

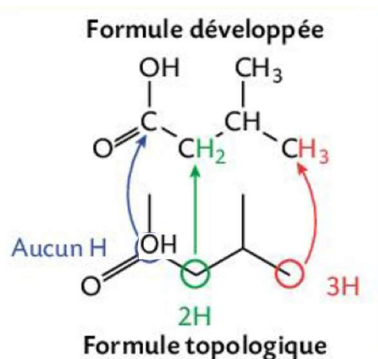
**Synthèse en chimie organique (partie 1)****Structure des entités chimiques organiques****Formules topologiques**

La formule topologique est un mode de représentation simplifié des molécules organiques :

- La chaîne carbonée est représentée par une ligne brisée
- Les atomes d'hydrogène qui sont directement liés à un atome de carbone ne sont pas représentés
- La liaison double est représentée par un double trait, et la liaison triple par un triple trait

On appelle hétéroatomes (O, N,...) des atomes autres que C et H.

Exemple :

**Squelette carboné**

Le squelette carboné représente l'enchaînement des atomes de carbone constituant la molécule.

Si une liaison (double ou triple) ou un cycle est présent, le squelette est dit insaturé.

**Chaîne carbonée saturée**

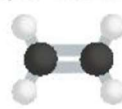
Lorsque les atomes de carbone ne forment entre eux que des liaisons simples.



Carbones tétraogonaux et tétraédriques

**Chaîne carbonée insaturée**

Lorsqu'au moins deux atomes de carbone voisins sont liés par une double liaison.



éthylène

**Chaîne linéaire**

Lorsqu'un carbone est lié à d'autres carbones sans faire de ramifications.



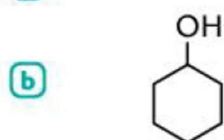
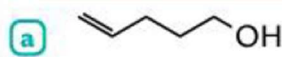
Molécule d'octane (linéaire saturée)

**Chaîne cyclique**

La chaîne se referme sur elle-même et forme un cycle.



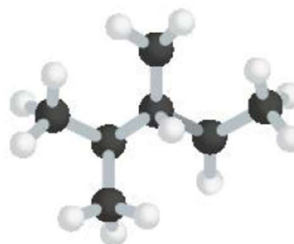
cyclohexane



> Les squelettes carbonés du pent-4-én-1-ol **a** et celui du cyclohexanol **b** sont **insaturés**. Le squelette du propan-1-ol **c** est **saturé**.

### Chaîne ramifiée

Lorsqu'un carbone est lié à au moins 3 carbones.



2,3-diméthylpentane

## Familles fonctionnelles et nomenclature

### Règles de nomenclature

La nomenclature systématique est un point à ne pas négliger. En effet, dans un exercice, les molécules peuvent être nommées et non représentées ; la méconnaissance de la nomenclature, et donc l'incapacité à représenter correctement les molécules de départ, rendant la résolution de l'exercice alors impossible.

Le nom d'une molécule découle de celui des alcanes : on enlève le « e » au nom de l'alcane et on ajoute une terminaison qui indique à quelle famille la molécule appartient.

Quand une molécule possède plusieurs fonctions, celle qui donne la terminaison du nom et la numérotation de la chaîne carbonée est la fonction la plus oxydée, on parle de fonction prioritaire. Les fonctions secondaires sont traitées comme des ramifications : on les indique par un préfixe précédé d'un indice de position.

Les terminaisons pour les différentes fonctions rencontrées et les préfixes utilisés pour les fonctions secondaires sont regroupés dans les tableaux ci-dessous :

Terminaison indiquant la famille :

Fonction	Terminaison	Préfixe pour une fonction secondaire
Alcène	(ane) = ène	

1	Acide carboxylique	Acide .....oïque	
2	Ester	...oate d'...yle	
3	Amide	...amide	
4	Aldéhyde	...al	Oxo
5	Cétone	...one	Oxo
6	Alcool	...ol	Hydroxy
7	Amine primaire	...amine	Amino

↑ (Classement par ordre de priorité décroissante)

