

## Chapitre I :

### Détermination des propriétés physiques et chimiques



#### Introduction :

La compréhension des **propriétés physiques et chimiques des substances** constitue une étape fondamentale dans l'analyse et l'identification des composés en chimie pharmaceutique. Ce chapitre se concentre sur deux aspects clés de l'analyse physico-chimique : la détermination des constantes physiques et les tests de caractérisation quantitative des groupements fonctionnels.

Dans un premier temps, la **détermination des constantes physiques**, telles que la densité et l'indice de réfraction, permet de fournir des données essentielles sur la nature et la pureté des substances. Ces paramètres jouent un rôle crucial dans diverses applications, notamment l'identification des composés, le contrôle qualité, et l'évaluation des propriétés physiques influençant leur comportement dans différents environnements.

Dans un second temps, les **tests de caractérisation quantitative des groupements fonctionnels** permettent de déterminer la présence et la concentration de certains groupements chimiques spécifiques au sein d'un composé ou d'un mélange. Ces tests sont essentiels pour confirmer l'identité des substances et pour évaluer leur réactivité chimique.

Ce chapitre vise à familiariser les étudiants avec ces méthodes d'analyse de base, en les dotant des outils nécessaires pour interpréter les données expérimentales de manière rigoureuse. La maîtrise de ces techniques est indispensable pour aborder les méthodes analytiques plus complexes développées dans les chapitres suivants.

### I.1 Détermination des constantes physiques

#### I.1.1 Densité

La densité (ou masse volumique) d'une substance est le rapport de sa masse à son volume. Elle est généralement exprimée en kilogrammes par mètre cube ( $\text{kg/m}^3$ ) ou en grammes par centimètre cube ( $\text{g/cm}^3$ ) pour les solides et liquides, et en grammes par litre ( $\text{g/L}$ ) pour les gaz.

Formule :

$$\rho = \frac{m(\text{kg})}{V(\text{m}^3)}$$

#### Méthodes de mesure :

- **Méthode du pycnomètre (pour les liquides):** Le pycnomètre est un récipient à volume fixe qui permet de mesurer la masse d'un liquide connu pour en déterminer la densité. Le liquide est introduit dans le pycnomètre, pesé avec précision, et

comparé à la masse du récipient vide. La densité est alors calculée en fonction de la masse du liquide et du volume du pycnomètre.

- **Méthode du principe d'Archimède (pour les solides):** Selon le principe d'Archimède, un solide immergé dans un liquide subit une force égale au poids du liquide déplacé. En mesurant la différence entre la masse du solide dans l'air et celle dans le liquide, il est possible de déterminer la densité du solide en utilisant la densité du liquide comme référence.

Plusieurs autres méthodes existent pour mesurer la densité des substances. Voici quelques-unes des principales méthodes :

❖ **Densimètre :**

- Un densimètre est un instrument utilisé pour mesurer la densité d'un liquide. Il est souvent sous la forme d'un flotteur calibré (hydromètre) qui est immergé dans le liquide. Plus le liquide est dense, moins le densimètre s'enfonce.
- Il existe plusieurs types de densimètres :
  - **Densimètre à flotteur (hydromètre) :** Utilisé principalement pour les liquides. Il repose sur le principe d'Archimède.
  - **Densimètre électronique :** Utilisé pour mesurer la densité de liquides ou de solides en suspensions grâce à des technologies modernes.

❖ **Balance hydrostatique :**

- Utilisée pour mesurer la densité des solides et des liquides. Cette méthode consiste à mesurer le poids d'un objet dans l'air, puis dans un liquide de densité connue (comme l'eau), et utiliser la différence pour calculer la densité en fonction du principe d'Archimède.

❖ **Pycnomètre électronique :**

- C'est une version moderne du pycnomètre classique. Il mesure avec précision le volume d'un échantillon solide, liquide ou gazeux pour calculer la densité, souvent utilisé en laboratoire pour des mesures précises.

❖ **Méthode des tubes vibrants (oscillométrie) :**

- Cette méthode est utilisée principalement pour les liquides. Le principe repose sur la mesure de la fréquence de résonance d'un tube vibrant rempli de l'échantillon liquide. La fréquence de résonance dépend de la densité du liquide.

❖ **Méthode par déplacement de liquide (principe d'Archimède) :**

- Cette méthode consiste à immerger un solide dans un liquide de densité connue, puis mesurer la variation de volume ou de poids pour déterminer la densité du solide.

