

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



UNIVERSITE CONSTANTINE 03
FACULTE DE GENIE DES PROCEDES
DEPARTEMENT DE GENIE ENVIRONNEMENT

N° d'ordre :.....

Série :.....

Mémoire

PRESENTE POUR L'OBTENTION DU DIPLOME DE MASTER
EN GENIE DES PROCEDES
OPTION : GENIE ENVIRONNEMENT

ETUDE EXPERIMENTALE ET SIMULATION DE
L'ELIMINATION D'UN COLORANT AVEC BIO-
COAGULANT-MICROFILTRATION

Présenté par :

BOUABID Rayane

SERAGHNI Walid

Dirigé par :

Dr. CHIKHI Mustapha

Grade: Maitre de conférence A

Session : Juin 2017

2016-2017

Table de matière

Liste des figures	VI
Liste des tableaux	XI
Nomenclature	I
Introduction générale	1

Chapitre I : Etude bibliographique

I. Généralités sur les colorants.....	3
I.1.Historique	3
I.2. Définition des colorants.....	3
I.3.Caractéristiques des colorants	4
I.4.Classification des colorants.....	4
I.4.1-Origine naturelle.....	4
I.4.2-Origine synthétique	4
I.5- Les colorants et leurs impacts.....	5
I.6-Procédés de traitement des colorants	5
I.6.1-Procédés biologiques	6
I.6.2-Procédés chimiques.....	6
I.6.3-Procédés physico- chimiques.....	6
I.6.3.1-Adsorption sur charbon actif.....	6
I.6.3.2-Filtration membranaire.....	7
I.6.3.3-Coagulation-floculation.....	7
I.7-Rappels sur le procédé de coagulation-floculation.....	7
I.7.-Rappels sur le procédé de coagulation-floculation.....	7
I.7.1 -Phénomène de coagulation-floculation.....	7
I.7.2.1- Théorie de la double couche.....	8
I.7.2.2- Potentiel zêta	8
I.7.3-Les paramètres influençant la coagulation.....	9
I.7.4-Les principaux coagulants utilisés.....	9

I.7.5-Les bio-coagulants.....	9
I.8-Travaux réalisés concernant les colorants.....	13
I.8.1- Étude de l'adsorption du Bleu de Méthylène sur un biomatériau à base de Cactus.....	13
I.8.2-Elimination du colorant orange II en solution aqueuse, par voie photochimique et par adsorption.....	13
I.8.3-Contribution a la dépollution des eaux colorées par les argiles anioniques.....	14

Chapitre II : Les procédés membranaires

II.1-Rappel sur les procédés membranaires.....	15
II.2- Définition de la membran.....	15
II.3-Les techniques membranaires.....	15
II.3.1-Osmose inverse.....	15
II.3.2.Nanofiltration.....	15
II.3.3. Ultrafiltration.....	16
II.3.4. Microfiltration.....	16
II .4. Types de membranes.....	17
II.4.1. Les membranes organiques.....	17
II.4.2. Les membranes minérales (ou inorganiques).....	17
II.4.3. Les membranes composites.....	17
II.4.4. Les membranes échangeuses d'ions.....	17
II.5 -Les modules	18
II.5.1-Les modules tubulaires	18
II.5.2-Les modules fibres creuses	18
II.5.3-Les modules plans	18
II.5.4-Les modules spirales	18
II.6-Mode de fonctionnement.....	18
II.6.1-Filtration frontale	18
II.6.2-Filtration tangentielle	19
II.7-Mécanisme de colmatage	19
II.8-Technique de nettoyage des membranes	19
II.8.1-Nettoyage par contre-pression	19
II.8.2-Nettoyage chimique	20
II.8.3-Nettoyage enzymatique	20

II.9-Caractéristiques des membranes	20
II.9.1-Grandeurs caractéristiques de filtration	20
II.9.1.1-Pression transmembranaire PTM	20
II.9.2-Flux et perméabilité	20
II.9.2.1- Flux de perméat J et grandeurs associées	20
II.9.2.2-Perméabilité hydraulique de la membrane L_p	21
II.9.2.3-Taux de rétention de la membrane	22

Chapitre III : Généralités sur le logiciel SuperPro Designer

III.1-Simulation des procédés.....	23
III.1.2-Généralités	23
III.2-SuperPro Designer	23
III.3- SuperPro Designer dans le domaine de l'environnement	24
III.4- SuperPro Designer pour le traitement des eaux	24
III.5- Etude du procédé de coagulation-microfiltration par le SuperPro Designer.....	25

