



(11) RO 127722 A2

(51) Int.Cl.

A61K 9/08 (2006.01).

A61K 33/38 (2006.01).

C07C 279/26 (2006.01)

(12)

CERERE DE BREVET DE INVENTIE

(21) Nr. cerere: **a 2010 01222**

(22) Data de depozit: **29.11.2010**

(41) Data publicării cererii:
30.08.2012 BOPI nr. **8/2012**

(71) Solicitant:

- UNIVERSITATEA "OVIDIUS"
CONSTANTA, BD. MAMAIA NR. 124,
CONSTANTA, CT, RO;
- UNIVERSITATEA POLITEHNICĂ
BUCUREŞTI, STR. POLIZU NR. 1-7,
BUCUREŞTI, B, RO;
- UNIVERSITATEA DIN BUCUREŞTI,
BD. M. KOGĂLNICEANU NR. 36-46,
SECTOR 5, BUCUREŞTI, B, RO;
- INSTITUTUL NATIONAL DE CERCETARE
DEZVOLTARE PENTRU ȘTIINȚE
BIOLOGICE, SPLAIUL INDEPENDENȚEI
NR. 296, SECTOR 6, BUCUREŞTI, B, RO;
- PRODIAGNOSTIC S.R.L., STR. FARULUI
NR.30, CONSTANȚA, CT, RO

(72) Inventatori:

- NEGREANU-PÎRJOL TICUȚA,
STR.SUCEAVA NR.12, BL.V4, SC.C, ET.1,
AP.48, CONSTANTA, CT, RO;
- NEGREANU-PÎRJOL BOGDAN ȘTEFAN,
STR.SUCEAVA NR.12, BL.V4, SC.C, ET.1,
AP.48, CONSTANTA, CT, RO;
- GURAN CORNELIA,
STR.PUTUL DE PIATRĂ NR.5, AP.4,
SECTOR 1, BUCUREŞTI, B, RO;

• CĂLINESCU MIRELA, ȘOS.IANCULUI
NR.53, BL.102B, SC.B, AP.50, SECTOR 2,
BUCUREŞTI, B, RO;

• OANCEA ANCA, STR.PAȘCANI NR.5,
BL.D7, SC.E, ET.2, AP.45, SECTOR 6,
BUCUREŞTI, B, RO;

• GORUN ELENA, STR. CPT.DOBRIŁ
EUGENIU NR.2, BL.H, SC.A, ET.1, AP.8,
CONSTANTA, CT, RO;

• RONCEA FLORENTINA NICOLETA,
STR.CPT.DOBRIŁ EUGENIU NR.4, BL.R1,
SC.C, AP.42, CONSTANTA, CT, RO;

• DUMITRU FLORINA, STR.DUMBRAVA
NOUĂ, NR.15, BL.M109A, SC.A, SC.A, ET.6,
AP.38, SECTOR 5, BUCUREŞTI, B, RO;

• MEGHEA AURELIA, STR.OLIMPULUI
NR.76, SECTOR 4, BUCUREŞTI, B, RO;

• BADEA NICOLETA, STR.LEREŞTI NR.3,
BL.A2, SC.6, ET.4, AP.88, SECTOR 5,
BUCUREŞTI, B, RO;

• TARĂLUNGĂ GHEORGHE,
STR.GUATEMALA NR.3, SECTOR 1,
BUCUREŞTI, B, RO;

• AMARIEI CORNELIU,
STR. ILARIE VORONCA NR. 7,
BUCUREŞTI, B, RO;

• MOLDOVAN LUCIA,
BD.CONSTRUCTORILOR NR.24, BL.19,
SC.A, ET.2, AP.13, SECTOR 6,
BUCUREŞTI, B, RO

(54) **PREPARATE FARMACEUTICE, DE TIP APE DE GURĂ, PE
BAZĂ DE COMPLECȘI METALICI AI CLORHEXIDINEI ȘI
PROCEDEU DE OBȚINERE A ACESTORA**

(57) Rezumat:

Invenția se referă la un preparat farmaceutic, tip apă de gură și la un procedeu de obținere a acestuia. Preparatul conform inventiei cuprinde 0,03...0,1% complecși metalici ai ciclohexidinei și substanțe auxiliare, constând din polioxietilen-20 sorbitan monooleat, ulei de ricin polioxil-40 hidrogenat, glicerină, alcool etilic, ulei de mentă și apă, care se prezintă sub formă de soluții limpezi, de culoare violet, cu pH slab acid și densitate

relativă mai mare decât a apei. Procedeul conform inventiei constă din cântărirea materiilor prime și amestecarea, triturarea, dizolvarea la cald, completarea la masă, controlul și condiționarea produsului finit.

Revendicări: 3

Figuri: 1

Cu începere de la data publicării cererii de brevet, cererea asigură, în mod provizoriu, solicitantului, protecția conferită potrivit dispozițiilor art.32 din Legea nr.64/1991, cu excepția cazurilor în care cererea de brevet de inventie a fost respinsă, retrasă sau considerată ca fiind retrasă. Întinderea protecției conferite de cererea de brevet de inventie este determinată de revendicările conținute în cererea publicată în conformitate cu art.23 alin.(1) - (3).