**Voici la méthode pour nommer une molécule :**

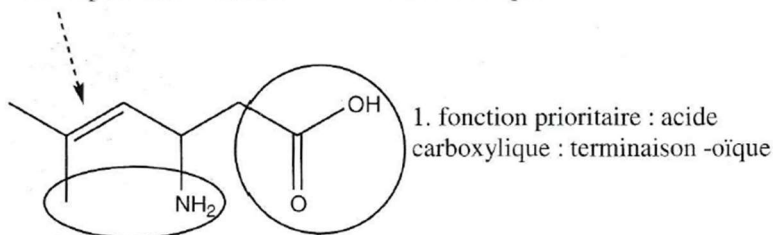
1. On repère la fonction prioritaire qui donne la terminaison du nom
2. On repère une éventuelle insaturation (on a alors une double terminaison)
3. On repère la chaîne carbonée la plus longue contenant la fonction prioritaire et on la numérote de façon à ce que cette fonction porte le plus petit numéro : on a ainsi le préfixe de la chaîne carbonée.
4. On repère les ramifications et les fonctions secondaires : on énumère leurs noms précédés de leur position (par ordre alphabétique)

**Remarque :** il peut y avoir quatre parties dans le nom d'une molécule :

Préfixe + chaîne principale + suffixe d'insaturation + suffixe de fonction

Exemple de cas extrême :

2. Insaturation en position 4 : double terminaison -4-énoïque

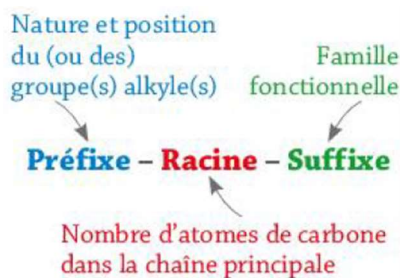


4. ramification méthyl en position 5 et fonction secondaire amine primaire en position 3 :  
3-amino-5-méthyl

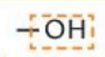

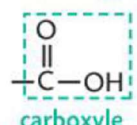
3. chaîne carbonée principale : 6 carbones : préfixe hexan

**Acide 3-amino-5-méthylhex-4-énoïque**

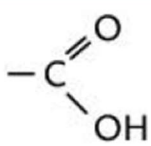
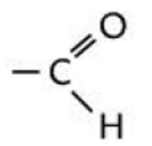
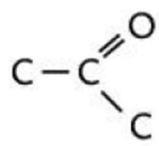
En classe de terminale, le nom des molécules organiques devrait comporter que trois parties :



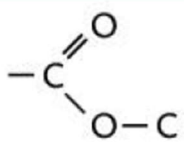
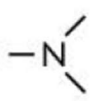
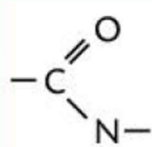
En première :

Groupe caractéristique*	Famille de composés	Formule générale
 hydroxyle	Alcool	$R-OH$
 carbonyle	Aldéhyde	$H-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-H$ ou $R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-H$
	Cétone	$R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-R'$
 carboxyle	Acide carboxylique	$R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH$

\*Ces groupes ne peuvent être liés directement qu'à des atomes d'hydrogène H ou à des atomes de carbone C non liés à des atomes autres que l'hydrogène H ou le carbone C.

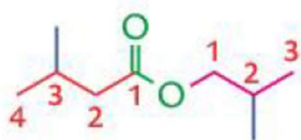
Famille fonctionnelle	Alcool	Acide carboxylique	Aldéhyde	Cétone
Groupe caractéristique	$-OH$			
Suffixe ou préfixe	ol	oïque	al	one

En terminale :

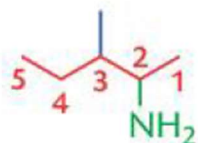
Famille fonctionnelle	Ester	Amine	Amide	Halogénoalcane	
Groupe caractéristique				$-F$	$-Cl$
				$-Br$	$-I$
Suffixe ou préfixe	... oate de ... yle	amine*	amide*	fluoro ; chloro ; bromo ; iodo	

\* Si l'atome d'azote, en plus d'être lié à la chaîne principale, est aussi lié à des groupes alkyles, le nom est précédé de la mention N-alkyl.

