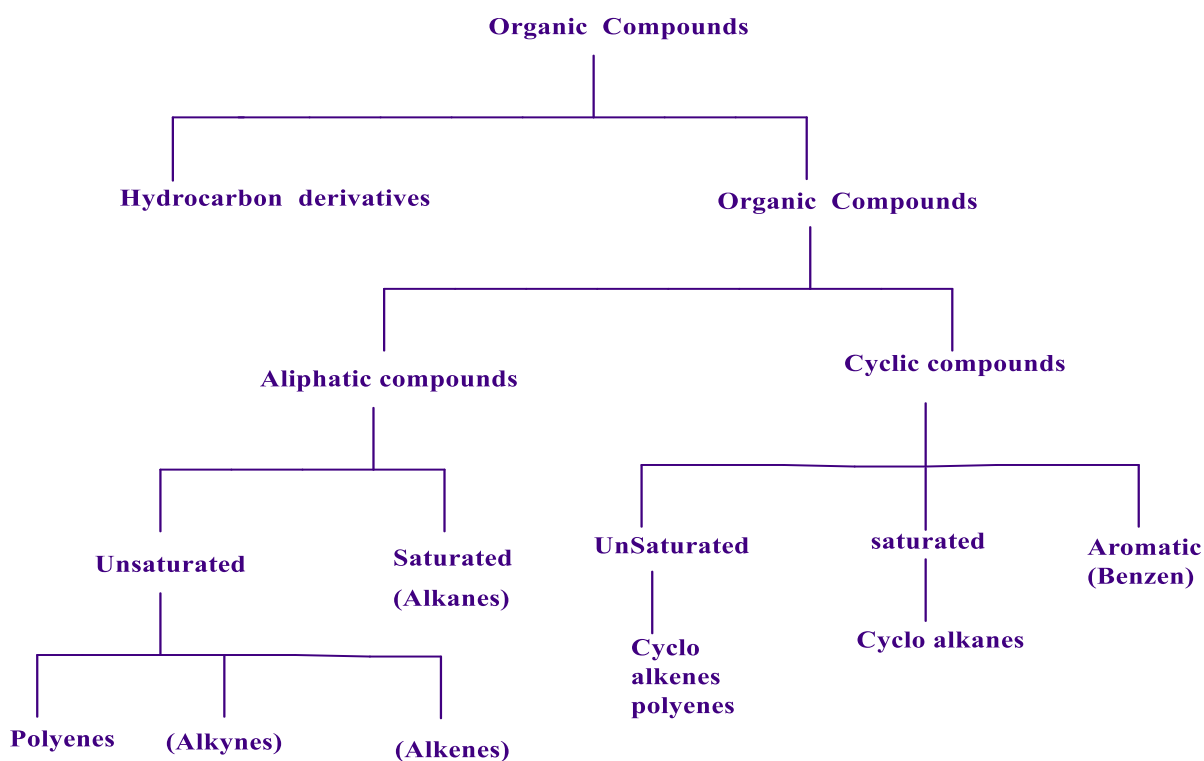


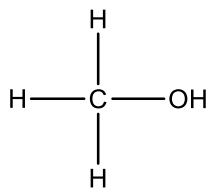
المركبات العضوية :-

تستدعي الدراسة المنظمة للكيمياء العضوية تقسيم العدد الهائل من المركبات العضوية على نحو يجمع في قسم واحد يبين ما تشابه منها في صفات معينة وإن كانت قليلة ثم ينتقل الدارس الى أقسام أصغر فأصغر الى انيص الى ان يضم في قسم واحد أفرادا تشترك كلها في ذرة أو مجموعة من الذرات تضي عليها صفات مشتركة أكثر عددا وعمقا ومثل هذه الذرة أو المجموعة من الذرات تسمى المجموعة الوظيفية (Functional group)

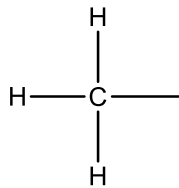
وبصورة عامة تقسم المركبات العضوية على نحو ما هو مبين في الجدول (١-١)



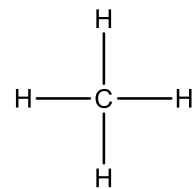
وهذه أمثلة على مشتقات الهيدروكاربونات تلك والمجموعات الوظيفية المميزة لها لناخذ مادة مألوفة هي ميثانول ونكتب صيغتها CH_3OH نرى أنه يمكن اعتبارها مشتقة منصيغة ميثان بأستبدال مجموعة OH بإحدى ذرات الهيدروجين



methanol

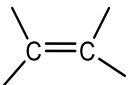
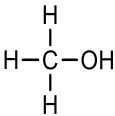


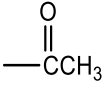


methyl



methane

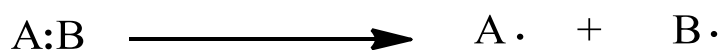
وبيين الجدول (2-1) بعض أكثر المجموعات الوظيفية شهرة كما يرد مثالا فعليا لكل منها

<u>Family</u>	<u>Structure</u>	<u>Name</u>		<u>Functional group</u>
Alkenes	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$	propene		double bond
Alkynes	$\text{CH}\equiv\text{CH}$	actylen	$-\text{C}\equiv\text{C}-$	three bond
Halids	CH_3-Cl	chloromethane	CH_3-X	halids
Alcohols	$\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{OH}$	ethanol		alcohol
Ethers	CH_3OCH_3	dimethylether		ether
Aldehydes	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{C}-\text{H} \end{array}$	acetaldehyde		carbonyl
ketones	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{C}-\text{CH}_3 \end{array}$	propanone		carbonyl

Carboxylic acid	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$	acetic acid	$-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$	Carboxyl
Amines	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$	ethylamine	$-\text{N} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array}$	amine
Ester	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OCH}_3$	methyl acetate		ester
Amide	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$	acetamide		amide
	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{Cl}$	acetic chloride		acid chloride
	$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$	acetic anhydride		acid anhydride

-: Reactive Intermediates الكيانات الوسيطة النشيطة

1 الأنتشار المتعادل (المتجانس) Homolytic Cleavage -: وهو الأنتشار الذي تنال فيه كل ذرة إلكترون واحد من الكتروني الرابطة وتصبح جذرا حرا (Free radical)



2- الأنتشار غير المتعادل Hetrolytic Cleavage -: وهو الأنتشار الذي تستأثر فيه إحدى الذرتين بالإلكترون الرابطة وتتحول إلى أيون سالب (أنيون Anion) أما الأخرى فتتحول إلى أيون موجب (كاتيون Cation)



Reference

- 1- Organic Chemistry... Robert Thornton Morrison, Robert Neilson Boyd
- 2- Organic Chemistry fifth Edition..... Robert Thornton Morrison, Robert Neilson Boyd.
- 3- Organic Chemistry ... Jonathan Clayden, Nick Greeves and Stuart Warren. Second edition, 2014.
- 4- Organic chemistry ,Rakk of and Rose.

٥- الكيمياء العضوية، د. فهد على، د. جورج يونانثان، د. حازم قاسم، د. محمد جواد و د. صائبة صادق