

## Sommaire

<b>INTRODUCTION.....</b>	<b>6</b>
<b>CHAPITRE 1 : Présentation de la SBM FÈS &amp; Généralités sur la bière.....</b>	<b>7</b>
I.    Présentation de L'entreprise :.....	7
II.    Structure organisationnelle :.....	8
III.    Généralités sur la bière :.....	9
1.    Composition de la bière Et Propriétés:.....	9
2.    Produit Fini:.....	10
<b>CHAPITRE 2 : Procédés de Fabrication de La Bière.....</b>	<b>12</b>
I.    Le Malteage : .....	12
II.    Le Brassage : .....	12
1.    La filtration et lavage des drèches .....	13
2.    Cuisson et houblonnage du mout .....	13
3.    Traitement et refroidissement du moût.....	13
III.    La fermentation .....	13
IV.    La filtration : .....	14
V.    Le soutirage : .....	14
VI.    Pasteurisation et Conditionnement : .....	15
<b>CHAPITRE 3 : Impact Du Taux D'Oxygène et Des Gaz Étrangers sur la Qualité De La Bière....</b>	<b>16</b>
I.    Description de La Problématique : .....	16
II.    Partie Théorique: .....	16
1.    Origine d'O <sub>2</sub> dans la bière .....	16
2.    La Stabilité colloïdale.....	18
3.    La Bière et Le CO <sub>2</sub> .....	18
4.    Avantages et inconvénients des divers systèmes à gaz sur la qualité de la bière : .....	19
III.    Partie Pratique: .....	20
1.    Mesure du taux d'O <sub>2</sub> .....	20
2.    Mesure du taux de Gaz étranger:.....	24
IV.    Suggestions pour la réduction du taux d'oxydation à la bière et le maintien de stabilité : .....	26
1.    Amélioration de la Stabilité Colloïdale .....	26
2.    Traitement aux réducteurs .....	26
3.    Contrôle de L'Oxygène : .....	27
<b>CONCLUSION.....</b>	<b>27</b>
<b>BIBLIOGRAPHIE &amp; WEBOGRAPHIE.....</b>	<b>28</b>

## INTRODUCTION

- Le secteur des industries agroalimentaires est l'un des piliers de l'économie marocaine, avec un chiffre d'affaires de plus de 60 milliards de dirhams, sa participation dans le PIB est de 4,4 %.
- Les boissons ont toujours constitué une part importante de ce secteur et essentiellement les boissons alcooliques tel que la bière.
- La bière est la boisson fermentée la plus ancienne, et la plus consommée aujourd'hui. Tout en conservant la tradition, et intégrant les progrès techniques qui peuvent être à l'écoute des exigences du consommateur qui sont les deux éléments essentiels pour garantir sa pérennité.
- Conciliation à la fois maîtrise de la qualité et rentabilité, la filière aujourd'hui fortement industrialisée, utilise de plus en plus les outils techniques, marketing et commerciaux pour y parvenir.
- C'est dans la perspective d'intégrer cet essor du secteur boisson marocain que j'ai effectué un stage de fin d'étude d'une durée de 6 semaines au sein de la SBM FÈS qui est un des pionniers de la production du bière au Maroc.
- Ce stage, effectué au sein de service production, m'a amené à faire face aux difficultés rencontrées par l'industriel pour produire un produit de qualité.

**Notre travail repose sur l'influence du taux d'oxygène et des gaz étrangers sur la qualité de la bière.** Le plan adopté est le suivant:

**Le 1<sup>er</sup>** chapitre sera consacré à une présentation de SBM Fès, avec un aperçu général sur la bière, ses ingrédients, et sa composition chimique.

**Le 2<sup>ème</sup>** chapitre porte sur les différentes étapes du processus de fabrication.

**Le 3<sup>ème</sup>** chapitre porte 2 parties :

- **Partie théorique** : Impact d'oxygène sur la qualité de la bière en particulier sa stabilité colloïdale
- **Partie Pratique** : Suivi du taux d'oxygène dissout durant les étapes critiques du procédé de la fabrication de la bière a été réalisé puis une détermination de la teneur du gaz étranger au niveau du produit fini.

## **CHAPITRE 1 : Présentation de la SBM FÈS & Généralités sur la bière**

### **I. Présentation de L'entreprise :**

Face à un univers complexe, concurrentiel, évolutif et surtout exigeant, la qualité est d'une part, un moyen de différenciation par rapport aux entreprises concurrentes et d'autre part, c'est un moyen rentable. « Pour relever les défis liés à l'internationalisation des marchés, à la mondialisation des échanges, le processus qualité peut s'avérer nécessaire pour les entreprises marocaines, quelle que soit leur taille. »<sup>1</sup>

- SBM Fès participe dans un secteur actif, de l'Industrie Agroalimentaire qui représente 32% de la valeur ajoutée de l'ensemble des Industries de transformation.
- L'activité principale de la société consiste à gérer et exploiter des unités industrielles qui permettent de conserver, traiter, transformer et distribuer des boissons alcooliques, tels que la bière.
- Dans le cadre de son système qualité, SBM FÈS s'engage dans une politique de qualité dont l'objectif principal est de satisfaire ses clients, d'être constamment à leur écoute et leur offrir des produits qui répondent le mieux à leur attente.

**Tableau 1 Informations sur SBM Fès<sup>2</sup>**

<b>Raison Sociale</b>	<b>Brasserie du Nord Marocain.</b>
<b>Statut Juridique</b>	<b>Société Anonyme (S.A.).</b>
<b>Capitale Sociale</b>	<b>50 000 000 Dhs</b>
<b>Actionnariat</b>	<b>Société des Brasseries du Maroc et autres.</b>
<b>Adresse</b>	<b>Rue Ibn El Khateb Sidi Brahim Quartier industriel Fès BP 2100</b>
<b>Date de Mise en Service</b>	<b>1947</b>
<b>Effectifs</b>	<b>151</b>
<b>Capacité de Production</b>	<b>200 000 hl/an.</b>
<b>Surface Totale</b>	<b>30500 m<sup>2</sup></b>
<b>Domaines d'activité</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>o Fabrication, conditionnement de la bière : Stock, Flag Spécial.</li> <li>o Distribution des produits BRANOMA et SBM.</li> </ul>
<b>Champs de Certification</b>	<b>Comprend les achats, la fabrication, le conditionnement, le stockage et la commercialisation.</b>