Chapitre IV : Matériels et Méthodes

IV.1.Introduction.....	31
IV. 2-Description de la partie expérimentale	31
IV. 2.1-Préparation du bio-coagulant	31
IV. 2.1.1-Analyse des spectres infrarouges	32
IV. 2.2- Préparation de la solution colorée.....	33
IV. 2.2.1 -Présentation du colorant rouge terasil	33
IV. 2.2.2-préparation de la solution	33
IV. 3-Montage expérimental.....	34
IV. 3.1-Jar-test	34
IV. 3.1.1- Description des essais de coagulation	35
IV. 3.1.2- Détermination du pH optimal.....	35
IV. 3.2 -Montage expérimental microfiltration	35
IV. 3.2.1 Caractéristiques de la membrane	36
IV. 4- Technique d'analyses utilisées.....	37
IV. 4.1- Analyse par spectroscopie UV-visible	37
IV. 4.1.2-Méthode de mesure	38

IV. 4.2 Spectrophotomètre IR	39
IV. 4.3-Turbidimètre.....	40
IV. 4.3.1-Méthode de mesure.....	40
IV. 4.4- Potentiel hydrogène pH.....	41
IV. 4.4.1- Méthode de mesure.....	41
IV. 4.5- Centrifugeuse.....	41

Chapitre V : Résultats et Discussions

V.1. Introduction	43
V.2- Résultats expérimentaux.....	43
V.2.1-Coagulation.....	43
V.2.1.1- Détermination de la dose optimale du coagulant.....	43
V.2.1.2- Détermination du pH optimal.....	45
V V.3- Microfiltration.....	45
V.3.1-Variation de la turbidité du perméat et du concentrât de la solution colorée en fonction du temps	46
V.3.2-Variation de la concentration du perméat et du concentrât de la solution colorée en fonction du temps	48
V.3.3-Variation du flux du perméat de la solution colorée en fonction du temps	50
V.3.4-Variation du flux du perméat de la solution colorée en fonction de la PTM	51
V.4- Coagulation-microfiltration.....	51
V.4.1-Effet du pH.....	52
V.4.2- Etude descriptive pour différentes conditions opératoires.....	55
V.4.2.1-Comparaison des résultats expérimentaux de microfiltration et de coagulation-microfiltration	55
V.4.2.1.1-Variation de la concentration du perméat et du concentrât en fonction du temps.....	58
V.4.2.2-Variation de la turbidité du perméat et du concentrât en fonction du temps	65
V.4.2.3-Variation du du flux du perméat en fonction du temps	73
V.4.2.1.7-Variation du taux de rétention en fonction du temps	75
V.5- Comparaison entre les résultats expérimentaux et calculés par Superpro Designer.....	78

Abstract

The purpose of this work is to determine the best conditions for the removal of a dye dispersed by microfiltration and by coagulation-microfiltration, the objective of the coagulation is the destabilization of the suspended colored materials so as to improve the efficiency of the membrane filtration, the coagulant used in our case is of natural origin, it is the Acorn. A complementary study by simulation was carried out using the SuperPro Designer (SD) software to validate the results obtained experimentally, for both processes: microfiltration and coagulation-microfiltration.

The parameters used in this study are the determination of the optimal dose of the bio-coagulant and the optimum pH, the permeate flux as a function of time and transmembrane pressure (TMP), the concentration of the dye and the turbidity of the permeate And the concentration as a function of time and TMP for different pH values, and finally the retention rate of the membrane (RT), for the simulation, the parameter followed is the concentration of the dye of the retentate and the permeate as a function of time For different TMPs and in both cases: microfiltration and coagulation-microfiltration.

The results obtained show that the permeate flux decreases with time and increases with the TMP according to Darcy's law. Concentrations and turbidities of the permeate are much lower than those of the concentrate (for microfiltration and coagulation-microfiltration) the retention rate of the membrane exceeds 70% almost in all cases. The experimental results are in very good agreement with the calculated results. From these results, it can be concluded that the dye is removed by microfiltration and that the coagulation increases the filtration efficiency, the SuperPro Designer software can be used with great efficiency for the removal of the dye by a membrane process.

Key Words :

Coagulation, microfiltration, simulation, SuperPro Designer