



(11) RO 125705 B1

(51) Int.Cl.

B01J 43/00 (2006.01),  
C08J 5/22 (2006.01),  
C02F 1/52 (2006.01)

(12)

## BREVET DE INVENTIE

(21) Nr. cerere: **a 2009 00202**

(22) Data de depozit: **06.03.2009**

(45) Data publicării mențiunii acordării brevetului: **28.10.2011** BOPI nr. **10/2011**

(41) Data publicării cererii:  
**30.09.2010** BOPI nr. **9/2010**

(73) Titular:  
• INSTITUTUL DE CHIMIE  
MACROMOLECULARĂ "PETRU PONI" DIN  
IAȘI, ALEEA GRIGORE GHICA VODĂ  
NR.41 A, IAȘI, IS, RO

(72) Inventatori:  
• DRĂGAN ECATERINA STELA,  
ȘOS. NICOLINA NR.110, BL.1005 A, ET.9,  
AP.33, IAȘI, IS, RO;  
• MIHAI MARCELA, STR.TĂNĂSESCU  
NR.23, IAȘI, IS, RO

(56) Documente din stadiul tehnicii:  
**RO 104256; RO 117786 B**

(54) **PROCEDEU DE ÎNDEPĂRTARE A SUSPENSIILOR FINE DIN  
SISTEME APOASE FOLOSIND COMPLECȘI  
POLIELECTROLITICI NESTOECHIOMETRICI**

Examinator: dr. inginer BÂLBÂIE ELISABETA



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

Invenția se referă la un procedeu de îndepărtare a suspensiilor fine din sisteme apoase, în care se adaugă suspensiei un floculant constituit dintr-un complex polielectrolic nestoechiometric, sub formă de dispersie coloidală, având sarcini pozitive sau negative în exces, în funcție de sarcina netă a particulelor suspendate, obținut prin amestecarea în raport nestoechiometric a unui polication sintetic sau natural cu un polianion conținând grupe anionice tari, cu densitate de sarcină variabilă, controlată prin conținutul de monomer neionic și hidrofob, materialul flokulat fiind ulterior separat din sistemul apăs prin filtrare.

Suspensiile fine sau materii organice greu de îndepărtat, precum coloranții cu încărcare redusă apar frecvent în diferite procese industriale precum fabricarea hârtiei, industria alimentară, industria farmaceutică și cosmetică, producerea materialelor ceramice, fabricarea electronicelor etc. Utilizarea floculanților anorganici, a floculanților macromoleculari sintetici sau naturali, sau a combinațiilor dintre aceștia rezolvă numai parțial problemelele dificile de separare solid/lichid. Astfel, utilizarea floculanților anorganici prezintă numeroase dezavantaje cum ar fi: volumele mari de nămol greu filtrabil, creșterea conținutului în ioni metalici precum Al, Fe, Ca, îndepărtarea foarte dificilă a speciilor organice de natură proteică, a detergentilor și coloranților.

Utilizarea polielectroliților naturali sau sintetici rezolvă o parte din dezavantajele floculanților anorganici, concentrațiile optime necesare fiind de cele mai multe ori mari, dar, și în cazul acesta îndepărtarea completă a poluanților refractari este dificil de realizat. Polielectroliții naturali au avantajul că provin din resurse regenerabile și sunt biocompatibili, pe când floculanții sintetici au o structură uniformă putând fi sintetizați cu diferite grupe funcționale și mase moleculare predeterminate, stabilitate biologică și chimică ridicată. Dezavantajul major al floculanților macromoleculari de tipul polielectroliților este acela că depășirea dozei optime de flokulare conduce la redispersarea particulelor prin schimbarea sarcinii, și ca urmare la îngustarea ferestrei de flokulare, definită ca intervalul între cantitatea minimă și maximă de floculant în care are loc o separare optimă. Acest dezavantaj a fost parțial redus prin utilizarea a doi polielectroliți de semn contrar adăugați succesiv, primul de semn opus sarcinii materialului ce urmează a fi îndepărtat (US 3 617 568), în acest caz, cantitatea de floculant necesar separării fiind cu mult mai mare decât la utilizarea unui singur floculant. Îndepărtarea eficientă a coloranților din apă s-a realizat prin adăugarea unui polielectrolit de semn contrar la un raport molar între polielectrolit și colorant mai mare de 1:1, urmat de adăugarea unui polielectrolit de semn opus cu primul, până la realizarea separării de faze. Condițiile optime de îndepărtare a coloranților în acest caz sunt specifice fiecărui colorant (RO 117786).

