

الجمهورية العربية الليبية الشعبية الاشتراكية العظمى

أسس الكيمياء العضوية

Foundations of Organic Chemistry

وليد محمد السعيطي

وائل غالب محمد

مراجعة علمية

أ. د. محمد نزار إبراهيم

أ. غيث الدرسي

مراجعة عامة / مكتب التخطيط والتوجيه التربوي - بنغازي

أ. أحمد الشريف علي الدرسي

الطبعة الأولى - 2008

Cover Designer : *Ahmed Arafa* 0927099651

Interior Designer : *Wail G. ParPrasAky*

ردمك ISBN 978-9959-1-0309-3

ردمك ISBN 978-9959-1-0310-9

الوكالة الليبية للترقيم الدولي الموحد

دار الكتب الوطنية

بنغازي - ليبيا

هاتف : 9096379 - 9090509

بريد مصور : 9097073

البريد الإلكتروني : nat_Lib_Libya@hotmail.Com

إهداء

إلى روح أختي وأبنها الغالي خالد

المحتويات

الفصل الأول / الترابط وخواص الجزيئات

1 نظرية القوة الحيوية
2 النظرية الذرية
3 ميكانيكا الكم
3 الأفلاك الذرية
4 التوزيع الإلكتروني
6 الروابط الكيميائية
9 النظرية التركيبية
10 الصيغ الكيميائية
14 تصنيف المركبات العضوية
16 نظرية VSEPR
16 التهجين
26 الترابط الجزيئي
28 الرنين
30 انشطار الرابطة التساهمية
30 الوسيطات النشطة
31 طاقة الرابطة
33 الشحنة التقديرية
34 العزم القطبي
37 القواعد والقواعد
39 المذيبات في الكيمياء العضوية

الفصل الثاني / الهيدروكربونات

46 (i) الألكانات
47 التشكل البنائي
50 الهيئات
61 التسمية
70 المصادر
72 التحضير
75 الخواص الفيزيائية
78 الخواص الكيميائية
82 الفريونات

88	(ii) الألكينات
88	المتشكلات
91	معامل النقص الهيدروجيني
94	التسمية
96	ثبات الألكينات
97	التحضير
99	الخواص الفيزيائية
101	تفاعلات الألكينات
112	التربيينات

118	(iii) الألكينات
118	التسمية
119	التحضير
121	الخواص الفيزيائية
121	تفاعلات الألكينات

129	(iv) الهيدروكربونات الأروماتية
129	شروط الأروماتية
129	البنزين
131	تسمية مشتقات البنزين
133	أشباه البنزين
134	تحضير البنزين والتولوين والنفثالين في الصناعة
134	تفاعلات البنزين
138	تفاعلات مشتقات البنزين
143	تفاعلات النفثالين
145	تفاعلات مشتقات النفثالين

	الفصل الثالث
150	(i) الكحولات
150	التسمية
151	التصنيف
153	التحضير
158	الخواص الفيزيائية
160	الخواص الكيميائية
173	(ii) الفينولات
173	التصنيف
175	التحضير
177	الخواص الفيزيائية
178	تفاعلات الفينولات
187	(iii) الإيثرات
187	التسمية
187	التصنيف
189	التحضير
192	الخواص الفيزيائية
194	تفاعلات الإيثرات

الفصل الرابع / الألدهيدات والكيوتونات

202	مجموعة الكربونيل
202	التسمية
204	التصنيف
206	تحضير بعض الألدهيدات والكيوتونات الهامة
208	التحضير بشكل عام
210	الخواص الفيزيائية
211	الخواص الكيميائية

الفصل الخامس / الأحماض الكربوكسيلية

227	مجموعة الكربوكسيل
227	التسمية
229	التصنيف
330	تحضير بعض الأحماض الكربوكسيلية الهامة
331	التحضير بشكل عام
333	الخواص الفيزيائية
334	الخواص الكيميائية

الفصل السادس / مشتقات الأحماض الكربوكسيلية

246	التسمية
248	الإسترات الحلقية
249	الأميدات الحلقية
250	تحضير بعض المشتقات الهامة
255	الخواص الفيزيائية
256	الخواص الكيميائية
256	أولاً : تفاعلات كلوريدات الأحماض
259	ثانياً : تفاعلات أنهيدريدات الأحماض
261	ثالثاً : تفاعلات الإسترات
267	رابعاً : تفاعلات الأميدات

الفصل السابع / الأمينات ومشتقاتها

274	التسمية
274	التصنيف
277	أملاح الأمونيوم الرباعية
278	التحضير
284	الخواص الفيزيائية
285	الخواص الكيميائية
294	بعض تفاعلات الأنيلين
296	بعض تفاعلات البريدين

مقدمة

إنطلاقاً من الحرص على توفير كتب دراسية للكيمياء العضوية تيسر لكل من يقرؤه من طلابنا الفهم والاستيعاب لطبيعة وخواص المواد العضوية أخذين في الاعتبار ما لمسناه من نقاط تمثل عائق لدى طلابنا من خلال تجربتنا في مجال التدريس وتكون عون لهم في دراستهم ، وقد سعينا جاهدين على توفير المواضيع الأساسية التي تجعل الكتاب قاعدة لدراسة المقررات المتقدمة في الكيمياء العضوية حيث اعتمدنا على العديد من المصادر المتنوعة والرائدة في هذا المجال و التي أوردناها في آخر الكتاب لتجعل مواضيع كتابنا هذا أكثر شمولية وموضعية في تغطية فصوله .

ولقد استهلينا كتابنا هذا بفصل منوع في الكيمياء العضوية حيث يهتم بدراسة أنواع الروابط الكيميائية وكيفية تكوينها وأهم ما يترتب عليها من خواص كيميائية وفيزيائية على الجزيئات ، وكذلك يناقش التهجين ونظرية تناظر الأزواج الإلكترونية وتأثيرها على شكل الجزيئات ، و يناقش بعض الظواهر الفيزيائية الهامة مثل العزم القطبي والترابط الجزيئي التي تؤثر على الجزيئات العضوية .

وابتداءً من الفصل الثاني تم استعراض المركبات العضوية حسب المجاميع الوظيفية حيث تم التعرف على كل صنف والتطرق إلى مصادرها وطرق تحضيرها ثم الخواص الفيزيائية والكيميائية ، وزودنا كل فصل بالعديد من الأمثلة والأسئلة المحلولة لتساعد على فهم وترسيخ المعلومات ، وأنهينا كل فصل بأسئلة تمكن الطلاب من اختبار فهمهم لمحتويات الفصل .

كما اتبعنا في كتابنا هذا أسلوب ربط المواضيع ذات العلاقة ببعضها البعض من خلال الإشارة لرقم الصفحات المكتملة والمرتبطة بأي عنصر من عناصر الكتاب .

و لا يفوتنا أن نؤكد على أن هدفنا من وراء محتويات كتابنا هذا هو مساعدة طلابنا في الجماهيرية العظمى والوطن العربي على الاستيعاب والفهم والحصول على القاعدة الأساسية للكيمياء العضوية .

وفي ختام مقدمتنا نشمن عالياً الجهود المبذولة والتوجيهات والإرشادات والمراجعة العلمية لمحتويات الكتاب من قبل كل من الأستاذ / غيث الدرسي والدكتور / محمد نزار إبراهيم من قسم الكيمياء بجامعة قاريونس ونتوجه لهما بالشكر والتقدير والاعتزاز والعرفان لكل ما قدموه لنا من تشجيع لإظهار كتابنا لحيز الوجود.

كما نتوجه بالتقدير للأستاذ / وليد بكري والأستاذ / شريف كامل والمهندس / محمد عبد الحميد الشريف لما قدموه لنا من عون وآراء وتنسيق ساهمت في إظهار كتابنا هذا بالصورة التي بين أيديكم .

المؤلفون

الترابط وخواص الجزيئات

Bonding and Molecular Properties

منذ بلايين السنين والشمس تحمل للأرض يومياً كميات كبيرة من الطاقة التي تستعملها النباتات الخضراء في تحويل غاز ثاني أكسيد الكربون إلى مواد بنائية وإلى سليلوز في عملية تعرف بعملية البناء الضوئي photosynthesis والتي ينتج عنها غاز الأوكسجين وتجمع عدد لا حصر له من ذرات الكربون في النباتات حيث يتغذى عليها الحيوان فيصبح الكربون المصدر الحيوي لوجودها ، كذلك تستعمل الأوكسجين في عملية التنفس لذا أطلق على الكربون اسم " عنصر الحضارة " لأنه العنصر الأساسي للحياة على الأرض .

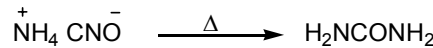
بناءً على ما تقدم أصبح للكربون مكانة خاصة في علم الكيمياء حيث تهتم الكيمياء العضوية بدراسة المركبات التي تحتوي على عنصر الكربون ، وتهتم الكيمياء الحيوية بدراسة المواد الكيميائية والعمليات الحيوية (عمليات الحياة) على الأرض والمعتمدة على عنصر الكربون .

تعتبر الكيمياء العضوية مادة الحياة على الأرض فهي المكون الأساسي للبروتينات والدهون والفيتامينات والكاربوهيدرات والهرمونات والسليلوز والمضادات الحيوية والأنزيمات والفحم الحجري والنفط ومشتقاته ولقد ميز الكيميائي السويدي بيرج مان Torbern Bergman سنة 1770م بين المواد غير العضوية التي على هيئة صخور أو تربة وبين المركبات العضوية التي تكونت خلال نشأة الأرض والحيوانات ولقد تم التعرف على المركبات العضوية أول مرة في الخلية الحية سنة 1808م عن طريق الكيميائي السويدي برزيليوس J.J.Berzelius ، وسميت بالعضوية نسبة للمصدر القديم للمركبات العضوية وهو أنسجة الكائنات الحية Organisms

عرفت الكيمياء العضوية حديثاً على أنها كيمياء مركبات الكربون وأن أهم ما تقدمه هو تحديد التركيب البنائي وكيفية اصطناع المركبات العضوية ودراسة ميكانيكية التفاعل .

نظرية القوة الحيوية Vital force theory : ظهرت هذه النظرية بناءً على الاعتقاد السائد قديماً بأن المصدر الوحيد للمركبات العضوية هو الكائن الحي ولا يمكن تصنيعها في المعمل وتنص على **إن هناك قوة حيوية داخل أنسجة الكائنات الحية تعمل على تخليق المركبات العضوية داخلها .**

لقد تم هدم هذه النظرية والتخلي عنها عندما تمكن العالم الألماني فوهرل Friedrich Wohler سنة 1828م من تحضير مادة اليوريا Urea (ص²⁵⁴-) - وهي إحدى مكونات البول - بتسخين مادة غير عضوية هي سيانات الأمونيوم Ammonium Cyanate



بعد تحضير اليوريا تمكن العلماء من تحضير العديد من المركبات العضوية في المعمل حيث تمكن العالم هيرمان كولبي Herman Kolbe من تحضير حمض الخليك وكذلك استطاع العالم مارسيلين بيرثيلو Marcelin Berthelot تحضير غازي الميثان والأسيلين ثم أدرك الكيميائيون بعد ذلك إمكانية تحضير المواد العضوية في المعمل وبالتالي فقدت نظرية القوة الحيوية أهميتها .

مقارنة المركبات العضوية بالمركبات غير العضوية : يوضح الجدول التالي أهم الصفات التي ميزت المركبات العضوية عن المركبات غير العضوية

المركبات غير العضوية	المركبات العضوية
- مرتفعة لمعظمها .	- منخفضة لمعظمها .
- غير قابلة للاشتعال .	- قابلة للاشتعال .
- القليل منها له رائحة .	- لمعظمها رائحة مميزة .
- قابلة للتأين (روابط أيونية) .	- لا تتأين (روابط تساهمية) .
- سريعة .	- بطيئة .
- عادة يتكون ناتج واحد .	- ينتج خليط من النواتج غالبا .
- غير قابلة للبلمرية .	- لها المقدرة على البلمرية .
- لا توجد فيها هذه الخاصية .	- تتميز بخاصية التشكل .
- جيدة التوصيل للكهرباء .	- ضعيفة أو لا توصل .

النظرية الذرية Atomic theory : كان مفهوم الذرة قبل سنة 1800م أمر يعتمد على التخمين حتى سنة 1808م عندما قام العالم جون دالتون John Dalton بوضع تفسير مختلف عن القوانين الكيميائية المعروفة سميت بالنظرية الذرية يتلخص في ما يلي :-

1. يسمى أصغر جزء في العنصر المفرد بالذرة Atom وهي تحمل بعض خواص العنصر الكيميائية ويعرف العنصر Element على أنه الوحدة البنائية الأساسية لجميع المواد الحية وغير الحية .
2. اختلاف ذرات العناصر يؤدي إلى اختلاف خواصها .
3. عند اتحاد الذرات لتكوين الجزيئات فإنها تتحد بنسب وزنيه بسيطة مثل 1:1 , 2:1 , 3:1 , 3:2
4. في التفاعلات الكيميائية التي تتجمع فيها الذرات لتكوين المركبات أو التي تتفكك فيها المركبات لا يحدث أي تغيير في طبيعة الذرات .

التركيب الذري Atomic structure : تحتوي الذرة على عدة دقائق أولية Particles تبلغ 30 تقريبا من الدقائق التي تم اكتشافها أو افتراض وجودها ومن أهم هذه الدقائق البروتونات Protons والنيوترونات Neutrons والإلكترونات Electrons

النواة Nucleus : تقع في مركز الذرة وتحتوي على البروتونات p (موجبة الشحنة) والنيوترونات n (متعادلة الشحنة) وتمثل النواة كل كتلة الذرة تقريبا في حين تمثل جزء بسيط من حجم الذرة ويدور حول

النواة الإلكترونية e (سالبة الشحنة) في مستويات ثابتة بسبب تساوي قوة الطرد المركزي مع قوة التجاذب بين النواة والإلكترونات .

العدد الذري (Z) Atomic number : هو عدد البروتونات في النواة ويساوي عدد الإلكترونات التي تدور حولها ويكتب أسفل رمز العنصر $Z = p = e$

الوزن الذري (A) Atomic weight : هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة ويساوي تقريبا رقم الكتلة Mass number الذي يكتب أعلى رمز العنصر $A = p + n$

1-1 ما هو عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في الذرات التالية : $^{16}_8\text{O}$ $^{12}_6\text{C}$ $^{19}_9\text{F}$ ؟

ذرة الأكسجين : العدد الذري = عدد الإلكترونات = عدد البروتونات = 8

عدد النيوترونات = الوزن الذري - عدد البروتونات = $16 - 8 = 8$ بروتون .

ذرة الكربون : عدد النيوترونات = $12 - 6 = 6$ نيوترون .

ذرة الفلور : عدد النيوترونات = $19 - 9 = 10$ نيوترون .

ميكانيكا الكم Quantum mechanics : ظهرت هذه النظرية سنة 1926م في مجال الذرات والجزيئات حيث عرفت باسم " الميكانيكا الموجية Wave mechanics " للعالم شرودنجر Schrodinger وعرفت أيضا باسم " ميكانيكا الكم للعالم هينزبرج W. Heisenberg " وهي عبارة عن علم رياضي بصورة رئيسية إلا أن كثير من نتائجها أساسية لفهم الروابط في الجزيئات وخصوصا الارتباط التساهمي بين الذرات . تصف ميكانيكا الكم حركة الإلكترون باستخدام تعابير تدل على طبيعة الموجة اعتمادا على ما قدمه العالم ديبروجلي Louis De Broglie سنة 1923م بأن للإلكترون طبيعة الدقائق والأمواج حيث وضع تعبيراً رياضياً للطاقة الكلية لذرة الهيدروجين فأستنتج معادلة موجية أدى حلها إلى عدة حلول سميت دوال موجية وتمثل كل قيمة للدالة الموجية حالة مختلفة للإلكترون وهي عبارة عن مستوى فرعي يمكن أن يحتله إلكترون أو إلكترونين ولقد أمكن من المعادلة الموجية حساب الطاقة الخاصة لكل حالة إلكترونية ومعرفة احتمال وجود إلكترون في نطاق معين من مستوى فرعي .

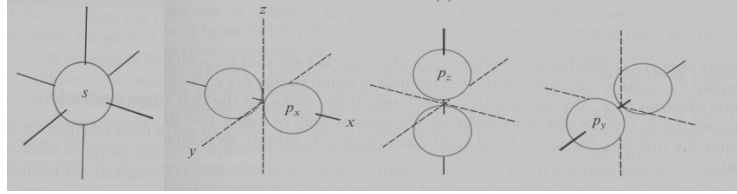
الأفلاك الذرية Atomic orbital's : إن مربع الدالة الموجية يمكن أن يعطي معنى فيزيائي دقيق يعبر عن احتمال وجود الإلكترون في موقع معين من الفراغ بحيث كلما كانت قيمة مربع الدالة الموجية كبيراً في وحدة الحجم من الفراغ كان احتمال وجود الإلكترون في ذلك الحجم كبيراً وتكون الكثافة الإلكترونية عالية ولقد ساهمت الأفلاك الذرية في توضيح كيفية اتحاد الذرات لتكوين الجزيئات .

أشكال الأفلاك Orbital's shapes : الفلك الذري هو منطقة من الفراغ حول النواة التي يكون فيها احتمال وجود الإلكترون أكبر ما يمكن وتسمى بالسحابة الإلكترونية Electron cloud

تقسم الأغلفة الرئيسية إلى أفلاك فرعية تساوي رقم الغلاف الرئيسي ويعبر عنها بالرموز (f , d , p , s) وتدل هذه الأفلاك الفرعية لأغلفة الطاقة على أشكال المسارات التي تتبعها الإلكترونات أثناء دورانها حول النواة .

طاقة الإلكترونات Energy of electrons : للإلكترونات طاقة معينة يمكن الدلالة عليها بما يلي :-

1. مستوى الطاقة الرئيسي [رقم الكم] وهو مستوى يتعلق بحجم المنطقة التي يشغلها الإلكترون .
2. مستوى الطاقة الفرعي يتعلق بشكل الفلك .
3. إن كل فلك له عدد من الأفلاك الفرعية sub orbital متساوية في الطاقة تقريبا وتختلف في أوضاعها في الفراغ ماعدا الفلك s الكروي الشكل .
4. للإلكترونات حركة مغزلية نتيجة لدورانها حول نفسها والشكل التالي يوضح أشكال الفلكين p , s حيث تكون أفلاك s كروية الشكل وأفلاك p على شكل كرتان توشكان على التلامس .

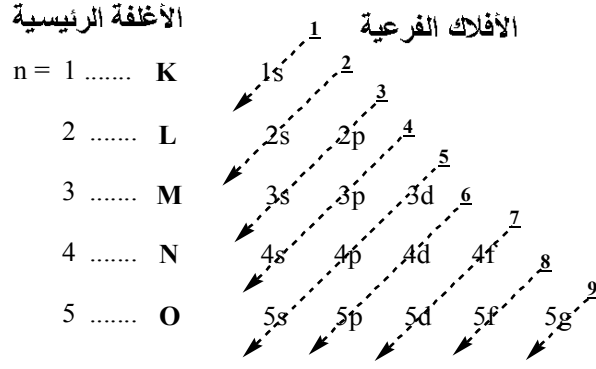


نوع الفلك الفرعي	s	p	d	f
أقصى عدد للإلكترونات يحتويه	2	6	10	14
عدد الأفلاك الفرعية	1	3	5	7

5. في الفلك p لا توجد فرصة لوجود الإلكترون في منطقة النواة وتسمى هنا النواة " بمنطقة فراغ "
6. كلما أبتعد الإلكترون عن النواة كلما ازدادت طاقته .
7. لا يتسع الفلك s وكل فلك فرعي لأكثر من إلكترونين .

التوزيع الإلكتروني Electron configuration : إن التوزيع الإلكتروني للعناصر يعطينا انطباع على طبيعة العنصر وتكافؤه ونوع الروابط التي يمكن أن يكونها ويتم توزيع الإلكترونات حول النواة في الأفلاك الفرعية وفقا للمبادئ التالية :-

مبدأ أوف باو Aufbau principle : يعرف بمبدأ البناء التصاعدي Building up حيث يتم توزيع الإلكترونات في الأفلاك على حسب التسلسل في الطاقة أي الأقل فالأعلى وهكذا ويتم ذلك بتتبع الأسهم في الشكل التالي :-



مبدأ باولي للاستثناء Pauli exclusion principle : إن كل فلك يحتوي على إلكترونين يدوران حول النواة ويدوران حول نفسيهما في اتجاهين متضادين وذلك للتغلب على قوة التنافر بينهما ويمثل كل واحد منهم بسهم عكس الآخر |

قاعدة هوند Hund's rule : يشترط التوزيع الفردي للإلكترونات في الأفلاك الفرعية أولاً ثم التوزيع المزدوج و تنص على إن التوزيع الإلكتروني الأكثر استقراراً في الأفلاك الفرعية هو ذلك التوزيع الذي تكون فيه الإلكترونات متواجدة بشكل مفرد أكبر ما يمكن .

2-1 ما هو التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية في الأغلفة الرئيسية والفرعية موضحة الإلكترونات في غلاف التكافؤ ؟ ${}_6\text{C}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$, ${}_9\text{F}$

ذرة العنصر	التوزيع الإلكتروني في الأغلفة الفرعية	غلاف التكافؤ	أفلاك التكافؤ
${}_6\text{C}$	$1s^2 2s^2 2p^2$	$2s^2 2p^2$	$\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow$
${}_7\text{N}$	$1s^2 2s^2 2p^3$	$2s^2 2p^3$	$\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow$
${}_8\text{O}$	$1s^2 2s^2 2p^4$	$2s^2 2p^4$	$\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow$
${}_9\text{F}$	$1s^2 2s^2 2p^5$	$2s^2 2p^5$	$\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow$

ملاحظة

- عند التوزيع الإلكتروني يتم توزيع العدد الذري وليس الوزن الذري .
- إلكترونات التكافؤ *valence electrons* هي الإلكترونات الموجودة في الغلاف الأخير *Outer-Shell* (غلاف التكافؤ *the valence shell*) حيث تساهم بها الذرات مع بعضها أو تنتقل من ذرة لأخرى لتكوين الجزيئات .

الروابط الكيميائية Chemical bonds : هي القوة التي تربط الذرات لتكوين جزيئات أقل طاقة وأكثر استقرارا .

الرابطية الأيونية Ionic bond : ينتج الترابط الأيوني بسبب الانتقال الكامل للإلكترون أو أكثر بين ذرتين مختلفتين في الكهروسالبية بمقدار 2 فما فوق حيث يكون لإحدى الذرتين جذب قوي للإلكترونات والأخرى جذب ضعيف للإلكترونات .

الكهروسالبية Electronegativity : هي قدرة النواة على جذب إلكترونات التكافؤ - إلكترونات الرابطة - نحوها حيث تزداد في الدورة الواحدة من اليسار إلى اليمين نتيجة لزيادة عدد الإلكترونات وثبات غلاف التكافؤ وتتناقص في المجموعة الواحدة من أعلى إلى أسفل بسبب كبر حجم الذرة .
تميل الفلزات - تحتوي على أقل من 4 إلكترونات في غلاف التكافؤ - إلى فقد إلكترونات التكافؤ بسبب كهروسالبيتها المنخفضة بينما تميل اللافلزات - تحتوي على أكثر من 4 إلكترونات في غلاف التكافؤ - لاكتساب الإلكترونات بسبب كهروسالبيتها العالية وبالتالي تنشأ الرابطة الأيونية بين فلز ولا فلز ليصل كل منهما للتركيب الإلكتروني لأقرب غاز الخامل (نبيل) ns^2np^6 وهو ما يعرف بقاعدة الثمانية .

تعرف **الرابطية الأيونية** على أنها عبارة عن تجاذب إلكتروستاتيكي Electrostatic attraction بين أيون موجب الشحنة وأيون سالب الشحنة .

الجدول التالي يوضح قيم الكهروسالبية لبعض العناصر الشائعة في الكيمياء العضوية

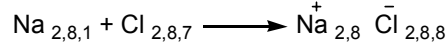
H						
2.1						
Li	Be	B	C	N	O	F
1.0	1.6	2.0	2.5	3.0	3.5	4.0
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl
0.9	1.2	1.5	1.8	2.1	2.5	3.0
K	Ca					Br
0.8	1.0					2.8
						I
						2.5

3-1-1 وضح كيفية تكوين الرابطة وصيغة الجزيء الناتج من اتحاد ذرات العناصر التالية ؟

1 - الصوديوم مع الكلور

نحدد نوع العنصر وتكافؤه من خلال التوزيع الإلكتروني

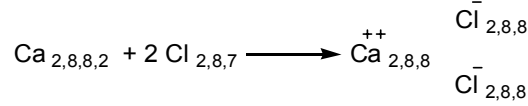
$_{11}\text{Na} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ فلز / أحادي التكافؤ / يفقد إلكترون واحد ويصبح أيون موجب Cation
 $_{17}\text{Cl} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ لا فلز / أحادي التكافؤ / يكتسب إلكترون ويصبح أيون سالب Anion
 الفارق في الكهروسالبية = $3.0 - 0.9 = 2.1$ الرابطة أيونية .



صيغة الجزيء هي NaCl

2 - الكالسيوم مع الكلور

$_{20}\text{Ca} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ فلز / ثنائي التكافؤ / يفقد إلكترونين ويصبح أيون موجب .
 فارق الكهروسالبية = $3.0 - 1.0 = 2.0$ الرابطة أيونية .



صيغة الجزيء هي CaCl₂

ملاحظة

- تكافؤ العنصر هو عبارة عن عدد الإلكترونات التي يفقدها أو يكتسبها العنصر ليصل إلى قاعدة الثمانية (Octet rule) ($ns^2 np^6$)
- عند إيجاد صيغة الجزيء في المركبات الأيونية نعكس تكافؤ العناصر فعلى سبيل المثال الكالسيوم ثنائي التكافؤ والكلور أحادي التكافؤ يكتب رقم 2 بجوار رمز الكلور ورقم 1 عند رمز الكالسيوم (رقم 1 لا يكتب) .

الرابطة التساهمية Covalent bond : هي رابطة تنشأ عن طريق مشاركة الذرات بالإلكترونات التكافؤ للوصول إلى قاعدة الثمانية وتصنف على حسب ما يلي :-

أ - تصنيف يعتمد على رتبة الرابطة وينقسم إلى ثلاثة أنواع هي :

1. الرابطة الأحادية Single bond : فيها تساهم الذرات المشاركة في تكوينها بالإلكترون واحد من كل ذرة مما ينتج عنه زوج مشترك من الإلكترونات لكل ذرة وتسمى رابطة سيجما σ ويرمز لها بالرمز σ
2. الرابطة الزوجية Double bond : تساهم كل ذرة مشتركة في تكوينها بالإلكترونين مما ينتج عنه زوجين من الإلكترونات وتتكون من رابطة σ ورابطة تسمى بأي Pi π ويرمز لها بالرمز π
3. الرابطة الثلاثية Triple bond : تساهم كل ذرة بثلاثة إلكترونات فينتج ثلاثة أزواج من الإلكترونات وتتكون من رابطة σ ورابطتين π

ب - تصنيف يعتمد على قطبية الرابطة وينقسم إلى نوعين هما :

1. رابطة تساهمية نقية Pure covalent bond : هي الرابطة التي تنشأ بين ذرتين متشابهتين أو متقاربتين جدا في قيم الكهروسالبية فتكون السحابة الإلكترونية موزعة بالتساوي بين الذرتين .
2. رابطة تساهمية قطبية Polar covalent bond : هي الرابطة التي تنشأ بين ذرتين مختلفتين في قيم الكهروسالبية بمقدار أقل من 2 حيث تستقطب الذرة الأعلى كهروسالبية إلكترونات الرابطة نحوها فتحمل شحنة سالبة جزئيا δ^- partial negative والذرة الأقل كهروسالبية تحمل شحنة موجبة جزئيا δ^+ partial positive

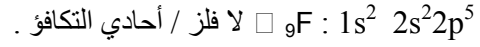
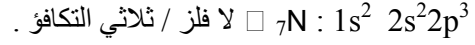
ملاحظة

- في الرابطة التساهمية يصبح زوج الإلكترونات المشترك جزء من الغلاف الخارجي للذرتين .
- الرابطة التساهمية هي السائدة في المركبات العضوية نظرا لتقارب كهروسالبية الكربون مع الهيدروجين والهالوجينات والأكسجين والنيروجين .
- الصفة الأيونية Ionic character : تزداد الصفة الأيونية كلما ازدادت قطبية الرابطة وبناء عليه تكون الرابطة الأيونية أكثر قطبية من الرابطة التساهمية القطبية والأخيرة أكثر قطبية من الرابطة التساهمية النقية .

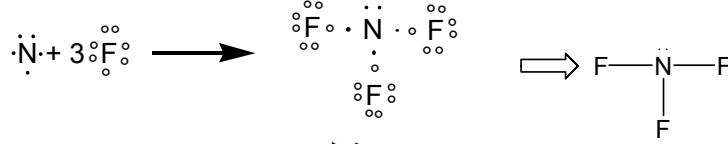


4-1 وضح كيفية تكوين الرابطة وصيغة الجزيء الناتج بين ذرات العناصر التالية ؟

1 - النيتروجين والفلور

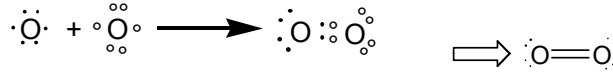


الفارق في الكهروسالبية = 4 - 3 = 1 □ الرابطة تساهمية



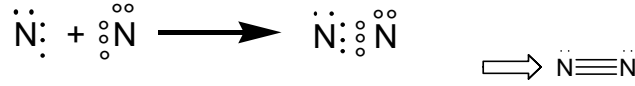
وصيغة الجزيء هي NF_3

2 - جزيء الأكسجين : الفارق في الكهروسالبية هو صفر □ الرابطة تساهمية نقية .



وتكون صيغة الجزيء هي O_2

3 - جزيء النيتروجين



وتكون صيغة الجزيء هي N_2

النظرية التركيبية Structural theory : لقد وضع هذه النظرية كل من كيكول Kekule وكوبر Couper وبتليروف Butleroff حيث اعتبرت أهم الأسس النظرية لفهم الكيمياء العضوية الحديثة واعتمدت على قاعدتين أساسيتين هما :-

1. إن ذرات العناصر تنشئ عدد محدد من الروابط التساهمية مساو لتكافؤها .
 2. تكون ذرة الكربون روابط أحادية أو متعددة لترتبط مع ذرات كربون أو ذرات عناصر أخرى .
- الجدول التالي يوضح عدد الروابط التي تستخدمها بعض ذرات العناصر :

العنصر :	C	N	O , S	H	F , Cl , Br , I
عدد الروابط التي يكونها :	4	3	2	1	1

الصيغ الكيميائية Chemical formulas

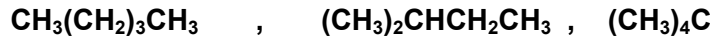
الصيغ البنائية Structural formulas : تعرف الصيغ البنائية على أنها صيغ تبين موضع ونوع الارتباط بين ذرات العناصر الداخلة في تركيب الجزيء ويعبر عنها بعدة طرق :-

1 - **الصيغة الخطية Line formula** : تعرف بتراكيب كيكول Kekule structures ويعبر عنها بخطوط بين ذرات العناصر في الجزيء بحيث يمثل كل خط إلكترونيين مشاركين في تكوين الرابطة .

2 - **الصيغة المكثفة Condensed formula** : تعتبر هذه الصيغة أكثر الصيغ شيوعا حيث تجمع الذرات المتشابهة مع بعضها وتكتب متجاورة بدون خطوط ماعدا الروابط المتضاعفة .

3 - **الصيغة الهيكلية Skeletal formula** : تتميز هذه الطريقة بسرعتها حيث يعبر عنها بالهيكل الكربوني على صورة خطوط لا تظهر فيها ذرات الكربون والهيدروجين بينما تكتب الذرات الأخرى إن وجدت وعند وجود روابط متضاعفة تكتب كخطوط توازي الخط الذي يمثل الهيكل الكربوني وتعتمد على نظام الزوايا لمعرفة عدد ذرات الكربون في الجزيء حيث تمثل كل نقطة التقاء خطين ذرة كربون وتستخدم بكثرة في تمثيل المركبات الحلقية .

1-5 المركبات التالية كتبت بالصيغة المكثفة أعد كتابتها بالصيغة الهيكلية والصيغة الخطية ؟

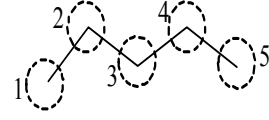


المركب	الصيغة الخطية	الصيغة الهيكلية
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$		
$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3$		
$(\text{CH}_3)_4\text{C}$		

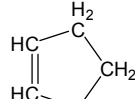
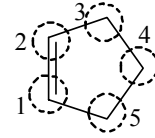
6-1 اكتب الصيغ المكثفة للمركبات التالية من الصيغ الهيكلية ؟

لتغيير صيغة المركبات من هيكلية إلى مكثفة يجب معرفة عدد ذرات الكربون المرتبطة والتي تمثل بداية ونهاية كل خط Line segment ويحسب عدد ذرات الهيدروجين المرتبطة بكل ذرة كربون من خلال طرح عدد الروابط المتصلة بذرة الكربون في الصيغة الهيكلية من تكافؤ الكربون (4) وذلك كما يلي :-

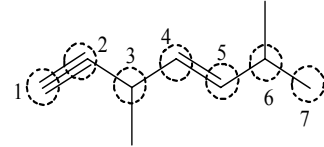
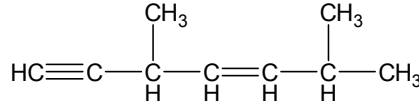
يحتوي هذا المركب على 5 ذرات كربون ولمعرفة عدد ذرات الهيدروجين المرتبط بالذرة $C1 \quad 3 = 1 - 4 = CH_3$ وبالمثل الذرة رقم 5 عدد H المرتبط بالذرة $C2 \quad 2 = 2 - 4 = CH_2$ وبالمثل الذرات 3 و 4 فتكون الصيغة المكثفة $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$



عدد ذرات H المرتبطة بـ $C1 \quad 1 = 3 - 4 = CH$ وبالمثل $C2$ عدد ذرات H المرتبط بـ $C3 \quad 2 = 2 - 4 = CH_2$ وبالمثل $C4$, $C5$ فتكون الصيغة المكثفة

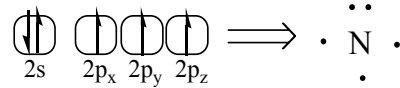
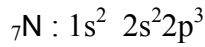


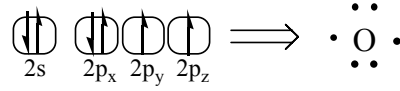
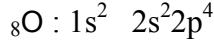
عدد H المرتبط بـ $C1 \quad 1 = 3 - 4 = CH$ وبالمثل $C3$, $C4$, $C5$, $C6$ ويرتبط بـ $C3$, $C6$ كربون CH_3 وعدد H المرتبط بـ $C2 \quad 0 = 4 - 4 = C$ فتكون الصيغة المكثفة



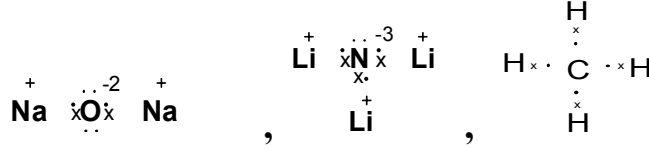
4 - الصيغة النقطية Electron-dot formula : تعرف بتراكيب لويس Lewis structures نسبة للعالم Gilbert N. Lewis حيث تظهر هذه الصيغة إلكترونات التكافؤ على شكل نقاط حول رمز العنصر .

7-1 ارسم تراكيب لويس لذرات العناصر التالية : 7N , 8O ؟

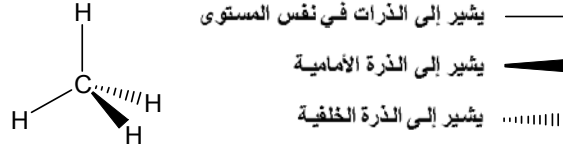




8-1 ارسم تراكيب لويس للمركبات التالية : Na_2O , Li_3N , CH_4 ؟



5- الصيغة الفراغية Three dimension formula تتميز هذه الصيغة بإظهار الجزيء في الأبعاد الثلاثة وتستخدم بكثرة في الكيمياء الحيوية فمثلا تركيب جزيء الميثان الفراغي يكون كالتالي :-



الصيغة الأولية (الوضعية) Empirical formula : هي صيغة تبين نوع العناصر الداخلة في تركيب الجزيء من خلال إظهار أبسط نسبة لعدد ذرات العناصر فيه .

الصيغة الجزيئية Molecular formula : يطلق عليها القانون الحقيقي لأنها تدل على عدد ونوع ذرات العناصر الداخلة في تكوين الجزيء الواحد ولكنها لا تعطي كيفية ارتباط وتوزيع الذرات بالنسبة لبعضها فكثير من الجزيئات تشترك في الصيغة الأولية وتختلف في الصيغة الجزيئية مثل المركبات Cyclopentane و Cyclohexane و Ethylene جميعها تملك الصيغة الأولية CH_2 وقد تتساوى الصيغة الأولية والجزيئية في بعض المركبات خصوصا في المركبات الأيونية مثل MgCl_2 , KI , AgCl

خطوات تعيين الصيغة الأولية :

1. تحليل نوعي Qualitative analysis (معرفة أنواع العناصر المكونة لجزيء) .
2. تحليل كمي Quantitative analysis (معرفة النسب الوزنية للعناصر المكونة لجزيء) .
3. عدد المولات = وزن العنصر / الوزن الذري .
4. نوجد أبسط نسبة عددية لعدد المولات بقسمة الأعداد على أصغر عدد .

خطوات تعيين الصيغة الجزيئية :

1. تحليل نوعي ثم تحليل كمي .
2. وزن العنصر = النسبة المئوية للعنصر x الوزن الجزيئي .
3. عدد الذرات في الجزيء = وزن العنصر / الوزن الذري للعنصر .

طريقة أخرى :

1. نوجد الصيغة الأولية .
2. عدد مرات التضاعف = الوزن الجزيئي / مجموع أوزان ذرات الصيغة الأولية .
3. الصيغة الجزيئية = عدد مرات التضاعف x الصيغة الأولية .

9-1 عند تحليل عينة من البنزين وجد أنه يحتوي على 92.26% من وزنه كربون والباقي هيدروجين أوجد الصيغة الأولية والجزيئية له علما بأن الوزن الجزيئي للبنزين هو 78 ؟
وزن الهيدروجين = 100 - 92.26 = 7.74

الكربون	الهيدروجين
$\frac{92.26 \times 78}{100} = 71.91$	$\frac{7.74 \times 78}{100} = 6.04$
$\frac{71.91}{12} = 5.99$	$\frac{6.04}{1.008} = 5.99$

□ الصيغة الجزيئية هي C_6H_6 وباختصار هذه الصيغة تنتج الصيغة الأولية وهي CH

10-1 عند تحليل عينة من فيتامين C وجد أنها تحتوي على أكسجين وهيدروجين وكربون والنسبة المئوية لكتل العناصر هي 54.4 و 4.58 و 40.9 على الترتيب أوجد الصيغة الأولية للفيتامين ؟ وإذا علمت أن الوزن الجزيئي له هو 176 فأوجد الصيغة الجزيئية ؟ (C=12.01 , H=1.01 , O=16)

$$\text{moles C} = 40.9 \cancel{\text{g}} \times \frac{1 \text{ mol}}{12.01 \cancel{\text{g}}} = 3.41 \text{ mol}$$

$$\text{moles H} = 4.58 \cancel{\text{g}} \times \frac{1 \text{ mol}}{1.01 \cancel{\text{g}}} = 4.53 \text{ mol}$$

$$\text{moles O} = 54.4 \cancel{\text{g}} \times \frac{1 \text{ mol}}{16.0 \cancel{\text{g}}} = 3.41 \text{ mol}$$

$$\frac{3.41}{3.41} = 1 \quad \frac{4.53}{3.41} = 1.33 \quad \frac{3.41}{3.41} = 1$$

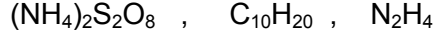
وبالضرب في 3 نحصل على الصيغة الأولية : $C_3H_4O_3$

ولحساب الصيغة الجزيئية نقسم الوزن الجزيئي على مجموع أوزان ذرات الصيغة الأولية .

$$\frac{176}{88} = 2$$

وبضرب عدد ذرات الصيغة الأولية في 2 تكون الصيغة الجزيئية هي : $C_6H_8O_6$

11-1 استخراج الصيغ الأولية من الصيغ الجزيئية التالية ؟



<u>الصيغة الجزيئية</u>	<u>الصيغة الأولية</u>
$(NH_4)_2S_2O_8$	NH_4SO_4
$C_{10}H_{20}$	CH_2
N_2H_4	NH_2

12-1 مركب غير عضوي يحتوي على 60% من وزنه أكسجين والباقي كبريت . أوجد الصيغة الأولية وكذلك الجزيئية للمركب ؟

S	O
$\frac{40}{32}$	$\frac{60}{16}$
1.25	3.75
$\frac{1.25}{1.25}$	$\frac{3.75}{1.25}$
1	3

إذا الصيغة الأولية هي SO_3 وهي نفسها الصيغة الجزيئية .

تصنيف المركبات العضوية Classification of organic compounds

بعد اضمحلال نظرية القوة الحيوية أصبح بالإمكان تصنيع المركبات العضوية بكثرة مما اضطر إلى ضرورة تصنيفها لتسهيل عملية دراستها حيث أعتمد هذا التصنيف على عدة أسس منها :-

1. تصنيف يعتمد على بناء الهيكل الكربوني للمركبات (حيث صنفنا إلى مركبات حلقية ومركبات غير حلقية) .
2. تصنيف يعتمد على بعض الخواص الفيزيائية (صنفنا إلى مركبات عطرية ومركبات دهنية) .
3. تصنيف يعتمد على بعض الخواص الكيميائية (صنفنا إلى مركبات مشبعة وغير مشبعة) .

4. تصنيف يعتمد على نوع المجموعة الوظيفية في جزئ المركب العضوي (حيث أعتبر هذا التصنيف الأهم والأكثر فائدة وذلك لتشابه المركبات التي لها نفس المجموعة الوظيفية في الخواص الفيزيائية والكيميائية بالإضافة إلى سهولة تسميتها) .

المجموعة الوظيفية Functional group

تعرف على أنها الجزء النشط أو الفعال في جزئ المركب العضوي الذي تتركز فيه معظم تفاعلاته .

الجدول التالي يظهر بعض المجموعات الوظيفية في المركبات العضوية :-

<u>Family name</u>	<u>Function group</u>	<u>Name ending</u>	<u>Simple example</u>
Alkane	$C-C$	-ane	CH_3-CH_3
Alkene	$C=C$	-ene	$CH_2=CH_2$
Alkyne	$C\equiv C$	-yne	$HC\equiv CH$
Alcohol	$C-OH$	-ol	CH_3-OH
Ether	$C-O-C$	ether	CH_3-O-CH_3
Amine	$C-NH_2$	-amine	CH_3-NH_2
Aldehyde	$\begin{array}{c} O \\ \\ -C-H \end{array}$	-al	$\begin{array}{c} O \\ \\ CH_3-C-H \end{array}$
Ketone	$\begin{array}{c} O \\ \\ C-C-C \end{array}$	-one	$\begin{array}{c} O \\ \\ CH_3-C-CH_3 \end{array}$
Carboxylic acid	$\begin{array}{c} O \\ \\ -C-OH \end{array}$	-oic acid	$\begin{array}{c} O \\ \\ CH_3-C-OH \end{array}$

نظرية تنافر الأزواج الإلكترونية VSEPR The Valence Shell Electron Pair Repulsion Theory

هي عبارة عن قاعدة أساسية لفهم تصور زوايا الربط في الجزيئات العضوية ولقد أعطت إمكانية التنبؤ بترتيب الذرات أو المجموعات في الجزيئات وبالتالي وصف الشكل الهندسي لها .

1. الذرة المركزية Central atom : هي تلك الذرة المرتبطة تساهمياً مع ذرتين أو أكثر .
2. كل أزواج إلكترونات التكافؤ في الذرة المركزية التي تشترك في الرابطة التساهمية تسمى بأزواج رابطة Bonding والتي لا تشترك في الرابطة تسمى أزواج غير رابطة nonbonding
3. تتنافر الأزواج الإلكترونية في غلاف التكافؤ أقصى ما يمكن في ما بينها حتى تصل إلى الشكل الهندسي الأكثر استقراراً (أقل طاقة وأقل تنافر) .
4. التنافر الأكبر يكون بين الأزواج الإلكترونية غير الرابطة lone pair لأنها تكون تحت تأثير نواة واحدة فقط فتأخذ حجم زاوي أكبر من حجم الأزواج الإلكترونية الرابطة bond pair

$$\left[\begin{array}{l} \text{تنافر زوج غير رابطة} \\ \text{مع زوج غير رابطة} \end{array} < \begin{array}{l} \text{تنافر زوج غير رابطة} \\ \text{مع زوج رابطة} \end{array} < \begin{array}{l} \text{تنافر زوج رابطة} \\ \text{مع زوج رابطة} \end{array} \right]$$

5. تتخذ الروابط الزوجية فراغاً أكبر من الروابط الأحادية .
6. عند وصف الشكل العام لجزيء ما لا بد من حساب كل الأزواج الرابطة وغير الرابطة .
7. عند وصف الشكل الخاص لجزيء ما يتم الرجوع فقط لمواقع الأنوية مع إهمال أزواج الإلكترونات غير الرابطة .
8. تعامل إلكترونات الروابط المتعددة وكأنها وحدة واحدة .