RO 127722 A2

DESCRIEREA INVENTIEI

Invenția de față se referă la preparate farmaceutice de tip ape de gură pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei și la un procedeu de obținere a acestora. Preparatele farmaceutice de tip ape de gură cu acțiune la nivelul mucoasei orofaringiene sunt destinate domeniului sănătății umane și veterinar după caz, privind acțiunea dezinfecțantă și antimicotică, putând fi utilizate pentru igiena cavității orofaringiene, având acțiune antimicrobiană, dezinfecțantă.

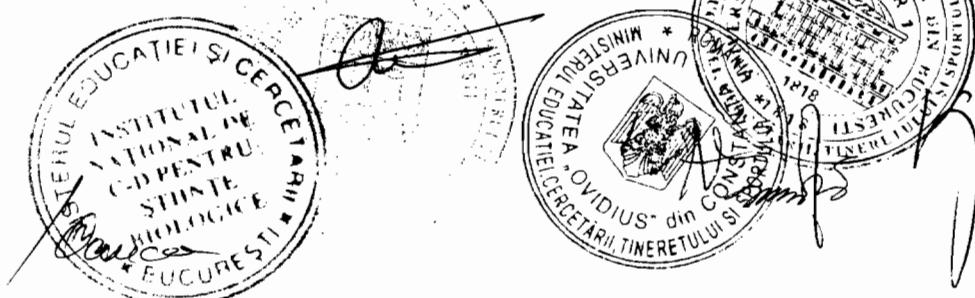
În ultimii ani există o preocupare și o cerere crescută de realizare de agenți antimicrobieni frecvent comercializați, ca principali ingredienți activi alături de alcool, iod, iodoform, hexaclorofen fiind și clorhexidina (CHX). CHX este activă împotriva bacteriilor Gram pozitive și mai puțin activă împotriva bacteriilor Gram negative, fungi, și specii de *Proteus*; are activitate numai împotriva unor tipuri de virusuri (hepatita, herpes simplex, HIV, citomegalovirus și virus respirator). CHX – activitate redusă împotriva micobacteriilor și nula pentru endospori și chisturi ale protozoarelor. CHX acionează asupra membranei celulare provocând distrugerea acesteia și pierderea materialului intracelular, inhibiting respirație și coagularea citoplasmatică.

Clorhexidina (DCI) este o bază tare cu solubilitate redusă în apă. Pentru creșterea solubilității în apă, CHX formează săruri cu acizi: gluconic (CHX-digluconat 20g/100 mL, CHX-acetat 1.9 g/100 mL) [US 2006/0051385 A1].

In ceea ce privește natura ionilor metalici utilizati drept centre de coordonare, un numar important de studii vizeaza complecși ai metalelor cu relevanta biologica semnificativa, cum sunt zincul, cuprul si argintul. Dintre actiunile biologice specifice acestor ioni metalici, interesul maxim a fost suscitat de activitatea antimicobiana și cicatrizanta a acestora [Bryan Greener, **Antimicrobial biguanide metal complexes, J. Pharmaceutical Sciences, 69(2), 215-217, 2006**], [Farrington, K. L., Morrow, L.E., **Antimicrobial Metals: A Nonantibiotic Approach to Nosocomial Infections – Silver and copper may prove key in preventing a problem that kills nearly 88.000 per year, 2005, www.rxmed.com/monographs**]. Este cunoscută combinația complexă a Ag(I) cu sulfodiazina, polimer de coordonare în care ionul Ag⁺ este pentacoordonat, un agent antibacterian mult mai eficient comparativ cu ligandul liber, împotriva unor tulpi bactériene, cum ar fi *Pseudomonas aeruginosa* și *Staphylococcus aureus* [US 20030035848 A1/2003], [US 2002/0072480 A1].

Preparatele farmaceutice de tip ape de gură cu activitate antimicobiana, propuse în cadrul brevetului, destinate exercitării acțiunii dezinfecțante a complecșilor metalici printr-un efect sinergic datorat reunirii acțiunii antibacteriene și antifungice a clorhexidinei și a derivatilor săi cu cea a ionilor metalici Zn, Cu și Ag, concomitent cu creșterea eficacității terapeutice, se pot utiliza atât pentru igienizarea cavității orofaringiene cât și a suprafetelor și a instrumentarului medical.

Capacitatea antibacteriana a ionilor de argint este corelată cu starea de oxidare și este dovedit faptul că ionii de argint în stări de oxidare II și III au o acțiune antibacteriană mai bună/mai eficientă și mai puternică decât Ag(I). Totuși, AgNO₃ și alți complecși, cum ar fi Ag(I)-sulfadiazina sunt agenți antibacterieni eficienți cu Ag(I). Un complex Ag(III)-CHX sub formă nanocrystalină – sintetizat prin tehnica microemulsiei inverse- a prezentat activitate antibacteriană puternică pe bacterii Gram-pozițive (*Enterococcus faecalis* (ATCC 29212), *Staphylococcus aureus* (ATCC 25923), *Staphylococcus epidermidis* (ATCC 12228), *Propionibacterium acnes* (ATCC 6919)) și Gram-negative (*Acinetobacter calcoaceticus* (ATCC 23055), *Citrobacter freundii* (ATCC 6750), *Klebsiella pneumonia* (ATCC 10031), și *Pseudomonas aeruginosa* (ATCC 27853)) și pe tulpi rezistente la meticilina de *Staphylococcus aureus*. Concentrațiile inhibitorii minime (MIC) ale complexului Ag(III)-CHX au fost mult mai mici decât cele ale ligandului liber, (clorhexidina bază), AgNO₃ și Ag(D-sulfadiazina) [Synthesis of Highly Antibacterial Nanocrystalline Trivalent Silver Polydiguanide, Sukdev Ral, Eun Jeong Yoon, Yu Kyung Tak, Eung Chil Choi, and Joen Myong Song, J. AM. CHEM. SOC. 2009, 131, 16147–16155].



