

1. Les molécules organiques

1.1. Les atomes de la chimie organique

Un peu d'histoire : A l'origine, le terme organique s'appliquait aux molécules présentes dans les organismes vivants (plantes, animaux). L'analyse de ces molécules (les lipides, glucides, protéines, l'ADN...) a montré que le carbone y était systématiquement présent, accompagné la plupart du temps d'hydrogène et parfois d'azote, d'oxygène. On a longtemps pensé que ces molécules très complexes ne pouvaient être synthétisées que par des êtres vivants. Mais en 1828, Friedrich Wöhler réussit la synthèse de l'urée, molécule du vivant, qu'il fabrique hors d'un organisme vivant.

Dès lors, le terme organique a changé de définition : en chimie, on appelle molécule organique une molécule contenant les éléments C et H. (en SVT les professeurs ajoutent les éléments N et O)

Rappels sur ces atomes :

Atome	H (Z=1)	C (Z=6)	N (Z=7)	O (Z=8)
Structure électronique				
Schéma de Lewis de l'atome				
Valence				
Liaisons possibles				

1.2. Allure générale d'une molécule organique.

Voir l'activité "analyser l'écriture d'une molécule organique"

Une molécule organique est formée par

Un enchaînement de carbones, liés entre eux par des liaisons covalentes simples, doubles ou triples. Cette chaîne de carbone constitue le squelette carboné de la molécule.

Le squelette d'une molécule organique peut être

Linéaire

Ramifié

Cyclique

Cette année on se limitera aux squelettes carbonés saturés c'est-à-dire ne comportant ni liaisons multiples (double ou triple) ni cycle.

Sur ce squelette se greffent

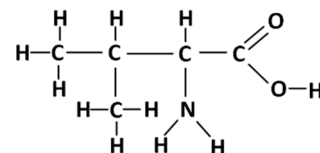
- Soit uniquement des atomes d'hydrogène. On a alors un hydrocarbure.
- Soit un ou plusieurs groupes caractéristiques et des H. On a alors différentes familles organiques.

1.3. Représentations d'une molécule organique.

Formule brute : formule globale qui indique la composition de la molécule. Exemple : $C_5H_{11}O_2N$

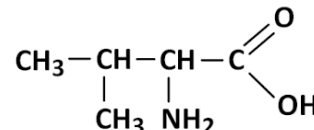
Formule développée : représentation qui montre toutes les liaisons covalentes (mais pas les doublets non liants, bien qu'il ne soit pas interdit de les mettre)

Exemple :



Formule semi-développée : ne développe pas les liaisons vers les hydrogènes (qui sont toujours des liaisons simples) mais montre tout le reste : liaisons du squelette, ramifications, groupes caractéristiques. On indique simplement le nombre d'hydrogènes présents sur chaque atome.

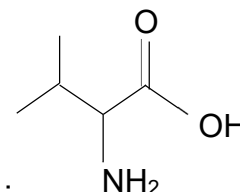
Exemple :



Formule topologique (hors programme) : Elle ne montre plus les atomes C et H du squelette qui apparaît sous la forme d'une ligne brisée. Chaque segment est une liaison C C simple (—), double (=) ou triple (≡). Au sommet de chaque segment on sait qu'il y a un C avec le nombre convenable d'H.

Tout le reste est représenté

Exemple :



2. Quelques familles organiques

Les groupes caractéristiques et les familles fonctionnelles :

A partir des définitions ci-dessous, identifier les familles des molécules proposées page suivante.

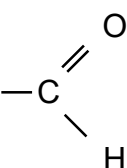
1. **La famille des ALCANES** : un alcane est un hydrocarbure saturé. C'est-à-dire que c'est une molécule qui ne comporte ni liaison multiple ni cycle et qui ne contient que les éléments C et H.
2. **Présence d'un groupe hydroxyle -OH : Les ALCOOLS**

Un alcool, est une molécule organique, dans laquelle un H d'un alcane est remplacé par l'enchaînement — O — H. Cette association OH est nommée le groupe hydroxyle.