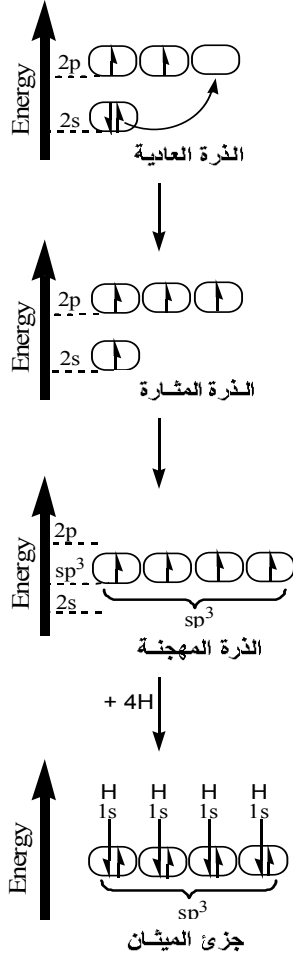
التهجين Hybridization : يعطي التهجين تفسيراً لطبيعة الأفلاك الذرية وكيفية اتحادها لتكوين الأفلاك الجزيئية و هو عبارة عن عملية تداخل بين أفلاك الذرة الواحدة المتقاربة في الطاقة ينتج عنها أفلاك جديدة متساوية في الشكل والطاقة .

الفلك الجزيئي Molecular orbital : يصف حيزاً من الفراغ تتحرك فيه الإلكترونات ويشمل نواتين أو أكثر ويتسع لإلكترونين مزدوجين كحد أقصى وتكون طاقة الإلكترون في فلك جزيئي رابطة أقل منها في الفلك الذري المستقل .

وتتم عملية التهجين بعد إثارة الذرة - نتيجة لامتصاص طاقة - حيث ينتقل إلكترون من فلك فرعي أقل في الطاقة إلى فلك فرعي أعلى في الطاقة .

تهجين وبناء جزيء Methane CH_4

خطوات التهجين : ${}_6\text{C}: 1s^2 2s^2 2p^2$, ${}_1\text{H}: 1s^1$



1 - من التوزيع الإلكتروني لذرة الكربون نجد أنها تحتوي على مزدوج إلكترون في الفلك الفرعي 2s وإلكترونين مفردين في الفلك الفرعي 2p

2 - عند إثارة الذرة ينتقل إلكترون من الفلك الفرعي 2s إلى الفلك الفرعي 2p فتمتلك بذلك ذرة الكربون 4 أفلاك نصف ممتلئة ولكنها غير متماثلة في الشكل والطاقة .

3 - يحدث تهجين بين أفلاك 2s وأفلاك 2p في مستوى طاقة أعلى من مستوى طاقة الفلك 2s وأقل من مستوى طاقة الفلك 2p فتتكون 4 أفلاك متماثلة في الشكل والطاقة .

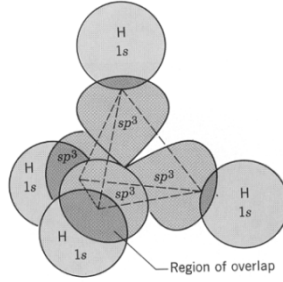
4 - تسمى هذه الأفلاك المهجنة بأفلاك sp^3 لأنها نتجت من تهجين فلك s مع ثلاثة أفلاك p

5 - تتناثر الأفلاك المهجنة في ما بينها حتى تصل زوايا الربط bond angles إلى 109.5°

6 - يتم التداخل بين الأفلاك المهجنة وفلك 1s لأربع ذرات هيدروجين فتتكون 4 روابط تساهمية أحادية sigma وبذلك يتكون جزيء الميثان .

تعرف الرابطة sigma على أنها رابطة تنشأ من التداخل الأفقي للأفلاك أي تكونت على خط واحد .

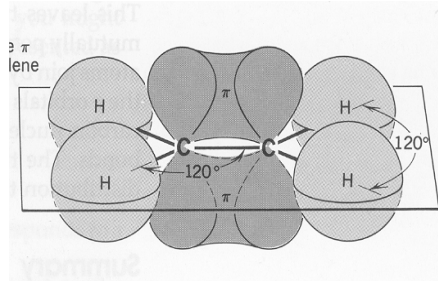
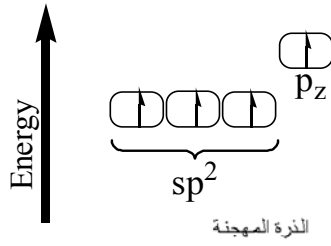
من خلال دراسة تهجين جزئ الميثان نستنتج أن الشكل الهندسي له هو هرم رباعي الأوجه tetrahedral



ملاحظة

- لا ترتبط ذرات الهيدروجين مع ذرة الكربون المثارة لأن الأفلاك تكون متعامدة بزوايا 90° وكذلك وجود نوعين من الأفلاك المختلفة في الشكل والطاقة (p, s)

تهجين وبناء جزئ Ethene $\text{CH}_2=\text{CH}_2$



الشكل الهندسي لجزئ الإيثين هو مثلث مسطح Planar triangle

يتم تهجين فلك $2s$ مع فلكين من أفلاك $2p$ في ذرة الكربون المثارة فنتج 3 أفلاك متماثلة في الشكل والطاقة ويبقى الفلك p_z في وضعه الأصلي قبل التهجين وتسمى الأفلاك المهجنة sp^2 لأنها تكونت من تهجين فلك s وفلكين p

يحدث تنافر بين الأفلاك المهجنة حتى تصل الزوايا بينها إلى 120°

التداخل في جزئ الإيثين :-

أ- تداخل يؤدي إلى تكوين روابط σ

✓ تداخل أفلاك sp^2 من كل ذرة كربون مع أفلاك $1s$ من كل ذرة هيدروجين ينتج عنه رابطة C-H

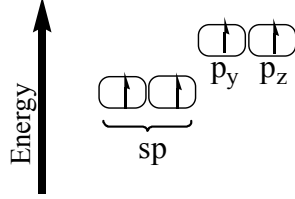
✓ تداخل بين أفلاك sp^2 من كل ذرة كربون ينتج عنه رابطة C-C

تعرف الرابطة π على أنها تلك الرابطة التي تنشأ من التداخل الجانبي للأفلاك الذرية غير المهجنة أي تكون متوازية .

ملاحظة

- أن درجة تداخل الأفلاك الإلكترونية في رابطة $\frac{\pi}{2}$ أعلى من درجة التداخل في الرابطة π لهذا فإن الرابطة σ أقوى من الرابطة π

تهجين وبناء جزئ Ethyne $\text{HC}\equiv\text{CH}$



يتم تهجين فلك $2s$ مع فلك $2p$ في ذرة الكربون المثارة فينتج فلكين متماثلين في الشكل والطاقة ويبقى فلكي p_z , p_y في وضعهما الأصلي قبل التهجين .

تسمى بالأفلاك المهجنة sp لأنها تكونت من تهجين فلك s وفلك p

يحدث تنافر بين الأفلاك المهجنة فتصل الزوايا بينها إلى 180°

التداخل في جزئ الإيثاين :-

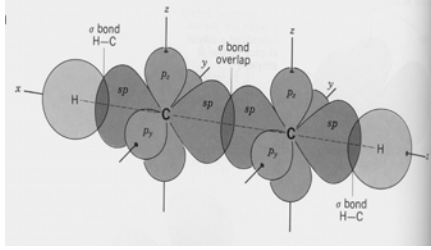
أ - تداخل يؤدي إلى تكوين روابط σ

- ✓ تداخل أفلاك sp من كل ذرة كربون مع أفلاك $1s$ من كل ذرة هيدروجين لينتج عنه رابطة C-H

- ✓ تداخل أفلاك sp من كل ذرة كربون لينتج عنه رابطة C-C

ب - تداخل يؤدي إلى تكوين رابطة π

يحدث تداخل جانبي بين فلكي p_z , p_y من كل ذرة كربون فتتكون الرابطة $\text{C}\equiv\text{C}$ الثلاثية .



الشكل الهندسي Geometry لجزئ الإيثاين هو خطي Linear

مقارنة أطوال الروابط في جزيئات كل من الميثان والإيثان والإيثين والإيثانين : إن طول الرابطة هو عبارة عن الحيز بين الذرات في الرابطة التساهمية ويعبر عنه في أغلب الأحيان بالأنجستروم angstroms ويساوي 10^{-10} متر .

<u>molecule</u>	<u>bond</u>	<u>bond length (Å°)</u>
methane	C _{sp3} -H _{1s}	1.10
ethane	C _{sp3} -C _{sp3}	1.54
	C _{sp3} -H _{1s}	1.10
ethene	C _{sp2} -C _{sp2}	1.33
	C _{sp2} -H _{1s}	1.076
ethyne	C _{sp} -C _{sp}	1.20
	C _{sp} -H _{1s}	1.06

من القيم المدرجة في الجدول نجد أن :-

1. الرابطة C-C الأحادية أطول من الرابطة C=C الزوجية والرابطة الزوجية أطول من الرابطة C≡C الثلاثية بسبب الكثافة الإلكترونية بين نواتي الكربون والتي تزداد بزيادة رتبة الرابطة .
2. تتناقص الرابطة C-H في الطول مع زيادة رتبة الرابطة C-C وذلك بسبب ارتفاع نسبة طبيعة الفلك s في تهجين sp (50%) عن تهجين sp² (33%) وعن تهجين sp³ (25%) حيث تميل إلكترونات فلك s للقرب من النواة .

مقارنة أطوال روابط C-C الأحادية وتأثرها بالتهجين

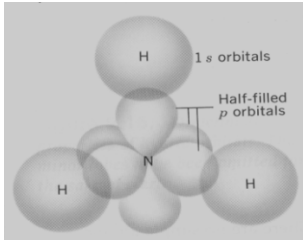
<u>molecule</u>	<u>hybrid orbital</u>	<u>bond length (Å°)</u>
CH ₃ —CH ₃	sp ³ -sp ³	1.54
CH ₂ =CH—CH ₃	sp ² -sp ³	1.50
CH ₂ =CH—CH=CH ₂	sp ² -sp ²	1.47
CH≡C—CH ₃	sp-sp ³	1.46
CH≡C—CH=CH ₂	sp-sp ²	1.43
CH≡C—C≡CH	sp-sp	1.37

نلاحظ من الجدول التناقص المنتظم في طول الرابطة C-C الأحادية نتيجة ارتفاع نسبة طبيعة الفلك s

الحمضية Acidity : تعرف حمضية الجزيء على أنها مقدرة على منح البروتون H^+ وبمقارنة الجزيئات التالية : $HC\equiv CH > H_2C=CH_2 > CH_3-CH_3$ نجد أن هيدروجين الإيثاين هو الأكثر حمضية من الإيثين والإيثان لأن أفلاك sp تكون أكثر كهروسالبية من أفلاك sp^2, sp^3 بسبب قرب إلكترونات sp من النواة فتكون ذرة الكربون المهجنة بأفلاك sp أكثر قدرة على استيعاب زوج الإلكترونات في الأنيون الناتج عن فقد البروتون $HC\equiv C^-$ تتأثر قيم الكهروسالبية لذرات العناصر بالتهجين بسبب انخفاض الطاقة الذي يؤدي إلى زيادة جذب إلكترونات s والقيم التالية توضح أثر تغير التهجين على قيمة الكهروسالبية لذرة الكربون بمقياس Pauling

نوع التهجين :	C_{sp3}	C_{sp2}	C_{sp}
قيمة الكهروسالبية :	2.48	2.66	2.99

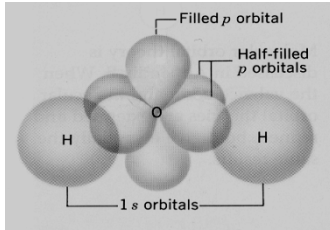
تهجين وتركيب جزيء Ammonia NH_3



يحدث تهجين بين فلك $2s$ وأفلاك $2p$ لتكوين 4 أفلاك مهجنة من نوع sp^3 ثلاثة منها نصف ممتلئة ترتبط مع أفلاك $1s$ لثلاث ذرات هيدروجين ويبقى فلك ممتلئ غير رابط على ذرة النيتروجين وتكون الزوايا بين أفلاك الأمونيا المهجنة 107° تقريباً .

الشكل الهندسي لجزيء الأمونيا هو هرم رباعي الأوجه حيث يشغل زوج الإلكترونات غير الرابط رأس الهرم الرباعي أي يكون له نفس شكل جزيء الميثان .
لوصف الشكل الخاص لجزيء الأمونيا يهمل زوج الإلكترونات غير الرابط فيكون شكل الجزيء هو مثلث هرمي Trigonal pyramidal

تهجين وتركيب جزيء Water H_2O



يحدث تهجين بين فلك $1s$ وأفلاك $2p$ فتنتج أربعة أفلاك مهجنة من نوع sp^3 ثم تتنافر فتصل الزوايا بينها إلى 105° تقريباً .

يتم التداخل بين فلكي sp^3 نصف الممتلئة مع فلك $1s$ لذرتي هيدروجين فيتكون جزيء الماء ويبقى زوجي الإلكترونات في الأفلاك غير الرابطة على ذرة الأكسجين .

الشكل العام لجزيء الماء هو هرم رباعي الأوجه حيث يشغل كل زوج إلكترونات غير رابط أحد رؤوس الهرم الرباعي .
لوصف الشكل الخاص لجزيء الماء يهمل زوجي الإلكترونات غير الرابط على ذرة الأكسجين فيكون شكل الجزيء هو الشكل الزاوي Angular

ملاحظة

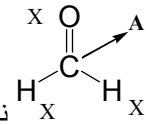
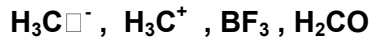
■ يمكن إيجاد التهجين مباشرة من الجدول التالي الذي يوضح بعض أنواع التهجين السائدة في الكيمياء العضوية :-

نوع الجزيئ	عدد المجموعات أو الذرات المرتبطة بمركز الجزيئ	الزوايا بين الأفلاك المهجنة	نوع الأفلاك المهجنة	الشكل العام للجزيئ
AX_2	2	180	sp	خطي
AX_3	3	120	sp^2	مثلث مسطح
AX_4	4	109.5	sp^3	رباعي الأوجه
$:AX_3$	4	107	sp^3	
$:\ddot{A}X_2$	4	105	sp^3	

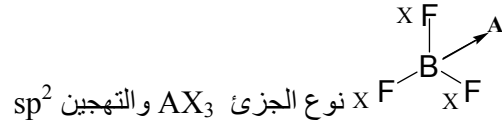
A مركز الجزيئ (الذرة المركزية)

X عدد المجموعات أو الذرات المرتبطة تساهميا بالذرة المركزية (أو الذرة المراد إيجاد التهجين لها) .
لاحظ أن عدد المجموعات أو الذرات المرتبطة بالذرة المراد إيجاد التهجين لها يساوي عدد الأفلاك المهجنة.

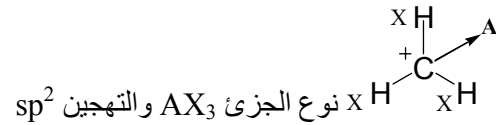
13-1 أوجد نوع التهجين للذرة المركزية وشكل الجزيئات التالية مستعينا بالجدول السابق ؟



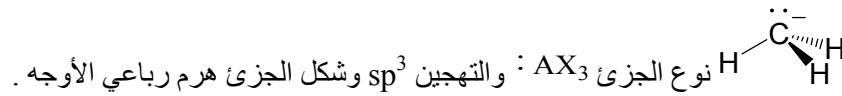
نوع الجزيئ هو AX_3 ومن الجدول يكون نوع التهجين sp^2 وشكل الجزيئ مثلث مسطح .



نوع الجزيئ AX_3 والتهجين sp^2



نوع الجزيئ AX_3 والتهجين sp^2



نوع الجزيئ AX_3 والتهجين sp^3 وشكل الجزيئ هرم رباعي الأوجه .

تفسير بناء بعض الجزيئات في ضوء نظرية VSEPR

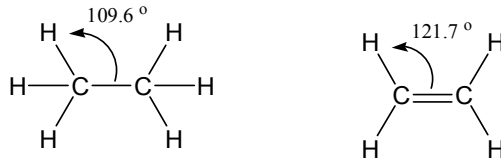
يتسبب توزيع الروابط حول الذرة المركزية في الجزيئات البسيطة لظهور بنية هندسية منتظمة للجزيئات بحيث تكون أفلاك الربط بعيدة عن بعضها قدر الإمكان حتى يكون التنافر بين أزواج الإلكترونات أقل ما يمكن مما يجعل الجزئ أكثر ثباتا .

1. **جزئ الميثان** : تتساوى أفلاك الربط الأربعة نتيجة لتساوي التنافر بين أزواج الإلكترونات في جميع أفلاك الربط لذلك نجد أن الزوايا هي زوايا الهرم رباعي الأوجه المنتظم ومقدار كل زاوية هو 109.5° كما أن الشكل الهندسي هو نفسه الشكل الخاص .

2. **جزئ الأمونيا** : إن أحد أفلاك sp^3 الأربعة يحتوي على زوج من الإلكترونات غير مشارك في الربط فيؤدي إلى دفع روابط N-H نحو بعضها فتصبح زوايا الربط هي 107° أقل من زوايا الربط في جزئ الميثان التي تنتج من التنافر بين الأفلاك الرابطة .

3. **جزئ الماء** : يوجد زوجان من الإلكترونات في أفلاك الربط وزوجان في الأفلاك غير المشاركة في الربط فيؤدي التنافر بين الإلكترونات غير الرابطة والإلكترونات الرابطة إلى دفع أفلاك الربط للاقتراب من بعضها فتصبح الزوايا 105° وبذلك نجد أن تأثير زوجي الإلكترونات في جزئ الماء أكبر من تأثير زوج الإلكترونات في جزئ الأمونيا .

4. يكون التنافر الناتج عن إلكترونات الرابطة الزوجية أكبر من التنافر الناتج عن إلكترونات الرابطة الأحادية وذلك لأن إلكترونات الرابطة الزوجية تحتاج إلى فراغ أكبر .



5. بمقارنة جزئ NF_3 مع جزئ الأمونيا نجد أن الزاوية F-N-F هي 102° تقريبا وذلك لأن الكهروسالبية العالية لذرة الفلور تعمل على جذب إلكترونات الرابطة بقوة نحوها مما يجعل الفلك N-F يأخذ فراغ أقل من فلك N-H وبالتالي تسمح لزوج الإلكترونات غير الرابطة بالتمدد ولقد أوضحت قاعدة H.A Bent ذلك .

قاعدة بنت Bent rule : عند الاستبدال على ذرة ذات أفلاك مهجنة فإن المستبدلات الأعلى كهروسالبية تفضل جذب الأفلاك التي تحتوي على صفة p أعلى بينما تفضل المستبدلات الأقل كهروسالبية جذب الأفلاك التي تحتوي على صفة s أعلى .

ومثال على ذلك جزئ Difluoro methane CH_2F_2 تكون الزاوية F-C-F أقل من 109.5° تشير بذلك إلى أن صفة s أقل من 25% بينما تكون الزاوية H-C-H أكبر من 109.5° ونسبة صفة s أكبر من 25%

لفهم قاعدة بنت أكثر نقوم بدراسة التأثير الناتج عن استبدال ذرات الفلور على ذرة الكربون في جزئ الميثان

molecule	C-F (A°)	
CH ₃ F	1.39	إن الشحنة الجزئية على ذرة متعددة التكافؤ Polyvalent (الفلور) تزداد مع كل استبدال يضاف فيه ذرة أو مجموعة عالية الكهروسالبية وكذلك الشحنة الجزئية على ذرة الكربون في جزئ CF₄ تكون أكبر بكثير منها في جزئ CH₃F وجميع روابط C-F تتناقص مع كل استبدال .
CH ₂ F ₂	1.35	
CHF ₃	1.33	
CF ₄	1.32	

بناء على ما تقدم يمكن صياغة قاعدة بنت على النحو التالي : في الأفلاك المهجنة كلما زادت صفة الفلك **p** كلما ضعفت قوة الرابطة التساهمية وزاد طولها وكلما زادت نسبة الفلك **s** زاد التداخل وزادت قوة الرابطة التساهمية ونقص طولها .

درجة التداخل في الأفلاك هي : $sp > sp^2 > sp^3 \gg p$

الجدول التالي يوضح ذلك من خلال تغير نوع الهالوجين على الرابطة **C-X**

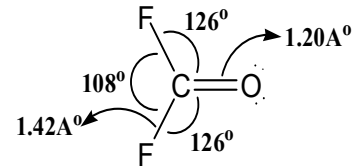
	molecule	C-X (A°)	electronegativity	Bond strength KJmol ⁻¹	* dipole moment
بالنسبة C تزداد صفة %p تزداد صفة %s	H ₃ C-F	1.39	4	452	1.85
	H ₃ C-Cl	1.78	3	351	1.87
	H ₃ C-Br	1.93	2.8	293	1.81
	H ₃ C-I	2.14	2.5	234	1.62

* ص 34 -

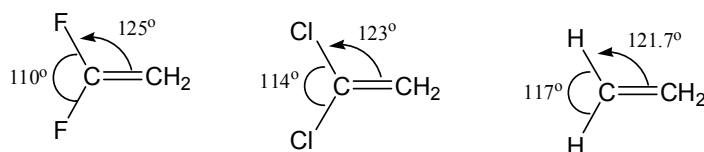
وبالمثل يتناسب طول الرابطة بين ذرات الكربون طرديا مع صفة **p** وعكسيا مع صفة **s**

14-1 في الجزئ Carbonyl fluoride F₂CO كيف تفسر تصرف الأوكسجين كمجموعة كبيرة ؟ وكذلك نقص الزاوية F-C-F عن زوايا المثلث المسطح على الرغم من تهجين الكربون **sp²** ؟

تفسير ذلك هو أن ذرة الأوكسجين تحتاج إلى فراغ أكبر بكثير من ذرات الفلور وذلك بسبب زوجي الإلكترونات غير الرابط عليها وقصر الرابطة **C=O** عن الرابطة **C-F** بالإضافة إلى إلكترونات الرابطة الزوجية التي تحتاج لفراغ أكبر وبالتالي يكون التنافر أكبر فتقل الزاوية **F-C-F** وتزداد الزاوية **F-C-O**

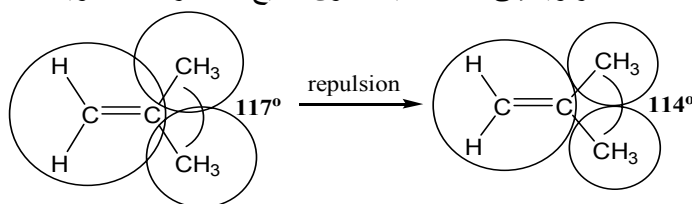


15-1 كيف تفسر تغير قيم زوايا الربط في الجزيئات التالية ؟



تفسير ذلك هو أنه كلما زادت كهروسالبية الذرة كلما قصر طول الرابطة وبالتالي تقترب أكثر من ذرة الكربون فيزيد التنافر مع إلكترونات الرابطة الزوجية .

16-1 في الجزيء $(CH_3)_2C=CH_2$ تكون قيمة الزاوية CH_3-C-CH_3 114° تقريبا كيف تفسر هذا النقص ؟ بسبب قصر الرابطة $C=C$ يحدث تنافر بين زوج إلكترونات الرابطة ومجموعتي الميثيل CH_3 ويقفل هذا التنافر عندما تصل الزاوية إلى 114° حيث تكون جميع المتنافرات متساوية .



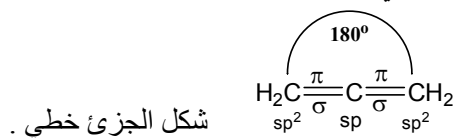
17-1 في جزيء Trimethyl amine $(CH_3)_3N$ تكون زوايا الربط 108° أكبر من زوايا الربط في الأمونيا . فسر ذلك ؟ وذلك بسبب حجم مجموعة الميثيل CH_3 التي تسبب إعاقة مجسامية فتكون زوايا الربط أكبر منها في الأمونيا .

18-1 كيف تفسر أن زوايا الربط في جزيء Hydrogen sulfide H_2S تقريبا 92° أقل من جزيء الماء؟ يؤدي كبر حجم ذرة الكبريت إلى إمكانية حدوث تهجين ذو طاقة منخفضة تساهم فيه صفة الفلك p بنسبة أكبر في الأفلاك الرابطة وبالتالي لا تخضع لنظرية VSEPR

ملاحظة

تكون زوايا الربط في هيدرات عناصر المجموعتين VA , VIA صغيرة (ماعدا الأوكسجين والنيتروجين) بسبب كبر الذرات مثل S , P فتكون الوضعية الأكثر استقرارا هي تلك الوضعية التي تستخدم فيها أفلاك p النقية لتكوين الروابط والسماح لزوج الإلكترونات غير الرابط بأن يبقى في فلك s النقي .

19-1 مستخدما التهجين ما هي قيمة الزاوية $C-C-C$ وشكل الجزيء $H_2C=C=CH_2$ ؟



الترابط الجزيئي Molecular bonding: هو القوى التي تربط بين الجزيئات والتي تحدد كثير من الخواص الفيزيائية للمركبات مثل الحالة الفيزيائية ودرجة الغليان والانصهار وغيرها و تنقسم قوى الترابط بين الجزيئات إلى :-

1. قوى فاندر فال Van der Waals forces

2. القوى بين الجزيئات القطبية Dipole-dipole forces

3. الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds

أولا / قوى فاندر فال (قوى لندن)

في لحظة ما قد يكون التوزيع الإلكتروني في الجزيء غير منتظم نتيجة لحركة الإلكترونات وبالتالي تكون الشحنة الكهربائية غير منتظمة بحيث تكون الكثافة الإلكترونية في أحد أطراف الجزيء أعلى قليلا فتؤدي إلى استقطاب بسيط يتكون بصورة مؤقتة (استقطاب لحظي) .

يؤثر الجزيء المستقطب لحظيا على السحابة الإلكترونية لجزيء آخر مجاور فيتكون في الطرف القريب منها شحنة مضادة وأثناء وجود هذه التغيرات القطبية تنشأ قوى تجاذب بين الجزيئات غير القطبية وتعتمد هذه القوى على استجابة الإلكترونات للتغيرات في المجال الكهربائي وهو ما يعرف بالاستقطاب النسبي للإلكترونات الذرات .

يعتمد الاستقطاب النسبي للإلكترونات على قوة جذب النواة لها فعلى سبيل المثال نجد مجموعة الهالوجينات يزداد استقطابها من أعلى إلى أسفل $I < Br < Cl < F$ وذلك لأن إلكترونات الفلور مشدودة بقوة كبيرة نحو النواة بينما إلكترونات اليود على العكس من ذلك .

1-20 لماذا يكون استقطاب إلكترونات الهالوجينات أكثر من استقطاب مجموعات الألكيل المقاربة لها في الحجم؟ وذلك بسبب وجود إلكترونات غير رابطة في ذرات الهالوجينات فيكون استقطابها أسهل من استقطاب الإلكترونات الرابطة .

ثانيا / القوى بين الجزيئات القطبية

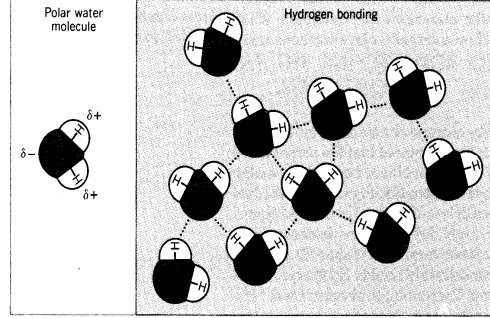
هي القوى الناشئة عند أقطاب الجزيئات المستقطبة استقطاب دائم والناجم عن التوزيع غير المنتظم لإلكترونات الروابط وهذا النوع من القوى يكون أقوى بكثير من قوى فاندر فال .

1-21 أي مما يلي له درجة غليان أعلى ولماذا ${}^4_2\text{H}$, ${}^{20}_{10}\text{Ne}$, ${}^{131}_{54}\text{Xe}$, H_2 , CH_4 ؟

يمتلك غاز Xe (Xenon) أعلى درجة غليان لأن قوى فاندر فال بين ذراته أكبر بسبب كبر حجم الذرة الذي يؤدي إلى ابتعاد الإلكترونات عن النواة .

ثالثا / الروابط الهيدروجينية

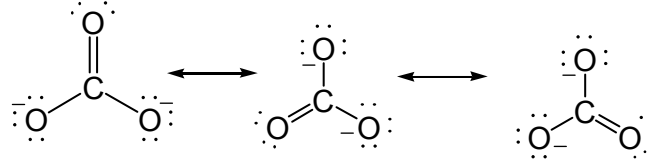
هي رابطة تنشأ عندما تتواجد ذرة الهيدروجين بين ذرتين لهما كهروسالبية عالية وتحمل أزواج إلكترونات غير رابطة (N , O , F) بشرط أن تكون مرتبطة مع إحداها تساهميا .
تنشأ قوى تجاذب قطبية بين ذرة الهيدروجين وأزواج الإلكترونات غير الرابطة التي تحملها الذرة الأخرى فمثلا الروابط الهيدروجينية في جزئ الماء تتكون بعد تهجين الأفلاك في ذرة الأكسجين وتكوين جزئ الماء حيث يبقى فلكان sp^3 الممتلئان غير الرابطان على ذرة الأكسجين وهما المسئولان على تكوين الرابطة الهيدروجينية .



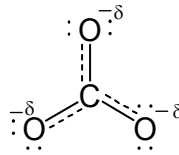
ملاحظة

- تفسر الروابط الهيدروجينية ارتفاع درجة غليان الماء على الرغم من انخفاض وزنه الجزيئي كذلك تحافظ على المسافات البينية بين جزيئاته فتجعل الثلج أقل كثافة من الماء .
- إن حمض Hydrofluoric HF في الماء حمض ضعيف بسبب الروابط الهيدروجينية الضمنية (بين جزيئاته) بينما تتأين هاليدات الهيدروجين الأخرى تأين كامل في الماء .
- إن الروابط الهيدروجينية أضعف من الروابط التساهمية وأطول منها بمقدار الضعف تقريبا ولكنها أقوى من القوى القطبية مثل تلك التي في جزئ CH_3Cl وهذه الأخيرة أقوى من قوى فاندر فال .

الرنين Resonance : في كثير من الجزيئات أو الأيونات يمكن أن نكتب عددا من صيغ لويس المتكافئة فمثلا جزيء CO_3^{2-} Carbonate ion يمكن كتابته بالصيغ الثلاثة الآتية :



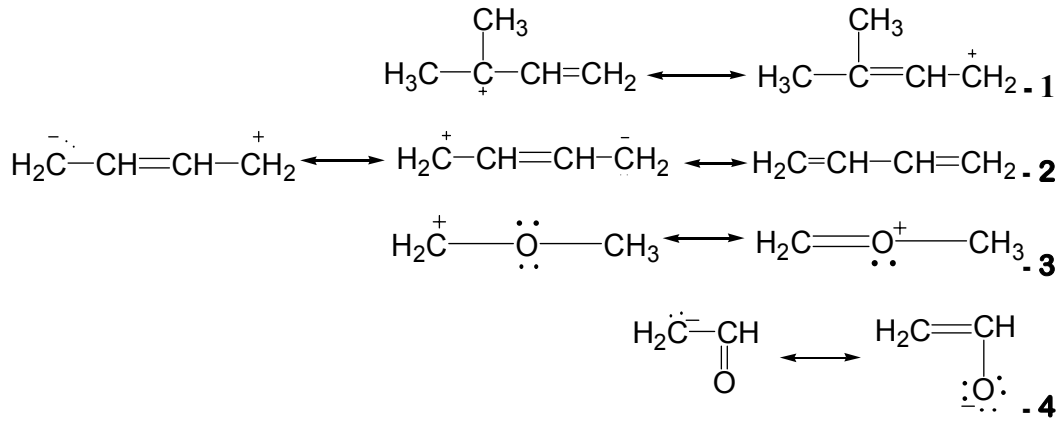
من هذه التراكيب الثلاثة نجد أن هناك روابط C-O أحادية وزوجية وكما درسنا سابقا أن الروابط الأحادية أطول من الروابط الزوجية ولكن دلت الدراسات على أن جميع روابط هذا الأيون متساوية في الطول فهي أقصر من الروابط الأحادية وأطول من الروابط الزوجية وأن كل ذرة أكسجين تحمل شحنة سالبة جزئيا وبناءا عليه يكون الأيون الحقيقي هو عبارة عن هجين Hybrid من الصيغ السابقة ويمثل كما يلي :-



بعض قواعد الرنين

1. إن بناءات الرنين ليس لها وجود فعلى لكنها تستخدم لتساعد في وصف الجزيء أو الأيون الذي لا يمثله بناء واحد للويس .
2. عند كتابة بناءات الرنين يجب تغيير مواقع الإلكترونات فقط دون تغيير مواقع الأنوية .
3. يجب أن يكون في كل بناء رنيني نفس العدد من الإلكترونات المفردة .
4. كلما زاد عدد الروابط التساهمية في بناء الرنين كلما كان أكثر ثباتا .
5. عندما تكون الشحنات على بناء الرنين منفصلة فأن الثبات يقل .
6. البناء الذي تكون فيه الشحنة السالبة على ذرة أعلى كهروسالبية يكون أكثر ثباتا .
7. البناء الذي تكون فيه لكل ذرة تركيب الغاز الخامل يكون الأكثر ثباتا .

22-1 حدد بناء الرنين الأكثر ثباتا في كل مجموعة مما يلي مع ذكر السبب ؟



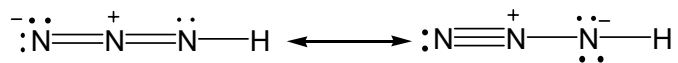
1. $\text{H}_3\text{C}-\overset{+}{\text{C}}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$ إن هذا البناء هو الأكثر ثباتا لأن الشحنة الموجبة تقع على ذرة كربون ثالثة.

2. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ لأنه يتفوق برابطة تساهمية عن البنائين الآخرين كما يوجد فصل للشحنات في البنائين الآخرين.

3. $\text{H}_2\text{C}=\overset{+}{\text{O}}-\text{CH}_3$ لأن جميع ذراته تحمل تركيب الغاز الخامل .

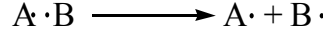
4. $\text{H}_2\text{C}=\overset{\text{O}}{\underset{\cdot\cdot}{\text{C}}}\text{H}$ لأن الشحنة السالبة موجودة على ذرة الأكسجين الأعلى كهروسالبية .

23-1 ارسم كل أبنية الرنين الممكنة لحمض Hydrazoic acid ؟

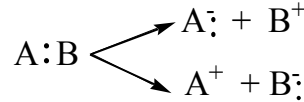


انشطار الرابطة التساهمية : تنتشر الروابط التساهمية في التفاعلات الكيميائية لتكوين روابط جديدة مكونه بذلك النواتج ويكون هذا الانشطار أما متجانس أو غير متجانس .

الانشطار المتجانس Homolytic cleavage : يحدث عندما تنتشر الرابطة التساهمية بحيث يحتفظ كل جزء ناتج بإلكترون من إلكترونات الرابطة ويسمى بالجذر الحر Free radical

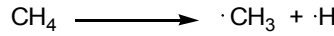


الانشطار غير المتجانس Heterolytic cleavage : يحدث عندما تنتشر الرابطة التساهمية بحيث يحتفظ أحد الجزئين الناتجين بالإلكترون الرابطة ويسمى كل جزء بالأيون Ion

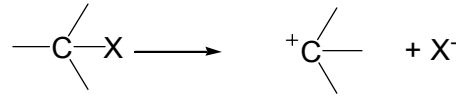


الوسيطات النشطة Reactive intermediates : في التفاعلات الكيميائية التي تتم على عدة خطوات تتكون وسيطات نشطة نتيجة لانشطار الروابط التساهمية .

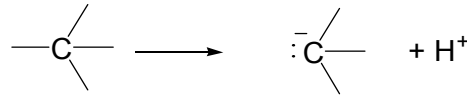
1. **الجذر الكربوني الحر** فقير للإلكترونات فهو يحتوي على سبعة إلكترونات في غلاف التكافؤ لذا يتفاعل كإلكتروفيل Electrophile أي الباحث عن الإلكترونات .



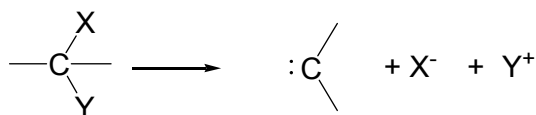
2. **الكاتيون الكربوني Carbocation :** هو الاسم الأحدث لأيون الكربونيوم Carbonium ion وهو أيضا فقير للإلكترونات حيث يحتوي على ستة إلكترونات فقط في غلاف التكافؤ ويتفاعل كإلكتروفيل .



3. **الأيون الكربوني Carbanion :** غني بالإلكترونات فهو قادر على منح زوج من الإلكترونات لذلك يتفاعل كنيوكلو فيل Nucleophile أي الباحث عن الشحنة الموجبة .

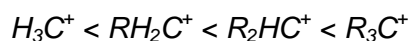


4. **الكربين Carbene :** ينشأ نتيجة الانشطار غير المتجانس لرابطين على نفس ذرة الكربون ويحتوي على ستة إلكترونات في غلاف التكافؤ .



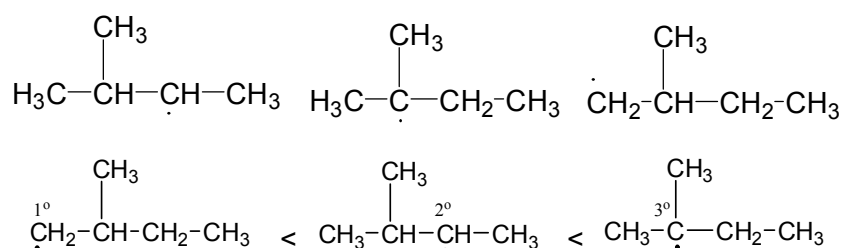
ملاحظة

في الكاتيونات الكربونية كلما كانت الشحنة منتشرة أو غير متركزة *delocalized* تكون أكثر ثباتا وبما أن مجموعات الألكيل دافعة للإلكترونات *electron releasing* فهي تعمل على إزاحة الكثافة الإلكترونية نحو الشحنة الموجبة وبالتالي تقلل من تركيزها وتساهم بذلك في تثبيت الكاتيون الكربوني باكتسابها جزء من الشحنة الموجبة .



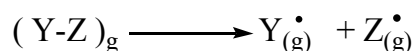
ثبات الجذر الحر يماثل تقريبا ثبات الكاتيون الكربوني .

1-24 رتب الجذور الحرة التالية على حسب درجة ثباتها ؟

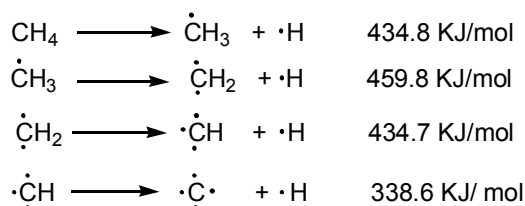


طاقة الرابطة Bond energies : هناك نوعان من طاقة الرابطة هما :-

1 - طاقة التفكك Dissociation energy : ويرمز لها بالرمز D وهذه الطاقة تتطلب كسر مفرد للرابطة في الجزيء متعدد الذرات في الطور الغازي وينتج جذور حرة في نفس الطور .



2 - طاقة الربط Bond energy : يرمز لها بالرمز E وتعتمد على الصيغة البنائية للجزيء فمثلا جزيء الميثان CH₄ يحتوي على أربع روابط C-H متكافئة وبالتالي تكون قيمة الطاقة اللازمة لكسر الرابطة الأولى ليست نفسها للثانية وهكذا .

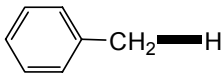
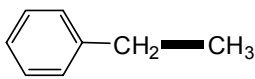


تعتمد طاقة الرابطة على طبيعة الجزيء حيث يؤخذ متوسط القيم المختلفة لهذه الطاقات والجدول التالي يوضح بعض قيم طاقات الروابط وأطوالها .

Bond / A°	Energy KJ mol ⁻¹	Bond / A°	Energy KJ mol ⁻¹
H ₃ C—H	434.8	C—O 1.43	334.7
CH ₃ -CH ₂ —H	409.7	C=O 1.20	694.5
(CH ₃) ₂ -CH—H	397.1	C—N 1.47	284.5
(CH ₃) ₃ -C—H	380.4	C=N 1.30	615.1
C—H 1.10	414.2	C≡N 1.16	866.1
C—C 1.54	347.3	C—F 1.39	452
C=C 1.33	606.7	C—Cl 1.78	351
C≡C 1.20	803.3	C—Br 1.93	293
		C—I 2.14	234

ملاحظة

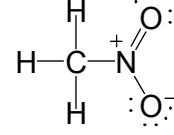
- تعتبر الطاقة اللازمة لكسر الرابطة التساهمية عن قوة هذه الرابطة حيث كلما زادت طاقة الرابطة كلما كانت الرابطة أقوى .
- إن قيمة طاقتي التفكك والربط للجزيئات ثنائية الذرة تكون هي نفسها .
- تؤثر قيم الكهروسالبية لذرات العناصر على قيم طاقات الربط (ص 24) .
- تتأثر قيم طاقات الربط بطول الرابطة حيث كلما قصرت الرابطة كلما زادت طاقة الربط .
- كلما زادت كهروسالبية الذرة كلما زادت طاقة تفكك الرابطة ، وكلما زاد عدد المجموعات المستبدلة على ذرة الكربون المكونة للرابطة كلما قلت طاقة تفككها ويكون تأثير المجموعات الساحبة للإلكترونات أعلى من تأثير المجموعات الدافعة والأمثلة التالية توضح ذلك :-

(CH ₃) ₃ C—H	(CH ₃) ₂ CH—H	CH ₃ CH ₂ —H	CH ₃ —H
380.4 kJmol ⁻¹	397.1 kJmol ⁻¹	409.7 kJmol ⁻¹	434.8 kJmol ⁻¹
(CH ₃) ₃ C—CH ₃	(CH ₃) ₂ CH—CH ₃	CH ₃ CH ₂ —CH ₃	CH ₃ —CH ₃
338.6 kJmol ⁻¹	351.1 kJmol ⁻¹	355.3 kJmol ⁻¹	367.9 kJmol ⁻¹
$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \downarrow \\ \text{sp}^2-\text{sp}^3 \\ 405.5 \text{ kJmol}^{-1} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \downarrow \\ \text{sp}^3-\text{sp}^3 \\ 301 \text{ kJmol}^{-1} \end{array}$	 300.1 kJmol ⁻¹	 292.5 kJmol ⁻¹

الشحنة التقديرية Formal charges : يتم حساب الشحنة التقديرية على الجزئ من العلاقة التالية :-

$$\text{الشحنة التقديرية} = \left[\begin{array}{c} \text{عدد الإلكترونات} \\ \text{في غلاف التكافؤ} \end{array} \right] - \left[\begin{array}{c} \text{نصف عدد} \\ \text{الإلكترونات} \\ \text{الرابطة} \end{array} \right] - \left[\begin{array}{c} \text{عدد الإلكترونات} \\ \text{غير الرابطة} \end{array} \right]$$

حساب الشحنة التقديرية على جزئ Nitromethane CH_3NO_2



تكون ذرة النيتروجين 4 روابط وليس 3 وبالتالي تحمل شحنة موجبة (+ 1)

تكون إحدى ذرات الأكسجين رابطة أحادية وليست زوجية وتحمل شحنة سالبة (- 1)

يتم حساب الشحنة التقديرية على ذرة النيتروجين كما يلي :-

$$\text{عدد إلكترونات التكافؤ} = 5 \quad \text{وعدد إلكترونات الرابطة} = 8 \quad \text{وعدد الإلكترونات غير الرابطة} = 0$$

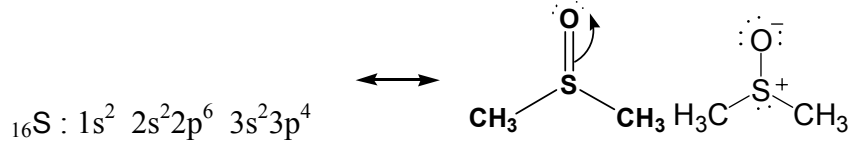
$$\text{formal charge} = 5 - \frac{8}{2} - 0 = +1$$

حساب الشحنة على ذرة الأكسجين :-

$$\text{عدد إلكترونات التكافؤ} = 6 \quad \text{وعدد إلكترونات الرابطة} = 2 \quad \text{وعدد الإلكترونات غير الرابطة} = 6$$

$$\text{formal charge} = 6 - \frac{2}{2} - 6 = -1$$

25-1 ما هي قيمة الشحنة التقديرية على الكبريت والأكسجين في جزئ Dimethyl sulfoxide ؟



عدد إلكترونات التكافؤ = 6 و عدد إلكترونات الرابطة = 6 و عدد الإلكترونات غير الرابطة = 2

$$\text{formal charge} = 6 - \frac{6}{2} - 2 = +1$$

والشحنة التقديرية على ذرة الأكسجين هي (-1)

العزم القطبي Dipole moment : هو الخاصية التي يمكن قياسها من توزيع الشحنة الكهربائية لجزئ ما من خلال قياس مدى عدم انطباق مركز التوزيع الإلكتروني في الجزئ على مركز توزيع الشحنة النووية الموجبة ويتم حساب قيمة العزم القطبي من العلاقة الآتية :-

العزم القطبي = الشحنة (الوحدات الإلكترونية) x المسافة (انجستروم)

$$\mu = q \times d \text{ (A}^\circ\text{)}$$

يقدر العزم القطبي بوحدة تسمى Debye نسبة للعالم Peter J.W. Debye ويرمز لها بالرمز D وتساوي في النظام العالمي SI : $1D = 3.33 \times 10^{-30} \text{ Coulomb meters (C.m)}$
يوضح اتجاه استقطاب الرابطة باستخدام السهم التالي حيث يشير إلى الطرف الأكثر سالبية □

26-1 إذا كانت شحنة الإلكترون $1.6 \times 10^{-19} \text{ Cm}$ والمسافة بين البروتون والإلكترون هي 100 Pm أحسب قيمة العزم القطبي بوحدة ديبياي ؟

$$\mu = q \times d = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C} \times 100 \times 10^{-12} \text{ m} = 1.6 \times 10^{-29} \text{ Cm} , \quad 1 \text{ Pm} = 10^{-12} \text{ m}$$

$$\frac{1.6 \times 10^{-29} \text{ Cm} \times 1D}{3.33 \times 10^{-30} \text{ Cm}} = 4.8 \text{ D}$$

عزم الرابطة هو العزم القطبي لرابطة مفردة .