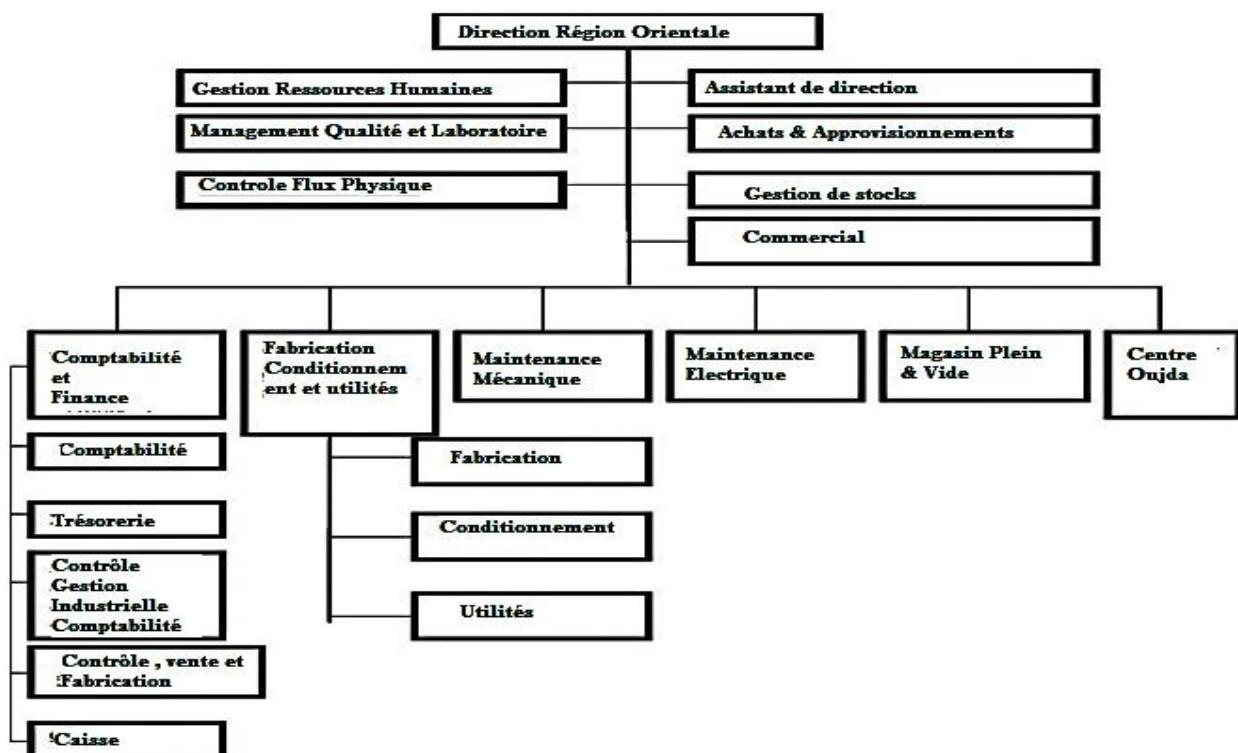
- SBM FÈS fait partie du groupe des brasseries du Maroc, qui se compose de :
  - ↳ **SBM-Tit Mellil** : Société des Brasseries du Maroc
  - ↳ **SVCM** : Société de Vinification et de Commercialisation des Vins du Maroc

► **N.B :** Le groupe des Brasseries du Maroc fait partie du groupe Castel depuis Juin 2003.

**Tableau 2 Évènements Marquants à SBM FÈS<sup>3</sup>**

Évènement	Date
Date de création	1947
Licence Heineken accordé à SBM FÈS	1979
Arrêt de production des boissons gazeuses	1982
Arrêt de production de la Heineken	1990
ISO9001 : 1994	2001
HACCP norme Danoise DS 3025	2002
ISO 9001 :2000	2003
Déménagement à la nouvelle usine	Fin 2004
ISO 22000 :2005	2006
ISO 9001 : 2003	2009
ISO 22000 :2005	2016
ISO 9001 : 2015	2016

## **II. <sup>4</sup>Structure organisationnelle :**



**Figure 1 Organigramme de la région Orientale**

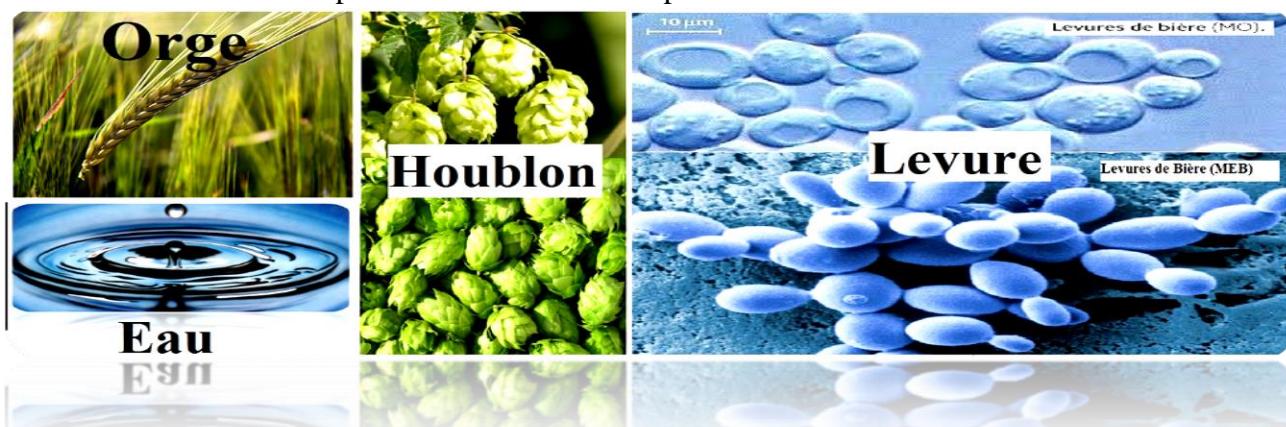
### **III. Généralités sur la bière :**

La bière est une boisson fermentée légèrement alcoolisée, préparée à partir des céréales germées, principalement de l'orge (céréale la plus riche en amidon) et parfumée avec du houblon.

#### **1. Composition de la bière Et Propriétés:**

##### **a. Matières Premières**

La bière contient 2 à 14% d'alcool, du gaz carbonique et des sucres en quantités variables, les constituants de la bière proviennent des matières premières suivantes:



**Figure 2 : Les Matières Premières de La Bière**

- ❖ **L'orge**: « Cette céréale très riche en amidon est le principal ingrédient de la bière. L'orge suit le céréale de malte avant d'être exploitée. L'orge partiellement germé et tourpillé donne non seulement l'alcool, mais aussi une grande partie du parfum et produit les enzymes nécessaires à la transformation de l'amidon en sucres fermentescibles (capable de se fermenter). la couleur de la bière. Cette Céréale produit les enzymes nécessaires à la transformation de l'amidon en sucres fermentescibles (capable de se fermenter). L'orge possède une enveloppe qui sert de filtre naturel lors de la première étape qui consiste à extraire les sucres naturels du malt. Il renferme un taux de sucre fermentable très élevé et permet d'obtenir une bière au goût plus pur. »<sup>5</sup>
- ❖ **Les Levures (Saccharomyces Cerevisiae)**: sont des champignons qui favorisent la fermentation en utilisant les sucres dérivés de l'amidon pour se développer.
- ❖ **L'eau**: « C'est le principal élément entrant dans la composition de la bière. Elle va permettre aux autres ingrédients de prendre vie, de s'animer et de se combiner entre eux, par un phénomène nommé hydrolyse. L'eau de brassage doit être d'une qualité irréprochable : pure avec un pH neutre et une teneur idéale en sels minéraux : peu pour une bière blonde, importante pour une brune. »<sup>6</sup>
- ❖ **Le Houblon**: est une plante qui porte l'arôme et l'amertume à la bière

## b. Propriétés :

### ❖ Substances à Problèmes :

Substances	Teneur tolérée (mg/L)	Description
Carbamate	0,01 – 0,02	Ce composé a plusieurs origines mais il est surtout rencontré dans les boissons fortement alcoolisées, sa toxicité réside dans la possibilité de se métaboliser en produits cancérogènes.
Plomb	0,2	Ce composé peut être amené par l'eau, ou par les anciennes conduites en plomb, ou du kieselguhr impur.
Nitrites	10	Les principales sources sont l'eau et les matières amères, pour éviter les problèmes liés à leur présence dans la bière, il faut contrôler l'eau de brassage
Arsenic	0.2	La source majeure est le chauffage des tourailles avec l'anthracite, ou les produits de traitement du houblon et les impuretés dans le kieselguhr. L'arsenic, diminue la respiration cellulaire, ce qui peut conduire à l'hémolyse et à des lésions possibles des reins et du foie. <sup>7</sup>

**Tableau 3 Teneurs Tolérées des Substances à problème dans la bière (mg/l)**

### ❖ Gushing(Giclage) de La Bière:

Le Giclage est un phénomène qui se présente au moment de l'ouverture de la bouteille ou la bière déborde ± fortement.

