

أنواع الصيغ العضوية

دليل للطرق المختلفة المتبعة في تمثيل المركبات العضوية في الكيمياء

الصيغة الجزيئية

الصيغة الجزيئية لمركب عضوي تُظهر ببساطة أعداد الذرات المختلفة المتواجدة في المركب. ولا تُخبر عن الروابط ضمن هذا المركب



الصيغة التجريبية

الصيغة التجريبية لمركب عضوي تُعطي أبسط نسبة لعدد الذرات المختلفة ضمن المركب



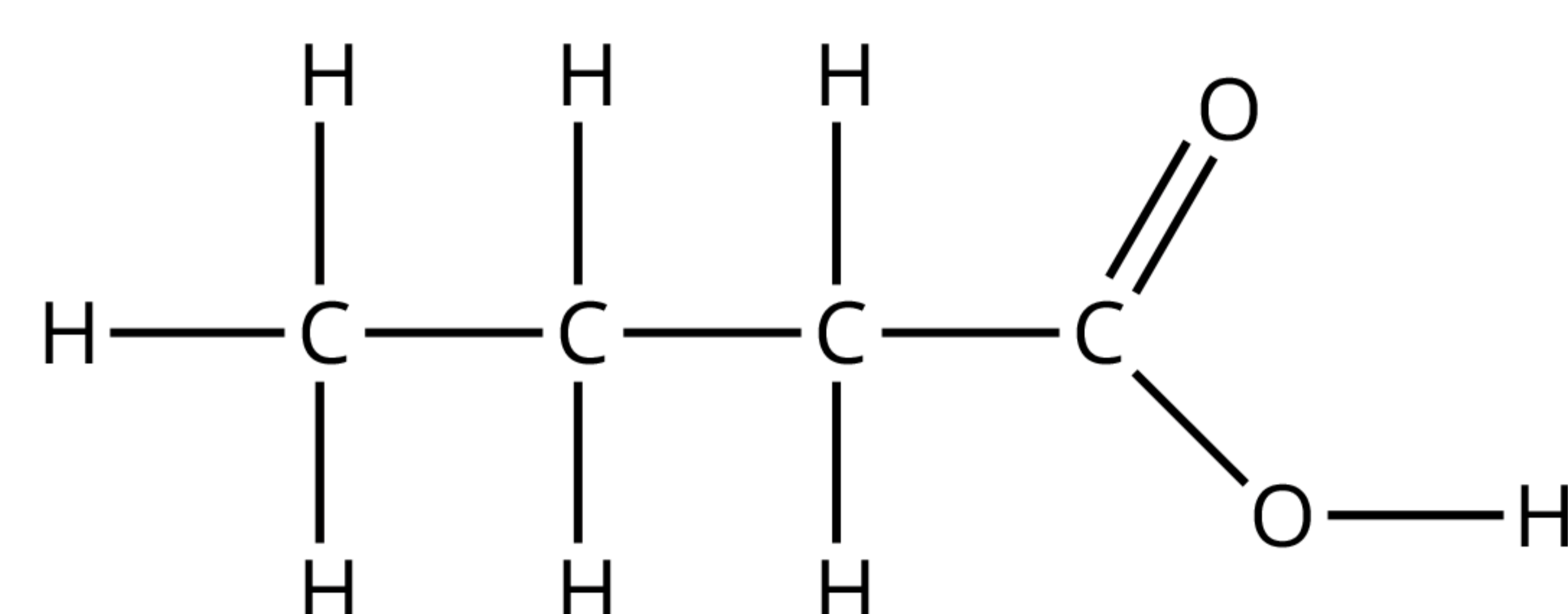
الصيغة المختصرة

الصيغة المختصرة غالباً ما تُستخدم في الكتب، ونلاحظ هنا بأن كل ذرة كربون مع الذرات المتصلة بها أُدرجت بشكل منفصل. وتكون الأجزاء الحلقية استثناءً لذلك في الجزيئات. مثل البنزين حيث تكون جميع ذرات الكربون مرتبطة في مجموعة واحدة.



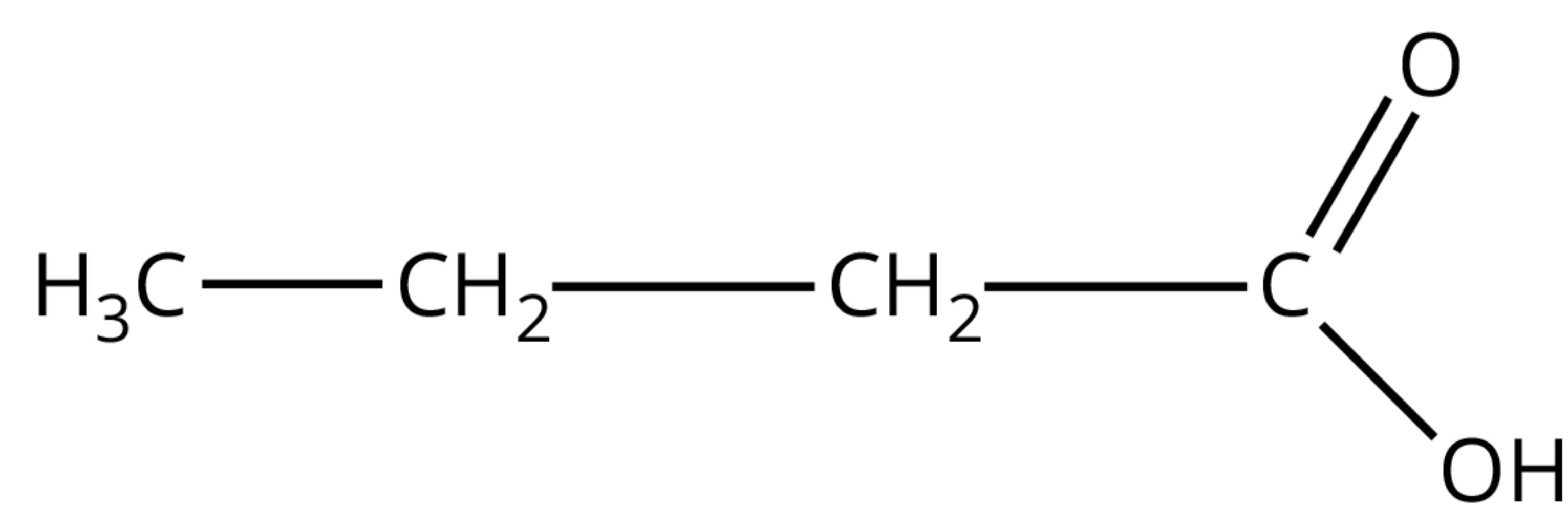
الصيغة المنشورة

تُظهر الصيغة المنشورة جميع الذرات والروابط الموجودة في المركب العضوي. حيث يتم تمثيل الروابط بخطوط مستقيمة.



الصيغة البنوية

تُشبه الصيغة البنوية الصيغة المنشورة، حيث لا تُظهر جميع الروابط ويتم الإشارة إلى الذرات باستخدام أرقام منخفضة إلى جانب الذرة. حيث يتم عادة تبسيط الروابط بين الكربون والهيدروجين.



الصيغة الهيكلية

تُهمل معظم ذرات الهيدروجين في الصيغة الهيكلية، وتُمثل نهاية الخطوط المستقيمة أو القمم ذرات الكربون. يتم كتابة المجموعات الوظيفية، كما تُعد هذه الطريقة الأسهل والأكثر استعمالاً.

