

## COURS :

### 1-Importance de la mesure des quantités de matière dans la vie courante

#### ACTIVITE 1 :

#### ACTIVITE 2 :

#### I - Nécessité de la mesure dans différents domaines de la vie courante :

##### 1°) Mesurer pour informer :

Pour informer le consommateur, le fabricant indique, sur l'emballage, la composition du produit alimentaire, c'est-à-dire la nature et la masse des espèces chimiques qu'il contient.

Exemple : Composition des eaux minérales ou des plats cuisinés.

##### 2°) Mesurer pour contrôler :

Les résultats des différentes mesures de contrôle sont comparés à des résultats de référence (lois, normes, étiquettes, recommandations, cahiers des charges, décrets...)

##### Exemples :

- ☞ Contrôler le respect de la réglementation pour les additifs alimentaires. Par exemple le nitrite de sodium  $\text{NaNO}_2$  est un conservateur et un agent colorant utilisé en charcuterie. Les ions nitrite  $\text{NO}_2^-$  étant toxiques, leur teneur ne doit pas dépasser 150 mg par kg de charcuterie.
- ☞ Contrôler l'état de santé. Par exemple les analyses de sang permettent de mesurer le taux de cholestérol, triglycérides, glycémie... Elles permettent aussi de déceler la présence de substances dopantes dans le milieu sportif.
- ☞ Dépister certaines maladies, en réalisant des analyses. Cela permet d'établir un diagnostic et de donner un traitement.

##### 3°) Mesurer pour surveiller et agir :

Les mesures des quantités de matière permettent de mieux connaître le monde qui nous entoure

##### Exemples :

##### ☞ Surveiller la qualité de l'eau du robinet :

La composition de l'eau du robinet peut varier d'une région à une autre en raison de la nature du sous-sol et risque d'être polluée par les activités humaines, industrielles ou agricoles.

On contrôle donc régulièrement la teneur en ions nitrate, phosphate, en métaux lourds, en pesticides.....

Une eau potable doit avoir une teneur en ions nitrate  $\text{NO}_3^-$  inférieure à  $50 \text{ mg.L}^{-1}$  et en pesticides inférieure à  $0,5 \mu\text{g.L}^{-1}$ .

##### ☞ Surveiller la qualité des eaux de piscine :

Afin d'éviter la croissance d'algues et la prolifération de microbes, le pH d'une eau de piscine doit être compris entre 7,2 et 7,6 et la teneur en « chlore » (acide hypochloreux  $\text{HClO}$  et ion hypochlorite  $\text{ClO}^-$ ) doit être comprise entre 1 et 2  $\text{mg.L}^{-1}$ .

Pour cela, on utilise des produits correcteurs de pH et des galets de « chlore ».

#### ☞ Surveiller la qualité du lait :

Des mesures permettent de connaître :

- L'état de fraîcheur du lait, grâce au pH qui doit être compris entre 6,5 et 6,7.
- Sa richesse nutritionnelle, grâce à la densité qui doit être comprise entre 1,026 et 1,036.
- L'ajout éventuel d'eau, grâce à la température de solidification qui doit être comprise entre  $0,54^\circ\text{C}$  et  $-0,56^\circ\text{C}$ .

#### ☞ Surveiller la qualité de l'air :

On mesure tous les jours la concentration massique des trois principaux polluants gazeux : dioxyde de soufre ( $\text{SO}_2$ ), oxydes d'azote ( $\text{NO}$ ,  $\text{NO}_2$ ), ozone ( $\text{O}_3$ ) ; et des poussières en suspension.

#### 4°) Mesurer pour produire ou préparer :

La mise en œuvre de préparations suivant des proportions bien définies demande de mesurer des quantités de matière précises.

Exemples : Il faut effectuer des mesures pour suivre :

- ☞ des protocoles de synthèse au laboratoire et dans l'industrie.
- ☞ des préparations pharmaceutiques.
- ☞ la mise en œuvre d'une recette de cuisine.

## II - Les techniques de mesures

### 1°) Exemples de techniques simples, mais approximatives :

- ☞ Papier pH et indicateur coloré : ils donnent une valeur approximative du pH d'une solution aqueuse.
- ☞ Les bandelettes-tests. Exemples :
  - Uritest pour une analyse rapide des urines (recherche de sucres, d'albumine).
  - Hydrottest pour contrôler la teneur en ions nitrate, la dureté et le pH de l'eau.

### 2°) Exemples de techniques plus précises, nécessitant un matériel plus élaboré :

- ☞ Le pH-mètre : il donne une valeur précise du pH d'une solution aqueuse.
- ☞ Le ionomètre : il donne la concentration des ions présents dans une solution.
- ☞ Le système télémétrique pour contrôler la pollution de l'air en continu : un rayon lumineux est transmis d'un émetteur jusqu'à un récepteur distant de plusieurs centaines de mètres. L'analyse de la lumière reçue permet de déterminer la nature et la concentration des polluants présents dans l'air.
- ☞ Les dosages : Ce sont des transformations chimiques qui permettent de déterminer la concentration d'une espèce chimique présente en solution.