



MD 4069 C1 2010.09.30

## REPUBLICA MOLDOVA

(19) Agenția de Stat  
pentru Proprietatea Intelectuală(11) 4069<sup>(13)</sup> C1(51) Int. Cl.: C07F 1/08 (2006.01)  
C07C 251/08 (2006.01)  
C07C 251/24 (2006.01)  
C07C 47/55 (2006.01)  
C07C 47/565 (2006.01)  
C07C 215/10 (2006.01)  
C12N 1/12 (2006.01)  
C12R 1/89 (2006.01)  
A01N 59/20 (2006.01)

## (12) BREVET DE INVENȚIE

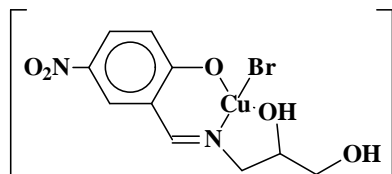
(21) Nr. depozit: a 2010 0015 (22) Data depozit: 2010.02.08	(45) Data publicării hotărârii de acordare a brevetului: 2010.09.30, BOPI nr. 9/2010
(71) Solicitant: UNIVERSITATEA DE STAT DIN MOLDOVA, MD	
(72) Inventatori: GULEA Aurelian, MD; ȚAPCOV Victor, MD; GRAUR Vasile, MD; GINJU Dumitru, RO; BATIR Ludmila, MD; RUDIC Valeriu, MD; ZOSIM Liliana, MD	
(73) Titular: UNIVERSITATEA DE STAT DIN MOLDOVA, MD	

(54) Bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)  
cupru și procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis*

(57) Rezumat:

Invenția se referă la chimie și biotehnologie, și anume, la sinteza unui compus coordinativ nou din clasa salicilidenaminoalcoolaților metalelor de tranziție și la un procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis*.

Se revendică: un compus coordinativ, bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)cupru cu formula:



și un procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis*, care include cultivarea pe un mediu nutritiv Zarrouk, ce conține, g/L: NaNO<sub>3</sub> – 2,5; NaHCO<sub>3</sub> – 16,8; NaCl – 1,0;

2  
K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – 1,0; K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> – 0,5; MgSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,2; CaCl<sub>2</sub> – 0,04; FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,01; EDTA – 0,08; H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> – 0,00286; MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O – 0,00181; ZnSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,00022; CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O – 0,00008; MoO<sub>3</sub> – 0,000015 și apă distilată până la 1L, la pH 9,5...10,0, la o temperatură de 30...32°C, iluminare de 2000...3000 lx, totodată, în a 2-a zi de cultivare se adaugă compusul coordinativ menționat, în concentrație de 5...6 mg/L. Rezultatul tehnic constă în majorarea conținutului de cupru în biomasa cianobacteriei *Spirulina platensis* până la 10,39...11,14 mg%, precum și diminuarea duratei de cultivare până la 7 zile.

Revendicări: 2

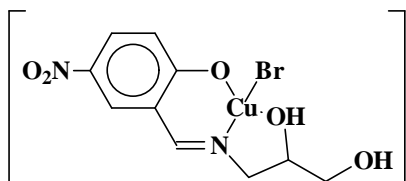
MD 4069 C1 2010.09.30

**(54) Bromo-{3-[(2-hydroxy-5-nitro-benzylidene)-amino]-propane-1,2-dihydroxy}(1)-copper and process for the cultivation of cyanobacterium *Spirulina platensis***

**(57) Abstract:**

1  
The invention relates to chemistry and biotechnology, namely to the synthesis of a new coordinative compound from the class of salicylideneaminoalcoholates of transition metals and to a process for the cultivation of cyanobacterium *Spirulina platensis*.

It is claimed: a new coordinative compound, bromo-{3-[(2-hydroxy-5-nitro-benzylidene)-amino]-propane-1,2-dihydroxy}(1)-copper of the formula:



and a process for the cultivation of cyanobacterium *Spirulina platensis*, which includes cultivation on a Zarrouk nutrient medium,

2  
containing, g/L: NaNO<sub>3</sub> – 2.5; NaHCO<sub>3</sub> – 16.8; NaCl – 1.0; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – 1.0; K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> – 0.5; MgSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0.2; CaCl<sub>2</sub> – 0.04; FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0.01; EDTA – 0.08; H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> – 0.00286; MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O – 0.00181; ZnSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0.00022; CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O – 0.00008; MoO<sub>3</sub> – 0.000015 and distilled water to 1L, at pH 9.5...10.0, at a temperature of 32°C, light of 2000...3000 lx, at the same time on the 2nd day of cultivation is added the specified coordinative compound, in a concentration of 5...6 mg/L.