3. **Présence du groupe carbonyle C=O : Les ALDÉHYDES et les CÉTONES.**

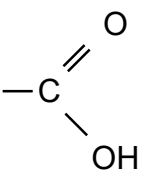
Le groupe carbonyle est formé d'un C portant une double liaison vers un O et deux liaisons simples vers des H ou des C

- Si le groupe carbonyle est en bout de chaîne carbonée, la famille se nomme **les aldéhydes**

Le groupe caractéristique est alors  et se note CHO en formule semi-développée

- Si le groupe carbonyle est dans la chaîne, la famille se nomme **les cétones**

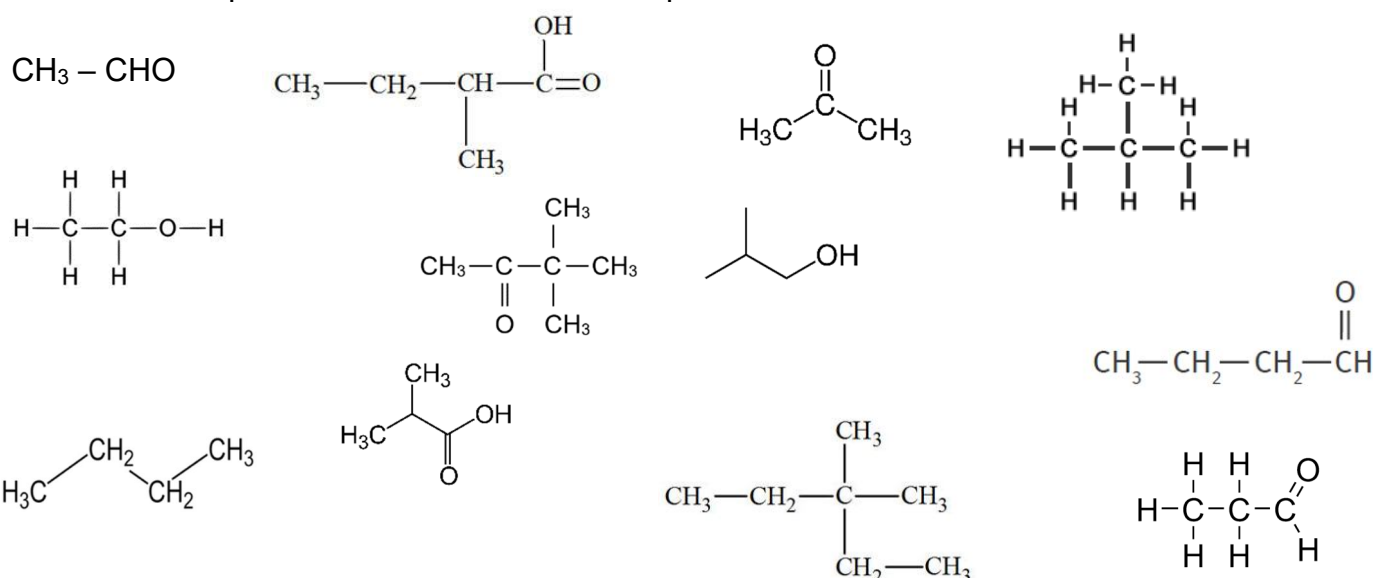
Le groupe caractéristique se note  R — C — R' avec R et R' deux chaînes carbonées saturées et se note CO en formule semi-développée.

4. **Présence du groupe carboxyle :**  **: les ACIDES CARBOXYLIQUES**

Un acide carboxylique est une molécule organique pour laquelle le C à l'extrémité de la chaîne carbonée porte le groupe — C = O qu'on note COOH ou CO₂H en formule semi-développée.



Application : Identifier les familles des molécules ci-dessous, et réécrire en formule semi-développée les molécules qui utilisent d'autres types de représentation.



2. La spectroscopie infrarouge

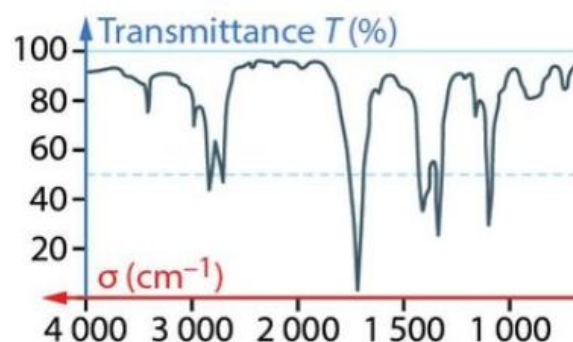
On peut identifier les groupes caractéristiques d'une molécule en réalisant son spectre infrarouge.

