REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEURET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE UNIVERSITE CONSTANTINE 3



FACULTE GENIE DES PROCEDES DEPARTEMENTGENIE CHIMIQUE

N° d'ordre :	
Série :	

Mémoire De Master

Filière : Génie des procédés Spécialité : Génie chimique

Application des Procédés d'Oxydation Avancée (POA) pour la Dégradation du Colorant RB46 dans un Réacteur Pilote Solaire

Dirigé par:

Dr. BOUCHAREB Mohammed

kheir-Eddine

Présenté par :

MESSAOUDENE YASSER

HADJOUB AYOUB

BOUCHTOBE GHOZLENE

GHOSSNE AL BANE

Année Universitaire 2022/2023 Session : juin

LISTE DES ABREVIATIONS LISTE DES FIGURES

LISTE DES TABLEAUX

INTRODUCTION GENERALE

CHAPITRE I ETUDE BIBLIOGHRAPHIQUES

I.1 Co	lorants Textile	Erreur! Signet non défini.
I.1.1	Generalite Sur Les Colorants Textile	Erreur! Signet non défini.
I.1.2	Origine Des Colorants Textiles	Erreur! Signet non défini.
I.1.3	Definition Des Colorants Textiles	Erreur! Signet non défini.
I.1.4	Types Des Colorants	Erreur! Signet non défini.
I.2 Imp	pact Environnemental Des Colorants	Erreur! Signet non défini.
I.2.1	Bio- Accumulation	Erreur! Signet non défini.
I.2.2	Toxicite	Erreur! Signet non défini.
I.2.3	Legislation Sur L'environnement	Erreur! Signet non défini.
I.3 Les	s Procede D'oxydation	Erreur! Signet non défini.
I.3.1	Les Radicaux Hydroxyles	Erreur! Signet non défini.
I.3.2	Classification Des Procedes D'oxydation	Erreur! Signet non défini.
I.3.3	Differents Procedes D'oxydation Avancee	Erreur! Signet non défini.
I.4 Pho	otodegradation Indirecte (Systeme Uv/H2o2)	Erreur! Signet non défini.
I.4.1	Efficacite De Procedes	Erreur! Signet non défini.
I.4.2 Par Le 0	Influence De Certains Parametres Sur La Degradation Couplage Uv/H2o2	
I.5 Tec	chnologie Solaire Pour Le Traitement De L'eau	Erreur! Signet non défini.
I.5.1	Les Reacteurs Photocatalytiques Solaire	Erreur! Signet non défini.
I.5.2	Types Des Reacteurs Solaires	Erreur! Signet non défini.
I.6 Hy	pochlorite De Sodium	Erreur! Signet non défini.
I.6.1	Histoire	Erreur! Signet non défini.
I.6.2	Definition Et Caracteristique	Erreur! Signet non défini.
I.6.3	Production D'acide Hypochlorite :	Erreur! Signet non défini.

CHAPITRE II MATERIELS ET METHODES

II.1 Intr	oduction	Erreur! Signet non défini.
II.2 Ma	teriels	Erreur! Signet non défini.
II.2.1	Materiaux De Preparation Des Solutions	Erreur! Signet non défini.
II.2.2	Balance De Precision	Erreur! Signet non défini.
II.2.3	Ph-Metre	Erreur! Signet non défini.
II.2.4	Agitateur Magnetique	Erreur! Signet non défini.
II.2.5	Radiometre	Erreur! Signet non défini.
II.2.6	Spectrophotometre	Erreur! Signet non défini.
II.3 Pro	duits Chimique Utilises	Erreur! Signet non défini.
II.3.1	Colorant Rouge Basique 46 :	Erreur! Signet non défini.
II.3.2	Les Semis Conducteurs Utilises	Erreur! Signet non défini.
II.4 Le	Montage Experimental	Erreur! Signet non défini.
II.4.1	Reacteur Photocatalytique Solaire	Erreur! Signet non défini.
II.5 Me défini.	surer L'absorbance D'une Solution Par Spectrophoto	metrieErreur! Signet non
II.5.1	Principe:	Erreur! Signet non défini.
II.5.2	Protocole:	Erreur! Signet non défini.
II.6 Eta	blissement De La Courbe D'etalonnage	Erreur! Signet non défini.
II.7 Pre	paration Des Solutions Et Protocole Experimental	Erreur! Signet non défini.
II.7.1	Preparation De La Solution Du Semi-Conducteur	Erreur! Signet non défini.
II.7.2	Preparation Des Solutions Filles	Erreur! Signet non défini.
II.7.3	Preparation De La Solution Polluante Et La Mise En Erreur! Signet non défini.	n Marche Du Procedee
II.8 Pla	n D'experiences	Erreur! Signet non défini.
II.8.1	Plan Composite Centres	Erreur! Signet non défini.
	CHAPITRE III RESULTATS ET DISCUS	SSION

Introduction...... Erreur! Signet non défini.

Mesure De L'energie Ultraviolette Solaire Accumulee Par Le Photoreacteur

III.2 Photolyse Direct De Rb46 Et Degradation Par Le Naclo... Erreur! Signet non défini.

