sloučeniny jmenované v tomto textu jsou účinnější než luliberin co do jejich schopnosti vyvolávat ovulaci u krys s konstantním esterem a mimoto nevykazují žádné známky toxicity při podání v dávce nejméně čtyřnásobně vyšší než je jejich mi-

nimální účinná dávka. Zejména pak výhodné sloučeniny podle vynálezu, což jsou látky uvedené v příkladech 6, 8 a 9, jsou zhruba stokrát účinnější než luliberin a nemají žádné toxické účinky při podání v dávce stonásobně vyšší než je jejich minimální účinná dávka. Sloučeniny vyrobené způsobem podle vynálezu je možno používat ve formě farmaceutických nebo veterinárních prostředků obsahujících jako účinnou látku sloučeninu vyrobenou způsobem podle vynálezu, v kombinaci s farmaceuticky nebo veterinárně upotřebitelným ředitlem nebo nosičem.

Tento prostředek může být například ve formě vhodné k orální nebo perlinguální aplikaci, například ve formě tablety, kapsle, roztoku či suspenze, k nasální aplikaci, například ve formě šupacího prášku, nosního spreje nebo nosních kapek, k vaginální nebo rektální aplikaci, například ve formě čípků, nebo k parenterální aplikaci, například ve formě sterilního injekčního roztoku nebo suspenze.

Obecně je možno shora uvedené prostředky připravovat obvyklým způsobem za použití běžných pomocných látek, v případě prostředků k orální aplikaci však může být výhodné opatřit prostředek povlakem chránícím polypeptidickou účinnou komponentu před účinkem enzymů v žaludku.

Popisované prostředky mohou kromě polypeptidu vyrobeného způsobem podle vynálezu obsahovat ještě jedno nebo několik známých léčiv vybraných ze skupiny zahrnující prostaglandinové deriváty, například prostaglandin F_{2α}, cloprostenol nebo fluprostenol, a další léčiva, jako clomiphene nebo tamoxifen.

Výhodným prostředkem je preparát k orálnímu podání v jednotkové dávkovací formě, například tableta, kapsle, kapky nebo bolus, obsahující v každé jednotkové dávce od 2,5 do 500 mg, s výhodou od 10 do 100 mg, polypeptidu, nebo preparát vhodný k parenterálnímu podání, obsahující od 5 µg do 1 mg polypeptidu na 1 ml roztoku, s výhodou od 10 µg do 100 µg polypeptidu na 1 ml roztoku.

Prostředek k parenterálnímu podání je s výhodou roztok v isotonickém solném nebo isotonickém dextrózovém roztoku, popřípadě pufrovaný na pH 5 až 9. Prostředek k parenterálnímu podání může být alternativně ve formě, z níž se účinná látka postupně pomalu uvolňuje, v kterémžto případě je množství polypeptidu na jednotkovou dávku obecně vyšší než při použití běžných injekčních preparátů. Výhodný prostředek k parenterálnímu podání s pomalým uvolňováním účinné látky obsahuje v jednotkové dávce od 100 µg do 1,00 mg polypeptidu.

Popisované prostředky se normálně aplikují tak, aby při orálním podání činila denní dávka od 50 µg/kg do 20 mg/kg a denní dávka při parenterálním podání, například

intravenózní, subkutánní či intramuskulární injekcí nebo infusi, se pohybovala od 0,2 $\mu\text{g}/\text{kg}$ do 100 $\mu\text{g}/\text{kg}$. U lidí odpovídá toto dávkování celkové denní dávce od 3,5 mg do 1,4 g při orálním podání a celkové denní dávce od 14 μg do 7 mg při podání parenterálním. Při aplikaci prostřednictvím sliznic se dávky pohybují mezi výše zmíněnými dávkami pro orální a parenterální podání.

Vynález ilustrují následující příklady provedení, jimiž se však rozsah vynálezu v žádném směru neomezuje.