The technical result is to increase the copper content in the biomass of cyanobacterium *Spirulina platensis* up to 10.39...11.14 mg%, and to reduce the length of cultivation up to 7 days.

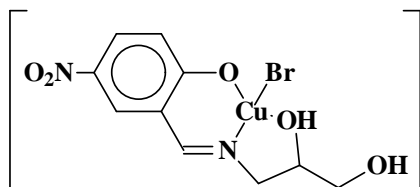
Claims: 2

**(54) Бром-{3-[(2-гидрокси-5-нитро-бензилиден)-амино]-пропан-1,2-дигидрокси}(1)-меди и способ культивирования цианобактерии *Spirulina platensis***

**(57) Реферат:**

1  
Изобретение относится к химии и биотехнологии, в частности, к синтезу нового координационного соединения из класса салицилиденаминоалкоголятов переходных металлов и способу культивирования цианобактерии *Spirulina platensis*.

Заявляются: новое координационное соединение бром-{3-[(2-гидрокси-5-нитро-бензилиден)-амино]-пропан-1,2-дигидрокси}(1)-меди формулы:



и способ культивирования цианобактерии *Spirulina platensis*, включающий культивирование на питательной среде Заррука,

2  
содержащей, г/л): NaNO<sub>3</sub> – 2,5; NaHCO<sub>3</sub> – 16,8; NaCl – 1,0; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – 1,0; K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> – 0,50; MgSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,20; CaCl<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O – 0,04; FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,01; EDTA – 0,08; H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> – 0,00286; MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O – 0,00181; ZnSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,00022; CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O – 0,00008; MoO<sub>3</sub> – 0,000015 и дистиллированную воду до 1 л, при pH 9,5...10,0, температуре 30...32°C, освещении 2000...3000 люкс, при этом на 2-ой день культивирования добавляют указанное координационное соединение, в концентрации 5...6 мг/л.

Технический результат состоит в увеличении содержания меди в биомассе цианобактерии *Spirulina platensis* до 10,39...11,14 мг%, а также сокращении продолжительности культивирования до 7 дней.

П. формулы: 2

**Descriere:**

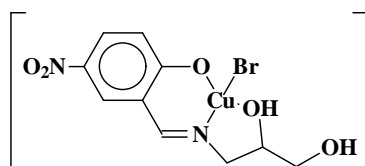
Invenția se referă la chimie și biotehnologie, și anume, la sinteza unui compus coordinativ nou din clasa salicilidenaminoalcoolaților metalelor de tranziție și la un procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis*.

5 Este cunoscut un procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis* pe mediu de cultivare Zarrouk, iluminarea 40W, temperatura 28...32°C, durata de cultivare 30 de zile, iar în a 16-a zi la acest mediu se adaugă 1...3 mg/L de Cu<sup>2+</sup> [1].

Dezavantajul acestui procedeu constă în durata îndelungată de cultivare - 30 zile, precum și în faptul că nu asigură o rată de acumulare a cuprului suficient de înaltă la utilizarea Cu<sup>2+</sup> în concentrații mai diminuate.

Problema pe care o rezolvă prezenta invenție constă în extinderea arsenalului de reglatori asupra acumulării cuprului în biomasă și elaborarea unui procedeu de utilizare a acestuia pentru obținerea biomasei de *Spirulina platensis* cu conținut înalt de cupru.