Les facteurs pouvant induire le Gushing de la bière :

- Certaines souches de moisissures
- Certains métaux : fer, nickel, étain,
- L'oxalate de calcium,
- Certains extraits d'houblon isomérisés

Pour éviter le Gushing, plusieurs mesures peuvent être prises :

- Sécher les orges (avoir un taux d'humidité qui ne dépasse pas 12%),
- Maintenir une bonne hygiène durant le processus de fabrication,
- Éviter des températures élevées au cours de touraillage et de germination.

## 2. Produit Fini:

**Tableau 4 Propriétés du Produit Fini**

Nom du produit	Bière
<b>Caractéristiques importantes du produit fini</b>	- pH 4 (acide) - aw > 0,99 (humidité élevée) - Alcool 5,2 %
<b>Comment le produit sera t-il utilisé</b>	Consommé directement tel qu'il est.
<b>Emballage</b>	<b>Emballage primaire:</b> Bouteille hermétiquement fermée en verre de couleur verte limitant l'intensité de la lumière. <b>Emballage secondaire :</b> en caisse en plastique ou en carton

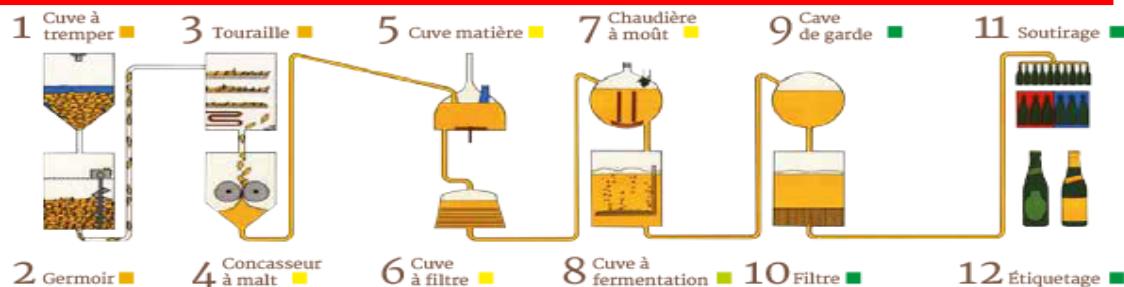
<b>Durée de conservation</b>	9 mois, à des températures normales de conservation et à l'abri de la lumière.
<b>Lieux de vente du produit</b>	Canaux CHR (café, hôtel, restaurant), GMS (grands et moyens surfaces) et alimentaires
<b>Instructions d'étiquetage et de bouchage</b>	Sont nécessaires pour garantir la sécurité du produit. L'étiquette indique la date et l'heure de fabrication, ainsi que le taux d'alcool et le lieu de fabrication.
<b>Contrôle spécial à la distribution</b>	Éviter tout dommage physique, l'excès d'humidité, températures et lumière extrêmes.

Les Produits Fabriqués à SBM FÈS sont : Flag Spéciale, 33 Export, Flag pils et Stork, 4 bières blondes de caractéristiques suivantes:

Caractéristiques / Nom Du Produit	Spécial/33 Export	Stork/ F.pils
Turbidité	<0,8 EBC	<0,8 EBC
Couleur	8+/-2 EBC	8+/-2 EBC
Extrait Primitif	12+/-2°P	10+/-2°P
Amertume	22+/-2 EBC	20+/-2°P
Taux d'alcool	4+/-0,2 g/l	3,6+/- 0,2 g/l
pH	4+/- 0,2	4+/-0,2

**Tableau 5 Caractéristiques des Produits SBM Fès<sup>8</sup>**

## CHAPITRE 2 : Procédés de Fabrication de La Bière



Toutes les étapes peuvent être résumées en 4 grandes phases principales

■ le maltage ■ le brassage ■ la fermentation ■ la garde

**Figure 3 : Procédés de Fabrication de La Bière**

### I. Le Maltage :

Cette opération se fait dans des malteries hors des brasseries, le malt utilisé pour la préparation de la bière à SBM FÈS est importé de l'étranger.

Le maltage a pour but d'obtenir à partir du grain d'orge un malt dont l'amande (grain d'amidon) est susceptible d'être transformée en sucres au cours du brassage en passant par : le trempage, la germination, le touraillage et le dégermage.

### II. Le Brassage :

Le but du brassage est de solubiliser la plus grande quantité de matières hydrosolubles de Malt, appelée extract, pour obtenir un mélange sucré : l'amidon du malt sous l'action d'enzymes va se transformer en sucres, principalement en maltoses et dextrines. Donc le brassage consiste à ajouter de l'eau à la farine de malt (empattage) et à chauffer le mélange obtenu (extraction de la Mouture).

**Tableau 6 : Différents Paliers de Température utilisés pendant Le Brassage**

Paliers de température	Transformations
45 à 50°C	Dégénération du manteau protéolytique des grains d'amidon permettant la libération des $\beta$ -amylases
60 à 65°C	Action des $\beta$ -amylases qui transforment l'amidon en sucres fermentescibles (en majorité du maltose)
70 à 75°C	Action des $\alpha$ -amylase qui transforment l'amidon en maltose et dextrine

## 1. La filtration et lavage des drèches

Le but c'est la séparation du moût (Phase Liquide) des drêches (Phase Solide) qui donne maische.

## 2. Cuisson et houblonnage du mout

La cuisson stabilise le moût en détruisant les enzymes, en le stérilisant et en faisant coaguler les matières azotées complexes.

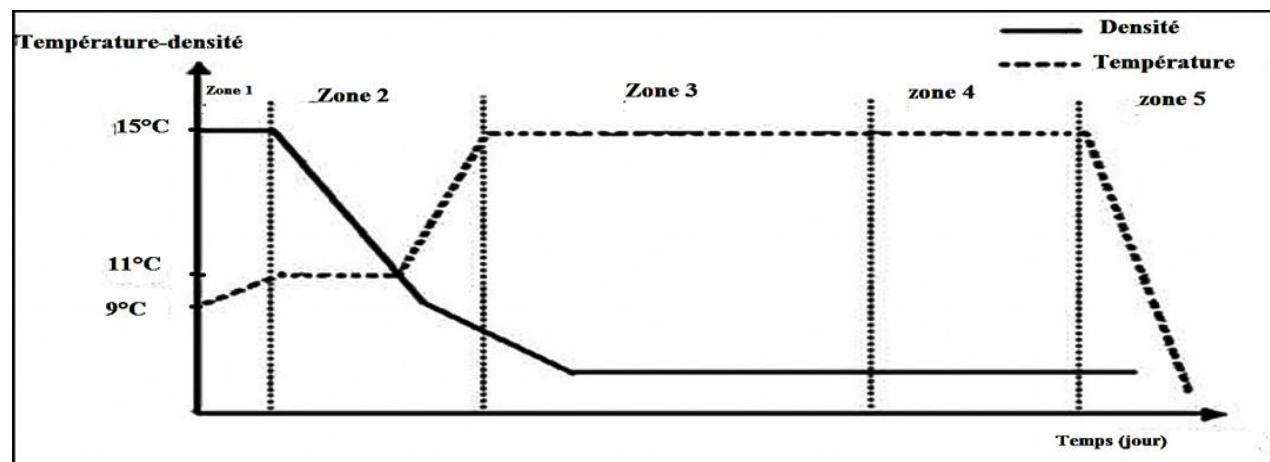
## 3. Traitement et refroidissement du moût.

Le moût sorti de la cuve d'ébullition est pompé dans un récipient cylindrique en acier inoxydable (le Whirlpool). La vitesse d'entrée du moût est de 13m/s, et l'entrée se situe en général au premier tiers de la hauteur totale pour éviter l'oxydation et pour créer un tourbillon permettant la décantation des particules en suspension. Cette étape dure environ 20 à 30min.

Une fois le moût clarifié, il sera refroidi dans un échangeur de chaleur à contre-courant.