29-11-2010

29

Complecsi ai clorhexidinei cu Ag(III) au fost obtinuti sub forma de compositii stabile la temperatura ambianta, compatibile cu materialele utilizate ca substrat in dispozitivele medicale, si au fost utilizate in tratamentul sau profilaxia infectiilor microbiene (bacteriene) [US WO 2007/000590 A1], [US 2006/0051385 A1].

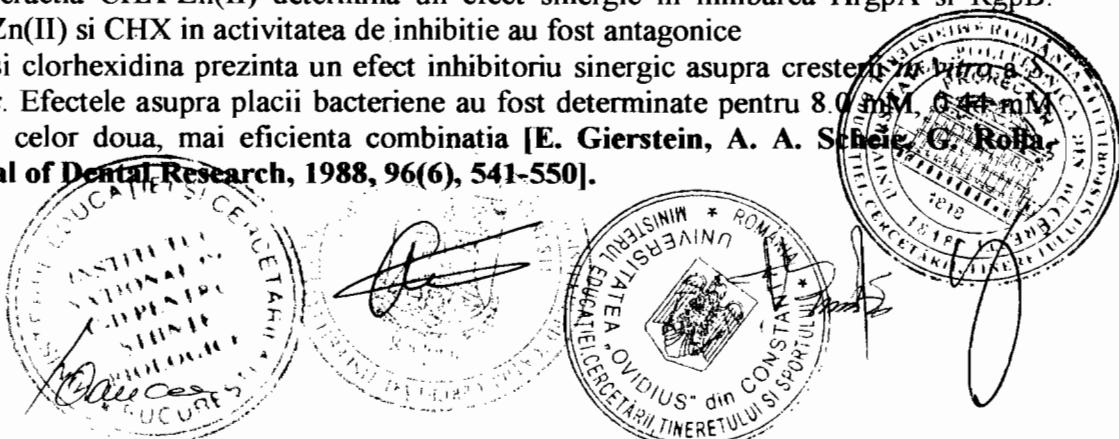
Actiunea antimicrobiana a unor astfel de complecsi CHX-Ag(III) este superioara celei a ligandului liber sau a ionului Ag(I) in compusii AgNO₃ sau Ag(I)-sulfadiazina, utilizati deja in tratamentul clinic al infectiilor bacteriene. Articole destinate uzului medical (instrumentar cu pelicula antiseptica, e.g. sonde de intubare – evitarea infectiilor nosocomiale, pansamente antimicrobiene bioadezive) produse prin impregnarea cu CHX-Ag(III) (prin imersare in solutia de complex) sau prin acoperirea cu CHX-Ag(III) pulbere pot fi pastrate perioade indelungate (cativa ani) la presiunea si temperatura ambianta in ambalaje sterile traditionale. CHX-Ag(III) dispersat prin amestecare mecanica in IntraSite Gel (Smith&Nephew Medical Ltd.) conduce la obtinerea unui hidrogel stabil chimic cu actiune antimicrobiana fata de *Staphylococcus aureus* (zona de inhibitie=6.4 mm), *Pseudomonas aeruginosa* (zona de inhibitie=5.4 mm) [US 2002/0072480 A1], [US WO 2007/000590 A1].

Complecsi ai CHX cu Ag(I) si Ag(II): [Ag(CHX)]⁺ si [Ag(CHX)]²⁺ au prezentat activitate antibacteriana superioara si viteze letale mai mari in comparatie cu clorhexidina si AgNO₃ si pot reprezenta o noua generatie/clasa de agenti antibacterieni in tratamentul ranilor. Acesti complecsi [Ag(CHX)](NO₃) si [Ag(CHX)](NO₃)₂ au fost sintetizati prin precipitare din solutii apoase neutre sau slab acide (H₂SO₄, 2N) de clorhexidina (CHX) si AgNO₃. Complexul [Ag(CHX)](NO₃)₂ cu Ag(II) a fost obtinut in 2 etape: oxidarea Ag(I) din solutia CHX:AgNO₃ cu sodiu persulfat (Na₂S₂O₈), formarea complexului CHX:Ag(II) [Metallopharmaceuticals based on silver(I) and silver(II) polydiguanide complexes: activity against burn wound pathogens, Pal S, Yoon EJ, Park SH, Choi EC, Song JM, J Antimicrob Chemother. 2010;65(10):2134-40]. Activitatea antibacteriana a acestor complecsi a fost stabilita prin determinarea concentratiilor MIC si MBC pe 4 bacterii Gram-poziitive si pe 4 bacterii Gram-negative: *Acinetobacter calcoaceticus*, *Pseudomonas aeruginosa*, *Citrobacter freundii*, *Staphylococcus epidermidis*, *Enterococcus faecalis*, *Staphylococcus aureus*, *Klebsiella pneumoniae*. Concentratiile MIC pentru complecsii [Ag(CHX)]⁺ si [Ag(CHX)]²⁺ au fost mult mai scazute decat cele ale clorhexidinei, AgNO₃ si complexului Ag-sulfadiazina. Vitezele letale/biocide ale complecsilor [Ag(CHX)]⁺ si [Ag(CHX)]²⁺ pe bacteriile testate au fost de 2-8 ori mai mari decat cele corespunzatoare clorhexidinei sau AgNO₃ la concentratii egale cu MIC sau de 4 ori mai mari decat aceasta.

