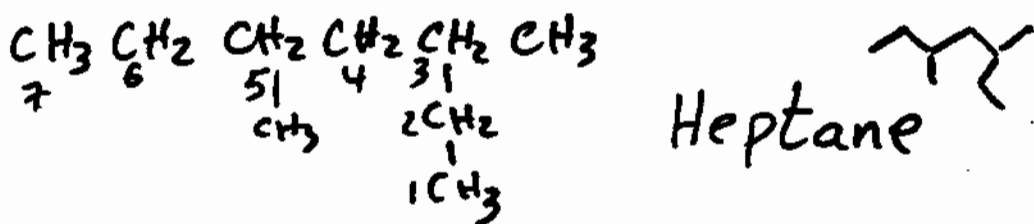
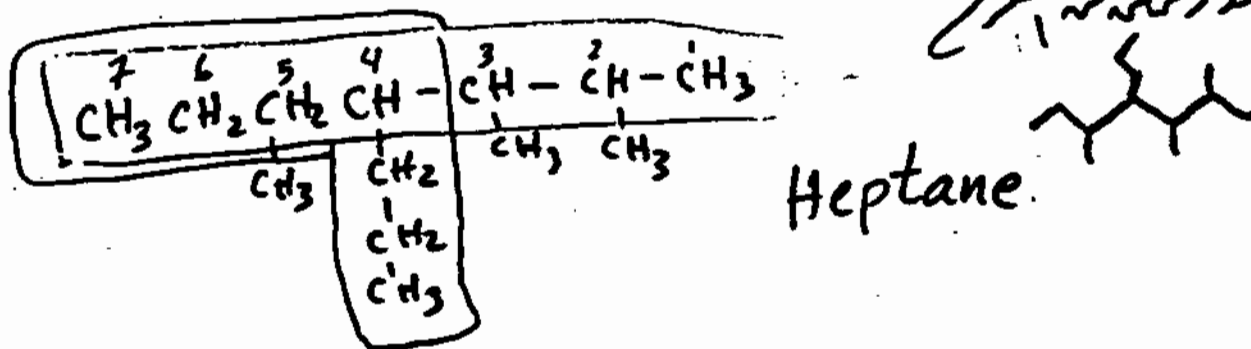


Rules of nomenclature

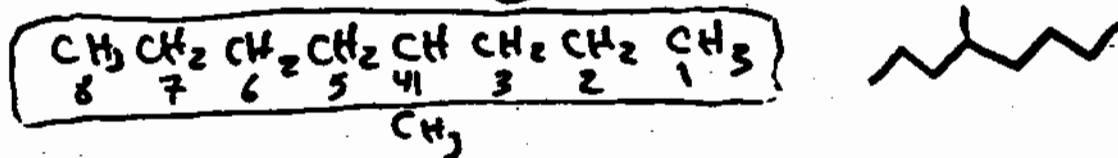
① عند أطول سلسلة متواصلة بما كانت متفرعة، نضع لإصل في التسمية والتي تعد اسم لإطالة بعد إختاف ane، أي بعد اليوناني



② إذا وجدت سلسلتان متساويتا بالطول نختار السلسلة التي تملك أكبر قدر ممكن من التفرع



③ نرقم الذرات من الطرف الأقرب إلى التفرع



④ نستخدم بترقيم إسمه لتعريف موضع المجموعة المتفرعة مع مراعاة أن الرقيم من الطرف اليسرى (-) وجعل آخر مجموعة وإسم إصلي للإطالة كما لو كانت كلمة واحدة متصلة.

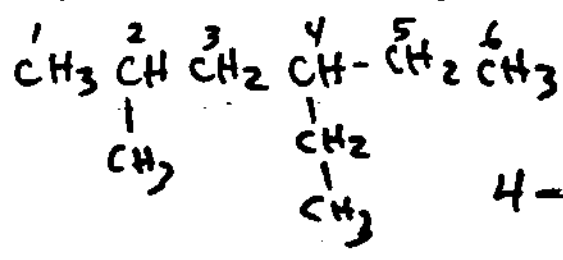
4-methyloctane

4-methyl octane

وليس

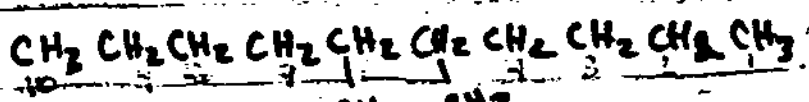
13

عندما تكون هناك أكثر من مجموعة وتطعم القواعد السابقة مع كل مجموعة خذ فرقة مع ملاحظة الترتيب الأبجدي للتصنيف، ملاحظتنا فضل الأرقام مع الحروف دائما بترتيب (-)