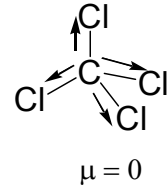
1. إذا كان الجزئ يتكون من ذرتين فأن عزم الرابطة = عزم ثنائي القطب .
2. إذا كان الجزئ يتكون من عدة ذرات فأن عزم الرابطة = محصلة متجهات عزم الروابط المختلفة حيث تعتمد قطبية الجزيئات على فارق الكهروسالبية لذرات العناصر وعلى الشكل الهندسي للجزئ وكذلك وضع الأزواج الإلكترونية غير الرابطة .

العزم القطبي للجزيئات غير القطبية Nonpolar molecules

formula	CH ₄	CCl ₄	CO ₂	BF ₃
$\mu \text{ (D)}$	0	0	0	0

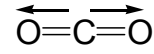
جزئ CH₄ و CCl₄

في هذان الجزيئان لا يوجد عزم قطبي لأن لكل منهما شكل الهرم الرباعي فيكون مركز الشحنة الموجب متطابق مع مركز الشحنة السالب أي أن محصلة الكميات المتجهة يساوي صفراً .



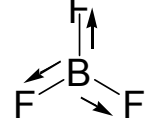
جزيء CO₂

قيمة العزم قطبي لهذا الجزيء تساوي صفراً لأن محصلة الكميات المتجهة تساوي صفراً بسبب شكل الجزيء الخطي .



جزيء BF₃

إن شكل الجزيء المثلث المسطح يجعل عزم الروابط متعامد فيلغي بعضه.

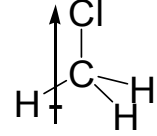


العزم القطبي لجزيئات القطبية Polar molecules

formula	CH ₃ Cl	SO ₂	H ₂ O	NH ₃	NF ₃
μ (D)	1.87	1.63	1.85	1.47	0.24

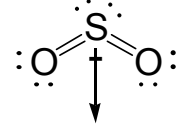
جزيء CH₃Cl

يهمل تأثير الرابطة C-H في العزم القطبي بسبب تقارب الذرتين في الكهروسالبية وتكون الرابطة C-Cl هي المسؤولة عن قيمة العزم القطبي .



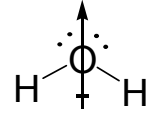
جزيء SO₂

على الرغم من تشابه هذا الجزيء في الصيغة الجزيئية مع المركب CO₂ إلا أنه يختلف عنه في قيمة العزم القطبي وهذا يعني أن الجزيء غير خطي وإنما منحنى bent بسبب وجود زوج الإلكترونات غير الرابطة على ذرة الكبريت .



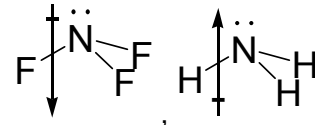
جزيء الماء H₂O

بسبب شكل الجزيء الزاوي (المنحني) للماء فلا يلغي عزم الرابطة بعضه .



جزيء NH₃ و NF₃

لكل من الجزيئين شكل الهرم الرباعي ولكن يختلفان اختلافا كبيرا في قيمة العزم القطبي وذلك بسبب إهمال زوج الإلكترونات غير الرابطة على ذرة النيتروجين في جزيء NF₃



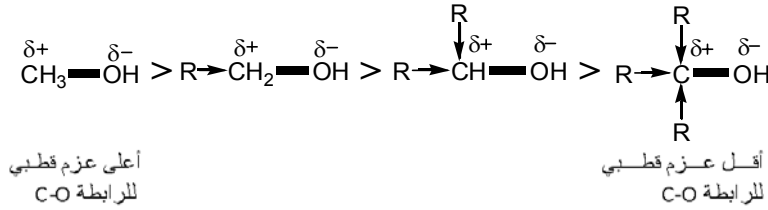
ملاحظة

- تساهم الأزواج الإلكترونية غير الرابطة بشكل كبير في العزم القطبي للماء والأمونيا وذلك لأنها لا تتصل بذرة أخرى لتعادل جزءاً من شحنتها السالبة وبالتالي تساهم بعزم كبير بعيداً عن الذرة المركزية .
- تؤثر قيم الكهروسالبية لذرات العناصر تأثير واضح على العزم القطبي وكذلك على قيمة عزم الرابطة C-C الأحادية اعتماداً على التهجين والقيم التالية قام باحتسابها العالم بيترو Petro سنة 1958م توضح ذلك .

molecule	bond	bond moment (D)
$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$	$\overset{\delta+}{\text{C}_{\text{sp}^3}}-\overset{\delta-}{\text{C}_{\text{sp}^2}}$	0.68
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$	$\overset{\delta+}{\text{C}_{\text{sp}^2}}-\overset{\delta-}{\text{C}_{\text{sp}}}$	1.15
$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH}$	$\overset{\delta+}{\text{C}_{\text{sp}^3}}-\overset{\delta-}{\text{C}_{\text{sp}}}$	1.48

يتضح من هذه القيم أنه كلما زاد الفارق في الكهروسالبية زاد عزم الرابطة (ص²⁴-).

- تعمل المجموعات الدافعة للإلكترونات على إنقاص العزم القطبي للرابطة حيث تصبح الشحنة منتشرة وغير متمركزة ، والعكس صحيح بالنسبة للمجموعات الساحبة للإلكترونات .



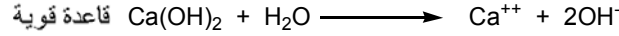
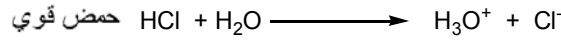
1-27 إن قيمة العزم القطبي للمركب $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ هو 0.8D أكبر بكثير من قيمة العزم القطبي للمركب $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_3$ التي تبلغ 0.3D فكيف تفسر هذا الاختلاف على الرغم من أنهما ناتجان بصورة رئيسية عن قطبية واحدة من روابط C-C الأحادية في الجزيئين ؟
تفسير ذلك هو أن الرابطة في المركب الأول ناتجة من تهجين $\text{C}_{\text{sp}}-\text{C}_{\text{sp}^3}$ فنكون أعلى كهروسالبية من الرابطة في المركب الثاني الناتجة من تهجين $\text{C}_{\text{sp}^2}-\text{C}_{\text{sp}^3}$

1-28 العزم القطبي للمركب CH_3Cl هو 1.87D أكبر من العزم القطبي للمركب CH_3F ، 1.85D رغم أن كهروسالبية الفلور أعلى من كهروسالبية الكلور .فسر ذلك ؟
السبب في ذلك هو صغر حجم ذرة الفلور الذي يؤدي إلى قربها من ذرة الكربون فيقل العزم القطبي .

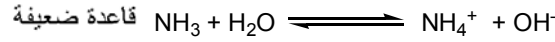
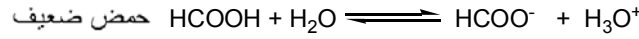
الأحماض والقواعد Acids and Bases

نظرية أرهينيوس Arrhenius theory

استنتج العالم أرهينيوس سنة 1887م نظرية تتعلق بالمحاليل الإلكترونية والتي تتضمن الأحماض والقواعد حيث عرف الحمض على أنه المادة التي عند ذوبانها في الماء تتأين مكونه أيونات الهيدروجين الموجبة H^+ (البروتونات) ، والقاعدة هي المادة التي تطلق أيونات الهيدروكسيد السالبة OH^- إن الأحماض والقواعد القوية تتأين بالكامل في الماء وتكون محاليلها موصلة جيدة للكهرباء وتسمى إلكتروليتات قوية strong electrolyts

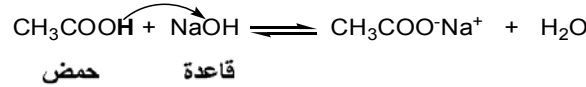


إن الأحماض والقواعد الضعيفة تتأين جزئيا في الماء وتكون محاليلها ضعيفة التوصيل للكهرباء وتسمى إلكتروليتات ضعيفة weak electrolyts

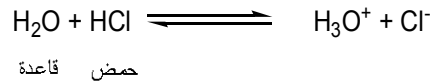
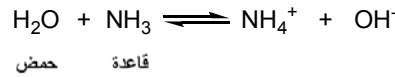


نظرية برونستد – لوري Bronsted-Lowry theory

عرفت هذه النظرية الحمض على أنه المادة التي تعطي بروتونا في محلولها وأن القاعدة هي المادة التي تستقبل ذلك البروتون .

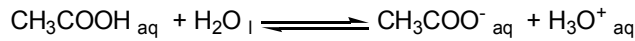


إن لبعض المواد القدرة على فقد واكتساب بروتون في نفس الوقت مثل الماء وتسمى بالمواد الأمفوتيرية amphoterics



في حالة الأحماض والقواعد العضوية الضعيفة التي تتأين جزئيا في الماء يكون تركيز الأيونات المنطلقة قليل فهي تسلك سلوك التفاعلات العكسية وبالتالي يمكن قياس مدى قوتها عن طريق ثابت تأينها K_a

مثال / ثابت تأين الحمض :-



$$K_a = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-] [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$$

ثابت تأين الحمض

$$\text{p}K_a = -\log K_a$$

مثال / ثابت تأين القاعدة :-



$$K_b = \frac{[\text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-] [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}]}$$

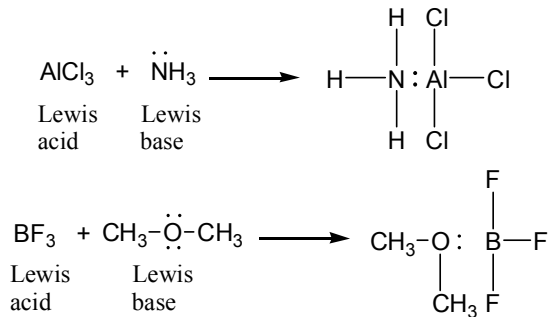
ثابت تأين القاعدة

$$\text{p}K_b = -\log K_b$$

عند مقارنة ثوابت التآين لمجموعة من الأحماض المختلفة التي تم قياسها عند نفس الظروف نجد أنه كلما كانت قيمة K_a عالية كلما زادت مقدرة الحمض على التآين ويقترب بذلك من سلوك الأحماض القوية ونفس الشيء بالنسبة للقواعد الضعيفة .

نظرية لويس Lewis theory

عرفت هذه النظرية الحمض على أنه تلك المادة التي لها المقدرة على كسب زوج من الإلكترونات وتعتبر اليكتروفيلات وعرفت القاعدة على أنها المادة التي لها القدرة على منح زوج من الإلكترونات وتعتبر نيوكوفيلات .



تسمى الرابطة التي تنشأ عن طريق مساهمة إحدى الذرات بزوج من الإلكترونات بالرابطة التساهمية التناسقية Coordinate covalent bond

المذيبات في الكيمياء العضوية Solvents in organic chemistry

المذيب عبارة عن سائل يستخدم في إذابة المركبات وتعتبر المذيبات مهمة جدا في التجارب العملية حيث أنها تؤثر على حمضية وقاعدية المحاليل لذا يجب فهم الذوبانية ودور المذيب وتأثيراته على معدلات التفاعل قبل اختياره ولفهم هذه التأثيرات يجب معرفة تصنيف المذيبات .

تصنيف المذيبات العضوية classification of solvents

1. المذيبات البروتونية وغير البروتونية protic and aprotic
2. المذيبات القطبية وغير القطبية polar and apolar
3. المذيبات المانحة وغير المانحة donor and nondonor

1 . **المذيبات البروتونية protic** : تتألف من الجزيئات التي تستطيع تكوين روابط هيدروجينية كونها تحتوي على ذرة هيدروجين حامضية مثل الماء ، أما **المذيبات غير البروتونية aprotic** فهي التي لا تستطيع جزيئاتها تكوين روابط هيدروجينية مثل الهكسان .

2 . **المذيبات القطبية polar** : هي مذيبات لها ثابت عزل كهربى مرتفع ، أما **المذيبات غير القطبية apolar** فلها ثابت عزل كهربى منخفض .

ثابت العزل الكهربى dielectric constant : يعرف بقانون الكهروستاتيكية وهو عبارة عن تأثير الطاقة الناتج عن أيونين مشحونين q_1 , q_2 يبعدان عن بعضهما مسافة r

$$E = k \frac{q_1 q_2}{\epsilon r}$$

حيث : k ← ثابت التناسب .

ϵ ← ثابت العزل الكهربى للمذيب .

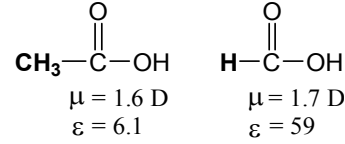
المذيبات القطبية تكون ذات فاعلية عالية في الفصل (حجب الأيونات عن بعضها) فتكون قوى التجاذب والتنافر بين الأيونات ضعيفة وتعتمد قطبية المذيبات على قيمة ثابت العزل الكهربى فالمذيبات التي تمتلك ثابت عزل كهربى يساوي 15 أو أعلى تكون مذيبات قطبية والتي لها ثابت عزل كهربى أقل من 15 تكون مذيبات غير قطبية .

ملاحظة

- إن لكلمة قطبي *polar* استعمالين في الكيمياء العضوية فعندما نقول على جزئ أنه قطبي فأنا نشير بذلك إلى العزم القطبي للجزئ μ ، وعندما نقول مذيب قطبي فأنا نعني ثابت عزل كهربى مرتفع أو بعبارة أخرى الجزيئات القطبية أو العزم القطبي تكون خاصية مستقلة للجزيئات، والمذيب القطبي وثابت العزل الكهربى يكون خاصية عامة للجزيئات .

مثال : حمض الفورميك وحمض الخليك

إن هذان الجزيئان لهما نفس المجموعة الوظيفية ومتشابهان جدا في التركيب البنائي ولهما عزم قطبي متقارب وكل من الجزيئان قطبي ولكنهما يختلفان اختلافا كبيرا في قيمة ثابت العزل الكهربى وبالتالي يختلفان في خواص المذيب فنجد أن حمض الفورميك مذيب عال القطبية وحمض الخليك مذيب أقل قطبية بكثير .



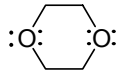

3. **المذيبات المانحة donor**: هي مذبيبات تتألف من جزيئات قادرة على منح أزواج من الإلكترونات غير المشاركة في الربط وتسمى هذه الجزيئات قواعد لويس مثل الميثانول ، أما **المذيبات غير المانحة nondonor** فهي ليست قواعد لويس مثل البنتنان والبنزين .

فيما يلي أمثلة لخواص بعض المذيبات العضوية الشائعة

i. من المذيبات غير القطبية مثل :

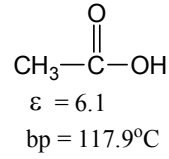
Hexane	, CCl ₄	, Benzene	, CH ₂ Cl ₂	, CHCl ₃
$\varepsilon = 1.9$	2.2	2.3	8.9	4.8
bp = 68.7°C	76.8°C	80°C	39.8°C	61.2°C

ii. بعض المذيبات غير القطبية تكون مانحة (قواعد لويس) مثل :

1,4-Dioxan	, Diethyl ether [Et ₂ O]	, Ethyl acetate [EtOAc]	, Tetrahydrofuran [THF]
	$\text{CH}_3\text{CH}_2-\ddot{\text{O}}-\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\ddot{\text{O}}-\text{C}_2\text{H}_5$	
$\varepsilon = 2.2$	4.3	6.0	7.6
bp = 101.3°C	34.6°C	77.1°C	66°C

.iii بعض المذيبات غير القطبية تكون بروتونية ومانحة مثل :

Acetic acid [HOAc]

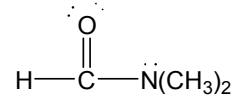
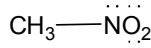
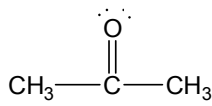


.iv بعض المذيبات القطبية تكون مانحة وغير بروتونية مثل :

Acetone[Me₂CO , DMK] ,

Nitromethane[MeNO₂] ,

N,N-Dimethyl formamide[DMF]



$\varepsilon = 21$
bp = 56.3°C

36
101.2°C

37
153°C

.v بعض المذيبات القطبية تكون مانحة وبروتونية مثل :

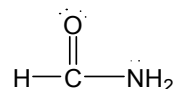
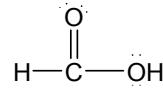
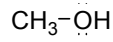
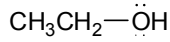
Ethanol[EtOH]

Methanol[MrOH]

Formic acid

Water

Formamide



$\varepsilon = 25$
bp = 78.3°C

33
64.7°C

59
100.6°C

78
100°C

111
211°C

الذوبانية Solubility

ذوبانية المركبات التساهمية عند اختيار المذيب المناسب للمركبات العضوية تتبع قاعدة " الشبيه يذيب الشبيه like dissolves like " وهذه القاعدة تتطلب معرفة بعض مميزات المركبات العضوية من أجل إذابتها في المذيب المناسب فمثلا المذيبات القطبية غير البروتونية تكون مناسبة لإذابة المواد القطبية غير البروتونية ، وتكون المذيبات البروتونية هامة جدا من حيث مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين الجزيئات لإذابة المواد البروتونية في التفاعلات الكيميائية .

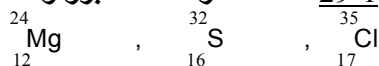
ذوبانية المركبات الأيونية : من المهم للمتفاعل الأيوني والتفاعل الأيوني نوع الوسط الذي يجري فيه التفاعل فالمركبات الأيونية لها أهمية خاصة من حيث بقاءها منفصلة في المحلول فتتحرك الأيونات في البداية بشكل مستقل فيتخذ كل أيون اتجاه الأيون المضاد له في الشحنة ثم تحاط الأيونات المفصلة بجزيئات المذيب .

قواعد ذوبانية المركبات الأيونية في الماء

1. الفلزات القلوية وأملاح الأمونيوم تكون ذائبة تقريبا .
2. أسيتات الفلزات والبرمنجنات والنترات والنتريلات والكلورات والبيركلورات تكون ذائبة في الماء تقريبا .
3. كلوريدات الفلزات والبروميديات والأيدوات تكون ذائبة ما عدا الفضة والزنثبق(I) حيث يكون HgI_2 غير ذائب و $HgBr_2$ و $PbCl_2$ تكون معتدلة الذوبان .
4. كبريتات الفلزات تكون ذائبة ما عدا الرصاص (II) والباريوم والكالسيوم ، أما كبريتات الفضة تكون معتدلة الذوبان .
5. هيدروكسيدات الكالسيوم والباريوم ذات ذوبانية معتدلة ، وهيدروكسيدات وأكاسيد الفلزات الأخرى تكون غير ذائبة .

أسئلة

29-1 ما هو عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات لذرات العناصر التالية ؟



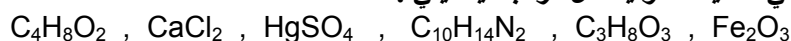
30-1 ما هو التوزيع الإلكتروني في كل من ${}^{40}_{20}\text{Ca}$, ${}^{32}_{16}\text{S}$, ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ ؟ موضحاً أفلاك وإلكترونات التكافؤ ؟

31-1 ما هو أقصى عدد من الروابط التساهمية يمكن لذرات العناصر التالية أن تكونها : أكسجين , كربون , هيدروجين , كلور , النيتروجين ؟

32-1 كم عدد الإلكترونات غير المزدوجة في الجزيئات التالية : CH_4 , H_2O , NH_3 ؟

33-1 عند تحليل الهيستيدين وهو أحد الأحماض الأمينية وجد أنه يحتوي على كربون 46.38% وهيدروجين 5.90% ونيتروجين 27.01% والباقي أكسجين . أوجد الصيغة الأولية والجزيئية إذا علمت أن الوزن الجزيئي له 155 ؟

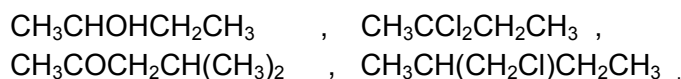
34-1 ما هي الصيغة الأولية لكل مركب فيما يلي :-



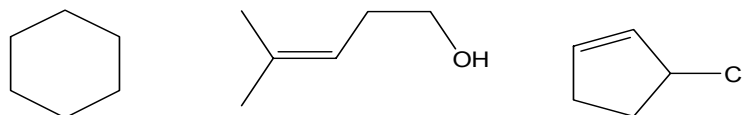
35-1 أوجد الصيغة الجزيئية من البيانات التالية :

الوزن الجزيئي	الصيغة الأولية
180	CH_2O
81	CHN

36-1 اكتب الصيغ المكثفة التالية بصيغة الخطوط والصيغة الهيكلية ؟



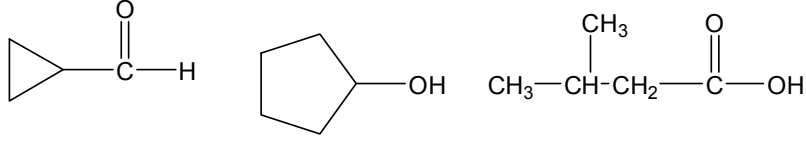
37-1 اكتب صيغة الخطوط لكل من الصيغ الهيكلية التالية :-



38-1 ارسم تراكيب لويس للجزيئات التالية ؟ ثم أوجد الشحنة التقديرية على كل ذرة ؟



39-1 صنف المركبات التالية على حسب المجموعة الوظيفية :-



40-1 رتب المركبات التالية على حسب تزايد الصفة الأيونية : NH_3 , BCl_3 , MgCl_2 , BeI_2 ؟

41-1 ارسم صيغ توضح الروابط التساهمية والأيونية في المركبين التاليين NH_4Cl , CH_3ONa ؟

42-1 ما هي أنواع قوى التجاذب التي يمكن أن تتواجد بين جزيئات كل من : H_2O , F_2 , HI ؟

43-1 اكتب بناءات الرنين للأيونات التالية :-

1- Nitrate ion NO_3^- , 2- Hydrazoic acid N_3^-

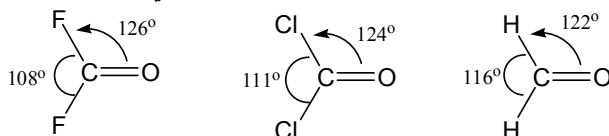
44-1 علل لما يلي :-

1. ارتفاع درجة غليان hydrogen fluoride HF مقارنة بمركبات هاليدات الهيدروجين الأخرى .
2. عدم مقدرة المركب CH_3OCl على تكوين روابط هيدروجينية ضمنية .
3. ليس للروابط التساهمية أي تأثير على درجة الغليان أو الانصهار على الرغم من أنها أقوى من الروابط الهيدروجينية .
4. الرابطة C-C الأحادية في الجزيء $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ أقصر بكثير من الرابطة C-C الأحادية في جزيء CH_3-CH_3
5. محلول ملح الطعام جيد التوصيل للكهرباء .
6. الماء مركب قطبي بينما الميثان مركب غير قطبي .
7. التوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^5$ غير صحيح .
8. اختلاف الشكل الخاص عن الشكل العام لبعض المركبات .
9. زوايا الربط في جزيء ammonium cation $^+\text{NH}_4$ أكبر من زوايا الربط في جزيء الأمونيا .
10. انكماش زوايا الربط في فلوريدات اللافلزات nonmetal fluorides عن الهيدرات hydrides
11. لا يتنافر الإلكترونان في نفس الفلك على الرغم من شحنتهما السالبة .
12. درجة غليان الماء أعلى من درجة غليان H_2S رغم تقارب الوزن الجزيئي .

45-1 حدد الشكل العام والشكل الخاص للجزئ التالي على أن تتخذ ذرة الكربون كمركز للجزئ مرة واحدة و ذرة النيتروجين مرة أخرى CH_3NH_2 methyl amine ؟

46-1 ما هو الشكل العام لكل من الجزيئات الآتية :- BeH_2 , CCl_4 , BH_3 , BeCl_2 ؟

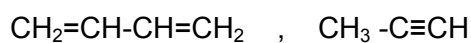
47-1 في ضوء نظرية VSEPR كيف تفسر اختلاف زوايا الربط في الجزيئات التالية ؟



48-1 كيف تفسر اختلاف زوايا الربط في جزئ PH_3 (93°) عن جزئ الأمونيا ؟

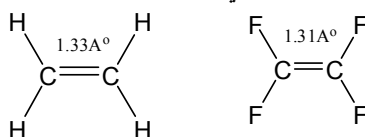
49-1 مستخدما نظرية VSEPR أوجد الشكل الهندسي الذي تحدده الذرة المركزية وكذلك الشكل الخاص للجزئ إن وجد لكل ما يلي : ClO_2^- , SCl_2 , POCl_3 ؟

50-1 ما هي حالات التهجين لكل ذرة كربون في الجزيئات التالية

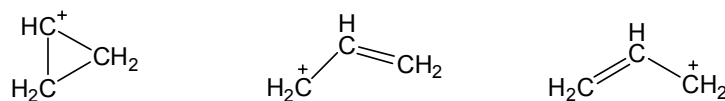


51-1 أي الأفلاك سوف تهجن في الأيون CH_2^+ ؟ وما هو الشكل الهندسي له ؟

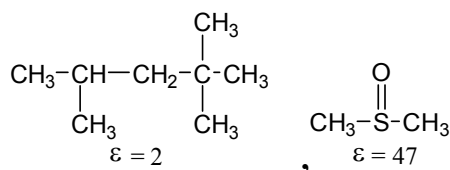
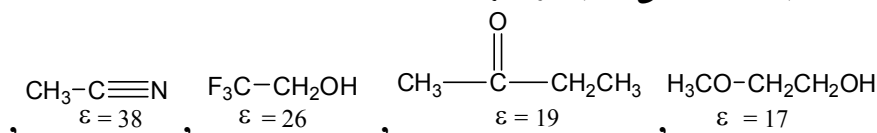
52-1 كيف تفسر اختلاف طول الرابطة $\text{C}=\text{C}$ في الجزئين التاليين ؟



53-1 أي من بناءات الرنين الآتية لا يعتبر بناء رنين لـ allyl cation ؟ ولماذا ؟



54-1 صنف المذيبات التالية على حسب خواصها ؟



الهيدروكربونات

Hydrocarbons

يطلق اسم الهيدروكربونات على المركبات التي تتكون من ذرات الكربون والهيدروجين فقط وتنقسم إلى هيدروكربونات أليفاتية وهيدروكربونات أروماتية .

الهيدروكربونات الأليفاتية Aliphatic hydrocarbons : هي عبارة عن مركبات ذات سلاسل مستقيمة أو متفرعة أو حلقية وقد تكون مشبعة أو غير مشبعة ولقد اشتق اسم أليفاتية من الكلمة اليونانية alephas وتعني " الدهن fat "

التشبع Saturated : يقصد بالتشبع هو أن تكون جميع روابط C-C أحادية بمعنى أن عدد ذرات الهيدروجين هو الحد الأقصى الذي يمكن للهيدروكربون أن يحتويه سواء كان المركب حلقي أو غير حلقي .

عدم التشبع Unsaturated : المركب غير المشبع هو الذي تحتوي جزيئاته على روابط ثنائية أو ثلاثية ويكون عدد ذرات الهيدروجين أقل من العدد الأقصى الذي يمكن للهيدروكربون أن يحتويه .

الهيدروكربونات الأروماتية Aromatic hydrocarbons : هي هيدروكربونات تحتوي على حلقة بنزين (ص¹²⁹).

أولا / الهيدروكربونات الأليفاتية المشبعة

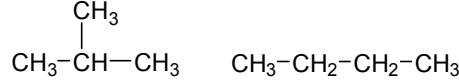
الألكانات Alkanes هي النوع الوحيد من الهيدروكربونات الأليفاتية المشبعة ويطلق عليها اسم البرافينات Paraffin's المشتقة من اللاتينية " Parum affinis " وتعني الفاعلية المنخفضة وتنقسم إلى :-

ألكانات ذات سلاسل مفتوحة : قد تكون متفرعة أو غير متفرعة وتتبع القانون العام C_nH_{2n+2} حيث n عدد ذرات الكربون في المركب ويقصد بالتفرع هو استبدال ذرة هيدروجين أو أكثر من على ذرات الكربون في المركب بمجموعة تحتوي على ذرات كربون وهيدروجين .

ألكانات حلقية : هي عبارة عن هيدروكربونات ملتفة يتصل أطراف هيكلها الكربوني ببعض وتتبع القانون العام C_nH_{2n}

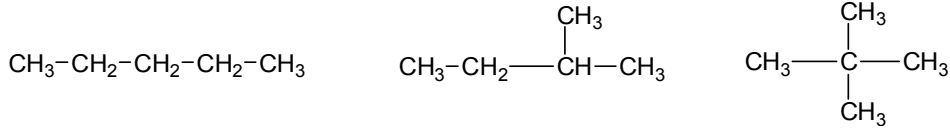
التشكل البنائي Structural isomerism : إن التشكل هو ظاهرة واسعة الانتشار في المركبات العضوية وتعني وجود أكثر من صيغة بنائية لصيغة جزيئية واحدة .

المتشكلات الهيكلية Skeletal isomers : هي متشكلات تختلف في الهيكل الكربوني فمثلا الصيغة الجزيئية C_4H_{10} يكون لها الصيغتين البنائيتين التاليين : -



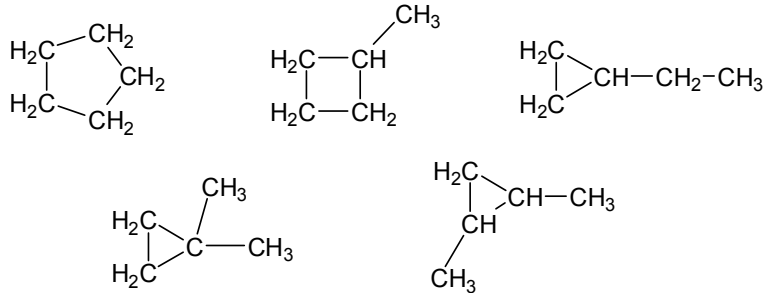
1-2 ما هي المتشكلات الهيكلية للصيغة الجزيئية C_5H_{12} ؟

لإيجاد المتشكلات يجب تحديد نوع الألكانات أولا من خلال التعويض في القانون العام للألكانات الحلقية وغير الحلقية . من الصيغة الجزيئية $5 = n$
 $C_nH_{2n+2} = C_5H_{5 \times 2 + 2} = C_5H_{12}$ ينطبق عليها القانون العام للألكانات غير الحلقية وهذا يعني أن جميع المتشكلات غير حلقية .



2-2 ما هي المتشكلات المتوقعة للصيغة الجزيئية C_5H_{10} ؟

$C_nH_{2n+2} = C_5H_{5 \times 2 + 2} = C_5H_{12}$ لا ينطبق عليها القانون العام للألكانات غير الحلقية .
 $C_nH_{2n} = C_5H_{5 \times 2} = C_5H_{10}$ ينطبق عليها القانون العام للألكانات الحلقية أي أن جميع المتشكلات تكون حلقية .



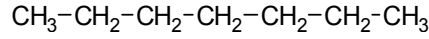
ملاحظة

- يطلق على المتشكلات اسم *isomers* المشتق من اللغة اليونانية *isos+meros* وتعني " تتكون من نفس الأجزاء "
- يزداد عدد المتشكلات بزيادة عدد ذرات الكربون في الصيغة الجزيئية والجدول التالي يوضح عدد متشكلات الألكانات الممكنة لبعض الصيغ الجزيئية .

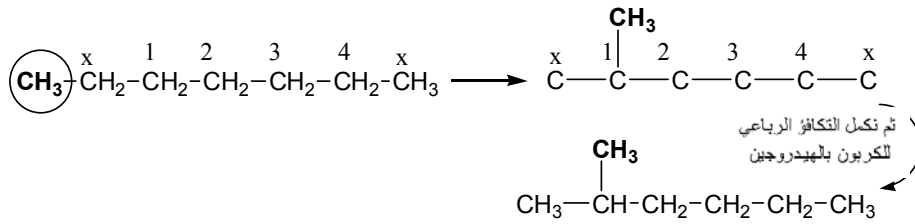
عدد المتشكلات	الصيغة الجزيئية	عدد المتشكلات	الصيغة الجزيئية
5	C ₆ H ₁₄	75	C ₁₀ H ₂₂
9	C ₇ H ₁₆	4,347	C ₁₅ H ₃₂
18	C ₈ H ₁₈	366,319	C ₂₀ H ₄₂
35	C ₉ H ₂₀	4,111,846,763	C ₃₀ H ₆₂

2-3 ما هي كل المتشكلات المتوقعة للصيغة الجزيئية C₇H₁₆ ؟

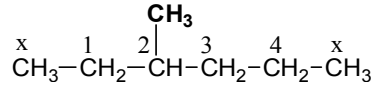
ينطبق عليها القانون العام للألكانات غير الحلقية ويكون المتشكل الأول هو سلسلة غير متفرعة



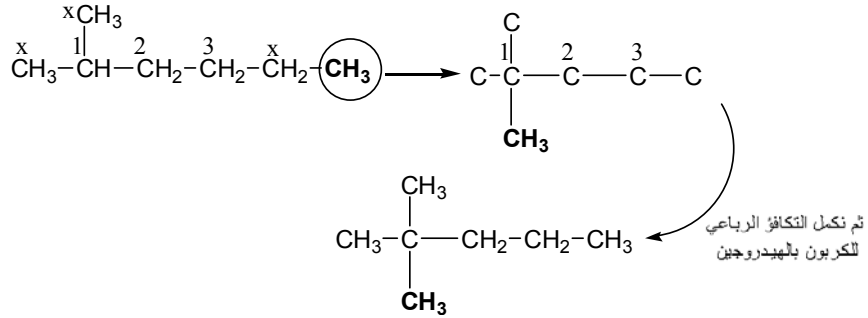
من المتشكل الأول نوجد المتشكل الثاني بتغيير موقع إحدى مجموعات CH₃ الطرفية حيث تستبعد ذرة الكربون المجاورة لها والطرفية فيكون هناك أربع مواقع يمكن استبدال المجموعة عليها كما يلي :-

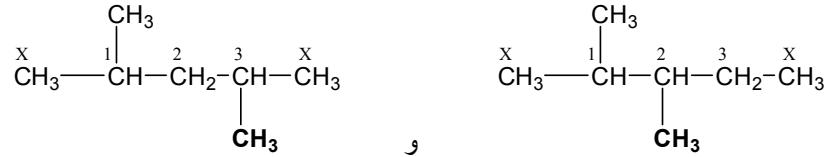


ولإيجاد المتشكل الثالث ننقل مجموعة CH₃ على ذرة الكربون رقم 2 بنفس الطريقة

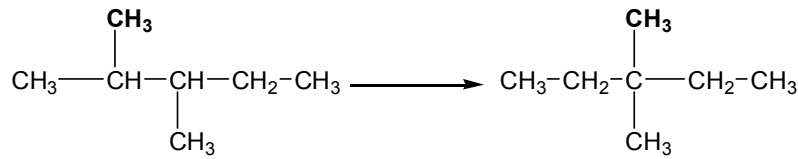
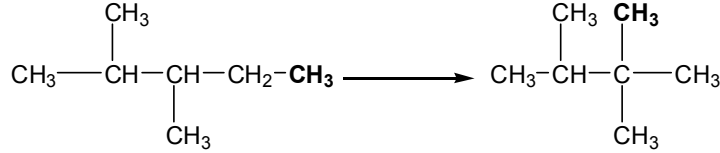


وعند وضع المجموعة في الموقع رقم 3 يكون هو نفس المتشكل الثالث ولكن من اتجاه معاكس وكذلك عند وضعها على ذرة الكربون رقم 4 يكون هو نفس المتشكل الثاني لذا يجب إيجاد باقي المتشكلات الأخرى من أحد المتشكلين الثاني أو الثالث فمثلا من المتشكل الثاني وبنفس الطريقة نستبدل مجموعة CH₃ البعيدة عن التفرع .

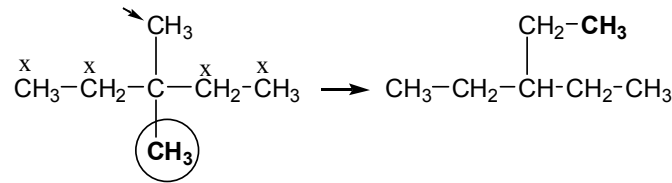




من المتشكل السادس نوجد المتشكل السابع والثامن بنفس الطريقة :-



ومن المتشكل الثامن نحصل على المتشكل التاسع كما يلي :-

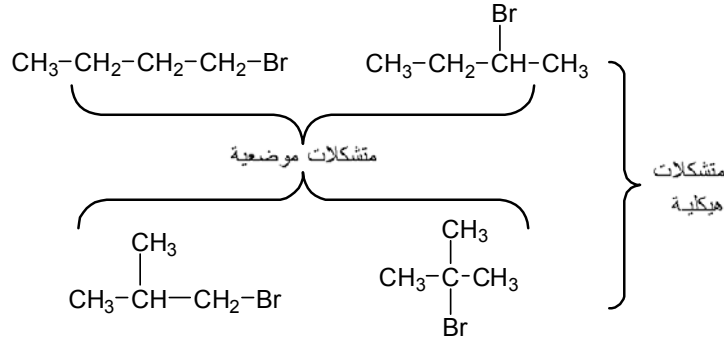


4-2 ميز بين المصطلحين التاليين : النظير - المتشكل ؟

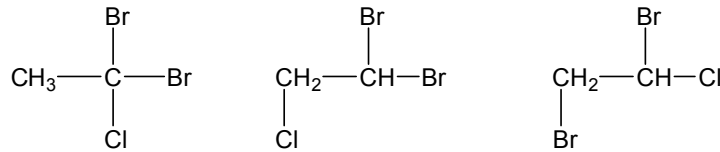
النظير Isotope : هي ذرات لأي عنصر لها نفس العدد الذري ولكنها تختلف في عدد النيوترونات .
المتشكل Isomers : هو جزئ له نفس الصيغة الجزيئية لجزئ آخر يختلف عنه في الصيغة البنائية .

المتشكلات الموضعية Positional isomerism : هي متشكلات تختلف في موضع المجموعة غير الكربونية أو في موضع المجموعة الوظيفية من دون تغيير في الهيكل الكربوني .

2-5 ما هي متشكلات الصيغة الجزيئية C_4H_9Br ؟ ثم وضح أي منها تمثل متشكلات موضعية وأي منها تمثل متشكلات هيكلية ؟



2-6 ما هي جميع المتشكلات الموضعية للصيغة الجزيئية $C_2H_3Br_2Cl$ ؟

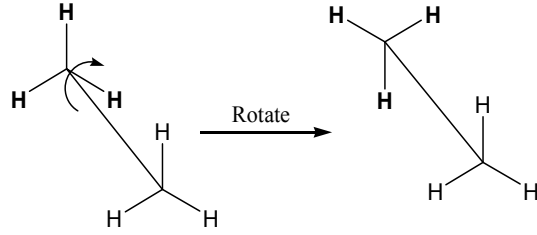


التشكل الفراغي في الألكانات Stereochemistry of Alkanes : التشكل الفراغي هو فرع من فروع الكيمياء الذي يهتم بدراسة الشكل ثلاثي الأبعاد للجزيئات " Three-dimensional " الناتج عن وضع الجزيء في الفراغ .

الهيئات Conformations : توجد في الألكانات غير الحلقية حيث يكون الدوران حول روابط C-C دوران حر أي غير مقيد free rotation بمعنى أن ذرات الهيدروجين أو المجموعات المتصلة بذرات الكربون تكون في حالة تبادل مستمر بين الهيئات الممكنة بسرعة كبيرة ولا تمثل هذه الهيئات متشكلات وذلك بسبب صعوبة فصلها .

هيئات الإيثان conformation of ethane

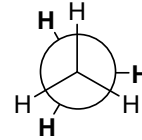
يعرف هذا التمثيل للهيئات بهيئة الحصان
Sawhorse representations وفيه
تظهر الرابطة C-C بزواوية منحرفة وروابط
C-H بوضوح كبير على ذرتي الكربون .



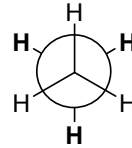
أن هذه الهيئات الناتجة من الدوران حول الرابطة C-C لا حصر لها وهي غير متساوية في الطاقة وبالتالي
غير متساوية في الثبات وتسمى كل واحدة منها Conformer والتي اشتقت من كلمتي
(conformational isomer) وهناك هيئتان رئيسيتان هما :-

1 - هيئة الخسوف Eclipsed conformation : هي أقل الهيئات ثباتا وأعلىها طاقة لأن التنافر بين
أزواج الإلكترونات الرابطة يكون أعلى ما يمكن بسبب قرب روابط C-H من بعضها .

يعرف هذا التمثيل بإسقاط نيومان
Newman projections نسبة للعالم
Melvin S. Newman وفيه تظهر الرابطة C-C مباشرة من نهايتها وتمثل ذرتي
الكربون بدائرة Circle



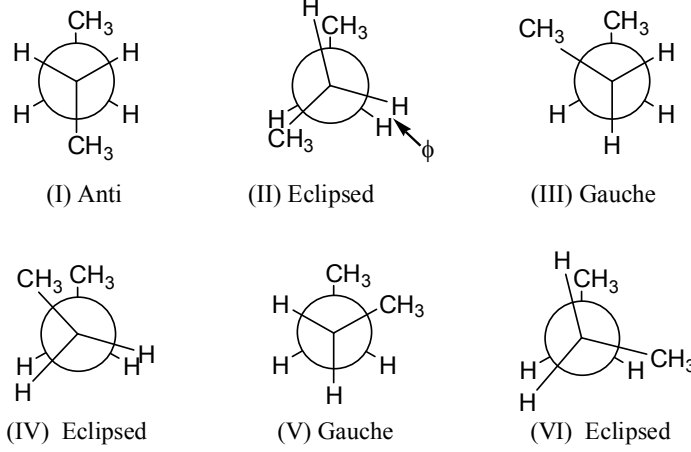
2 - هيئة الانفراج Staggered conformation : هي أكثر الهيئات ثباتا لأنها أقل طاقة بسبب بعد الذرات
أو المجموعات عن بعضها .



يوجد بين هاتين الهيئتين عدد لا حصر له من الهيئات تسمى Skew conformation

تحليل الهيئة Conformational analysis : هو عبارة عن دراسة تغيرات الطاقة المرافقة لدوران المجموعات حول رابطة أحادية .

تحليل هيئة البيوتان (الدوران حول الرابطة C_2-C_3) : $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$



الهيئة المتعاكسة Anti : هي الهيئة التي تكون فيها مجموعتي الميثيل متعاكستين تماما وبناءا عليه تكون هي الهيئة الأكثر استقرارا .

الهيئة المائلة Gauche : هي الهيئة التي تكون فيها مجموعتي الميثيل متقاربتان من بعضهما أكثر من أنصاف أقطار فاندرفال مما يجعل قوى فاندرفال قوة تنافر (بسبب قرب السحب الإلكترونية في المجموعتين) وبالتالي تكون هذه الهيئة أعلى في الطاقة من الهيئة المتعاكسة وأقل ثباتا .

ملاحظة

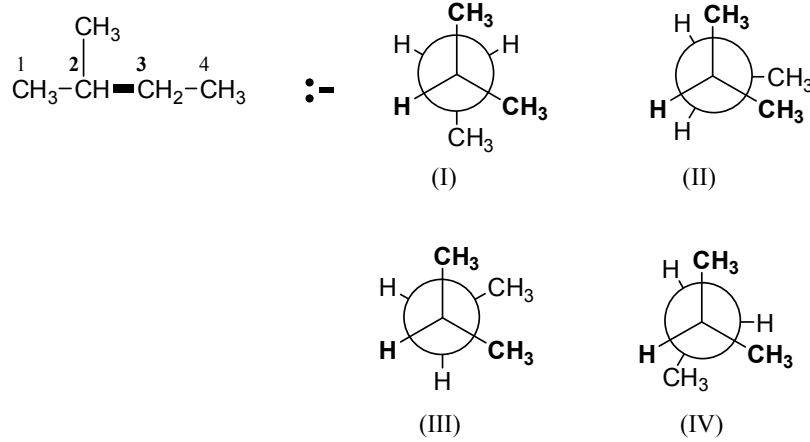
■ أنصاف أقطار فاندرفال *Van der Waals Radii* : هي نصف المسافة بين النواتين عند الاتزان وتمثل نصف قطر الذرة .

إن الهيئتين المتعاكسة والمائلة لا تحتويان على إجهاد التوائي *Torsion strain* وذلك لأن المجموعات تكون في وضع متبادل فتصبح أقل الهيئات في الطاقة و أكثرها استقرارا .