Este cunoscut faptul că din interacțiunea macromoleculelor încărcate rezultă materiale noi cunoscute sub denumirea de complecși polielectrolitici (UK 1 187 123).

De asemenea, din brevetul RO 104256, se cunosc polielectroliți cationici cu proprietăți floculante având o grupă de sare cuaternară de amoniu și amină tețiară cu o distribuție ordonată a grupelor de sare cuaternară de amoniu, și un procedeu de preparare a acestora prin reacția dintre o amină secundară și epihalohidrină.

Proprietățile specifice ale acestor sisteme de complecși polielectrolitici depind de un număr de factori precum: caracteristicile componentelor polielectrolitice, concentrația polielectroliților, raportul între sarcini, modul de preparare și condițiile de mediu ( $pH$ , tărie ionică, temperatură).

Complecșii polielectrolitici sub formă de dispersii coloidale sunt de interes datorită aplicațiilor potențiale în procese de separare ale unor suspensiile fine sau materiale organice precum coloranții, dar comercializarea lor nu a prezentat interes până în prezent întrucât cantitatea de material necesar flocularii optime a fost cu mult mai mare decât cea utilizată în general în cazul unui singur polielectrolit.

# RO 125705 B1

Problema tehnică pe care își propune să o rezolve prezenta inventie constă în realizarea unui procedeu de îndepărtare a suspensiilor fine sau a coloranților din sisteme apoase cu ajutorul unui floculant polielectrolitic complex, cu lărgime mare a ferestrei de floculare.	1
Soluția propusă constă într-un procedeu de îndepărtare a suspensiilor fine în care se folosește un complex polielectrolitic nestoechiometric având o lărgime a ferestrei de floculare de 2-10 ori mai mare decât în cazul policationilor.	3
Invenția se referă la un procedeu de îndepărtare a suspensiilor fine din sisteme apoase, în care se adaugă suspensiei un floculant constituit dintr-un complex polielectrolitic nestoechiometric, sub formă de dispersie coloidală, având sarcini pozitive sau negative în exces, în funcție de sarcina netă a particulelor suspendate, obținut prin amestecarea în raport nestoechiometric a unui polication sintetic sau natural cu un polianion conținând grupe anionice tari, cu densitate de sarcină de 0,35 - 1,0, controlată prin conținutul de comonomer neionic și hidrofob, în care floculantul se obține prin amestecarea polielectroliților de semn contrar la un raport între sarcini de 0,05 - 0,5, masa moleculară a polielectroliților de semn contrar fiind cuprinsă în intervalul 50 - 2000 kDa, flocularea realizându-se la un raport între floculant și suspensie de 1,0 - 10 mg/g.	7
Procedeul de îndepartare a suspensiilor fine din sisteme apoase conform inventiei prezintă următoarele avantaje:	9
- floculantul conform inventiei este o dispersie apoasă de nanoparticule de complex polielectrolitic, care nu necesită utilizarea unor solventi toxici;	11
- sedimentarea impurităților se realizează într-un timp scurt, flocoanele formate fiind compacte și ușor de separat.	13
- posibilitatea utilizării drept polication în prepararea complecșilor nestoechiometrici a chitosanului, polication provenit din resurse regenerabile, cunoscut pentru proprietățile de biocompatibilitate și biodegradabilitate și disponibil comercial;	15
- atât policationul sintetic cât și polianionii utilizați în prepararea complecșilor nestoechiometrici sunt polimeri cu toxicitate redusă;	23
Se dau în continuare 8 exemple de realizare a inventiei.	25
<b>Exemplul 1.</b> Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 0,8 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic nestoechiometric preparat din chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare de 80%, drept componentă cationică, și poli(2-acrilamido-2-metilpropansulfonat de sodiu) (PAMPS) cu masa molară de 170 kDa, la un raport între sarcinile negative și pozitive de 0,4, reprezentând 0,113 mg floculant, raportul între floculant și caolin fiind de 2,257 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat densitatea optică a supernatantului la 500 nm ( $OD_{500}$ ) care s-a comparat cu densitatea optică a suspensiei initiale de caolin. Îndepărtarea caolinului a fost de 100%.	27
<b>Exemplul 2.</b> Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 2,0 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic nestoechiometric preparat din chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare de 80%, drept componentă cationică, și PAMPS cu masa molară de 170 kDa, la un raport între sarcinile negative și pozitive de 0,4, reprezentând 0,282 mg floculant, raportul între floculant și caolin fiind de 5,642 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat $OD_{500}$ a supernatantului. Îndepărtarea caolinului a fost de aproximativ 98%.	29
<b>Exemplul 3.</b> Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 0,8 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic nestoechiometric preparat din chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare de 80%,	31
	33
	35
	37
	39
	41
	43
	45
	47