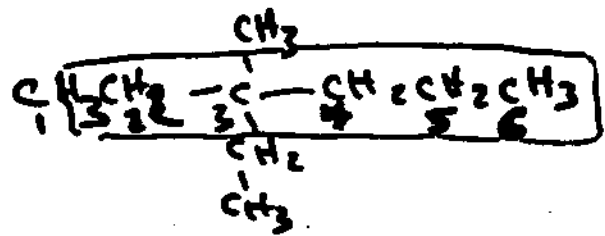
4-ethyl-2-methylhexane

لو تساوى بعد الفرز مع الأرقام يؤخذ الطرف الذي توجد على المجموعة السابق بالترتيب الأبجدي كإشارة للترقيم.



5-Ethyl-6-methyldecane

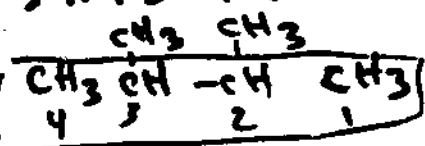
إذا وجدت أكثر من مجموعة مع ذرة واحدة يكرر رقم انما اسم المجموعة



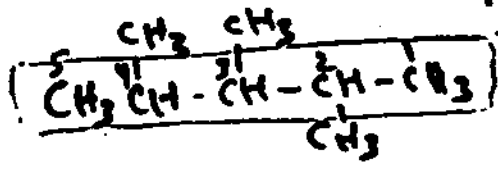
3-Ethyl-3-methylhexane

حينما تتواجد نفس المجموعة مرتين أو أكثر نستخدم إشارات

التاليه = 2 di = 3 tri = 4 tetra = 5 penta = 6 مع ملاحظتنا وضع فاصلة بين الأرقام من هذه الإشارات لا نضعها بالترتيب الأبجدي إذا لزم الأمر



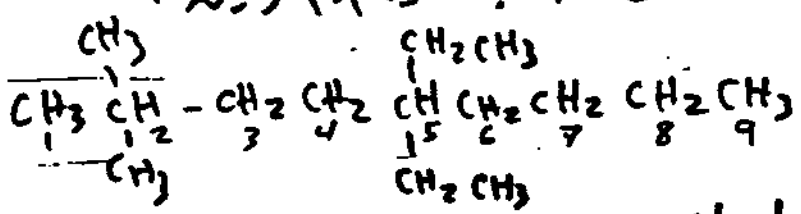
2,3-Dimethylbutane



2,3,4-Trimethylpentane

(14)

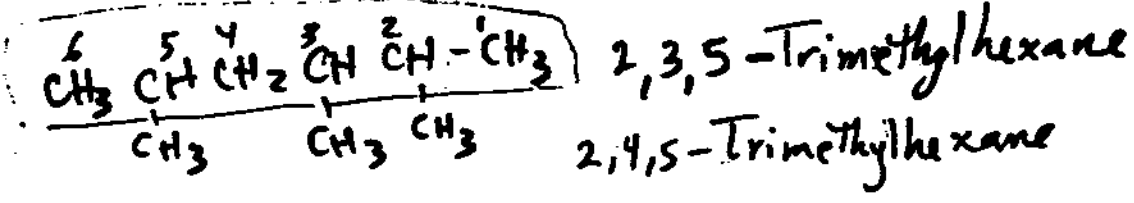
٩) حينما تتواجد نفس المجموعة مع نفس ذرات الكربون نكرر الرقم الرئيسي



5,5-Diethyl - 2,2-dimethylnonane

(10)