الإجهاد الالتوائي كان يعرف سابقا بإجهاد بيتزر *Pitzer strain* ينشأ هذا الإجهاد عند وجود مجموعتين X , Y مستبدلتين على ذرتين كربون متجاورتين C_1 , C_2 وتكون كل منهما على زاوية الدوران أو الالتواء ϕ *Dihedral angle* بحيث تكون قيمة الزاوية " $0 < \phi < 60^\circ$ " ويكون الإجهاد الالتوائي أعلى ما يمكن عند الزاوية صفر .

هيئة الخسوف Eclipsed : هي الهيئة التي تكون فيها المجموعات أو الذرات في وضع متطابق أو متقابل ويوجد بها إجهاد التوائي بالإضافة إلى قوة التنافر بين المجموعات أو الذرات وبالتالي تكون الهيئة (IV) أعلى الهياكل طاقة وأقلها ثباتا .

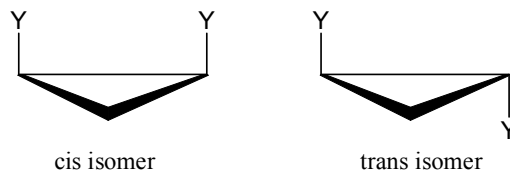
7-2 ارسم بإسقاط نيومان هياكل المركب 2-Methyl butane للدوران حول الرابطة C₂-C₃ ؟ وهل محصلة العزم القطبي لها تساوي صفرا أم لا ؟ ثم وضح أي الهياكل تكون الأكثر ثباتا ؟



الهيئة الأكثر استقرارا هي رقم (I) . ومحصلة العزم القطبي لها لا تساوي صفرا .

التشكل الهندسي في الألكانات الحلقية :-

التشكل الهندسي Geometric isomerism : في الألكانات الحلقية يكون الدوران حول روابط C-C مقيد فيكون للجزيئات ذات الصيغة الجزيئية الواحدة والربط الداخلي الواحد توزيع مختلف للذرات أو المجموعات في الفراغ فإذا كانت المجموعتين على نفس الجانب من الحلقة يسمى بالمتشكل الجانبي cis وإذا كانت على جانبيين متعاكسين يسمى بالمتشكل القطري trans



هيئات الألكانات الحلقية Conformation of cycloalkanes

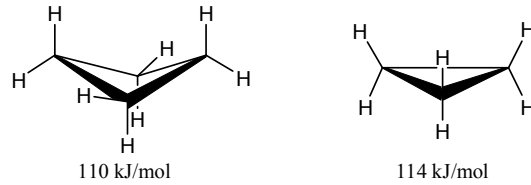
في الألكانات الحلقية يكون تهجين ذرات الكربون sp^3 ولكن زوايا الربط في الألكانات الحلقية الثلاثة الأولى أقل من زوايا الهرم الرباعي وبالتالي تعاني هذه الحلقات من إجهاد يعرف بالإجهاد الزاوي Angle strain

الإجهاد الزاوي كان يعرف سابقا بإجهاد بايير Baeyer strain نسبة للعالم Adolf Von Baeyer وهو الإجهاد الناتج من الضغط على الزوايا فعند انحراف الزوايا C-C-C عن القيمة المثلى للهرم الرباعي يحدث ضغط وتمدد لهذه الزوايا فينشأ هذا الإجهاد .

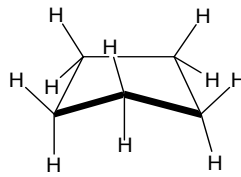
البروبان الحلقي : تكون قيم الزوايا الداخلية 60° تقريبا فيؤدي ذلك لضعف الروابط عن روابط الألكانات العادية لأن امتزاج الأفلاك يكون أقل فاعلية .

البيوتان الحلقي : الزوايا الداخلية تقريبا 88° وله إجهاد زاوي أقل من البروبان الحلقي ولكنه يملك إجهاد التوائي أكبر وذلك بسبب احتواء الحلقة على هيدروجين أكثر وهذا يؤدي إلى تساوي الإجهاد الكلي للمركبين تقريبا .

لقد أظهرت الدراسات أن البيوتان الحلقي ليس مسطحا تماما بل منحنى قليلا حيث تحيد ذرة كربون عن مستوى الذرات الثلاثة الأخرى بحوالي 25° تقريبا فيؤدي هذا الانحناء إلى زيادة الإجهاد الزاوي وإنقاص الإجهاد التوائي .



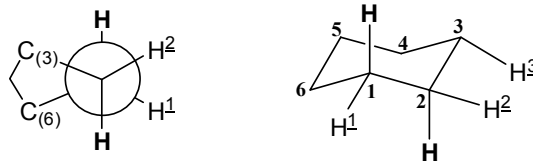
البنتان الحلقي : له زوايا ربط داخلية تساوي 108° تقريبا فهي بذلك تقترب من زوايا الهرم الرباعي ويخلو تقريبا من الإجهاد الزاوي حيث تساوي الطاقة الكلية للإجهاد 26 kJ/mol وهو غير مسطح بل منحنى قليلا لأن في الوضع المسطح تكون جميع ذرات الهيدروجين في وضعية الخسوف مما يؤدي إلى إجهاد التوائي عال ويمتاز الوضع المنحني بإجهاد زاوي والتوائي منخفضين مما يجعله في مستوى ثبات الهكسان الحلقي



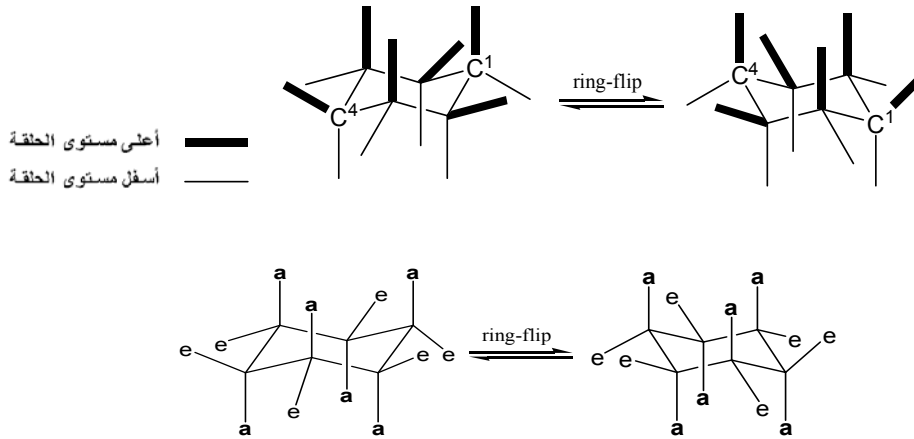
8-2 اشرح لماذا يكون المركب **cis-1,2-Dimethyl cyclobutane** أقل ثباتاً من المتشكل **trans** بينما يكون **cis-1,3-Dimethyl cyclobutane** أعلى ثباتاً من المتشكل **trans** ؟
 لأن لكل من المركبين -1,3, trans ، -1,2, cis تأثير إجهاد عبر الحلقة .

هياكل الهكسان الحلقي : يعتبر من أهم الهيدروكربونات الحلقية المشبعة حيث أنه أكثرها ثباتاً ، ويوجد للهكسان الحلقي هيتئين أساسيتين هما : هيئة الكرسي **Chair** وهيئة القارب **Boat** وفي كل من الهيئتين تكون زوايا الرابطة C-C-C 109.28° تقترب من زوايا الهرم الرباعي .

هيئة الكرسي هي الهيئة الأكثر ثباتاً والتي يكون بها أقل قيمة للإجهاد الالتوائي ويظهر ذلك من خلال إسقاط نيومان ونموذج الجزيء **molecular models** على الرابطة C₁-C₂



إن ذرات الهيدروجين المحورية تكون على ذرات كربون متجاورة وتكون ذرات الهيدروجين **H** في وضعية **trans** ونتيجة لتأثير زاوية التنافر تكون الزاوية **H-C₁-C₂-H** هي 180° يوجد في الهكسان الحلقي 12 رابطة C-H تكون 6 منها فوق مستوى الحلقة و 6 تحت مستوى الحلقة وتكون 6 روابط في وضعية محورية **axial** و 6 في وضعية استوائية **equatorial** كما يتضح من الشكل التالي :-



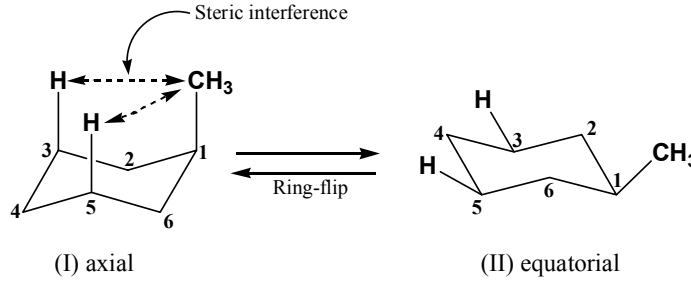
الجدول التالي يوضح العلاقة بين ذرات الهيدروجين على الحلقة :-

موقع الهيدروجين	وضعية cis	وضعية trans	وضعية cis	وضعية trans
1,2-	a,e or e,a	e,e or a,a	e,a or a,e	a,a or e,e
1,3-	e,e or a,a	a,e or e,a	a,a or e,e	e,a or a,e
1,4-	a,e or e,a	e,e or a,a	e,a or a,e	a,a or e,e

الإجهاد الجسامي Steric strain أو إجهاد فاندرفال : ينشأ هذا الإجهاد عند اقتراب ذرة أو مجموعة مستبدلة X من ذرة أو مجموعة مستبدلة أخرى Y فيعاني الجزئ من قوى تنافر فاندرفال وبالتالي يميل الجزئ إلى الهيئة التي تكون فيها X و Y متباعدتان قدر الإمكان .

هينات الهكسان الحلقي أحادي الاستبدال Monosubstituted

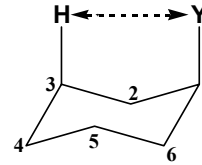
مثال : Methyl cyclohexane يوجد هيتتين محتملتين لهذا المركب هما :-



إن الهيئة (II) هي الأكثر ثباتا حيث تكون مجموعة المثل في وضع استوائي (e) والهيئة (I) هي الأقل ثباتا لأن مجموعة المثل اقرب لذرات الهيدروجين على C₃ , C₅ فتصبح قوى فاندرفال قوى تنافر أي يعاني الجزئ من تأثير 1,3-Diaxial و يزداد الإجهاد الجسامي بزيادة حجم المجموعة أو الذرة المستبدلة والجدول التالي يوضح ذلك :-

1,3-diaxial interaction

<u>Y</u>	<u>kJmol⁻¹</u>
-F	0.5
-Cl	1.0
-Br	1.0
-OH	2.1
-CH ₃	3.8
-CH ₂ CH ₃	4.0
-CH(CH ₃) ₂	4.6
-C(CH ₃) ₃	11.4
-C ₆ H ₅	6.3
-COOH	2.9
-CN	0.4



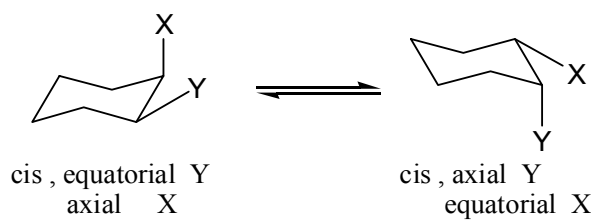
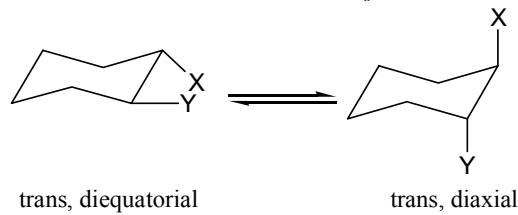
9-2 لماذا يكون التأثير الناتج عن مجموعة CN (Cyano) قليل جدا ؟

لأنها تقع على خط مستقيم C≡N

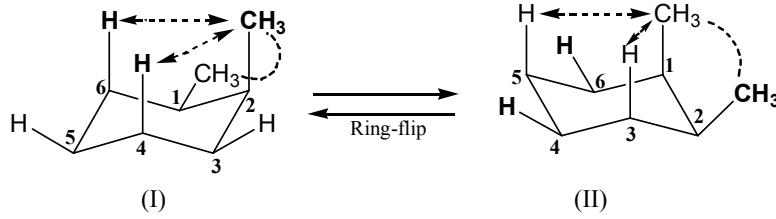
هينات الهكسان الحلقي ثنائي الاستبدال Disubstituted

مثال : 1,2-Dimethyl cyclohexane

يوضح الشكل التالي وضعية المجموعات في متشكل cis ومتشكل trans



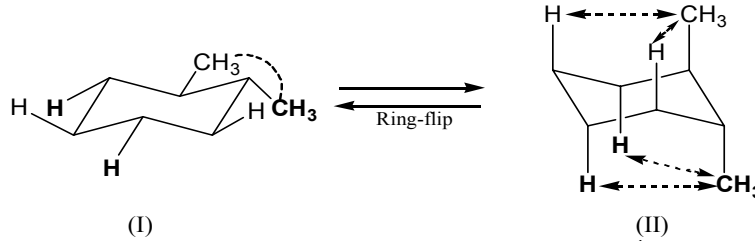
في المتشكل **cis** تكون المجموعتين على نفس الجانب من الحلقة ويكون هناك هيئتان مختلفتان لهيئة الكرسي كما في الشكل التالي :-



الهيئة (I) : مجموعة المثل التي على C_2 تكون في وضعية محورية وبالتالي تعاني من تأثير 1,3-diaxial مع ذرات الهيدروجين على C_4, C_6
الهيئة (II) : هي الهيئة الناتجة من انقلاب الحلقة وبها مجموعة المثل على C_1 في وضعية محورية وتعاني من تأثير 1,3-diaxial مع ذرات الهيدروجين على C_3, C_5 .
 من خلال القيم في الجدول نجد أن الهيئتين متساويتين في الطاقة الكلية للإجهاد الجسامي .

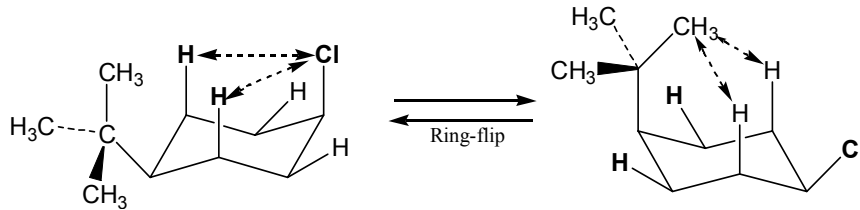
$$(CH_3-H : 2 \times 3.8 = 7.6 \text{ kJ/mol}) + 3.8 = 11.4 \text{ kJ/mol}$$

في المتشكل **trans** تكون المجموعتان على جانبي الحلقة ويوجد كذلك هيئتين هما :-



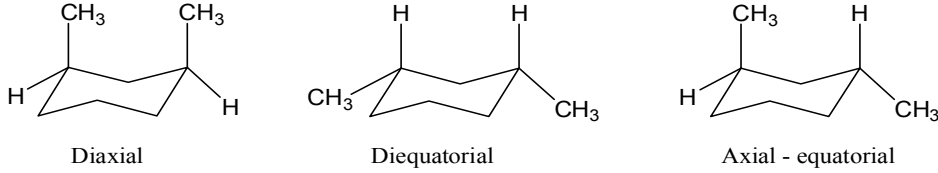
نلاحظ من الشكل السابق أن هاتين الهيئتين تختلفان عن هيئتي متشكل **cis** حيث يكون في الهيئة (I) مجموعتي المثل في وضعية استوائية ويكون التأثير الوحيد هو الناتج عن مجموعة المثل المائلة (3.8kJ/mol) وبالتالي تكون هي الهيئة الأكثر استقرارا .
 الهيئة (II) تعاني من تأثير 1,3-diaxial على جانبي الحلقة فيكون مقدار الطاقة الكلية الناتجة عن الإجهاد الجسامي هو : $4 \times 3.8 = 15.2 \text{ kJ/mol}$

2-10 ما هي الهيئة الأكثر استقرارا للمركب **cis-1-tert-butyl-4-chloro cyclohexane** ؟
 نرسم هيئة الكرسي للمركب :



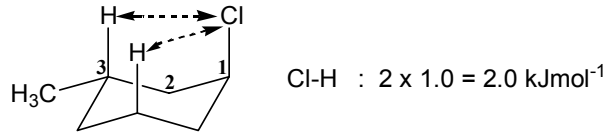
في الهيئة التي على اليسار تكون مجموعة $C(CH_3)_3$ استوائية وذرة الكلور محورية فتكون الطاقة الكلية الناتجة عن الإجهاد المجسمي هي ($2 \times 1.0 = 2.0 \text{ kJ/mol}$) فتكون هي الهيئة الأكثر استقرارا .
الهيئة التي على اليمين تكون فيها مجموعة $C(CH_3)_3$ في وضعية محورية وذرة الكلور في وضعية استوائية وتكون الطاقة الناتجة عن الإجهاد المجسمي هي ($2 \times 11.4 = 22.8 \text{ kJ/mol}$)

11-2 وضح بالرسم هينات المركب **1,3-Dimethyl cyclohexane** بحيث تكون مجموعتي المثل في وضعية محورية **Diequatorial** ، وضعية استوائية الأخرى استوائية ؟

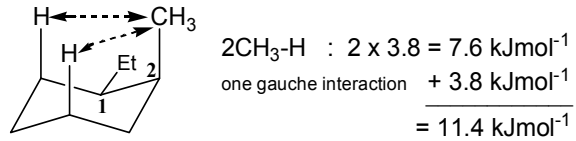


12-2 ارسم الهيئة الأكثر ثباتا للجزيئات التالية ؟ ثم احسب مقدار الإجهاد المجسمي الناتج عن تأثير **1,3-diaxial strain** في كل جزئ ؟

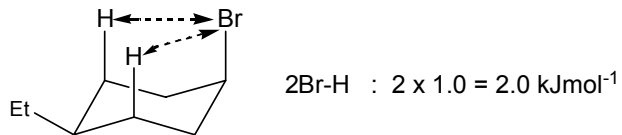
1) trans-1-Chloro-3-methyl cyclohexane



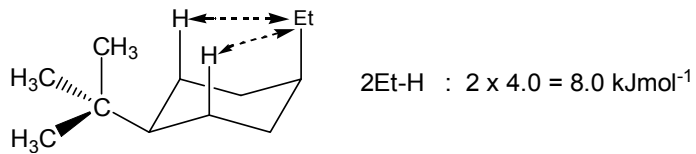
2) cis-1-Ethyl-2-methyl cyclohexane



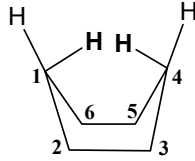
3) cis-Bromo-4-ethyl cyclohexane



4) cis-1-tert-Butyl-4-ethyl cyclohexane



هيئة القارب Boat conformation : هي الهيئة الأعلى في الطاقة والأقل ثباتا وذلك لأنها لا تخلو من الإجهاد الالتوائي الناتج من وضعية الخسوف لذرات الهيدروجين وكذلك قرب ذرتي الهيدروجين على كربون C_4 , C_1 مما يجعلهما يعانيان من تنافر فاندرفال أو ما يعرف بتأثير السارية flag pole (أو إجهاد عبر الحلقة) أو تأثير 1,4-interaction و4و1

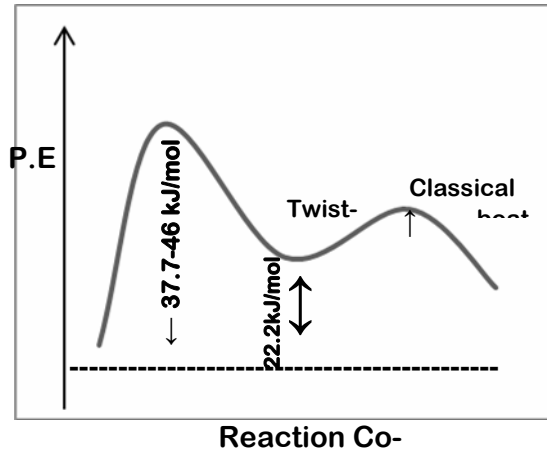


إن هيئة القارب هيئة مرنة أي قابلة للانثناء حيث تتحرف بسهولة إلى أشكال عديدة يكون فيها الهيدروجين في وضعية الخسوف بينما تكون هيئة الكرسي مقاومة للانحراف (قاسية rigid تجاه الانحراف) .

تتحول هيئة القارب إلى هيئة مائلة twist-boat لكي تتخلص من الإجهاد الالتوائي وتقلل من تأثير السارية فتصبح أقل طاقة من هيئة القارب وأعلى طاقة من هيئة الكرسي .

ملاحظة

- يصعب فصل الهيئات الثلاثة للهكسان الحلقي لأن أقل طاقة تمتلكها الجزيئات حتى عند درجة حرارة الغرفة تؤدي إلى حدوث ما يقارب 10^6 تحول / ثانية من هيئة لأخرى .
- عند إعطاء هيئة الكرسي طاقة كافية لتتحول إلى هيئة القارب فإن بعض الزوايا لا بد وأن يحدث لها تشوه ويكون مقدار الطاقة اللازمة لذلك $37.7-46 \text{ kJ/mol}$ تقريبا .
- إن طاقة هيئة القارب الملتوي أقل من طاقة هيئة القارب التقليدية بمقدار 6.7 kJ/mol وطاقة هيئة الكرسي أقل من طاقة هيئة القارب الملتوي بمقدار 22.2 kJ/mol تقريبا .



تسمية الألكانات Nomenclature of alkanes : بعد تصنيف المركبات العضوية استحدثت طريقة لتسميتها وفق نظام عالمي متفق عليه بين الكيميائيون تعرف بالتسمية النظامية .

التسمية النظامية Systematic name : تعرف مختصرا بنظام IUPAC وهي تمثل الأحرف الأولى من الكلمات International Union of Pure and Applied Chemistry وتعني نظام الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية ويتكون الاسم في هذا النظام من ثلاث مقاطع كما يلي :-



ألكانات السلسلة المتتالية Homologous series : تتشابه في الخواص الكيميائية وتختلف في الخواص الفيزيائية والفارق بين كل مركب والذي يليه وحدة بنائية ثابتة وهي methylene CH_2 ويسمى كل مركب في هذه السلسلة متتالي Homolog's وفيما يلي الأسماء الأساسية للمركبات على حسب عدد ذرات الكربون :-

عدد ذرات الكربون	الاسم الأساسي	عدد ذرات الكربون	الاسم الأساسي
1	meth	9	non
2	eth	10	dec
3	prop	11	undecane
4	but	12	dodecane
5	pent	13	tridecane
6	hex	20	icosane
7	hept	21	hencosane
8	oct	30	triacontane

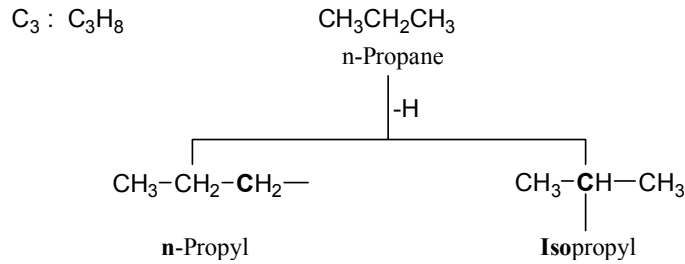
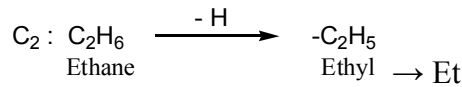
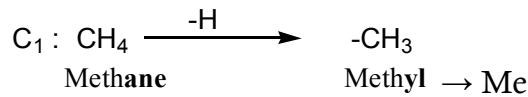
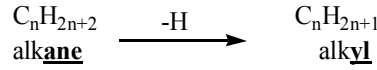
قواعد تسمية الألكانات غير الحلقية

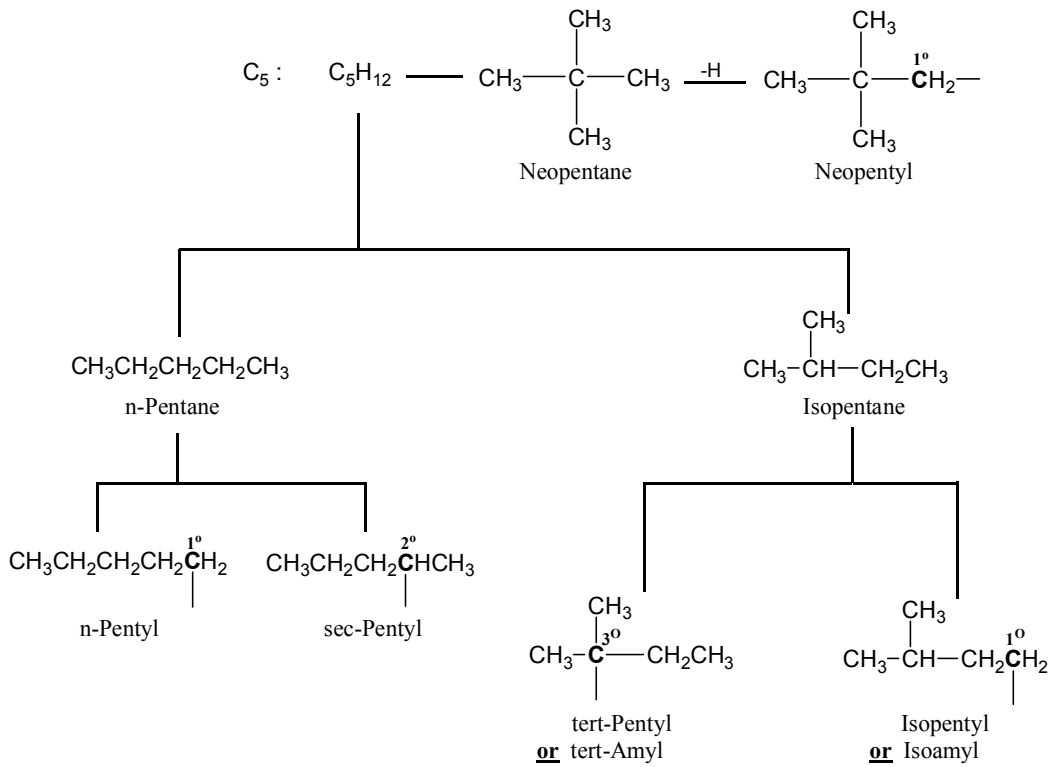
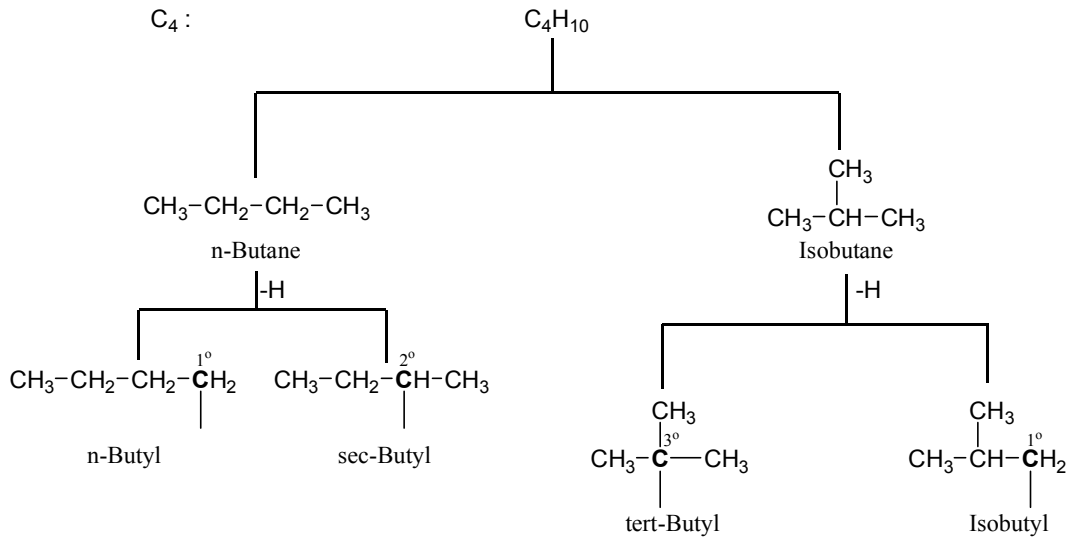
1. عند تسمية الألكانات غير المتفرعة straight-chain يسبق الاسم الأساسي بحرف n وهو اختصار لكلمة normal ثم تضاف اللاحقة ane وهي نهاية كلمة alkane
2. عند تسمية الألكانات المتفرعة branched-chain يجب اختيار أطول سلسلة متصلة وتعطى الاسم الأساسي على حسب عدد ذرات الكربون فيها .
3. ترقم السلسلة من أقرب ذرة كربون طرفية للمجموعة المستبدلة ويكتب اسم هذه المجموعة قبل الاسم الأساسي مع تحديد موقعها بكتابة رقم ذرة الكربون المستبدلة عليها .
4. عند وجود سلسلتين متساويتين في الطول يجب اختيار السلسلة التي تحتوي على أكبر عدد من المستبدلات .
5. عند وجود أكثر من مجموعة مستبدلة من نفس النوع تسبق ببداية توضح عدد هذه المجموعات فمثلاً : ثنائي di , ثلاثي tri , رباعي tetra , خماسي penta وهكذا .
6. عند وجود أكثر من مجموعة أو ذرة من نفس النوع مستبدلة على السلسلة يكرر الرقم لكل واحدة .
7. عند وجود مجموعتين مختلفتين مستبدلتين على السلسلة يتم كتابة أسماء المجموعات على حسب التسلسل الهجائي للحروف ويكون الترقيم من أقرب تفرع .
8. عند وجود مجموعتين مختلفتين مستبدلتين على السلسلة ومتكافئتين في الموقع ترقم السلسلة بحيث تأخذ المجموعة التي لها أسبقية التسمية الرقم الأصغر .
9. لا تدخل المقاطع di , tri , ... ضمن التسلسل الهجائي عند كتابة أسماء المجموعات .
10. يجب أن يكون عدد الأرقام الظاهرة في الاسم مساوياً لعدد التفرعات أو المستبدلات في السلسلة .

ملاحظة

- لبعض التراكييب أسماء شائعة تميزها مثل التركيب $(CH_3)_2CH-R$ إذا كانت R غير متفرعة يعد كل ذرات الكربون في المركب ويسبق بالمقطع Iso وإذا كانت R متفرعة يسمى المركب تسمية نظامية .
- يسمى التركيب $(CH_3)_4C$ عن طريق عد جميع ذرات الكربون ثم يسبق بالمقطع Neo فيصبح $Neopentane$

مجموعة الألكيل Alkyl group : هي مجموعة أحادية التكافؤ لا توجد منفردة وتشتق نظريا من الألكان المقابل بنزع ذرة هيدروجين واحدة ويرمز لها بالرمز R ويشترك اسم مجموعة الألكيل من اسم الألكان المقابل باستبدال المقطع ane بالمقطع yl من نهاية كلمة ألكيل .

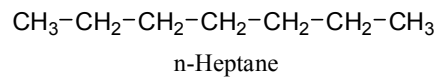
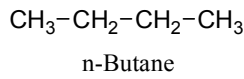




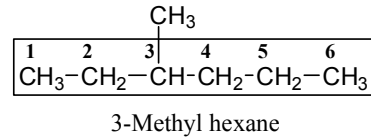
ملاحظة

- ثانوي (*sec*) Secondary : تعني أن مجموعة الألكيل مرتبطة عن طريق ذرة كربون متصلة بذرتين كربون ويرمز لها بالرمز 2°
- ثالثي (*tert*) Tertiary : وتعني أن مجموعة الألكيل مرتبطة عن طريق ذرة كربون ثالثة (متصلة بثلاث ذرات كربون) ويرمز لها بالرمز 3°
- يرمز لذرة الكربون الأحادية Primary بالرمز 1° ولذرة الكربون الرباعية Quaternary بالرمز 4°
- يوصف الهيدروكربون بأنه أولي وثانوي وثالثي على حسب ذرة الكربون المرتبط بها .

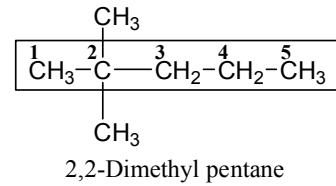
أمثلة على تسمية الألكانات :-



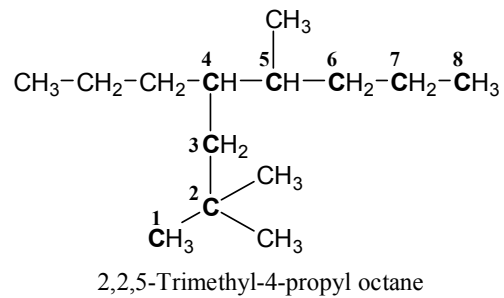
السلسلة الرئيسية - داخل المستطيل - تعطى الاسم الأساسي وأي مجموعة خارجة تكون مجموعة مستبدلة (مجموعة ألكيل)



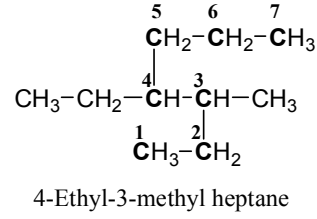
تكرار الرقم لمجموعتي الميثيل على نفس ذرة الكربون لتحديد موقعهما واستخدام البادئة **di** لتدل على عددهما (قاعدة 10)



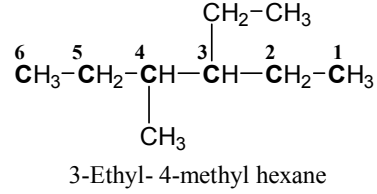
اختيار السلسلة التي تحتوي على أكبر عدد من المستبدلات (قاعدة 4 و 10)



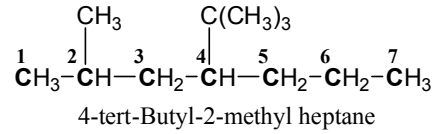
كتابة أسماء مجموعات الألكيل على حسب الأبجدية
(قاعدة 7)



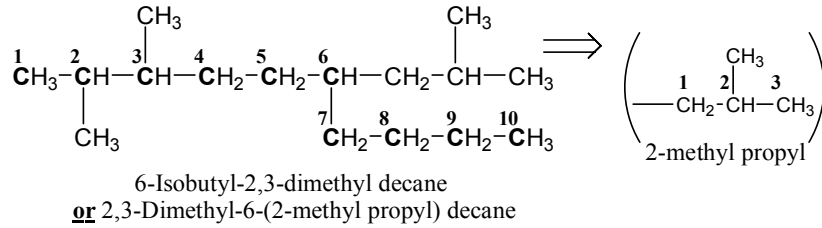
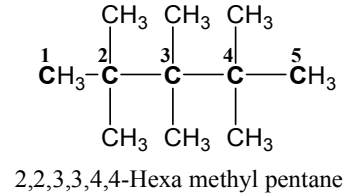
المجموعة التي لها أسبقية التسمية تأخذ الرقم الأصغر (قاعدة 8)



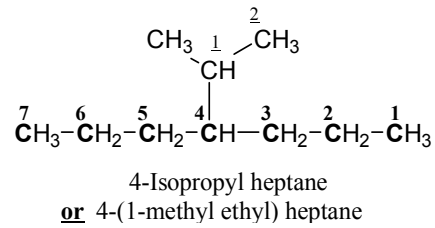
الترقيم من أقرب تفرع وعدم اشتراك البادئة **tert**
في الترتيب الأبجدي (قاعدة 9)



استخدام البادئة **hexa** لوجود ست مجموعات مثيل
وتكرار الرقم لكل مجموعتين على نفس ذرة الكربون .



في المثالين السابقين تسمية مجموعة
مستبدلة على مجموعة ألكيل مستبدلة على
السلسلة الرئيسية .

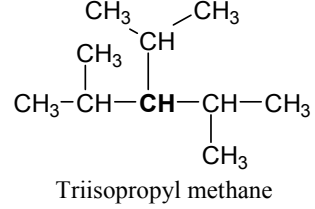


ملاحظة

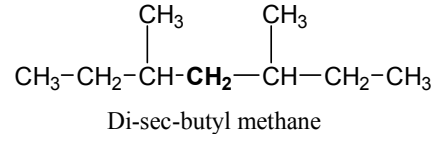
يمكن تسمية الألكانات ذات التماثل العالي كمشتقات للميثان فمثلا المركب *3-Ethyl pentane* يسمى *triethyl methane*

2-13 سم المركبات الآتية كمشتقات للميثان ؟

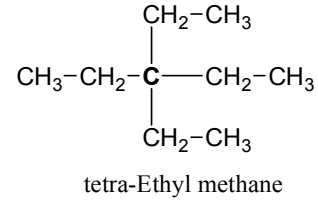
الاسم النظامي هو 2,4-Dimethyl-3-isopropyl pentane



الاسم النظامي 3,5-Dimethyl heptane



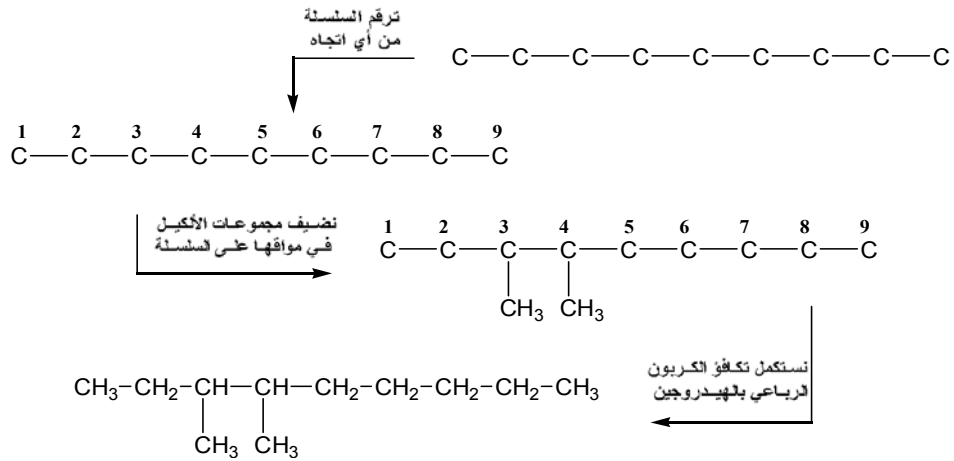
الاسم النظامي 3,3-Diethyl pentane



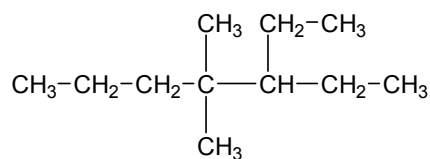
2-14 ما هو التركيب البنائي للمركبات الآتية ؟

(a) 3,4-Dimethyl nonane

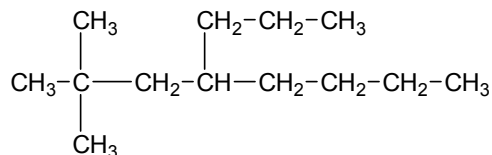
نوجد عدد ذرات كربون السلسلة الرئيسية من الاسم الأساسي 9 = nonane



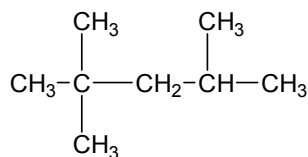
(b) 3-Ethyl-4,4-dimethyl heptane



(c) 2,2-Dimethyl-4-propyl octane



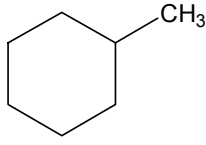
(d) 2,2,4-Trimethyl pentane



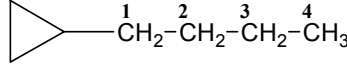
Nomenclature of cycloalkanes تسمية الألكانات الحلقية

1. يسبق الاسم الأساسي بكلمة حلقي " Cyclo "
2. عند وجود أكثر من مجموعة مستبدلة يتم تحديد مواقعها بحيث تأخذ أصغر أرقام ممكنة مع مراعاة الأبجدية .
3. عند ارتباط الحلقة بسلسلة جانبية مفتوحة يعطى الاسم الأساسي على حسب عدد ذرات الكربون كما يلي :-
 - i. إذا كان عدد ذرات الكربون في السلسلة أقل من أو مساوي لعددها في الحلقة تسمى السلسلة كمجموعة مستبدلة .
 - ii. إذا كان عدد ذرات الكربون في السلسلة أكثر من عددها في الحلقة تسمى الحلقة كمجموعة مستبدلة .

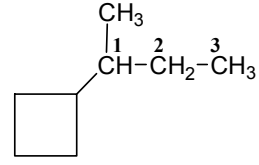
15-2 سم المركبات التالية حسب قواعد IUPAC ؟



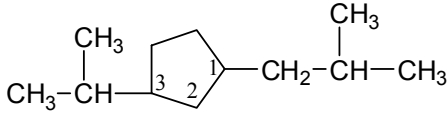
Methyl cyclohexane



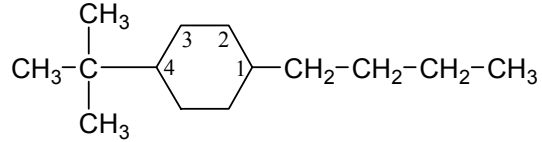
1-Cyclopropyl butane



(1-Methyl propyl) cyclobutane
or sec-Butyl cyclobutane



1-Isobutyl-3-isopropyl cyclopentane

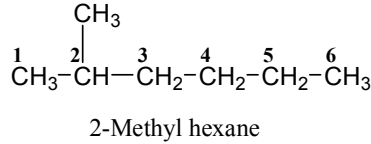


1-n-Butyl-4-tert-butyl cyclohexane

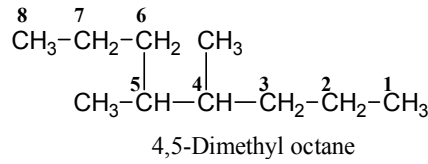
16-2 صوب الخطأ في تسمية المركبات التالية مع كتابة الأسماء النظامية الصحيحة ؟

- (a) 1,1-Dimethyl pentane (b) 3-Methyl-2-propyl hexane
(c) 4,4-Dimethyl-3-ethyl pentane (d) 5-Ethyl-4-methyl hexane

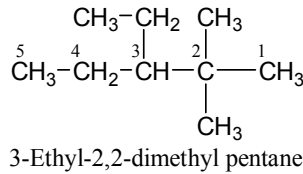
للإجابة على هذا السؤال يجب رسم التركيب البنائي كما في السؤال ثم إعادة تسمية المركب وفقا لنظام الإيوباك .



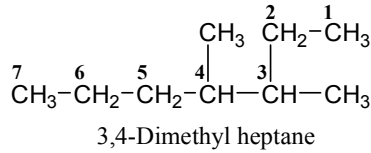
(a) يجب اختيار أطول سلسلة



(b) اختيار أطول سلسلة



(c) الترقيم من أقرب تفرع



(d) اختيار أطول سلسلة

مصادر الألكانات يعتبر النفط Petroleum : المصدر الرئيسي للألكانات وهو عبارة عن مخلوط معقد من المركبات العضوية معظمها ألكانات وخليط من الهيدروكربونات الأخرى بالإضافة لمركبات الأكسجين والنيتروجين والكبريت .

تكرير النفط Petroleum refining : هي عبارة عن عمليات فصل فيزيائية يتم فيها الحصول على عدة نواتج مختلفة لمكونات النفط .

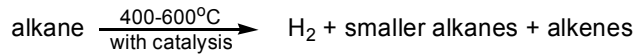
أهم عمليات تكرير النفط :-

1 - **التقطير** Distillation : يتم فيه فصل النفط فصلا جزئيا اعتمادا على اختلاف مكوناته في درجة التطاير ولا يتم فصل مكوناته فصلا كاملا لأنها عملية غير اقتصادية حيث يوجد أكثر من 500 مكون من أجزاء النفط تغلي دون 200°م وبناءا عليه يكون كل جزء من أجزاء النفط عبارة عن مخلوط من ألكانات لها درجات غليان متقاربة وهي مخاليط صالحة للاستخدام كوقود وزيوت تشحيم وغيرها .

2 - **التكسير** Cracking : هي عملية كيميائية تهدف لتحويل بعض أجزاء البترول إلى جازولين وهناك نوعان من التكسير هما :-

i. **التكسير المحفز** Catalytic cracking : يتم تسخين خليط الهيدروكربونات التي تحتوي على 12 ذرة كربون أو أكثر إلى درجات حرارة عالية 500-700°م في وجود حفاز فتنكسر وتنتج جزيئات أصغر ولكن أكثر تفرعا تتكون من 5-11 ذرة كربون .

ii. **التكسير الحراري** Thermal cracking : تتم عملية التكسير الحراري بدون حفاز ويكون معظم الناتج من هذه العملية هيدروكربونات غير متفرعة ولا تستخدم الألكينات الناتجة من هذه العملية كوقود وإنما ترسل كمواد خام لتصنيع البلاستيك (ص¹¹⁰-) ويفضل التكسير الحراري المحفز لأنه أسرع ويتم عند درجة حرارة أقل ويعطي نسبة أعلى من الجازولين الجيد .



أهم نواتج عمليات تكرير النفط :-

1. **الغاز الطبيعي** Natural gas : وهو يحتوي على C₁ - C₄ من ذرات الكربون ويكون معدل غليانه أقل من 20°م وتستخدم كغازات للتدفئة (ص¹⁹⁶-).

2. **جازولين التقطير البسيط** Straight-run gasoline : وهو يحتوي على C₅ - C₁₁ ويكون معدل غليانه من 40-200°م ويستخدم كوقود للمحركات مثل البجرون Ligroin

3. **الكيروسين** Kerosene : ويحتوي على C₁₁ - C₁₄ ذرة كربون ومعدل غليانه 175-325°م ويستخدم كوقود لمحركات الطائرات النفاثة (ص¹⁹⁶-).