❖ **Gaz pycnomètre (pour les gaz) :**

- Un gaz pycnomètre mesure la densité des gaz. Il fonctionne en mesurant la pression d'un gaz dans une chambre de volume fixe, puis en déduisant la densité en fonction de la pression mesurée.

❖ **Balance Mohr-Westphal :**

- C'est une balance de précision qui fonctionne sur le principe de la pesée hydrostatique, utilisée pour mesurer la densité des liquides en comparant leur force de flottaison à celle de l'eau.

**❖ Méthode radiométrique :**

- Utilisée principalement dans les industries où des matériaux radioactifs ou très denses sont présents. La densité est mesurée en passant un faisceau de rayons gamma à travers la matière. L'intensité de la radiation mesurée après avoir traversé l'échantillon est liée à la densité de celui-ci.

**❖ Mesure par ultrasons :**

- Utilisée pour des liquides et des solides. Des ondes ultrasonores sont envoyées à travers un échantillon, et la vitesse à laquelle elles se déplacent dépend de la densité du matériau. Cette méthode est couramment utilisée dans les industries de contrôle non destructif pour mesurer la densité sans endommager l'échantillon.

**❖ Méthode de flottation :**

- Particulièrement utilisée pour mesurer la densité des solides. Un solide est immergé dans un liquide de densité variable. La densité est déterminée en ajustant la densité du liquide jusqu'à ce que l'échantillon flotte. Cette méthode est souvent utilisée pour les minerais ou les matériaux granulaires.

**❖ Méthode par rayons X :**

- Utilisée pour des mesures très précises, notamment dans les matériaux cristallins. Cette méthode exploite la diffraction des rayons X à travers un matériau pour déterminer la densité cristalline. Elle est principalement utilisée dans la recherche et l'industrie pour des matériaux très spécifiques.

**❖ Mesure de la densité par colonne de gradient :**

- Cette méthode utilise une colonne contenant un liquide avec un gradient de densité (un liquide dont la densité varie de haut en bas). L'échantillon est déposé dans la colonne, et il se déplace vers le point où sa densité égale celle du liquide environnant.

**❖ Méthode par tomographie (scanner CT) :**

- Utilisée principalement en médecine et en recherche pour mesurer la densité des tissus corporels. Cette méthode repose sur des images prises par scanner pour calculer la densité en fonction de l'absorption des rayons X.

**❖ Densité par gravimétrie :**

- Utilisée pour des solides poreux ou des poudres. La masse de l'échantillon est mesurée avant et après absorption d'un liquide pour déterminer le volume de pores et la densité apparente.

**❖ Microporosimétrie :**

- Utilisé pour mesurer la densité des matériaux poreux en mesurant le volume de gaz adsorbé dans les pores du matériau. C'est une méthode employée dans l'analyse de matériaux comme les charbons actifs ou les catalyseurs.

Ces méthodes offrent une large gamme d'options pour mesurer la densité dans différentes applications scientifiques et industrielles, avec des niveaux de précision adaptés aux besoins spécifiques.

### I.1.2 Indice de réfraction

L'indice de réfraction ( $n$ ) est une constante qui caractérise la façon dont la lumière est déviée lorsqu'elle passe d'un milieu à un autre (par exemple, de l'air à l'eau). Il est défini comme le rapport entre la vitesse de la lumière dans le vide et la vitesse de la lumière dans le milieu en question.

**Formule :**

$$n = \frac{c}{v}$$

Où :

- $c$  est la vitesse de la lumière dans le vide (environ  $3,00 \times 10^8$  m/s),
- $v$  est la vitesse de la lumière dans le milieu.

**Méthodes de mesure :**

- **Réfractomètre :** L'indice de réfraction est mesuré à l'aide d'un réfractomètre, un appareil qui mesure l'angle de réfraction d'une lumière lorsqu'elle traverse un échantillon liquide ou solide. En projetant un faisceau lumineux sur l'échantillon et en observant l'angle de déviation, on peut calculer l'indice de réfraction.
- **Mesure de la dispersion :** L'indice de réfraction varie légèrement en fonction de la longueur d'onde de la lumière. On parle de "dispersion" lorsqu'un milieu réfracte différemment les diverses longueurs d'onde. Cela permet de tirer des informations supplémentaires sur la structure moléculaire d'une substance.

