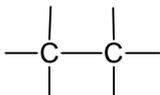
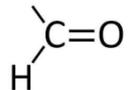


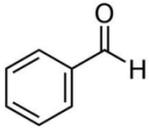
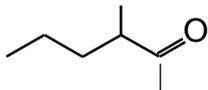
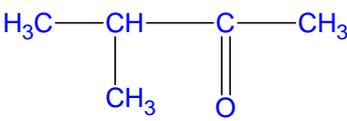
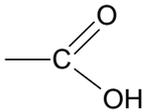
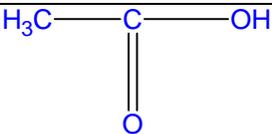
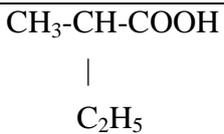
## CORRIGE

**Objectifs :**

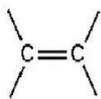
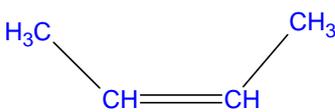
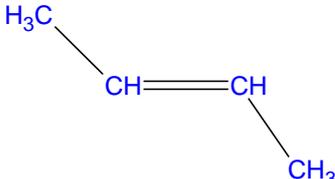
- Nommer des composés organiques et identifier leurs fonctions

1. Rappel de la formule générale, du groupe fonctionnel et de la nomenclature des alcanes, alcools, aldéhydes, cétones et acides carboxyliques, vus en première (compléter les cases vides dans les tableaux suivants)

Fonction/ Famille	Formule générale	Groupe caractéristique	Formule semi-développée	Nom
Alcane	C <sub>n</sub> H <sub>2n+2</sub> ou R-H Avec R : C <sub>n</sub> H <sub>2n+1</sub>		$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	méthylbutane
			$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH-CH-CH}_3 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	2,3-diméthylbutane
			$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C-CH-CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	méthylpropane
Alcool	C <sub>n</sub> H <sub>2n+1</sub> -OH ou R-OH	-OH Hydroxyle	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$	Ethanol
			$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C-CH-CH-CH}_3 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{OH} \end{array}$	méthylbutan-2-ol
			$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_2 \\   \quad   \\ \text{CH}_3 \quad \text{OH} \end{array}$	2-méthylpentan-1-ol
Aldéhyde	C <sub>n</sub> H <sub>2n+1</sub> -CHO ou R-CHO	-CHO ou  Carbonyle	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C-C-H} \\    \\ \text{O} \end{array}$	Ethanal
			$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C-CH-CH}_2\text{-CH-C-H} \\   \quad   \quad    \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{O} \end{array}$	2,4-diméthylpentanal

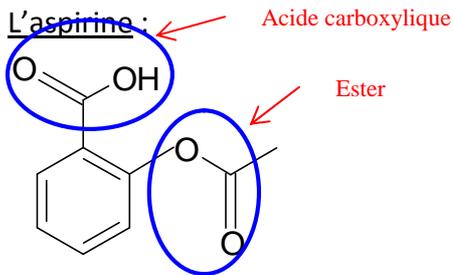
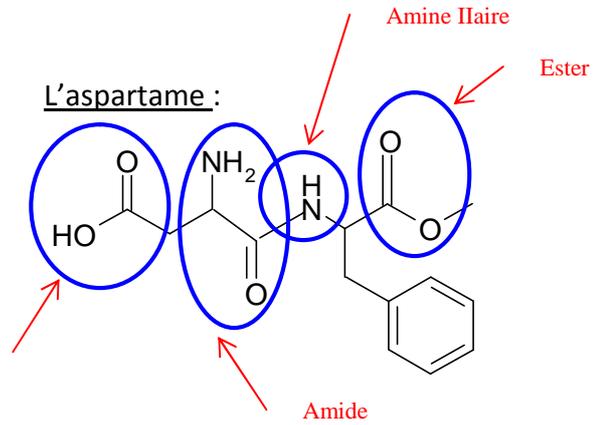
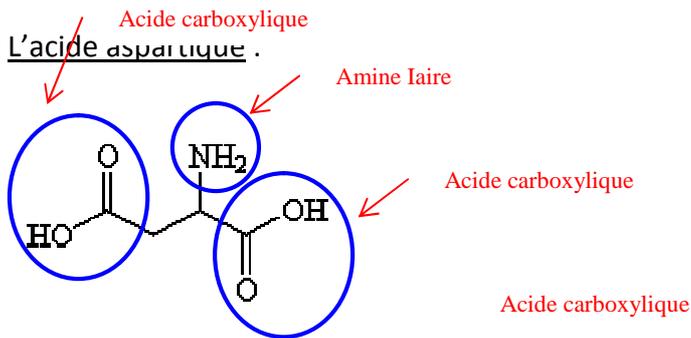
				<b>benzaldéhyde</b>
Cétone		- CO - ou  Carbonyle	CH <sub>3</sub> -CO-CH <sub>3</sub>	propanone ou acétone
				<b>3-méthylhexan-2-one</b>
				méthylbutanone
Acide carboxylique	C <sub>n</sub> H <sub>2n+1</sub> -COOH ou R-COOH	 Carboxyle		acide éthanoïque ou acide acétique
				<b>acide 2-méthylbutanoïque</b>
			H-COOH	<b>acide méthanoïque ou acide formique</b>

