

Caractères Organoleptique des Eaux de boisson

Plan:

- I. Définition**
- II. Examen et Détermination de la couleur**
- III. Mesure de la turbidité**
- IV. Evaluation de l'odeur**
- V. Evaluation du gout**

I-Définition:

Correspond à l'appréciation de la qualité de l'eau par les sens, essentiellement, la vue, le goût et l'odorat. La détermination de ces paramètres est subjective car elle fait appel aux sens qui se diffèrent d'un individu à un autre.

II- Examen et détermination de la couleur:

1. Définition de la couleur de l'eau :

- C'est la propriété optique qui consiste à modifier la composition spectrale de la lumière transmise. Elle est dite:
 - Vraie si la couleur est due seulement aux substances dissoutes.
 - Apparente si la couleur est due aux substances dissoutes et en suspensions.

2. Origine :

- **Origine naturelle:**
 - a. Matières organiques colorantes:**
 - Substances humiques ou fulviques provenant de la décomposition de la matière végétale.
 - Algues pouvant donner une coloration variable en fonction des pigments qu'elles contiennent.
 - b. Matières minérales colorantes:**
 - Le fer et le manganèse.
- **Origine Industrielle :**
 - Eaux résiduaires industrielles, par exemple provenant de la fabrication textiles ou de papier, pouvant colorer l'eau.
- **Origine Bactériologique:**
 - Présence de ferrobactéries dans le réseau de distribution.

3. Méthode d'évaluation de la couleur :

Méthode au platine cobalt

○ **Principe:**

Comparer la coloration de l'eau, placée dans des tubes à colorimétrie, à celle d'une eau parfaitement incolore additionnée d'une eau parfaitement incolore additionnée d'une quantité connue d'une solution des sels colorés (platine cobalt) de telle façon à ce que les deux colorations soient identiques.

○ **Composition de la solution de platine-cobalt:**

- Chloroplatine de potassium.....1,245 g
- Chlorure de cobalt.....1g
- HCl.....100 ml
- Eau distilléeq.s.p1000 ml

Ce mélange par définition, à une couleur de 500 unités Hazen, cette solution est stable pendant une année à l'obscurité.

○ **Mode Opérateur :**

- Etablir une gamme d'étalonnage :

Volume solution mère (ml)	0.5	1	2	3	4	5	6
Eau Distillée (ml)	49.5	49	48	47	46	45	44
Couleur en unité Hazen	5	10	20	30	40	50	60

- Remplir une série de tubes d'observation, en verre, avec les solutions étalons.
- Remplir un autre tube avec la prise d'essai de l'échantillon.

1/Colorimétrie visuelle :

- Faire la comparaison en regardant dans l'axe du tube, de haut en bas, au-dessus d'une surface blanche

2/ Lecture au spectrophotomètre à 400 nm:

- Mesurer l'absorbance de chacun des étalons et de l'échantillon à 400 nm. Tracer une courbe d'étalonnage.

○ **Expression des résultats :**

1/ Donner les résultats en nombre d'unités Hazen de la solution de comparaison ayant la coloration la plus proche.

2/ Se rapporter à la courbe d'étalonnage et exprimer le résultat en nombre d'unités Hazen.

4. Norme :

- Pour l'eau potable, le degré de couleur maximal acceptable est de 20 unités.

5. Elimination de la couleur :

Pour des eaux naturelles colorées, il faut mettre en œuvre des traitements d'élimination de la couleur:

- Adsorption sur le charbon actif.
- Oxydation, principalement avec l'ozone est efficace.

III- Mesure de la turbidité:

1. Définition :

On la définit comme l'inverse de la limpidité ou de la transparence. Une eau turbide est donc plus ou moins trouble.

2. Origine :

Leur origine peut être extrêmement variable :

- Érosion des roches.
- Entraînement des matières minérales ou organiques du sol.
- Déversement d'eaux usées domestiques ou industrielles.

3. Méthodes de mesures :

3.1 Mesure sur le terrain :

. Principe :

On mesure la profondeur à laquelle un repère cesse d'être visible.

- Méthode au fil de platine : c'est un fil de platine de 1 mm de diamètre et 25 mm de long fixé au bout d'une chaîne de 1.2m.
- Méthode de Secchi: on utilise un disque en porcelaine blanc de 20 cm de diamètre.

3.2 Mesure au laboratoire :

- Méthode aux gouttes de Mastic:

- **Principe :**

Comparer l'absorption de la lumière à travers une épaisseur d'eau donnée avec l'absorption de la même lumière à travers une même épaisseur limpide à laquelle on ajoute une certaine quantité en suspension d'une substance insoluble appelée MASTIC.