V příkladech uváděné hodnoty R_f se týkají vzestupné chromatografie na tenké vrstvě silikagelu. Rozpouštědlovými systémy používanými při této chromatografii jsou systémy

1-butanol - kyselina octová - voda (4:1:5 objem/objem) (R_fA),

1-butanol - kyselina octová - voda - pyridin (15:3:12:10 objem/objem) (R_fB),

2-butanol-3% (hmotnost/objem) vodný roztok hydroxidu amonného (3:1 objem/objem) (R_fC),

acetonitril - voda (3:1 objem/objem) (R_fD),

aceton - chloroform (1:1 objem/objem) (R_fE),

chloroform - ethanol (1:4 objem/objem) (R_fF),

cyklohexan - ethylacetát (1:1 objem/objem) (R_fG),

cyklohexan - ethylacetát - methanol (1:1:1 objem/objem) (R_fH),

chloroform - methanol - voda (11:8:2 objem/objem) (R_fK),

chloroform - methanol (19:1 objem/objem) (R_fP),

a chloroform - methanol (9:1 objem/objem) (R_fQ).

Ve všech případech se chromatografické desky zkoumají v ultrafialovém světle a detekují se fluorescaminem, ninhydrinem a chlor-škrob-jodovým činidlem. Pokud není uvedeno jinak, znamená uvedení symbolu R_f , že při těchto postupech byla detekována pouze jediná skvrna.

Kyselé hydrolyzaty všech produktů v příkladech se získávají zářevem peptidu nebo chráněného peptidu s 6 N kyselinou chlorovodíkovou obsahující 1 % hmotnost/objem) fenolu v zatavené evakuované ampuli na teplotu 100 °C po dobu 16 hodin. Složení aminokyselin v každém hydrolyzátu se stanovuje ze pomoci analyzátoru aminokyselin (LoCarte) a ve všech případech je v souladu s očekávaným složením.

Výraz „zpracuje se obvyklým způsobem“, používaný v příkladech, znamená, že po reakci se všechny pevné podíly odfiltrují, filtrát se odpaří k suchu při teplotě pod 40 °C, zbytek se rozpustí v ethylacetátu, roztok se promyje 20% roztokem kyseliny citrónové, vodou, nasyceným roztokem hydrogenuhlíčitanu sodného a znova vodou, vysuší se bezvodým síranem sodným a ethylacetát se odpaří ve vakuu, čímž se získá žádaná sloučenina.

Příklad 1 a 2

Syntéza L-pyroglutamyl-L-histidyl-L-tryptofyl-L-seryl-L-tyrosyl-A-B-L-arginyl-L-proyl-azaglycinamuď

Obecný postup (o) schémata 1 a 2)

50 mg chráněného dekapeptidického derivátu [obsahujícího Ser(Bu^t) v poloze 6 nebo Tyr(Bu^t) v poloze 5] se rozpustí v 5 ml 90% (objem/objem) vodné kyseliny trifluoroctové, přidají se 3 kapky β -merkaptoethanolu a roztok se nechá 45 minut stát při teplotě místnosti. Rozpouštědlo se odpaří ve vakuu a zbytek se lyofilizuje jednou z vody a dvakrát z terc.butanolu. Výtěžek činí 90 až 100 %.

Sloučeniny podle vynálezu, připravené tímto způsobem, jsou uvedeny v příkladech 1 a 2, shrnutých do následující tabulky:

Tabulka

Příklad A číslo	B	E	F	Postup	Výtě- žek (%)	Papírová elektroforéza R _f A R _f (vztaženo na luliberin)		
						pH 2,1	pH 6,5	
1	D-Ser	Leu	\argly	NH ₂	o	95	0,94	0,96
2	D-Phe	MeLeu	\argly	NH ₂	o	46	0,84	0,87

Výchozí látky pro použití ve shora uvedeném postupu je možno připravit podle následujících schémat 1 a 2 [postup (o)].