Allure d'un spectre infrarouge

en abscisses :

en ordonnées :

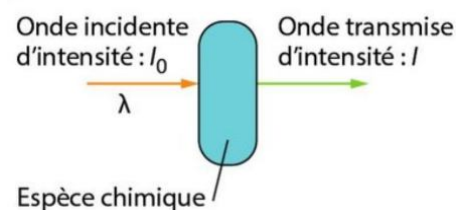
Allure du spectre :



Signification des grandeurs utilisées

Lorsqu'un échantillon de molécules est traversé par de la lumière infrarouge, certaines radiations sont absorbées et d'autres sont transmises.

Comme en spectrophotométrie visible, pour chaque radiation, on compare l'intensité de la lumière incidente (qui arrive sur l'échantillon) à l'intensité de la lumière transmise (qui en sort).



Abscisse : Le nombre d'onde en cm^{-1}

Les radiations infrarouges utilisés pour cette spectroscopie ont des longueurs d'onde comprises entre 2500 nm et 20 000 nm. Par habitude on caractérise les radiations IR par une autre grandeur que leur longueur d'onde :

le nombre d'onde σ inverse de la longueur d'onde $\sigma = \frac{1}{\lambda}$. Avec λ en cm et σ en cm^{-1}

La zone intéressante d'un spectre infrarouge correspond à des nombres d'onde de 1000 à 4000 cm^{-1}

Ordonnée : la transmittance T en pourcentage.

La transmittance est le rapport de l'intensité transmise sur l'intensité incidente : $T = \frac{I}{I_0}$

Si l'onde infrarouge n'est pas absorbée, tout est transmis et $T = 1$ (=100%)

Si l'onde infrarouge est totalement absorbée, rien n'est transmis et $T = 0$ (=0%)

Que se passe-t-il pour les molécules de l'échantillon ?

L'énergie des radiations IR absorbées met en vibration certaines liaisons chimiques de la molécule.

Suivant les liaisons présentes dans la molécule, ce ne sont pas les mêmes radiations infrarouges qui sont absorbées. En repérant quelles radiations sont absorbées, on peut déterminer quelles liaisons sont présentes dans la molécule.

Exploiter un spectre infrarouge

Dans un spectre infrarouge, on repère les "bandes" d'absorption. Une bande d'absorption correspond à une valeur faible de la transmittance. Ce sont des pics vers le bas.

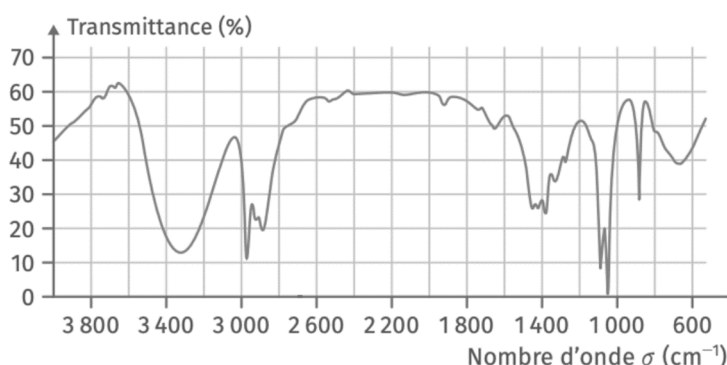
Pour les familles rencontrées cette année, on peut trouver les bandes d'absorption suivantes :

Famille	Liaison	Nombre d'onde	Forme de la bande
Alcane	C – H	2850 – 3000 1370 - 1470	Souvent plusieurs bandes
Alcool	O – H	3200 – 3700	Bande forte (=intense) et large (très étalée)
Aldéhyde ou cétone	C = O	1705 – 1740	Bande forte (=intense) et fine (= peu étalée)
Acide carboxylique	C = O O – H	1740 – 1800 2500 – 3200	Bande forte et fine Bande forte et très large

