



(11) RO 127721 B1

(51) Int.Cl.

A61K 9/06 (2006.01).

A61K 33/38 (2006.01).

C07C 279/26 (2006.01)

(12)

## BREVET DE INVENTIE

(21) Nr. cerere: **a 2010 01224**

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

(45) Data publicării mențiunii acordării brevetului: **29.11.2013** BOPI nr. **11/2013**

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

(73) Titular:

- UNIVERSITATEA "OVIDIUS" DIN CONSTANȚA, BD.MAMAIA NR.124, CONSTANȚA, CT, RO;
- UNIVERSITATEA POLITEHNICA DIN BUCUREȘTI, STR. POLIZU GHEORGHE NR.1-7, SECTOR 1, BUCUREȘTI, B, RO;
- UNIVERSITATEA DIN BUCUREȘTI, BD.MIHAIL KOGĂLNICEANU NR.36-46, SECTOR 5, BUCUREȘTI, B, RO;
- INSTITUTUL NAȚIONAL DE CERCETARE- DEZVOLTARE PENTRU ȘIINȚE BIOLOGICE, SPLAIUL INDEPENDENȚEI NR.296, SECTOR 6, BUCUREȘTI, B, RO;
- PRODIAGNOSTIC S.R.L., STR.FARULUI NR.30, CONSTANȚA, CT, RO

(72) Inventatori:

- NEGREANU-PÎRJOL TICUȚA, STR.SUCEAVA NR.12, BL.V 4, SC.C, ET.1, AP.48, CONSTANȚA, CT, RO;
- NEGREANU-PÎRJOL BOGDAN- ȘTEFAN, STR.SUCEAVA NR.12, BL.V 4, SC.C, ET.1, AP.48, CONSTANȚA, CT, RO;
- GURAN CORNELIA, STR.PUTUL DE PIATRĂ NR.5, AP.4, SECTOR 1, BUCUREȘTI, B, RO;
- CĂLINESCU MIRELA, ȘOS. IANCULUI NR.53, BL.102 B, SC.B, AP.50, SECTOR 2, BUCUREȘTI, B, RO;

- OANCEA ANCA, STR.PAȘCANI NR.5, BL.D 7, SC.E, ET.2, AP.45, SECTOR 6, BUCUREȘTI, B, RO;
- GORUN ELENA, STR. CPT. DOBRILĂ EUGENIU NR.2, BL.H, SC.A, ET.1, AP.8, CONSTANȚA, CT, RO;
- RONCEA FLORENTINA- NICOLETA, STR.CPT.DOBRIŁĂ EUGENIU NR.4, BL.R 1, SC.C, AP.42, CONSTANȚA, CT, RO;
- DUMITRU FLORINA, STR.DUMBRAVA NOUĂ NR.15, BL.M 109 A, SC.A, ET.6, AP.38, SECTOR 5, BUCUREȘTI, B, RO;
- MEGHEA AURELIA, STR.OLIMPULUI NR.76, SECTOR 4, BUCUREȘTI, B, RO;
- BADEA NICOLETA, STR.LEREȘTI NR.3, BL.A 2, SC.6, ET.4, AP.88, SECTOR 5, BUCUREȘTI, B, RO;
- TARĂLUNGĂ GHEORGHE, STR.GUATEMALA NR.3, SECTOR 1, BUCUREȘTI, B, RO;
- SIRBU RODICA, STR.RĂSURI NR.40 B, CONSTANȚA, CT, RO;
- MOLDOVAN LUCIA, BD.CONSTRUCTORILOR NR.24, BL.19, SC.A, ET.2, AP.13, SECTOR 6, BUCUREȘTI, B, RO;
- MIREA MARIOARA, BD.TOMIS NR.338, BL.C 1, SC.A, AP.16, CONSTANȚA, CT, RO

(56) Documente din stadiul tehnicii:

US 2005/0180927 A1; WO 2005/084627 A1;  
WO 03096999 A1

(54) **PREPARATE FARMACEUTICE DE TIP CREME, PE BAZĂ DE COMPLECSI METALICI AI CLORHEXIDINEI ȘI PROCEDEU DE OBȚINERE A ACESTORA**

Examinator: biochimist EREMIA LAURA



Orice persoană are dreptul să formuleze în scris și motivat, la OSIM, o cerere de revocare a brevetului de inventie, în termen de 6 luni de la publicarea mențiunii hotărârii de acordare a acesteia

RO 127721 B1

Invenția se referă la preparate farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei și la un procedeu de obținere a acestora. Preparatele farmaceutice topice pentru uz extern de tip creme, sunt destinate domeniului sănătății umane și veterinar după caz, privind acțiunea dezinfecțantă și antimicotică, putând fi utilizate pentru tratamentul tegumentelor ca germostop dermatologic.