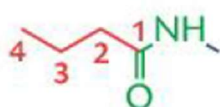
## Exemples



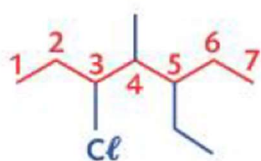
3-méthylbutanoate de 2-méthylpropyle



3-méthylpentan-2-amine



N-méthylbutanamide



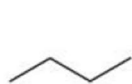
3-chloro-5-éthyl-4-méthylheptane

## Isomérisation de constitution

Deux molécules sont isomères de constitution si elles ont la même formule brute mais des formules semi-développées différentes. On distingue trois types d'isomères de constitution :

### Isomérisation de chaîne

Formule brute :  $C_4H_{10}$



butane

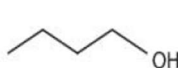


2-méthylpropane

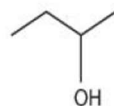
La chaîne carbonée est différente

### Isomérisation de position

Formule brute :  $C_4H_{10}O$



butan-1-ol

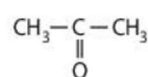


butan-2-ol

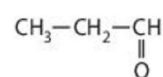
La position du groupe fonctionnel (ou de la double liaison) est différente

### Isomérisation de fonction

Formule brute :  $C_3H_6O$



Propanone



Propanal


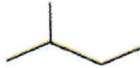

Les fonctions chimiques sont différentes.

## Propriétés

### Les interactions de van der Waals et les températures de changement d'état

Les interactions de van der Waals font partie de ces interactions attractives de faible énergie qu'il faut rompre pour dissocier (séparer) les molécules et passer de l'état solide à l'état liquide, puis de l'état liquide à l'état gazeux.

- Conséquence sur des alcanes ramifiés, isomères de constitution :

Molécule	Formule topologique	Température d'ébullition – $T_{eb}^{\circ} (^{\circ}C)$
Pentane		36
2-méthylbutane		28
2,2-diméthylpropane		9,5

Plus la chaîne est ramifiée, plus le dipôle instantané, proportionnel à la longueur de la chaîne, est faible. Les interactions de van der Waals sont donc plus faibles que pour les chaînes linéaires correspondantes. Ainsi, l'énergie nécessaire au changement d'état est beaucoup moins importante pour une chaîne ramifiée que pour une chaîne linéaire.

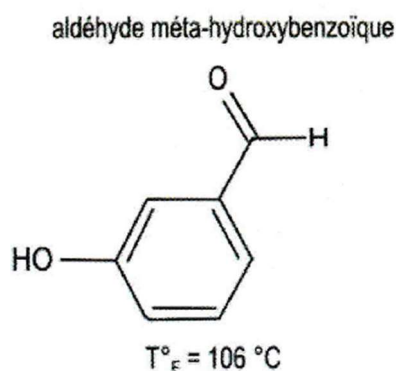
- Cas de molécules polaires et apolaires, mais de masse molaire identique.

Molécule	Température de fusion – $T_f^{\circ} (^{\circ}C)$	Température d'ébullition – $T_{eb}^{\circ} (^{\circ}C)$
Butane	- 138,3	- 0,5
Acétone	- 94,6	+56,1

Les liaisons du butane n'étant pas polarisées, cette molécule est le siège de peu d'interactions intermoléculaires par rapport à celle de l'acétone (propanone). En effet, cette dernière possède une liaison fortement polarisée au niveau du groupe carbonyle. Ainsi, la propanone (alias acétone) présente des interactions intermoléculaires supplémentaires.

