

1- الألكانات www.AdrarPhysic.Com

تعريف: الألكان في الكيمياء العضوية هو مركب هيدروكربوني مشبع (أي يحتوي فقط على روابط تساهمية بسيطة أحادية بين ذرة كربون- كربون) و تنقسم الألكانات إلى ثلاث مجموعات

☆ الكانات خطية : الهيكل الكربوني متسلسل (خط)

☆ الكانت متفرعة : الهيكل الكربوني توجد به تفرعات

☆ الكانات حلقة : الهيكل الكربوني على شكل حلقة

1-1 الألكانات الخطية

* صيغتها الاجمالية $C_n H_{2n+2}$

تسمية الألكانات الخطية : يتكون اسم الألكان الخطي من:

② بادئة تشير إلى عدد ذرات الكربون

② لاحقة "ان". تشير إلى مجموعة الكان

يتضمن الجدول اسفله صيغ و اسماء الألكانات الخطية من 1 إلى 8

صيغة الألكان	عدد ذرات C	بادئة	لاحقة	اسم الألكان
CH ₄	1	ميث	ان	ميثان
C ₂ H ₆	2	ايث	ان	ايثان
C ₃ H ₈	3	بروب	ان	بروبان
C ₄ H ₁₀	4	بوت	ان	بوتان
C ₅ H ₁₂	5	بنت	ان	بنتان
C ₆ H ₁₄	6	هكس	ان	هكسان
C ₇ H ₁₆	7	هبت	ان	هبتان
C ₈ H ₁₈	8	اوكت	ان	أوكتان

1-2 الألكانات المتفرعة

□ الألكانات المتفرعة صيغتها الاجمالية $C_n H_{2n+2}$

□ يتم تسميتها طبقا للمراحل التالية:

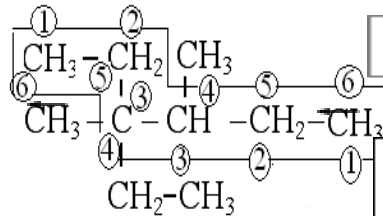
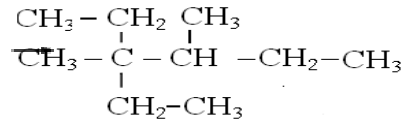
☆ المرحلة الاولى

- 1- تحديد (السلسلة الرئيسية) أطول سلسلة متصلة لذرات الكربون و الأكثر تفرعا
- 2- ترقيم ذرات السلسلة الرئيسية بداية من أحد الأطراف حتى الطرف الآخر، على أن يكون طرف البداية هو الأقرب لمجموعات التفرع في حالة وجودها.
- 3- تحديد المجموعات المتصلة بالسلسلة الرئيسية و التي تسمى بالجدور الالكيلية حيث يتم تسميتها وفقا للألكان الموافق مع استبدال المقطع "ان" بالمقطع "يل"

☆ المرحلة الثانية : كتابة اسم الألكان:

- 1- كتابة رقم ذرة الكربون المتصلة بمجموعات فرعية، مع وضع خط صغير يفصل بين رقم الذرة واسم التفرع
 - 2- في حالة وجود اتصال لنفس المجموعة أكثر من مرة بسلسلة الألكان، نستخدم البادئات التي تشير إلى عدد مرات التكرار: "ثنائي"، "ثلاثي"، "رباعي"، وهكذا.
 - 3- ينتهي الاسم بكتابة اسم السلسلة الرئيسية
- ملحوظة في حالة جذر الكيلي متفرع يتم ترقيم المجموعة بداية من أول ذرة كربون متصلة بسلسلة الألكان، وفي اتجاه أطول سلسلة بداية من هذه النقطة، وليس طبقا لأطول سلسلة موجودة في المجموعة.

اختيار اطوال سلسلة كربونية
وهي التي تحتوي على 6
ذرات كربون



ترقيم السلسلة الرئيسية
من اليمين اليسار
4 . 4 . 3
3
نقارن ابتداء من الرقم الثاني يظهر الفرق 4 > 3 وبالتالي
ترقيم السلسلة سيبدأ من اليسار نحو اليمين

تسمية المركب : 3-إثيل-4,3-ثنائي مثيلهكسان

تسمية الجذور : مثيل - مثيل -
تسمية السلسلة الرئيسية :
هكسان

II- الكحولات

② تعريف الكحولات

مركبات عضوية تحمل الصيغة العامة R-OH وتحتوي على مجموعة هيدروكسيل (OH-) كمجموعة وظيفية

② قواعد تسمية الكحولات

يتم تسمية الكحول باعتباره أحد مشتقات المركبات الهيدروكربونية وخاصة الألكانات ، ولتسمية الكحولات يتم إتباع الخطوات التالية:

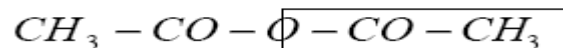
- 1- اختيار أطول سلسلة كربونية (السلسلة الرئيسية) مرتبطة بمجموعة الهيدروكسيل.
- 2- ترقيم السلسلة الرئيسية
- * من الطرف الأقرب لمجموعة الهيدروكسيل.
- * إذا كان الطرفين لهما نفس المسافة من مجموعة الهيدروكسيل إبدأ بالطرف الذي لديه أقرب تفرع
- 3- تسمية التفرعات (الجذور الالكيلية) بأرقامها إن وجدت.
- 4- يشتق اسم الكحول من الألكان الموافق له مع إضافة المقطع "اول" و توضيح موقع مجموعة الهيدروكسيل وذلك بكتابة رقم ذرة الكربون التي ترتبط بها قبل المقطع

