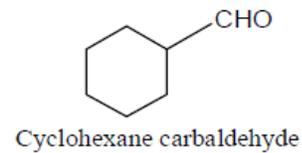
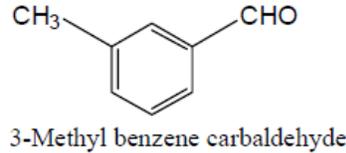
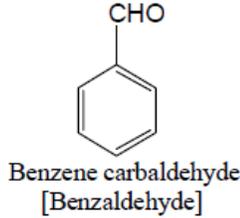
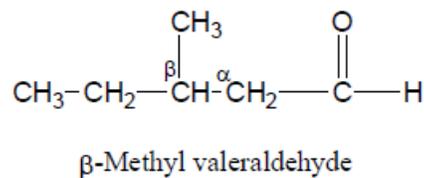
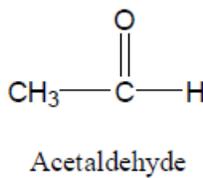
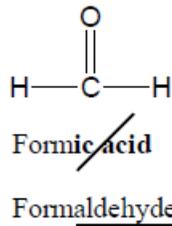


عند اتصال مجموعة الفورميل بمركب حلقي يتم تسمية المركب الحلقي ثم يتبع الاسم بكلمة Carbaldehyde مثل :

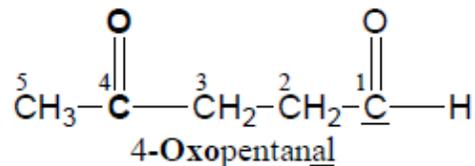
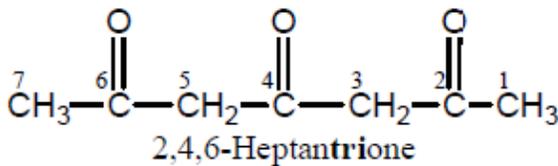
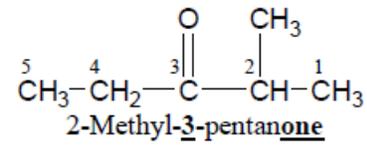
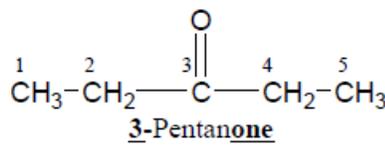
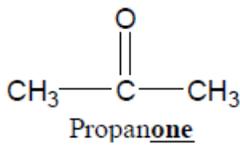


2 - التسمية الشائعة للألدهيدات : تشتق من الأسماء الشائعة للأحماض الكربوكسيلية التي تنتج من تأكسدها باستبدال المقطع ic acid من اسم الحمض بكلمة aldehyde وتستخدم الأحرف اللاتينية α ، β ، γ ، δ لتحديد مواقع المستبدلات إن وجدت

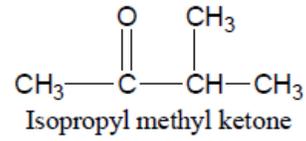
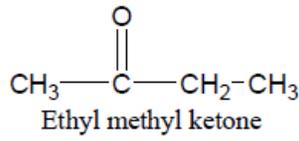
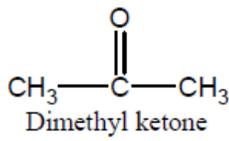


ثانياً / تسمية الكيتونات

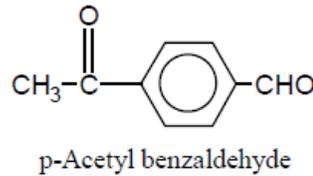
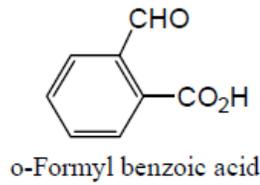
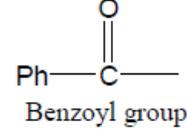
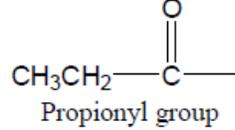
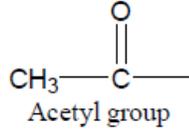
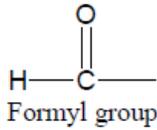
1 - التسمية النظامية : يشتق اسم الكيتونات باستبدال الحرف e من اسم الهيدروكربون المقابل بالمقطع one وترقم السلسلة بحيث تأخذ مجموعة الكربونيل أقل رقم ممكن .