În ultimii ani există o preocupare și o cerere crescută de realizare de agenți antimicrobieni frecvent comercializați, ca principali ingredienți activi alături de alcoolii, 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 (hepatită, herpes simplex, HIV, citomegalovirus și virus respirator). CHX - activitate redusă împotriva micobacteriilor și nulă pentru endospori și chisturi ale protozoarelor. CHX acționează asupra: membranei celulare provocând distrugerea acesteia și pierderea materialului intracelular, inhibiția respiratorie 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 20 g/100 mL, CHX-acetat 1,9 g/100 mL) [US 2006/0051385 A1].

În ceea ce privește natura ionilor metalici utilizați drept centre de coordinare, un număr important de studii vizează complecși ai metalelor cu relevanță biologică semnificativă, cum sunt zincul, cuprul și argintul. Dintre acțiunile biologice specifice acestor ioni metalici, interesul maxim a fost suscitat de activitatea antimicrobiană și cicatrizantă 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](http://www.rxmed.com/monographs)]. Este cunoscută combinația complexă a Ag(I) cu sulfodiazina, polimer de coordinare în care ionul Ag<sup>+</sup> este pentacoordinat, un agent antibacterian mult mai eficient comparativ cu ligandul liber, împotriva unor tulpi bacteriene, cum ar fi *Pseudomonas aeruginosa* și *Staphylococcus aureus* [US 20030035848 A1/2003], [US 2002/0072480 A1].

Preparatele farmaceutice de tip creme cu activitate antimicrobiană, propuse în cadrul brevetului, destinate exercitării acțiunii dezinfecțante a complecșilor metalici printr-un efect sinergie datorat reunirii acțiunii antibacteriene și antifungice a clorhexidinei și a derivaților sau cu cea a ionilor metalici Zn, Cu și Ag, concomitent cu creșterea eficacității terapeutice, se pot utiliza pentru tratamentul tegumentelor ca germostop dermatologic de uz veterinar.

Capacitatea antibacteriană a ionilor de argint este corelată cu starea de oxidare și este dovedit faptul ca 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, AgNO<sub>3</sub> 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 meticilinăde *Staphylococcus aureus*. Concentrațiile inhibitorii minime (MIC) ale complexului Ag(III)-CHX au fost mult mai mici decât cele ale ligandului liber, (clorhexidina bază, AgNO<sub>3</sub> și Ag(I) -