## 2. Formule générale et règles de nomenclature des alcènes, amines, amides et esters

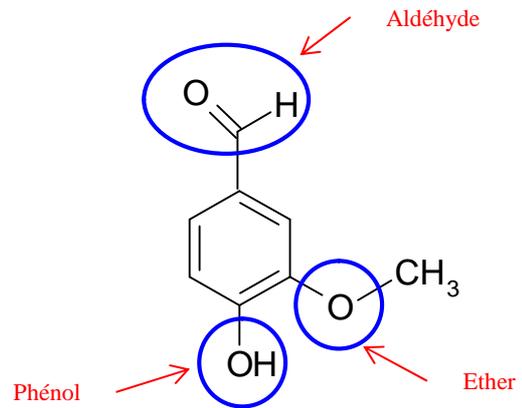
Fonction/ Famille	Formule générale	Groupe caractéristique	Formule semi-développée	Exemple
Alcène	C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub>		CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>3</sub>	Propène
				but-2-ène
				Z- but-2-ène
				E- but-2-ène

			$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{HC}}-\text{CH}=\text{CH}_2$	3-méthylpent-1-ène
Amine	$\text{C}_n\text{H}_{2n+1}-\text{NH}_2$ ou $\text{R}-\text{NH}_2$	$\begin{array}{c} - \text{N}- \\   \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{NH}_2$	Méthylamine
	ou $\text{R}-\text{NH}-\text{R}'$		$\text{CH}_3-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	N-méthyléthylamine
	ou $\text{R}-\text{N}-\text{R}$   $\text{R}'$		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{N}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$	N,N-diméthyléthylamine
Amide	$\text{R}-\text{CO}-\text{NH}_2$ ou $\text{R}-\text{CO}-\text{NH}-\text{R}'$ ou $\text{R}-\text{CO}-\text{N}-\text{R}$   $\text{R}''$	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \quad \quad \text{N} \end{array}$	$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{NH}_2$	Étanamide
			$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{N}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	N-éthyl N-méthylpropanamide
			$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{  }{\text{C}}}-\underset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{N}}}-\text{CH}_3$	N,N-diméthylpropanamide
Ester	$\text{R}-\text{CO}-\text{OR}'$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{C} \\ \backslash \\ \text{O} \end{array}$	$\text{H}-\text{COO}-\text{CH}_3$	méthanoate de méthyle
			$\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}_3$	éthanoate de méthyle
			$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{  }{\text{C}}}-\text{O}-\text{C}_2\text{H}_5$	propanoate d'éthyle

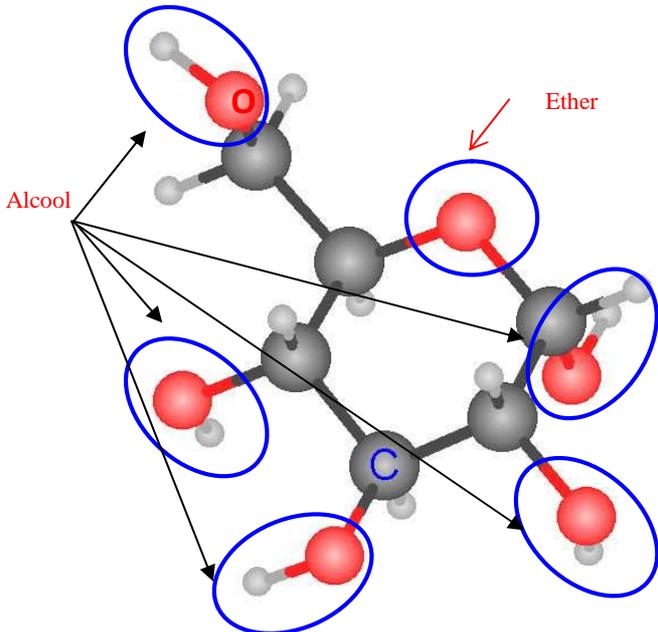
3. cas de molécules polyfonctionnelles (*Entourer et nommer les groupes fonctionnels dans les molécules suivantes*)



La vanilline :



Le glucose :



L'acétate de linalyle :