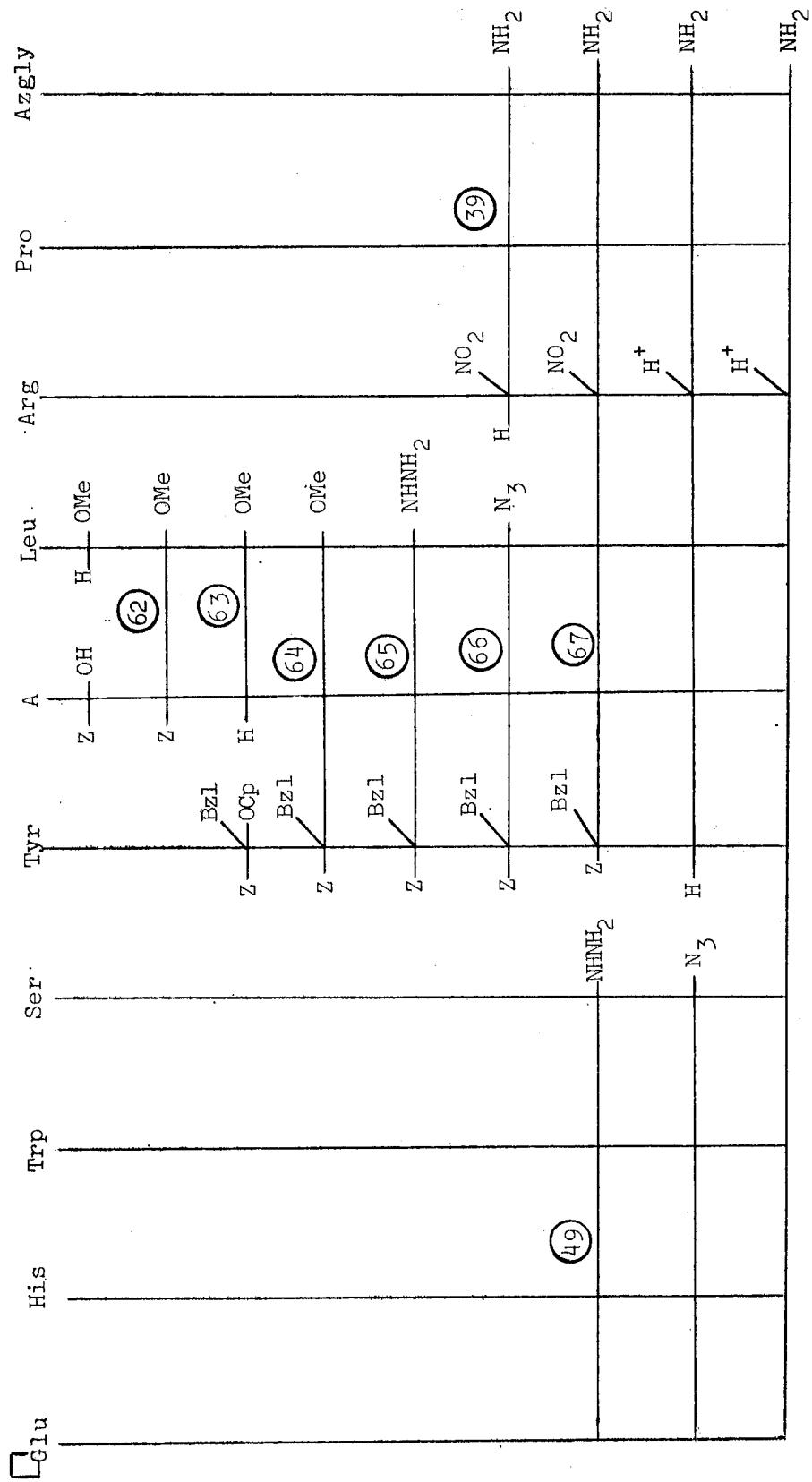
V těchto schématech se používají následující zkratky:

OC_p = 2,4,5-trichlorfenylester

Bzl = benzyl
Z = benzyloxykarbonyl
Boc = terc.butoxykarbonyl
DMF = dimethylformamid