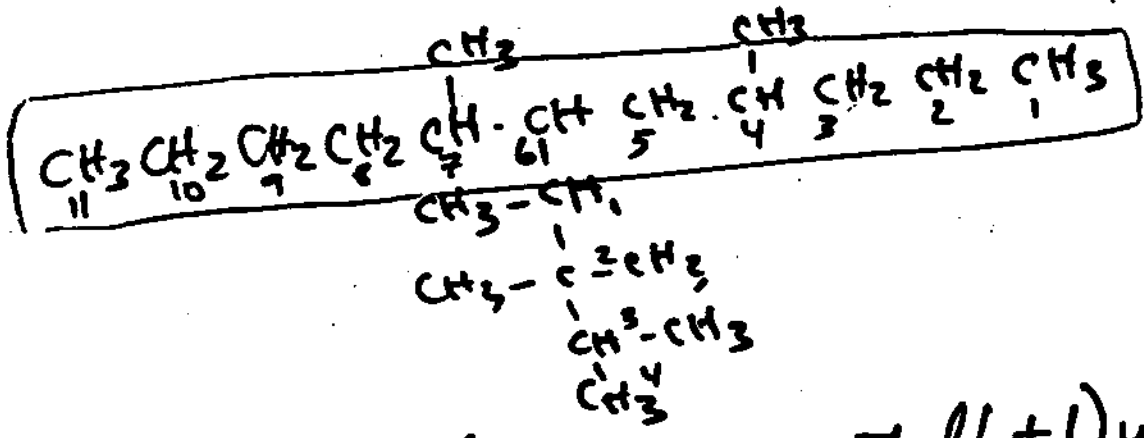
١٠) حينما تتواجد مجموعتين مع نفس المسافة من الأضراس نختار الاسم الذي يعطى رقمًا أقل عند أول اختلاف يواجه.



دليس

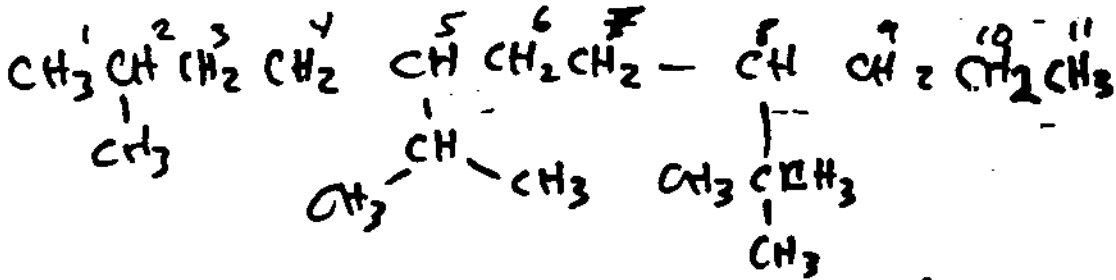
(11)

١١) حينما يتفرع الفرع نستخدم نفس الطريقة لتسمية الفرع المتصعب (المتفرع) ودرجته كل هذا يسبق قوسه مع ملاحظة وضع رقم ذرات الكربون المتواجده على ذرات السلسلة الأصلية ودرجته شرطه مع الرقم الرئيسي وتعتبر الكربون رقم واحد في الفرع المتفرع هو الأثر للسلسلة.



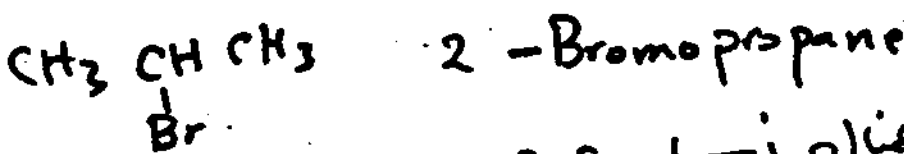
4,7-Dimethyl - 6-(1,2,2,3-tetramethylbutyl)undecane

13) حينما تستخدم الأسماء السابقة Iso ، Neo ، فإنها تدخل ضمن
الترتيب الأبجدي أما البادئات tri ، tetra ، sec ، إلخ فلا .



8-t-butyl-5-isopropyl-2-methylundecane

14) حينما تكون هناك هالوجين سيين بدلا من الهالوكان
نستخدم نفس القواعد السابقة مع ملاحظة
انه حينما يكون الهالوجين في الكربون رقم واحد لا يكتب هذا الرقم



مع ملاحظة انه هناك أسماء شائعة تعرف
بها

Ethyl chloride

Isopropyl bromide