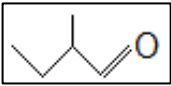
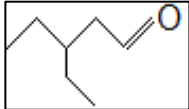
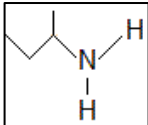
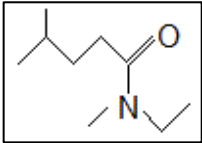
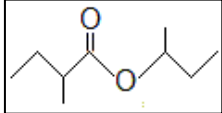
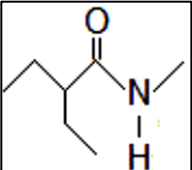


Exercice. Donner les formules topologiques ou semi-développées des molécules suivantes :

2-méthylbutanal ; 3-éthylpentanal ; (E)-2-6-diméthylhept-3-ène ; (Z)-2-6-diméthylhept-3-ène
 Butan-2-amine ; N-éthyl-N-méthyl-4-méthylpentanamide ; 2-méthylbutanoate de 1-méthylpropyle
 N-méthyl-2-éthylbutanamide


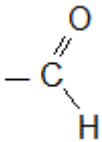
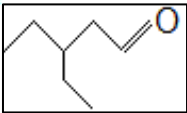
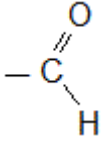
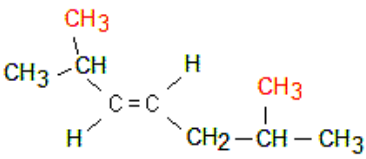
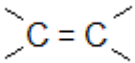
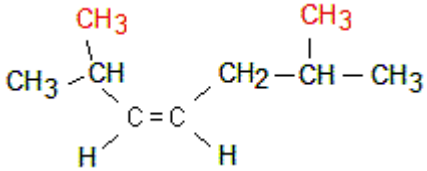
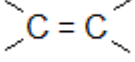
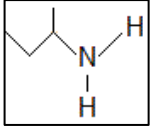
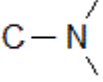
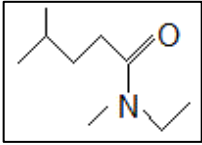
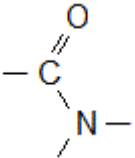
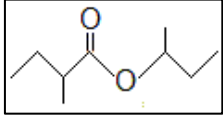
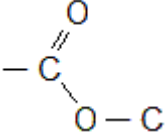
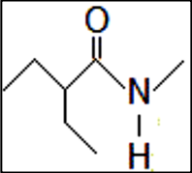
Voici les formules topologiques ou semi-développées des molécules proposées. Entourer le groupe caractéristique. Le représenter (dernière colonne) et le nommer.

Nom	Formule	Fonction	Groupe caractéristique et nom
2-méthylbutanal	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{H}}{\text{C}}} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{H}$ 		
3-éthylpentanal	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{H}$ 		
(E)-2-6-diméthylhept-3-ène	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{H} \end{array} \text{C} = \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		
(Z)-2-6-diméthylhept-3-ène	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{H} \end{array} \text{C} = \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{H} \end{array}$		
Butan-2-amine	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{NH}_2}{\text{C}}} - \text{H}$ 		
N-éthyl-N-méthyl-4-méthylpentanamide	$\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{H}}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{N}}}$ 		
2-méthylbutanoate de 1-méthylpropyle	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{O}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ 		
N-méthyl-2-éthylbutanamide	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \underset{\text{H}}{\overset{\text{CH}_3}{\text{N}}}$ 		

Exercice. Donner les formules topologiques ou semi-développées des molécules suivantes :

2-méthylbutanal ; 3-éthylpentanal ; (E)-2-6-diméthylhept-3-ène ; (Z)-2-6-diméthylhept-3-ène
 Butan-2-amine ; N-éthyl-N-méthyl-4-méthylpentanamide ; 2-méthylbutanoate de 1-méthylpropyle
 N-méthyl-2-éthylbutanamide

SOLUTION : Voici les formules topologiques ou semi-développées des molécules proposées. Entourer le groupe caractéristique. Le représenter (dernière colonne) et le nommer.

Nom	Formule	Fonction	Groupe caractéristique et nom
2-méthylbutanal	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{H}}{\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{H}$ 	Aldéhyde	
3-éthylpentanal	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_2}{\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{H}$ <div style="margin-left: 100px;"> CH_2 CH_3 </div> 	Aldéhyde	
(E)-2-6-diméthylhept-3-ène		Alcène	
(Z)-2-6-diméthylhept-3-ène		Alcène	
Butan-2-amine	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{H}}{\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{NH}_2$ 	Amine	
N-éthyl-N-méthyl-4-méthylpentanamide	$\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{N}} - \text{C}_2\text{H}_5$ 	Amide	
2-méthylbutanoate de 1-méthylpropyle	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{O} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ 	Ester	
N-méthyl-2-éthylbutanamide	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \underset{\text{H}}{\text{N}} - \text{CH}_3$ 	Amide	