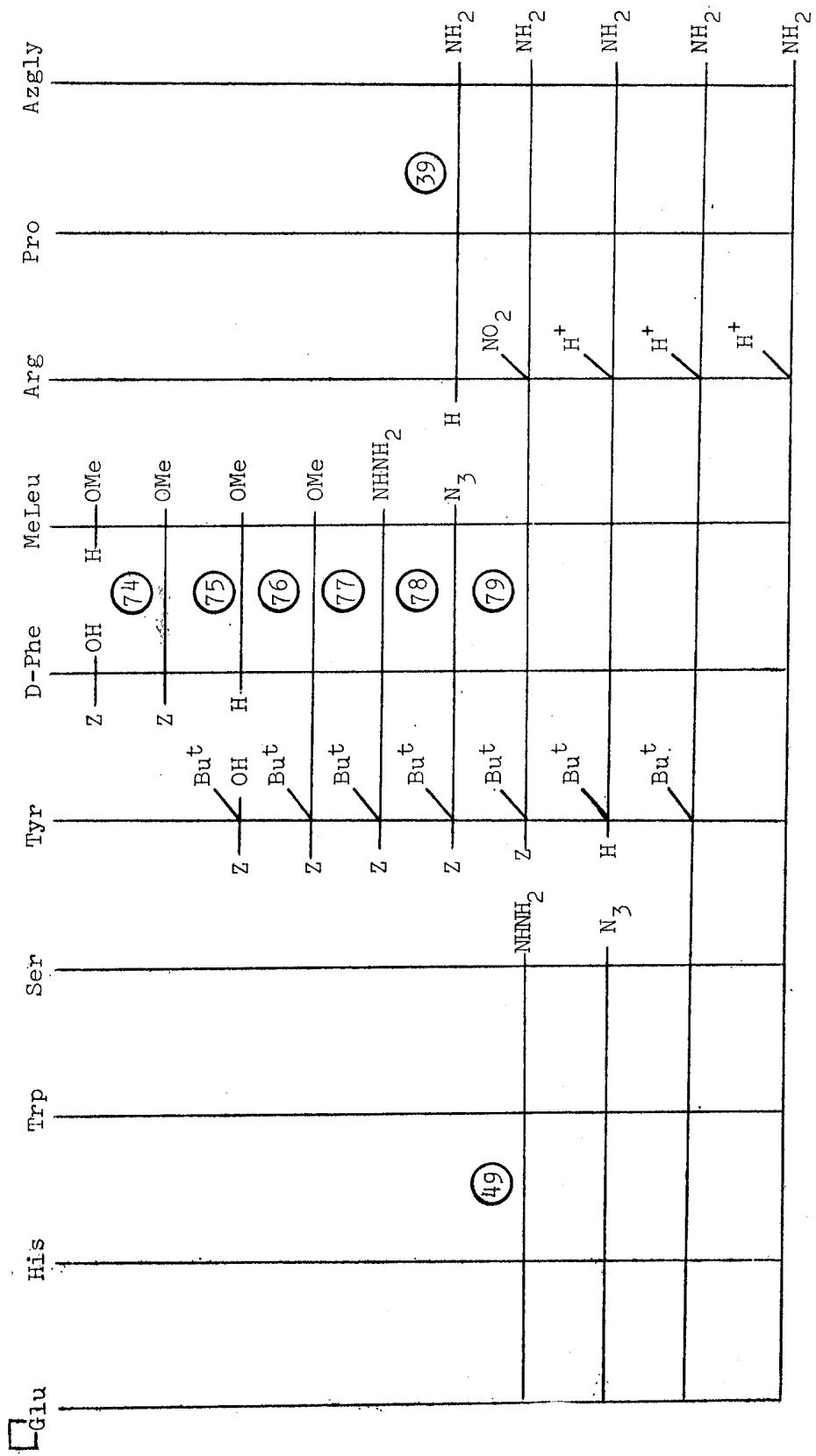
Čísla v kroužcích označují příslušné reakční stupně popsané dále.

Scheme 1



A = D-Ser(Bu^t)

S c h e m a 2



Stupeň 4

N-terc.butoxykarbonylderivát se rozpustí v ethylacetátu a nechá se 1 hodinu reagovat při teplotě místonosti s 3 N chlorovodíkem v ethylacetátu (4 ekvivalenty).