4. زيت الغاز " السولار " Gas oil : يحتوي على $C_{14} - C_{25}$ وله معدل غليان 275-500°م ويستخدم وقود لمحركات الديزل diesel engines وهي المحركات التي لا تحتاج لشرارة كهربائية عند بدء اشتعالها .
5. زيوت التزليق والشمع Lubricating oils and waxes : تحتوي على أكثر من 20 ذرة كربون ومعدل غليانها 400°م تقريبا وتستخدم كزيوت تشحيم مثل شمع البرافين .
6. القطران Asphalt : تحتوي على أكثر من 20 ذرة كربون وهي غير متطايرة وتستخدم في رصف الأسقف والشوارع .

الجازولين Gasoline

هو عبارة عن خليط معقد من الهيدروكربونات يكون معظمها ألكانات والقليل من الهيدروكربونات الأروماتية ولا يوجد به ألكينات أو ألكاينات .

عند تقطير 1 لتر من النفط الخام Crude oil ينتج تقريبا 250 سم³ من الجازولين ويستخدم كوقود لمحركات الاشتعال الداخلي gasoline engines التي يبدأ اشتعالها بشرارة كهربائية وتضاف الألكانات الناتجة من عملية التكسير إلى الجازولين المتحصل عليه من التقطير البسيط وبالتالي يزداد مردود الجازولين الناتج من النفط الخام .

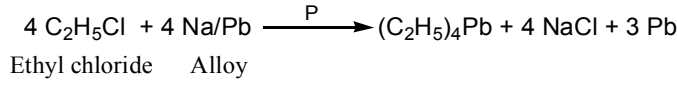
يخضع الجازولين إلى عملية تسمى إعادة التشكل isomerization وهي عملية تزيد من مردود وجودة الجازولين حيث يتم فيها تحويل الألكانات غير المتفرعة إلى متشكلات ذات سلاسل متفرعة فعلى سبيل المثال عندما يمرر pentane على $AlCl_3$ كحفاز عند درجة حرارة 200°م وضغط ينتج المتشككين المتفرعين : 2-Methyl butane و 2,2-Dimethyl propane

المشكلة الوحيدة لمحركات الاحتراق الداخلي بالنسبة لخليط الجازولين هي الميل إلى الاشتعال المتفجر أوالمقرقع " Knock " أي غير السلس ويعبر عن جودة وقود الجازولين برقم الأوكتان Octane number

رقم الأوكتان Octane number

هو عبارة عن مقياس لمقاومة القرقة يتدرج من الصفر إلى المئة حيث يقارن بين المركبين n-Heptane و 2,2,4-Trimethyl pentane وذلك لأن المركب الأخير يحترق بسلاسة لذا أعطى رقم الأوكتان 100 (يعرف باسم شائع Isooctane ص¹⁰⁸) والهيبتان العادي أعطى رقم أوكتان صفر لأنه أسوأ أنواع الوقود احتراقا فالجازولين الذي له رقم أوكتان 90 يكون عبارة عن خليط من 90% أيزوأوكتان و 10% من الهيبتان العادي وكلما زاد رقم الأوكتان كلما زادت جودة الجازولين .

كان يضاف للجازولين المركب Tetra ethyl lead $Pb(C_2H_5)_4$ كمادة مضادة للقرقعة منذ سنة 1920م حيث يضاف 0.6 جم/لتر من الجازولين ويحضر بتسخين كلوريد الإيثيل مع سبيكة من مزيج فلزي الرصاص والصدويوم تحت الضغط .



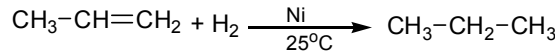
ولقد تراجع استخدام رباعي إيثيل الرصاص في سنة 1970م لما له من أثر سلبي على البيئة حيث استبدل بهيدروكربونات أليفاتية متفرعة أو مشتقاتها مثل [MTBE] tert-butyl methyl ether (ص¹⁹⁰-) أو بهيدروكربونات أروماتية مثل [TCP] tricresyl phosphate (ص¹⁸⁰-)

ملاحظة

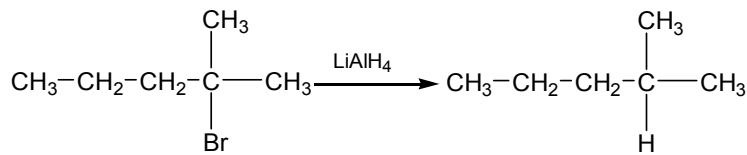
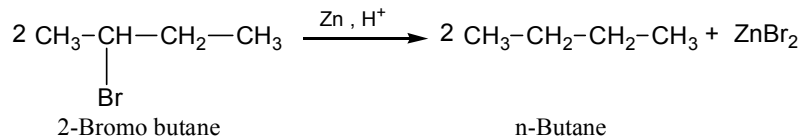
▪ يعبر عن جودة وقود الديزل *Diesel fuel* برقم السيتان *Cetane number* حيث يعتبر مركب السيتان (*Hexadecane*) هو الوقود الأفضل وبالتالي يعطي رقم سيتان 100 ويعتبر المركب *methyl naphthalene* (ص¹³³-) الوقود الأسوأ ويعطي رقم سيتان صفراً .

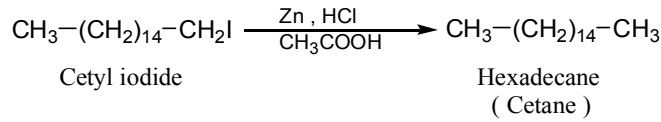
تحضير الألكانات Synthesis of alkanes : تتميز الطرق الكيميائية للحصول على الألكانات بأنها تعطي الألكان المطلوب وحده أو مع نواتج أخرى يسهل فصلها عنه ومن هذه الطرق :-

1 - **درجة الألكينات Hydrogenation of alkenes** : وتعرف بعملية إشباع الألكين وهو تفاعل إضافة الهيدروجين للرابطة الزوجية في وجود عوامل محفزة مسحوقة مثل مساحيق فلزات : النيكل Ni والبلاديوم Pd والبالتين Pt

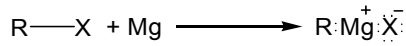


2 - **اختزال هاليد الألكيل Reduction of alkyl halides** : يتم اختزال هاليد الألكيل في وجود فلز الخارصين (Zn) ومحلل حامضي حيث يحل الهيدروجين الأقل كهروسالبية محل الهالوجين الأعلى كهروسالبية لذا يعتبر تفاعل اختزال .

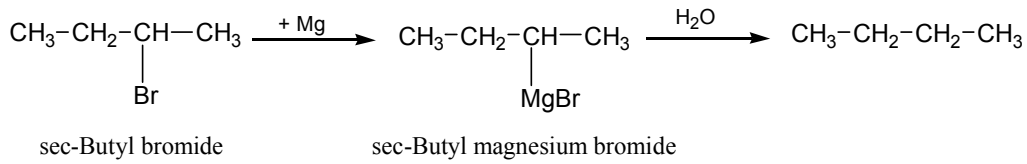




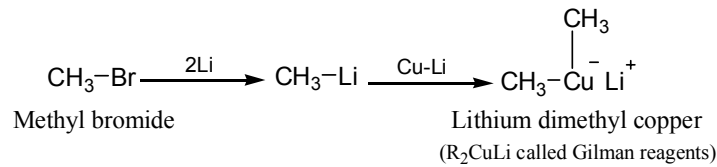
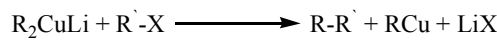
متفاعلات جرينار Grignard reagents : اكتشف العالم الفرنسي Victor Grignard سنة 1900م هاليدات المغنسيوم التي تستخدم في التحضيرات العضوية حيث تحضر هذه المتفاعلات بتفاعل هاليد عضوي مع فلز المغنسيوم في الإيثر كمذيب عضوي .



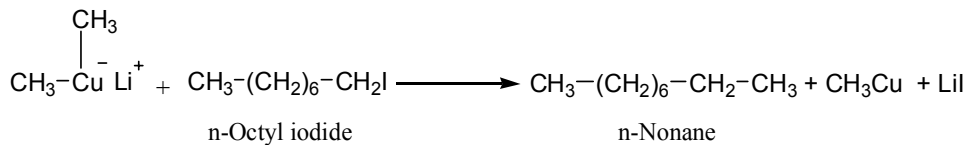
R = 1°, 2°, 3° alkyl , aryl , or alkenyl & X = Cl , Br or I



3 - طريقة كوري - هاوس Corey and House : يتم تفاعل ثنائي ألكيل نحاسات الليثيوم R₂CuLi مع هاليد ألكيل R¹X ويعتبر هذا التفاعل من أهم الطرق التي تكون رابطة C-C الأحادية (ليس من الضروري أن تكون مجموعتي الألكيل مختلفتين) .

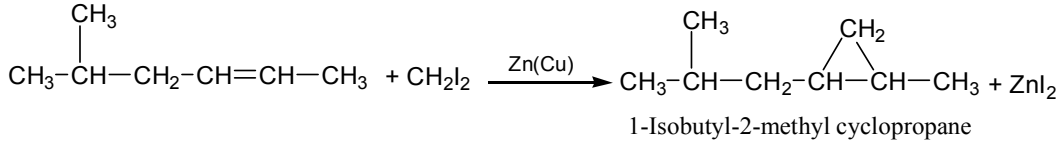
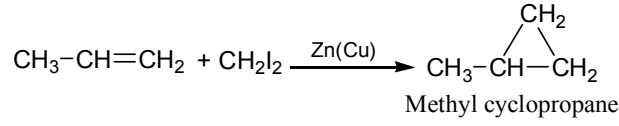


نسبة للعالم Henry Gilman

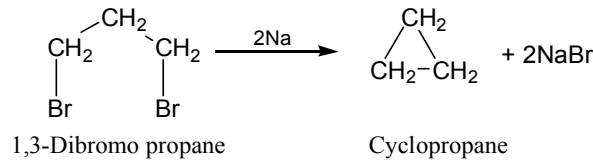
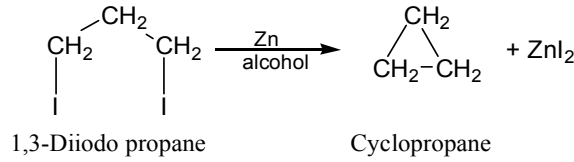


4 - اصطناع البروبان الحلقي

أ- تفاعل سيمون - سميث Simmons-Smith reaction : وهو تفاعل يتم فيه معالجة الألكين بـ $\text{Zn}(\text{Cu})$ في وجود CH_2I_2



ب- اختزال هاليدات الألكيل



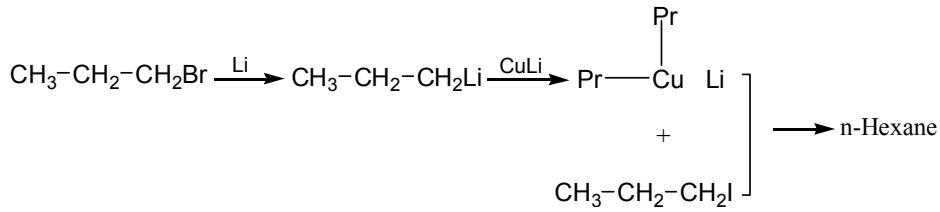
2-17 اشرح كيف تميز بين هاليد ألكيل أولي وثانوي وثالثي ؟

عند استخدام نترات الفضة في الإيثانول كمذيب يتكون راسب من هاليد الفضة بسرعة عند درجة حرارة الغرفة مع الهاليد الثالثي بينما يحتاج الهاليد الثانوي لعدة دقائق أما الهاليد الأولي وهاليد المثل لا يتفاعلان إلا بالتسخين فقط .

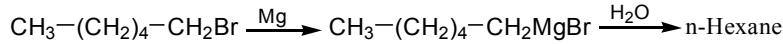
18-2 كيف يمكن الحصول على n-Hexane مبتدأ بالمركبين التاليين ؟

i) Propyl bromide , ii) Hexyl bromide

1- طريقة كوري - هاوس



2 - طريقة جرينار



الخواص الفيزيائية Physical properties

1 - درجة الغليان Boiling point

تزداد درجة الغليان تزايد منتظم بزيادة الوزن الجزيئي بغض النظر عن التركيب البنائي للجزيء .

CH_4	$\text{CH}_3\text{-CH}_3$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
b.p -162°C	-88°C	-42°C

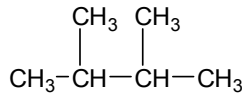
عند التساوي في الوزن الجزيئي فإن درجة الغليان تعتمد على التركيب البنائي للجزيء كما يلي :-

i. تقل درجة الغليان بزيادة التفرع على السلسلة حيث تعمل هذه التفرعات على إبعاد الجزيئات عن بعضها فتقل بذلك قوى فاندرفال فمثلا تكون درجات غليان متشكلات الصيغة الجزيئية C_5H_{12} هي :-

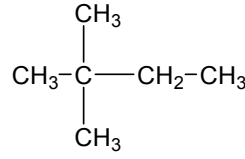
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{-C-CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
b.p 36°C	28°C	9.5°C

.ii تزداد درجة الغليان بزيادة تماثل جزئ المركب بسبب انتظام شكل جزيئاته .

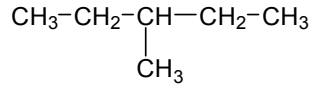
مثال : الصيغة الجزيئية C_6H_{14}



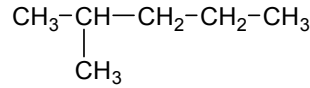
b.p 58°C



50°C



bp 63.3°C



60.3°C

.iii درجة غليان الألكانات الحلقية أعلى من درجة غليان الألكانات غير الحلقية .

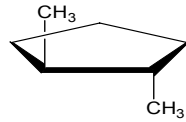
n-Hexane Cyclohexane

b.p 69°C 81°C

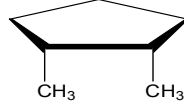
.iv تقل درجة غليان الألكانات الحلقية بوجود مجموعات ألكيل مستبدلة .

.v درجة غليان المتشكل الهندسي cis أعلى من درجة غليان المتشكل trans

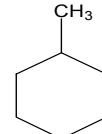
مثال : الصيغة الجزيئية C_7H_{14}



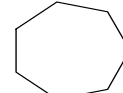
b.p 92°C



99°C



100°C



118°C

2 - درجة الانصهار Melting point

تزداد درجة انصهار الألكانات غير الحلقية ذات السلاسل المستقيمة بزيادة الوزن الجزيئي تزايداً غير منتظماً كما يظهر من القيم في الجدول التالي :-

عدد ذرات الكربون	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
m.p	-183	-172	-188	-138	-130	-95	-91	-57	-54	-30

نلاحظ من القيم السابقة إن الألكانات ذات العدد الزوجي من ذرات الكربون وكذلك ذات العدد الفردي لها تزايد منتظم مع زيادة الوزن الجزيئي .

عدد ذرات الكربون m.p	1	3	5	7	9
	-183	-188	-130	-91	-54
عدد ذرات الكربون m.p	2	4	6	8	10
	-172	-138	-95	-57	-30

وكذلك الحال بالنسبة للألكانات الحلقية

Cyclopropane	-127°C	Cyclobutane	-80°C
Cyclopentane	-94°C	Cyclohexane	6.5°C
Cycloheptane	-12°C	Cyclooctane	14°C

الألكانات ذات العدد الزوجي من ذرات الكربون تنتظم بتراص أكبر في الحالة البلورية وبالتالي تكون قوى التجاذب أكبر فترتفع درجة الانصهار أما بالنسبة للألكانات الحلقية فلها درجات انصهار أعلى من الألكانات غير الحلقية المقابلة لها في الوزن الجزيئي وذلك بسبب تناظرها الأعلى الذي يؤدي إلى تراصها بشكل أكبر في الشبكة البلورية ولدرجة تماسك أطراف الجزيء تأثير على درجة انصهار المركبات العضوية حيث أن الجزيئات ذات التماثل العالي تنتظم بسهولة في الشبكة البلورية وبالتالي تكون ذات درجة انصهار أعلى .

3 - الحالة الفيزيائية Physical state

الألكانات الأربعة الأولى تكون في الحالة الغازية و الألكانات التي تحتوي على عدد ذرات كربون من $C_5 - C_{17}$ تكون سوائل والأكثر من ذلك مواد صلبة .

4 - الذوبانية Solubility

جميع الألكانات الحلقية وغير الحلقية لا تذوب في المذيبات القطبية مثل الماء بسبب ضعف قطبيتها ولكنها تذوب في المذيبات ذات القطبية المنخفضة مثل البنزين ورابع كلوريد الكربون (الشبيه يذيب الشبيه) وتمتزج الألكانات السائلة فيما بينها بأي نسبة ولها ميل تجاه الدهون والزيوت بسبب لاحتواء الزيوت والدهون على سلسلة هيدروكربونية طويلة لذا تستخدم الألكانات في التنظيف الجاف وإزالة الدهون .

5 - الكثافة Density

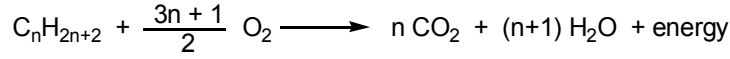
كثافتها أقل من كثافة الماء فهي أقل المواد العضوية كثافة .

الخواص الكيميائية Chemical properties

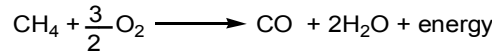
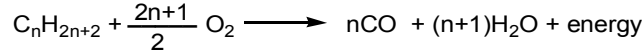
الألكانات مركبات خاملة كيميائياً بسبب قوة الروابط C-C و C-H التي لا تتكسر إلا عند درجات الحرارة العالية ونظراً لتقارب ذرتي الكربون والهيدروجين في قيم الكهروسالبية يجعل روابط C-H ذات قطبية منخفضة جداً وبناءً عليه لا تتأثر الألكانات بالقواعد ، ولعدم وجود إلكترونات حرة في جزيئاتها فهي لا تتأثر بالأحماض المعدنية المركزة في الظروف العادية وكذلك لا تتأثر بالعوامل المؤكسدة لذلك تستخدم الألكانات كمذيبات في تفاعلات المجموعات الوظيفية الأخرى وتمتاز معظم تفاعلات الألكانات بهجوم متفاعل يحتوي على إلكترونات غير رابطة مثل الأكسجين والكلور على الألكان .

1 - تفاعل الاحتراق Combustion reaction : هو تفاعل الألكانات مع الأكسجين ويعتبر من أهم تفاعلاتها نظراً لاستخدامها كوقود حيث أن جميع الألكانات قابلة للاشتعال .

الاحتراق الكامل يتم في وفرة من الأكسجين ويعطي غاز ثاني أكسيد الكربون وبخار ماء وتنتقل طاقة تسمى طاقة الاحتراق .



الاحتراق غير الكامل يتم في نقص الأكسجين وينتج أول أكسيد الكربون وبخار ماء وطاقة .



ملاحظة

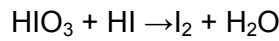
- إذا كان النقص كبيراً في الأكسجين يتم الحصول على الكربون في صورة سناج (أسود الكربون *Carbon black*) وهو نقي جداً ويستخدم في صناعة الحبر والطلاء .
- يفضل الحصول على الطاقة من الاحتراق الكامل للألكان لأن كمية الطاقة المنبعثة من الاحتراق غير الكامل تكون أقل بكثير من تلك المنبعثة من الاحتراق الكامل بالإضافة لانبعاث غاز CO

2 - تفاعل التأكسدة (ص 70 -)

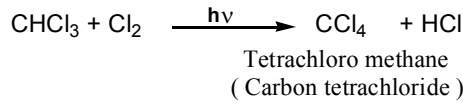
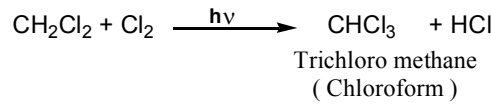
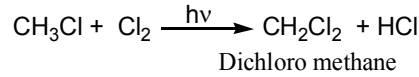
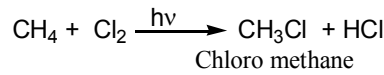
3 - تفاعل الهلجنة Halogenation reaction: هو عبارة عن استبدال ذرات الهيدروجين في الألكان بذرات هالوجين وتختلف سرعة التفاعل من هالوجين لأخر حيث يتفاعل الفلور بشدة محدثا انفجار بسبب شدة نشاطه لذلك يخلط الألكان والفلور بغاز حامل مثل الهيليوم Helium ليقلل من شدة التفاعل كما يجب أن يتم التفاعل في وعاء خاص مبطن بحبيبات النحاس التي تعمل على امتصاص الحرارة الناتجة من التفاعل .

ويتفاعل كل من الكلور والبروم مع الألكان في درجة حرارة الغرفة تفاعل متسلسل Chain reaction في وجود الأشعة فوق البنفسجية Ultraviolet UV ويعطي خليط من النواتج حيث يتكون في كل خطوة منتج يعمل كمتفاعل في الخطوة التي تليها ويمتاز هذا التفاعل بالاستبدال المتكرر لأن جميع ذرات الهيدروجين في الألكان قادرة على التفاعل .

لا يتفاعل اليود تحت الظروف العادية لذا يستخدم عامل مؤكسد مثل حمض الأيوديك Iodic acid HIO_3 الذي يعمل على تحويل يوديد الهيدروجين المتكون إلى يود وبالتالي يدفع التفاعل في اتجاه تكوين يوديد الميثيل



مثال : كلورة الميثان Chlorination of methane



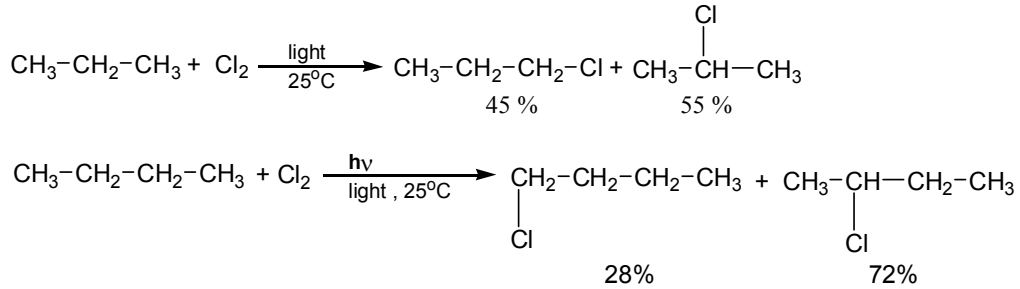
ملاحظة

▪ يمكن التحكم في النواتج عن طريق التحكم في نسب المتفاعلات فعند استخدام زيادة من الميثان يتم الحصول على نسبة عالية من كلوروميثان وعند استخدام زيادة من الكلور يتم الحصول على رباعي كلوروميثان بنسبة عالية .

هلجنة الألكانات العليا Halogenation of higher Alkanes

إن الهلجنة الأحادية للألكانات العليا تؤدي إلى تكوين خليط من النواتج يتوقف عددها على عدد أنواع الهيدروجين بها .

عند كلورة ألكان يحتوي على خليط من هيدروجين أولي وثانوي بحيث تكون جميع ذرات الهيدروجين في كل نوع متكافئة فإن الكلورة تتبع ثبات الجذر الحر .

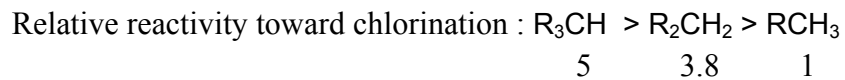


عند الكلورة الأحادية للألكانات التي تحتوي على خليط من أنواع مختلفة من الهيدروجين تتكون نواتج لا تتبع ثبات الجذر الحر وتفسر ذلك هو أن الكلور يتميز تفاعله بالسرعة والشدة حيث يتفاعل على أساس طاقات تفكك الروابط ونظراً لأن الفارق في مقدار هذه الطاقات ليس كبيراً جداً فإن الكلور لا يستطيع التمييز بين أنواع الهيدروجين الثلاثة لذا يكون غير انتقائي Nonselective على العكس من البروم الذي يكون تفاعله أبطأ وأكثر انتقائية Selectivity من حيث التمييز بين أنواع الهيدروجين على الرغم من أنه أقل فاعلية من الكلور .

الجدول التالي يوضح قيم طاقات التفكك لروابط C-Br , C-Cl :

<u>bond</u>	<u>D (kJ mol⁻¹)</u>	<u>bond</u>	<u>D (kJ mol⁻¹)</u>
CH ₃ CH ₂ -Cl	338	CH ₃ CH ₂ -Br	285
(CH ₃) ₂ CH-Cl	339	(CH ₃) ₂ CH-Br	274
(CH ₃) ₃ C-Cl	330	(CH ₃) ₃ C-Br	263

قيم الفاعلية النسبية عند الكلورة :-



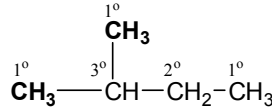
مثال / حساب نسب نواتج الكلورة الأحادية للمركب n-Butane $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

$$6 \times 1 + 4 \times 3.8 = 6 + 15.2 = 21.2$$

$$\% \text{ 1-Chloro butane} = \frac{\text{No } 1^\circ \text{ H} \times \text{reactivity}}{21.2} \times 100 = \frac{6}{21.2} \times 100 = 28.3 \%$$

$$\% \text{ 2-Chloro butane} = \frac{\text{No } 2^\circ \text{ H} \times \text{reactivity}}{21.2} \times 100 = \frac{15.2}{21.2} \times 100 = 71.7 \%$$

19-2 تنبأ بنسب متشكلات نواتج الكلورة الأحادية للمركب 2-Methyl butane ؟



$$9 \times 1 + 2 \times 3.8 + 1 \times 5 = 9 + 7.6 + 5 = 21.6$$

$$\% \text{ 2-Chloro-3-methyl butane} = \frac{7.6}{21.6} \times 100 = 35.2 \%$$

$$\% \text{ 2-Chloro-2-methyl butane} = \frac{5}{21.6} \times 100 = 23.1 \%$$

النسبة المتوقعة لإحلال الكلور محل الهيدروجين الأولي هي :

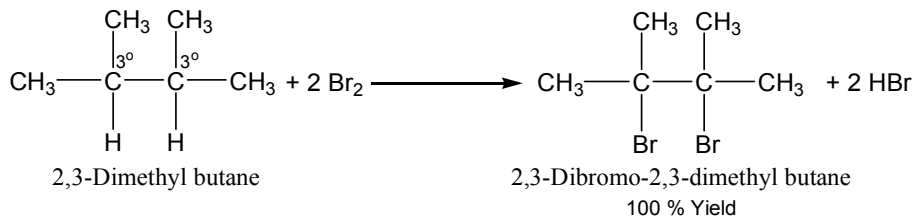
$$= \frac{9}{21.6} \times 100 = 41.7 \%$$

□ المركب يحتوي على نوعين من الهيدروجين الأولي فأن النسبة المتوقعة لكل نوع تكون كما يلي :

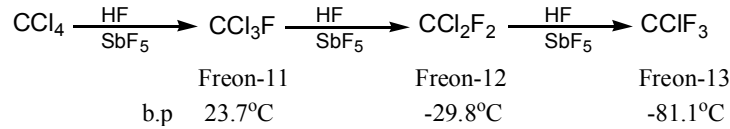
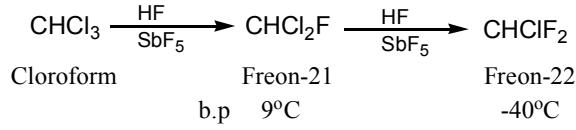
$$\% \text{ 1-Chloro-2-methyl butane} = \frac{6}{9} \times 41.7 = 27.8 \%$$

$$\% \text{ 1-Chloro-3-methyl butane} = \frac{3}{9} \times 41.7 = 13.9 \%$$

مثال / يوضح انتقائية البروم حسب فاعلية الهيدروجين ($3^\circ\text{H} > 2^\circ\text{H} > 1^\circ\text{H}$) ؟



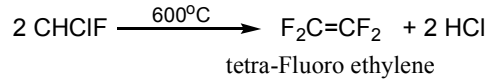
الفريونات Freons : هي عبارة عن غازات أو سوائل ذات درجات غليان منخفضة تعرف بمركبات Chloro fluoro carbons CFC ولها استعمالات واسعة في الصناعة حيث تستخدم كمواد دافعة في غلب الرش وتستعمل في المبردات والمجمدات ومكيفات الهواء .



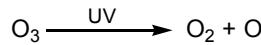
يستخدم فريون 12 كمادة تبريد ويستخدم خليط من فريون 11 ، 12 ، 114 ($\text{CClF}_2\text{CClF}_2$) لدفع الضباب في الهواء الجوي وكمبيد حشري ومزيل للروائح الكريهة وكرغوة للحلاقة ورذاذ للشعر وغيرها .

كل مركبات CFC غير سريعة الاشتعال ولها بعض الكفاءة في إطفاء الحرائق ولكن المركبات الأكثر استعمالاً لهذا الغرض هي التي تحتوي على البروم مثل CBrF_3 , CBrClF_2

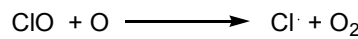
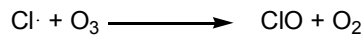
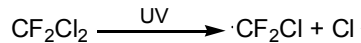
يستخدم فريون 22 في تحضير رباعي فلورو إيثيلين المستخدم في تحضير التفلون (C_2F_4)



لقد تراجع استعمال الفريونات لما لها من أضرار على طبقة الأوزون فبسبب استقرارها فهي لا تتحلل ولا تتحطم كيميائياً بسهولة وتنتشر ببطء نحو الجو فتصل إلى طبقة الستراتوسفير التي تحتوي على طبقة الأوزون المكون لعنصر الأكسجين والتي تحمي الأرض من الأشعة فوق بنفسجية UV وعندما يمتص الأوزون أشعة UV فإنه يتحول إلى أكسجين ذري وجزئ أكسجين كما يلي :



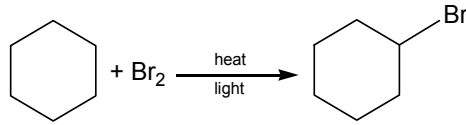
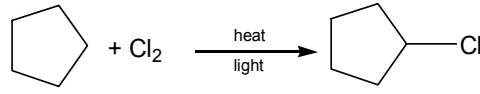
تعمل أشعة UV على تكوين ذرات كلور بالجذور الحرة من الفريونات فتتحد ذرات الكلور مع الأوزون لينتج كلور أحادي الأكسيد وجزئ أكسجين مما يؤدي إلى تناقص طبقة الأوزون .



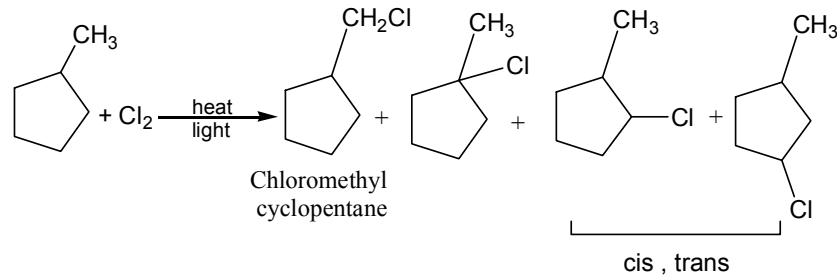
تعمل ذرة الكلور الناتجة على تحطيم جزيئات أوزون أخرى بشكل مستمر .

Reactions of cycloalkanes تفاعلات الألكانات الحلقية

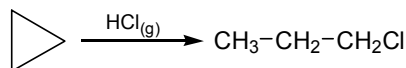
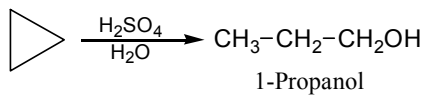
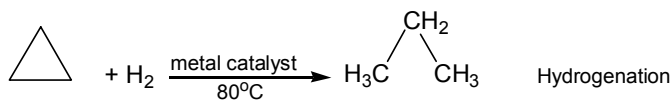
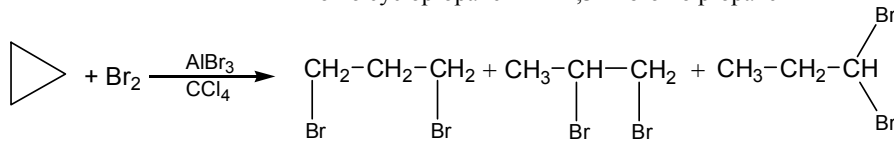
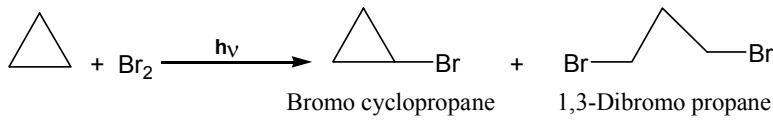
Halogenation الهلجنة

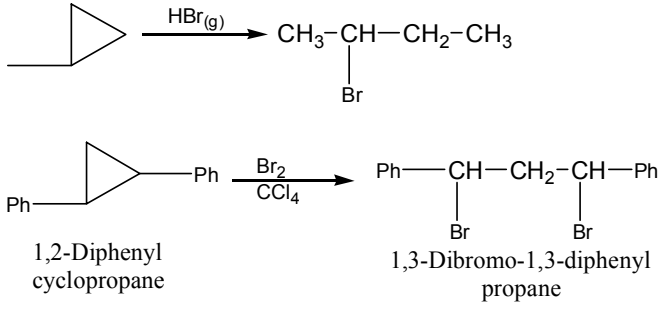


عند هلجنة ألكان حلقي مستبدل ينتج خليط من النواتج كما يلي :-



تفاعلات فتح الحلقة Ring-opening : يتم فتح الحلقة بالانحطار غير المتجانس لرابطة سيجمما حيث تفتح حلقة البروبان بسهولة بسبب الإجهاد العالي في الحلقة الذي يضعف الرابطة C-C





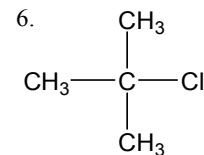
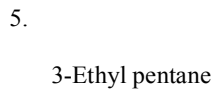
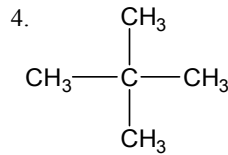
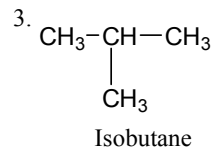
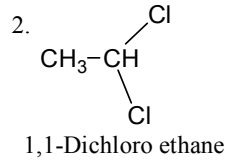
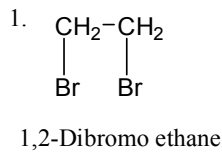
20-2 ما هو عدد متشكلات المركب Trichloro ethane ؟ و ما هي النواتج التي يمكن الحصول عليها من كلورة المركبات التالية : a) 1,1-Dichloro ethane , b) 1,2-Dichloro ethane ؟

عدد متشكلات Trichloro ethane هو متشككين فقط .

a) 1,1,1-Trichloro ethane & 1,1,2-Trichloro ethane , b) 1,1,2- Trichloro ethane

21-2 أعطي مثالا على كل من :-

1. هاليد ثنائي متجاور vicinal
2. Geminal dihalide ألكيل ثنائي الهاليد على نفس ذرة الكربون (تومي) .
3. هيدروكربون صيغته الجزيئية C_4H_{10} لا توجد به مجموعة ميثيلين ($-\text{CH}_2-$)
4. هيدروكربون صيغته الجزيئية C_5H_{12} جميع الهيدروجين فيه متكافئ .
5. سلسلة هيدروكربونية قصيرة وتسمى نظاميا بحيث يكون الإيثان فيه مستبدلا عليها .
6. هاليد ألكيل صيغته الجزيئية $\text{C}_4\text{H}_9\text{Cl}$ جميع الهيدروجين فيه متكافئ .



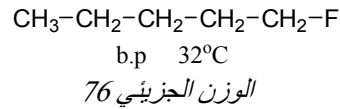
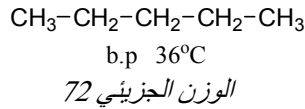
22-2 أي مركب من كل زوج من الأزواج التالية يملك درجة غليان أعلى ولماذا ؟

- a) Heptane ; 3,3-Dimethyl pentane
 b) 2,3-Dimethyl hexane ; 2,4-Dimethyl hexane
 c) n-Hexyl bromide ; n-Heptyl bromide
 d) n-Hexyl iodide ; n-Heptyl chloride
 e) 1,1-Dichloro ethane ; 1,2-Dichloro ethane
 f) 1,2-Dichloro propane ; 1,3-Dichloro propane

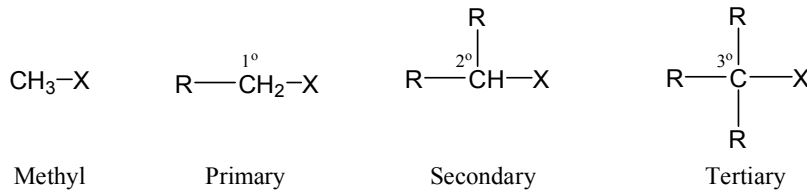
- a. Heptane أقل استبدالاً .
 b. 2,3-Dimethyl hexane السلسلة غير المستبدلة أطول .
 c. n-Heptyl bromide أعلى في الوزن الجزيئي .
 d. n-Hexyl iodide أعلى في الوزن الجزيئي .
 e. 1,2-Dichloro ethane لأن في جزيئات geminal يكون التنافر أكبر بين روابط C-X
 f. 1,3-Dichloro propane لأن روابط C-X أبعد وتنافر أقل .

ملاحظة

- درجة غليان الألكانات المستبدلة بالهالوجينات (هاليد الألكيل) أعلى من درجة غليان الألكانات المقابلة لأنها تصبح أعلى في الوزن الجزيئي وتكون جزيئاتها قطبية .
- تزداد درجة غليان هاليد الألكيل مع زيادة الوزن الجزيئي لذرة الهالوجين وزيادة حجم الألكيل المستبدل .
- كلما زادت السلسلة الجانبية للألكيل في التفرع كلما قلت درجة الغليان .
- درجات غليان فلوريدات الألكيل أقل من درجات غليان الألكانات المقابلة لها في الوزن الجزيئي فمثلاً : $I-Fuloro\ butane$, $n-Pentane$



- بسبب القطبية العالية للرابطة C-F يكون هناك تجاذب قليل بين جزيئات فلوروألكان حيث تعجز هذه الروابط عن الاقتراب من بعضها نظراً للتنافر فيما بينها ومع روابط C-H
- تصنف هاليدات الألكيل على حسب نوع ذرة الكربون المتصلة بها إلى أولية وثانوية وثالثية .



أسئلة

23-2 ما هو التركيب البنائي للمركبات التالية :-

- 1) 2-Methyl-5-(1,2-dimethyl propyl) nonane
- 2) 2,2-Dimethyl-4-propyl octane
- 3) 1,3-Dibromo-5-methyl cyclohexane
- 4) Di-tert-Butyl methane
- 5) Triisobutyl methane
- 6) tert-n-Butyl methane
- 7) 3-Ethyl-6-isopropyl-4-tert-butyl nonane
- 8) 4-tert-Butyl-2,2,6,6-tetra-methyl heptane
- 9) 1-Cyclopropyl-4-isopropyl cyclohexane
- 10) 2-Bromo-4-iodo-2,4-dimethyl hexane
- 11) 4-(1,1-Dimethyl ethyl) octane

24-2 أعطي تحلل الاحتراق لمركب 84.2% كربون و15.8% هيدروجين .

أ - ما هي الصيغة الأولية للمركب ؟

ب - إذا علمت أن الوزن الجزيئي للمركب هو 144 فأوجد الصيغة الجزيئية ؟

ج - ما هي الصيغة البنائية والاسم النظامي للمركب إذا علمت أن كل ذرات الهيدروجين فيه متكافئة ؟

25-2 صوب الخطأ في الأسماء النظامية للمركبات التالية :-

- 1) 2-tert-Butyl-4,5-dimethyl hexane , 2) Isobutane
- 3) 5-Methyl-3-ethyl heptane , 4) 3-Methyl-2-propyl hexane
- 5) 4,4-Dimethyl-3-ethyl pentane , 6) 3-Dimethyl pentane
- 7) 1-Chloro-3-ethyl-4-methyl cyclohexane

26-2 ما هو بناء واسم الألكان أو السايكلوألکان الذي تنطبق عليه المعلومات المبينة في كل حالة :-

1. الصيغة C_5H_{12} فيها ذرة هيدروجين ثالثة واحدة فقط .
2. الصيغة C_5H_{12} فيها هيدروجين أولي وثانوي فقط .
3. الصيغة C_6H_{14} فيها هيدروجين أولي وثالثي فقط .
4. متشکلان لبروميد ألكيل لهما الصيغة الجزيئية C_4H_9Br
5. ثلاث متشكلات لبروميد ألكيل ثانوي لهما الصيغة الجزيئية $C_5H_{11}Br$

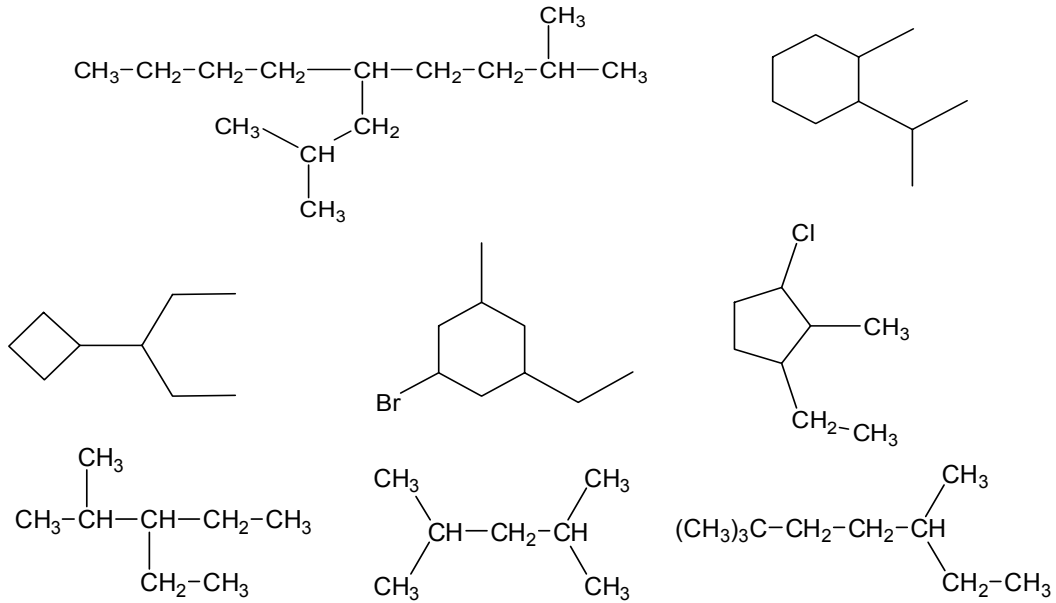
27-2 صنف صيغ الألكانات التالية إلى صيغ :- أولية - جزيئية - بنائية ؟

C_4H_{10} , C_2H_5 , $(CH_3)_3CH$, C_6H_{14} , C_3H_7 , $CH_3CH_2CH_2CH_3$, C_8H_{18}

28-2 أي مركب من كل زوج من الأزواج التالية يملك درجة غليان أعلى ولماذا ؟

- 1,2-Dichloro butane ; 2,2-Dichloro butane
- 1,4-Dichloro butane ; 2,3-Dichloro butane
- 1,1-Dichloro propane ; 1,2-Dichloro propane
- Trichloro methane ; tetrachloro methane
- 2-Methyl heptane ; Octane
- 2,3-Dimethyl hexane ; 2,2,3,3-tetramethyl butane
- Methyl cyclopentane ; Cyclohexane

29-2 ما هو الاسم النظامي للمركبات التالية ؟



30-2 ارسم هينات الكرسي للمركبات التالية مع تحديد الهيئة الأكثر ثباتا ؟

- trans-1,4-dimethyl cyclohexane
- trans-1,2-dichloro cyclohexane
- cis-1,3-tert-butyl cyclohexane

31-2 تنبأ بنسب متشكلات نواتج الكلورة الأحادية للمركبات التالية ؟

- Propane
- Isobutane
- 2,2,3-Trimethyl butane
- 2,3-Dimethyl butane

ثانيا / الهيدروكربونات الأليفاتية غير المشبعة

الألكينات Alkenes: هي هيدروكربونات غير مشبعة تحتوي على رابطة C=C ثنائية وتعرف باسم الأوليفينات Olefins وتعتبر مشتقة من الألكانات بنزع ذرتي هيدروجين من جزئ الألكان المقابل وتنقسم إلى :-

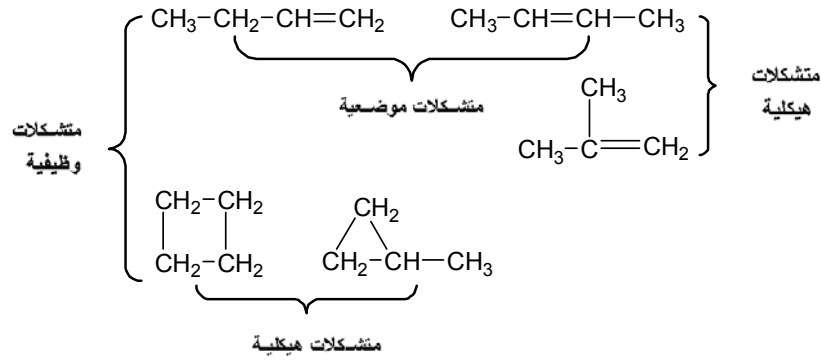
أ. ألكينات غير حلقية وتتبع القانون العام C_nH_{2n}

ب. ألكينات حلقية وتتبع القانون العام C_nH_{2n-2}

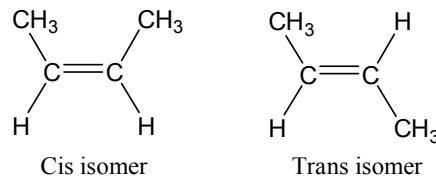
توجد في الألكينات ثلاثة أنواع من المتشكلات وهي : متشكلات هيكلية وموضعية ومتشكلات وظيفية .
المتشكلات الوظيفية Functional isomers: هي متشكلات لها نفس الصيغة الجزيئية وتختلف من حيث تصنيفها في المركبات العضوية .