sulfadiazina [Synthesis of Highly Antibacterial Nanocrystalline Trivalent Silver Polydiguanide, Sukdeb Pal, Eun Jeong Yoon, Yu Kyung Tak, Eung Chil Choi, and Jooa Mimng Song. J. AM. CHEM. SOC. 2009, 131, 16147-16155].	1
Complecși ai clorhexidinei cu Ag(III) au fost obținuți sub formă de compozitii stabile la temperatură ambientă compatibile cu materialele utilizate ca substrat în dispozitivele medicale, și au fost utilizate în tratamentul sau profilaxia infecțiilor microbiene (bacteriene) [US WO 2007/000590 A1], [US 2006/0051385 A1].	3
Acțiunea antimicrobiană a unor astfel de complecși CHX-Ag(III) este superioară celei a ligandului liber sau a ionului Ag(I) în compușii $\text{AgNO}_3$ sau Ag(I)-sulfadiazina, utilizați deja în tratamentul clinic al infecțiilor bacteriene. Articole destinate uzului medical (instrumentar cu peliculă antiseptică, e.g. sonde de inhibare - evitarea infecțiilor nosocomiale, pansamente antimicrobiene bioadezive) produse prin impregnarea cu CHX-Ag(III) (prin imersare în soluția de complex) sau prin acoperirea cu CHX-Ag(III) pulbere pot fi păstrate perioade îndelungate (cativa ani) la presiunea și temperatura ambientă în ambalaje sterile tradiționale. CHX-Ag(III) dispersat prin amestecare mecanica în IntraSite Gel (Smith&Nephew Medical Ltd.) conduce la obținerea unui hidrogel stabil chimic cu acțiune antimicrobiană față de <i>Staphylococcus aureus</i> (zona de inhibiție = 6,4 mm), <i>Pseudomonas aeruginosa</i> (zona de inhibiție = 5,4 mm) [US 2002/0072480 A1, US WO 2007/000590 A1].	7
Complecși ai CHX cu Ag(I) și Ag(II): $[\text{Ag(CHX)}]^+$ și $[\text{Ag(CHX)}]^{2+}$ au prezentat activitate antibacteriană superioară și viteze letale mai mari în comparație cu clorhexidina și $\text{AgNO}_3$ și pot reprezenta o nouă generație/clasă de agenți antibacterieni în tratamentul rănilor. Acești complecși $[\text{Ag(CHX)}](\text{NO}_3)$ și $[\text{Ag(CHX)}](\text{NO}_3)_2$ au fost sintetizați prin precipitare din soluții apoase neutre sau slab acide ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ , 2N) de clorhexidină (CHX) și $\text{AgNO}_3$ . Complexul $[\text{Ag(CHX)}](\text{NO}_3)_2$ cu Ag(II) a fost obținut în 2 etape: oxidarea Ag(I) din soluția CHX: $\text{AgNO}_3$ cu sodiu persulfat ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_8$ ), formarea complexului CHX:Ag(II) <b>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.</b> . Activitatea antibacteriană a acestor complecși a fost stabilită prin determinarea concentrațiilor MIC și MBC pe 4 bacterii Gram-pozițive și pe 4 bacterii Gram-negative: <i>Acinetobacter calcoaceticus</i> , <i>Pseudomonas aeruginosa</i> , <i>Citrobacter freundii</i> , <i>Staphylococcus epidermidis</i> , <i>Enterococcus faecalis</i> , <i>Staphylococcus aureus</i> , <i>Klebsiella pneumoniae</i> . Concentrațiile MIC pentru complecșii $[\text{Ag(CHX)}]^+$ și $[\text{Ag(CHX)}]^{2+}$ au fost mult mai scăzute decât cele ale clorhexidinei, $\text{AgNO}_3$ și complexului Ag-sulfadiazină. Vitezele letale ale complecșilor $[\text{Ag(CHX)}]^+$ și $[\text{Ag(CHX)}]^{2+}$ pe bacteriile testate au fost de 2-8 ori mai mari decât cele corespunzătoare clorhexidinei sau $\text{AgNO}_3$ la concentrații egale cu MIC sau de 4 ori mai mari decât aceasta.	9
În studiile clinice, produsele de îngrijire orală (pasta de dinți, ape de gura) ce conțin amestecuri clorhexidină: Zn(II) s-au dovedit mult mai eficiente în controlul formării plăcii dentare, gingivitei și a compușilor cu sulf volatili din cavitatea bucală (i.e. respirație mirosoitoare, halenă) decât produsele care au în componență doar clorhexidină.	11
Apa de gură cu CHX este extensiv utilizată ca adjuvant în tratamentul periodontitei și există studii preliminare care arată că CHX inhibă numeroase activități glicozidice și proteolitice ale bacteriilor orale, e.g. <i>P. gingivalis</i> [ <b>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.</b> ]. Activitățile enzimelor răspunzătoare de durerea gingivală lys (Kgp) și arg (2 forme, RgpB și HrgpA) au fost măsurate în prezența unor concentrații variabile de CHX și în prezență	13
	15
	17
	19
	21
	23
	25
	27
	29
	31
	33
	35
	37
	39
	41
	43
	45
	47

1 amestecului CHX:Zn. Constantele de inhibiție ( $K_i$ ) au fost determinate în ambele cazuri.  
2 RgpB, HrgpA și Kgp au fost inhibate de clorhexidina cu  $K_i$  cu valori în domeniul micromolar.  
3 Pentru RgpB și HrgpA, efectele inhibitorii ale CHX au fost potențiate de 30 de ori la  
4 adăugarea Zn(II). Interacția CHX-Zn(II) determină un efect sinergic în inhibarea HrgpA și  
5 RgpB. Pentru Kgp, efectele Zn(II) și CHX în activitatea de inhibiție au fost antagonice.