Stupeň 39

Pracuje stejně jako u postupu

4

Stupeň 49

5,4 mmol methylesteru L-pyroglutamyl-L-histidyl-L-tryptofyl-L-serinu se rozpustí v 70 mililitrech dimethylformamidu a roztok se nechá 4 hodiny reagovat se 100 mmol hydrazinhydrátu. Dimethylformamid se odpaří ve vakuu, zbytek se trituruje s ethanolem, produkt se shromáždí, promyje se ethanolem a etherem, a vysuší se. Získá se produkt o teplotě tání 184 až 189 °C. Výtěžek činí 88,2 procenta;

$R_f A = 0,18$,
 $R_f B = 0,55$,
 $R_f C = 0,39$,
 $R_f D = 0,27$,
 $R_f K = 0,58$.

Stupeň 56 [A=D-Tyr(Me)]

Roztok 3,17 g (9,64 mmol) Z-D-Tyr(Me)-OH, 1,92 g (10,6 mmol) H-Leu-OH.HCl, 2,6 gramu (19,2 mmol) 1-hydroxybenzotriazolu a 1,6 ml (11 mmol) triethylaminu ve 30 ml dimethylformamidu se ochladí na 0 °C a přidá se k němu 2,29 g (11,1 N,N'-dicyklohexylkarbodiimidu. Reakční směs se přes noc míchá při teplotě 4 °C, načež se obvyklým způsobem zpracuje. Po překrystalování z horšího cyklohexanu se získá chráněný dipeptidický derivát ve výtěžku 1,41 g (95,2 %);

$R_f D = 0,83$,
 $R_f E = 0,69$,
 $R_f P = 0,72$,
 $R_f Q = 0,76$.

Stupeň 59 [A=D-Tyr(Me)]

K roztoku 4,59 g (6,4 mmol) Z-Tyr(Bzl)-D-Tyr(Me)-Leu-OMe ve 25 ml dimethylformamidu a 50 ml methanolu se přidá 12,9 mmol hydrazinhydrátu a směs se nechá přes noc stát při teplotě místonosti. Methanol se odpaří ve vakuu, produkt se vysráží vodou, shromáždí se, promyje se vodou a vysuší se. Teplota tání činí 212 až 213 °C,

$R_f E = 0,49$,
 $R_f F = 0,66$,
 $R_f H = 0,69$,
 $R_f Q = 0,70$.

Stupeň 60 a 61 [A=D-Tyr(Me)]

3,54 g (5,0 mmol) hydrazidu ze stupně 59

se rozpustí v 10 ml dimethylformamidu, roztok se za míchání ochladí na -20 stupňů Celsia a přidá se k němu nejprve 3,38 mililitrů (20 mmol) 5,9 M chlorovodíku v dioxanu a pak 0,6 ml (5,25 mmol) terc.butylnitritu. Po 2 minutách se přidá předem ochlazený roztok 2,04 g (5 mmol) H-Arg-(NO₂)-Pro-Azgly-NH₂.HCl a 3,55 ml triethylaminu (25 mmol) v 10 ml dimethylformamidu a v míchání se pokračuje přes noc při teplotě 4 °C. Reakční směr se obvyklým způsobem zpracuje a surový produkt se vyčistí chromatografií na sloupci silikagelu za použití chloroformu, 5% (objem/objem) methanolu v chloroformu a 10% (objem/objem) methanolu v chloroformu jako elučních činidel. Výtěžek produktu činí 3,72 g (70,9 procenta);

$R_f A = 0,64$,
 $R_f B = 0,72$,
 $R_f C = 0,55$,
 $R_f D = 0,66$,
 $R_f F = 0,40$,
 $R_f H = 0,52$.

Stupeň 62 [A=D-Ser(Bu^t)]

Pracuje se stejně jako ve stupni

56

Produkt se krystaluje z vodného methanolu. Výtěžek činí 90,4 %; teplota tání 107 až 108 stupňů Celsia,

$R_f D = 0,80$,
 $R_f E = 0,68$,
 $R_f F = 0,73$,
 $R_f H = 0,72$,
 $R_f P = 0,72$,
 $R_f Q = 0,74$.