**Utilité :**

L'indice de réfraction est un indicateur précieux pour identifier et caractériser des substances, particulièrement dans les analyses qualitatives et quantitatives. Il est utilisé couramment pour vérifier la pureté des liquides (par exemple, en pharmacie et en alimentation) ou pour déterminer la concentration de solutions (en chimie analytique).

- **Comment mesurer l'indice de réfraction ? :** L'indice de réfraction peut être mesuré à l'aide d'instruments spécifiques tels que le réfractomètre. Il existe différents types de réfractomètres :

- ❖ **Réfractomètre d'Abbe :** couramment utilisé dans les laboratoires pour des mesures rapides et précises



- ❖ **Réfractomètre digital :** permet une lecture directe et simplifiée des indices de réfraction

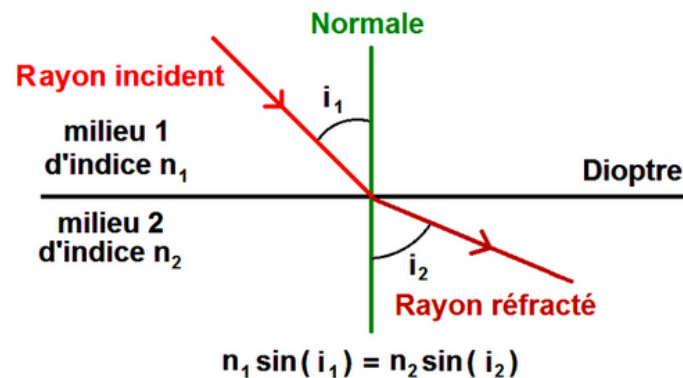


- **Calcul de l'indice de réfraction**

L'indice de réfraction dépend également de la longueur d'onde de la lumière utilisée (dispersion). Pour une lumière poly-chromatique, il est souvent calculé à l'aide de la relation de Cauchy ou des équations plus complexes comme la loi de Snell-Descartes.

**Exemple :** Pour une lumière monochromatique passant d'un milieu d'indice  $n_1$  à un autre milieu d'indice  $n_2$ , la loi de **Snell-Descartes** s'énonce ainsi :

$$n_1 \cdot \cos(\theta_1) = n_2 \cdot \cos(\theta_2)$$



Où  $\theta_1$  et  $\theta_2$  sont les angles d'incidence et de réfraction respectivement.

L'indice de réfraction est un paramètre essentiel dans l'analyse des solutions et des mélanges, en particulier dans le domaine de la chimie pharmaceutique. Sa mesure précise permet de vérifier la pureté et la concentration des substances, et elle est couramment utilisée dans le contrôle de qualité des produits pharmaceutiques.

### I.1.3 Viscosité :

#### Introduction :

Les fluides se divisent en deux grandes catégories : les fluides newtoniens et les fluides non-newtoniens. Cette classification repose sur une propriété essentielle : la viscosité (en anglais, *viscosity*), qui décrit la résistance d'un fluide à l'écoulement. Avant de mesurer cette propriété, il est important de comprendre les différents types de fluides et leur appellation au sein de la communauté scientifique. Cela permet de mieux saisir comment chaque type de fluide réagit sous l'effet de forces appliquées, et pourquoi certains fluides s'écoulent de manière uniforme, tandis que d'autres changent de comportement en fonction des conditions.

- **Fluides Newtoniens**

Les fluides newtoniens sont ceux dont la viscosité reste constante quel que soit le taux de cisaillement (la force appliquée au fluide). En d'autres termes, leur comportement est linéaire. Un exemple typique de fluide newtonien est l'eau, ainsi que d'autres liquides comme l'air ou l'huile moteur, où la relation entre la force appliquée et la vitesse de déformation reste proportionnelle.

- **Fluides Non-Newtoniens**

Contrairement aux fluides newtoniens, les fluides non-newtoniens ne respectent pas une relation linéaire entre la contrainte et le gradient de vitesse. Leur viscosité change en fonction du taux de cisaillement ou du temps.

**Types de fluides non-newtoniens :**

- **Fluides pseudoplastiques** : La viscosité diminue lorsque le taux de cisaillement augmente (ex : peinture).
- **Fluides dilatants** : La viscosité augmente avec le taux de cisaillement (ex : suspensions de fécule de maïs).
- **Fluides thixotropes** : La viscosité diminue avec le temps lorsque le cisaillement est appliqué (ex : ketchup).
- **Fluides rhéopétiques** : La viscosité augmente avec le temps sous cisaillement constant.
- **Viscoélastiques** : Ces fluides montrent à la fois des comportements visqueux et élastiques (ex : gels).

