

## Définir et reconnaître la classe d'un alcool

La classe d'un alcool est définie par le nombre d'atomes de carbone liés à l'atome de carbone fonctionnel.

Classe de l'alcool	Alcool primaire	Alcool secondaire	Alcool tertiaire
Formule générale	$R-CH_2-OH$	$R-\underset{\substack{  \\ R'}}{CH}-OH$	$R-\underset{\substack{  \\ R'}}{\overset{\substack{R'' \\  }}{C}}-OH$
Exemple	méthanol $CH_3OH$ éthanol $CH_3-CH_2-OH$	propan-2-ol $CH_3-\underset{\substack{  \\ CH_3}}{CH}-OH$	2-méthylpropan-2-ol $CH_3-\underset{\substack{  \\ CH_3}}{\overset{\substack{CH_3 \\  }}{C}}-OH$

## Identifier des aldéhydes et des cétones

Un composé carbonylé contient le groupe carbonyle  $>C=O$ . On distingue deux sortes de composés carbonylés :

Composé carbonylé	Aldéhyde	Cétone
Formule générale	$R-\underset{\substack{  \\ H}}{C}=O$	$R-\underset{\substack{  \\ R'}}{C}=O$
Exemple	2-méthylpropanal $CH_3-\underset{\substack{  \\ CH_3}}{CH}-\underset{\substack{  \\ H}}{C}=O$	3,4-diméthylpentan-2-one $CH_3-\underset{\substack{  \\ CH_3}}{CH}-\underset{\substack{  \\ CH_3}}{CH}-\underset{\substack{   \\ O}}{C}-CH_3$

## Identifier un acide carboxylique

Un acide carboxylique contient le groupe carboxyle  $-\underset{\substack{| \\ OH}}{C}=O$  et a pour formule générale  $R-\underset{\substack{| \\ OH}}{C}=O$

