REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE SALAH BOUBNIDER CONSTANTINE 3



FACULTE DE GENIE DES PROCEDES

DEPARTEMENT GENIE CHIMIQUE

N° d'ordre : Série :	
Mémoire de	Master
Filière : Génie des procédés	Spécialité : Génie chimique

THEME

ETUDE EXPERIMENTALE ET SIMULATION PAR LE LOGICIEL SUPER PRO DESIGNER DU TRAITEMENT DES EAUX COLOREES PAR COAGULATION-MICROFILTRATION

Dirigé par: Présenté par :

Dr. M^{me} CHIKHI.F BOUDJEMAI marwa

Grade : Maître de Conférences **ZEGGAR** choubaila

Année Universitaire 2016/2017. Session Juin.

Sommaire

Liste des tableaux VI		
Liste des figuresVII		
NomenclatureXIV		
Introduction générale		
Chapitre I : Généralité sur les colorants		
I.1.Introduction3		
I-2 Historique des colorants		
I-3 Classification des colorants		
I-3-1 Classification technologique ou (appellationusuelle)		
I-3-2 Classification technique		
I-3-3 Classification chimique		
I- 3-4 Classification tinctoriale		
I-4 Utilisation des colorants6		
I-5 Procédés d'élimination des colorants		
I-5-1Procédés chimiques		
I-5-2 Procèdes physiques		
I-5-3Méthodes physico- chimiques		
I-5-4 Méthodes biologiques de traitement8		
I-6-Toxicité des colorants8		
I-6-1Toxicité sur la santé humaine8		
I-6-2 Toxicité sur les milieuxaquatiques9		
I-7 Travaux réalisés sur l'élimination de colorants9		
Chapitre II : Généralités sur les membranes		
II-1 Introduction		
II-2 Définition de la membrane		
II-3 Procédés membranaires		
II-3-1Osmose Inverse (OI)		
II-3-2 Nanofiltration (NF)		

II-3-3 Ultrafiltration (UF)	13
II-3-4 Microfiltration (MF).	14
II-4 Configuration des modules.	14
II-4-1 Les modules tubulaires	14
II-4-2 Les modules fibres creuses.	15
II-4-3 Les modules plans.	15
II-4-4Les modules spirales.	16
II-5 Types de membranes	17
II-5-1 Selon leur nature	17
II-5-2 Selon leur porosité	17
II-5-3 Selon leur fabrication.	18
II-6Caractéristiques des membranes	19
II-6-1 Pression transmembranaire PTM	19
II-6-2 Flux du perméat (Jv)	20
II-6-3 Résistance et Perméabilité hydraulique de la membrane (R, Lp)	20
II-6-4 Taux de rétention (rejection coefficient) et Transmission du soluté(TR)	22
II-6-5 Seuil de coupure (Molecular weight cut - off (MWCO))	23
II-7Mise en œuvre des membranes.	23
II-7-1 Écoulement frontal	23
II-7-2 Écoulement tangentiel	24
II-8 Colmatage d'une membrane	25
II-9Mécanismes de colmatage – approche phénoménologique	25
II-9-1Formation de dépôt ou de gel	25
II-9-2Blocage des pores	26
II-9-3Adsorption	26
II-9-4 Polarisation de concentration	26
II-9-5 Synthèse	27
II-10 Nettoyage des membranes	27
II-10-1 Nettoyage mécanique	28
II-10-2 Nettoyage chimique	
II-10-3 Nettoyage enzymatique	28