- **Nanofluides**

Les Nanofluides sont des suspensions de nanoparticules dans un fluide de base. Ces particules améliorent les propriétés thermiques du fluide. Les Nanofluides sont utilisés dans des domaines tels que le transfert de chaleur, la médecine et la nanotechnologie. Leur viscosité dépend de la concentration en nanoparticules, de leur taille, et du fluide de base.

- **Calcul de la Viscosité**

- ✓ **Viscosité Dynamique ( $\eta$ )**

Elle mesure la résistance à l'écoulement interne du fluide, en fonction de la contrainte appliqué :  $[\eta]$  Pa.s

$$\eta = \frac{\tau}{\dot{\gamma}}$$

Où :

$\tau$  : contrainte seuil,

$\dot{\gamma}$  : Taux de cisaillement,

- **Viscosité Cinématique ( $\nu$ )**

Elle est le rapport entre la viscosité dynamique et la densité de fluide

$$\nu = \frac{\eta}{\rho}$$

Où :  $\nu$  :  $m^2/s$

- **Équipements pour Mesurer la Viscosité**

- ❖ **Viscosimètre à capillaire** : Mesure la viscosité en faisant couler le fluide dans un tube fin (capillaire) et en enregistrant le temps nécessaire pour qu'il traverse une distance donnée.
- ❖ **Rhéomètre** : Un appareil qui applique un cisaillement contrôlé à un fluide et mesure la réponse en contrainte. Il est souvent utilisé pour des fluides non-newtoniens.

- ❖ **Viscosimètre rotatif** : Cet appareil mesure la viscosité en faisant tourner un cylindre ou un disque dans le fluide. La résistance à la rotation est proportionnelle à la viscosité.
- ❖ **Viscosimètre à chute de bille** : La viscosité est calculée à partir du temps que met une bille à tomber à travers le fluide.
- **Exemples de fluides newtoniens** :
  1. **Solutions aqueuses simples** (eau distillée, solutions salines)
  2. **Solutions d'éthanol**
  3. **Huiles minérales** (utilisées comme bases dans certaines préparations pharmaceutiques)
  4. **Mélanges d'eau et d'alcool** (utilisés comme solvants dans la formulation de médicaments)
- **Exemples de fluides non-newtoniens** :
  1. **Suspensions pharmaceutiques** (médicaments en suspension dans un liquide, ex. suspensions de poudre antibiotique)
  2. **Crèmes et gels topiques** (agents gélifiants comme la carbopol, qui se comportent comme des fluides pseudo-plastiques)
  3. **Mucus** (fluide biologique souvent modélisé comme non-newtonien, important pour l'étude des libérations de médicaments mucoadhésifs)
  4. **Polymères pharmaceutiques** (comme l'alginate de sodium, utilisé pour les libérations contrôlées)

## I.2 Tests de caractérisation quantitative des groupements fonctionnels

### Introduction

Les groupements fonctionnels jouent un rôle clé dans la réactivité chimique des composés organiques et inorganiques. Pour mieux comprendre la structure et les propriétés d'une molécule, il est essentiel de caractériser ces groupements de manière précise, tant qualitativement que quantitativement. La caractérisation quantitative vise à mesurer la quantité exacte d'un groupement fonctionnel spécifique dans un échantillon.

### Méthodes de caractérisation

Il existe plusieurs méthodes de tests pour caractériser les groupements fonctionnels :

1. **Titrimétrie (ou titrage)** :
  - Utilisé pour déterminer la quantité d'un groupement fonctionnel en utilisant une solution de concentration connue.
  - **Exemple** : Titrage des acides carboxyliques avec une base forte, comme NaOH, pour déterminer le contenu acide dans un échantillon.
2. **Spectroscopie Infrarouge (IR)** :
  - Permet d'identifier des groupements fonctionnels en fonction de l'absorption de certaines longueurs d'onde de lumière infrarouge par les liaisons spécifiques dans une molécule.
  - **Exemple** : Identification des groupes hydroxyles (-OH) à environ  $3300\text{ cm}^{-1}$  dans un spectre IR.