## III. La fermentation : permet :

- Croissance des levures
- Transformation des oses du moût
- Réduction du taux de diacétyle



**Figure 4 : Variation de La température et de la densité lors de la Fermentation**

- ❖ **Zone 1** :- La température d'entrée du moût dans le brassin est de 9-10°C.
  - Division Cellulaire des Levures (présence d'O<sub>2</sub>)
  - Épuisement d'O<sub>2</sub> du milieu
  - Augmentation maintenue de la température.



- ❖ **Zone 2** :  $T=11^{\circ}\text{C}$  (pendant 3 à 5 jours) après 24 h de fermeture du fermenteur (favoriser la Fermentation). La diminution de la densité reflète la consommation des sucres fermentescibles avec production d'alcool et  $\text{CO}_2$ .
- ❖ **Zone 3** : la température passe à  $15^{\circ}\text{C}$ , la densité continue à diminuer jusqu'à sa stabilité à une valeur limite ce qui traduit la fin de la fermentation et l'épuisement des sucre fermentescible.
- ❖ **Zone 4** : Appelée « **Garde Ou Maturation** »

A une température de  $15^{\circ}\text{C}$  et à une densité voisine de  $3^{\circ}\text{P}$  (Plateau), la bière subit dans les tanks fermés une seconde fermentation. Les buts à poursuivre au cours de la garde sont :

- laisser déposer la levure et les particules amorphes qui troublent la bière
- saturer la bière de  $\text{CO}_2$  par une fermentation secondaire
- précipiter le trouble au froid, pour obtenir des bières plus brillantes et pour empêcher qu'elles ne se troublent par le froid après filtration

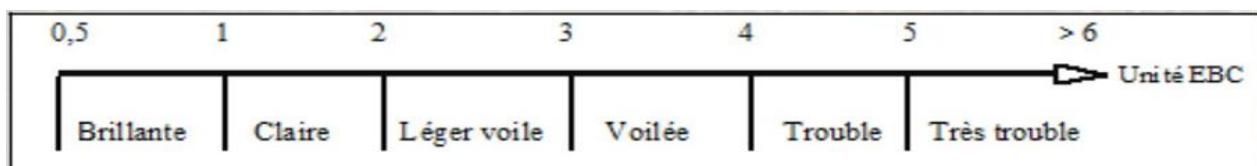
- ❖ **Zone 5** : la température baisse jusqu'à  $0^{\circ}\text{C}$ , c'est l'étape de la stabilisation de la bière.

**La bière ne se clarifie pas entièrement par simple dépôt. Pour avoir une bière brillante il faut la filtrer**

#### **IV. La filtration :**

Le but de la filtration est de rendre la bière plus brillante et plus stable, le filtre chargé de clarifier, de stériliser et de stabiliser la bière réalisé cela par 2 actions tout à fait différentes:

- ❖ **Tamisage** : arrêter mécaniquement les particules trop grosses pour traverser les pores du filtre.
- ❖ **Adsorption** : arrêter les substances même moléculairement dissoutes



**Figure 5 : Echelle de Turbidité de La Bière**

#### **V. Le soutirage :**

Une fois les bouteilles lavées (soude, eau) et inspectées, celles-ci doivent être remplies sans qu'il y'ait de contact entre la bière et l'air ambiant ( $\text{O}_2$  et les microorganismes ambients sont nocifs pour la bière). Ainsi les bouteilles sont remplies avec une contre pression du  $\text{CO}_2$ . A la sortie de la soutireuse, le travail consiste à faire mousser la bière (pour que le volume du goulot

soit occupé par de la mousse) par l'intermédiaire d'un fin jet d'eau. Ensuite la bouteille est encapsulée.

❖ **Les dangers imputables au soutirage :**

- **L'oxydation au soutirage.**
- **L'infection au soutirage :** Le Climat est favorable pour le développement des microorganismes
- **Perte d'acide carbonique.**

## **VI. Pasteurisation et Conditionnement :**

La bière contient encore quelques cellules de levure ; elle est donc sujette à une refermentation, avec apparition d'un trouble non dangereux pour la consommation. La pasteurisation va permettre d'éliminer ce phénomène, la bière est chauffée progressivement à 65°C puis refroidit très rapidement. Avec ce choc thermique, on affaiblit fortement les germes nocifs pour la bière (levures et bactéries). Ce traitement permet une longue conservation de la bière. À SBM FÈS, on trouve une ligne d'embouteillage automatisée qui travaille à une cadence de 30 000 bouteilles/h.

## CHAPITRE 3 : Impact Du Taux D'Oxygène et Des Gaz Étrangers sur la Qualité De La Bière

### I. Description de La Problématique :

Pour maîtriser la qualité du produit pendant la conservation et le stockage, il est nécessaire de contrôler certains facteurs qui déclenchent certaines réactions d'oxydation et par la suite la perte de la qualité organoleptique de la bière, parmi ces facteurs on peut citer le taux des gaz étrangers dans les bouteilles du produit fini qui contient un volume important d'O<sub>2</sub>, le facteur primordiale d'oxydation.

- **Comment déterminer le taux d'O<sub>2</sub> et des Gaz étrangers au cours des étapes de la fabrication de la bière?**
- **Quels sont les inconvénients dus à l'augmentation des taux des Gaz Étrangers et d'O<sub>2</sub> sur la Qualité de Bière?**
- **Comment Réduire le taux d'O<sub>2</sub> et maintenir la stabilité de la bière?**

### II. Partie Théorique:

#### 1. Origine d'O<sub>2</sub> dans la bière

L'O<sub>2</sub> est un véritable souci pour les brasseurs car la moindre quantité introduite au mauvais moment entraîne l'oxydation alors qu'il est essentiel pour la fermentation. Un excès en O<sub>2</sub> peut être du soit à la perte des matières premières soit au non suivi de son taux durant le brassage.

##### a. O<sub>2</sub> dans la Fermentation :

La fermentation alcoolique nécessite l'adjonction de levure dans le mout, cette micro-organisme a besoin d'O<sub>2</sub> pour sa multiplication, celle-ci dégrade les glucides par un métabolisme fermentatif qui conduit la formation d'éthanol et de CO<sub>2</sub>. L'O<sub>2</sub> est injecté dans la ligne de mout à une pression totale allant jusqu'à 4 bars. La proportion de mout et d'O<sub>2</sub> est maintenue constante pendant la période de remplissage. La majorité des brasseries oxygène le mout à froid car une oxygénation du mout à chaud provoque une oxydation et contribue à des faux-goût dans la bière (goût d'ail).

### b. O<sub>2</sub> dans la Filtration / Tank bière claire :

L'O<sub>2</sub> dissous dans la bière lors de la filtration est à l'origine de :

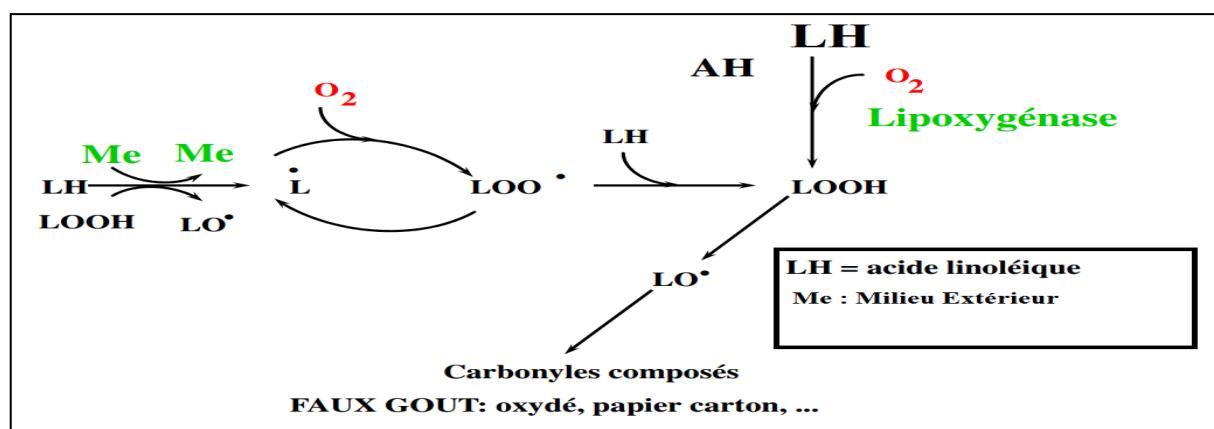
- Altération du goût, de l'arôme et la couleur
- Destruction des vitamines.
- des Troubles colloïdaux
- la croissance de microorganismes éventuellement présents.