6 Ionii de zinc și clorhexidina prezintă un efect inhibitoriu sinergic asupra creșterii *in*  
7 *vitro* a *S. sobrinus* și *S. sanguis*. Efectele asupra plăcii bacteriene au fost determinate pentru  
8,0 mM, 0,44 mM CHX și a combinației celor două, mai eficientă combinația [E. Gierstein, A.  
9 A. Scheie, G. Rolla, Scandinavian Journal of Dental Research, 1988, 96(6), 541-550].

10 Ionii de zinc, clorhexidina (CHX) și clorura de cetilpiridiniu sunt compuși cunoscuți  
11 pentru inhibarea compușilor volatili pe bază de S (VCS). Ionii de zinc la concentrația de 1%  
12 au un gust neplăcut, este de dorit să fie eficienți la concentrații mai mici.

13 CHX are gust neplăcut la 0,2%. Zn are cel mai bun efect anti-VCS în concentrația de  
14 1%, 1 h, CHX are același efect la 0,2%, în 3 h [A. Young, G. Jonski, G. Rolla, European  
15 Journal of Oral Sciences, 2003, 111(5), 400].

16 Cuprul este un metal de interes clinic, metal esențial în nutriția umană și are toxicitate  
17 redusă.

18 Clorhexidina și Cu<sup>2+</sup>, soluții de 1,1 mM au fost folosite în experimente vizând reduc-  
19 rea plăcii bacteriene. Clorhexidina, în concentrația 1,1 mM, este mai eficientă decât Cu<sup>2+</sup>  
20 [S. M. Waler, G. Rolla, Scandinavian Journal of Dental Research, 1982, 90(2), 131-133].

21 Complecși pe bază de CHX-I, se regăsesc în următoarele formulări: [GB  
22 1128833/1966] și [PEP 1340490 B1/2003], colutoriu pe bază de clorhexidină, sub formă de  
23 soluție pentru igiena orală bazată pe clorhexidină și acid ascorbic, care nu are ca efect  
24 secundar pigmentarea dintilor. La soluția de clorhexidină și acid ascorbic (cu rol de reducere  
25 a Fe<sup>3+</sup> la Fe<sup>2+</sup>, împiedicarea reacțiilor Maillard) se adaugă sodiu metabisulfit care are rolul de  
26 a stabiliza acidul ascorbic (împiedicarea oxidării acestuia) în soluție apoasă. Cu citrat de  
27 sodiu pH-ul colutoriului este păstrat la valori: 5,7-6,3, domeniu în care activitatea  
28 clorhexidinei este maximă.

29 Alte patente ce conțin compuși pe bază de clorhexidină [WO 03/096999 A1],  
30 Formulări pentru mascarea gustului neplăcut (compoziția 1,4% wt. NaF, 4,3% wt.  
31 clorhexidină acetat, 14,3% aspartam, 74,0-74,3% celuloză microcristalină, 5,7%  
32 polioxietenglicol 4000, 0,0-0,3% ulei de mentă; [WO 03/084461 A2], Formulări orale ce  
33 conțin clorhexidină sau săruri (digluconat, diacetat, diclorhidrat), sare de zinc, gluconat de  
34 zinc și agent de mascare/aromatizare - zaharină sau sare a zaharinei; [US 2005/0191247  
35 A1], complecși ai clorhexidinei cu săruri de Cu<sup>2+</sup> și Zn<sup>2+</sup>, sunt prezente în concentrații 1%,  
36 0,5%, 0,1%, cel puțin 0,01%.