2-32 اكتب جميع متشكلات الصيغة الجزيئية C_4H_8 ؟

ينطبق على هذه الصيغة القانون العام للألكانات الحلقية والألكينات غير الحلقية C_nH_{2n}



كما يوجد أيضا متشكلات هندسية حول الرابطة الزوجية هي :-

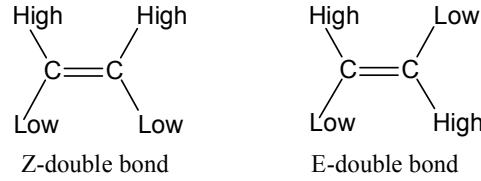


وهي متشكلات لها نفس التركيب البنائي ونفس الترتيب لذرات الجزئ ولكنها تختلف في توزيع الذرات أو المجموعات حول الرابطة الثنائية .

نظام تسمية Z,E The E , Z system of nomenclature

يعتمد هذا النظام على الأولوية Priorities للمجموعات أو الذرات المرتبطة بذرتي كربون الرابطة الثنائية حيث وضع كل من : Cahn – Ingold – Prelog قواعد هذا النظام والتي تعرف بقواعد التسلسل Sequence Rules وتتلخص في ما يلي :-

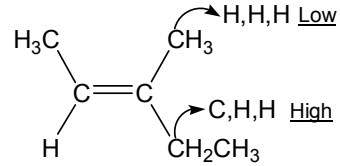
- i. إذا كانت المجموعتان ذات الأولوية الأعلى في نفس الجانب من الرابطة الزوجية يسمى المركب Z وإذا كانتا على جانبيين مختلفين يسمى المركب E



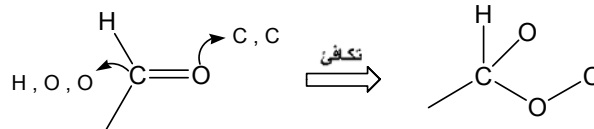
فمثلا : $\text{Br}^{35} > \text{Cl}^{17} > \text{O}^8 > \text{N}^7 > \text{C}^6 > \text{H}^1$

- ii. عندما تتشابه الذرتين المستبدلتين على الرابطة الزوجية يتم تحديد الأولوية من خلال الذرة التي تليها فمثلا :

تكون الأولوية الأعلى لمجموعة الإيثيل لأنها تتصل بذرة كربون وذرتي هيدروجين أما مجموعة الميثيل فتتصل بـ 3 ذرات هيدروجين .



- iii. في الذرات ذات الروابط المتعددة Multiple-bonded يتم تكرار نفس الذرة على حسب رتبة الرابطة فعند ارتباط ذرة Y برابطة زوجية تكرر مرتين وعند ارتباطها برابطة ثلاثية تكرر ثلاث مرات والمثال التالي يوضح ذلك :



2-33 أي جزء في كل مجموعة يكون له الأولوية الأعلى ؟

(Br- , Cl-) ; (-NH₂ , -OH) ; (-CH₂OH ; -CH=O)

تكون الأولوية كما يلي : (-CH=O) , (-OH) , (-Br)

2-34 رتب المستبدلات التالية تصاعديا وفقا لقواعد : كان - انجولد - بريلوغ للأولوية في نظام Z,E ؟

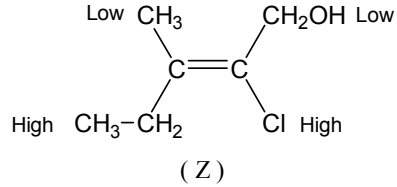
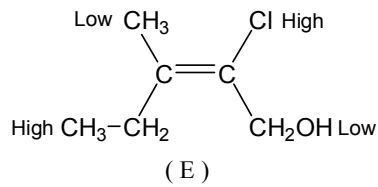
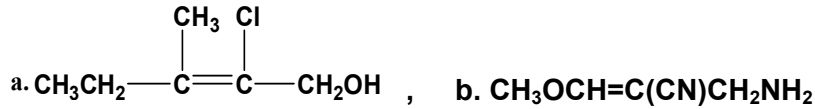
1 - $-\text{CH}_2\text{OCH}_3$, $-\text{C}\equiv\text{CH}$, $-\text{CH}_2\text{CH}_3$, $-\text{C}\equiv\text{N}$

2 - $-\text{C}\equiv\text{N}$, $-\text{CH}_2\text{OH}$, $-\text{COOH}$ - $-\text{CH}_2\text{NH}_2$

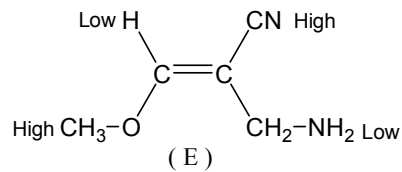
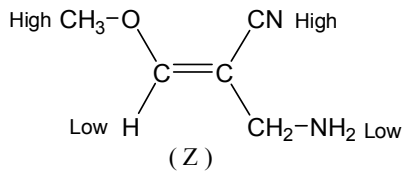
1 - $-\text{CH}_2\text{OCH}_3 > -\text{C}\equiv\text{N} > -\text{C}\equiv\text{CH} > -\text{CH}_2\text{CH}_3$

2 - $-\text{COOH} > \text{CH}_2\text{OH} > -\text{CN} > -\text{CH}_2\text{NH}_2$

2-35 وضح توزيع Z , E للمركبات التالية ؟



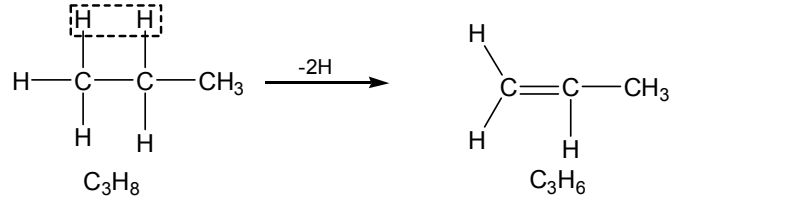
- a



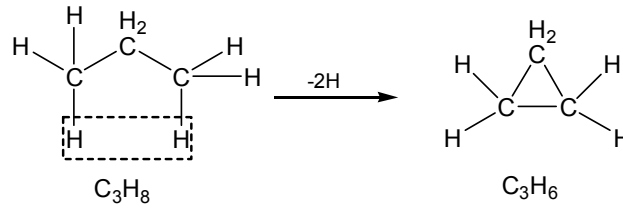
- b

معامل النقص الهيدروجيني (IHD)

هو عبارة عن عدد جزيئات الهيدروجين الناقصة من الصيغة الجزيئية للألكان المقابل C_nH_{2n+2} مثال



$$\square \text{ IHD} = 1 \quad \begin{array}{l} \text{C}_3\text{H}_8 \\ \text{C}_3\text{H}_6 \end{array} \rightarrow 2\text{H}$$



$$\square \text{ IHD} = 1 \quad \begin{array}{l} \text{C}_3\text{H}_8 \\ \text{C}_3\text{H}_6 \end{array} \rightarrow 2\text{H}$$

نستنتج من المثال السابق أن قيمة معامل النقص الهيدروجيني عندما تساوي 1 فإن التركيب البنائي يمكن أن يكون ألكان حلقي أو ألكين غير حلقي حيث تدل قيمة معامل النقص على عدد الحلقات أو الروابط المتعددة المحتملة في التركيب البنائية للصيغة الجزيئية حيث كلما زادت قيمة IHD كلما ازداد عدد المتشكلات المحتملة .

2-36 استخدام IHD ما هي التراكيب البنائية المتوقعة للصيغة الجزيئية C_6H_6 ؟

نوجد الصيغة الجزيئية للألكان المقابل ثم نحسب IHD

$$\square \text{ C}_6\text{H}_{6 \times 2 + 2} = \text{C}_6\text{H}_{14} \quad \text{الفرق في عدد ذرات الهيدروجين بين الصيغتين الجزيئيتين} = 8 \text{ ذرات H}$$

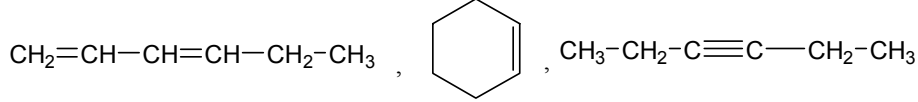
$$\square \text{ IHD} = 8/2 = 4$$

يمكن أن يكون هذا النقص ناتج عن 4 روابط زوجية أو رابطتين ثلاثيتين أو حلقة و 3 روابط زوجية وبناءا عليه يمكن كتابة بعض هذه التراكيب البنائية :-



37-2 ما هي الصيغة البنائية المتوقعة لمركب صيغته الجزيئية C_6H_{10} ويتفاعل مع مول واحد من الهيدروجين بنسبة 1:1 وينتج مركب مشبع ؟

الصيغة الجزيئية للألكان المقابل هي C_6H_{14} وبالتالي فإن قيمة IHD هي 2 وهذا يدل على أن المركب قد يكون ألكين حلقي أو غير حلقي يحتوي على رابطتين زوجيتين أو على رابطة ثلاثية .



وبما أن المركب يتفاعل مع مول واحد من الهيدروجين وينتج مركب مشبع فيجب أن يكون المركب ألكين حلقي (لاحظ وجود أكثر من متشكل لكل صيغة بنائية) .

عند إيجاد قيمة IHD لمشتقات الهيدروكربونات يجب إتباع القواعد التالية :-

(1) إذا كان المركب يحتوي على أكسجين أو كبريت يتم مقارنة الصيغة الجزيئية لمجموعة الألكيل بالصيغة الجزيئية للألكان المقابل مع إهمال الأكسجين أو الكبريت فمثلا : الصيغة الجزيئية $C_6H_{14}O$ تعامل على أنها C_6H_{14} [تهمل ذرة الأكسجين] .

(2) إذا احتوى المركب على ذرة هالوجين يتم مقارنة الصيغة الجزيئية لمجموعة الألكيل بالصيغة الجزيئية للألكان المقابل مع زيادة ذرة هيدروجين فمثلا : الصيغة الجزيئية $C_6H_{13}Cl$ تعامل على أنها C_6H_{14} [إضافة ذرة هيدروجين مقابل ذرة الكلور] .

(3) إذا احتوى المركب على ذرة نيتروجين فإنه يتم مقارنة الصيغة الجزيئية لمجموعة الألكيل بالصيغة الجزيئية للألكان المقابل مع إنقاص ذرة هيدروجين لكل ذرة نيتروجين فمثلا : الصيغة الجزيئية C_2H_7N تعامل على أنها C_2H_6 [إنقاص ذرة هيدروجين مقابل ذرة النيتروجين] .

38-2 اوجد قيمة معامل النقص الهيدروجيني لكل صيغة من الصيغ الجزيئية الآتية :

؟ C_6H_6NBr , C_4H_8O , C_2H_6S , C_7H_7Br , $C_7H_{13}N$

C_6H_6NBr	C_4H_8O	C_2H_6S	C_7H_7Br	$C_7H_{13}N$	الصيغة الجزيئية
C_6H_6	C_4H_8	C_2H_6	C_7H_8	C_7H_{12}	تعامل على أنها
C_6H_{14}	C_4H_{10}	C_2H_6	C_7H_{16}	C_7H_{16}	صيغة الألكان المقابل C_nH_{2n+2}
$\frac{14-6}{2} = 4$	$\frac{10-8}{2} = 1$	صفر	$\frac{16-8}{2} = 4$	$\frac{16-12}{2} = 2$	معامل النقص الهيدروجيني IHD

ملاحظة

▪ بما أن الصيغة الجزيئية لأي مركب عضوي تحتوي على معلومات حول عدد الحلقات والروابط المتعددة في المركب فإنه يمكن حساب معامل النقص الهيدروجيني من خلال علاقة عدم التشبع *degree of unsaturation* كما يلي :-

i. إذا كان المركب يحتوي على أكسجين أو كبريت نستخدم العلاقة :

$$U = \frac{2C + 2 - H}{2} = \text{number of ring + multiple bonds}$$

مثال :

$$\left. \begin{array}{l} \text{C}_2\text{H}_6\text{S: } U = \frac{2 \times 2 + 2 - 6}{2} = 0 \\ \text{C}_4\text{H}_8\text{O: } U = \frac{2 \times 4 + 2 - 8}{2} = 1 \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{تعمل ذرات S, O} \\ \text{كأنها غير موجودة} \end{array}$$

ii. إذا كان المركب يحتوي على هالوجين نستخدم العلاقة :

$$U = \frac{2C + 2 - (X + H)}{2}$$

مثال :

$$\text{C}_7\text{H}_7\text{Br: } U = \frac{2 \times 7 + 2 - (1 + 7)}{2} = 4$$

iii. إذا كان المركب يحتوي على هالوجين ونيتروجين نستخدم العلاقة :

$$U = \frac{2C + 2 + N - (X + H)}{2}$$

مثال :

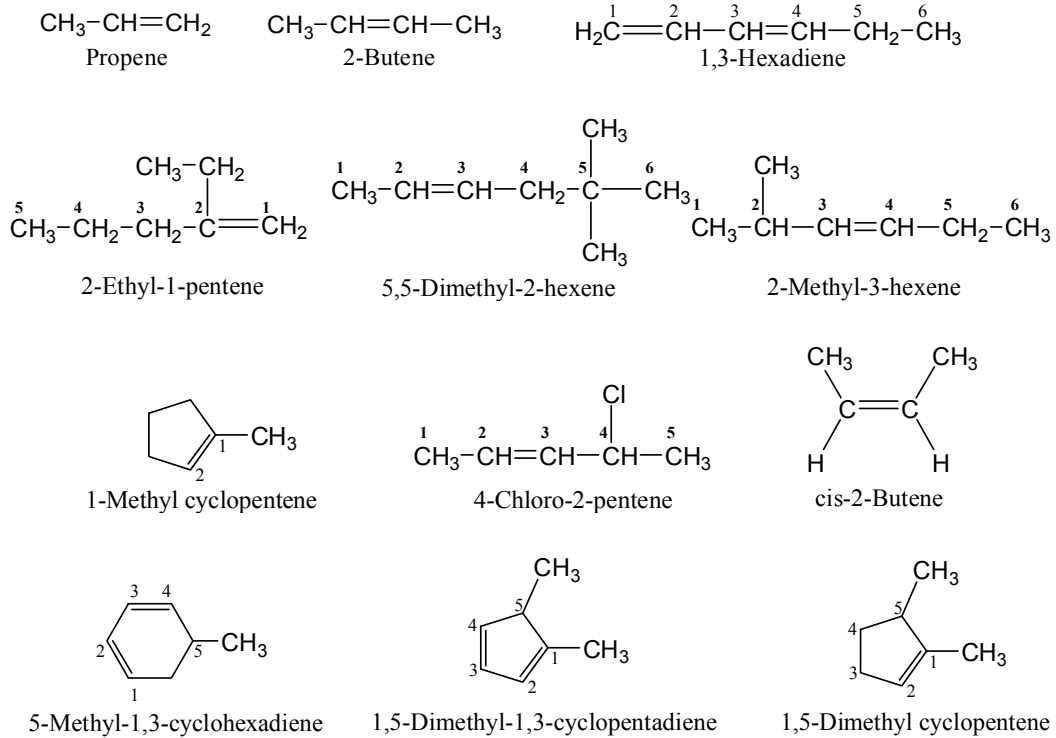
$$\text{C}_6\text{H}_6\text{NBr: } U = \frac{2 \times 6 + 2 + 1 - (1 + 6)}{2} = 4$$

تسمية الألكينات Nomenclature of alkenes

أولا / التسمية النظامية IUPAC system

1. يتم اختيار أطول سلسلة هيدروكربونية تحتوي على الرابطة الزوجية وتعطى الاسم الأساسي للألكان المقابل مع استبدال المقطع ane بالمقطع ene وهي نهاية كلمة alkene
2. ترقم السلسلة من أقرب كربون طرفية للرابطة الزوجية ويتم تحديد موقع الرابطة الزوجية بكتابة رقم أول ذرة كربون مكونه لها .
3. عند وجود مجموعة مستبدلة ورابطة زوجية فان أولوية الترقيم تكون للرابطة الزوجية ، أما في حال تماثل موقعها على السلسلة فان الترقيم يبدأ من أقرب تفرع .
4. عند وجود أكثر من رابطة زوجية على السلسلة يتم استخدام : di , tri , ... لتوضيح عددها .
5. في الألكينات الحلقية تأخذ الرابطة الزوجية رقمي 1 و2 بحيث يكون اتجاه الترقيم يعطي أقل رقم للمجموعات المستبدلة .

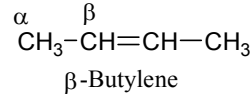
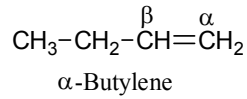
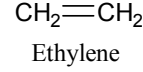
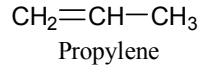
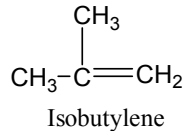
أمثلة



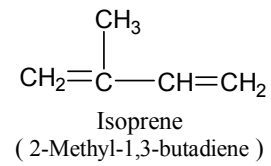
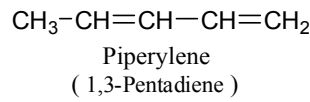
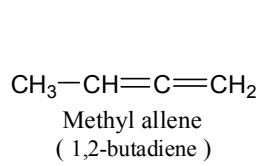
ثانيا / التسمية الشائعة Common names

تسمى الألكينات البسيطة بأسماء شائعة باستبدال المقطع ene بالمقطع ylene

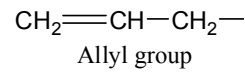
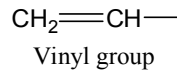
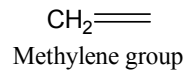
أمثلة



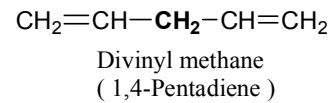
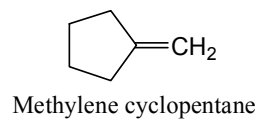
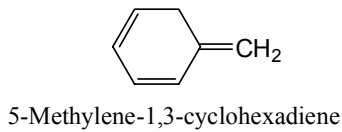
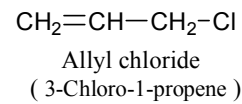
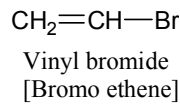
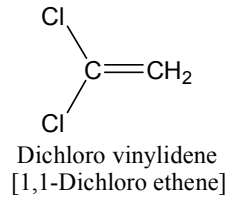
لبعض المركبات أسماء شائعة خاصة بها مثل :-



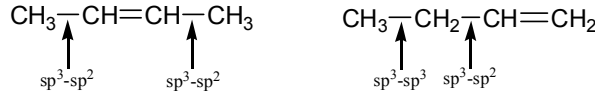
لبعض المجموعات أسماء شائعة خاصة بها مثل :-



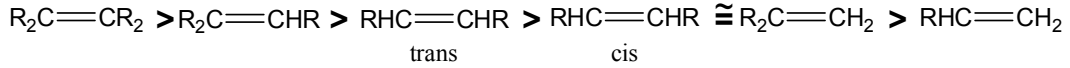
أمثلة



ثبات الألكينات Stability of alkenes : يزداد ثبات الألكين بزيادة المجموعات المستبدلة على ذرتي كربون الرابطة الثنائية وبمقارنة المتشكل الموضعي لـ 1-Butene نلاحظ ما يلي :-

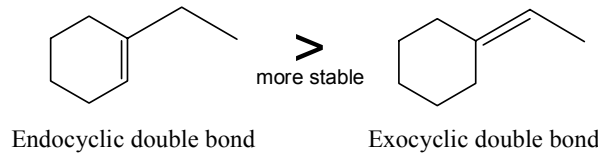


إن الرابطة بين ذرتي كربون sp^3-sp^2 أقوى من الرابطة بين ذرتي كربون sp^3-sp^3 (صا³¹-) وبالتالي فإن الألكينات الأعلى استبدالاً تكون عدد من روابط sp^3-sp^2 أكثر من الألكينات الأقل استبدالاً حيث تعمل مجموعات الألكيل على دفع الإلكترونات نحو الرابطة الثنائية وبالتالي تلبي حاجة ذرات كربون sp^2 الجاذبة للإلكترونات .



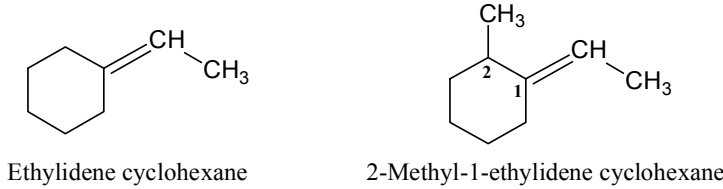
يكون المتشكل الهندسي trans أعلى ثباتاً من المتشكل الهندسي cis بسبب الإجهاد الناتج عن تزامم مجموعتي الألكيل على نفس الجانب من الرابطة الزوجية .

المركبات الحلقية التي تحتوي على رابطة $\text{C}=\text{C}$ ثنائية داخل الحلقة endocyclic تكون في الغالب أكثر ثباتاً من تلك التي تحتوي على رابطة $\text{C}=\text{C}$ ثنائية خارج الحلقة exocyclic وفي المثال التالي تكون درجة الاستبدال على الرابطة $\text{C}=\text{C}$ الثنائية هي نفسها ولكن اختلاف الثبات .



ملاحظة

تسمى مركبات *Exocyclic* كمشتقات للألكانات الحلقية حيث يضاف لاسم الألكين المستبدل على الحلقة اللاحقة *-ylidene* باستثناء مجموعة *Methylene*



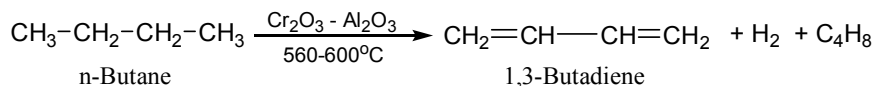
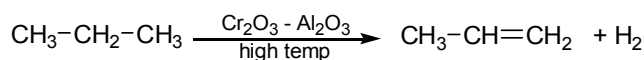
39-2 ما هو الألكين الأكثر ثباتاً في الأزواج التالية ؟

- 1-Butene , 2-Methyl propene
- (Z)-2-Hexene , (E)-2-Hexene
- 1-Methyl cyclohexene , 3-Methyl cyclohexene

(a. 2-Methyl propene . b. (E)-2-hexene . c. 1-Methyl cyclohexene)

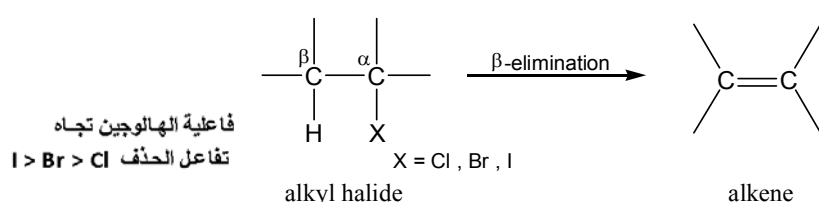
Synthesis of alkenes تحضير الألكينات

1 - من أكسدة الألكانات Oxidation of alkanes



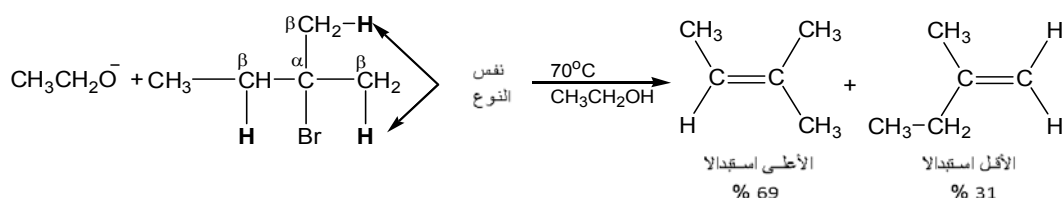
2 - نزع HX من هاليد الألكيل Dehydrohalogenation of alkyl halides

يحدث تفاعل حذف HX من هاليد الألكيل باستخدام قاعدة قوية في مذيب مناسب مثل الكحول وينتج الألكين المقابل ويعرف بتفاعل حذف بيتا β -elimination

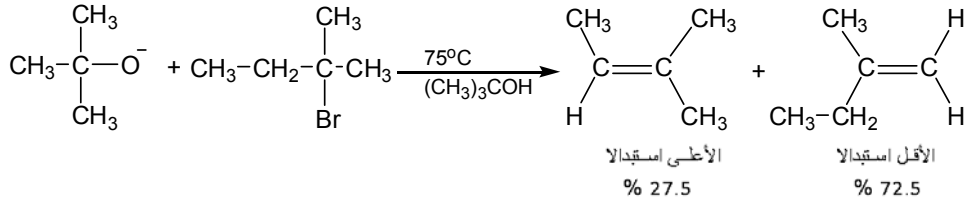


يعتبر هذا التفاعل مفضل لتحضير الألكينات عند استخدام هاليد الألكيل ثالثي يحتوي على هيدروجين بيتا مع قاعدة قوية وذلك لإمكانية التحكم في ناتج هذا التفاعل من خلال حجم القاعدة المستخدمة .

أ - عند استخدام قاعدة صغيرة الحجم فإن المتشكل الأعلى استبدالاً (الأعلى ثباتاً) يكون هو الناتج السائد ويقال أن ناتج التفاعل في هذه الحالة يتبع قاعدة سيتزف Zaitsev's Rule نسبة للكيميائي الروسي سيزيفت Alexander M. Zaitsev الذي لاحظ هذه الظاهرة سنة 1875م



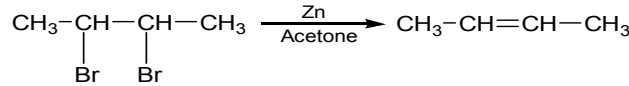
ب - عند استخدام قاعدة ضخمة الحجم يكون الناتج السائد هو الألكين الأقل استبدالاً وذلك بسبب الإعاقة المجسامة ويقال أن التفاعل يتبع قاعدة هوفمان Hofmann Rule وذلك نسبة للكيميائي الألماني هوفمان August W. von Hofmann



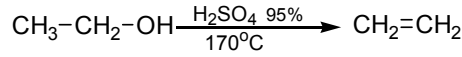
ملاحظة

- إن هاليدات الألكيل التي لا تملك هيدروجين بيتا لا تخضع لهذا التفاعل .
- عند استخدام هاليدات ألكيل أولية أو ثانوية فأن التفاعل يعاني من تنافس مع تفاعل الإحلال (صد¹⁵³).

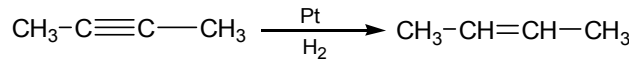
3 - من المركبات ثنائية الهاليد المتجاور Dehalogenation of vicinal bromides



4 - من الكحول Dehydration of alcohols

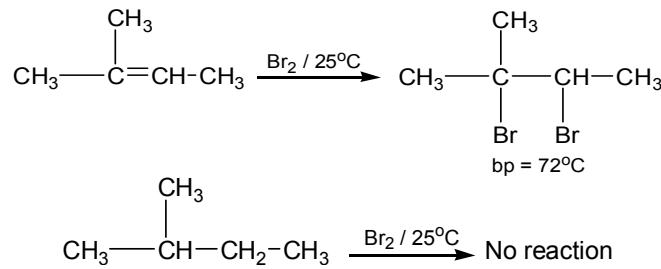


5 - من الألكينات Reduction of alkynes

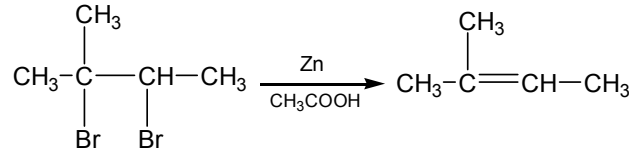


40-2 اقترح طريقة لفصل المركبين 2-Methyl butane , 2-Methyl-2-butene بالتقطير علما بأن درجتي غليانهما على الترتيب هي 27.9°م و 38.6°م ؟

يصعب فصل هذين المركبين فصلا تاما بالتقطير المباشر نظرا لتقارب درجتي الغليان لذلك يستخدم تفاعل إضافة البروم للخليط فيتفاعل الألكين ولا يتفاعل الألكان .

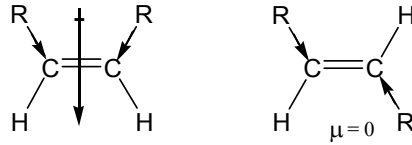


يصحح المركبان الموجودان في المخلوط مختلفان اختلافا كبيرا في درجات الغليان فيسهل فصلهما بالتقطير
ثم يستعاد الألكين بعد الفصل كما يلي :-



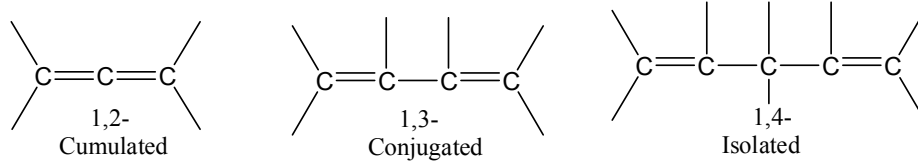
الخواص الفيزيائية Physical properties

1 - درجة الغليان Boiling point : تزداد درجة الغليان بزيادة الوزن الجزيئي وتقل بزيادة التفرع و في الألكينات التي يوجد بها تشكّل هندسي نجد أن متشكل cis له درجة غليان أعلى من متشكل trans وذلك بسبب العزم القطبي الذي يزيد من قطبية الجزيء .



الجدول التالي يقارن بين درجات غليان الألكانات والألكينات والدايينات المقابلة :-

alkane	1-alkene	2-alkene	diene
propane -42°C	-48°C	-	allene -34°C
butane 0°C	-6.5°C	cis 4°C trans 1°C	1,2- 19°C 1,3- -4°C
pentane 36°C	30°C	cis 37°C trans 36°C	1,2- 44°C 1,3- 52°C 1,4- 26°C

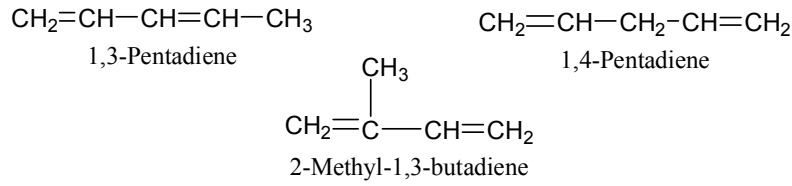


ملاحظة

- درجة غليان الألكينات الوسطية أعلى من درجة غليان الألكانات المقابلة وذلك بسبب القطبية الناتجة عن الرابطة الزوجية .
- درجة غليان الداينيات المتراكمة *Cumulated (1,2)* أعلى من درجة غليان الداينيات المقترنة *Conjugated (1,3)* وأعلى من درجة غليان الداينيات المستقلة *Isolated (1,4)*
- درجة غليان الداينيات المستقلة أقل من درجة غليان الألكينات الوسطية .
- درجة غليان الألكينات الوسطية أقل من درجة غليان الداينيات المتراكمة والمقترنة .
- يكون ثبات الداين على النحو التالي : *conjugated > isolated > cumulated*

2 - الذوبانية Solubility : الألكينات مركبات ذات قطبية ضعيفة لا تذوب في الماء وتذوب في المذيبات غير القطبية أو ضعيفة القطبية مثل CCl_4 والبنزين والإيثر واليجرون Ligroin (مشتقات نفطية متطايرة)

41-2 ما هي متشكلات الداين المقترن و المستقل التي لها الصيغة الجزيئية C_5H_8 ؟



تفاعلات الألكينات Reactions of alkenes

1 - الاحتراق Combustion

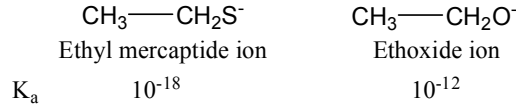
تحترق الألكينات وتعطي H_2O , CO_2 وطاقة ولا يستعمل هذا التفاعل كمصدر للطاقة نظرا لاستخدام الألكينات في التفاعلات الأخرى .

2 - تفاعلات الإضافة Addition reactions

يؤدي تفاعل الإضافة إلى كسر الرابطة π وتكوين رابطتين σ وهذا التفاعل مفضل من حيث الطاقة لأن الحرارة المنبعثة من تكوين رابطتين σ تفوق الطاقة اللازمة لكسر رابطة π وبناءا عليه تكون هذه التفاعلات طاردة للحرارة Exothermic
تميل إلكترونات الرابطة π تجاه الكواشف الإلكترونية فيلية (حمض لويس Lewis acid) وهذا يتطلب وجود نيوكليوفيل قادر على منح زوج من الإلكترونات (قاعدة لويس Lewis base)

2-42 بما أن كل الإلكتروليفات حوامض لويس وكل النيوكولوفيلات قواعد لويس اشرح لماذا لا يستعمل تعبير حمض وقاعدة لويس بدلا من تعبير إلكتروليف ونيوكولوفيل ؟

لأن الحمضية والقاعدية تعبر عن ثوابت اتزان نسبية بمعنى أن الحمض القوي هو الذي يعطي عند الاتزان في الماء تركيزا عالي من أيون الهيدرونيوم والقاعدة المرافقة أما تعبير إلكتروليف ونيوكولوفيل تدل على معدلات التفاعل النسبية فمثلا :-

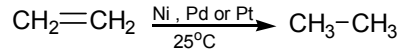


إن أيون الأيثوكسيد أقوى حمضية من أيون مركبتيد إيثيل ولكن أيون مركبتيد إيثيل هو النيوكولوفيل الأقوى لأنه يتفاعل أسرع مع الإلكتروليف .

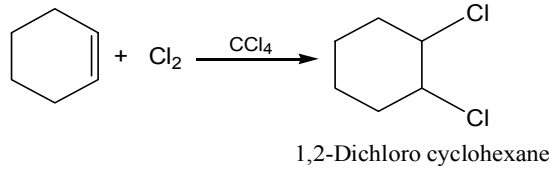
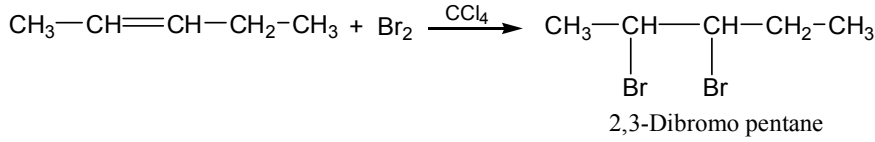
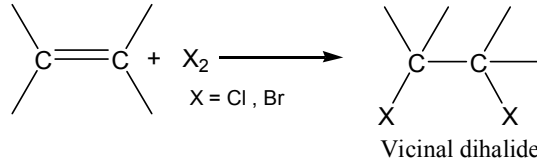
تعتمد تفاعلات الإضافة على نوع المتفاعلات كما يلي :-

- أ- إضافة متفاعلات متماثلة Addition of symmetrical reactants
 ب- إضافة متفاعلات غير متماثلة Addition of unsymmetrical reactants

أولا / إضافة المتفاعلات المتماثلة : هي إضافة شقين متماثلين على الرابطة الزوجية .
 i. إضافة الهيدروجين (الهدرجة Hydrogenation) يضاف الهيدروجين إلى الرابطة الثنائية وينتج الألكان المقابل .



ii. إضافة الهالوجينات Addition of halogen



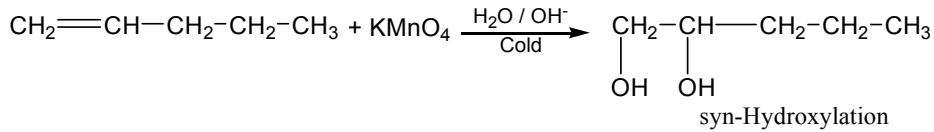
iii. الأوكسدة Oxidation

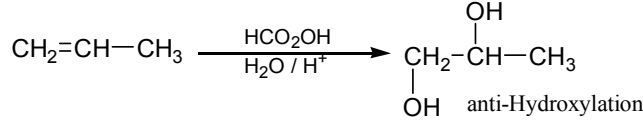
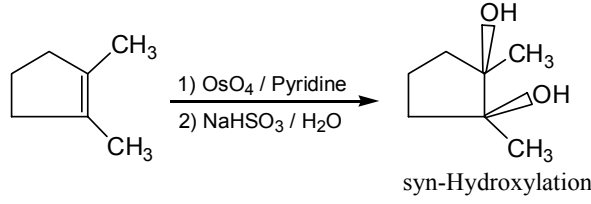
تم الأوكسدة بأحد العوامل المؤكسدة التالية وتنتج مركبات ثنائية الهيدروكسيل تسمى دايل .

Potassium permanganate KMnO_4

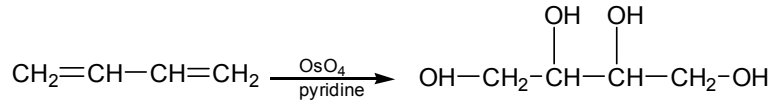
Osmium tetroxide OsO_4

Peroxy formic acid HCO_2OH





43-2 ما هو الألكين المستخدم في تحضير المركب ؟

$$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{OH} \\ | \quad | \\ \text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$$


ثانيا / إضافة المتفاعلات غير المتماثلة : تعتمد إضافة متفاعل غير متماثل للألكين على تماثل أو عدم تماثل الألكين فإذا كان الألكين غير متماثل فإن إضافة الشقين غير المتماثلين تخضع لقاعدة ماركونيكوف .

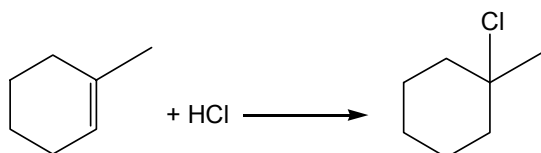
قاعدة ماركونيكوف Markovnikov's rule

توصل العالم الروسي Vladimir V. Markovnikov سنة 1869م إلى آلية إضافة المتفاعل غير المتماثل للألكين غير المتماثل حيث تنص على : عند الإضافة الأيونية لمتفاعل غير متماثل إلى ألكين غير متماثل فإن الشق الموجب يضاف إلى ذرة الكربون المتصلة بأعلى عدد من ذرات الهيدروجين بينما يتجه الشق السالب لذرة الكربون المتصلة بأقل عدد من ذرات الهيدروجين .

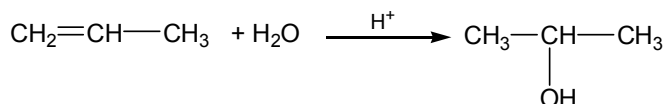
i. إضافة هاليدات الهيدروجين Addition of hydrogen halides

لإجراء هذا التفاعل يستخدم الهاليد الغازي بإمراره مباشرة في الألكين الذي يقوم بعمل المذيب أو عن طريق إذابة هاليد الهيدروجين في حمض الخليك ثم يخلط مع الألكين .



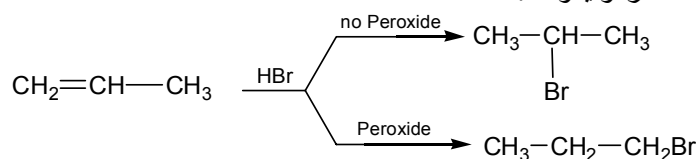


.ii إضافة الماء (الإماهة) Addition of water (Hydration)

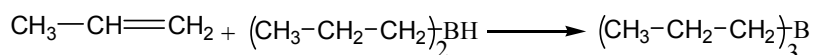
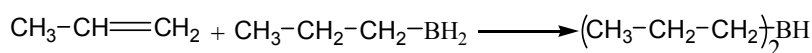
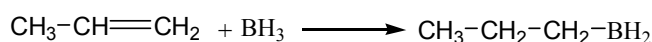


الإضافة عكس قاعدة ماركونيكوف Anti-Markovnikov addition

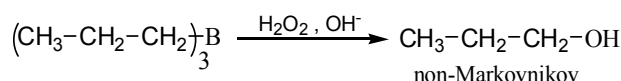
.i إضافة هاليد الهيدروجين : عند إضافة هاليد الهيدروجين في وجود البيروكسيد فإن الإضافة تتم عكس قاعدة ماركونيكوف .



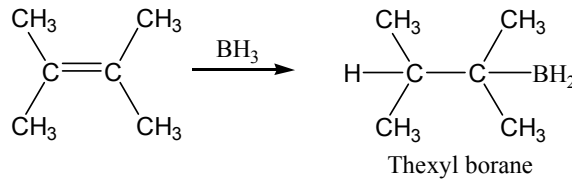
.ii إماهة الألكين Hydration of alkene : يتم تميه الألكين باستخدام ثنائي هيدريد البورن حيث تضاف الرابطة B-H من البورن إلى الألكين فينتكون ناتج يسمى organoborane



وعند تفاعل ثلاثي الأكيل بورن مع محلول مائي من فوق أكسيد الهيدروجين في وسط قاعدي ينتج كحول بإضافة عكس قاعدة ماركونيكوف .



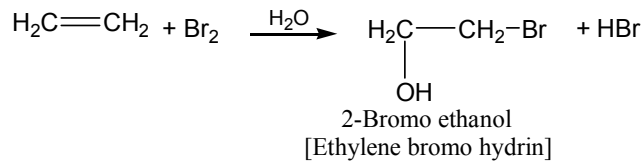
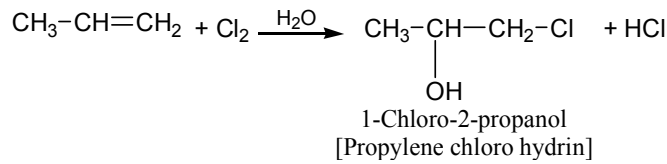
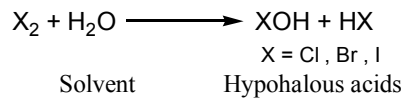
يعتمد ناتج هذا التفاعل على حجم الألكين حيث تسبب الإعاقة الجسدية توقف التفاعل عند الخطوة الأولى أو الثانية فعلى سبيل المثال المركب : 2,3-Dimethyl-2-butene يتفاعل مع البورن ويعطي ناتج واحد فقط monoalkyl borane بسبب الإعاقة الفراغية .



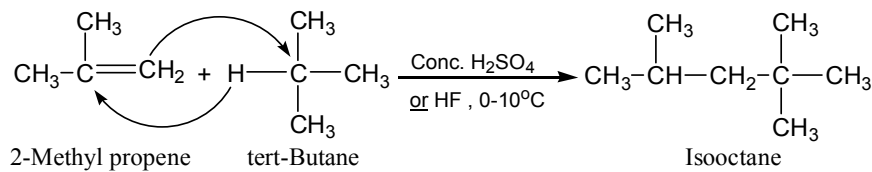
Thexyl اختصار لـ tertiary hexyl

3 - تفاعل تكوين هالوهيدرين Halohydrin formation

يتكون هالوهيدرين كناتج رئيسي عند هلجنة الألكين في محلول مائي بدلا من رابع كلوريد الكربون حيث تدخل جزيئات الماء في التفاعل نظرا لتفوقها العددي على جزيئات الهاليد فتتفاعل كنيوكلو فيل بسبب زوجي الإلكترونات غير الرابطة على ذرة الأكسجين ويكون الناتج مشابها لناتج إضافة ماركونيكوف .



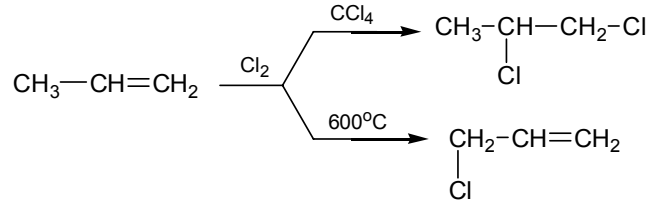
4 - تفاعل الألكلة Alkylation



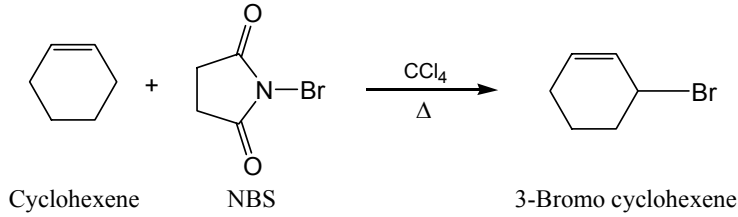
5 - تفاعل إضافة أيودات الكاربين Addition of Carbenoids (-74)

6 - تفاعل الهلجنة والاستبدال الأليلي Halogenation , Allylic substitution

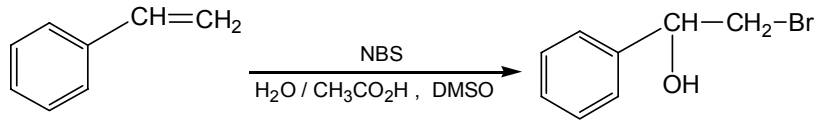
عند الهلجنة في الطور الغازي ودرجة حرارة مرتفعة أو تسليط ضوء مناسب فإن الهلجنة تتم في مجموعة الميثيل ولا تتم إضافة الهالوجين على الرابطة الزوجية .



يمكن استخدام المركب *N*-Bromo succinimide (NBS) لهلجنة الألكينات بالبروم في الموقع الأليلي دون أن يؤثر على الرابطة الزوجية .