In studiile clinice, produsele de ingrijire orala (pasta de dinti, ape de gura) ce contin amestecuri clorhexidina: Zn(II) s-au dovedit mult mai eficienti in controlul formarii placii dentare, gingivitei si a compusilor cu sulf volatili din cavitatea bucală (i.e. respiratie mirosoara, halena) decat produsele care au in componenta doar clorhexidina.

Apa de gura cu CHX este extensiv utilizata ca adjuvant in tratamentul periodontitei si exista studii preliminare care arata ca CHX inhiba numeroase activitati glicozidice si proteolitice ale bacteriilor orale, e.g. *P.gingivalis* [Inhibition of *Porphyromonas gingivalis* proteinases (gingipains) by chlorhexidine: synergistic effect of Zn(II), C. A. Cronan, J. Potempa, J. Travis, J. A. Mayo, Oral Microbiology Immunology 2006; 21: 212-217]. Activitatile enzimelor raspunzatoare de durerea gingivala lys (Kgp) si arg (2 forme, RgpB si HrgpA) au fost masurate in prezenta unor concentratii variabile de CHX si in prezenta amestecului CHX:Zn. Constantele de inhibitie (K_i) au fost determinate in ambele cazuri. RgpB, HrgpA si Kgp au fost inhibate de clorhexidina cu K_i cu valori in domeniul micromolar. Pentru RgpB si HrgpA, efectele inhibitorii ale CHX au fost potentate de 30 de ori la adaugarea Zn(II). Interactia CHX-Zn(II) determina un efect sinergic in inhibarea HrgpA si RgpB. Pentru Kgp, efectele Zn(II) si CHX in activitatea de inhibitie au fost antagonice.

Ionii de zinc si clorhexidina prezinta un efect inhibitoriu sinergic asupra cresterii *U. urealyticum*, *sobrinus* si *S. sanguis*. Efectele asupra placii bacteriene au fost determinate pentru 8.0 mM, 0.44 mM CHX si a combinarii celor doua, mai eficiente combinatia [E. Gierstein, A. A. Scheife, G. RoBa, Scandinavian Journal of Dental Research, 1988, 96(6), 541-550].



CHX si a combinarii celor doua, mai eficienta combinatia [E. Gierstein, A. A. Scheie, G. Rolla, **Scandinavian Journal of Dental Research, 1988, 96(6), 541-550.**].

Ionii de zinc, clorhexidina (CHX) si clorura de cetylpiridiniu sunt compusi cunoscuti pentru inhibarea compusilor volatili pe baza de S (VCS). Ionii de zinc la concentratia de 1% au un gust neplacut, este de dorit sa fie eficienti la concentratii mai mici.

CHX are gust neplacut la 0.2%. Zn are cel mai bun efect anti-VCS in concentratia de 1%, 1h, CHX are acelasi efect la 0.2%, in 3h [A. Young, G. Jonski, G. Rolla, **European Journal of Oral Sciences, 2003, 111(5), 400.**].

Cuprul este un metal de interes clinic, metal esential in nutritia umana si are toxicitate redusa.

Clorhexidina si Cu^{2+} , solutii de 1.1 mM au fost folosite in experimente vizand reducerea placii bacteriene. Clorhexidina, in concentratia 1.1 mM, este mai eficienta decat Cu^{2+} [S. M. Waler, G. Rolla, **Scandinavian Journal of Dental Research, 1982, 90(2), 131-133.**].

Complecșii pe bază de CHX-I, se regăsesc în următoarele formulări: [GB1128833/1966] și [PEP1340490B1/2003], colutoriu pe baza de clorhexidină, sub formă de solutie pentru igiena orala bazata pe clorhexidina si acid ascorbic, care nu are ca efect secundar pigmentarea dintilor. La solutia de clorhexidina si acid ascorbic (cu rol de reducere a Fe^{3+} la Fe^{2+} , impiedicarea reacțiilor Maillard) se adauga sodiu metabisulfit care are rolul de a stabiliza acidul ascorbic (impiedicarea oxidarii acestuia) in solutie apoasa. Cu citrat de sodiu pH-ul colutoriului este pastrat la valori: 5.7-6.3, domeniu in care activitatea clorhexidinei este maxima

Alte patente ce conțin compuși pe bază de clorhexidină [WO 03/096999 A1], Formulari pentru mascarea gustului neplacut (compozitia 1.4% wt. NaF, 4.3% wt. clorhexidina acetat, 14.3% aspartam, 74.0-74.3% celuloza microcristalina, 5.7% polioxetilenglicol 4000, 0.0-0.3% ulei de menta; [WO 03/084461 A2], Formulari orale ce conțin clorhexidina sau saruri (digluconat, diacetat, diclorhidrat), sare de zinc, gluconat de zinc și agent de mascare/aromatizare – zaharina sau sare a zaharinei; [US 2005/0191247 A1], complecșii ai clorhexidinei cu saruri de Cu^{2+} și Zn^{2+} , sunt prezente in concentratii 1%, 0.5%, 0.1%, cel putin 0.01%.