### Les liaisons hydrogènes et les températures de changement d'état

- Cas de molécules isomères de constitution pouvant établir des liaisons hydrogène



La forme méta de la molécule permet l'établissement de liaisons hydrogène avec des molécules environnantes. La forme ortho a la particularité de pouvoir établir une liaison hydrogène directement avec un atome d'oxygène lié à sa propre molécule. On parle alors de liaison hydrogène intramoléculaire. Cette possibilité de liaison intramoléculaire

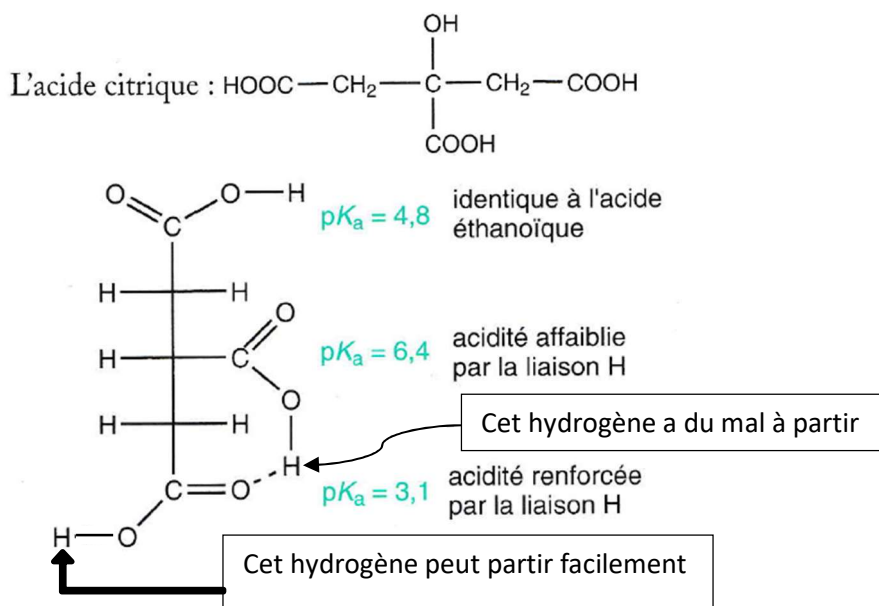


diminue la possibilité d'établir une liaison hydrogène avec des molécules voisines. Par conséquent, pour passer de l'état solide à l'état liquide, il faudra apporter moins d'énergie pour séparer les molécules ayant la forme ortho que celles ayant la forme méta. La forme ortho a donc une température de fusion plus basse que la forme méta.

### Cas des liaisons hydrogène sur la valeur des $pK_a$

La force d'un acide est liée à sa capacité à réagir plus ou moins avec l'eau. Plus un acide réagit avec l'eau, plus il cèdera facilement un proton.

Regardons les conséquences des liaisons hydrogène intramoléculaires dans l'exemple ci-dessous :



### Solubilité

La solubilité d'une molécule dans un solvant traduit sa capacité de s'y dissoudre. Plus la dissolution est aisée pour le soluté, plus la solubilité est élevée.

La solubilité dépend directement des interactions qui peuvent s'établir entre le solvant et le soluté : plus le nombre et la diversité d'interactions établies est conséquent, plus la solubilité est importante. Ainsi, les espèces polaires se dissolvent bien dans les solvants polaires puisqu'elles établissent des interactions permanentes de van der Waals. De même si des liaisons hydrogène peuvent s'établir.

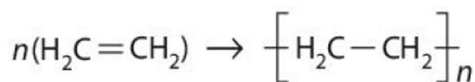
Par contre, les espèces apolaires ne se dissolvent pas dans un solvant polaire, car les interactions qui s'établissent entre les molécules polaires du solvant sont plus importante que celles qui existent entre les molécules du soluté. Il en découle que les molécules du solvant se lient entre elles, ceci entravant leur miscibilité au soluté.

# Les polymères

## 1. Définition

Un polymère est une macromolécule, constituée d'un enchainement répété d'un même motif, appelé le monomère, reliés les uns aux autres par des liaisons covalentes.

## 2. Présentation



Éthylène (éthène)

Polyéthylène

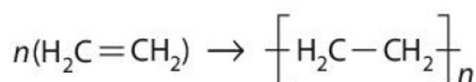
### ■ Présentation de la macromolécule

Dans la macromolécule suivante  $\cdots\text{M}-\text{M}-\text{M}-\text{M}-\text{M}-\text{M}\cdots = \left[ \text{M} \right]_n$  l'unité constitutive est M ; elle est formée d'un groupe d'atomes qui se répète. À l'échelle moléculaire, quelques centaines de nm, la plupart des macromolécules se présentent sous forme de « fils longs et souples ». Les transformations chimiques permettant de passer d'un monomère M à la macromolécule  $\left[ \text{M} \right]_n$  s'appellent polymérisation.