Stupeň 63 [A=D-Ser(Bu^t)]

Pětičasnová katalytická redukce v přítomnosti 5% (hmotnost/hmotnost) paládia na uhlí, ve směsi dimethylformamidu a vody (8:2).

Stupeň 64 [A=D-Ser(Bu^t)]

Roztok 19,17 g (32,7 mmol) Z-Tyr(BzI)-OCp a 32,7 mmol H-Ser(Bu^t)-Leu-OMe ve 100 ml dimethylformamidu se nechá 72 hodiny stát při teplotě místnosti. Obvyklým zpracováním se získá pevný produkt, který se shromáždí, promyje se etherem a vysuší se. Výtěžek činí 17,6 g (79 %); teplota tání 135 až 137 °C,

R_fD = 0,80,
R_fH = 0,77,
R_fQ = 0,81.

Stupeň 65 [A=D-Ser(Bu^t)]

Pracuje se stejně jako ve stupni 59

Produkt se překrystaluje z vodného methanolu. Výtěžek činí 56,2 %; teplota tání 134 až 136 °C,

R_fD = 0,66,
R_fH = 0,64,
R_fQ = 0,64.

Stupeň 66 a 67 [A=D-Ser(Bu^t)]

Pracuje se stejně jako ve stupních

(60) a (61)

Produkt se vyčistí chromatografií na sloupcí silikagelu za použití chloroformu a 5% (objem/objem) methanolu v chloroformu jako elučních činidel. Výtěžek produktu činí 38,5 %; teplota tání 142 až 145 °C,

R_fA = 0,64,
R_fB = 0,71,
R_fC = 0,55,
R_fD = 0,65,
R_fF = 0,46,
R_fH = 0,43,
R_fQ = 0,16.

Stupeň 74

K roztoku 5,99 g (20 mmol) Z-Phe-OH a 2,2 ml (20 mmol) N-methylmorpholinu v 60 ml dimethylformamidu, ochlazenému na -15 °C, se přidá 1,8 ml (18 mmol) chlormravenčanu ethylnatého. Po 2 minutách se přidá roztok 4,8 g (20 mmol) H-MeLeu-OMe.HBr a 2,8 ml (20 mmol) triethylaminu ve 20 ml dimethylformamidu, předem ochlazený na -15 °C a reakční směs se míchá nejprve 30 minut při teplotě 0 °C a pak přes noc při teplotě místnosti, načež se zpracuje obvyklým

způsobem. Výtěžek olejovitého produktu činí 7,54 g (90 %).

Stupeň 75

Tříhodinová katalytická redukce v methanolu obsahující ekvivalent chlorovodíku, v přítomnosti 5% (hmotnost/hmotnost) paládia na uhlí.

Stupeň 76

Stejným postupem jako ve stupni 74 se kondenzuje 16,02 g (43,2 mmol) Z-Tyr(Bu^t)-OH a 13,15 g (40,0 mmol) H-D-Phe-MeLeu-OMe.HCl. Produkt se vyčistí chromatografií na sloupcí silikagelu za použití chloroformu a 5% (objem/objem) methanolu v chloroformu jako elučních činidel. Výtěžek olejovitého produktu činí 60 %;

R_fG = 0,48,
R_fP = 0,71,
R_fQ = 0,73.

Stupeň 77

Roztok 6,52 g (0,76 mmol) Z-Tyr(Bu^t)-D-Phe-MeLeu-OMe a 97,6 mmol hydrazinhydrátu v 50 ml methanolu se nechá přes noc stát při teplotě místnosti, načež se methanol odpaří ve vakuu. Hydrazid se krystaluje ze směsi methanolu a etheru, promyje se směsí methanolu a vody (1:1 objem/objem) a etherem, a vysuší se. Výtěžek produktu činí 5,2 g (80 %); teplota tání 135 °C,

R_fD = 0,75,
R_fE = 0,69,
R_fF = 0,66,
R_fH = 0,79,
R_fQ = 0,73.