In prezent se produc si se comercializeaza un numar insemnat de medicamente antiseptice care contin ca substanta activa clorhexidina, administrate sub forma de solutii, ape de gura sau geluri, pentru uz extern, ca OTC [1], Agenda Medicala. Editura Medica, Bucuresti, 2009, Memomed, Editia 15, Editura Minesan si Editura Universitara, 2009, in:

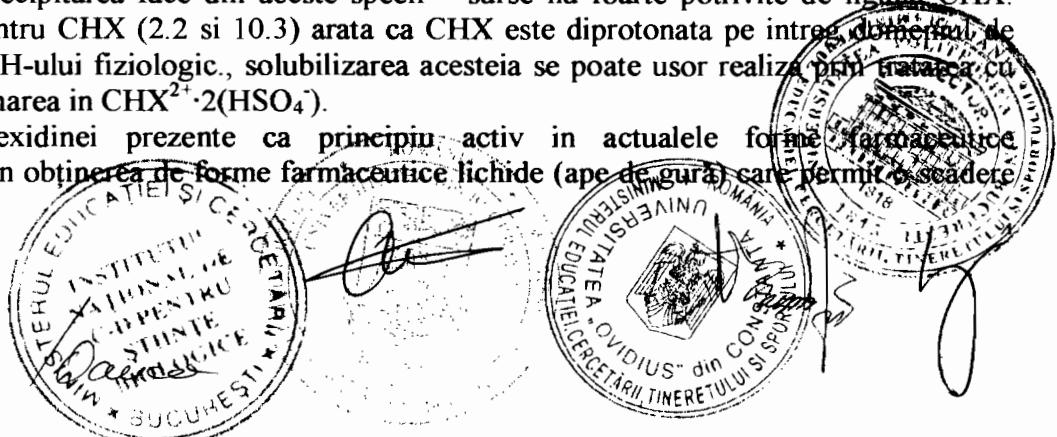
1. *Afectiuni oro-dentare, protetica-ortodontie* (Corsodyl Mint Mouthwash solutie - SmithKline Beecham/Anglia; Corsodyl gel - SmithKline Beecham/Anglia; Klorhexidin Dental solutie – ACO; Plack out solutie –Santa/Grecia; Plack out gel - Santa/Grecia; Peridex – Procter & Gamble Comp.; Dentosmin-P- Arzneimittelwerk/Germania; Trachisan– Engelhard/Germania)

2. *Afectiuni cutanate, ginecologice si antisepsia suprafetelor* (Betagin – Biofarm S.A./Romania; Chlorhexidine-Gifrer Barbezat/Franta; Chlorhexidine gluconat – Ferrosan; Clorhexidin –Biofarm S.A./Romania; Clohexin-A, -B, -C- Pharma Labor/Romania; Desmanol- Schulke Mayr/Germania; Hibiscrub – Zeneca Ltd./Anglia; Hibitane – ICI-Zeneca/Anglia; Septofort – Pharmavit)

Dezavantajele sau limitele clorhexidinei prezente ca principiu activ in actualele preparate farmaceutice comercializate:

Transformarea ligandului intr-o forma hidrosolubila. CHX (baza libera) este insolubila in apa si exista doar la $pH>12$. CHX este folosita ca sare a unor acizi organici: CHX diacetat, CHX diclorhidrat, CHX digluconat. Totusi, posibilitatea unor interactii nedorite a ionului metalic cu alte specii organice sau anorganice sau coprecipitarea face din aceste specii – surse nu foarte potrivite de ligand CHX. Intrucat valorile pKa pentru CHX (2.2 si 10.3) arata ca CHX este diprotonata pe intreg domeniul de valori corespunzatoare pH -ului fiziologic., solubilizarea acestieia se poate usor realiza prin tratament cu H_2SO_4 diluat si transformarea in $\text{CHX}^{2+}\cdot 2(\text{HSO}_4^-)$.

Limitările clorhexidinei prezente ca principiu activ in actualele forme farmaceutice comercializate, constau in obtinerea de forme farmaceutice lichide (ape de gura) care permit o scadere



a concentrației clorhexidinei la nivelul cavității orale prin diluare rapidă cu saliva, reacții adverse, limitarea activității antimicrobiene ca și durata efectului terapeutic.

Problema tehnică pe care o rezolvă inventia și ce dezavantaje înlatura inventia:

Prin asocierea clorhexidinei și a sârurilor acesteia, cu ioni metalici cu activitate farmacologică proprie (antibacteriana, antifungica, cicatrizanta, antiinflamatoare) în compusii cu proprietăți dezinfecțante și antimicotice, se pot elimina problemele generate de utilizarea CHX liberă.