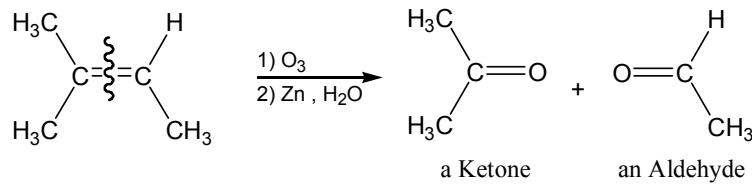


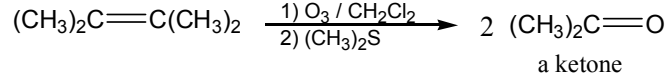
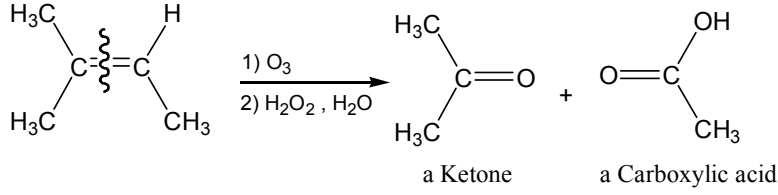
وعند استخدام كاشف NBS في وجود الماء والمذيب المناسب مثل (DMSO) dimethyl sulfoxide ينتج بروموهيدرين .



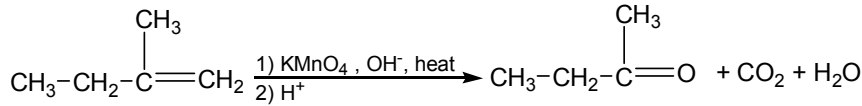
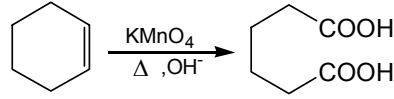
7 - تفاعلات شطر الألكينات Cleavage of alkenes

أ - التفاعل مع الأوزون Ozonization : يتفاعل الأوزون بقوة مع الألكين ويعطي مركبات تسمى أوزونيد التي يتم اختزالها بالخارصين Zn أو dimethyl sulfide (CH₃)₂S إلى الدهيدات أو كيتونات وعند إعادة أكسدة مركبات الأوزونيد باستخدام H₂O₂ يتم تحويلها إلى أحماض كربوكسيلية وكيتونات .

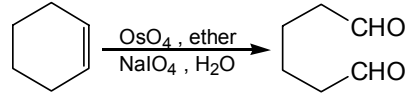




ب - التفاعل مع برمنجنات البوتاسيوم KMnO_4 : تتفاعل البرمنجنات مع الألكين على الساخن في محلول مركز من أيون البرمنجنات فينتج كيتونات وأحماض كربوكسيلية و في حالة وجود مجموعة $-\text{CH}_2-$ طرفيه فأنها تتأكسد إلى CO_2

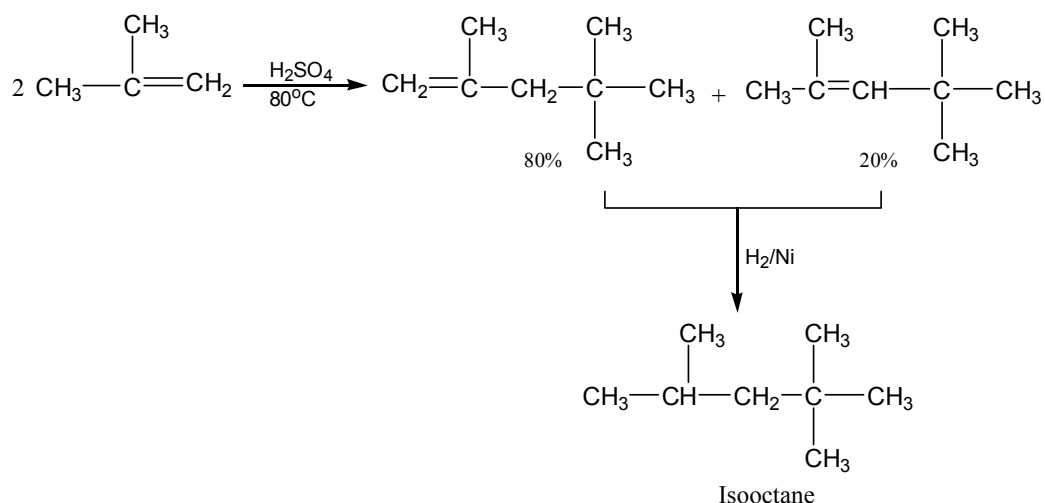


ج - التفاعل مع رابع أوكسيد الأوزميوم OsO_4 Osmium tetroxide : يتم التفاعل في وجود Periodate ion IO_4^- فتتنشط الرابطة الزوجية وتعطي نفس الأنواع من نواتج الانشطار بالأوزون التي تنتج بالاختزال (الدهيدات وكيتونات) وتسمى نواتج هذا التحول (أو الانشطار) بـ Lemeiux-Johnson cleavage



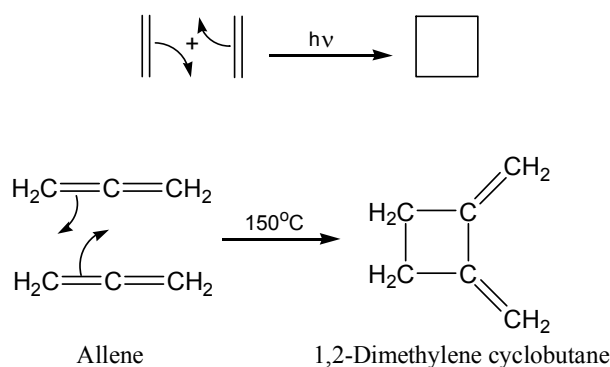
8 - تفاعل تضاعف الألكين (إضافة الألكين) Dimerization of alkenes

عند تفاعل isobutylene (صيغته الجزيئية C_4H_8) مع حمض معدني مثل حمض الكبريتيك أو الفوسفوريك يتكون مزيج من جزئين لألكين مضاعف Dimer (صيغته الجزيئية C_8H_{16}) وهذا التفاعل مهم في الصناعة النفطية حيث تعطي درجة هذا المزيج مركبا واحد وهو isooctane

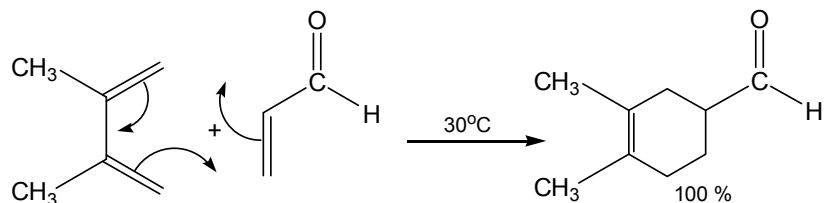
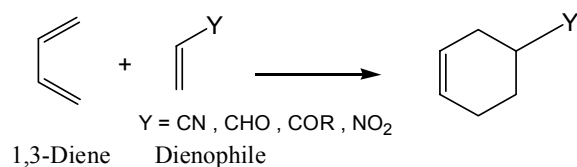


9 - تفاعل الإضافة الحلقية Cycloaddition reaction

يعرف هذا التفاعل بتفاعل ديلز- ألدنر نسبة للعالمين الألمانيين Kurt Alder ، Otto Diels وهو عبارة عن تفاعل تضاف فيه الألكينات إلى بعضها أو إلى الدايينات لتكوين مركبات حلقية وتكون المتفاعلات الأساسية في هذا التفاعل هي ألكين مع 1,3-diene حيث يسمى الألكين الذي يتحد مع الداين في هذا التفاعل باسم "dienophile" أي المحب للداينين "diene lover"

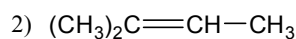
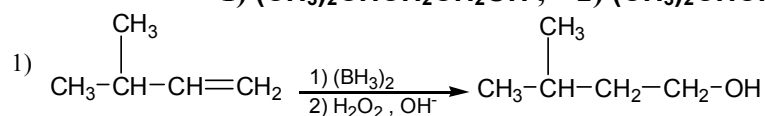


عند وجود مجموعة ساحبة للإلكترونات electron-withdrawing group على الرابطة الزوجية في dienophile يزداد مردود هذا التفاعل بشكل أكبر .



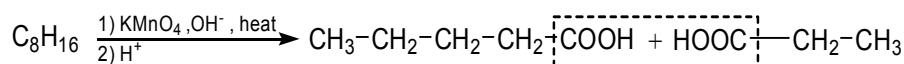
44-2 ما هي الألكينات التي يمكن أن تستخدم في تحضير الكحولات التالية عن طريق التفاعل مع ثنائي

بوران و الأوكسدة ؟ 1) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, 2) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCHOHCH}_3$



45-2 ما هو التركيب البنائي للألكين صيغته الجزيئية C_8H_{16} عند أكسدته ببرمنجنات البوتاسيوم ينتج

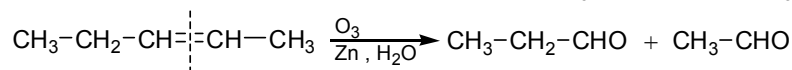
حمضين كربوكسيليين هما : $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ؟



التركيب البنائي للألكين هو $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ cis or trans

46-2 ما هو التركيب البنائي للألكين الذي يعطي المركبات التالية عند معالجته بالأوزون ثم الخارصين

والماء $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + \text{CH}_3\text{CHO}$ ؟



10 - البلمرة Polymerization: هي عملية ربط عدد كبير من الجزيئات الصغيرة والبسيطة لتكوين جزيئات ضخمة ذات وزن جزيئي عالي تدعى البوليمرات Polymers التي تتكون من وحدات متكررة تعرف الوحدة منه monomer والتي تتحول إلى البوليمر بتفاعل البلمرة .

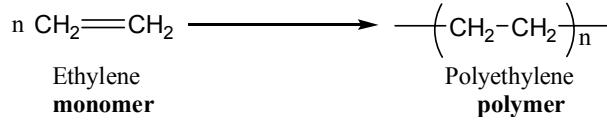
يعتبر إنتاج البوليمرات في الدرجة الثانية بعد إنتاج الفولاذ steel كدليل على حيوية النظم الاقتصادية للدول حيث تستعمل هذه المواد في معظم الأشياء من حولنا مثل الملابس والطلاء وهاكل السيارات والأكياس واللدائن وغيرها ونظرا للاستعمالات الواسعة لهذه المواد يجب أن تكون قوية ومستقرة وخاملة كيميائيا ولقد استطاع الكيميائيون أن يربطوا بين التركيب الكيميائي للجزئ المبلمر وبين خواصه الطبيعية حيث أمكن تغيير بعض الخواص بما يتوافق مع استعمالاته .

إن معظم هذه المواد لا تخضع للتحلل الحيوي لأنها تنتج من عمليات مخبرية أو صناعية وليست عمليات تجري في الطبيعة ، ولكن ليست جميع البوليمرات صناعية حيث يوجد مبلمرات طبيعية مثل الحرير والصوف والبروتينات والنشا .

تنقسم تفاعلات البلمرة إلى نوعان هما : بلمرة الإضافة وبلمرة التكثيف

أولا / بوليمرات الإضافة Addition polymers: هي عبارة عن تفاعلات يتم فيها إضافة عدد كبير من جزيئات الألكين بحيث يكون الناتج الوحيد من التفاعل هو البوليمر .

مثال : تحت ضغط وحرارة مرتفعين وفي وجود الأكسجين يتعرض الإيثيلين للبلمرة بالإضافة حيث تصاف جزيئات الإيثيلين لبعضها وتنتج ألكانات طويلة السلسلة من نوع البلاستيك .



يمتاز البولي إيثيلين بأنه غير قابل للذوبان في العديد من السوائل الشائعة نظرا لوزنه الجزيئي الكبير ومقاومته للهجوم الكيميائي وبذلك حل مكان الزجاج والفولاذ والألومنيوم في العديد من الاستخدامات .

يبدأ تكوين البوليمر بجزر حر أو أيون يمكنه الإضافة إلى المونمر وتنشيطه ويعرف باسم البادئ initiator حيث ترتبط الخواص الطبيعية للبولي إيثيلين (والبوليمرات الأخرى) بطول السلسلة أو متوسط الوزن الجزيئي كما يلي :-

إذا كان تركيز البادئ عاليا فأن العديد من سلاسل المبلمر تبدأ بالتكون مباشرة وإذا كان تركيز البادئ منخفضا فأن عدد قليل من السلاسل يبدأ في التكون .
عند تساوي جميع العوامل وكان تركيز البادئ عاليا يتكون العديد من السلاسل القصيرة منخفضة الوزن الجزيئي وإذا كان تركيز البادئ منخفضا فأنه يتكون عدد قليل من السلاسل الطويلة مرتفعة الوزن الجزيئي .

ملاحظة

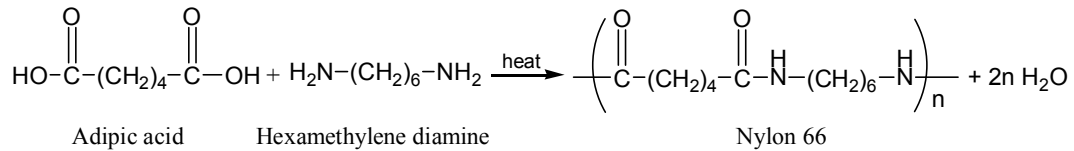
- إن نسبة البادئ إلى المونمر هي العامل الرئيسي المتحكم بطول السلسلة في تفاعل البلمرة .
- يستمر تكوين السلاسل بإضافة وحدات إيثيلين متتابعة إلى أن يتوقف نمو السلسلة بالاتحاد مع سلسلة مشابهة أو بالتوزيع غير المتكافئ *Disproportional*

في الجدول التالي بعض الأمثلة على بوليمرات الإضافة :-

الوحدة الأحادية monomer	اسم البوليمر polymer name	الاسم التجاري Trade name	الصفات specification	الاستعمالات Uses
CH ₂ =CH ₂	Polyethylene	Polythene	متين وخفيف الوزن	الأغشية والعزل الكهربائي
CF ₂ =CF ₂	Polytetrafluoro ethylene	Teflon	مقاوم للحرارة وغير قابل للاشتعال	الحماية من التآكل الكيميائي
CH ₂ =CHCl	Polyvinyl chloride	Koroseal	متين ومقاوم للاحتكاك	تغليف الأغذية
CH ₂ =CHCN	polyacrylonitrile	Orlon	قوي وغير قابل للالتصاق	صناعة الألياف

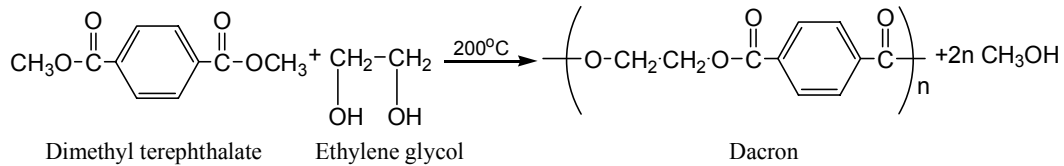
ثانيا / بوليمرات التكثيف Condensation polymers : تختلف بوليمرات التكثيف عن بوليمرات الإضافة في انفصال جزئ ماء أو جزئ آخر صغير إلى جانب البوليمر .

مثال : النايلون Nylon ينتج من تفاعل حامض عضوي ثنائي القاعدية مع ثنائي أمين ويسمى بولي أميد . إن أكثر أنواع النايلون شيوعا هو nylon 66 الذي يتكون من البلمرة المشتركة لـ Adipic acid مع المركب 1,6-Diamino hexane وكليهما يتكون من 6 ذرات كربون لذا يسمى نايلون 66



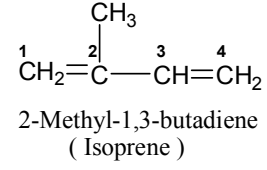
مثال : نايلون 6 (ص²⁵³-)

مثال : الداكرون Dacron ويعرف كذلك باسم تيريلين terylene أو مايلار Mylar

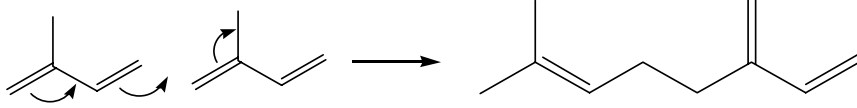


التربينات Terpenes : تعرف التربينات على أنها أصغر الجزيئات العضوية التي تمتلك تنوع ضخيم في تركيبها وهي عبارة عن دهون يرجع أصلها نظريا إلى وحدات متعددة من الأيزوبرين Polyisoprene

يتكون الأيزوبرين من 5 ذرات كربون مقسمة إلى قسمين :
 الأول : مكون من ثلاث ذرات كربون تسمى فيه ذرة الكربون رقم 1 برأس الأيزوبرين **head**
 الثاني : مكون من ذرتي كربون وتسمى فيه الذرة رقم 4 بالذيل **tail**



يتم الارتباط بين وحدات الأيزوبرين لتكوين التربينات عن طريق ارتباط الرأس مع الذيل كما يلي :-

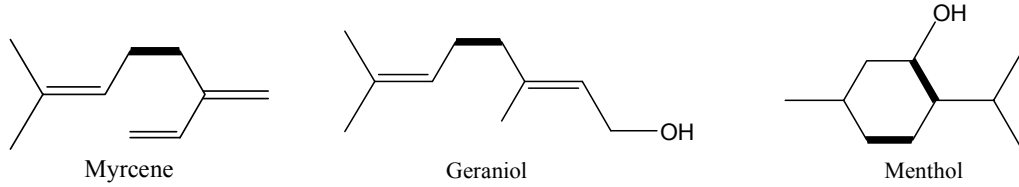


للتربينات استخدامات طبية وصناعية عديدة ويمكن الحصول عليها بالتقطير البخاري لعدد من النباتات . تسمى التربينات التي تحتوي على ذرة أكسجين أو أكثر بالتربينويدات Terpenoids وهي المكون الأساسي للزيوت الطيارة . تقسم التربينات إلى تربينات أحادية وثنائية وثلاثية ورباعية وذلك على حسب عدد وحدات الأيزوبرين المكونه للتربين والتي تحسب من العلاقة التالية :-

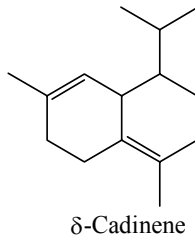
$$\text{عدد وحدات الأيزوبرين} = \text{عدد ذرات الكربون في جزئ التربين} \div 5$$

حيث 5 هو عدد ذرات الكربون في جزئ الأيزوبرين .

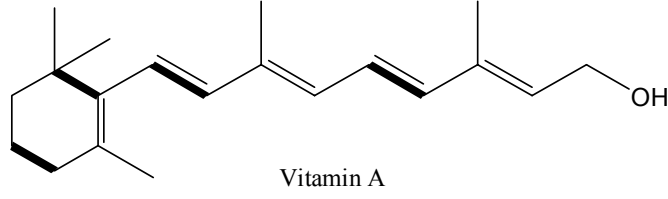
التربينات الأحادية Monoterpenes : هي تلك التربينات التي تحتوي جزيئاتها على 10 ذرات كربون وبالتالي تتكون من وحدتين من الأيزوبرين مثل : المنثول و الجيرانبول و المايرسين .



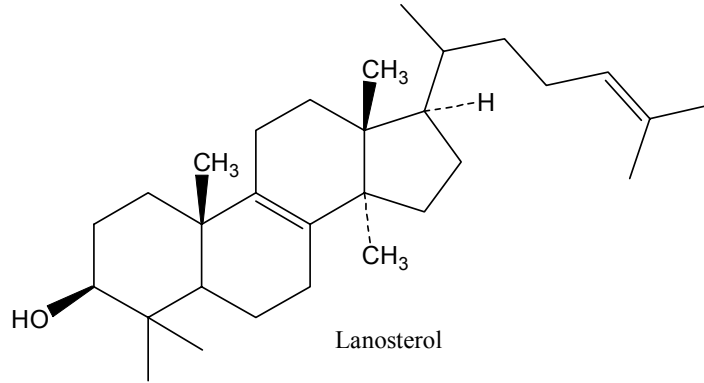
تربينات أحادية نصفية Sesquiterpene : يتكون هذا النوع من التربينات من ثلاث وحدات أيزوبرين مثل:



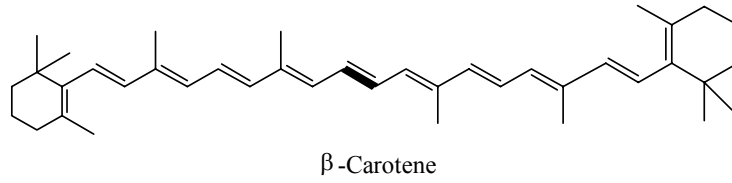
التربينات الثنائية Diterpenes : تتكون جزيئاتها من 4 وحدات أيزوبرين مثل فيتامين أ (Vitamin A)



التربينات الثلاثية Triterpene : وتتكون من 6 وحدات أيزوبرين مثل : لانوستيرول (Lanosterol)

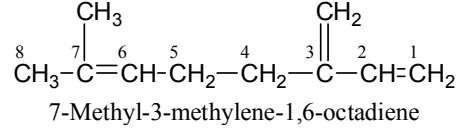


التربينات الرباعية Tetraterpenes : تتكون من 8 وحدات ايزوبرين مثل : بيتا كاروتين (β-Carotene) الموجود في الجزر و الذي يتحول بفعل الأنزيمات إلى فيتامين أ .

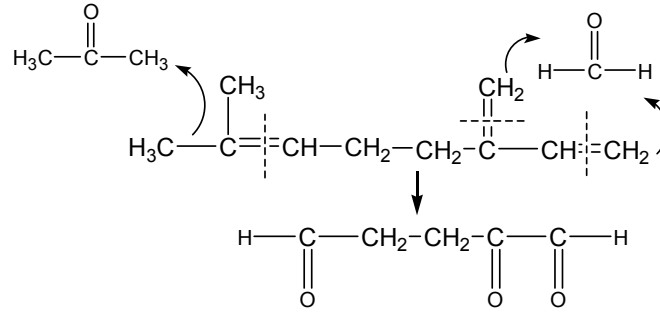


47-2 وضح تفاعل الأوزون والهدرجة على مركب Myrcene ؟

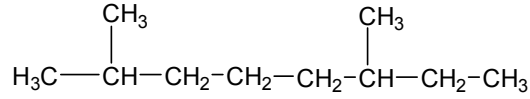
التركيب البنائي للمايرسين :



أ - نواتج التفاعل مع الأوزون :



ب - نواتج الهدرجة : يتفاعل مع ثلاث مولات من الهيدروجين وينتج ألكان مشبع .



أسئلة

2-48 حدد العلاقة بين المركبات في الفقرات التالية من حيث كونها متشكلات هندسية أو هيكلية أو موضعية ؟

- a) cis-2-Hexene , trans-2-Hexene
- b) 3-Hexene , 2-Hexene
- c) 2-Methyl-2-butene , 1-Pentene
- d) 2-Methyl-2-butene , 4-Methyl-2-pentene
- f) 2-Methyl-2-pentene , 3-Methyl-2-pentene

2-49 أي من المركبات التالية يكون فيها تشكّل هندسي (cis – trans) مع رسم كل متشكل ؟

- a) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$, b) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_3$, c) $\text{ClCH}=\text{CHCl}$, d) $\text{BrCH}=\text{CH}_2$

2-50 عينة مجهولة أعطى تحليل مطياف الكتلة 85.60% كربون والباقي هيدروجين ، ما هو عدد الحلقات أو الروابط الزوجية التي تحتويها هذه العينة ؟

2-51 مركب يحتوي على حلقتين صيغته الجزيئية $\text{C}_{12}\text{H}_{13}\text{N}$ ، ما هو عدد مكافئات الهيدروجين التي يمتصها المركب علماً بأن كل المتبقي روابط C-C زوجية ؟

2-52 أوجد معامل النقص الهيدروجيني للمركبات التالية وذلك من خلال مقارنتها بالألكانات المقابلة مرةً ومن خلال علاقة عدم التشبع المناسبة لكل مركب مرةً أخرى ؟

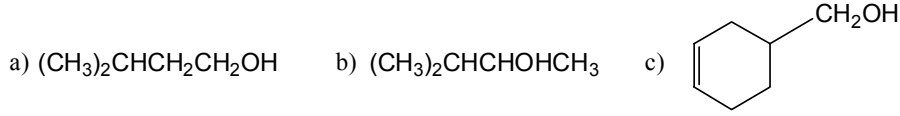
- a) Methyl cyclohexane , b) 2,4,6-Octatriene , c) $\text{C}_9\text{H}_9\text{OCl}$, d) $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2\text{NCl}$
- e) $\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_6\text{N}_3\text{Cl}$, f) $\text{C}_7\text{H}_5\text{NS}$, g) $\text{C}_7\text{H}_7\text{NBr}$, h) $\text{C}_7\text{H}_5\text{NS}$

2-53 ما هو التركيب البنائي للمركبات الآتية ؟

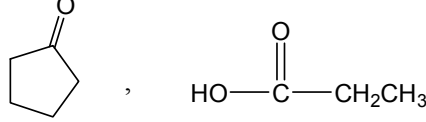
- a) 4-tert-Butyl-2-methyl heptane
- b) 2-Chloro-1,3-butadiene
- c) 2,3,3-Trimethyl-1,4,6-octatriene
- d) 2-Methyl-1,5-hexadiene
- e) trans-2,2,5,5-Tetramethyl-3-hexene
- f) (Z)-3-isobutyl-2-heptene
- g) (E)-4-allyl-1,5-octadiene
- h) 1-(2-butenyl) cyclohexene
- i) 3-vinyl cyclohexene
- j) 5-(3-pentenyl)-1,3,6,8-decatetraene

54-2 ما هو الناتج المتوقع من تفاعل Cyclopentene مع NBS في وجود الماء ؟

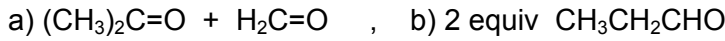
55-2 ما هي الألكينات المستخدمة في إنتاج الكحولات التالية بإضافة الهيدروبورن والأكسدة ؟



56-2 ما هو الألكين الذي يعطي عند تفاعله مع الأوزون في محلول مائي لـ H_2O_2 المركبين التاليين؟

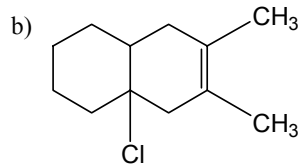


57-2 ما هي الألكينات التي تعطي النواتج التالية عند تفاعلها مع الأوزون في وجود الزنك ؟



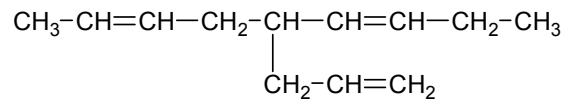
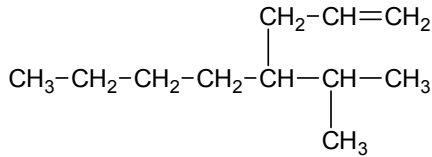
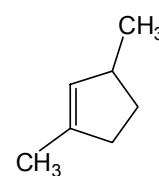
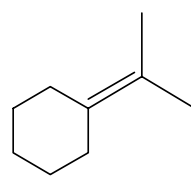
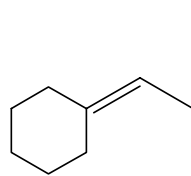
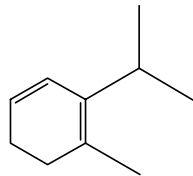
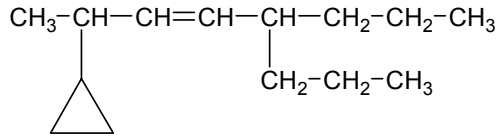
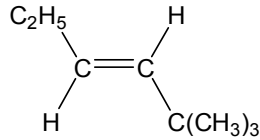
58-2 مبتدنا بـ 2,3-dimethyl-1,3-butadiene كيف تحصل على المركبات التالية ؟

a) 1,2-dimethyl cyclohexene

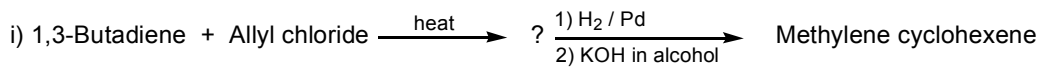
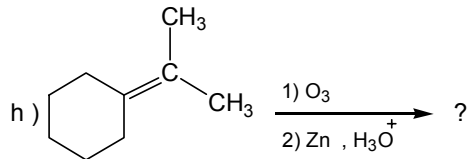
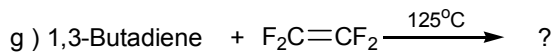
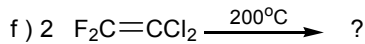
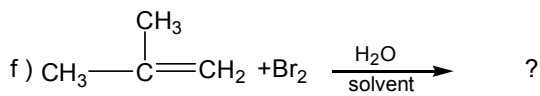
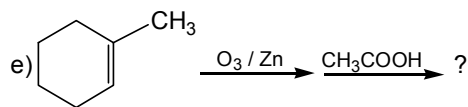
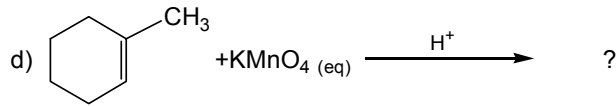
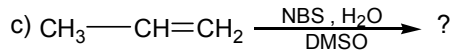
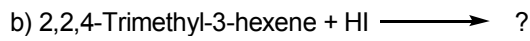
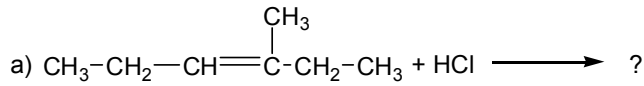


59-2 ما هو ناتج تفاعل 3,7-dimethyl-1-octene مع البرمنجنات في وجود أيون الهيدرونيوم ؟

60-2 ما هو الاسم النظامي للمركبات التالية ؟



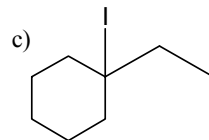
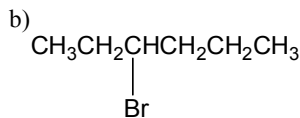
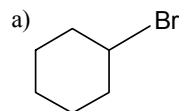
61-2 أكمل التفاعلات الآتية ؟



62-2 ما هو الاسم النظامي لنواتج هدرجة الألكينات التالية ؟

- a) 2-Methyl-2-pentene
- b) 3,3-Dimethyl cyclopentene
- c) 3-Methyl-1-butene
- d) 1-Methyl-2-propylidene cyclopentane

63-2 ما هو التركيب البنائي للألكينات المستخدمة في تحضير هاليدات الألكيل التالية ؟



الألكينات Alkynes : تحتوي جزيئاتها على روابط $C\equiv C$ ثلاثية ويطلق عليها اسم أستلينات Acetylenes نسبة للاسم الشائع لأول وأبسط ألكاين وهو Acetylene

تعتبر الألكينات مشتقة من الألكانات المقابلة بنزع أربع ذرات هيدروجين من جزيء الألكان و تتبع القانون العام C_nH_{2n-2} وهو نفس القانون العام للألكينات الحلقية .

تسمية الألكينات Nomenclature of alkynes

أولا / التسمية النظامية

1. يشتق اسم الألكاين من اسم الألكان المقابل باستبدال المقطع **ane** بالمقطع **yne** مع تحديد موقع الرابطة الثلاثية .

2. ترقيم أطول سلسلة تحوي الرابطة الثلاثية من أقرب ذرة كربون طرفية للرابطة الثلاثية بغض النظر عن المجموعات المستبدلة .

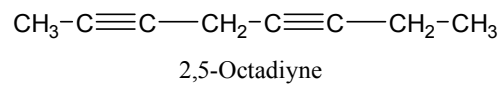
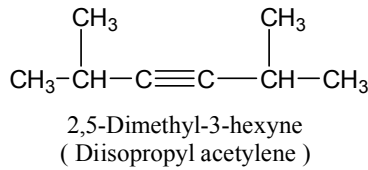
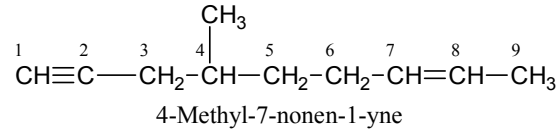
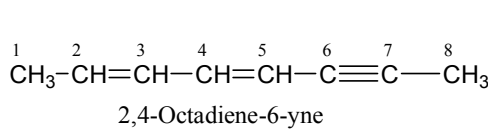
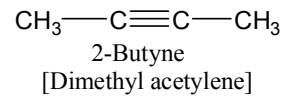
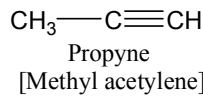
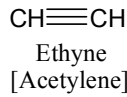
3. عند تساوي موقع الرابطة الثلاثية من طرفي السلسلة يتم الترقيم من أقرب تفرع إن وجد .

4. عند وجود رابطة ثلاثية وأخرى زوجية متماثلتان في الموقع ترقيم السلسلة من أقرب كربون طرفية للرابطة الزوجية .

5. عند تماثل رابطة ثلاثية وأخرى زوجية في الموقع على السلسلة فإن الترقيم يبدأ من أقرب مجموعة مستبدلة أن وجدت .

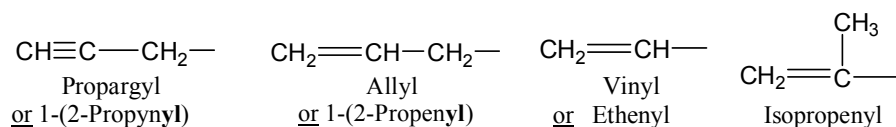
ثانيا / التسمية الشائعة : تسمى الألكينات البسيطة كمشتقات للأستيلين .

أمثلة

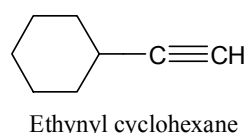
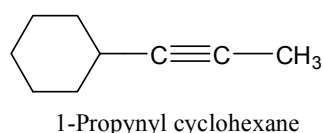
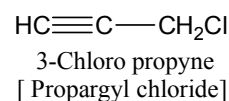
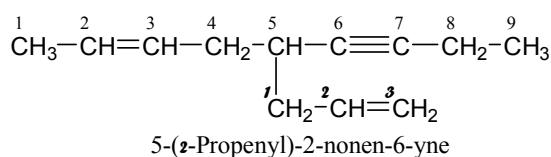


ملاحظة

- لا توجد ألكينات حلقية إلا في المركبات ذات الحلقات الكبيرة وهي في الغالب غير ثابتة .
- تسمى المجموعات الهيدروكربونية أحادية التكافؤ *univalent groups* للألكين والألكاين باستبدال الحرف *e* من نهاية الاسم بالمقطع *yl*

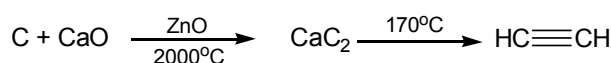


أمثلة

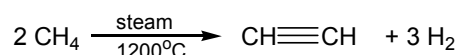


تحضير الألكينات Synthesis of alkynes

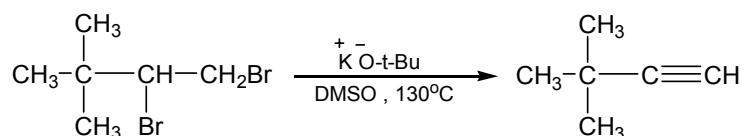
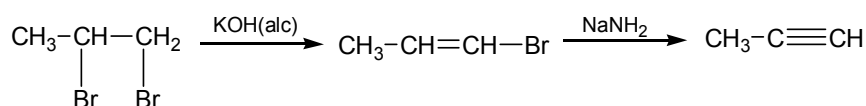
1 - تحضير الأستيلين : كان يحضر قديما بتفاعل الفحم مع حجر الكلس والماء



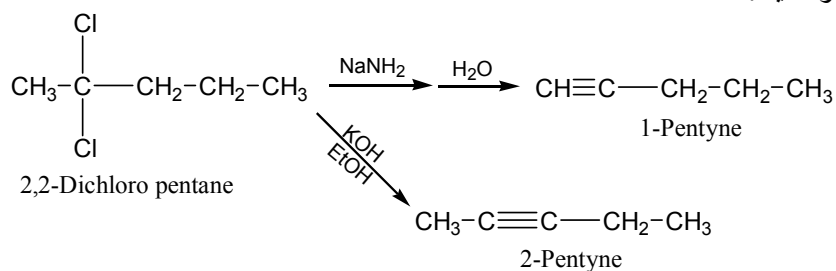
وحديثا يمكن الحصول عليه في الصناعة بالانحلال الحراري للميثان .



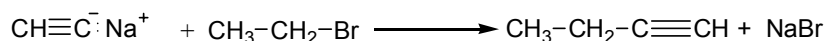
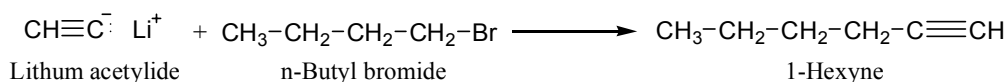
2 - نزع هاليد الهيدروجين من المركبات ثنائية الهاليد Dehydrohalogenation of alkyl dihalides



3 - من المركبات ثنائية الهاليد التوأمية Geminal dihalides : عند تحضير الألكاينات من هاليدات ألكيل توأمية يستخدم أميد الصوديوم لإنتاج الألكاينات الطرفية بينما يستخدم هيدروكسيد البوتاسيوم لإنتاج الألكاينات الوسطية .

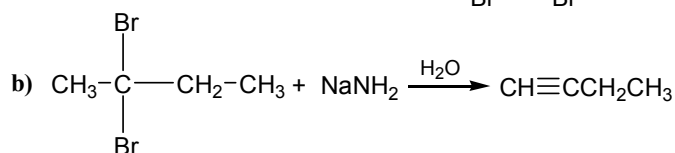
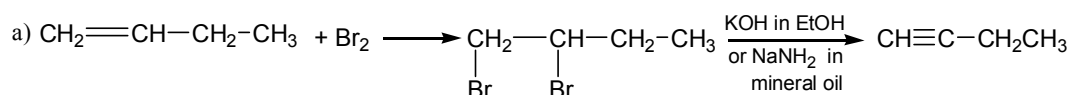


4 - من الألكاينات الأخرى (يسمى هذا التفاعل بتفاعل الاستطالة)



64-2 اكتب المعادلات الكيميائية المستخدمة في تحضير 1-Butyne من المركبات التالية ؟

a) 1-Butene , b) 2,2-dibromo butane

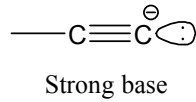


Physical properties الخواص الفيزيائية

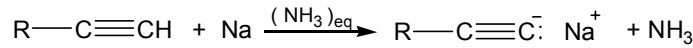
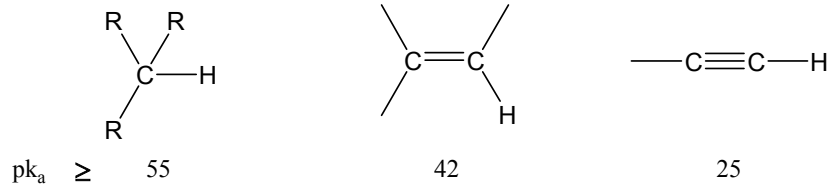
الألكينات منخفضة الوزن الجزيئي تكون في الحالة الغازية عند درجات الحرارة العادية وتذوب في المذيبات غير القطبية أو ضعيفة القطبية مثل (الإيثر و CCl_4 أو الألكانات السائلة) وهي ضئيلة الذوبان في الماء إلا أنها أعلى من ذوبانية الألكانات والألكينات ولها درجات غليان أعلى من درجات غليان الألكانات والألكينات المقابلة نظرا للقطبية الناتجة عن الرابطة الثلاثية .

Chemical reactions التفاعلات الكيميائية

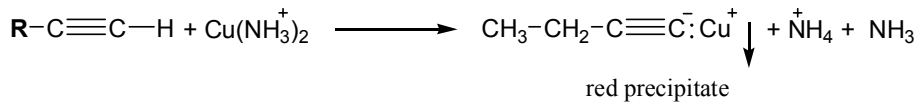
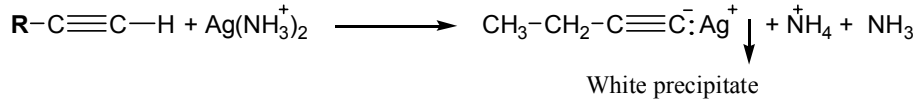
1- تفاعل الألكينات كحوامض Reaction as acids



نظرا لحمضية الألكينات الطرفية يعتبر أيون الكربانيون Carbanion المشتق منها قاعدة قوية .



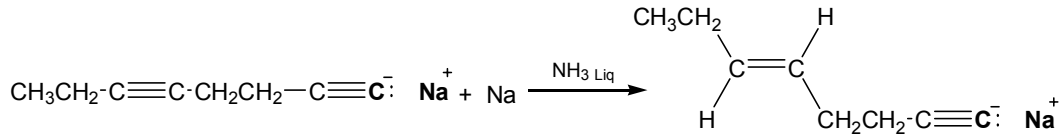
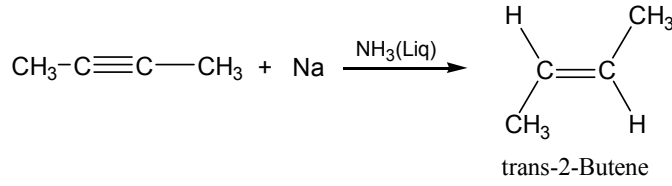
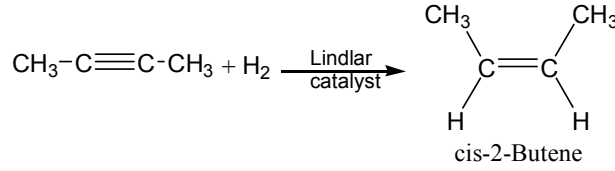
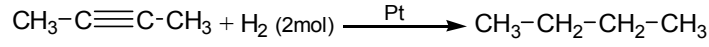
تتفاعل نترات الفضة النشاردية Ammonical Silver nitrate مع الألكينات الطرفية فقط حيث تعطي راسب أبيض من ألكاينيد الفضة $\downarrow \text{R-C}\equiv\text{CAg}$ Silver alkynide وكذلك يتفاعل مع $\text{Cu}(\text{NH}_3)_2^+$ بنفس الطريقة ويعطي راسب أحمر من ألكاينيد النحاس .



ملاحظة

يستخدم هذا التفاعل في التمييز بين الألكينات الوسطية والطرفية وكذلك بين الألكينات الطرفية والألكينات لأنه يصعب التمييز بينها بإزالة لون البروم أو بالتفاعل مع البرمنجنات .

2 - إضافة الهيدروجين Addition of hydrogen : تحتاج الألكينات إلى ضعف كمية الهيدروجين التي تحتاجها الألكينات من الهيدروجين بسبب وجود الرابطة الثلاثية في جزيئاتها ويمكن التحكم في ناتج هدرجة الألكينات من حيث الحصول على ألكينات أو ألكانات كما يلي :-

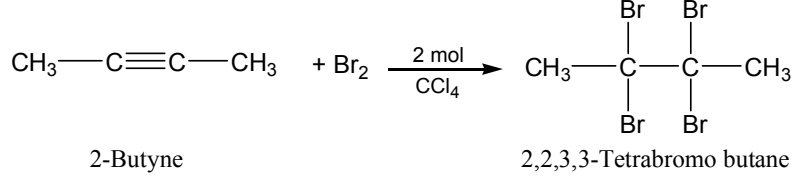
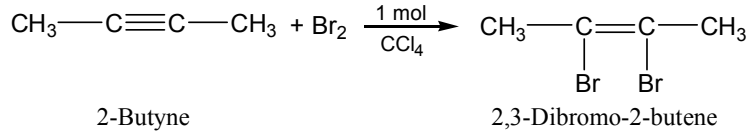


ملاحظة

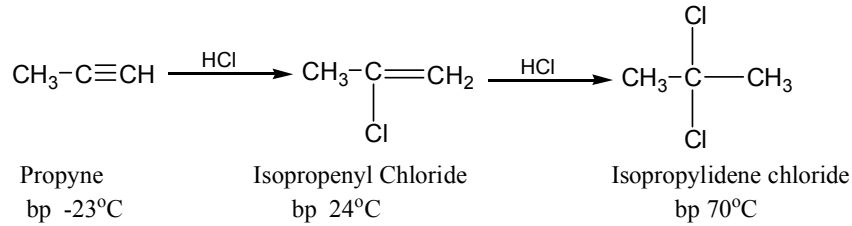
* لا يختزل الأستلين الطرفي بواسطة الصوديوم في محلول الأمونيا لأن أيون acetylide ينتج من تفاعل الأستلين مع الصوديوم وبالتالي يصبح مقاوم للاختزال .

* يتكون حفاز ليندلار من فلز البلاتيوم مرسب في كربونات الكالسيوم Pd-CaCO_3 ولكنه يكون سام مع أسيتات الرصاص أو يستخدم البلاتيوم المرسب في كبريتات الباريوم Pd-BaSO_4 وهذا يكون سام مع مركب الكوينون .

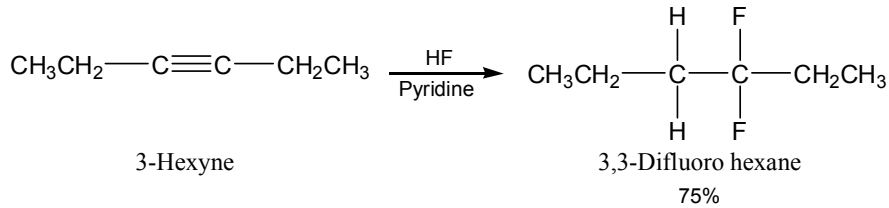
3 - إضافة الهالوجينات Addition of halogens



4 - إضافة هاليد الهيدروجين Addition of hydrogen halides : تتبع إضافة متفاعل غير متماثل إلى الألكاينات غير المتماثلة قاعدة ماركونيكوف .

