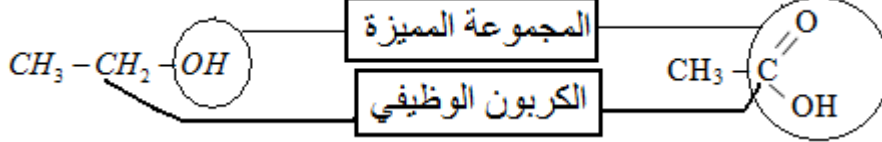


I- المجموعة المميزة و الكربون الوظيفي

- تصنف المركبات العضوية إلى مجموعات ( familles ) لها خصائص كيميائية متشابهة .

- تتميز كل مجموعة مركبات عضوية باحتواء جزيئاتها على نفس المجموعة المميزة  
- تسمى ذرة الكربون التي تحمل المجموعة المميزة بالكربون الوظيفي ( Carbone fonctionnel )



II- مجموعات المركبات العضوية

1- الكحولات : les alcools

تعريف	تحتوي الكحولات على المجموعة المميزة ( OH - ) التي تسمى هيدروكسيل ( Hydroxyle ) مرتبطة بكربون وظيفي . الصيغة العامة للكحولات هي : R- OH حيث R جذر ألكيلي			
تسمية الكحولات	يشترك اسم الكحول من اسم الألكان الموافق له مع إضافة المقطع ( أول : ol ) في نهاية اسم الألكان مسبوق برقم الكربون الوظيفي حيث يتم اختيار اطوال سلسلة كربونية اكثر تفرع تحتوي على الكربون الوظيفي مع ترقيمها من الطرف الاقرب الى الكربون الوظيف			
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_2 - \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$	$\text{CH}_3 - \text{OH}$
	مثنانول	بروبانول	بروبان-2-ول	2،2-ثنائي ميثيل بروبانول
رائز الكشف	بعض التفاعلات اكسدة الكحول			

2- المركبات الهالوجينية : composés halogénés

تعريف	تحتوي المركبات الهالوجينية على المجموعة المميزة ( X - ) التي تسمى هالوجنو ( Halogino ) حيث X ذرة هالوجين ( Br , I , F , Cl ) الصيغة العامة للمركبات الهالوجينية هي : R- X حيث R جذر الكيلي اي $C_nH_{2n+1}X$			
تسمية المركبات الهالوجينية	يشترك اسم المركب الهالوجيني من اسم الألكان الموافق له مسبقا بأصغر رقم ممكن للإشارة إلى موضع الهالوجينو في السلسلة الكربونية واسم عنصر الهالوجين بإضافة المقطع ( و ) .			
	$CH_3 - CH - CH_2 - Br$ $CH_3$	$CH_3 - CH_2 - Br$	$CH_3 - CH - CH_3$ $Cl$	$Cl - CH_2 - Cl$
	1-برومو-2-ميثيل بروبان	برومو ايثان	2-كلورو بروبان	ثنائي كلور ميثان
رائز الكشف	المركبات الهالوجينية تتفاعلها مع نترات الفضة تعطي راسبا أبيض صيغته $AgX$			

4- الأمينات : Les amines

تعريف	تحتوي الأمينات على المجموعة المميزة ( NH <sub>2</sub> - ) التي تسمى أمينو ( amino )			
تسمية الأمينات	يشترك اسم الأمين من اسم الألكان الموافق له بإضافة المقطع ( أمين ) في نهاية اسم الألكان مسبقاً برقم الكربون الوظيفي في السلسلة الكربونية . ( مثل الكحولات )			
	<div>CH<sub>3</sub> - CH - CH<sub>2</sub> - NH<sub>2</sub>   CH<sub>3</sub></div>	<div>NH<sub>2</sub>   CH<sub>3</sub> - CH - CH<sub>3</sub>   CH<sub>3</sub></div>	<div>CH<sub>3</sub> - CH - NH<sub>2</sub>   CH<sub>3</sub></div>	CH <sub>3</sub> - CH <sub>2</sub> - NH <sub>2</sub>
	2-ميثيل بروبان-1-امين	2-ميثيل بروبان-2-امين	بروبان-2-امين	إثيل امين
رائز الكشف	للأمينات طبيعة قاعدية ( pH > 7 ) لذا يمكن إبراز وجودها باستعمال كاشف ملون أو ورق pH .			

