

الألكان في الكيمياء العضوية، هو هيدروكربون مشبع مؤلف من سلسلة مفتوحة غير حلقية والتي فيها يكون الجزيء به الحد الأقصى من ذرات الهيدروجين وبالتالي تكون روابطها أحادية. الألكانات تعرف أيضاً باسم برفينات، غير متفرعة، وعند وجود تفرعات في سلسلة الألكانات تسمى "أيزوبرافينات" وتنتمي الألكانات للمركبات الأليفاتية. وهكذا. وكل ذرة كربون في الألكانات لها تهجين  $sp^3$ . التصاوغ بينما البوتان الحلقي وميثيل البروبان الحلقي هما متماكبان لـ  $C_4H_8$ . بايسكلو[1.0.1] بوتان هو المركب الوحيد  $C_4H_6$  وليس له متماكب، يمكن للجزيئات التي تحتوي على أكثر من 3 ذرات كربون أن تترتب بعدة طرق، الألكانات "العادية" لها تركيب خطي، غير متفرع. 159 , 355 بالترتيب. تسمية الألكانات ينتهي اسم الألكان باللاحقة "ان". أوكتان  $C_8H_{18}$  اوكتيل  $C_8H_{17}$  ديكان  $C_{10}H_{22}$  ديكيل  $C_{10}H_{21}$  تسمية الألكانات: تسمى المركبات العضوية حسب