Chapitre III : Généralités sur le simulateur SuperPro Designer

III-1 Introduction	29
III-2 Définition de logiciel SuperPro Designer	29
III-3 Principales caractéristiques de SuperPro Designer	30
III-4 Les étapes de logiciel SuperPro Designer	31
Chapitre IV : Matériels et Méthodes	
IV-1 Introduction	41
IV-2 Produits utilisés	41
IV-2-1 les colorants	41
IV-2-1-1 Bleu de Méthylène	41
VI-2-1-2 Bleu Turquoise	43
IV-2-2 Les coagulants	43
IV-2-2-1 Chlorure Ferrique	44
IV-2-2-2 Sulfate d'aluminium	44
IV-2-3 Préparation des solutions	45
IV-2-4 Détermination de la courbe d'étalonnage	45
IV-3 Méthodologies utilisées	47
IV-3-1 Coagulation	47
IV-3-1-1 Jar-tests	47
IV-3-1-2 Mode opératoire de coagulation-floculation.	48
IV-3-2 Méthode de mesure du pH	48
IV-3-3 La microfiltration	49
IV-3-3-1 Protocole expérimental de la microfiltration.	49
IV-4 Procédés d'analyses utilisés	50
IV-4-1 Spectroscopie d'absorption dans l'UV-visible	50
IV-4-1-1Définition	50
IV-4-1-2 Principe.	50
IV-4-1-3 Loi d'absorption de la lumière - loi de beer-lambert	51
IV-4-1-4 Analyses du BM et BT par spectrophotométrie dans le visible	52
IV-4-2 Spectroscopie infrarouge	53

IV-4-2-1Définition
IV-4-2-2 Principes de la spectroscopie infrarouge
IV-4-3 Turbidimétrie
IV-4-3-1 Turbidité54
IV-4-2-1 Turbidimètre
IV-4-2-3Méthode de Mesure de turbidité
IV-4-2-4 Analyses du BM et BT par Turbidimètre
IV-5 Nettoyage de la membrane
IV-5-1 Nettoyage chimique
Chapitre V : Résultats et discussions
V-1 Introduction
V-2 Bleu de méthylène
V-2-1 Coagulation du colorant Bleu de méthylène
V-2-1-1 Détermination de la dose optimale du coagulant
V-2-1-2 Détermination du pH optimum
V-2-2 Variation du flux de perméat d'une solution colorée en fonction du temps (sans
addition de coagulants)59
V-2-3 Variation du flux de perméat en fonction de pression transmembranaire (PTM)60
V-2-4 Variation de la concentration du perméat et du concentrât en fonction du
temps61
V-2-4 Variation de la concentration du perméat et du concentrât en fonction de la
PTM65
V-2-5 Comparaison des résultats expérimentaux de microfiltration et de coagulation
microfiltration67
V-2-6 Variation de la turbidité du concentrât et de perméat
V-3 Le colorant Bleu Turquoise
V-3-1 Coagulation du colorant Bleu Turquoise (BT)73
V-3-1-1 Dose optimale du coagulant
V-3-1-2 pH optimal
V-3-2 Variation du flux du perméat en fonction du temps
V.3.3 Variation du flux du perméat en fonction du PTM
V-3-4 Variation de la concentration du perméat et du concentrât en fonction du temps 76

Dásumá	
Références Bibliographiques	109
Conclusion générale	107
V-4 Analyses du BT par la spectroscopie infrarouge.	102
V -3-9 Comparaison des résultats expérimentaux et calculées	96
PTM	93
V-3-8 Variation de taux de rétention de la membrane en fonction de temps et de la	
V-3-7 Variation de la turbidité	86
V-3-6 Variation de la concentration du perméat et du concentrât en fonction du Ph	82
V-3-5 Variation de la concentration du perméat et du concentrât en fonction de la PTM	81