5- مجموعة الكربونيل

نسمى المركبات العضوية التي تحتوي على المميزة كربونيل ( C = O ) المركبات الكربونيلية . نميز في هذه المركبات الألدهيدات و السيتونات و ....

1-5- المركبات الكربونيلية : الألدهيدات

تعريف	الألدهيد مركب كربونيلي يرتبط كربونه الوظيفي بذرة هيدروجين . صيغته العامة ( حيث R جذر ألكيلي ) اي $R - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - H$			
تسمية الألدهيدات	يشترك اسم الألدهيد من اسم الألكان الموافق له مع إضافة المقطع ( ال : al ) عند نهاية الاسم . واعتبار ذرة الكربون الوظيفي أول ذرة عند ترقيم الهيكل الكربوني للألدهيد .			
	$CH_3 - CH_2 - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - H$	$H - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - H$	$CH_3 - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - H$	$CH_3 - CH_2 - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - H$
	2-مethyl-3-ethyl pentanal	ميثانال	2-methyl propanal	بروبانال
	يعطى الألدهيد مع 2,4 DNPH ( راسب أصفر برتقالي ) و مع رائز محلول فehlin ( راسب أحمر أجوري ) و مع رائز			
رائز الكشف				

## 5-2 المركبات الكربونيلية : السيتونات

تعريف	السيتون مركب كربونيلي يرتبط كربونه الوظيفي بدرتي كربون . صيغته العامة: ( حيث R و R' جدران ألكيلان )			
تسمية الألدهيدات	يشتق اسم السيتون من اسم الألكان الموافق له مع إضافة المقطع (أون : one ) عند نهاية إسم الألكان مسبوق برقم الكربون الوظيفي .			
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{C} = \text{O} \\   \quad   \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{CH}_3 \\    \quad   \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$
	3-اثيريل بنتان-2-اون	بروبانون	2-مثيريل بوتان-2-اون	بوتان-2-اون
رائز الكشف	يعطي السيتون راسبا أصفر مع 2,4 DNPH و لا يعطي اي شيء مع محلول فهيلين ولا مع كاشف شيف ولا مع كاشف طولنس			

## 6- الأحماض الكربوكسيلية: Les acides carboxyliques

تعريف	الأحماض الكربوكسيلية مركبات عضوية تحتوي على المجموعة المميزة ( -- COOH ) التي تسمى كربوكسيل: Carboxyle الصيغة العامة للأحماض الكربوكسيلية هي : R – COOH أو RCO <sub>2</sub> H ( حيث R جذر ألكيلي أو ذرة هيدروجين ) $\text{R}-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH}$			
تسمية الأحماض الكربوكسيلية	يشتق اسم الحمض الكربوكسيلي من اسم الألكان الموافق له مع إضافة المقطع ( أويك : oique ) عند نهاية إسم الألكان مسبق بكلمة حمض واعتبار ذرة الكربون الوظيفي أول ذرة عند ترقيم الهيكل الكربوني للحمض الكربوكسيلي .			
	$\text{CH}_3-\overset{\overset{\text{CH}_3}{ }}{\text{CH}}-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\overset{\text{CH}_3}{ }}{\underset{\underset{\text{CH}_3-\text{CH}_2}{ }}{\text{C}}}-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH}$	$\text{H}-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH}$
	حمض 2-مethyl بروبانويك	حمض 2-إيثيل-2-مethyl بوتانويك	حمض بروبانويك	حمض ميثانويك
رائز الكشف	تحدد حمضية المركب العضوي بواسطة كاشف ملون ( BBT ) أو ورق pH .			

تحدد حمضية المركب العضوي بواسطة كاشف ملون ( BBT ) أو ورق pH .

انتهى