(أي سم السلسلة الطويلة على وزن الكان- x- ول)

www.AdrarPhysic.Com

تسمية اندريد الحمض الكربوكسيلي

يسمى اسم الاندريد باسم الحمض الكربوكسيلي الموافق، مع تعويض كلمة "حمض" بكلمة "اندريد"



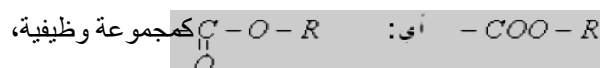
تسمية المركب : اندريد الايتانويك

حمض الايتانويك

V - الاستيرات

تعريف الاستيرات

مركبات عضوية تتميز برائحة معطرة وقابلة للتطاير تحتوي على مجموعة

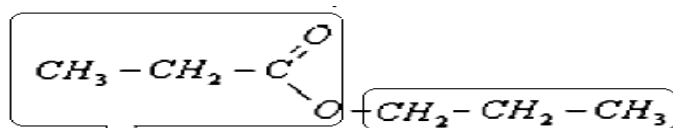


قواعد تسمية الاستيرات

يتم تسمية الاستير بإتباع الخطوات التالية:

1- تسمية الجزء الاول : و يشق من اسم الحمض الكربوكسيلي الموافق مع تعويض اللاحقة "يك" ب "وات"

2- تسمية الجزء الثاني : حيث يوافق اسم المجموعة الالكلية المرتبطة بذرة الاوكسجين



الجزء الاول

الحمض الموافق هو حمض البروبانويك
"تحذف كلمة حمض و نعوض "يك" ب "وات"
بروبانوات

الجزء الثاني

اسم المجموعة الالكلية
المرتبطة بذرة الاوكسجين هي
بروبيل

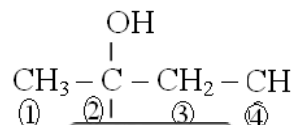
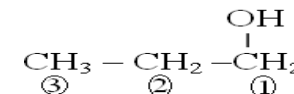
اسم المركب بروبانوات البروبيل

ملحوظة

في حالة وجود تفرع في الجزء الاول نتبع نفس الخطوات السابقة المتبعة لتسمية الاحماض الكربوكسيلية

الجذر الألكيلي	صيغة نصف منشورة للجذر الألكيلي	صيغة الجذر الألكيلي
ميثيل	CH ₃ -	-CH ₃
ايثيل	CH ₂ - CH ₃ -	-C ₂ H ₅
بروبيل	CH ₂ -CH ₂ - CH ₃ -	-C ₃ H ₇

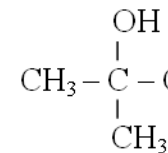
كحول خطي : بروبان-1- اول (او بروبانول)



رقم المجموعة في
السلسلة الرئيسية

اسم الالكان الموافق

اختيار اطوال سلسلة كربونية و
هي تحتوي على اربع كربونات
ترقم السلسلة حيث تبدأ بالطرف
الأقرب للمجموعة المميزة



التسمية : 2- ميثيل-بوتان -2- اول

ملحوظة: إذا كان لدينا أكثر من مجموعة هيدروكسيل توضح موقع مجموعات الهيدروكسيل وتستخدم الكلمات التالية ثنائي، ثلاثي،....، إلخ قبل اللاحقة اول.

III - الاحماض الكربوكسيلية

تعريف الاحماض الكربوكسيلية

مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربوكسيل (COOH) كمجموعة وظيفية

قواعد تسمية الاحماض الكربوكسيلية

يتم تسمية الحمض الكربوكسيلي بإتباع الخطوات التالية:

1- اختيار أطول سلسلة كربونية (السلسلة الرئيسية) التي تحتوي مجموعة الكربوكسيل.

2- ترقيم السلسلة الرئيسية انطلاقا من الكربون الوظيفي (هو الكربون الذي تحتويه

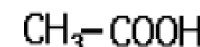
المجموعة (-) (COOH)

3- يشق اسم الحمض الكربوكسيلي من اسم الالكان الموافق للسلسلة الرئيسية مع اضافة المقطع " حمض" قبله و اضافة المقطع "يك" بعده

(أي سم السلسلة الطويلة علم، وزن حمض الكانويك)

يحتوي على ذرتي كربون أي اسم السلسلة الرئيسية يوافق

الالكان إيتان : اسم المركب : حمض الايتانويك



حيث ترقيم بدأ من هذا الآخر

صحيح

تسمية الجذور : مثيل

تسمية السلسلة الرئيسية : بوتان

تسمية المركب : حمض 2- ميثيلبوتانويك

IV - اندريد الحمض الكربوكسيلي

تعريف اندريد الحمض الكربوكسيلي مركبات عضوية من مشتقات الاحماض الكربوكسيلية و

تحتوي على المجموعة كـ $\text{CO}-\text{O}-\text{CO}-$ أي $(-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-)$

□ في حالة وجود تفرع في الجزء الثاني نعطي لذرة الكربون المرتبطة بذرة الاوكسجين الرقم 1

مع اختيار اطول سلسلة كربونية

www.AdrarPhysic.Com