■ **Les polymères naturels** sont des biomolécules qui composent les êtres vivants, par exemple, les protéines, les acides nucléiques, les polysaccharides (tels que la cellulose et la chitine), le caoutchouc naturel ou le latex, la lignine, etc.

**Les polymères synthétiques** sont très nombreux (PE, PTFE, PVC, polycarbonate, polystyrène...).

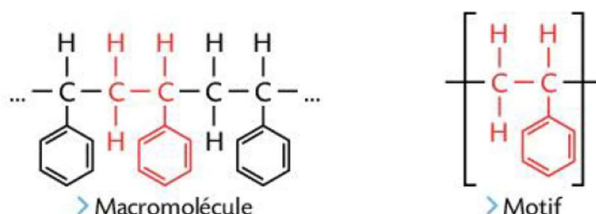
## 3. Exemple du PE polyéthylène



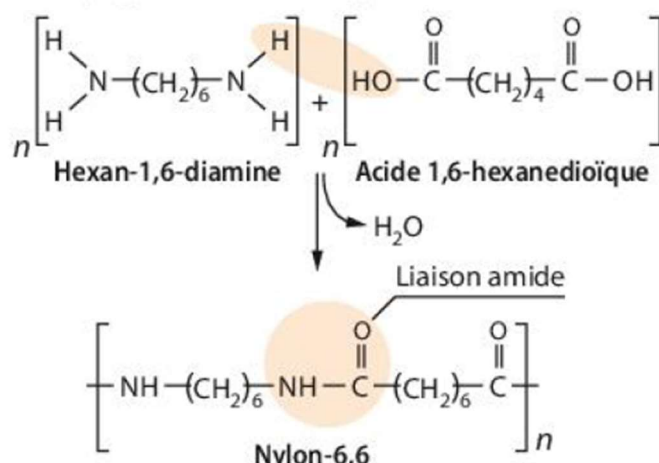
Éthylène (éthène)

Polyéthylène

## 4. Exemple du PS polystyrène


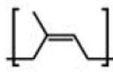
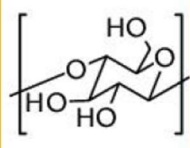


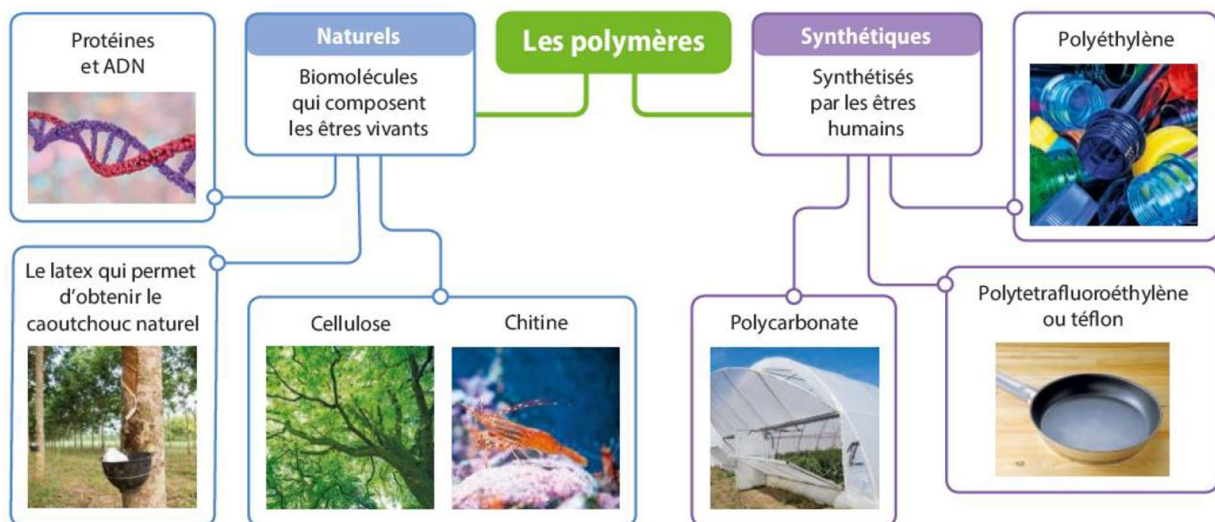
## 5. Réaction de polymérisation du nylon