Pendant la filtration, la dissolution de l'O<sub>2</sub>, dans la bière, dépend de la quantité d'O<sub>2</sub> qui se trouve au niveau du filtre et pendant l'alluvionnage.

« Un test effectué sur les feuilles de *Gongronema latifolium* comme substitut éventuel du houblon pour brasser la bière montrent que l'acide linoléique de formule semi développée H<sub>3</sub>C-(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>-CH=CH-CH<sub>2</sub>-CH=CH-(CH<sub>2</sub>)<sub>7</sub>-COOH est le principal acide gras insaturé avec une teneur de 31.1%. »<sup>9</sup>

L'O<sub>2</sub> réagit lentement dans la bière à fin de se transformer en radicaux libres qui jouent un rôle prédominant dans la détérioration du goût de la bière. Ces radicaux oxydent plusieurs composés organiques tels que les isohumulones, les alcools, les poly phénols, les sucres et les composés carbonyles qui contribuent principalement à la flaveur oxydée de la bière.

L'absence des Acides Gras dans la composition de la bière est due à leur oxydation durant le brassage :



**Figure 6 Oxydation de l'acide linoléique Lors du Brassage<sup>10</sup>**

### c. O<sub>2</sub> pendant le Soutirage :

Pendant le transfert dans les bouteilles, la bière sera en contact avec l'air. L'oxygène de l'air dans le col va progressivement se dissoudre dans la bière après soutirage. Cette oxydation aura des conséquences néfastes :

- ❖ Suite à l'oxydation des matières amères du houblon et des matières volatiles ( $\alpha$ -acétolactate), le goût et le parfum de la bière vont devenir déplaisant.
- ❖ La diminution de la stabilité colloïdale de la bière.
- ❖ L'augmentation de la coloration de la bière.

## 2. La Stabilité colloïdale

La bière, comme toute solution colloïdale évolue toujours vers la coagulation. Les molécules complexes ou les micelles s'y entrechoquent constamment et finissent par former des agglomérats visibles à l'œil nu, donc un trouble.

### a. Trouble au froid :

Matières azotées	<b>40</b>	<b>à 76 %</b>
Tanins	<b>17</b>	<b>à 55 %</b>
Polyphénols	<b>10</b>	<b>à 30 %</b>
Cendres	<b>2</b>	<b>à 3 %</b>
Humidité	<b>70</b>	<b>à 80 %</b>
Hydrates de carbone	<b>3</b>	<b>à 13 %</b>

Trouble formé lorsque la bière est refroidie à 0°C et qui se redissout lorsque la bière est réchauffée à plus de 20°C . La taille des particules de ce trouble se situe entre 0.1 et 1 $\mu$ m

**Tableau 7 Composition du Trouble Froid**

### b. Trouble Permanent:

Trouble présent dans la bière, vers 20°C ou plus la taille des particules du trouble permanent s'élève à 1-10  $\mu$ m.

Les facteurs qui influencent sur la vitesse de formation du trouble, par **ordre d'importance**, sont :

- ❖ Augmentation de La température de conservation de la bière,
- ❖ L'oxydation et surtout par la Lumière
- ❖ La présence de métaux,
- ❖ L'agitation.

## 3. La Bière et Le CO<sub>2</sub>

« Le CO<sub>2</sub> est utilisé dans de nombreux procédés de fabrication de la bière. Il est notamment injecté dans la bière (saturation). Le CO<sub>2</sub> est aussi utilisé pour pressuriser les cuves de bière

finie. Lors de ces procédés, le CO<sub>2</sub> est en contact direct avec la bière (CO<sub>2</sub> gazeux dans les cuves et CO<sub>2</sub> dissous dans la bière). C'est pourquoi la qualité du CO<sub>2</sub> est fondamentale. »<sup>11</sup>

#### 4. Avantages et inconvénients des divers systèmes à gaz sur la qualité de la bière :

**Tableau 8 Gaz recommandés pour divers systèmes de bière pression<sup>12</sup>**

SYSTÈME À GAZ	AVANTAGES	DÉSAVANTAGES
Air comprimé	Faible coût par fût	Effet négatif sur l'arôme; bière éventée; donne aux bactéries aérobies, si elles sont présentes, de l'oxygène.
Air comprimé avec mélange de CO <sub>2</sub>	La carbonatation de la bière sera supérieure en soi à celle provenant d'un système à air comprimé.	Effet négatif sur l'arôme; bière éventée; donne aux bactéries aérobies, si elles sont présentes, de l'oxygène.
CO <sub>2</sub>	Le CO <sub>2</sub> est présent naturellement dans la bière. Ce système aidera à maintenir le bon niveau de carbonatation; de plus, il n'y a pas d'oxygène pour détériorer la bière.	Les coûts d'exploitation initiaux sont plus élevés que dans le cas de l'air comprimé. Cependant, ce coût sera probablement récupéré grâce à une plus grande satisfaction des clients et à une diminution des pertes de bière pression.
Mélanges N <sub>2</sub> /CO <sub>2</sub> i) Gaz pour la bière : 70 % N <sub>2</sub> / 30 % CO <sub>2</sub> ii) Mélange 50/50 : 50 % N <sub>2</sub> / 50 % CO <sub>2</sub>	Pour les conduites de 9 mètres et plus, le mélange 50/50 permet une pression suffisante dans le système pour maintenir le débit sans influer négativement sur l'équilibre du CO <sub>2</sub> . En général, le mélange N <sub>2</sub> /CO <sub>2</sub> aide à maintenir la carbonatation d'autres bières; l'oxygène ne peut requises – il permet une pression plus élevée pour distribuer la bière sans l'intervention de pompes. Les mélangeurs de gaz et les générateurs d'azote peuvent réduire les coûts globaux en gaz.	Les mélanges N <sub>2</sub> /CO <sub>2</sub> représentent un coût plus élevé que les systèmes fonctionnant uniquement au CO <sub>2</sub> . Le gaz pour la bière assure la nitrogénation et fait en sorte que les bières sans azote s'éventent et sont moins rafraîchissantes. On ne peut obtenir partout un mélange 50/50 déjà prêt.
Mélangeurs de N <sub>2</sub> / CO <sub>2</sub> Et générateurs d'azote avec mélangeurs	Mélangeurs simples et doubles disponibles pour différents types de bière. Si l'on utilise un générateur d'azote, il n'est pas nécessaire de commander des bouteilles de N <sub>2</sub> . Les inquiétudes en matière de sécurité avec les bouteilles sont éliminées. Le générateur d'azote présente aussi un coût moindre que les gaz mélangés au préalable.	Les générateurs d'azote doivent être achetés ou loués, ce qui donne des coûts d'installation plus élevés.

### **III. Partie Pratique:**

L'évolution du potentiel d'oxydation présent dans la bière à partir de l'étape de maturation jusqu'au produit fini a amené l'objet de mon travail vers une étude expérimentale comprenant 2 volets essentiels :

Le 1<sup>er</sup> Essai : Mesure des Concentrations en O<sub>2</sub> à l'aide d'un orbisphère dans : les cuves de fermentations, Tanks bière claire et l'entrée de la soutireuse.