15 Esența invenției constă în faptul că se propune un compus coordinativ bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)cupru cu formula :



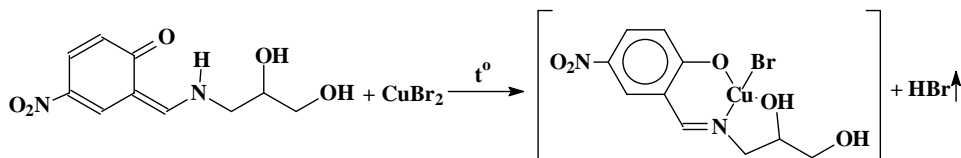
și un procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis*, care include cultivarea pe un mediu nutritiv Zarrouk, ce conține, g/L: NaNO<sub>3</sub> – 2,5; NaHCO<sub>3</sub> – 16,8; NaCl – 1,0; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – 1,0; K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> – 0,5; MgSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,2; CaCl<sub>2</sub> – 0,04; FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,01; EDTA – 0,08; H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> – 0,00286; MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O – 0,00181; ZnSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,00022; CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O – 0,00008; MoO<sub>3</sub> – 0,000015 și apă distilată până la 1L, la pH 9,5...10,0, la o temperatură de 30...32°C, iluminare de 2000...3000 lx, totodată, în a 2-a zi de cultivare se adaugă bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)cupru, în concentrație de 5...6 mg/L.

25 Complexul dat, proprietățile lui și procedeu de obținere nu sunt descrise în literatură.

Rezultatul tehnic constă în majorarea conținutului de cupru în biomasă cianobacteriei *Spirulina platensis* până la 10,39...11,14 mg% față de soluția cea mai apropiată (5 mg%) sau de 2,08 ... 2,23 ori mai mult, precum și diminuarea duratei de cultivare de la 30 la 7 zile.

30 Rezultatul tehnic al invenției este condiționat de faptul că pentru prima dată în calitate de reglator al conținutului de cupru la cianobacteria *Spirulina platensis* se propune bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)cupru, care conține o combinație nouă de legături chimice deja cunoscute.

35 Compusul revendicat se obține la interacțiunea soluțiilor etanolice fierbinți (50...55°C) a 6-[(2,3-dihidroxi-propilamino)-metilen]-4-nitro-ciclohexa-2,4-dienonului (formei chinone a produsului de condensare a 3-amino-1,2-propandiolului cu aldehida 5-nitrosalicilică) și bromurii de cupru(2+), luate în raport molar de 1:1. Reacția decurge 50...60 min conform următoarei scheme :



40 Mecanismul prezentei reacții constă în faptul, că în timpul sintezei în amestecul reactant are loc adăția la ionul de cupru(2+) a unei molecule de 6-[(2,3-dihidroxi-propilamino)-metilen]-4-nitro-ciclohexa-2,4-dienonului, care în urma coordonării trece din forma chinonică în forma benzoică. Azometina obținută reprezintă 3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-diolul, care coordonează la ionul central ca ligand tridentat O,N,O monodeprotonat, formând două metalocicluri din șase și cinci atomi. Al patrulea loc în sfera internă a atomului central în particula complexă formată este ocupat de ionul de bromură.

Procedeul de obținere a compusului revendicat este simplu în executare, substanțele inițiale accesibile, randamentul constituie 76% față de cel teoretic calculat. Complexul este stabil în contact cu aerul, solubil în apă și alcoolii, bine solubil în dimetilformamidă și dimetilsulfoxidă, practic insolubil în eter.

5 **Exemplu de obținere al bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-di hidroxi}(1-)cupru.** La soluția etanolică, care conține 10 mmol de bromură de cupru în 20 mL etanol, încălzită și amestecată în permanență cu ajutorul agitatorului magnetic, se adaugă 30 mL de soluție alcoolică ce conține 10 mmol de 6-[(2,3-dihidroxi-propilamino)-metilen]-4-nitro-ciclohexa-2,4-dienon. După aceasta amestecul reactant se  
10 refluxează ascendent pe parcurs de 50...60 min. La răcire și evaporare lentă din soluție se depun cristale mărunte de culoare verde, care se filtrează prin filtru de sticlă, se spală cu cantități mici de etanol, eter dietilic și se usucă la aer.

S-a determinat, % : C – 31,20; H – 3,07; Br – 20,59; Cu – 16,40, N – 7,07. Pentru  $C_{10}H_{11}BrCuN_2O_5$  s-a calculat, % : C – 31,39; H – 2,90; Br – 20,88; Cu – 16,61; N – 7,32.

15 Determinarea conductibilității electrice molare a bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi } (1-)cupru revendicat în dimetil-formamidă a demonstrat, că el este un neelectrolit [ $\kappa=5 \text{ Ohm}^{-1}\cdot\text{cm}^2\cdot\text{mol}^{-1}$ , 20° C,  $C_M=0.001 \text{ mol/L}$ ].

