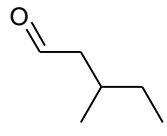
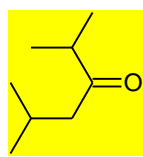
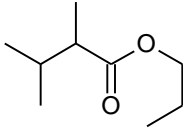
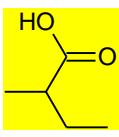


INTERROGATION DE SCIENCES - PHYSIQUES N°2

Nom de la molécule	Famille / Groupe	Formule (topologique ou semi-développée)
6-méthylheptan-3-ol	alcool groupe hydroxyle	$ \begin{array}{ccccccc} & & & & \text{OH} & & \\ & & & & & & \\ \text{H}_3\text{C} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & & & & & & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & & & & & & & \end{array} $
3-méthylpentanal	aldéhyde groupe carbonyle	
2,5-diméthylhexan-3-one	cétone groupe carbonyle	
3-éthyl-2-méthylpentanamide	amide	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{HC} - \text{C} - \text{NH}_2 \\ \\ \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \end{array} $
2,3-diméthylbutanoate de propyle	ester	
3-méthylpentan-2-amine	amine	$ \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} $
acide 2-méthylbutanoïque	acide carboxylique groupe carboxyle	
(E)-2-méthylhex-3-ène	alcène	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H}_3\text{C} & & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H}_3\text{C} & - & \text{CH} & - & \text{C} & = & \text{C} & - & \text{CH}_2 \\ & & & & & & & & \\ & & \text{H}_3\text{C} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{CH}_3 \end{array} $