Invenția rezolvă următoarele probleme biofarmaceutice și anume:

- creșterea contactului preparatului cu mucoasa bucală, respectiv cale topică, respectiv prelungirea acțiunii terapeutice, precum și posibilitatea folosirii de noi compuși neutilitizați în terapeutică, activi *in vitro* la concentrații mai mici comparativ cu săturile de clorhexidină folosite
- eliminarea reacțiilor adverse (dermatite iritante de contact –CHX liberă) și minimalizarea efectelor secundare (gingivite descuamative, decolorarea dintilor și a limbii, alterarea gustului, alergii care pot conduce la soc anafilactic)
- gasirea unei formulari/compozitii farmaceutice care să aibă o solubilitate în medii apoase superioară concentratiei minime inhibitorii (MIC) a organismului tratat
- alegerea excipientilor astfel încât să se evite formarea complecșilor insolubili de tip, CHX-excipient anionic
- preparate farmaceutice stabile chimic în domeniul de pH = 5.5-7, domeniul de eficacitate maxima al CHX
- evitarea contaminării produsului în procesul de sinteza – pentru pastrarea activitatii biologice nealterate

Procedeul de obținere a preparatelor farmaceutice de tip ape de gură pe baza de complecși metalici ai clorhexidinei conform invenției, prezintă următoarele **avantaje**:

- alegerea solventului-cosolvenți și a celorlalți excipienți din formulă, principiilor active complecșii Cu(II) cu diacetat și diclorhidrat de clorhexidină, au permis obținerea de forme farmaceutice lichide cu o vâscozitate și densitate aparentă mai mare, ceea ce prelungește timpul de contact cu mucoasa bucală a substanței active, implicit durata acțiunii terapeutice
- forma farmaceutică se încadrează în parametrii de calitate oficinali pentru ape de gură
- complecșii metalici utilizați ca principii active, au prezentat o acțiune antioxidantă și antimicrobială superioară liganzilor organici (clorhexidina) folosiți sau a sării metalice.

Pentru obținerea apelor de gură s-au folosit ca substanțe active, complecși metalici pe bază de clorhexidină. Complecșii se prezintă ca pulberi de culoare violet până la violet – închis care au o solubilitate scăzută în solvenții polari. Complexul metalic este parțial solubil în etanol și acetonă, solubil în dimetilsulfoxid la rece și parțial solubil în dimetilformamidă. Pentru obținerea apelor de gură a fost necesară creșterea gradului de solubilitate al complecșilor în solvenți polari prin hidrotropie și solubilizare micelară.

Compușii cu grupări puternic polare hidrofile, glicerina și sorbitolul, în molecula lor măresc solubilitatea substanțelor greu solubile prin hidrotropie, care se bazează pe activarea punților de hidrogen și pe scăderea tensiunii interfaciale.

Pentru aducerea în soluție a substanțelor active greu solubile în apă complecși metalici ai clorhexidinei, s-a efectuat o solubilizare micelară prin legături active la suprafață, care sunt capabile să transfere substanță activă în soluții apoase clare sau cel mult opalescente, fără ca prin acest proces să se modifice structura chimică a substanței medicamentoase. Ca agenți de solubilizare se folosesc substanțe tensioactive bipolare.

Ca mediatori ai dizolvării pentru soluțiile studiate s-a utilizat ulei de castor polioxetilen-40-hidrogenat și polioxietilen-20 sorbitan monooleat, capacitatea de solubilizare bazându-se pe formarea spontană a agregatelor moleculare sau miclelor, stabile din punct de vedere termodinamic și protejate de reacțiile de degradare.



Alcoolii (glicerol, sorbitol, etanol) utilizați la preparare conform invenției, îmbunătățesc capacitatea de solubilizare a tensioactivilor încorporându-se peste punctile de hidrogen în stratul palisadic al miclelor și potențează tăria acestora, prin cosolubilizare.

Glicerolul este un alcool polihidric, obținut prin saponificarea grăsimilor, solvent polar și hidrofil, miscibil în orice proporție cu apa și alcoolul. Puterea solubilizantă a glicerolului, lichid dens, siropos, crește prin încălzire, când vâscozitatea scade. Nu trebuie depășită însă temperatura de 130°C când se descompune formând acroleină. Este utilizat în brevetul de față ca și cosolvent.

Polioxietilen-20 sorbitan monooleat este un tensioactiv neionic constituit dintr-un amestec de monoesteri ai acidului oleic cu sorbitol sau cu anhidridele acestuia (sorbitani), copolimerizați cu aproximativ 20 de molecule de oxid de etilen pentru fiecare moleculă de sorbitol sau sorbitan. Este un lichid vâscos, limpede, galben până la galben-brun, cu miros slab caracteristic și gust slab amar urmat de o senzație de căldură. Diluat cu apă produce prin agitare o spumă abundentă.

Uleiul de mentă sau uleiul volatil de izmă bună este un ulei volatil obținut prin distilare cu vaporii de apă din frunzele și vârfurile înflorite ale plantei *Mentha piperita L.* (fam. *Labiatae*). Este un lichid incolor sau galben-deschis până la galben-verzui, cu miros caracteristic de mentă și gust arzător, răcoritor, însă nu amar. Conține cel puțin 50,0% alcoolii totali exprimați în mentol ($C_{10}H_{20}O$) și cel puțin 4% esteri exprimați în acetat de metil ($C_{12}H_{22}O_2$).