Cercetarea magnetochimică a complexului revendicat la temperatura camerei (292°K) a demonstrat, că valoarea calculată a momentului lui magnetic efectiv este apropiat de  
20 valoarea de spin pentru un electron necuplat ( $\mu_{\text{ef.}} = 1,87 \text{ m. B}$ ). Acest fapt ne permite să presupunem, că substanța cercetată are structură monomerică.

În scopul determinării modului de coordinare a ligandului la ionul de cupru(2+) a fost efectuată analiza comparativă a spectrelor IR ale compusului declarat, 6-[(2,3-dihidroxi-propilamino)-metilen]-4-nitro-ciclohexa-2,4-dienonului și a complexilor metalelor 3d cu  
25 liganzii asemănători, descriși în literatură. S-a stabilit că 3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi obținut în complexul revendicat se comportă ca un ligand tridentat mono- deprotonizat, coordonandu-se la ionul central prin intermediul atomilor de azot azometinic, oxigeni fenolic și alcoolic, cu formarea a două metalocicluri din cinci și șase atomi. În favoarea acestui fapt indică dispariția din spectrul IR al  
30 substanței revendicate a benzilor de absorbție  $\nu(\text{NH})$  și  $\nu(\text{C=O})$ , care în 6-[(2,3-dihidroxi-propilamino)-metilen]-4-nitro-ciclohexa-2,4-dienonă liberă se observă corespunzător în domeniile 3450...3150 și 1637  $\text{cm}^{-1}$ . În spectrul complexului apare banda  $\nu(\text{C=N})$ , care este deplasată cu 22  $\text{cm}^{-1}$  spre frecvențe mai mici [în complexii metalelor 3d cu liganzii asemănători, descriși în literatură ea se observă în domeniul 1630...1625  $\text{cm}^{-1}$ ]. În afară  
35 de această, în domeniul 530...400  $\text{cm}^{-1}$  apar patru benzi de absorbție noi, care conform datelor din literatură corespund  $\nu(\text{Cu-N}) = 525$  și 410  $\text{cm}^{-1}$  și  $\nu(\text{Cu-O}) = 480$  și 465  $\text{cm}^{-1}$ .

Analiza termogravimetrică a substanței sintetizate a arătat că descompunerea ei termică are loc într-o singură etapă. Pe curba DTA a complexului se observă un efect  
40 exotermic la 550°C și este legat cu destrucția termooxidativă a ligandului coordonat.

Astfel, în baza rezultatelor analizei elementelor și cercetărilor fizico-chimice, a fost stabilită compoziția și structura probabilă a compusului declarat.

**Exemplu de utilizare a bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi } (1-)cupru în calitate de regulator al acumulării cuprului în biomasa de spirulină.**

#### 45 *Exemplul 1*

Se prepară mediul mineral nutritiv Zarrouk cu următorul conținut al ingredientelor (g/L):  $\text{NaNO}_3 - 2,5$ ;  $\text{NaHCO}_3 - 16,8$ ;  $\text{NaCl} - 1,0$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4 - 1,0$ ;  $\text{K}_2\text{HPO}_4 - 0,5$ ;  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} - 0,2$ ;  $\text{CaCl}_2 - 0,04$ ;  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} - 0,01$ ;  $\text{EDTA} - 0,08$ ;  $\text{H}_3\text{BO}_3 - 0,00286$ ;  $\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O} - 0,00181$ ;  $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} - 0,00022$ ;  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} - 0,00008$ ;  $\text{MoO}_3 - 0,000015$  și apă  
50 distilată până la 1L. La mediul preparat se adaugă suspensia de *Spirulina platensis* în cantitate de 0,4g/L. În a doua zi de cultivare la suspensia de spirulină, în calitate de regulator al conținutului de cupru în biomasă se suplimentează 5mg/L de bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi } (1-)cupru unde concentrația  $\text{Cu}^{2+}$  este 0,84mg/L. Cultivarea se efectuează în baloane Erlenmeyer a câte 250mL cu 100mL suspensie în următoarele  
55 condiții: iluminarea de 2000...3000 lx, la pH 9,5...10,0 și la o temperatură de 30°C. La ziua a șaptea biomasa se separă de lichidul cultural, se supune demineralizării și se determină conținutul de cupru.

