

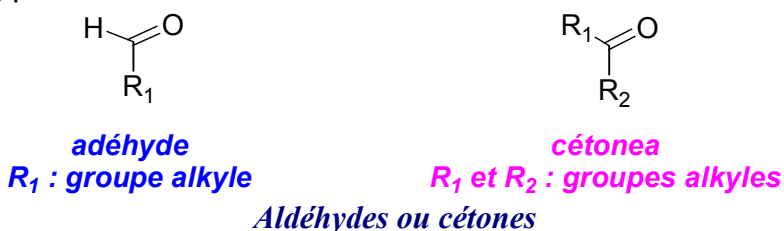
Chapitre XVI : *Cétones et des aldéhydes*

Plan :

I- GENERALITES.....	4
1- Présentation et nomenclature.....	4
2- Nomenclature.....	4
<i>a- Fonction prioritaire.....</i>	<i>4</i>
<i>b- Fonction non prioritaire.....</i>	<i>5</i>
3- Propriétés physiques	5
<i>a- Température d'ébullition.....</i>	<i>5</i>
<i>b- Solubilité dans l'eau.....</i>	<i>6</i>
4- Réactivité générale.....	6

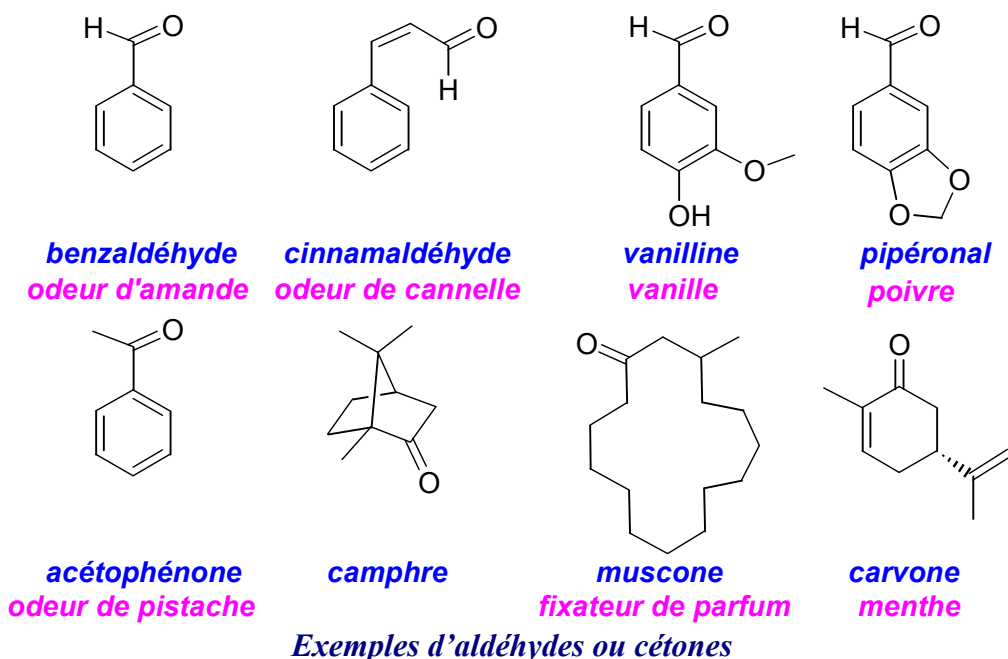
Chapitre XVI : Cétones et des aldéhydes

Les **aldéhydes** présentant une fonction -HC=O et les **cétones** appartiennent à la famille des **composés carbonylés** présentant une double liaison C=O . Pour les **cétones**, le carbone engagé dans la double liaison C=O est lié à deux groupes alkyles. Au contraire, pour un **aldéhyde**, ce carbone est lié à un seul groupe alkyle et un atome d'hydrogène :



Les **aldéhydes** et les **cétones** sont des composés particulièrement importants en chimie organique de par leur réactivité intéressante permettant de nombreuses conversions de fonctions et des formations efficaces de liaison simple C-C ou double C=C .

Les **aldéhydes** et les **cétones** sont également largement représentés dans un grand nombre de composés chimiques d'origine naturelle et utilisés dans l'industrie des **cosmétiques** ou **agroalimentaire** comme par exemple :



Les **sucres** que l'on trouve en abondance dans les fruits, les céréales, le miel se trouvent, soit sous forme **acyclique** d'**aldéhyde** ou de **cétone**, soit sous forme cyclique d'**hémi(a)cétal** :