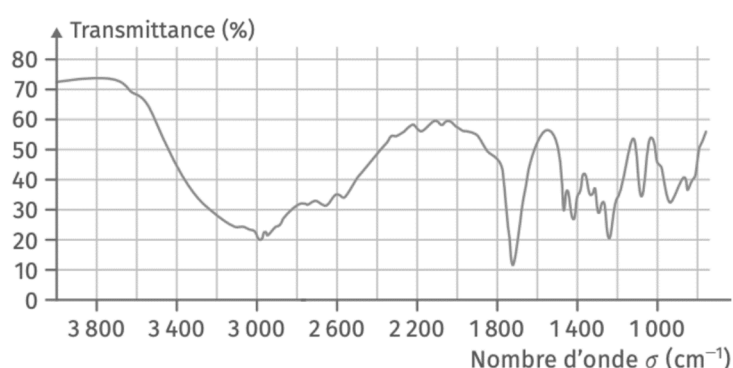
En repérant les bandes présentes sur un spectre infrarouge, on peut identifier les liaisons présentes dans la molécule étudiée et en déduire son groupe caractéristique.

Application : Identifier le groupe caractéristique de chaque spectre infrarouge ci-après. Justifier.

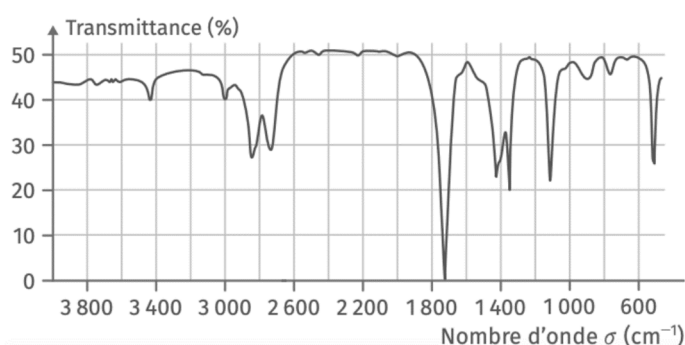
Spectre A



Spectre B



Spectre C



3. La nomenclature des molécules organiques :

Les règles pour nommer une molécule sont appelées les règles de nomenclature. Les règles de nomenclature des molécules organiques sont internationales et permettent d'associer à une molécule un nom et un seul ce qui permet de l'identifier sans ambiguïté.

La nomenclature a été travaillée en autonomie à l'aide de vidéos (voir netboard) .



RÈGLES DE NOMENCLATURE DES ALCANES

Règle 1 : La terminaison indique la famille.

Tous les alcanes ont un nom se terminant par **ane**.

Règle 2 : Identification de la chaîne carbonée principale.

Pour les alcanes, la chaîne principale est le plus long enchaînement de carbones de la molécule.

Selon le nombre de C, on place devant la terminaison le préfixe suivant :

Nombre de C	Préfixe
1	Méth...
2	Eth...
3	Prop...
4	But...
5	Pent...

Nombre de C	Préfixe
6	Hex...
7	Hept...
8	Oct...
9	Non...
10	Déc...

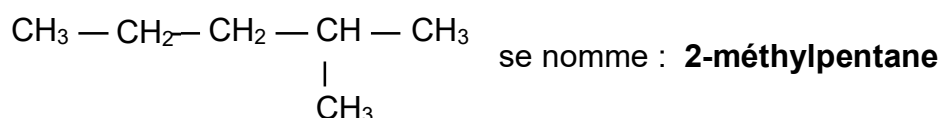
Règle 3 : Numérotation de la chaîne carbonée principale. Étape nécessaire si des substituants sont greffés sur la chaîne principale pour pouvoir indiquer leurs positions sur la chaîne.

Pour les alcanes, on numérote de façon à ce que les carbones qui portent les substituants aient les plus petits numéros possibles.

Les noms des substituants les plus courants sont les suivants :

Substituant	Nom
- CH ₃	méthyl
- CH ₂ - CH ₃ noté aussi -C ₂ H ₅	éthyl
- CH ₂ - CH ₂ - CH ₃ noté aussi -C ₃ H ₇	propyl

On peut à présent construire le nom. Il faut dans indiquer, cet ordre, la position et le nom des substituants, la longueur de chaîne par le préfixe adéquat et enfin la famille par la terminaison.