### 3. Résonance Magnétique Nucléaire (RMN) :

- Utilisé pour quantifier les groupements fonctionnels en analysant le déplacement chimique dans un spectre RMN, ce qui est associé aux environnements électroniques de certains noyaux.
- **Exemple** : Quantification des protons dans un alcool à l'aide du spectre RMN de l'hydrogène ( $^1\text{H}$ ).

### 4. Chromatographie :

- Utilisé pour séparer et quantifier les composés contenant des groupements fonctionnels spécifiques dans un mélange.
- **Exemple** : Chromatographie en phase gazeuse (CPG) pour déterminer la quantité d'alcools ou d'aldéhydes dans un mélange.

### 5. Test de Fehling :

- Test utilisé pour détecter la présence d'aldéhydes et les quantifier par un changement de couleur lorsque l'échantillon est chauffé en présence de la solution de Fehling.
- **Exemple** : Quantification des aldéhydes dans une solution organique.

### Calculs des quantités

Pour chaque méthode, les calculs sont spécifiques au test utilisé :

- En titrimétrie, la relation stœchiométrique entre le réactif titré et le groupement fonctionnel est utilisée pour calculer la quantité de ce dernier.
- En spectroscopie, la loi de Beer-Lambert est souvent utilisée pour relier l'intensité d'absorption à la concentration de la substance contenant le groupement fonctionnel.

### Conclusion

Les tests de caractérisation quantitative des groupements fonctionnels sont essentiels pour l'analyse des composés chimiques. En combinant différentes méthodes analytiques, il est possible d'obtenir des informations précises sur la nature et la quantité des groupements fonctionnels dans un échantillon donné, permettant ainsi une meilleure compréhension de ses propriétés et de ses réactivités.

### 1. Test pour les Aldéhydes :

#### • Test de Fehling :

- Réactif : La solution de Fehling est une solution aqueuse de sulfate de cuivre ( $\text{CuSO}_4$ ) et d'hydroxyde de sodium ( $\text{NaOH}$ ) avec du tartrate de potassium et de sodium.
- Principe : Le test repose sur la capacité des aldéhydes à réduire  $\text{Cu}^{2+}$  (ion cuivre) en  $\text{Cu}_2\text{O}$  (oxyde de cuivre) qui précipite sous forme de dépôt rouge brique.
- **Résultat** : Si un aldéhyde est présent, la solution bleue devient rougeâtre ou forme un précipité rouge brique de  $\text{Cu}_2\text{O}$ .

#### • Test de Tollens (Test du miroir d'argent) :

- Réactif : Solution d'argent ammoniacal ( $\text{AgNO}_3$  dans  $\text{NH}_4\text{OH}$ ).



- Principe : Les aldéhydes réduisent les ions argent ( $\text{Ag}^+$ ) en argent métallique (Ag), qui forme un dépôt argenté sur les parois du récipient (effet miroir).
- **Résultat** : Formation d'un miroir d'argent à la surface du récipient en présence d'un aldéhyde.
- **Test au 2,4-DNPH (Dinitrophénylhydrazine) :**
  - Réactif : Dinitrophénylhydrazine (2,4-DNPH).
  - Principe : Les aldéhydes réagissent avec 2,4-DNPH pour former des hydrazones jaunes ou oranges.
  - **Résultat** : Précipité jaune ou orange en présence d'un aldéhyde.

## 2. Test pour les Cétones :

- **Test au 2,4-DNPH :**
  - Réactif : Comme pour les aldéhydes, les cétones réagissent également avec 2,4-DNPH pour former des hydrazones colorées.
  - **Résultat** : Précipité jaune ou orange similaire à celui des aldéhydes, mais les deux peuvent être distingués par d'autres tests comme le test de Tollens.
- **Test de l'Iodoforme :**
  - Réactif : Iode ( $\text{I}_2$ ) et hydroxyde de sodium (NaOH).
  - Principe : Les cétones méthylées ( $\text{CH}_3\text{CO}$ ) donnent une réaction positive avec le réactif, formant de l'iodoforme ( $\text{CHI}_3$ ), un solide jaune caractéristique.
  - **Résultat** : Précipité jaune de  $\text{CHI}_3$  (iodoforme) avec une odeur caractéristique, indiquant la présence d'une cétone méthylée.