37 În prezent se produc și se comercializează un număr însemnat de medicamente  
38 antiseptice care conțin ca substanță activă clorhexidina, administrate sub formă de soluții,  
39 ape de gură sau geluri, pentru uz extern, ca OTC [1], Agenda Medicală, Editura Medica,  
40 București, 2009, Memomed, Ediția 15, Editura Minesan și Editura Universitară, 2009, în:

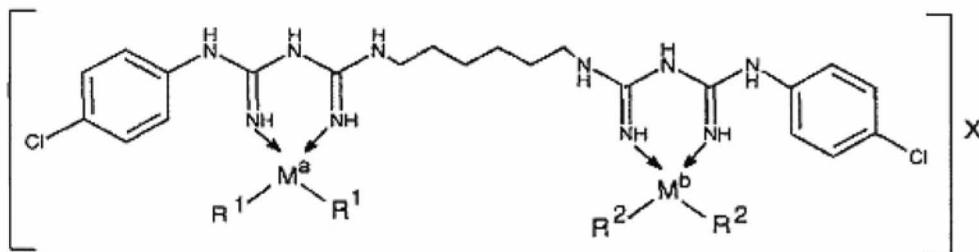
41 1. Afecțiuni oro-dentare, protetică-ortodontie (Corsodyl Mint Mouthwash soluție -  
42 SmithKline Beecham/Anglia; Corsodyl gel - SmithKline Beecham/Anglia; Klorhexidin Dental  
43 soluție - ACO; Plack out solutie - Santa/Grecia; Plack out gel - Santa/Grecia; Peridex -  
44 Procter & Gamble Comp.; Dentosmin-P - Arzneimittelwerk/Germania; Trachisan-  
45 Engelhard/Germania)

46 2. Afecțiuni cutanate, ginecologice și antisepsia suprafețelor (Betagin - Biofarm  
47 S.A./Romania; Chlorhexidine-Gifrer Barbezat/Franta; Chlorhexidine gluconat - Ferrosan;

# RO 127721 B1

Clorhexidin - Biofarm S.A./Romania; Clohexin-A, -B, -C- Pharma Labor/Romania; Desmanol - Schulke Mayr/Germania; Hibiscrub - Zeneca LtdVAnglia; Hibitane - ICI-Zeneca/Anglia; Septofort - Pharmavit)	1 3
Dezavantajele sau limitele clorhexidinei prezente ca principiu activ în actualele preparate farmaceutice comercializate:	5
Transformarea ligandului într-o formă hidrosolubilă. CHX (baza liberă) este insolubilă în apă și există doar la $pH > 12$ . CHX este folosita ca sare a unor acizi organici: CHX diacetat, CHX diclorhidrat, CHX digluconat. Totuși, posibilitatea unor interacții nedorite a ionului metalic cu alte specii organice sau anorganice sau coprecipitarea face din aceste specii - surse nu foarte potrivite de ligand CHX. Întrucât valorile $pK_a$ pentru CHX (2,2 și 10,3) arată că CHX este diprotonată pe întreg domeniul de valori corespunzătoare $pH$ -ului fiziologic, solubilizarea acesteia se poate ușor realiza prin tratarea cu $H_2SO_4$ diluat și transformarea în $CHX^{2+} \cdot 2(HSO_4^-)$ .	7 9 11 13
Limitările clorhexidinei prezente ca principiu activ în actualele forme farmaceutice comercializate, constau în obținerea de forme farmaceutice lichide (ape de gură) care permit o scădere a concentrației clorhexidinei la nivelul cavității orale prin diluare rapidă cu salivă, reacții adverse, limitarea activității antimicrobiene ca și durata efectului terapeutic.	15 17
Problema tehnică pe care o rezolvă inventia constă în prezentarea de preparate farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei pentru tratamentul tegumentelor ca germostop dermatologic și un procedeu de obținere a acestora.	19
Preparatele farmaceutice de tip cremă de complecși metalici ai clorhexidinei înălătură dezavantajele de mai sus, prin aceea că sunt constituite din 0,01...0,1% complecși metalici ai clorhexidinei, 10...20% alcool cetostearilic, 10...20% vaselină, 5...20% ulei de parafină, 10...18% lanolină; 1...- 3% ceară, 10...- 20 cetaceum, 1...2,5% colesterol, 1...10% polioxietilen-20 sorbitan monooleat, 15...75% soluție p-hidroxibenzoat de propil-p-hidroxibenzoat de metil în raport de 1: 3, procentele fiind în greutate.	21 23 25
Procedeul de obținere a preparatelor farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei înălătură dezavantajele de mai sus prin aceea că se fluidifică alcoolul cetostearilic, uleiul de parafină, vaselina pe baia de apă care reprezintă fază lipofilă, separat se încălzește pe sită o soluție de p-hidroxibenzoat de propil - p-hidroxibenzoat de metil în raport de 1:3, la aceasta se adaugă polioxietilen-20 sorbitan monooleat și complecșii metalici ai clorhexidinei care formează fază hidrofilă iar peste amestecul lipofil se adaugă, în fir subțire, fază hidrofilă încălzită la aceeași temperatură se triturează până la răcire pentru omogenizare, apoi se condiționează în cutii de aminoplast și se depozitează la loc răcoros, ferit de lumină.	27 29 31 33 35
Prin aplicarea inventiei se obțin următoarele avantaje:	
- formularea de unguente emulsii U/A sau A/U folosind ca ligand complexul diacetat de clorhexidină cu săruri de Cu (II) și Ag (I) permite utilizarea preparatelor pentru acțiune topică locală;	37 39
- forma farmaceutică se încadrează în parametrii de calitate oficinali;	
- activitatea antimicbiană evaluată <i>in vitro</i> a evidențiat potențarea activității față de clorhexidină și sărurile metalice.	41
Prin asocierea clorhexidinei și a sărurilor acesteia, cu ioni metalici cu activitate farmacologică proprie (antibacteriană, antifungică, cicatrizantă, antiinflamatoare) în compuși cu proprietăți dezinfectante și antimicotice, se pot elimina problemele generate de utilizarea CHX libere. Complecși metalici ai clorhexidinei ca agenți antimicrobieni au structura	43 45