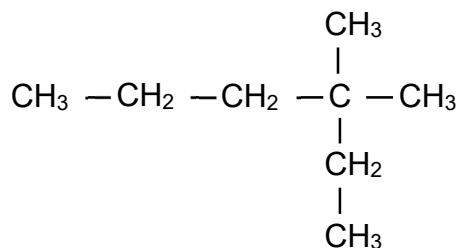
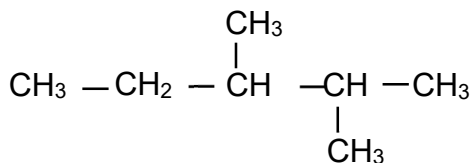


A vous : Indiquer les formules semi-développées des molécules suivantes :

propane :

2,3 diméthylbutane

Nommer les deux molécules suivantes



Pour les autres familles fonctionnelles, les règles de nomenclature s'appuient sur celles des alcanes.

RÈGLES DE NOMENCLATURE DES ALCOOLS

Règle 1 : La terminaison.

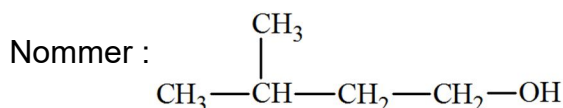
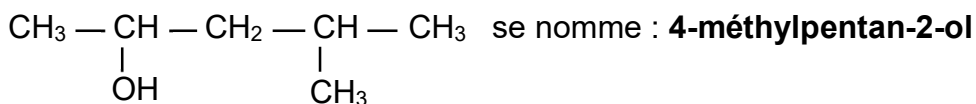
Tous les alcools ont un nom se terminant par **ol**.

Règle 2 : Identification de la chaîne carbonée principale.

Pour les alcools, la chaîne principale est la plus longue chaîne carbonée comportant le carbone fonctionnel (le C qui porte le groupe caractéristique)

Règle 3 : Numérotation de la chaîne carbonée principale.

Pour les alcools, on numérote la chaîne de façon à ce que le carbone fonctionnel porte le plus petit numéro possible, en cas d'égalité on revient à la règle des alcanes.



RÈGLES DE NOMENCLATURE DES CÉTONES

Mêmes règles que les alcools, excepté la règle 1 (la terminaison).

Règle 1 : La terminaison.

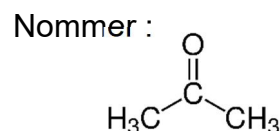
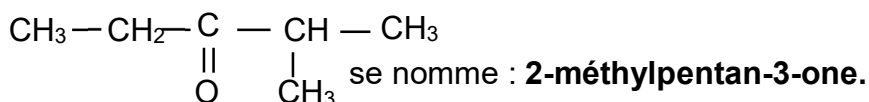
Toutes les cétones ont un nom se terminant par **one**

Règle 2 : Identification de la chaîne carbonée principale.

Pour les cétones, la chaîne principale est la plus longue chaîne carbonée comportant le carbone fonctionnel (le C qui porte le groupe caractéristique)

Règle 3 : Numérotation de la chaîne carbonée principale.

Pour les cétones, on numérote la chaîne de façon à ce que le carbone fonctionnel porte le plus petit numéro possible, en cas d'égalité on revient à la règle des alcanes.



RÈGLES DE NOMENCLATURE DES ALDÉHYDES

Règle 1 : La terminaison.

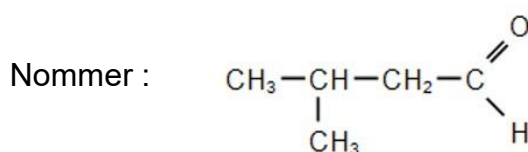
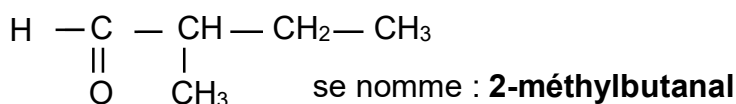
Tous les aldéhydes ont un nom se terminant par **al**

Règle 2 : Identification de la chaîne carbonée principale.

Pour les aldéhydes, la chaîne principale est la plus longue chaîne carbonée comportant le carbone fonctionnel (le C qui porte le groupe caractéristique)

Règle 3 : Numérotation de la chaîne carbonée principale.

