

République Algérienne Démocratique et Populaire

Ministère de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique

Université Constantine 3 – Constantine

Faculté de Génie des procèdes

Pharmaceutique



Département de Génie Chimique

**PROJET DE FIN D'ETUDE EN VUE DE L'OBTENTION D'UN DIPLOME DE
MASTER EN GENIE CHIMIQUE**

Option :

Génie Chimique

Thème

**Simulation de production de Bioéthanol
dans un CSTR par Zymomonas**

Dirigé par :

Mr. Ghanem Lekhal Abd-Elghani

Réalisé par :

Bousba Ayyoub

Bahaddi Said

Année universitaire: 2012-2013

Table des Matières

SOMMAIRE

<u>Introduction générale</u>	1
<u>Chapitre 1 :</u>	3
Généralités sur le Bioéthanol	
I.1. Introduction	3
I.2. Les propriétés physicochimiques de bioéthanol	3
I.3. Les sources de bioéthanol et le processus de production	4
I.4. L'utilisation de bioéthanol	5
I.5. Avantages et inconvénients du bioéthanol	6
I.6. La production d'éthanol dans le monde	8
I.7. Prospective ; l'avenir du bioéthanol	9
I.8. Conclusion	10
<u>Chapitre 2 :</u>	11
Différents procédés de fermentation	
II.1. Introduction	11
II.2. Les procédés de production	11
II.2.a. A partir des plantes saccharifères	12
II.2.b. A partir des plantes amylacées	13
II.2.c. A partir de matières premières lignocellulosiques	14
II.3. Les modes de conduites de fermentations	15
II.3.a. Les cultures discontinues	15
II.3.b. Les cultures semi-continues	15
II.3.c. Les cultures continues	16
II.4. Comparatif entre les différents types de cultures	18
II.5. Les principales fermentations utilisées pour la production de l'éthanol	18
II.6. La fermentation alcoolique	20
II.7. La fermentation alcoolique par Zymomonas-mobilis	20
II.8. Conclusion	21

Chapitre 3 : **22**

Modèles mathématiques

III.1. Introduction	22
III.2. Modèles mathématiques de la fermentation	23
III.3. Présentation de l'outil numérique	28
III.3.1. L'organigramme de la méthode	29
III.4. Conclusion	30

Chapitre 4 : **31**

Résultats et discussion

IV.1. Introduction	31
IV.2. Le 1 ^{ère} cas $C_{S0}=140 \text{ g/l}$	32
IV.3. Le 2 ^{ère} cas $C_{S0}=149 \text{ g/l}$	36
IV.4. Le 3 ^{ère} cas $C_{S0}=200 \text{ g/l}$	40
IV.5. Conclusion	45

Conclusion générale **46**

Références bibliographiques **47**

Annexe

Résumé :

Le monde est à nécessité d'alternatives au pétrole, l'un des carburants renouvelable comme le Bioéthanol est le plus important carburant contribuant à la réduction d'impact négative sur l'environnement. La production mondiale de ce produit s'est élevée à 22 milliard de litres. Tous les sucres fermentescibles (glucose, saccharose, etc.) peuvent être transformés en bioéthanol par fermentation, soit à partir de biomasse sucrée ou amylacée, soit à partir de biomasse lignocellulosique, par différents micro-organisme comme la bactérie Z.mobilis ; nous choisissons CSTR comme dispositif pour cette fermentation ; Les résultats des modèles traduisent ce phénomène sont simulés et bien discuté.

Abstract:

The world is with need for alternatives to the oil, one of the fuels renewable as Bioéthanol is the most significant fuel contributing to the negative reduction of impact on the environment. The world production of this product rose to 22 billion liters. All fermentable sugars (glucose, saccharose, etc.) can be transformed into bioéthanol by fermentation, either from sugar or starch biomass, or from lignocellulosic biomass, by different micro-organism like the Z.mobilis bacterium ; we choose CSTR like device for this fermentation; The results of the models translates this phenomenon are simulated and discussed well.