corespunzătoare formulei generale:



și formula chimică  $[M^aM^b(CHX)(R^1)_2(R^2)_2] \cdot X$ ,

în care

$M^a$  și  $M^b$  sunt identici sau diferiți, și sunt aleși dintr-un grup constând dintre Cu, Zn și Ag;

$R^1$  sunt fiecare Cl sau împreună  $CH_3COO$

$R^2$  este ales dintr-un grup constând dintre  $CH_3COO$  și Cl sau absent.

Într-un prim aspect al inventiei, preparatele farmaceutice de tip creme de complecsi metalici ai clorhexidinei cresc contactul preparatului cu tegumentul, respectiv cale topică, de uz extern, respectiv prelungirea acțiunii terapeutice, precum și posibilitatea folosirii de noi compusi neutilizați în terapeutică, activi *in vitro* la concentrații mai mici comparativ cu sărurile de clorhexidină folosite;

Într-un alt aspect al inventiei, preparatele farmaceutice de tip creme de complecsi metalici ai clorhexidinei elimină reacțiile adverse (dermatite iritante de contact -CHX liberă);

Într-un alt aspect al inventiei, sunt descrise formulări/compoziții farmaceutice care să aibă o solubilitate în medii apoase superioară concentrației minime inhibitorii (MIC) a organismului tratat;

Într-un alt aspect al inventiei, este descrisă alegerea excipientilor astfel încât să se evite formarea complecșilor insolubili CHX-excipient anionic-preparate farmaceutice stable chimic în domeniul de pH - 5,5 - 7, domeniul de eficacitate maximă al CHX;

Într-un alt aspect al inventiei, este descrisă evitarea contaminării produsului în procesul de sinteză - pentru păstrarea activității biologice nealterate.

Pentru obținerea preparatelor farmaceutice de tip creme conform inventiei, s-au folosit ca substanțe active, complecsi metalici pe bază de clorhexidină folosind bază unguent emulsie U/A cu două faze, o fază externă reprezentată de apă sau de o soluție apoasă și o fază internă care este alcătuită din excipienti lipofili, componenți cu proprietăți emulsoive necesari pentru stabilizarea sistemului.

Acești emulgatori nu sunt suficienți pentru a asigura stabilitatea unguentelor și se asociază de regulă cu emulgatori lipofili care stabilizează filmul interfacial și cresc viscozitatea fazei interne, rezultând emulgatori compusi (ceruri Lanette).

Pe baia de apă se fluidifică alcoolul cetilstearilic, uleiul de parafină, vaselina; separat se încălzește pe sită soluția p-hidroxibenzoat de propil - p-hidroxibenzoat de metil (1:3) și în această soluție se adaugă polioxietilen-20 sorbitan monooleat și substanță activă, complecsi metalici ai clorhexidinei. Peste amestecul lipofil se adaugă în fir subțire, fază hidrofilă încălzită la aceeași temperatură, apoi se triturează până la răcire pentru omogenizare.