Le groupe caractéristique d'un aldéhyde est toujours à l'extrémité de la chaîne carbonée, on lui attribue le numéro 1 et on ne le fait pas apparaître dans le nom (la terminaison -al sous-entend nécessairement un groupe carbonyle sur le carbone n°1).



RÈGLES DE NOMENCLATURE DES ACIDES CARBOXYLIQUES

Mêmes règles que les aldéhydes, excepté la règle 1.

Règle 1 : La terminaison et le début du nom.

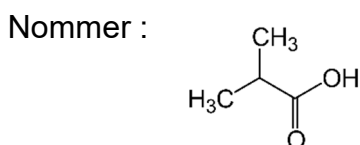
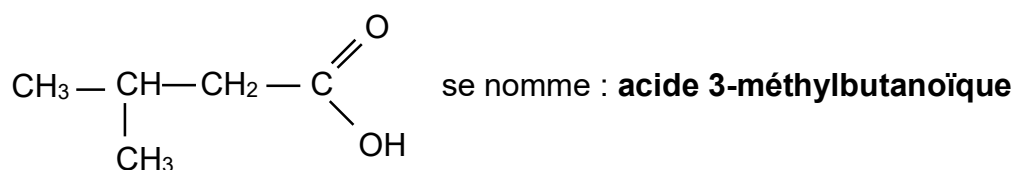
Tous les acides carboxyliques commencent par **acide** et se terminent par **oïque**

Règle 2 : Identification de la chaîne carbonée principale.

Pour les acides carboxyliques, la chaîne principale est la plus longue chaîne carbonée comportant le carbone fonctionnel (le C qui porte le groupe caractéristique)

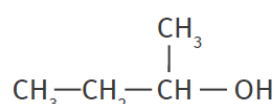
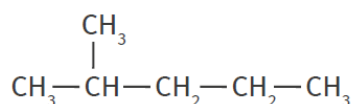
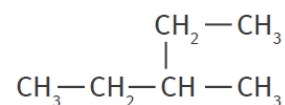
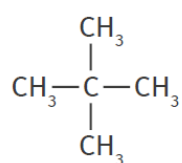
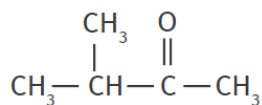
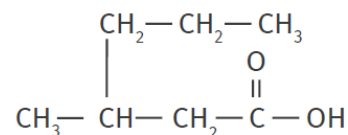
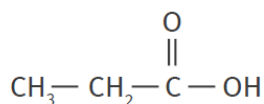
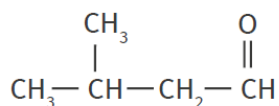
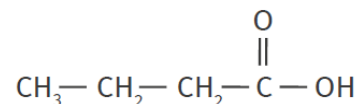
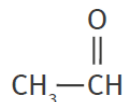
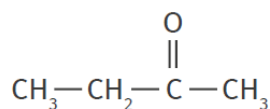
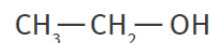
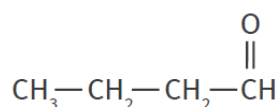
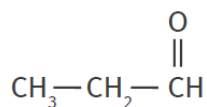
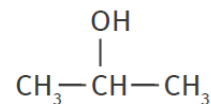
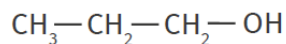
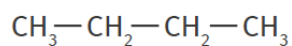
Règle 3 : Numérotation de la chaîne carbonée principale.

Le groupe fonctionnel d'un acide carboxylique est toujours à l'extrémité de la chaîne carbonée, on lui attribue le numéro 1 et on ne le fait pas apparaître dans le nom.



Toutes ces familles sont travaillées avec la fiche d'activité "Exercices d'application sur la nomenclature des composés oxygénés" et ont un corrigé vidéo sur le netboard

Exercice supplémentaire : Pour chaque molécule, identifier la famille et nommer la molécule.



➤ Représenter la formule semi-développée des molécules nommées ci-dessous

2,3-diméthylbutan-2-ol

acide éthanoïque

3-méthylpentanal

2,4,4triméthylhexan-3-one

- Pourquoi la molécule 2-méthylbutan-2-one ne peut-elle pas exister ?
- Le nom "1,3-diméthylpropane" est faux. Indiquer le vrai nom de cette molécule.