1 drept componentă cationică, și PAMPS cu masa molară de 170 kDa, la un raport între  
2 sarcinile negative și pozitive de 0,2, reprezentând 0,095 mg floculant, raportul între floculant  
3 și caolin fiind de 1,902 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a  
4 continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat OD<sub>500</sub>  
5 a supernatantului. Îndepărțarea caolinului a fost de 100%.

6 **Exemplul 4.** Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu  
7 concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 2,0 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic  
8 nestoechiometric preparat din chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare de 80%,  
9 drept componentă cationică, și PAMPS cu masa molară de 170 kDa, la un raport între  
10 sarcinile negative și pozitive de 0,15, reprezentând 0,2378 mg floculant, raportul între  
11 floculant și caolin fiind de 4,7568 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea  
12 s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat  
13 OD<sub>500</sub> a supernatantului. Îndepărțarea caolinului la aceasta concentrație de floculant a fost  
de aproximativ 98%.

14 **Exemplul 5.** Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu  
15 concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 1,0 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic  
16 nestoechiometric preparat din chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare de 80%,  
17 drept componentă cationică, și poli[(2-acrilamido-2-metilpropansulfonat de sodiu)<sub>54</sub>-co-(tert-  
18 butilacrilamida)<sub>46</sub>] ca polianion având masa molară de 175 kDa, la un raport între sarcinile  
19 negative și pozitive de 0,2, reprezentând 0,1295 mg floculant, raportul între floculant și caolin  
20 fiind de 2,5902 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la  
21 o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat OD<sub>500</sub> a superna-  
22 tantului. Îndepărțarea caolinului la această concentrație de floculant a fost de 100%.

23 **Exemplul 6.** Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu  
24 concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 2,5 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic  
25 nestoechiometric preparat din chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare de 80%,  
26 drept componentă cationică, și poli[(2-acrilamido-2-metilpropansulfonat de sodiu)<sub>54</sub>-co-(tert-  
27 butilacrilamida)<sub>46</sub>] ca polianion cu masa molară de 175 kDa, la un raport între sarcinile  
28 negative și pozitive de 0,2, reprezentând 0,3238 mg floculant, raportul între floculant și caolin  
29 fiind de 6,4755 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la  
30 o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat OD<sub>500</sub> a superna-  
31 tantului. Îndepărțarea caolinului a fost de 96%.

32 **Exemplu comparativ 1.** În acest exemplu suspensia de caolin s-a tratat doar cu  
chitosan drept floculant.

33 A. Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de  
34 1 g/L, s-au adăugat 0,14 mL soluție de chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare  
35 de 80%, ca în exemplele 1-6, cu concentrația de 1 g/L, reprezentând 0,14 mg floculant,  
36 raportul între floculant și caolin fiind de 2,8 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min.  
37 Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a  
38 măsurat OD<sub>500</sub> a supernatantului. Îndepărțarea caolinului a fost de 100%.