Bazele de unguent emulsie A/U se prepară prin dispersarea fazei apoase în faza grasă topită în care a fost încorporat emulgatorul și se amestecă până la răcire; ambele faze trebuie să aibă aproximativ aceeași temperatură. Aceste baze de unguent conțin excipienti lipofili ca fază externă și apă sau o soluție apoasă ca fază internă; au componente cu proprietăți emulsoive, de exemplu lanolina, alcoolii de lână, colesterolul, ceară, span-uri, cetaceu (care au proprietăți emulsoive mai slabe).

# RO 127721 B1

La aplicare pe piele lasă o urmă grasă care nu se îndepărtează cu apă. După preparare cremele obținute se supun controlului calitativ, în care se determină proprietățile organoleptice, omogenitatea masei, uniformitatea masei, pH-ul, consistența, capacitatea de etalare, duritatea și densitatea relativă, conform F.R.X și se condiționează în cutii de aminoplast, la loc răcoros, ferite de lumină.

În continuare se prezintă 2 exemple nelimitative de realizare a inventiei, în legătură cu tabelul 1 și cu figura care reprezintă schema tehnologică a procedeului de obținere a preparatelor farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei.

**Exemplul 1.** Se fluidifică 10 g alcool cetilstearilic cu 5 g ulei de parafină și 10 g vaselină pe baia de apă care formează faza lipofilă, separat se încălzește pe sită o soluție formată din 10 g p-hidroxibenzoat de propil și 30 g p-hidroxibenzoat de metil în raport de 1:3, la aceasta se adaugă 1 g polioxietilen-20 sorbitan monooleat și 0,01 g complecși metalici ai clorhexidinei care formează faza hidrofilă iar peste amestecul lipofil se adaugă, în fir subțire, faza hidrofilă încălzită la aceeași temperatură, apoi se triturează până la răcire pentru omogenizare, apoi se condiționează în cutii de aminoplast și se depozitează la loc răcoros, ferit de lumină.

**Exemplul 2.** Se fluidifică 20 g alcool cetilstearilic cu 15 g ulei de parafină și 20 g vaselină pe baia de apă care formează faza lipofilă, separat se încălzește pe sită o soluție formată din 15 g p-hidroxibenzoat de propil și 45 g p-hidroxibenzoat de metil în raport de 1:3, la aceasta se adaugă 10 g polioxietilen-20 sorbitan monooleat și 0,1 g complecși metalici ai clorhexidinei care formează faza hidrofilă iar peste amestecul lipofil se adaugă, în fir subțire, faza hidrofilă încălzită la aceeași temperatură, apoi se triturează până la răcire pentru omogenizare, apoi se condiționează în cutii de aminoplast și se depozitează la loc răcoros, ferit de lumină.

*Tabelul 1*

## *Exemple nelimitative de realizare a inventiei*

Denumirea substanței	Cantitate g (%)	
	Exemplul 1	Exemplul 2
Diacetat de 1,1'- hexametilen-bis-[5-(4-clorfenil)- biguanido]cupru și argint	0,01-0,1	0,05-0,1
Alcool cetostearilic	10-20	-
Polioxietilen-20 sorbitan monooleat	1 -10	-
Vaselină	10-20	10-20
Ulei de parafină	5 - 15	15 - 20
Lanolină	-	10-18
Ceară	-	1 -3
Cetaceum	-	10-20
Colesterol	-	1 -2,5
Soluție p-hidroxibenzoat de propil-p-hidroxibenzoat de metil (1:3)	35 - 75	15 - 53

1 Se obțin preparate farmaceutice de tip creme conform inventiei, cu caracteristicile  
 fizico-chimice din tabelul 2.

3  
 5 *Tabelul 2*  
 7 *Caracteristici fizico-chimice ale preparatelor farmaceutice de tip creme pe bază*  
 9 *de complecși metalici ai clorhexidinei*

7 Caracteristica	Rezultate
Examen organoleptic	preparate cu aspect cremos, de culoare alb - roz, fără miros
Omogenitate	aspect omogen fără bule de aer, picături sau aglomerări de particule
pH	5,5 - 6,25
Capacitatea de etalare	300 - 1600 mm <sup>2</sup>
Capacitatea de penetrare	9,50 - 20,00 mm

13 Procedeul de obținere a preparatelor farmaceutice de tip creme conform inventiei  
 15 constă în următoarea schemă tehnologică prezentată în figură.