Stupeň 78 a 79

Pracuje se stejně jako ve stupních

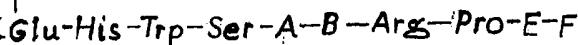
(60) a (61)

Při zpracování se produkt vysráží ethylacetátem, odfiltruje se, promyje se ethylacetátem a etherem, a vysuší se. Výtěžek činí 58,5 %; teplota tání 145 až 148 °C,

R_fD = 0,72,
R_fF = 0,40,
R_fH = 0,53,
R_fQ = 0,18.

Příklady 3 až 12

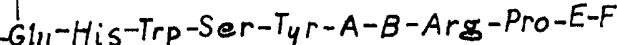
Za použití obecného postupu popsaného v příkladech 1 a 2 je možno připravit následující sloučeniny:



Příklad číslo	A	B	E	F	Papírová elektroforéza R_f (vztaženo na luliberin)	R _{tA}
				pH 2,1	pH 6,5	
3	Azgly	Leu	—	NHC ₂ H ₅	0,98	1,03
4	Azala	Leu	—	NHC ₂ H ₅	0,97	1,0
5	D-Ala	Leu	Azgly	NH ₂	0,97	1,0
6	D-Phe	Leu	Azgly	NH ₂	1,0	0,71
7	D-Trp	Leu	Azgly	NH ₂	0,53	0,37
8	D-Tyr(Me)	Leu	Azgly	NH ₂	0,92	0,87
9	D-Ser(Bu ^t)	Leu	Azgly	NH ₂	0,94	0,96
10	D-Tyr(Me)	MeLeu	Azgly	NH ₂	0,87	0,90
						0,34

PŘEDMET VYNÁLEZU

1. Způsob výroby polypeptidů obecného vzorce I



(1)

ve kterém

A znamená D-Tyr, D-Tyr(Me), D-Ser, D-Ser(Bu^t), D-Phe, D-Ala nebo D-Trp,
B představuje Leu nebo MeLeu,
E znamená Azgly a
F představuje aminoskupinu, nebo
A znamená Azgly nebo Azala,
B představuje Leu,
E je přímá vazba a
F znamená ethylaminoskupinu,

a jejich farmaceuticky a veterinárně upotřebitelných adičních solí s kyselinami, vyznačující se tím, že se odštěpí jedna nebo několik chránících skupin běžných v chemii peptidů z příslušného chráněného polypeptidu, za vzniku sloučeniny shora uvedeného obecného vzorce I, načež se popřípadě výsledný produkt v neprotonované formě reakcí s kyselinou poskytující farmaceuticky nebo veterinárně upotřebitelný anion převede na svou sůl.

2. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se jako výchozí látka použije chráněný polypeptid, v němž chránící skupinou iminoskupiny je benzyloxykarbonylová skupina a/nebo chránící skupinou hydroxylové funkce terc.butylová skupina.

pina a/nebo chránící skupinou hydroxylové funkce benzylová skupina.

3. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se jako výchozí látka použije chráněný polypeptid, v němž chránící skupinou iminoskupiny je terc.butoxykarbonylová skupina a/nebo chránící skupinou hydroxylové funkce terc.butylová skupina.

4. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se jako výchozí látka použije chráněný polypeptid, v němž chránící skupinou iminoskupiny je benzyloxykarbonylová nebo terc.butoxykarbonylová skupina a/nebo chránící skupinou hydroxylové funkce terc.butylová skupina.

5. Způsob podle bodů 1, 2 nebo 3, vyznačující se tím, že se použije výchozí polypeptid, v němž

A znamená D-Ser(Bu^t),
B představuje Leu,
E znamená Azgly a

F představuje aminoskupinu, přičemž tento výchozí materiál rovněž obsahuje jednu nebo několik chránících skupin odštěpitelných hydrogenolýzou nebo působením chlорovodíku nebo kyseliny trifluoroctové.