Le 2<sup>ème</sup> Essai : Étude de l'évolution du taux de gaz étranger dans le **Head Space au niveau du produit fini** à l'aide d'une burette à gaz remplie de lessive de potasse.

#### **1. Mesure du taux d'O<sub>2</sub>**

##### **a. Appareillage :**

L'orbisphère est un instrument de mesure du taux oxygénique en phase liquide.



**Figure 7 Orbisphère**

La chambre à circulation est utilisée pour mettre en contact l'échantillon à partir d'un point d'échantillonnage. Au niveau de ce point un tuyau est raccordé à l'entrée de la chambre au moyen d'un raccord et l'autre extrémité du tuyau est équipée d'un raccord de contre pression. La sortie d'échantillon est équipée d'une vanne de réglage du débit.

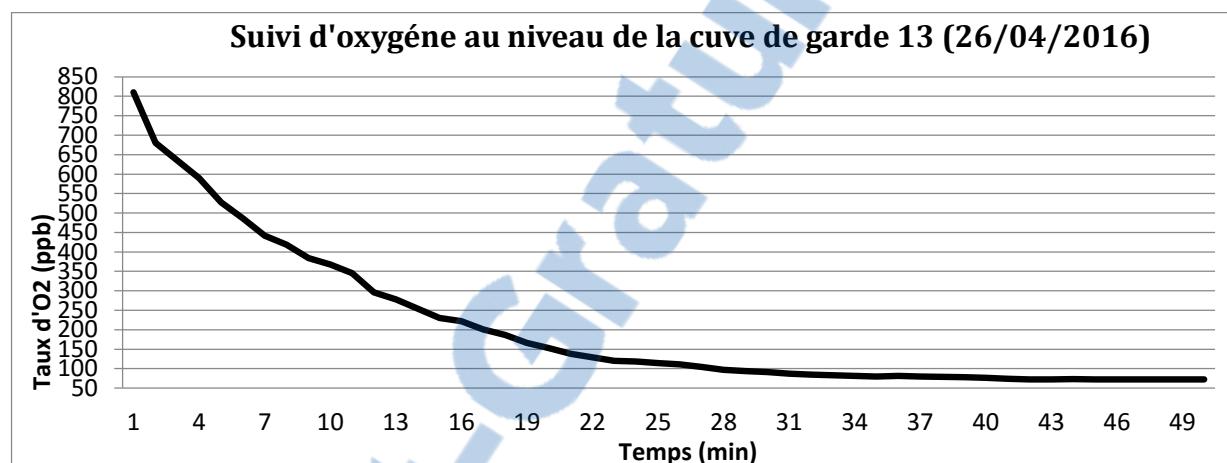
- o On doit tout d'abord ajuster le débit d'échantillon, à travers la chambre à circulation, à une valeur de 100 ml/min.
- o On met le système en fonction en appuyant sur ON/OFF puis on attend quelques secondes jusqu'à ce que le système effectue son autocontrôle et affiche les mesures de concentrations en oxygène.
- O La sonde, après mis en contact avec l'échantillon, générera un signal qui diminue rapidement en premier lieu puis lentement au fur et à mesure qu'il se rapproche du niveau de la concentration en oxygène de l'échantillon. Le temps de réponse du système varie suivant la vitesse de diffusion de l'oxygène.
- o L'écran nous indique par une marque horizontale située sur sa droite l'unité de mesure dans laquelle la valeur est exprimée. Cette marque est placée automatiquement par le

système, soit ppm mg/l (d'oxygène dissous) ou ppb ( $\mu$ g/l d'oxygène dissous) et en °C (température de l'échantillon).

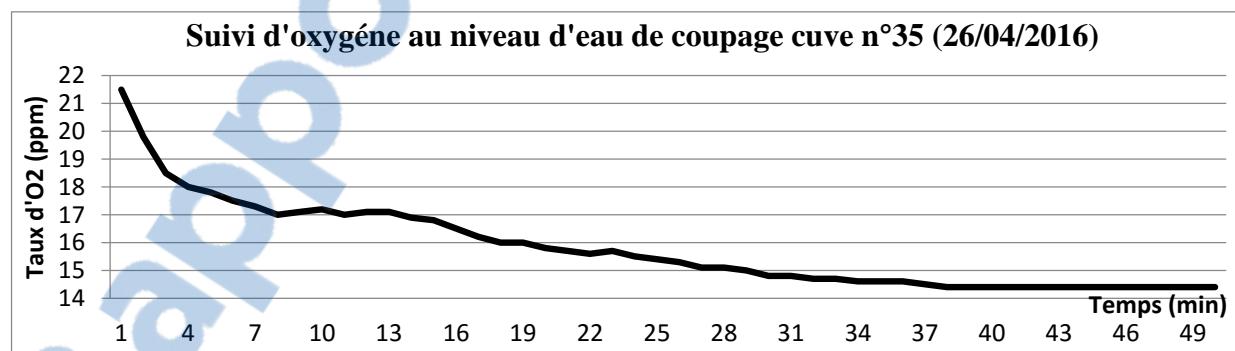
- o Le passage de l'affichage des quantités d'oxygène vers la température s'effectue en appuyant sur la touche ( $\uparrow$  ou  $\downarrow$ ) et vice versa.

**c. Résultats du Suivi du taux d'O<sub>2</sub> :**

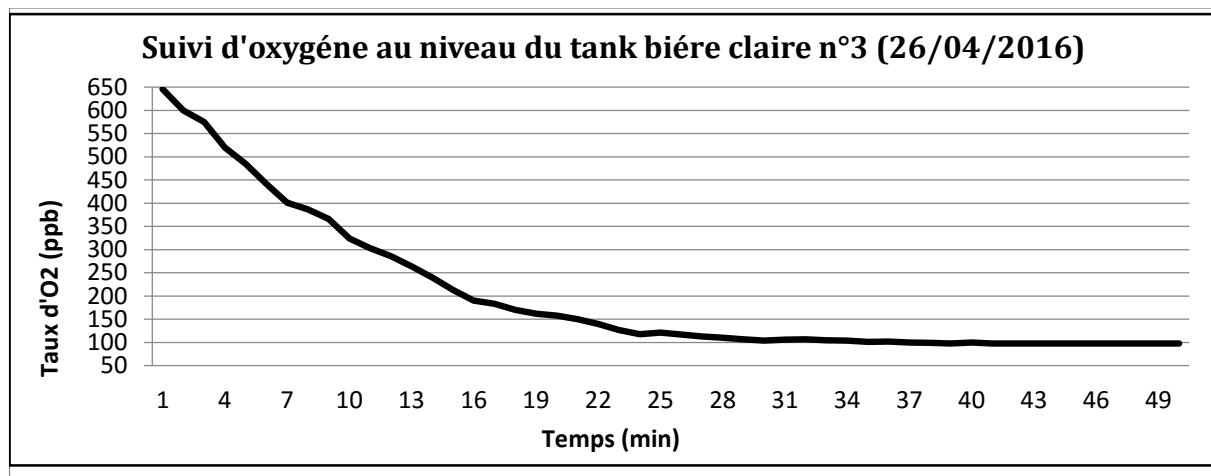
Ces mesures sont prises au cours de 50 à 60 min, durant lesquelles les valeurs des concentrations en oxygène sont prises à chaque minute. Les résultats enregistrés sont mises sous forme de graphes pour chaque étape étudiée.



Dans la cuve de garde le taux d'oxygène diminue car il est consommé par la levure au début de la fermentation et plus précisément pendant sa phase de respiration et de multiplication.