17 În urma studiului efectuat privind activitatea antimicrobiană, s-a observat că  
 19 preparatele farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei prezintă  
 21 activitate antimicrobiană crescută față de tulpinile microbiene *Staphylococcus aureus coli*  
 23 (*diametru de inhibiție 1-16 mm*), *Escherichia coli* (*diametru de inhibiție 1 - 9 mm*) și *Candida*  
 25 *albicans coli* (*diametru de inhibiție 1 - 8 mm*) comparativ cu liganzii organici și combinațiile  
 27 complexe din care au fost obținute.

29 Preparatele farmaceutice topice de uz extern pe bază de complecși metalici ai  
 31 clorhexidinei, condiționate sub formă de creme au fost testate *in vitro* în culturi de fibroblaste.  
 33 Pentru testarea efectului compușilor studiați asupra celulelor s-au analizat viabilitatea celulară  
 35 (prin metoda cu MTT) și morfologia celulară. Citotoxicitatea a fost testata prin metoda  
 extractului (în cazul produselor condiționate sub formă solidă), luând în lucru mai multe  
 concentrații ale extractelor și mai multe grade de diluție ale produselor sub formă de soluție.  
 Rezultatele obținute au demonstrat un pronunțat efect citotoxic al produselor în forma în care  
 au fost obținute, comparativ cu proba martor de celule. La concentrații mai mici de 100 µg/mL  
 de produs condiționat sub formă de cremă nu s-au mai observat efecte de modificare a  
 morfoloiei fibroblastelor, acestea având o viabilitate de peste 95% după 24 h de cultivare în  
 prezența respectivelor extracte.

37 Testarea activității antioxidantă a preparatelor farmaceutice de tip creme pe bază de  
 39 complecși metalici ai clorhexidinei conform inventiei, prin metoda chemiluminiscenței, a  
 41 evidențiat că acestea prezintă valori ale activității antioxidantă în domeniul 50-95%, ceea ce  
 le indică drept agenți antioxidanti eficienți.

# RO 127721 B1

## Revendicări

1. Preparate farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei, caracterizate prin aceea că sunt constituite din 0,01...0,1% complecși metalici ai clorhexidinei, 10...20% alcool cetostearilic, 10...20% vaselină, 5...20% ulei de parafină, 10...18% lanolină; 1...3% ceară, 10... 20 cetaceum, 1...2,5% colesterol, 1...10% polioxietilen-20 sorbitan monooleat, 15...75% soluție p-hidroxibenzoat de propil-p-hidroxibenzoat de metil în raport de 1: 3, procentele fiind în greutate.	3
2. Preparate farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei conform revendicării 1, caracterizate prin aceea că se prezintă sub formă de preparate cu aspect cremos, de culoare alb - roz, fără miros, aspect omogen fără bule de aer, picături sau aglomerări de particule, cu un pH ușor acid, topice de uz extern, prezintă activitate antimicrobiană și antioxidantă, având acțiune dezinfectantă și antimicotică, sunt biocompatibile, au toxicitate redusă sau neglijabilă și nu sunt factori poluanți ai mediului.	9
3. Procedeu de obținere a preparatelor farmaceutice de tip creme pe bază de complecși metalici ai clorhexidinei, definite în revendicarea 1, caracterizat prin aceea că se fluidifică alcoolul cetostearilic, uleiul de parafină, vaselina pe baia de apă care formează fază lipofilă, separat se încălzește pe sită o soluție p-hidroxibenzoat de propil - p-hidroxibenzoat de metil în raport de 1:3, la aceasta se adaugă polioxietilen-20 sorbitan monooleat și complecșii metalici ai clorhexidinei care formează fază hidrofilă, iar peste amestecul lipofil se adaugă, în fir subțire, fază hidrofilă încălzită la aceeași temperatură, se triturează până la răcire pentru omogenizare, apoi se condiționează în cutii de aminoplast și se depozitează la loc răcoros, ferit de lumină.	15
	17
	19
	21
	23

(51) Int.Cl.

**A61K 9/06** (2006.01);  
**A61K 33/38** (2006.01);  
**C07C 279/26** (2006.01)

