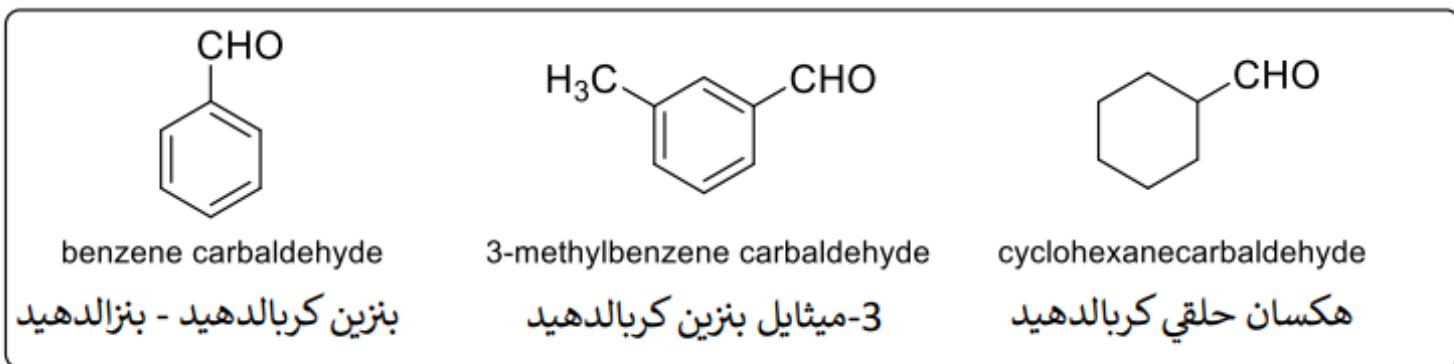


تسمية الألدهيدات :

1- نظام الأيوياك : تسمى الألدهيدات بإضافة المقطع (ال) إلى إسم الألكان
المقابل، مثل:

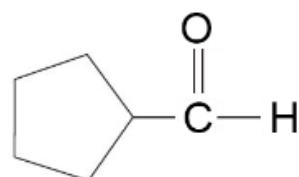
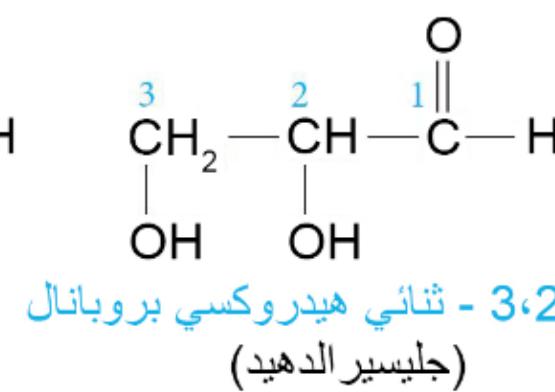
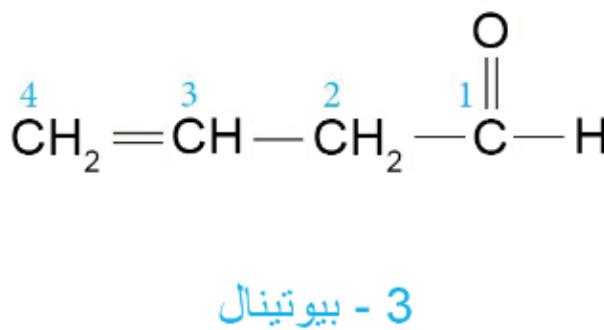
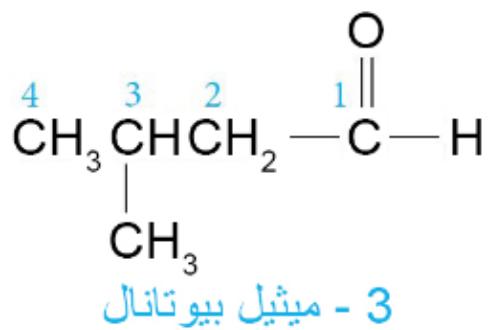
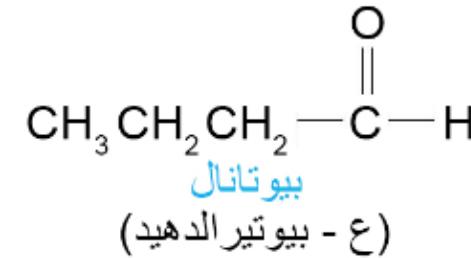
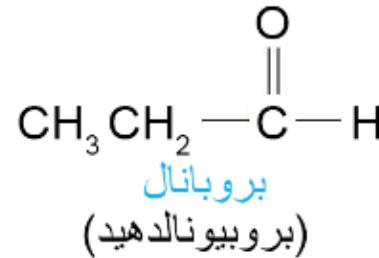
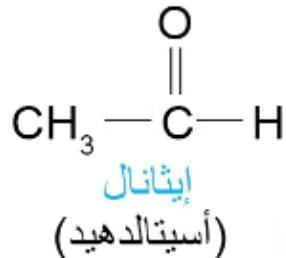
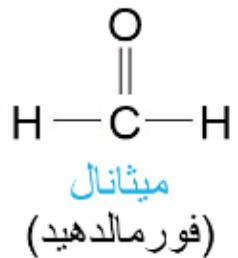
إيثانال HCHO ، ميثانال CH₃CHO

عند اتصال مجموعة الفورميك بمركب حلقي يتم تسمية المركب الحلقي ثم يتبع
الاسم بكلمة carbaldehyde مثل:

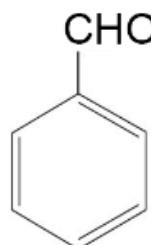


2- التسمية الشائعة : تشتق من الأسماء الشائعة للأحماض الكربوكسيلية التي
تنتج من تأكسدها باستبدال المقطع (ويك) من اسم الحمض بكلمة (الدهيد).