Biomasa obținută conține 10,39 mg% de cupru din biomasa absolut uscată (BAU) față de 5,0 mg% în cazul soluției celei mai apropiate (Tabelul).

**Exemplul 2**

Se prepară mediul mineral nutritiv Zarrouk cu următorul conținut al ingredientelor (g/L):  
 5 NaNO<sub>3</sub> – 2,5; NaHCO<sub>3</sub> – 16,8; NaCl – 1,0; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>– 1,0; K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>– 0,5; MgSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,2; CaCl<sub>2</sub> – 0,04; FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,01; EDTA – 0,08; H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> – 0,00286; MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O – 0,00181; ZnSO<sub>4</sub> ·7H<sub>2</sub>O – 0,00022; CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O – 0,00008; MoO<sub>3</sub> – 0,000015 și apă distilată pînă la 1L. La mediul preparat se adaugă suspensia de *Spirulina platensis* în cantitate de 0,4g/L. In a doua zi de cultivare la suspensia de spirulină, în calitate de reglator al conținutului de  
 10 cupru se suplimentează 6 mg/L de bromo- { 3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi } (1)-cupru unde concentrația Cu<sup>2+</sup> este 1,0mg/l. Cultivarea se efectuează în baloane Erlenmeyer a câte 250ml cu 100ml suspensie în următoarele condiții: iluminarea de 2000...3000 lx, la pH 9,5...10,0 și la o temperatură de 32°C. La ziua a șaptea biomasa se separă de lichidul cultural, se supune demineralizării și se determină conținutul de cupru.

15 Biomasa obținută conține 11,14 mg% cupru din BAU față de 5,0 mg% în cazul soluției celei mai apropiate (Tabelul).

20 Conținutul de cupru în biomasa cianobacteriei *Spirulina platensis* la cultivare conform procedului propus în invenție și din soluția cea mai apropiată

Procedeul utilizat	Cu <sup>2+</sup> adăugat, mg/L	Conținutul de Cu <sup>2+</sup> acumulat în biomasă, mg%
Conform soluției celei mai apropiate	1,0	5,0±0,58
Conform soluției propuse în invenție	0,84 1,0	10,39±0,55 11,14±0,70

Datele tabelului demonstrează majorarea de 2,08 ... 2,23 ori a conținutului de cupru în biomasa de spirulină în procedeul propus în invenție față de procedeul cel mai apropiat.

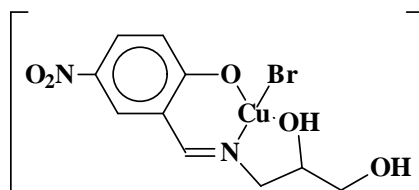
25 Proprietățile depistate ale bromo- { 3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi } (1)-cupru prezintă interes pentru biotehnologie din punct de vedere al extinderii arsenalului de reglatori ai conținutului de cupru în biomasa cianobacteriei *Spirulina platensis*.

**(56) Referințe bibliografice citate în descriere:**

1. Gannikar Disyawongs. Accumulation of Copper, Mercury and Lead in *Spirulina platensis* studied in Zarrouk's Medium. The Journal of KMITNB., Vol. 12, No. 4, Oct-Dec. 2002, p. 33-35

**(57) Revendicări:**

1. Bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)cupru cu formula :



2. Procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis*, care include cultivarea pe un mediu nutritiv Zarrouk, ce conține, g/L: NaNO<sub>3</sub> – 2,5; NaHCO<sub>3</sub> – 16,8; NaCl – 1,0; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> – 1,0; K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> – 0,5; MgSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,2; CaCl<sub>2</sub> – 0,04; FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,01; EDTA – 0,08; H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> – 0,00286; MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O – 0,00181; ZnSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O – 0,00022; CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O – 0,00008; MoO<sub>3</sub> – 0,000015 și apă distilată până la 1L, la pH 9,5...10,0, la o temperatură de 30...32<sup>o</sup>C, iluminare de 2000...3000 lx, totodată, în a 2-a zi de cultivare se adaugă bromo-{3-[(2-hidroxi-5-nitro-benziliden)-amino]-propan-1,2-dihidroxi}(1-)cupru, definit în revendicarea 1, în concentrație de 5...6 mg/L.

**Șef Secție:**

GROSU Petru

**Examinator:**

EGOROVA Tamara

**Redactor:**

UNGUREANU Mihail