

1S	Molécules organiques : Représentations et propriétés physiques
Act 7	Corrigé

I. Représentations de molécule organiques possédant des groupes caractéristiques

1.

N°	Groupes Caractéristiques	Famille	Formule semi-développée	Formule topologique	Nom
1		alcane	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$		propane
2		alcane	$\text{CH}_3 - \text{CH}_3$		éthane
3	hydroxyle	alcool	$\text{CH}_3 - \text{OH}$		méthanol
4	carboxyle	acide carboxylique	$\text{CH}_3 - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{OH} \end{smallmatrix}$		acide éthanóïque « Acide acétique »
5	hydroxyle	alcool	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$		éthanol
6	carbonyle	cétone	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{O} \end{smallmatrix} - \text{CH}_3$		butanone
7		alcane	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$		hexane
8	amino	amine	$\text{CH}_3 - \text{NH}_2$		méthanamine
9	carboxyle + amino	acide α-aminé	$\text{CH}_3 - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{OH} \end{smallmatrix}$		acide 2-aminopropanoïque « alanine »
10	chloro	dérivé halogéné	$\text{CH}_3 - \underset{\text{Cl}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$		2-chlorobutane
11	amino	amine	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$		éthanamine
12	carbonyle	aldéhyde	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{H} \end{smallmatrix}$		propanal
13	chloro	dérivé halogéné	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Cl}$		1-chlorobutane
14	carbonyle	aldéhyde	$\text{CH}_3 - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{H} \end{smallmatrix}$		éthanal
15	carbonyle	cétone	$\text{CH}_3 - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{O} \end{smallmatrix} - \text{CH}_3$		propanone « acétone »
16	carboxyle	acide carboxylique	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \begin{smallmatrix} \text{=O} \\ \text{OH} \end{smallmatrix}$		acide propanoïque