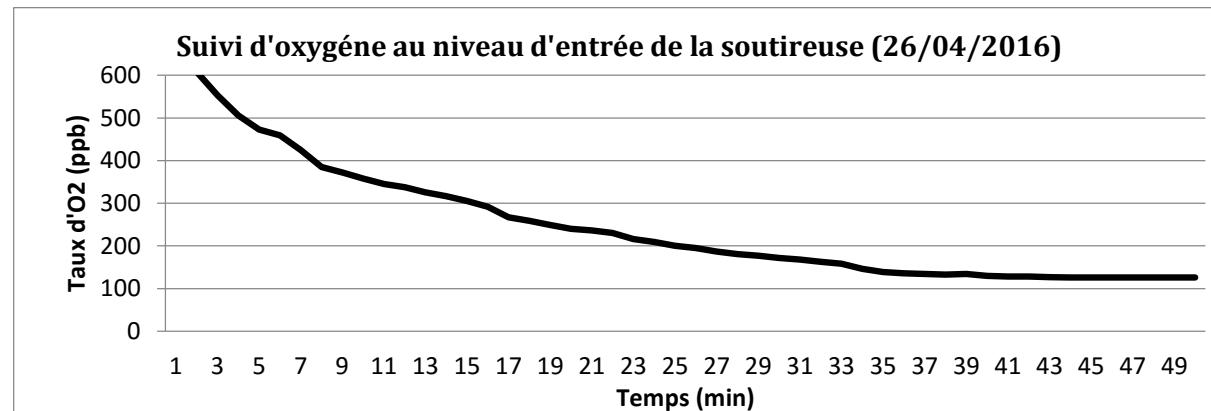


La diminution du taux d'O<sub>2</sub> dans l'eau de coupage partir de 21.5 ppm jusqu'à 14.5 ppm signifie que le taux d'O<sub>2</sub> en Bière Claire est supérieur à celui de la garde.



Dans les tanks de bière claire, la concentration de l'oxygène diminue au cours du temps. Cela est dû à l'élimination des bulles d'air formé au début de la filtration.

Cette concentration en oxygène est supérieure à celle mesurée dans la cuve de garde. Cela est dû à l'addition de la suspension du filtre Kieselguhr qui contient une quantité non négligeable d'oxygène.



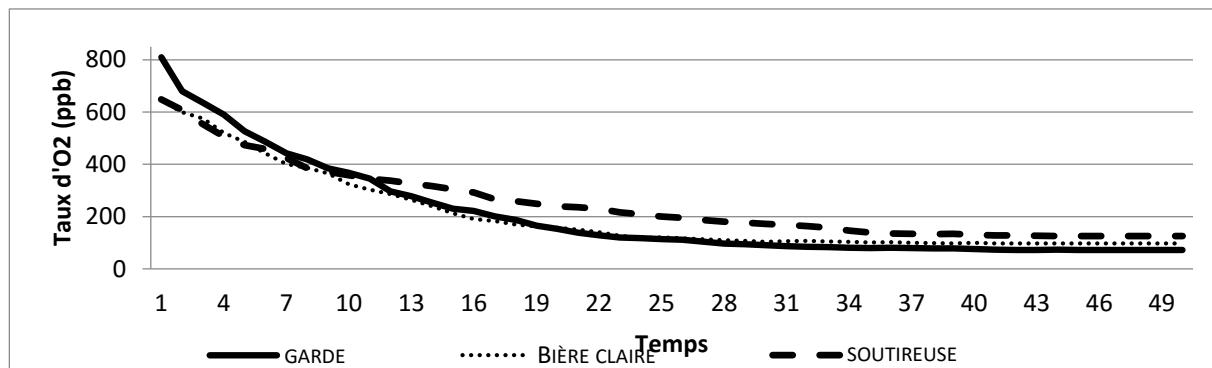
À l'entrée de la soutireuse, le taux d'oxygène diminue progressivement à 120 ppb.

#### **d. Interprétation des Résultats:**

Le taux d'O<sub>2</sub> dissous dans le moût est très important, car le moût a été aérer pour assurer une bonne multiplication de la levure.

Pendant la période de garde le taux d'oxygène diminue jusqu'à des valeurs minimale, ce qui est expliqué par la consommation d'oxygène par la levure au début de fermentation et précisément pendant la phase de respiration qui permet sa croissance et sa développement.

Au niveau de la bière claire, il y a une augmentation importante du taux d'O<sub>2</sub> due essentiellement à la méthode de coupage et de filtration, mais il reste toujours dans les normes.



Ainsi on distingue une large différence entre le taux d'oxygène dissous mesurer à l'entrée de la soutireuse et le taux d'oxygène dans le produit fini, ce qui nous informe qu'il y'a une défaillance au niveau de la soutireuse. Parmi les différents facteurs qui sont à l'origine de la variation du taux d'O<sub>2</sub> dissous lors de la fabrication de la bière, on cite :

❖ **La souche et l'âge de la levure**

Les résultats obtenus montrent que l'oxygène dissous du moût est réduit rapidement par la levure, c'est-à-dire les valeurs initiales disparaissent complètement après la fermentation. La réduction de l'oxygène dissous du moût en fermentation est favorisée par une dose de levure et une température plus élevées, ainsi que par une levure jeune. Cette réduction dépend également de la souche de levure, des besoins en oxygène de la levure et de la composition du moût.

❖ **Méthode de coupage (dilution)**

La méthode de coupage ou dilution est une méthode qui permet de passer d'une bière de haute densité (14° plateau) à une bière de 12° plateau pour le type « spéciale », l'eau de coupage utilisé est déjà traiter et désaérer, mais malgré ça il contient un taux d'oxygène dissous entre 14 et 19 ppm, qui peut être expliqué par la décomposition d'eau selon la réaction suivante :



❖ **Filtration de la bière claire à l'aide de la suspension aqueuse de Kieselguhr :**

Une suspension de kieselguhr, même préparée avec de l'eau ayant une faible quantité d'oxygène dissous présente un taux élevé d'oxygène. Cet accroissement d'oxygène est dû principalement à l'oxygène introduit par le kieselguhr (Oxygène emprisonné dans les pores). La température, et le mode de remplissage de l'alluvionneur, ainsi que l'agitation ont une influence sur l'absorption de l'oxygène par l'eau et la suspension de kieselguhr .Lors de la filtration de la bière, il y'a intérêt de garder un volume constant de suspension, afin d'éviter une reprise importante d'oxygène par la bière car si par hasard la vidange de l'alluvionneur est totale, la pompe doseuse peut aspirer l'air et l'injecter dans la bière.

**c. Conclusion :**

D'après le suivi du taux d'oxygène dissous au cours de la chaîne de fabrication de la bière et le taux des gaz étrangers dans le produit fini, on a constaté que le soutirage est l'étape critique qui permet l'enrichissement de la bière par les gaz étrangers et surtout l'oxygène. Donc c'est à ce niveau qu'il faut intervenir pour déterminer les différents facteurs de soutirage afin de les contrôler et de les optimiser pour avoir un produit de bonne qualité qui peut être stocker pendant une longue durée.

**2. Mesure du taux de Gaz étranger:**

Le suivi du taux d'oxygène dissous dans la bière reste incomplet, et il faut le compléter par la mesure du taux des gaz étrangers au niveau du produit fini, pour qu'on puisse déterminer le degré d'influence d'oxygène sur la qualité de la bière. La valeur des gaz étrangers ne doit pas dépasser le ml/l.

**a. Principe :**

- Établir un équilibre entre la phase gazeuse et la phase liquide dans la bouteille.
- Sans aucune agitation préalable de l'échantillon, passer le HeadSpace tout entier dans une burette à gaz remplie de lessive de potasse.
- Le Gaz Carbonique du HeadSpace est lié à la lessive de potasse.