## 3. Test pour les Alcools :

- **Test au Chromate (ou Test de Jones) :**
  - Réactif : Solution de dichromate de potassium ( $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ) dans de l'acide sulfurique ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ).
  - Principe : Les alcools primaires sont oxydés en aldéhydes, et les alcools secondaires en cétones, par l'ion dichromate. Cela conduit à une réduction du dichromate, de la couleur orange à la couleur verte.
  - **Résultat** : Passage de l'orange au vert en présence d'un alcool primaire ou secondaire. Aucun changement pour les alcools tertiaires.

## 4. Test pour les Acides Carboxyliques :

- **Test au Bicarbonate de Sodium ( $\text{NaHCO}_3$ ) :**
  - Réactif : Bicarbonate de sodium aqueux.
  - Principe : Les acides carboxyliques réagissent avec  $\text{NaHCO}_3$  pour produire du dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ) gazeux.
  - **Résultat** : Effervescence (dégagement de bulles) due à la production de  $\text{CO}_2$ , indiquant la présence d'un acide carboxylique.

## 5. Test pour les Amines :

- **Test à la Nitrosation (Test de Liebermann pour les Amines secondaires) :**

- Réactif : Acide nitreux ( $\text{HNO}_2$ ) préparé in situ à partir de  $\text{NaNO}_2$  et  $\text{HCl}$ .
- Principe : Les amines secondaires réagissent avec l'acide nitreux pour former des nitrosamines.
- **Résultat** : Formation d'un produit huileux ou de précipité jaune.
- **Test de Hinsberg** :
  - Réactif : Chlorure de benzène sulfonyle ( $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl}$ ).
  - Principe : Ce test permet de distinguer les amines primaires, secondaires et tertiaires. Les amines primaires forment des sulfonamides solubles dans la soude, tandis que les amines secondaires forment des sulfonamides insolubles.
  - **Résultat** : Différentes solubilités en fonction du type d'amine.

#### 6. Test pour les Phénols :

- **Test de la Ferric Chloride ( $\text{FeCl}_3$ )** :
  - Réactif : Solution de chlorure de fer(III).
  - Principe : Les phénols réagissent avec  $\text{FeCl}_3$  pour donner un complexe coloré.
  - **Résultat** : Changement de couleur (souvent violet, bleu ou vert) en présence de phénols.

#### 7. Test pour les Esters :

- **Hydrolyse acide ou basique** :
  - Réactif :  $\text{NaOH}$  (hydrolyse basique) ou  $\text{HCl}$  (hydrolyse acide).
  - Principe : Les esters sont hydrolysés pour former un acide carboxylique et un alcool en présence d'une base forte ou d'un acide.
  - **Résultat** : Formation d'un alcool et d'un acide (facilement détectés par des tests pour ces groupes fonctionnels respectifs).

Ces tests fournissent une base pour la caractérisation des divers groupements fonctionnels et sont souvent utilisés en combinaison pour confirmer la présence et la quantité de ces groupes dans des échantillons chimiques.

#### 8. Test pour les Hydrocarbures Insaturés (Alcènes et Alcynes) :

- **Test à l'Eau de Brome ( $\text{Br}_2$ )** :
  - Réactif : Eau de brome ( $\text{Br}_2$  en solution aqueuse ou  $\text{CCl}_4$ ).
  - Principe : Les alcènes et alcynes décolorent l'eau de brome en rompant les doubles ou triples liaisons, ce qui réagit avec le brome pour former des dibromures.
  - **Résultat** : La disparition de la couleur brune de l'eau de brome indique la présence d'une liaison insaturée (double ou triple).
- **Test au Permanganate de Potassium ( $\text{KMnO}_4$ )** :
  - Réactif : Solution diluée de permanganate de potassium.
  - Principe : Les alcènes réagissent avec le permanganate pour former des diols tout en réduisant  $\text{MnO}_4^-$  en  $\text{MnO}_2$ , qui est de couleur brune.

- **Résultat** : Décoloration de la solution violette de  $\text{KMnO}_4$  et formation d'un précipité brun de  $\text{MnO}_2$  en présence d'une liaison double.

### 9. Test pour les Amides :

- **Hydrolyse Basique** :

- Réactif :  $\text{NaOH}$ .
- Principe : Les amides subissent une hydrolyse basique pour former un sel de carboxylate et une amine ou de l'ammoniac.
- **Résultat** : Dégagement d'ammoniac ( $\text{NH}_3$ ) détectable par son odeur caractéristique ou avec du papier pH.

### 10. Test pour les Thiols :

- **Test au Réactif de Ninhydrine** :

- Réactif : Solution de ninhydrine.
- Principe : Les thiols réagissent avec la ninhydrine pour former un complexe coloré.
- **Résultat** : Apparition d'une coloration caractéristique, souvent jaune ou brune.