39 B. Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de  
40 1 g/L, s-au adăugat 0,25 mL soluție de chitosan cu masa de 670 kDa și grad de deacetilare  
41 de 80%, cu concentrația de 1 g/L, reprezentând 0,25 mg floculant, raportul între floculant și  
42 caolin fiind de 5 mg/g, la o turătie de 120-150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la  
43 o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat (OD<sub>500</sub>) a  
44 supernatantului. Îndepărțarea caolinului la aceasta concentrație de chitosan a fost de  
45 aproximativ 94%.

# RO 125705 B1

<b>Exemplul 7.</b> Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 2,0 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic nestoechiometric preparat dintr-un polielectrolit cationic sintetic de poliaditie-policondensare a epiclorhidrinei cu un amestec de dimetilamină și N,N-dimetil-1,3-diaminopropan, la un raport între amine de 0,95/0,05, și poli[(2-acrilamido-2-metilpropansulfonat de sodiu) <sub>54</sub> -co-(tert-butilacrilamida) <sub>46</sub> ] ca polianion cu masa molară de 175 kDa, la un raport între sarcinile negative și pozitive de 0,15, reprezentând 0,1924 mg floculant, raportul între floculant și caolin fiind de 3,849 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat OD <sub>500</sub> a supernatantului. Îndepărțarea suspensiei la aceasta concentrație de floculant a fost de 100%.	1 3 5 7 9 11
<b>Exemplul 8.</b> Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 3,0 mL de dispersie coloidală de complex polielectrolitic nestoechiometric preparat dintr-un polielectrolit cationic sintetic de poliaditie-policondensare a epiclorhidrinei cu un amestec de dimetilamină și N,N-dimetil-1,3-diaminopropan, la un raport între amine de 0,95/0,05, și poli[(2-acrilamido-2-metilpropansulfonat de sodiu) <sub>54</sub> -co-(tert-butilacrilamida) <sub>46</sub> ] ca polianion cu masa molară de 175 kDa, la un raport între sarcinile negative și pozitive de 0,15, reprezentând 0,2887 mg floculant, raportul între floculant și caolin fiind de 5,7739 mg/g, la o turătie de 120- 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat OD <sub>500</sub> a supernatantului. Îndepărțarea caolinului la aceasta concentrație de floculant a fost de aproximativ 99%.	13 15 17 19 21
<b>Exemplu comparativ 2.</b> În acest exemplu suspensia de caolin s-a tratat doar cu polication sintetic drept floculant.	23
A. Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 0,12 mL soluție de polication sintetic ca în exemplele 7 și 8, cu concentrația de 1 g/L, reprezentând 0,12 mg floculant, raportul între floculant și caolin fiind de 2,4 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat (OD <sub>500</sub> ) a supernatantului. Îndepărțarea suspensiei la aceasta concentrație de polication a fost de 100%.	25 27 29
B. Într-un pahar de 100 mL, conținând 50 mL suspensie de caolin cu concentrația de 1 g/L, s-au adăugat 0,22 mL soluție de polication sintetic ca în exemplele 7 și 8, cu concentrația de 1 g/L, reprezentând 0,2 mg floculant, raportul între floculant și caolin fiind de 4,4 mg/g, la o turătie de 120 - 150 rpm, timp de 2 min. Agitarea s-a continuat la o turătie de 50 rpm timp de 15 min. După 20 min de liniștire, s-a măsurat (OD <sub>500</sub> ) a supernatantului. Îndepărțarea caolinului la această concentrație de floculant a fost de aproximativ 90%.	31 33 35

Procedeu de îndepărtare a suspensiilor fine din sisteme apoase, în care se adaugă suspensiei un floculant constituit dintr-un complex polielectrolitic nestoechiometric, sub formă de dispersie coloidală, având sarcini pozitive sau negative în exces, în funcție de sarcina netă a particulelor suspendate, obținut prin amestecarea în raport nestoechiometric a unui polication sintetic sau natural cu un polianion conținând grupe anionice tari, cu densitate de sarcină de 0,35...1,0, controlată prin conținutul de comonomer neionic și hidrofob, **caracterizat prin aceea că** floculantul se obține prin amestecarea polielectroliților de semn contrar la un raport între sarcini de 0,05...0,5, masa moleculară a polielectroliților de semn contrar fiind cuprinsă în intervalul 50...2000 kDa, flocularea realizându-se la o un raport între floculant și suspensie de 1,0...10 mg/g.

