

Invenția se referă la biotehnologie, și anume la un procedeu de obținere a biomasei de *Spirulina platensis* și poate fi aplicată în industria farmaceutică, medicina clinică și experimentală.

Se știe că superoxidismutaza (SOD) este o enzimă cu efect antioxidant, capabilă de a distruge radicalii liberi, protejând astfel organismul de acțiunea lor distrugătoare. De aceea este foarte actuală problema obținerii unor produse cu conținut înalt de SOD, care ar putea fi utilizate atât ca supliment alimentar cu efect de lichidare a radicalilor liberi din organismul uman, cât și pentru obținerea unor preparate cu efect antioxidant și antiradicalic pentru profilaxia și combaterea cancerului, preîntâmpinarea îmbătrânirii pielii, protecția la iradiere etc.

Este cunoscut procedeu de cultivare a cianobacteriei *Spirulina platensis* în prezența citratului de Fe(III) și glicinatului de Mn(II). Rezultatul obținut constă în sporirea activității SOD în biomasă. Dezavantajul constă în utilizarea compușilor în concentrații înalte – 60 și 40 mg/L, respectiv, ceea ce duce la diminuarea productivității spirulinei [1].

Mai este cunoscut procedeu de obținere a biomasei cianobacteriei *Spirulina platensis* în care se utilizează mediul nutritiv modificat Zarrouk cu următoarea compoziție, g/L: NaHCO₃ – 16,8, K₂HPO₄ – 0,1, KNO₃ – 3,75, NaCl – 1,0, K₂SO₄ – 3,75, CaCl₂ · 6H₂O – 0,04, MgSO₄ · 7H₂O – 0,7, H₃BO₃ – 0,00286, MnCl₂ · 4H₂O – 0,00181, ZnSO₄ · 7H₂O – 0,00022, CuSO₄ · 5H₂O – 0,00008, MoO₃ – 0,000015, FeSO₄ · 7H₂O – 0,024, Fe-EDTA – 0,025, apă – până la 1L, cultivarea are loc în regim de acumulare timp de 6 zile, la iluminarea de 15...24 mii erg/cm² și temperatura de 35 ± 1 °C, pH-ul optim al mediului fiind 9,5...10,0 [2].

Dezavantajul acestui procedeu constă în aceea că mediul utilizat nu asigură o activitate suficient de înaltă a SOD în biomasa de spirulină.

Problema pe care o rezolvă invenția propusă constă în elaborarea unui procedeu de obținere a biomasei cianobacteriei *Spirulina platensis* care ar asigura sporirea activității superoxidismutazei în biomasa de spirulină.

Procedeu de obținere a biomasei cianobacteriei *Spirulina platensis* include inocularea cianobacteriei în cantitate de 0,40...0,45 g/L într-un mediu nutritiv ce conține, g/L: NaHCO₃ – 16,8, K₂HPO₄ – 0,1, KNO₃ – 3,75, NaCl – 1,0, K₂SO₄ – 3,75, CaCl₂ · 6H₂O – 0,04, MgSO₄ · 7H₂O – 0,7, H₃BO₃ – 0,00286, MnCl₂ · 4H₂O – 0,00181, ZnSO₄ · 7H₂O – 0,00022, CuSO₄ · 5H₂O – 0,00008, MoO₃ – 0,000015, FeSO₄ · 7H₂O – 0,024, Fe-EDTA – 0,025, apă – până la 1 L, la care în prima zi de cultivare se adaugă compusul coordinativ [Fe₂MgO(C₄H₃OCOO)₃(CH₃COO)₃(H₂O)(C₄H₈O)] în cantitate de 0,005...0,025 g/L și cultivarea ei în regim de acumulare în decurs de 6 zile la o iluminare de 3400...4800 lx, temperatura de 31...36° C, pH 9,5...10,0.

Rezultatul obținut în comparație cu cea mai apropiată soluție constă în obținerea biomasei de spirulină cu o activitate a superoxidismutazei de 4,75 ori mai sporită.

Rezultatul obținut se datorează faptului că compusul coordinativ utilizat [Fe₂MgO(C₄H₃OCOO)₃(CH₃COO)₃(H₂O)(C₄H₈O)] provoacă stresul oxidativ, având în sfera internă liganzii care sunt reprezentați de câte 3 resturi de furoat, 3 resturi de acetat, o moleculă de tetrahidrofuran și apă. Nu poate fi exclusă nici contribuția fierului în procesul de formare a radicalilor liberi, ceea ce duce la activizarea mecanismului de protejare a celulei algale, exprimat prin creșterea activității SOD.