- **Test au Réactif de Lead Acetate (Acétate de Plomb)** :

- Réactif : Acétate de plomb ( $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ ).
- Principe : Les thiols forment un précipité noir de sulfure de plomb ( $\text{PbS}$ ) avec l'acétate de plomb.
- **Résultat** : Précipité noir de  $\text{PbS}$  en présence de thiols.

### 11. Test pour les Halogénoalcane :

- **Test de la Nitrate d'Argent ( $\text{AgNO}_3$ )** :

- Réactif : Nitrate d'argent en solution alcoolique.
- Principe : Les halogénures d'alkyle réagissent avec l' $\text{AgNO}_3$  pour former un précipité d'halogénure d'argent insoluble.
- **Résultat** : Formation de précipité blanc pour les chlorures, jaune pâle pour les bromures, et jaune vif pour les iodures.

### 12. Test pour les Éthers :

- **Test de Clivage à l'Iodure d'Hydrogène (HI)** :

- Réactif : Iodure d'hydrogène (HI).
- Principe : Les éthers sont clivés par HI en halogénure d'alkyle et alcool.
- **Résultat** : Formation d'un alcool et d'un halogénure détectable par les tests respectifs des alcools et des halogénures.

### 13. Test pour les Glucides :

- **Test à la Liqueur de Fehling** (Spécifique pour les sucres réducteurs) :

- Réactif : Fehling A ( $\text{CuSO}_4$ ) et Fehling B (tartrate de sodium et potassium dans  $\text{NaOH}$ ).

- Principe : Les sucres réducteurs comme le glucose réagissent en réduisant  $\text{Cu}^{2+}$  en  $\text{Cu}_2\text{O}$ .
- **Résultat** : Précipité rouge brique de  $\text{Cu}_2\text{O}$  formé, indiquant la présence d'un sucre réducteur.
- **Test à la Liqueur de Benedict** :
  - Réactif : Solution de cuivre alcaline.
  - Principe : Réaction similaire à celle de Fehling pour les sucres réducteurs.
  - **Résultat** : Formation d'un précipité coloré allant du vert au rouge brique, en fonction de la concentration du sucre réducteur.

#### 14. Test pour les Saponines :

- **Test de la Mousse** :
  - Réactif : Eau distillée.
  - Principe : Les saponines produisent de la mousse lorsqu'elles sont secouées dans l'eau.
  - **Résultat** : Formation de mousse persistante, indiquant la présence de saponines.

#### 15. Test pour les Stéroïdes :

- **Test de Libermann-Burchard** :
  - Réactif : Anhydride acétique et acide sulfurique concentré.
  - Principe : Les stéroïdes réagissent pour former un complexe coloré spécifique.
  - **Résultat** : Changement de couleur (souvent vert ou bleu) indiquant la présence de stéroïdes.

#### 16. Test pour les Phénols :

- **Test au Chlorure Ferrique ( $\text{FeCl}_3$ )** :
  - Réactif : Solution aqueuse de chlorure ferrique.
  - Principe : Les phénols réagissent avec  $\text{FeCl}_3$  pour former des complexes colorés violets, bleus, ou verts.
  - **Résultat** : Apparition d'une couleur caractéristique, souvent violette, en présence de phénols.

#### 17. Test pour les Esters :

- **Hydrolyse Basique (Saponification)** :
  - Réactif :  $\text{NaOH}$  aqueux.
  - Principe : Les esters subissent une hydrolyse basique pour former un alcool et un sel d'acide carboxylique.
  - **Résultat** : Formation d'un sel carboxylate, identifiable par son pH basique.
- **Test de l'Hydroxyde d'Hydroxylamine** :
  - Réactif : Hydroxyde d'hydroxylamine suivi d'un réactif au  $\text{Fe}^{3+}$ .

- Principe : Les esters réagissent avec l'hydroxylamine pour former un complexe coloré avec  $\text{Fe}^{3+}$ .
- **Résultat** : Apparition d'une coloration rouge pourpre, indiquant la présence d'esters.