**Figure 8 Burette à Gaz**

### b. Mode Opératoire :

- Chasser l'air de l'appareil
- Placer la bouteille sur le statif de mesure
- Fermer le robinet de purge
- Percer la bouteille
- Ouvrir le robinet de la burette à gaz en frappant sur la bouteille avec un objet dur.
- Déplacer le HeadSpace
- Fermer ensuite le robinet de la burette à gaz
- Lecture du volume de gaz étranger **a** dans la burette :

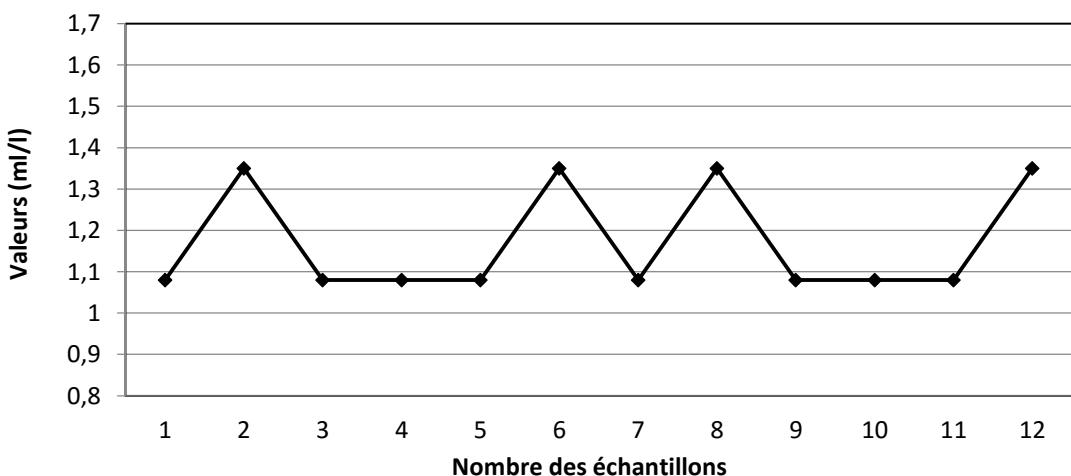
$$\text{Taux de gaz étranger} = \frac{1.3 \times 1000 \times a}{v} \text{ ml de gaz/l}$$

Avec  $v$  : volume de la bière dans la bouteille (ml) /  $a$  : volume du gaz étranger lu dans la burette (ml)

Le facteur 1.3 n'est valable qu'entre 18 et 22°C lorsque le volume de la phase gazeuse est de 5 à 6%.

### c. Résultat de Suivi du Taux de Gaz étranger:

Taux de gaz étrangers au niveau du produit fini pasteurisé



Le graphe représentant la variation du taux du gaz étranger au niveau de produit fini, montre que le volume d'oxygène piégé dans le col varie entre 1,1ml /l et 1.4 ml /l. Il est donc presque le même dans toutes les bouteilles analysées. Ceci est en accord avec des travaux antérieurs qui déclarent une satisfaction lorsqu'on trouve moins de 2 ml d'oxygène au niveau du produit fini et bien souvent on en trouve un peu plus.

## **IV. Suggestions pour la réduction du taux d'oxydation à la bière et le maintien de stabilité :**

### **1. Amélioration de la Stabilité Colloïdale**

#### **a) Par élimination des Polyphénols**

- ❖ **Charbon actif** : utilisé pour adsorber les Polyphénols et les composés protéiques et pour éliminer les faux-goûts de la bière.
- ❖ **Nylon** : Les polyamides sont des adsorbants spécifiques des anthocyanogènes.
- ❖ **Perlon polyamide** : 50-100g/hl. Le perlon agit également de façon voisine de celle du nylon sur les Polyphénols.
- ❖ **Kératine** : 20-150g/hl. Ce composé adsorbe les Polyphénols.
- ❖ **Traitement par E.D.T.A** : L'éthylène-diamine-tétraacétale est utilisé dans l'industrie pour empêcher l'action nocive des métaux lourds qui provoquent des troubles colloïdaux
- ❖ **Traitement au P.V.P** : il stabilise la bière contre le trouble au froid.
- ❖ **Élimination des Polyphénols à partir :**
  - *De l'orge : orge sans proanthcyanidine*
  - *Du mout : polymérisation des Polyphénols oxydase, formaldéhyde*
  - *De la bière : polyamides PVPP.*

#### **b) Par élimination des Protéines :**

- ❖ **Élimination des protéines à partir** : du malt ou *de la bière par utilisation des enzymes protéolytiques, ou précipitation des gallotanin ou encore adsorption des silicagel, bentonites.*

### **2. Traitement aux réducteurs**

Ce traitement a pour but de fixer l'oxygène dissout dans la bière. Les réducteurs d'après une méthode spectro-photométrique au 2,6-dichlorophénol-indophénol (DCI) peuvent être classés en 3 groupes :

- ❖ **Les réducteurs immédiats** qui réduisent le DCI en moins de 15 secondes à 20°C : acide ascorbique, les fonctions -SH en grande partie et une partie des fonctions réductrices des réductones et melanoïdines.
- ❖ **Les réducteurs rapides** qui agissent en moins de 5 minutes : ce sont les fonctions réductrices moins actives que les précédentes des réductones et melanoïdines et éventuellement le SO<sub>2</sub>.

- ❖ **Les réducteurs lents** qui réagissent jusqu'à 150 minutes : ce sont les tanins, résines et fonctions secondaires de melanoïdines.

### **3. Contrôle de L'Oxygène :**

Contrôler O<sub>2</sub> par :

- Utilisation de l'eau désaérée et sans métaux lourds.
- Agitation faible.
- Entrée du mout par le bas.
- Pompage doux.
- Utilisation des cuves inoxydables (Fe<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup>).

Pendant procédé de brassage il faut travailler à des températures d'empattage élevées (62°C) et pH de la maische bas.

## **CONCLUSION**

Le présent travail avait comme objet l'évaluation du taux oxygénique et le taux de gaz étranger, afin de trouver les étapes de fabrication de la bière qui sont à l'origine de l'augmentation de ces taux. Pour réduire ces taux, je propose des techniques réalisées dans la Majorité des brasseries Européennes et qui peuvent être applicables à SBM Fès.

Ce stage à SBM Fès m'a permis aussi de connaître que l'O<sub>2</sub> est une pièce à 2 faces :

1. La 1<sup>ère</sup> face représente les 2 effets néfastes pour toute bière filtrée et embouteillée :
  - ⊕ Oxydation de la bière
  - ⊕ Formation des troubles Colloïdaux
2. La 2<sup>ème</sup> face réside dans son importance pour initier la fermentation (la multiplication des levures).

## BIBLIOGRAPHIE & WEBOGRAPHIE

<sup>1</sup> <http://www.leconomiste.com/article/certi...>

<sup>2</sup> Documents internes de la SBM FES

<sup>3</sup> Documents internes de la SBM FES

<sup>4</sup> Documents internes de la SBM Fès

<sup>5</sup> <http://la-cave-de-gambrinus.com/category/la-biere/zythologie/fabrication-de-la-biere/?age-verified=c61d0d00a8>

<sup>6</sup> <http://la-cave-de-gambrinus.com/category/la-biere/zythologie/fabrication-de-la-biere/?age-verified=c61d0d00a8>

<sup>7</sup> <http://www.citepa.org/fr/air-et-climat/polluants/metaux-lourds/arsenic>

<sup>8</sup> Documents internes de la SBM Fès

<sup>9</sup> « Plantes médicinales 2 » de Schmelzer et Gurib Fakim

<sup>10</sup> IMPACT ET MAITRISE DE L'OXYGÈNE EN BIÈRE, 'IFBM' INSTITUT FRANÇAIS DES BOISSONS, DE LA BRASSERIE ET DE MALTERIE.

<sup>11</sup> [http://fr.mt.com/fr/fr/home/supportive\\_content/specials/enews\\_co2.html](http://fr.mt.com/fr/fr/home/supportive_content/specials/enews_co2.html)

<sup>12</sup> BIÈRE PRESSION : GUIDE TECHNIQUE SUR LA DISTRIBUTION - 2007  
COMITÉ DE LA QUALITÉ DES PRODUITS