

الألدهيدات Aldehydes

الألدهيدات: مركبات عضوية غير مشبعة تحتوي على مجموعة كربونيل كمجموعة وظيفية، وتمتاز بوجود ذرة هيدروجين طرفية مرتبطة بمجموعة الكربونيل، وتحمل الصيغة العامة:



R حيث : مجموعة ألكيل أو ذرة هيدروجين.

تحمل الألدهيدات الصيغة الجزيئية العامة:



$$n = 1, 2, 3, \dots$$

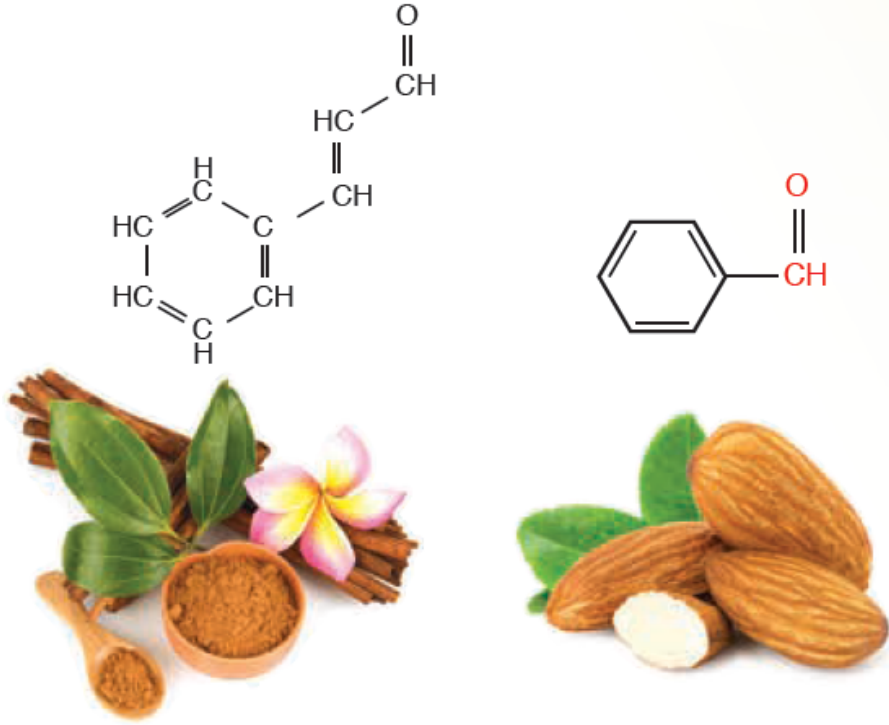
يحتوي أبسط الألدهيدات على ذرة كربون واحدة ويسمى الميثانال ويعرف باسمه الشائع (الفورمالديهايد).



ميثانال

(الفورمالديهايد)

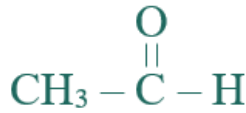
توجد الألدهيدات في بعض المواد الغذائية كاللوز والقرفة، وهي التي تعطيهما النكهة المميزة.



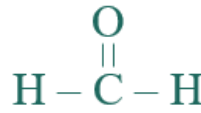
النكهات المميزة للقرفة، واللوز، لاحتوائها على
مركبات تنتمي للألديهايدات.

تسمية الألديهايدات

الكثير من الألديهايدات تعرف بأسمائها الشائعة، مثل:



الأسيتالديهايد

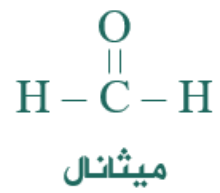
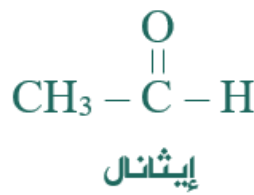
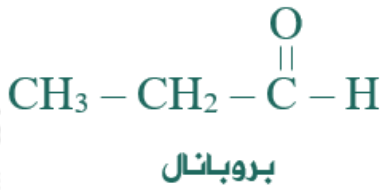


الفورمالديهايد

قواعد التسمية النظامية للألديهايدات:

1. أحسب عدد ذرات الكربون في الألديهايد ومن ضمنها ذرة كربون مجموعة الكربونيل.
2. أسمى الألديهايد حسب عدد ذرات الكربون على وزن ألكانال.
3. إذا احتوى الألديهايد على تفرع فأرقم السلسلة من ذرة كربون مجموعة الكربونيل وأسمى التفرعات أولاً.

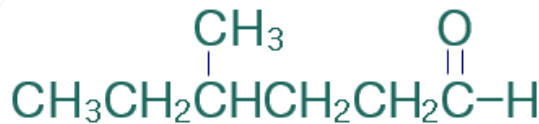
لاحظ كيف أسمى الألديهايدات غير المتفرعة الآتية:



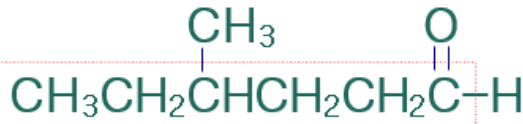
لاحظ كيف أسمّي الألدهيد المتفرع الآتي:

مثال (1):

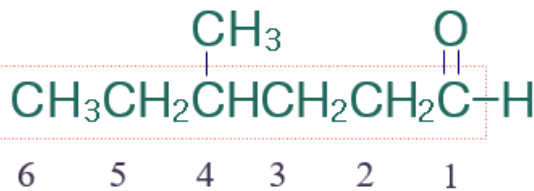
أسمّي المركب العضوي الآتي وفق نظام الأيوباك:



الخطوة الأولى: أختار أطول سلسلة كربونية متتابعة.



الخطوة الثانية: أرّم السلسلة من من ذرة كربون مجموعة الكربونيل.



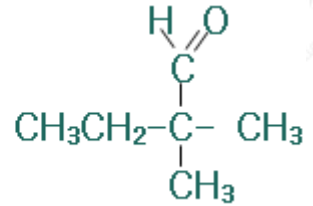
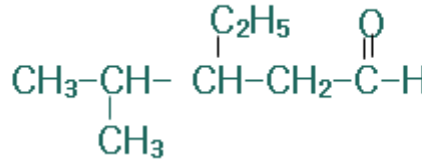
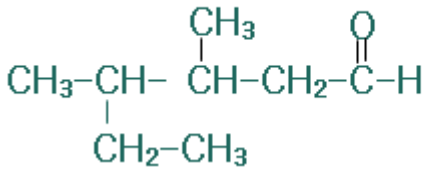
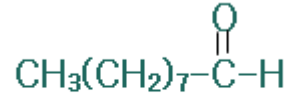
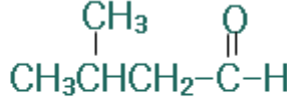
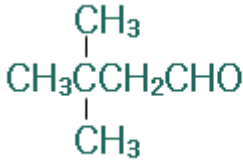
الخطوة الثالثة: أسمي التفرع (ميثيل) مسبقاً برقم ذرة الكربون المرتبط به، ثم أسمي أطول سلسلة على وزن الكانال (هكسانال).

فيصبح إسم المركب:

4- ميثيل هكسانال

سؤال (1):

أكتب الاسم النظامي لكل من المركبات العضوية التالية:



سؤال (2):

أكتب الصيغة البنائية للمركبات العضوية الآتية:

4، أ- 3-ثنائي ميثيل هكسانال.

3، ب- 3-ثنائي إيثيل هبتانال.

ج- ميثيل بروبانال.

سؤال (3):

أحدد الخطأ في اسم المركب: 2-ميثيل-1-بيوتانال.