- **Résultat:**

Il est donné en nombre de gouttes de mastic.

- **Méthode néphélogométrique:**

- **Principe :**

Les turbidimètres néphélogométriques mesurent l'intensité de la lumière diffusée par les particules en suspension avec un angle de 90° par rapport à la lumière incidente qui traverse en ligne droite l'échantillon à analyser.

Une suspension de formazine, fournie par le fabricant, est utilisée pour l'étalonnage du néphélogomètre.

- **Expression des Résultats:**

Les résultats sont exprimés en unité de turbidité néphélogométrique UTN.

4. Normes :

La réglementation algérienne recommande comme valeur limite 05 UTN.

5. Elimination :

Les matières en suspension sont éliminées par les procédés physiques du traitement de l'eau :

Coagulation-Floculation, Décantation et Filtration.

IV- Evaluation de l'odeur:

1. Définition :

L'odeur peut être comme l'ensemble des sensations perçues par l'organe olfactif en flairant certaines substances volatiles.

2. Méthode d'évaluation :

- **Principe:**

Dilution de l'eau à examiner avec une eau parfaitement inodore jusqu'à ce qu'elle ne présente plus d'odeur perceptible pour l'opérateur.

- **Réactifs:**

Eau inodore : faire passer de l'eau potable sur du charbon actif en grains à la vitesse maximale de 20 litres à l'heure.

Vérifier avant l'emploi l'absence d'odeur.

- **Expressions des résultats:**

Les résultats sont donnés en nombre exprimant la valeur du seuil de perception de l'odeur dont la nature est précisée. Cette valeur correspond au chiffre de plus grande dilution donnant une odeur perceptible.

3. Normes:

- L'eau potable doit être sans odeur.

Code	Nature de l'odeur	Description
A	Aromatique	Epice, Camphre, Girofle, Citron
B	Balsamique	Fleurs déverses
C	Chimique	
Cc	Chlore	Chlore libre
Ch	Hydrocarbure	Pétrole et dérivés
Cm	Médicale/Pharm	Idoforme, Phénol, Chlorophénol
Cs	Sulfureuse	Hydrogène sulfuré
D	Désagréable	Gout Prononcé
Df	Poissant	Uroglenopsis et dinobryon
E	Terreuse	Terre ou argile humide
Ef	Trouble	Trouble
F	Fécaloïde	Fosse d'aisance
G	Herbe	Herbe écrasée
M	Moisi	Cave humide
V	Vase	Herbe /feuille en décomposition

V- Evaluation du Goût:

1. Définitions :

C'est l'ensemble des sensations perçues à la suite de la stimulation des bourgeons gustatifs par certaines substances solubles.

2. Méthode d'évaluation :

L'eau à examiner est diluée avec de l'eau sans goût (eau de référence). La dégustation est effectuée en commençant par les dilutions les plus grandes jusqu'à l'apparition du goût.

- **Réactif:**

Eau de référence: eau de source ou de puits ayant une minéralisation proche de celle de l'eau à tester.

- **Mode Opérateur:**

On recherche le seuil de perception du goût après avoir réaliser des dilutions de l'eau à examiner avec de l'eau sans saveur, selon le même protocole que celui décrit à propos de la mesure de l'odeur.

La dégustation se fait soit en faisant voyager un d'eau dans la bouche et en la rejetant soit en maintenant pendant quelques instants l'eau au contact de l'extrémité de la langue et en l'avalant ensuite doucement.

- **Expressions des résultats:**

Nature de la saveur ou du gout	Remarques
Saveur acide	
Saveur amère	
Saveur salée	Sulfates chlorures
Saveur sucrée	
Saveur salée et amère	Eau magnésienne
Goût hydrogène-carbonaté, alcalin	Type eau de vichy
Goût métallique	Fer, Manganèse, Cuivre...
Goût chloré	
Goût d'hydrocarbures	Traces d'hydrocarbures
Goût de mandarine	Oxydation de traces HC
Goût pharmaceutique	Produits organiques
Goût de chlorophénol	Chlorophénol
Goût de terre	Eaux de zones calcaires
Goût de vase	Eaux des étangs, eaux stagnantes
Goût de marée	Poissons, métabolites de certains Organismes du plancton
Goût de moisi	Moisissures, champignons inférieures, levures
Goût de bouchon moisi	Herbicides, pesticides