III.2.1

Erreur! Signet non défini.

	luence Des Differents Parametres Sur La Degradation			
Uv/Naclo		Erreur! Signet non défini.		
III.3.1	Influence De La Concentration En Naclo	Erreur! Signet non défini.		
III.3.2	Influence De La Concentration En Rb46	Erreur! Signet non défini.		
III.3.3	Influence Du Ph:	Erreur! Signet non défini.		
III.3.4	Influence L'accumulation Des Rayons Uv:	Erreur! Signet non défini.		
III.4 De	gradation Du Rb46 Avec Le Systeme Uv/H2o2	Erreur! Signet non défini.		
III.4.1	H ₂ o ₂ Seul	Erreur! Signet non défini.		
III.4.2	Uv/H ₂ o ₂	Erreur! Signet non défini.		
III.4.3	Influence Du Ph Sur Le Systeme Uv/H2O2:	Erreur! Signet non défini.		
III.4.4	Degradation Du Rb 46 Par Le Systeme Uv/ Naclo	Et Uv /H2o2 Erreur! Signet		
non défini.				
III.4.5	Degradation Du Rb 46 Par Le Systeme Uv/ Naclo	/H ₂ o ₂ Erreur! Signet non		
défini.				
	CHAPITRE IV: MODELISATION ET OPTI	MISATION		
IV.1 Int	roduction:	Erreur! Signet non défini.		
IV.2 Pla	n Factoriel Complet :	Erreur! Signet non défini.		
IV.2.1	Le Coefficient De Determination R ² :	Erreur! Signet non défini.		
IV.3 Pla	nn D'experience Composite Centre:	Erreur! Signet non défini.		
IV.3.1	Courbes Surface De Reponses:	Erreur! Signet non défini.		
IV.3.2	Conditions Optimales Pour La Degradation De Rb	46 Par Naclo Dans Le		
-				
Reactei défini.	ır Solaire:			

Résumé

Dans ces expériences, nous avons réalisé l'étude des procédés d'oxydation avancée (POA) pour le traitement des eaux polluéesRB46, par l'hypochlorite de sodium (NaClO) et le peroxyde d'hydrogène(H2O2), qui ont des caractéristiques physico-chimiques différentes pour dégrader RB46 après l'exposition au rayonnement solaire. Après plusieurs études, L'hypochlorite de sodium (NaClO) a une meilleure capacité photonique sur la dégradation du RB46 par rapport à le peroxyde d'hydrogène (H2O2).

L'étude de la dégradation du colorant RB46 sur le réacteur solaire utilisant le rayonnement solaire a montré que le procédé UV/NaClO est très efficace.

On a appliqué la méthode de plan expérience sur les résultats du réacteur solaire. Cela permet de gagner du temps, d'analyser les résultats et d'étudier l'effet des facteurs de la concentration du NaClO, RB46 et de pH dans plusieurs conditions.

les valeurs optimales permettant d'obtenir un taux de dégradation de 100%.: un pH de 3, une concentration de RB46 de 12,0324 (mg/L) et une concentration de NaClO de 0,631833 mM .

الملخص

في هذه التجارب ، قمنا بمحاكاة دراسة عمليات الأكسدة المتقدمة لمعالجة المياه الملوثة RB46 ، عن طريق التحلل الضوئي والتحفيز الضوئي غير المتجانس.

يتم استخدام اثنين من انصاف النواقل : هيبوكلوريت الصوديوم (NaCLO) وبيروكسيد الهيدروجين (H_2O_2) ، والتي لها خصائص فيزيائية كيميائية مختلفة لتحليل RB46 بعد التعرض للإشعاع الشمسي. بعد عدة دراسات ، يمتلك هيبوكلوريت الصوديوم (NaCLO) قدرة ضوئية أفضل على تحلل RB46 مقارنةً ببيروكسيد الهيدروجين (H_2O_2) .

أظهرت دراسة تحلل الصبغة RB46 على المفاعل الشمسي باستخدام الإشعاع الشمسي أن عملية التحفيز الضوئي المتجانسة فعالة للغاية.

تم تطبيق طريقة الخطة التجريبية على نتائج المفاعل الشمسي. هذا يوفر الوقت ، وتحليل النتائج ودراسة تأثير عوامل تركيز أشباه الموصلات ، RB46 وتراكم الأشعة فوق البنفسجية في ظل ظروف مختلفة

القيم المثلى المحددة هي كما يلي: ph 3 و تركيزph 3 12.0324 (ملجم / لتر) وتركيز 0.631833 NaClO م هي القيم المثلى بنسبة 100٪.

Summary

In these experiments, we carried out the study of advanced oxidation processes (POA) for the treatment of polluted waterRB46, by sodium hypochlorite (NaClO) and hydrogen peroxide (H2O2), which have physical characteristics -different chemicals to degrade RB46 after exposure to solar radiation. After several studies, sodium hypochlorite (NaClO) has a better photonic capacity on the degradation of RB46 compared to hydrogen peroxide (H2O2)

The study of the degradation of the RB46 dye on the solar reactor using solar radiation has shown that the UV/NaClO process is very effectiv

The experimental plan method was applied to the results of the solar reactor. This allows you to save time, analyze the results and study the effect of NaClO, RB46 and pH concentration factors under several condition.

The optimum values making it possible to obtain a degradation rate of 100%.: a pH of 3, a concentration of RB46 of 12.0324 (mg/L) and a concentration of NaClO of 0.631833 Mm

Mots Clé

POA, Rouge Basique 46, Dégradation, Photo-chimique, Décolration, CPC, UV.