### 18. Test pour les Acides Carboxyliques :

- **Test de l'Acétate de Sodium (NaOAc) :**
  - Réactif : Acétate de sodium aqueux.
  - Principe : Les acides carboxyliques réagissent avec NaOAc pour libérer du dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ) sous forme de bulles.
  - **Résultat** : Formation de bulles indiquant la présence d'un acide carboxylique.
- **Test à l'Hydrogénocarbonate de Sodium ( $\text{NaHCO}_3$ ) :**
  - Réactif : Solution aqueuse de  $\text{NaHCO}_3$ .
  - Principe : Les acides carboxyliques réagissent avec  $\text{NaHCO}_3$  pour former du  $\text{CO}_2$ .
  - **Résultat** : Dégagement de bulles de  $\text{CO}_2$ , signe de la présence d'acides carboxyliques.

### 19. Test pour les Énols :

- **Test de l'Iode ( $\text{I}_2$ ) :**
  - Réactif : Solution d'iode dans  $\text{I}_2/\text{KI}$ .
  - Principe : Les énols réagissent avec l'iode pour former un complexe iodoénol.
  - **Résultat** : Apparition d'une coloration brune ou jaune.

### 20. Test pour les Ammoniums Quaternaires :

- **Test de la Potasse (KOH) :**
  - Réactif : KOH.
  - Principe : Les sels d'ammonium quaternaires ne réagissent pas avec les bases fortes comme KOH.
  - **Résultat** : Aucune réaction, indiquant la présence de sels d'ammonium quaternaires.

### 21. Test pour les Ammoniums Tertiaires :

- **Test à l'Hydroxyde de Sodium (NaOH) :**
  - Réactif : NaOH aqueux.
  - Principe : Les amines tertiaires réagissent avec NaOH pour libérer de l'ammoniac.
  - **Résultat** : Dégagement d'ammoniac, détectable par son odeur ou avec du papier pH.

### 22. Test pour les Amines :

- **Test à la Nitrosation (Test de Liebermann) :**
  - Réactif : Solution de nitrite de sodium et d'acide sulfurique.

- Principe : Les amines aromatiques primaires réagissent pour former un complexe de diazonium.
- **Résultat** : Apparition d'une couleur jaune ou orange pour les amines primaires.

### 23. Test pour les Isocyanates :

- **Test de l'Hydrolyse** :

- Réactif : Eau ou solution aqueuse.
- Principe : Les isocyanates réagissent avec l'eau pour former du  $\text{CO}_2$  et une amine.
- **Résultat** : Formation de bulles de  $\text{CO}_2$  et d'une amine détectable par sa basicité.

### 24. Test pour les Nitrites :

- **Test de Griess** :

- Réactif : Solution de sulfanilamide et de naphtylamine.
- Principe : Les nitrites réagissent pour former un azo-complexe coloré.
- **Résultat** : Apparition d'une couleur rose-rouge.

### 25. Test pour les Imides :

- **Test de l'Hydrolyse Acide** :

- Réactif : Acide chlorhydrique (HCl).
- Principe : Les imides subissent une hydrolyse acide pour former des acides carboxyliques et de l'ammoniac.
- **Résultat** : Libération d'ammoniac et formation d'un acide carboxylique, détectable par pH.

### 26. Test pour les Thiocyanates :

- **Test à l'Iode** :

- Réactif : Solution aqueuse d'iode.
- Principe : Les thiocyanates réagissent avec l'iode pour donner une coloration rouge.
- **Résultat** : Apparition d'une coloration rouge, indiquant la présence de thiocyanates.

### 27. Test pour les Nitro Composés :

- **Test au Zinc et à l'Acide Chlorhydrique** :

- Réactif : Zinc en poudre et HCl dilué.
- Principe : Les composés nitro sont réduits en amines primaires en présence de zinc et HCl.
- **Résultat** : Formation d'une amine, identifiable par ses réactions spécifiques.

### 28. Test pour les Halogénures d'Alkyle (Réaction de Heisenberg) :

- **Test de l'Argent ( $\text{AgNO}_3$ )** :

- Réactif : Nitrate d'argent en solution alcoolique.
- Principe : Les halogénures d'alkyle réagissent avec  $\text{AgNO}_3$  pour former des précipités d'halogénures d'argent.
- **Résultat** : Formation d'un précipité blanc ( $\text{Cl}^-$ ), jaune pâle ( $\text{Br}^-$ ), ou jaune vif ( $\text{I}^-$ ).

Ces tests peuvent être utilisés pour identifier un large éventail de composés chimiques, que ce soit pour les laboratoires d'analyse ou pour des expérimentations pédagogiques.