Se amestecă principiul activ complexul metalic al clorhexidinei cu ulei de castor polioxil-40-hidrogenat, respectiv polioxietilen-20 sorbitan monooleat, prin triturare într-o patentulă și se încalzește pe baia de apă.

Separat, se prepară o soluție prin dizolvarea în cantitățile corespunzătoare de alcool concentrat, glicerină și apă. Soluția se aduce, prin încălzire pe baia de apă, la aceeași temperatură și se adaugă treptat și continuă agitare peste amestecul obținut anterior.

După preparare soluțiile obținute au fost supuse controlului calitativ, în care s-au determinat atât proprietățile organoleptice, pH-ul și densitatea relativă, conform F.R.X., s-au condiționat în flacoane de sticlă, pline, bine închise și s-au depozitat la loc răcoros, ferit de lumină.

Se dau 2 exemple nelimitative de realizare a invenției, în legătură cu Tabelul nr. 1 și cu Figura nr. 1, care reprezintă schema tehnologică a procedeului de obținere a apelor de gură pe bază de complecsi metalici ai clorhexidinei.

Tabel nr. 1. Exemple nelimitative de realizare a invenției

Materiale componente	Exemplul 1 (g)	Exemplul 2 (g)
complexul metalic diacetat de 1,1'- hexametilen-bis-[5-(4-clorfenil)- biguanido] nitrat, cupru	0,03 - 0,1	-
complexul metallic diclorhidrat de bis 1,1'- hexametilen-bis-[5-(4-clorfenil) biguanid] cupru	-	0,04 - 0,1
Polioxietilen-20 sorbitan monooleat	0,1- 0,5	-
Ulei de castor polioxil-40-hidrogenat	1 - 10	10 - 20
Glicerină	20 - 80	20 - 50
Alcool etilic	25 - 35	10 - 50
Ulei de mentă	0,05 - 0,10	0,05 - 0,10
Apă	5 - 35	20 - 50

Se obțin preparate farmaceutice de tip ape de gură conform invenției, cu caracteristicile fizico-chimice din Tabelul nr. 2.



Tabel nr. 2. Caracteristici fizico – chimice ale preparatelor farmaceutice de tip ape de gură pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei

Caracteristica	Rezultate
Examen organoleptic	Soluții colorate, slab violet, limpede, cu miros caracteristic de mentă
pH	5,00 – 6,00
Densitate relativă	1,1200 – 1,300

Procedeul de obținere a apei de gură conform inventiei, constă în următoarea schemă tehnologică prezentată în Figura nr.1:



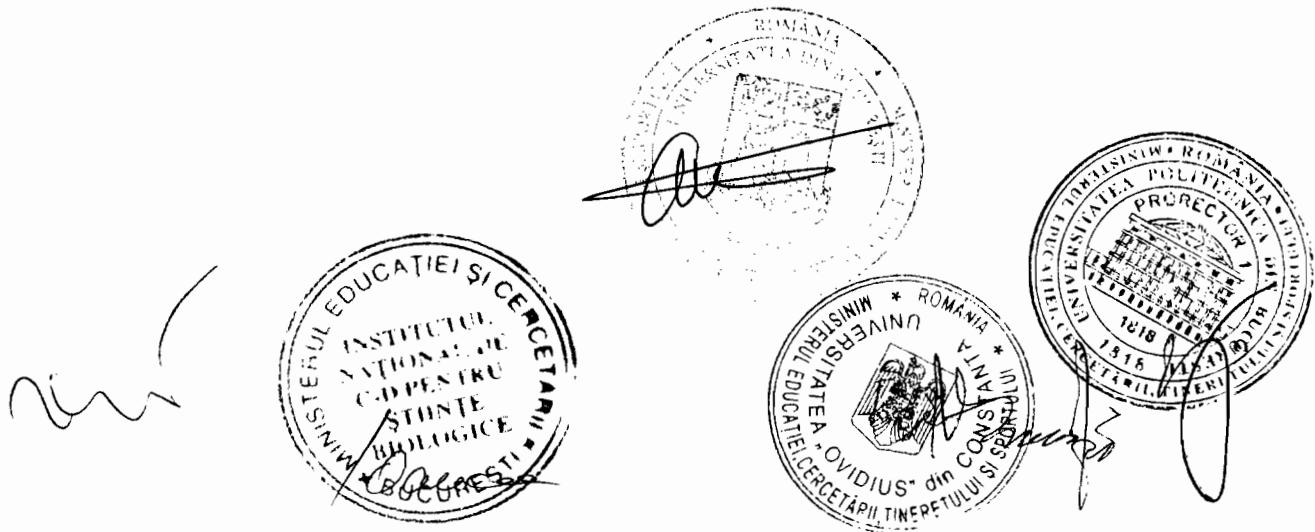
29-11-2010

24

În urma studiului efectuat privind activitatea antimicrobiană s-a observat că preparatele farmaceutice de tip ape de gură care conțin complecși metalici ai clorhexidinei prezintă activitate antimicrobiană față de tulpinile microbiene *Staphylococcus aureus* (diametrul de inhibiție 1 - 18 mm), *Escherichia coli* (diametrul de inhibiție 1 - 10 mm), *Candida albicans* (diametrul de inhibiție 1 - 8 mm), mai ridicată comparativ cu liganzii organici și combinațiile complexe din care au fost obținute.