2 - التسمية الشائعة : تسمى الكيتونات بطريقة مشابهة لتسمية الإيثرات الشائعة حيث تسمى المجموعتين العضويتين ثم تكتب كلمة Ketone مثل :

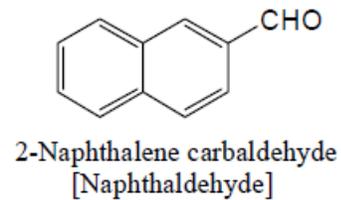
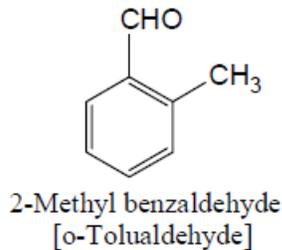
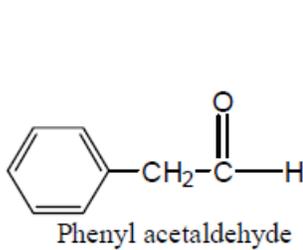
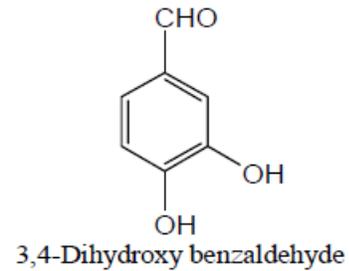
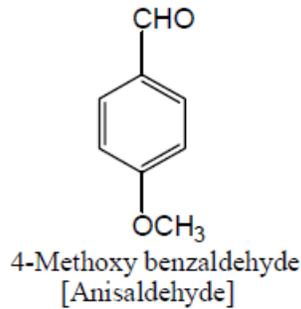
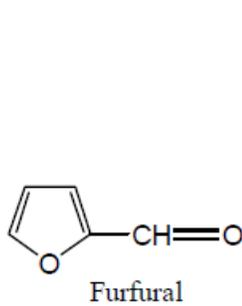


تسمى بعض مجموعات الكربونيل كمستبدلات كما يلي :-



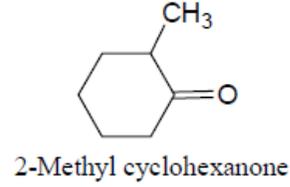
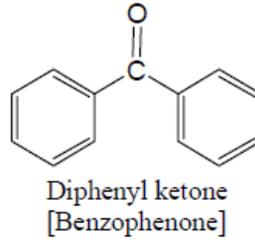
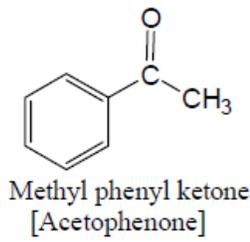
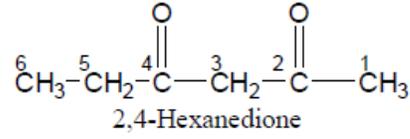
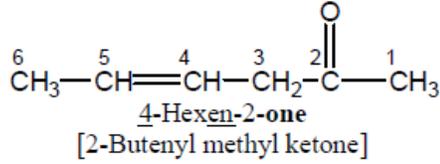
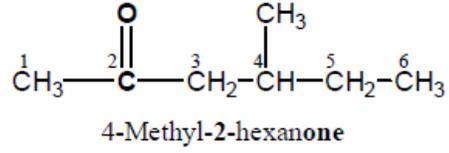
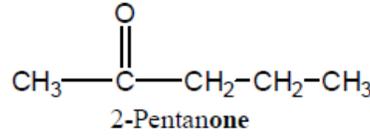
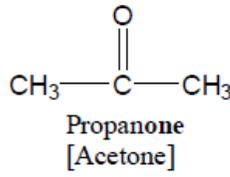
A
G

3 - ألدهيدات أروماتية : تتصل فيها مجموعة الفورميل بحلقة phenyl مثل :



Act

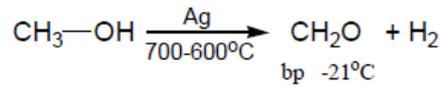
تصنيف الكيتونات : يمكن أن تصنف الكيتونات مثل تصنيف الألديدات إلى :-
 كيتونات أليفاتية مشبعة أو غير مشبعة (حلقية أو غير حلقية) أو كيتونات أروماتية
 أمثلة



Act

تحضير بعض الألديدات والكيتونات الهامة

1 - الفورمالدهيد Formaldehyde : هو الألدريد الوحيد الموجود في الحالة الغازية عند درجة حرارة



يطلق على المحلول المائي المحتوي على 40% من الفورمالدهيد اسم الفورمالين Formalin ويستخدم في حفظ الأطعمة وقتل الجراثيم .

2 - الأسيتالدهيد Acetaldehyde : يحضر في الصناعة بأكسدة الإيثيلين أو بأكسدة الإيثانول باستخدام

عوامل مؤكسدة ضعيفة