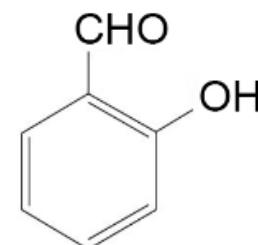
أسيتالدهيد CH₃CHO ، فورمالدهيد H-CHO



بنتان حلقي كربالدهيد
(فورميل بنتان حلقي)



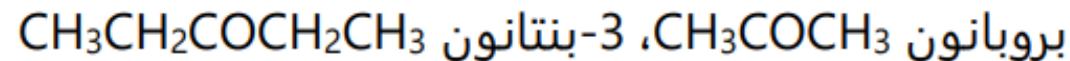
بنز الدهيد
(بنزين كربالدهيد)



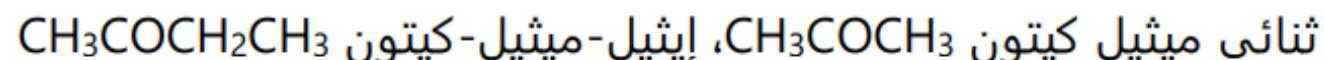
ساليسيل الدهيد
(هيدروكسي بنزين كربالدهيد)

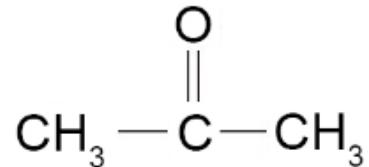
تسمية الكيتونات :

1- **نظام الأيوناك** : تسمى الكيتونات بإضافة المقطع (ون) إلى إسم الألkan المقابل، وترقم السلسلة بحيث تأخذ مجموعة الكربونيل أقل رقم ممكن مثل:

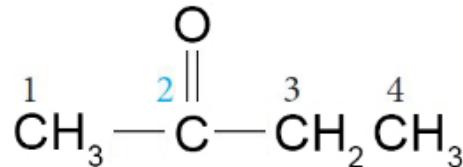


2- **التسمية الشائعة** : تسمى الكيتونات بطريقة مشابهة لتسمية الإيثرات الشائعة حيث تسمى المجموعتين العضويتين ثم تكتب كلمة Ketone مثل:

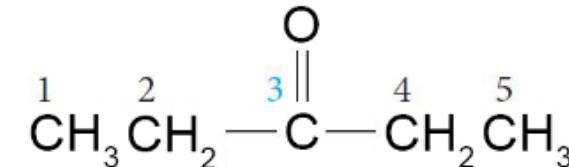




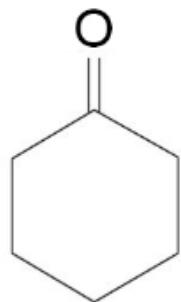
بروبانون
(أسيتون)



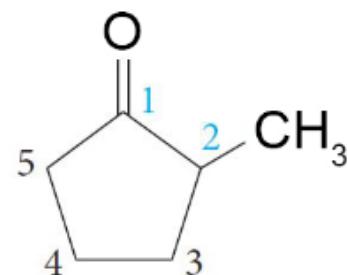
2 - بيوتانون
(إيثيل ميثيل كيتون)



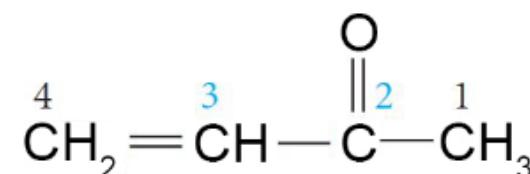
3 - بنتانون
(ثنائي إيثيل كيتون)



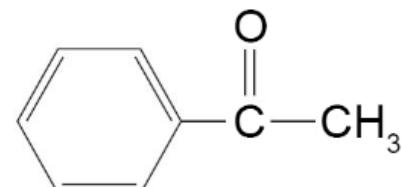
هكسانون حلقي



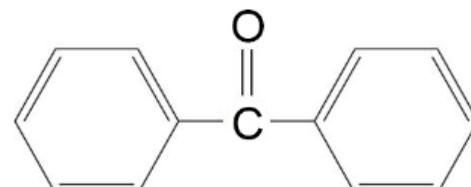
2 - ميثل بنتانون حلقي



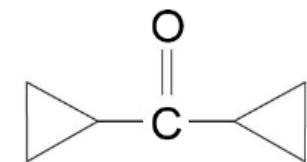
3 - بيوتينون
(ميثل فينيل كيتون)



أسيتوفينون
(ميثل فينيل كيتون)



بنزوفينون
(ثنائي فينيل كيتون)



ثنائي بروبيل حلقي كيتون