Preparatele farmaceutice cu aplicare pe mucoasa orofaringiană pe baza de complecși metalici ai clorhexidinei, conditionate sub forma de ape de gură au fost testate *in vitro* în culturi de fibroblaste. Aceste teste au rolul de a reduce numarul de animale pe care se vor efectua experimentele *in vivo* prin stabilirea concentrației de la care produsele analizate nu mai prezintă efect citotoxic. Pentru testarea efectului compusilor studiați asupra celulelor s-au analizat viabilitatea celulară (prin metoda cu MTT) și morfologia celulară. Citotoxicitatea a fost testată prin metoda extractului, luând în lucru mai multe concentrații ale extractelor și mai multe grade de diluție ale produselor sub forma de soluție. Rezultatele obținute au demonstrat un pronuntat efect citotoxic al produselor în formă în care au fost obținute, comparativ cu proba martor (cultura de celule). La diluții mai mici de 1:4 a produselor conditionate ca ape de gură nu s-au mai observat efecte de modificare a morfologiei fibroblastelor, acestea având o viabilitate de peste 95% după 24 ore de cultivare în prezența respectivelor extracte.

Testarea activității antioxidantă a preparatelor farmaceutice de tip ape de gură pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei conform invenției, prin metoda chemiluminiscentă, a evidențiat că acestea prezintă valori ale activității antioxidantă în domeniul 50-95%, ceea ce le indică drept agenți antioxidanti eficienți.



Revendicări

1. Preparate farmaceutice de tip ape de gură pe baza de complecși metalici ai clorhexidinei **caracterizate prin aceea că** sunt constituite din principiul activ complecși metalici ai clorhexidinei în proporții cuprinse între 0,03% - 0,1%, și substanțe auxiliare în proporții cuprinse între (0,1 – 0,5%, polioxietilen-20 sorbitan monooleat, ulei de castor polioxil-40-hidrogenat (1 – 20%), glicerină (20 – 80%), alcool etilic (10 – 50%), ulei de mentă (0,05 – 0,10%), apă (5 – 50%), procentelete fiind în greutate.
2. Preparate farmaceutice de tip ape de gură pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei conform Revendicării 1, **caracterizate prin aceea că** se prezintă sub formă de soluții limpezi, colorate în violet, cu un pH slab acid, densitate relativă mai mare ca a apei.
3. Procedeul de obținere a preparatelor farmaceutice de tip ape de gură pe baza de complecși metalici ai clorhexidinei de la Revendicarea 1 **caracterizat prin aceea că** se amestecă principiul activ complecși metalici ai clorhexidinei cu ulei de castor polioxil-40-hidrogenat, respectiv polioxietilen-20 sorbitan monooleat, prin triturare într-o patentulă și se încălzește pe baia de apă. Separat, se prepară o soluție prin dizolvarea în cantitățile corespunzătoare de alcool concentrat, glicerină și apă. Soluția se aduce, prin încălzire pe baia de apă, la aceeași temperatură și se adaugă treptat și continuă agitare peste amestecul obținut anterior, apoi se supun controlului calitativ, în care se determină proprietățile organoleptice, pH-ul și densitatea relativă, conform F.R. X, se condiționează în flacoane de sticlă, pline, bine închise și se depozitează la loc răcoros, ferit de lumină. Preparatele farmaceutice conform inventiei, topice de uz extern, prezintă activitate antimicrobiană și antioxidantă, având acțiune dezinfecțiantă și antimicotică, sunt biocompatibile, au toxicitate redusă sau neglijabilă și nu sunt factori poluanți ai mediului.

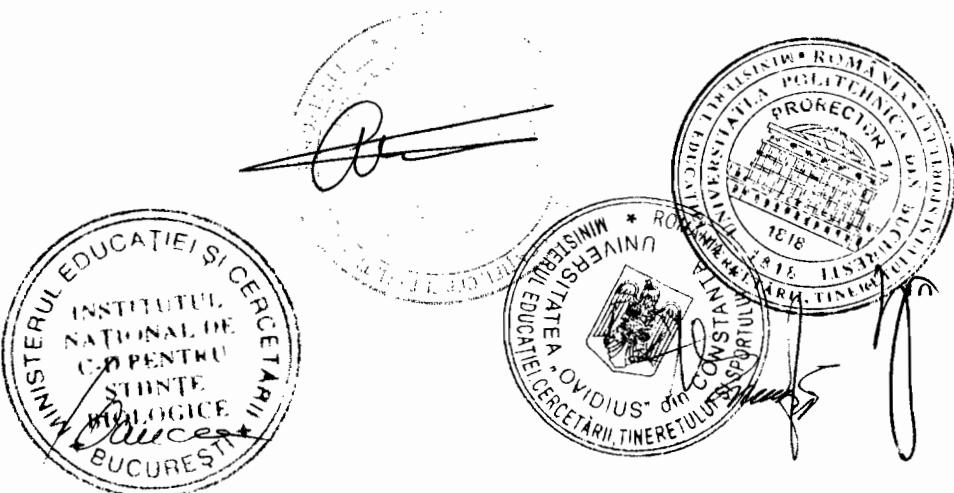


Figura nr. 1. Schema tehnologică a proceșului de obținere a apelor de gură pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei

