

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المجموعات المميزة في الكيمياء العضوية

Groupes caractéristiques en chimie organique

1- المجموعة المميزة و الكربون الوظيفي

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

| | | |
|--|--|--|
| | | <ul style="list-style-type: none"> - تتميز كل مجموعة مركبات عضوية باحتواء جزيئاتها على نفس المجموعة المميزة - تسمى ذرة الكربون التي تحمل المجموعة المميزة بالكربون الوظيفي (Carbone fonctionnel) |
|--|--|--|

2- مجموعات المركبات العضوية

1- الكحولات: les alcohols

| | |
|---|---------------------------|
| تحتوي الكحولات على المجموعة المميزة (OH) التي تسمى هيدروكسيل (Hydroxyle) مرتبطة بкарbon وظيفي . الصيغة العامة للكحولات هي : R-OH حيث R جدر ألكيلي | تعريف |
| يشتق اسم الكحول من اسم الألkan المواافق له مع إضافة المقطع (ol) في نهاية اسم الألkan مسبوق برفم الكربون الوظيفي حيث يتم اختيار اطوال سلسلة كربونية اكتر تقرع تحتوي على الكربون الوظيفي مع ترقيمها من الطرف الاقرب الى الكربون الوظيفي | تسمية الكحولات |
| | 2,2-ثنائي مethyl بروپانول |
| | بروبانول |
| | مثانول |
| بعض التفاعلات اكسدة الكحول | |

2- المركبات الهالوجينية: composés halogénés

| | |
|---|----------------------------|
| 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 جدر ألكيلي اي $C_nH_{2n+1}X$ | تعريف |
| يشتق اسم المركب الهالوجيني من اسم الألkan المواافق له مسبوقا بأصغر رقم ممكن للإشارة إلى موضع الهالوجين في السلسلة الكربونية واسم عنصر الهالوجين بإضافة المقطع (o). | تسمية المركبات الهالوجينية |
| | 1-برومو-2-مثيل بروپان |
| | 2-كلورو بروپان |

المركيبات الهالوجينية بتفاعلها مع نترات الفضة تعطي راسبا أبيض صيغته AgX

3- الأمينات : Les amines

| | |
|--|----------------------|
| تحتوي الأمينات على المجموعة المميزة (NH ₂) التي تسمى أمينو (amino) | تعريف |
| يشتق اسم الأمين من اسم الألkan المواافق له بإضافة المقطع (Amin) في نهاية اسم الألkan مسبوقا برفم الكربون الوظيفي في السلسلة الكربونية . (مثل الكحولات) | تسمية الأمينات |
| | 2-مثيل بروپان-1-أمين |
| | بروبان-2-أمين |
| للامينات طبيعة قاعدية ($pH > 7$) لذا يمكن إبراز وجودها باستعمال كاشف ملون أو ورق pH . | رائز الكشف |

5- مجموعة الكربونيل

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

5-1- المركبات الكربونيلية : الألدهيدات

| | |
|--|------------------|
| الألدهيد مركب كربونيلي يرتبط كربونه الوظيفي بذرة هيدروجين . صيغته العامة (R-C(=O)-H) حيث R جدر ألكيلي (اي $C_nH_{2n+1}O$) | تعريف |
| يشتق اسم الألدهيد من اسم الألkan المواافق له مع إضافة المقطع (al) عند نهاية الإسم . واعتبار ذرة الكربون الوظيفي أول ذرة عند ترقيم الهيكل الكربوني للألدهيد . | تسمية الألدهيدات |
| | بروبانال |
| | 2-مثيل بروپانال |

يعطي الألدهيد مع 2,4 DNPH (راسب أصفر برتقالي) و مع رائز محلول فهلين (راسب أحمر أحوجري) و مع رائز

| | | | | | |
|--|--|--|--|--|-------------------------|
| $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{R}' \end{array}$ | <p>السيتون مركب كربونيلي يرتبط كربونه الوظيفي بدرتي كربون . صيغته العامة: (حيث R و R' جدران أكيليان)</p> | <p>تعريف</p> | | | |
| $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{C} = \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$ | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$ | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 - \text{CH}_3 \end{array}$ | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$ | <p>يُشتق اسم السيتون من اسم الألكان المُوافق له مع إضافة المقطع (اون : one) عند نهاية إسم الألكان مسبوق برقم الكربون الوظيفي .</p> | <p>تسمية الألدهيدات</p> |
| <p>3-أثيل بنتان-2-اون</p> | <p>بروبانون</p> | <p>2-مُثيل بُوتان-2-اون</p> | <p>بُوتان-2-اون</p> | | |
| | | | | <p>يعطى السيتون راسباً أصفر مع 2,4 DNPH و لا يعطى اي شيء مع محلول فهلين ولا مع كاشف شيف ولا مع كاشف طولنس</p> | <p>رائز الكشف</p> |

6- الأحماض الكربوكسيلية: Les acides carboxyliques

| | | | | | |
|--|--|--|---|--|---------------------|
| $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{OH} \end{array}$ | <p>الأحماض الكربوكسيلية مركبات عضوية تحتوي على المجموعة المميزة (-- COOH) التي تسمى كربوكسيل: Carboxyle</p> | <p>تعريف</p> | | | |
| | <p>الصيغة العامة للأحماض الكربوكسيلية هي : RCO_2H أو $\text{R}-\text{COOH}$ (حيث R جدر أكيليان)</p> | | | | |
| | | | | | |
| | <p>يُشتق اسم الحمض الكربوكسيلي من اسم الألكان المُوافق له مع إضافة المقطع (اويك : oique) عند نهاية إسم الألkan مسبوق بكلمة حمض واعتبار ذرة الكربون الوظيفي أول ذرة عند ترقيم الهيكل الكربوني للحمض الكربوكسيلي .</p> | | | | |
| $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{O} \\ \quad \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C}-\text{OH} \end{array}$ | $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{O} \\ \quad \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{C}-\text{OH} \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 \end{array}$ | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C}-\text{OH} \end{array}$ | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} - \text{C}-\text{OH} \end{array}$ | <p>حمض بروبانويك</p> | <p>حمض ميثانويك</p> |
| | <p>حمض 2-أثيل-2-مُثيل بُوتانويك</p> | | | | |
| | | | | <p>تحدد حمضية المركب العضوي بواسطة كاشف ملون (BBT) أو ورق pH .</p> | <p>رائز الكشف</p> |

انتهى