Sinteza compusului coordinativ [Fe₂MgO(CH₃COO)₃(C₄H₃OCOO)₃(C₄H₈O)(H₂O)].

Amestecul din 0,818 g (2,02 mmol) Fe(NO₃)₃ · 9H₂O, 1,07 g (5,00 mmol) Mg(CH₃COO)₂ · 4H₂O și 0,815 g (5,99 mmol) NaCH₃COO · 3H₂O în 30 ml de apă la temperatura camerei produce [Fe₂MgO(CH₃COO)₆(H₂O)₃]. La interacțiunea acestor precursori cu cantități echimolare (1 : 6) de acid piromucic (C₄H₃OCOOH) în 35 ml de tetrahidrofuran (reflux, timp de 5 ore) se obține o soluție de culoare roșie a compusului titular. După răcirea soluției a fost obținut un produs cristalin. Produsul a fost filtrat, spălat de câteva ori cu etanol și uscat la aer. Rămănețelul după fier este de 0,275 g (17%). Substanța este bine solubilă în dimetilformamidă și dimetilsulfoxidă, puțin solubilă în tetrahidrofuran, insolubilă în eter, toluen, apă, metanol, cloroform.

	C	H	Fe	Mg
Găsit, %	40,2	3,64	14,72	3,13
Pentru C ₂₅ H ₂₈ Cl ₁₈ Fe ₂ Mg				
Calculat, %	39,90	3,75	14,84	3,23

Spectrul de rezonanță gama (Mossbauer) a compusului titular la temperatura de 80K reprezintă un singur dublet cu vârfuri puțin asimetrice (vezi figura). Valoarea deplasării izomerului (δ_{Fe}) de 0,41 mm/s și despicării de cuadrupol (ΔE_Q) de 1,002 mm/s confirmă prezența fierului (III) în stare de spin înalt (S=5/2).

Exemplu de realizare a invenției

Se prepară mediul nutritiv cu următoarea compoziție: NaHCO₃ – 16,8, K₂HPO₄ – 0,1, KNO₃ – 3,75, NaCl – 1,0, K₂SO₄ – 3,75, CaCl₂ · 6H₂O – 0,04, MgSO₄ · 7H₂O – 0,7, H₃BO₃ – 0,00286, MnCl₂ · 4H₂O – 0,00181, ZnSO₄ · 7H₂O – 0,00022, CuSO₄ · 5H₂O – 0,00008, MoO₃ – 0,000015, FeSO₄ · 7H₂O – 0,024, Fe-EDTA – 0,025, apă până la 1L. Se introduce suspensia de spirulină în cantitate de 0,4 g/L. În prima zi de cultivare la mediul nutritiv se adaugă [Fe₂MgO(C₄H₃OCOO)₃(CH₃COO)₃(H₂O)(C₄H₈O)] în cantitate de 0,025 g/L. Cultivarea se desfășoară timp de 6 zile, respectând parametrii: temperatura de 32°C, pH-ul 8...9, iluminarea de 3600 lx, în primele 2 zile ale cultivării. Pentru următoarele zile ale cultivării se menține temperatura de 34°C, pH-ul 9...10 și iluminarea de 4800 lx.

La ziua a 6-a se determină activitatea SOD. Productivitatea spirulinei la ziua a șasea este de 1,86 g/L biomasă absolut uscată.

Activitatea SOD în biomasa de spirulină este de 4,75 ori mai sporită față de soluția cea mai apropiată.

Tabel

Activitatea SOD în biomasa de *Spirulina platensis* obținută conform procedurii propus în invenție și celui din soluția cea mai apropiată

Procedeu utilizat	Compusul	Concentrația, g/L	Activitatea SOD, unități convenționale	%
Conform celei mai apropiate soluții	FeSO ₄ · 7H ₂ O Fe-EDTA	0,025	0,42 ± 0,24	100%
Conform procedurii propus	FeSO ₄ · 7H ₂ O Fe-EDTA [Fe ₂ MgO(C ₄ H ₃ OCOO) ₃ (CH ₃ COO)(H ₂ O) (C ₄ H ₈ O)]	0,024 0,025 0,025	2,0 ± 0,09	475,06