Résumé

Notre travail porte sur l'élimination de deux colorants (bleu turquoise : BT et bleu de méthylène : BM) qui sont très utilisés dans l'industrie de textile et pharmaceutique par un procédé membranaire (microfiltration et coagulation-microfiltration), l'étude a été réalisée en plusieurs étapes, commençant par la détermination des conditions optimales de coagulation (dose du coagulant et pH de la solution), ensuite une étude approfondie a été réalisée sur la séparation des colorants par les deux procédés microfiltration et coagulation-microfiltration en déterminant la variation du flux de perméat, la concentration et la turbidité du perméat et du concentrât en fonction du temps et de la pression transmembranaire (PTM), le taux de rétention a été aussi déterminé; une étude complémentaire a été achevée en utilisant le simulateur SuperPro Designer pour confirmer nos résultats expérimentaux. L'ensemble des résultats montre que le colorant BT a été très bien retenu par la membrane de microfiltration à cause de la diminution du flux de perméat en fonction du temps, et la différence importantes entre les concentrations et les turbidités du perméat et du concentrât au pH neutre, et aussi à cause des valeurs élevés des taux de rejet (> 70%) surtout lorsque la coagulation est utilisée, contrairement à ce qu'il a été observé pour le colorant BM. Le logiciel SuperPro Designer donne des résultats comparables avec ceux obtenus expérimentalement.

Mots clés:

Microfiltration, coagulation, Bleu Turquoise, Bleu de Méthylène, SuperPro Designer.

الملخص

يشمل عملنا إزالة اثنين من الأصباغ (الفيروز الأزرق (BT) والميثيلين الأزرق (BM)) والتي تستخدم على نطاق واسع في صناعة الغزل والنسيج والأدوية من خلال عملية الغشاء (التخثر و الترشيح الدقيق))، وهذه الدراسة قد أجريت في العديد من الخطوات بدءا من تحديد شروط التخثر المثلى (جرعة التجلط ودرجة الحموضة المحلول)، وبعدها تم إجراء دراسة موسعة على فصل الأصباغ من قبل كل من التخثر وطرق التخثر -الترشيح عن طريق تحديد تغيير في تدفق المحلول والتركيز وتعكر المحلول المعالج بدلالة الزمن الضغط (PTM), ونسبة نزع الغشاء أيضا تم تحديدها; وقمنا بدراسة تكاملية باستخدام مصمم المحاكاة (Designer من أجل تأكيد نتائجنا التجريبية تظهر النتائج الإجمالية أن الصبغة (BT) قد حفضت بشكل جيد للغاية من قبل غشاء الترشيح الدقيق بسبب انخفاض تدفق المحلول المعالج بدلالة الزمن ، والفرق كبير بين تركيزات وتعكر المحلول المعالج و كذالك بسبب القيم المرتفعة لنسبة نزع الغشاء (>70%)، وخصوصا عندما يستخدم التخثر، على عكس ما لوحظ على الميثيلين الأزرق, بسبب القيم المرتفعة لنسبة نزع الغشاء (>70%)، وخصوصا عندما يستخدم التخثر، على عكس ما لوحظ على الميثيلين الأزرق, SuperPro Designner يعطى نتائج مماثلة لتلك التي تم الحصول عليها تجريبيا.

الكلمات المفتاحية

الترشيح الدقيق،التخثر الفيروز الأزرق الميثيلين الأزرق وSuperPro Designer.

Abstract

Our work focuses on the removal of two dyes (turquoise blue: BT and methylene blue: BM), which are widely used in the textile and pharmaceutical industry by a membrane process (microfiltration and coagulation-microfiltration) (Coagulation dose and pH of the solution), followed by a thorough study on the separation of the dyes by the two microfiltration and coagulation-microfiltration processes, determining the Variation in permeate flux, concentration and turbidity of the permeate and concentrate as a function of time and transmembrane pressure (PTM), the retention rate was also determined; A complementary study was completed using the SuperPro Designer simulator to confirm our experimental results. All the results show that the BT dye was retained very well by the microfiltration membrane because of the decrease in the permeate flux as a function of time and the significant difference between the concentrations and the permeate and concentrate turbidities at pH neutral, and also because of high values of rejection rates (> 70%) especially when coagulation is used, contrary to what was observed for BM dye. The SuperPro Designer software gives results comparable to those obtained experimentally.

Keywords

Microfiltration, Coagulation, Turquoise Blue, Methylene Blue, SuperPro Designer.