## 6. Exemples

Nom, utilisation et origine	Motif
Polychlorure de vinyle (PVC) Revêtements de sol, canalisations etc. Synthétique	
Cis-polyisoprène Caoutchouc Naturel (Latex)	
Cellulose Mouchoirs en papier Naturel (Paroi des cellules végétales)	

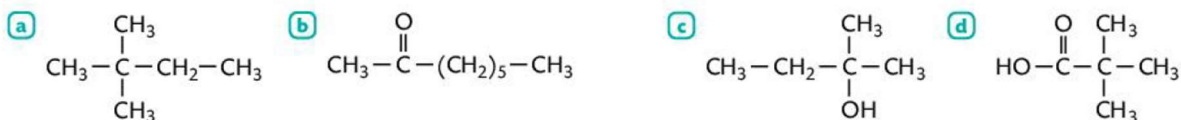


## Exercices

## Exercice 1 : QCM

## Exercice 2 : Représenter une formule topologique

Représenter les formules topologiques correspondant aux formules semi-développées ci-dessous :

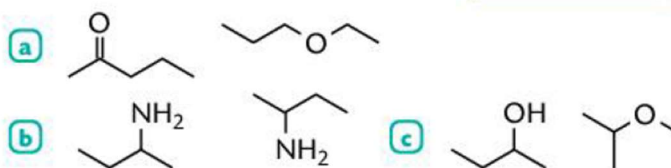


## Exercice 3 : Justifier les noms des molécules associées aux formules topologiques



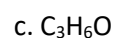
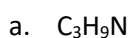
## Exercice 4 : Identifier des isomères de constitution

Pour chaque couple de formules topologiques, identifier si les espèces correspondantes sont des isomères de constitution. Justifier.



## Exercice 5 : Molécules isomères

Ecrire les formules semi-développées de trois isomères correspondant aux formules brutes ci-dessous :

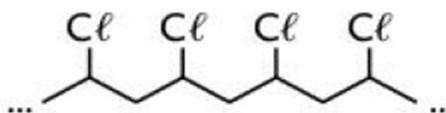


### Exercice 6 : Ecrire les formules topologiques ou semi-développée des molécules suivantes

<b>a</b> 2-méthylpropène Monomère pour la fabrication d'un matériau élastomère	<b>e</b> 4-méthylpentanal Molécule biologique produite pendant la conversion du cholestérol dans l'organisme
<b>b</b> 3-méthylbutanal Composé pharmaceutique produit naturellement par fermentation du malt dans la bière	<b>f</b> 2-méthylbutanoate d'éthyle Présent dans les baies sauvages. Arôme utilisé dans l'industrie alimentaire qui possède une odeur de fruit vert
<b>c</b> Butan-2-amine Utilisé dans les pesticides	<b>g</b> Éthanamide Synthétisé pour la première fois en 1847 par J.-B. Dumas et découvert sur la comète 67P
<b>d</b> N-éthyl-N-méthyl-4-méthylpentanamide Utilisé dans les pesticides	<b>h</b> Éthanoate d'éthyle Molécule odorante à odeur de rhum ou de fruit mûr utilisée comme solvant

### Exercice 7 : Représenter un motif

Le polychlorure de vinyle (PVC) est un polymère synthétique. Dans le bâtiment, il est utilisé pour confectionner des fenêtres et des canalisations. On représente ci-dessous une partie de la formule topologique d'une de ses macromolécules :



1. Définir le terme de polymère.
2. Représenter le motif du PVC.
3. Nommer un autre polymère synthétique et donner son application.