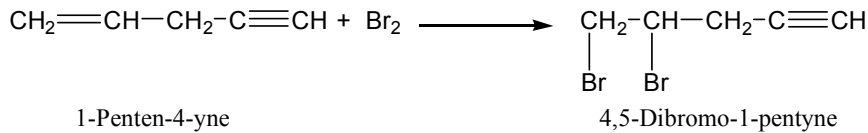


عند استخدام HF في وجود البيريدين مع الألكاينات المتماثلة symmetric alkynes نحصل على ألكان ثنائي فلوريد توأمي geminal

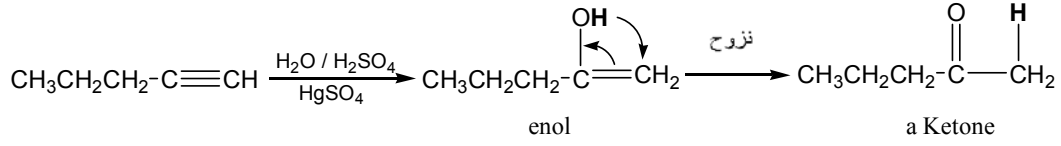


ملاحظة

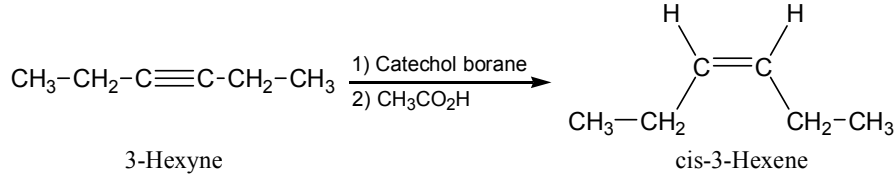
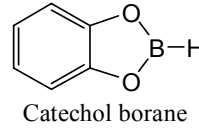
* عند إضافة الهالوجين لمركب يحتوي على رابطة زوجية وأخرى ثلاثية فإنه يمكن التحكم في ناتج الإضافة وذلك عن طريق الإضافة البطيئة للهالوجين عند درجة حرارة منخفضة فتتم الإضافة على الرابطة الزوجية وتبقى الرابطة الثلاثية غير متأثرة في المركب .



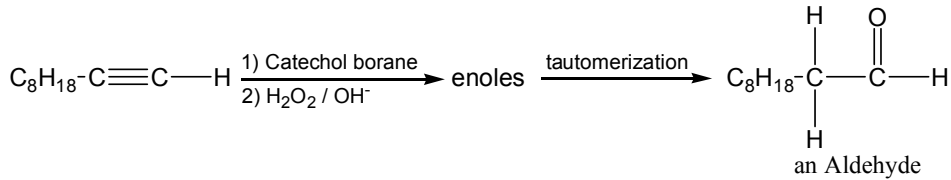
5 - إضافة الماء Addition of water : عند إضافة الماء للألكاينات تنتج مركبات تدعى enol وهي غير ثابتة بسبب وجود مجموعة هيدروكسيل ورابطة زوجية على نفس ذرة الكربون فيحدث لها عملية إعادة ترتيب تسمى بالنزوح tautomerization ينتج عنها مركبات الكربونيل .



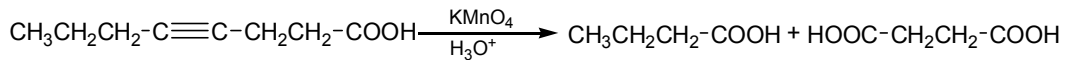
6 - التفاعل مع البوران العضوي Organoborane : هو كاشف مفضل للتحكم بالتفاعل للحصول على cis- Alkene وتركيبه البنائي هو :



كما يتفاعل مع الألكاينات الطرفية ثم يعالج بفوق أكسيد الهيدروجين فينتج enol ثم يحدث له عملية نزوح فيتحول إلى ألدهيدات .

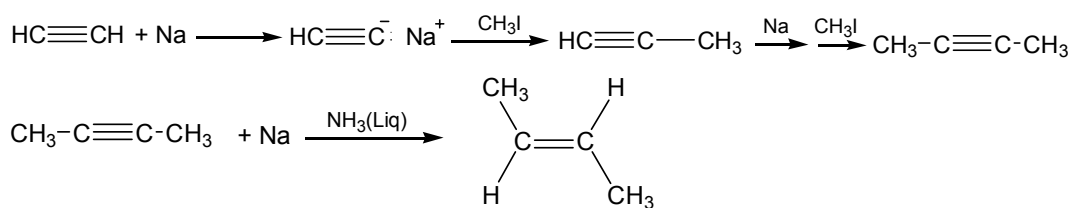


7 - أكسدة الألكاينات : هي تفاعلات تنشطر فيها جزيئات الألكاينات بالأكسدة Oxidation cleavage إلى أحماض كربوكسيلية وذلك بالتفاعل مع الأوزون أو برمنجنات البوتاسيوم القاعدية .

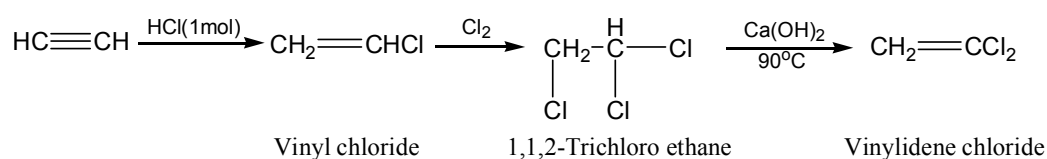


65-2 كيف تحصل على كل من : أ - trans-2-Butene ، ب - Vinylidene chloride ، ج - 1,2,3-Trichloro propane من الأستيلين ؟

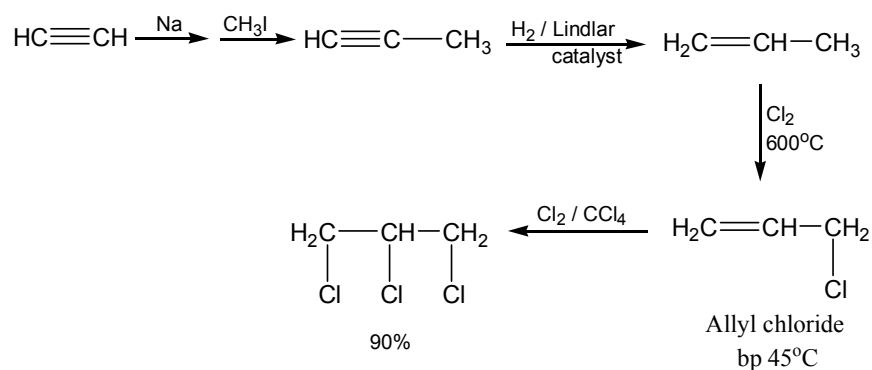
أ -



ب -

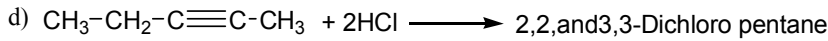
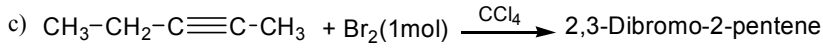
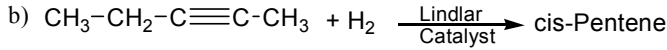
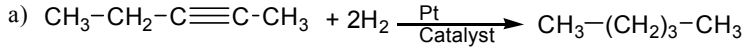


ج -



66-2 ما هي نواتج تفاعل 2-Pentyne مع كل من :-

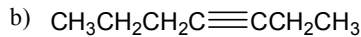
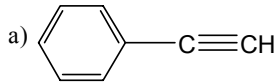
- a) $2H_2$, Pt catalyst . b) H_2 , Lindlar catalyst . c) Br_2 (mol) in CCl_4 .
d) $2HCl$. e) i. $NaNH_2$, ii. CH_3I .



e) No reaction

67-2 ما هو التركيب البنائي للألكاين الذي يعطي المركبات التالية في كل مجموعة عند شطره باستخدام برمنجنات البوتاسيوم ؟

- a) Benzoic acid + CO_2 b) $CH_3CH_2CH_2COOH + HOOCCH_2CH_3$



68-2 أي من المركبات التالية يعطي راسب مع $Ag(NH_3)_2^+OH^-$:

Isopentyne , 3-Hexyne , n-Hexyl acetylene

يعطي كل من المركبين isopentyne , n-Hexyl acetylene راسب لأنها ألكينات طرفية Terminal

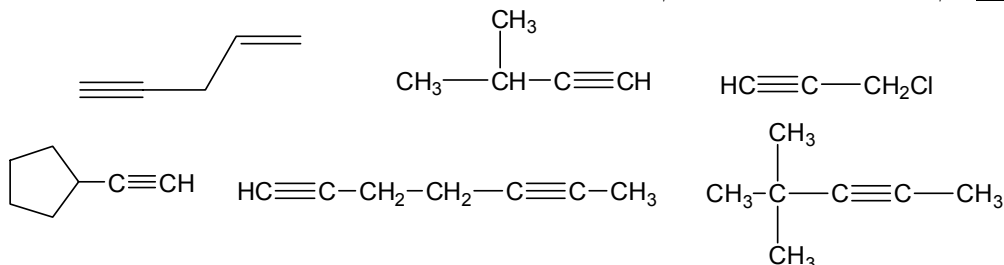
أسئلة

69-2 ما هو الاسم النظامي لنواتج تفاعل 1-Butyne مع كل مما يلي ؟

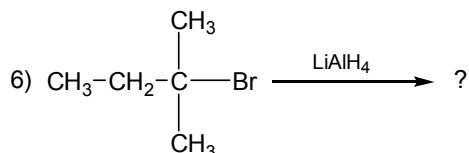
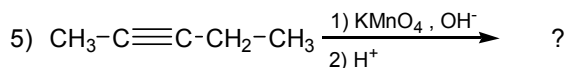
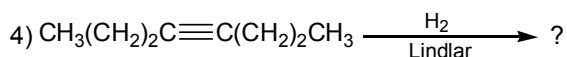
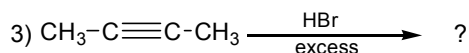
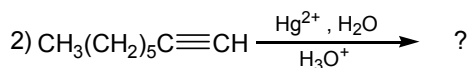
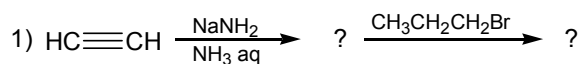
أ- مول واحد من Br_2

ب- $NaNH_2$ في الأمونيا .

70-2 سم المركبات التالية وفقا لنظام IUPAC ؟



71-2 أكمل التفاعلات الكيميائية الآتية ؟



72-2 اكتب المعادلات الكيميائية المستخدمة في التحضيرات التالية ؟

a) 1-Butyne from 1-Butene

b) 4,4-Dimethyl-1-pentyne from 4,4-Dimethyl-1-pentene

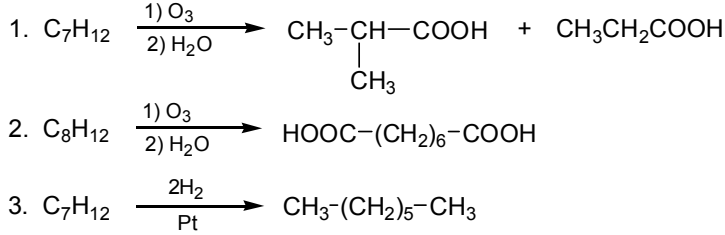
73-2 ما هي الكواشف المستخدمة لإجراء التحضيرات التالية ؟

- a) cis-3-Hexene from 3-Hexyne
b) trans-3-Hexene from 3-Hexyne

74-2 مبتدنا بالأسستين والكواشف غير العضوية وهاليدات ألكيل مشبعة كيف تحضر المركبات التالية ؟

- a) Methyl acetylene , b) 2-Pentene , c) cis-2-Butene
d) trans-2-Butene , e) trans-3-heptene

75-2 استنتج بناء الألكينات في التفاعلات التالية وسمها ؟



76-2 ثلاث متشكلات a,b,c للصيغة الجزيئية C_5H_8 تزيل لون البروم في CCl_4 ، وعند التفاعل مع نترات الفضة النشادرية واحد فقط يتفاعل ويكون راسب أبيض a ، كل من a,b تعطي n-Pentane عند معالجتها بوفرة من الهيدروجين في وجود حفاز مناسب ، أما المتشكل c فيمتص مول واحد من الهيدروجين ويعطي هيدروكربون مشبع صيغته الجزيئية C_5H_{10} . ما هي التراكيب البنائية المحتملة للمركبات الثلاثة ؟

77-2 ما هو التركيب البنائي للمركبات التالية ؟

- a) 5-Methyl-1-hexyne , b) 1-Chloro-2-butyne , c) Cycloheptyne
d) 3,3-Dimethyl-1-butyne , e) 2-Octene-6-yne , f) Diethyl acetylene

78-2 كيف تميز باختبار بسيط بين كل من ؟

- a) Propane and Propyne
b) Propene and Propyne
c) 2-Butyne and 1-Butyne

79-2 لماذا يكون Ethyne هو الألكاين الوحيد الذي يعطي ألدهيد عند إماهته ؟

الهيدروكربونات الأروماتية Aromatic hydrocarbons

يطلق على الهيدروكربونات الأروماتية اسم الأرينات Arenes وهي عبارة عن مركبات هيدروكربونية تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين واحدة على الأقل وهي وحدة حلقية غير مشبعة تتكون من ست ذرات كربون بها روابط زوجية وفردية متعاقبة .

شروط الأروماتية

لكي يطلق على المركب اسم أروماتي لابد وأن تتوفر فيه الشروط التالية :-

1. أن يحتوي المركب على حلقة بها روابط فردية وزوجية متعاقبة (رنين) .
2. أن يكون المركب مسطح وفي مستوى واحد .
3. لا يخضع المركب لتفاعلات الإضافة بسهولة .
4. أن يتفاعل عن طريق الاستبدال الإلكتروني فيلي .
5. يجب أن تنطبق على المركب قاعدة " هوكل Huckle's rule "

قاعدة هوكل

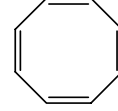
وضع الفيزيائي الألماني Erich Huckel سنة 1931م قاعدة للمركبات الأروماتية تعتمد على عدد إلكترونات بأي في المركب وأطلق عليه عدد هوكل ويساوي $4n+2$ حيث n تساوي عدد صحيح (0,1,2,...) وعند التعويض بقيمة n تنتج أعداد هوكل للأروماتية ولكي تنطبق القاعدة على المركب يجب أن يتساوى عدد إلكترونات بأي المتعاقبة في المركب مع أحد أعداد هوكل المحسوبة .

n =	0	1	2	3
4n+2	2	6	10	14

أمثلة :



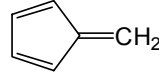
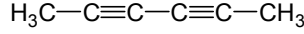
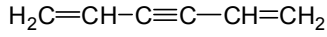
تنطبق عليه قاعدة هوكل لأنه يحتوي على 6 إلكترونات بأي وهي تتساوى مع أحد أعداد هوكل .



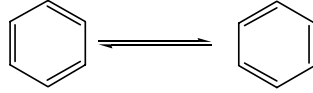
لا تنطبق عليه قاعدة هوكل بسبب احتوائه على 8 إلكترونات بأي .

البنزين Benzene

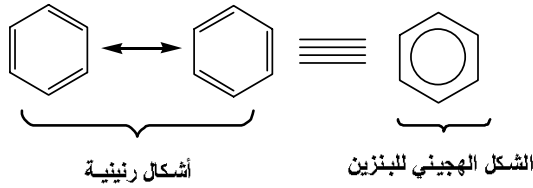
البنزين أهم وأول أفراد عائلة الهيدروكربونات الأروماتية ولقد اكتشفه لأول مرة Michael Faraday سنة 1825م في زيت الحوت المتحلل حرارياً وبعد اكتشافه بدأ الكيميائيون في دراسة خواصه وعندها بدأت الصعوبات التي تمثلت في وضع التركيب البنائي له حيث أظهر تحليل البنزين أنه يتكون من عنصري الكربون والهيدروجين فقط وأن الصيغة الجزيئية له هي C_6H_6 وهذا يعني أنه على درجة عالية من عدم التشبع فتم اقتراح عدة تركيبات مختلفة منها ما يلي :-



لقد تم استبعاد كل هذه التراكيب لأن البنزين لا يخضع لتفاعلات الإضافة وهذه التراكيب تتفاعل بالإضافة وكذلك يعطي بعض منها خليط من النواتج عند الهلجنة بسبب وجود أكثر من نوع من الهيدروجين ولقد اقترح Kekule تركيب حلقي سداسي يحتوي على ثلاث روابط زوجية وأفترض أنه في حالة اتزان بين المركبين التاليين :-



لقد أثبتت الدراسات أن جميع روابط C-C متساوية في الطول تبلغ 1.39 \AA تقريباً أي أنها أقصر من روابط C-C الأحادية وأطول من روابط C=C الزوجية وهذا ما تعارض مع تراكيب Kekule فلو كان المركبين في حالة اتزان لكانت روابط C-C الفردية أطول من روابط C=C الزوجية كما في الألكانات والألكينات ولكن تم التوصل أخيراً إلى أن الروابط الزوجية غير متمركزة داخل الحلقة بل في حالة تبادل مستمر مع الروابط الفردية نتيجة للرنين Resonance الذي يسبب الثبات العالي لحلقة البنزين ومقاومتها لتفاعلات الإضافة وأصبح يمثل البنزين بدائرة داخل الحلقة إلا أنه حتى الآن تستخدم تراكيب Kekule للبنزين .

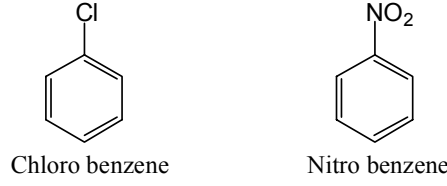


الخواص الفيزيائية للبنزين physical properties of benzene

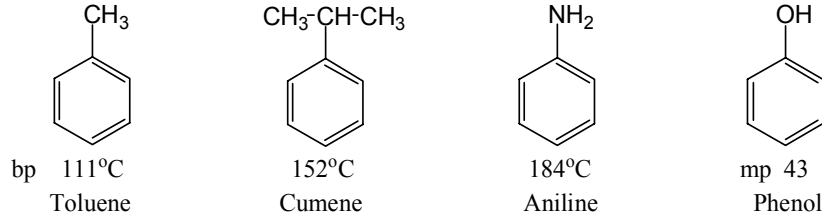
1. سائل متطاير له رائحة عطرية .
2. يغلي عند 80.1°C ويتجمد عند 5.5°C وكثافته 0.88 g Cm^{-3}
3. لا يمتزج مع الماء ويمتزج مع المذيبات العضوية غير القطبية مثل الإيثر .
4. مذيب جيد لكثير من المواد العضوية لذا يستخدم في التنظيف الجاف وفي إذابة الدهون .

تسمية مشتقات البنزين Nomenclature derivatives of benzene

هناك نظامان لتسمية مشتقات البنزين : في النظام الأول تسمى باتخاذ البنزين كاسم أساسي للمركب مثل :



وفي النظام الثاني تتخذ المجموعة البديلة وحلقة البنزين أساسا للاسم مثل :



قواعد التسمية

1. عند وجود مجموعتان مستبدلتان على حلقة البنزين نستخدم الترقيم بحيث تأخذ ذرة الكربون التي تتصل بالمجموعة التي لها أسبقية التسمية الرقم 1 ويكون اتجاه الترقيم لأقرب مجموعة مستبدله .

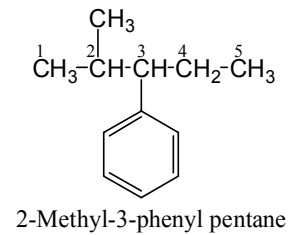
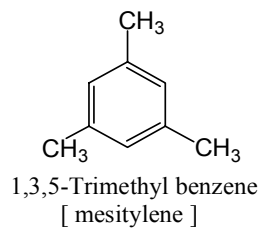
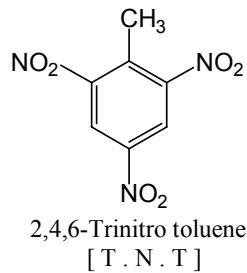
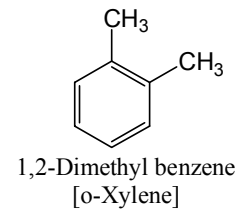
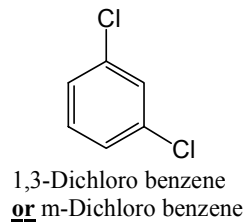
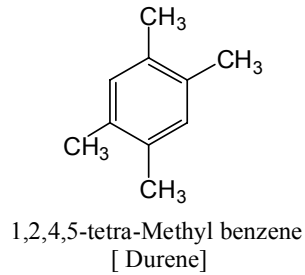
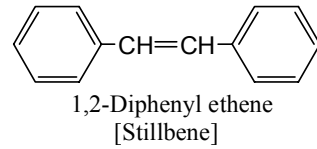
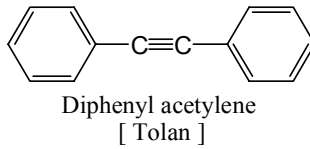
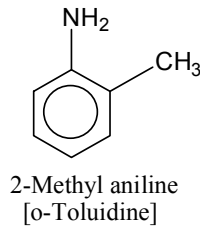
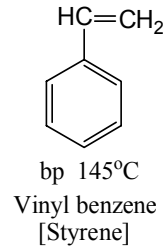
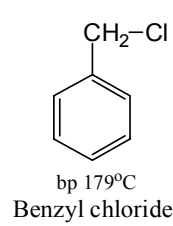
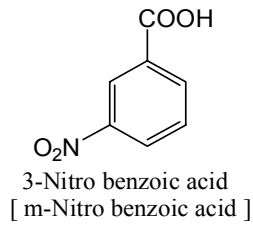
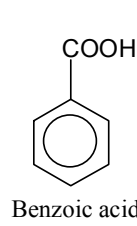
أو تستخدم المقاطع التالية لتدل على موقع المجموعتان بالنسبة لبعضهما كما يلي :-

- أورثو " o " Ortho : تدل على أن المجموعتان على ذرتين كربون متجاورتين -1,2
- ميثا " m " Meta : تدل على أن المجموعتان تفصل بينهما ذرة كربون واحدة -1,3
- بارا " p " Para : تدل على أن المجموعتان في وضع متقابل على الحلقة -1,4

2. عند وجود أكثر من مجموعتين مستبدلتين على الحلقة تستخدم الأرقام لتحديد مواقعها بحيث تعطى المجموعات أقل أرقام ممكنة .

3. عند اتصال حلقة البنزين بسلسلة هيدروكربونية طويلة فإن حلقة البنزين تسمى كمجموعة مستبدلة حيث يطلق عليها كلمة Phenyl وتختصر بـ Ph ويرمز لها بالرمز -C₆H₅ بينما يطلق على المجموعة C₆H₅CH₂ اسم Benzyl

أمثلة على تسمية البنزين



2-80 أعد تسمية المركبات التالية وفقا للنظام الثاني لتسمية البنزين ؟

a) 1-Chloro-2-methyl benzene

b) 1-Hydroxy-4-nitro benzene

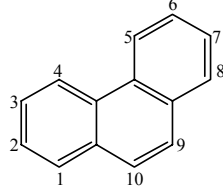
c) 3-Amino-1-ethyl benzene

a) o-Chloro toluene , b) p-Nitro phenol , c) m-Ethyl aniline

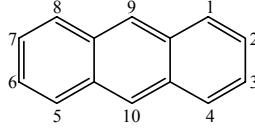
81-2 سم المركب 2-Chloro-p-xylene وفقا للنظام الأول لتسمية البنزين ؟

2-Chloro-1,4-dimethyl benzene

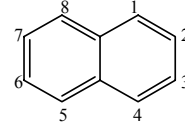
أشباه البنزين Benzenoids : هي مركبات صلبة تحتوي على حلقات بنزين مندمجة مع بعضها مثل النفثالين والأنتراسين والفنانثرين وهي أبسط مركبات هذه الفئة .



Phenanthrene
mp = 101°C

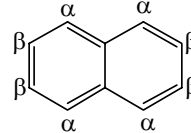
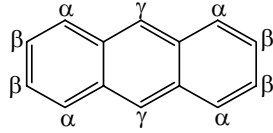


Anthracene
216°C



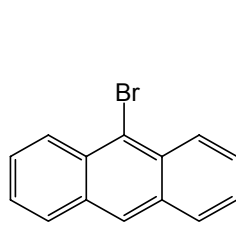
Naphthalene
80°C

عند تسمية مشتقات أشباه البنزين يتم تحديد مواقع المجموعات المستبدلة بالأرقام الموضحة سابقاً أو تستخدم الأحرف اللاتينية في تحديد المواقع كما يلي :-

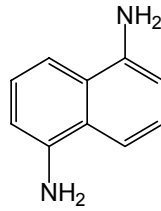


وفي حالة وجود مجموعتين مستبدلتين تستخدم المقاطع التالية كبادئة توضع موقع المجموعتين بالنسبة لبعضها

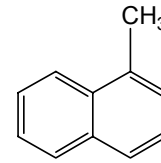
1,2 → ortho , 1,3 → meta , 1,4 → para
1,5 → ana , 1,6 → epi , 1,7 → kata
1,8 → peri , 2,6 → amphi , 2,7 → pros



9-Bromo anthracene



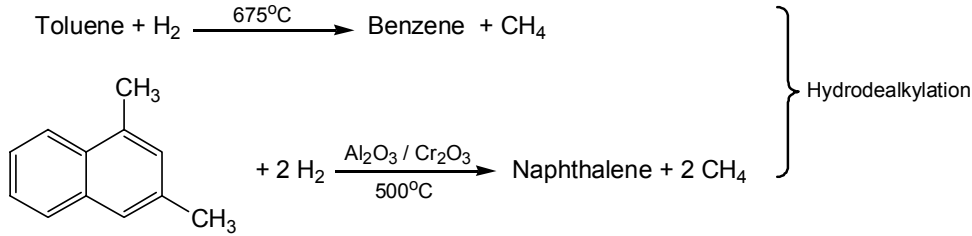
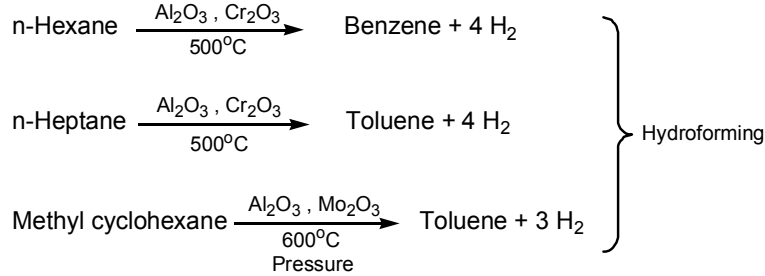
1,5-Diamino naphthalene
or ana-Diamino naphthalene



1-Methyl naphthalene
or α-Methyl naphthalene

تحضير البنزين والتولوين والنفثالين

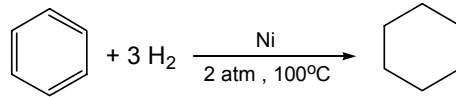
أدى ازدياد الطلب على البنزين والتولوين والنفثالين إلى اعتماد الصناعة على المشتقات التالية :
 n-Hexane , n-Heptane , Methyl cyclohexane , 1,3-Dimethyl naphthalene
 عبارة عن مواد تنتج من التجزئة النفطية Fractionated petroleum أو من التقطير الإتلافي للفحم
 الحجري Destructive distillation



تفاعلات البنزين Reactions of benzene

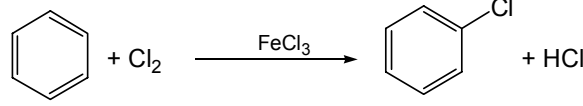
1- تفاعل الاحتراق Combustion reaction : يحترق البنزين في وجود الهواء الجوي ويعطي ثاني أكسيد الكربون وبخار ماء ويشتعل بلهب مدخن في كمية محددة من الأكسجين نظرا لارتفاع نسبة الكربون فيه .

2- تفاعل الهدرجة Hydrogenation : يتفاعل البنزين مع الهيدروجين بالإضافة تحت ظروف خاصة جدا من الضغط ودرجة الحرارة في وجود فلز النيكل أو البلاتين الساخن فيتحول إلى هكسان حلقي وكذلك عندما يتفاعل مع الكلور تحت نفس الظروف في ضوء الشمس ينتج Hexachloro cyclohexane ،
 (ص 240-)

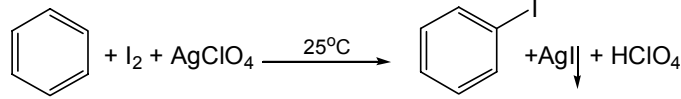


3- تفاعلات الإحلال الإلكتروفيلي Electrophilic substitution reactions

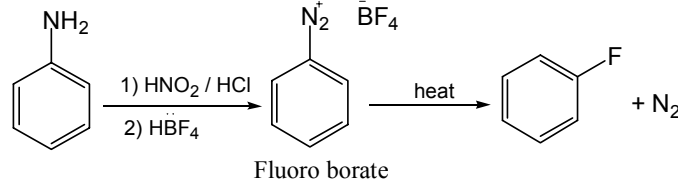
أ. **تفاعل الهلجنة Halogenation** : يتفاعل البنزين مع الكلور والبروم بسرعة وفي وجود حمض لويس مثل : $FeCl_3$ أو $AlCl_3$ الذي يعمل على كسر الرابطة في جزئ الهالوجين لأن إلكترونيات بأي في البنزين غير قادرة على ذلك لأنها تكون مشدودة بقوة نحو ذرات الكربون بسبب الرنين .



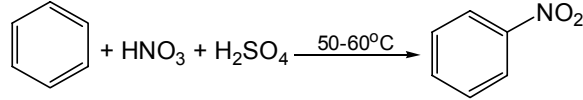
ولكي يتفاعل البنزين مع اليود يتم إضافة فوق كلورات الفضة لمخلوط التفاعل وذلك لضعف فاعلية اليود .



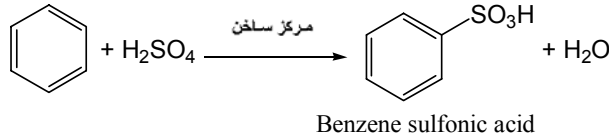
وبسبب فاعلية الفلور العالية فإنه يتفاعل مع البنزين بسرعة ويصعب التحكم في ناتج التفاعل عند الفلورة الأحادية لذا يتم الحصول على Fluoro benzene بطريقة غير مباشرة كما يلي :-



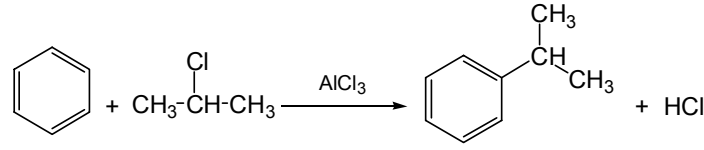
ب. **تفاعل النيترة Nitration** : هو عبارة عن تفاعل إدخال مجموعة نيترو NO_2 على الحلقة ويتم ذلك باستخدام مزيج النيترة وهو عبارة عن مزيج من حمض النتريك وحمض الكبريتيك المركزين بنسبة 1:1 حيث يقوم حمض الكبريتيك بزيادة تركيز الإلكتروفيل NO_2^+ ومنع حدوث التفاعل العكسي .



ج. **تفاعل السلفنة Sulphonation** : هو إدخال مجموعة السلفونيك SO_3H على الحلقة بالتفاعل مع حمض الكبريتيك المركز في درجة حرارة عالية أو باستخدام حمض الكبريتيك المدخن عند درجة حرارة معتدلة (حمض الكبريتيك المدخن هو الحمض الذي يحتوي على غاز SO_3 ذائب فيه)

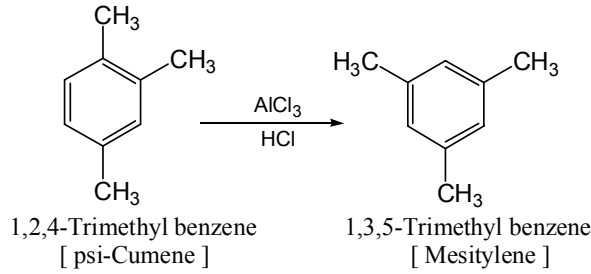


د. الكلة فريدل - كرافت Friedel-Crafts alkylation : اكتشف كل من الكيميائيين تشارلس فريدل Charles Friedel وجيمس كرافت James M. Crafts سنة 1877م طريقة لإحلال مجموعة ألكيل ومجموعة الأسيل على حلقة البنزين حيث ترتبط المجموعتين كإليكتروفيل في وجود $AlCl_3$ كحفاز .

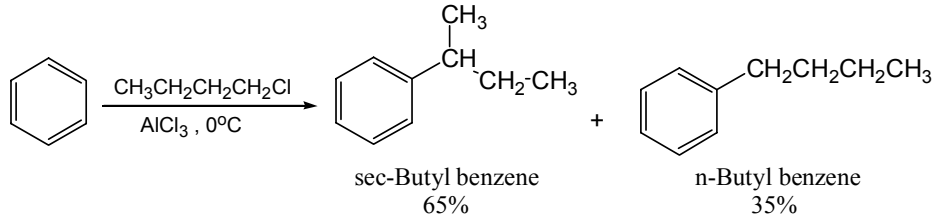


من عيوب ألكلة فريدل - كرافت :

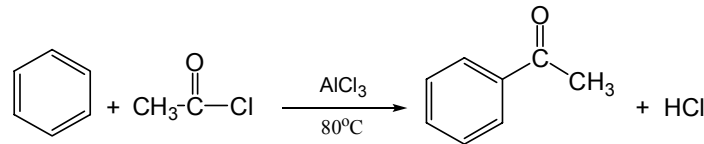
- i - حدوث الألكلة المتعددة للبنزين حيث تعمل مجموعة الألكيل الدافعة للإلكترونات على تنشيط الحلقة تجاه الإليكتروفيل .
- ii - لا تحدث تفاعلات فريدل - كرافت عند وجود مجموعات ساحبة للإلكترونات على الحلقة .
- iii - أحيانا تغير مجموعات الألكيل مواقعها على الحلقة .



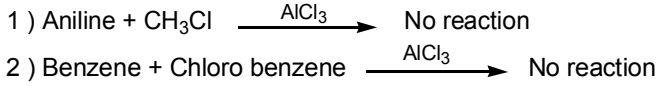
- iv - حدوث إعادة ترتيب للكاتيونات الكربونية أثناء تكونها بحيث يعتمد الناتج الرئيسي على الكاتيون الكربوني الأكثر ثباتا .



هـ. اسيلة فريدل - كرافت Acylation



82-2 اشرح سبب عدم حدوث التفاعلين التاليين ؟



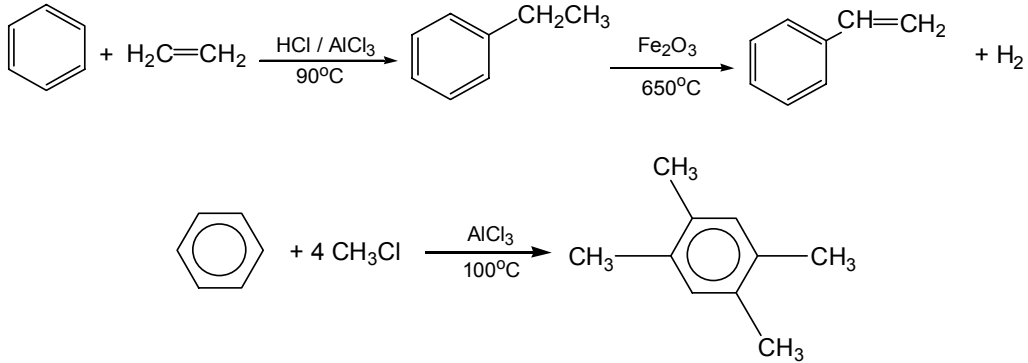
- 1) في التفاعل الأول مجموعة الأمين تتفاعل مع حامض لويس فتتمنع تكوين الكاتيون الكربوني .
 2) في التفاعل الثاني Chloro benzene غير قادر على تكوين كاتيون كربوني بسهولة نظرا لتهجين sp² الذي يجعل الإلكترونات أقرب إلى النواة بالإضافة للرنين الذي يضيفي على رابطة C-Cl شيئا من صفات الرابطة الزوجية .

83-2 كيف تميز بين البنزين والمركبات التالية : 1) Cyclohexane , 2) Cyclohexene ؟

- 1) البنزين والسايكلوهكسان
 عن طريق الإذابة في حمض الكبريتيك : حيث يتفاعل البنزين ولا يتفاعل سايكلو هكسان .
 أو إزالة لون البروم في وجود حامض لويس : يزيله البنزين ولا يتفاعل سايكلو هكسان .

- 2) البنزين وسايكلوهكسين
 التفاعل مع حمض الكبريتيك : حيث يتفاعل سايكلو هكسين اسرع من البنزين .
 أو إزالة لون البرمنجنات في وسط قاعدي : لا يتفاعل البنزين .
 أو عن طريق إزالة لون البروم في رابع كلوريد الكربون : لا يتفاعل البنزين .

84-2 كيف تحصل على كل من Styrene , Durene من البنزين ؟



تفاعلات مشتقات البنزين Reaction of benzene derivatives

تعتمد نواتج تفاعلات مشتقات البنزين على نوع المجموعة المستبدلة على الحلقة حيث تنقسم إلى :-
مجموعات منشطة activate: هي المجموعات التي تجعل الحلقة أكثر فاعلية من البنزين .
مجموعات مخملة deactivate: هي مجموعات تجعل الحلقة أقل فاعلية من البنزين .

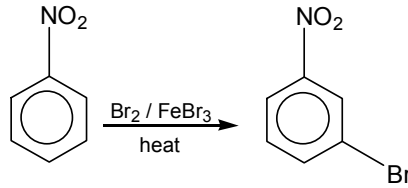
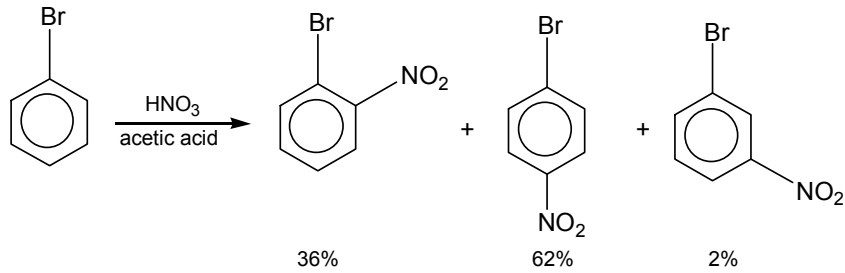
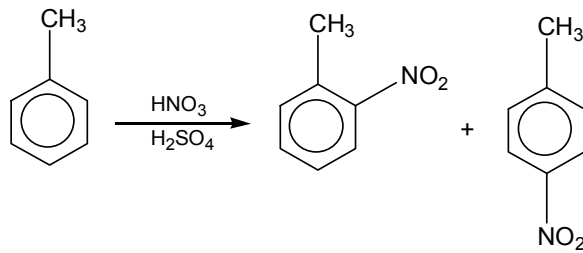
ولهذه المجموعات تأثير على توجيه الإلكتروليفيل كما يلي :-

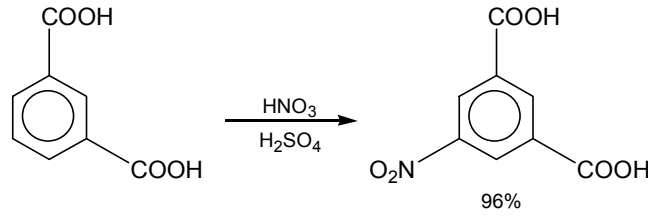
مجموعات منشطة توجه إلى موقعي أورثو و بارا :- $-NHCOCH_3$, $-R$, $-OH$, $-OR$, $-NH_2$

مجموعات مخملة توجه إلى موقعي أورثو وبارا :- $-X = F$, Cl , Br , I

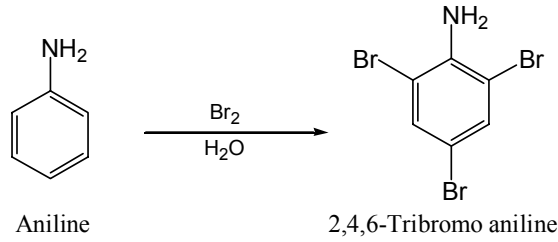
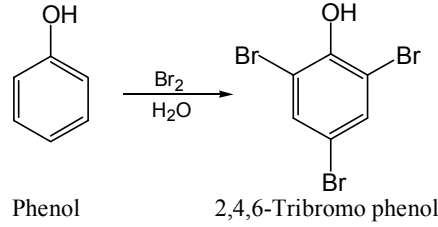
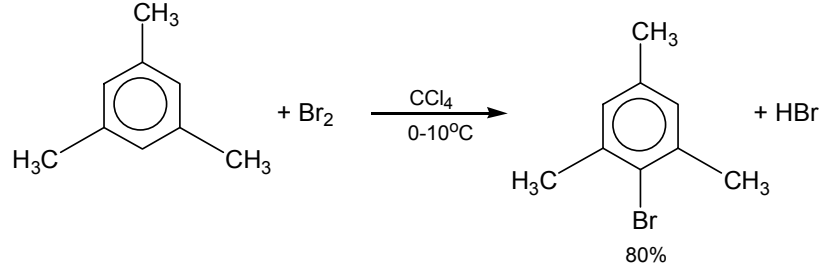
مجموعات مخملة توجه إلى موقع ميتا :- $-SO_3H$, $-NO_2$, $-CN$, $-COR$, $-CHO$, $-COOH$

أمثلة : توضح أثر المجموعات على توجيه الإلكتروليفيل .



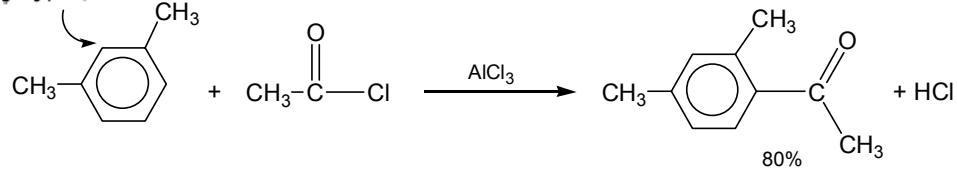


وعند تفاعل Mesitylene مع البروم فإن التفاعل يتم تحت ظروف عادية جداً ومن دون الحاجة إلى حمض لويس بسبب وجود ثلاث مجموعات ميثيل على الحلقة .



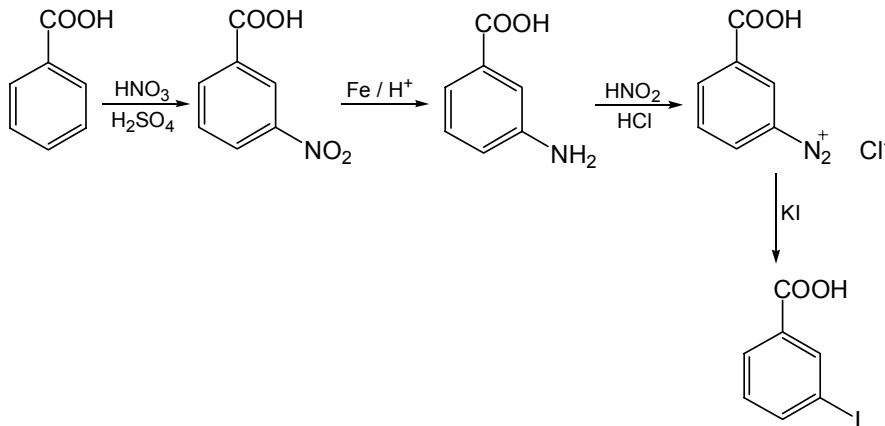
نلاحظ في التفاعلين السابقين أنه لم يستخدم حفاز [حمض لويس] وذلك بسبب قوة مجموعتي الهيدروكسيل والأمين وعند أسيلة فريدل - كرافت للمركب m-Xylene فإن مجموعة Acyl لا تستبدل في الموقع أورثو بين مجموعتي الميثيل بسبب قوة تناافر فاندرفال بين الإلكتروليل ومجموعتي الميثيل .

مجموعتي الميثيل تعسوق الاستبدال في هذا الموقع

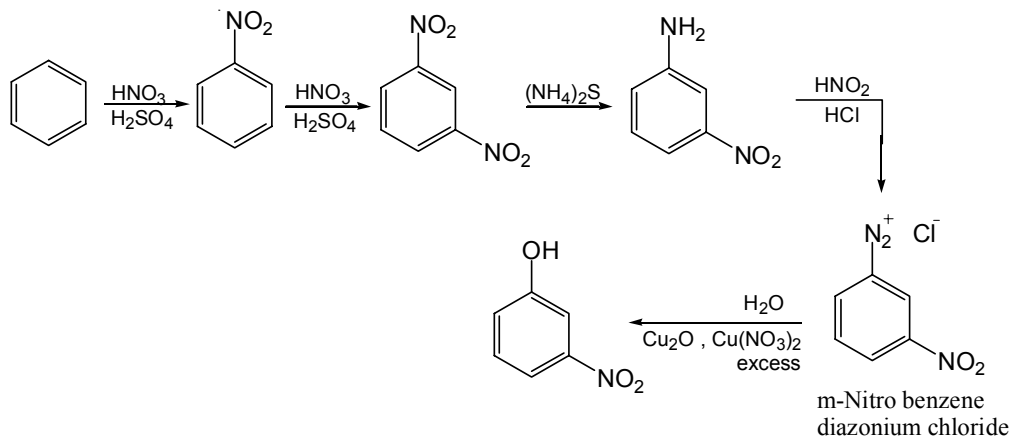


85-2 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

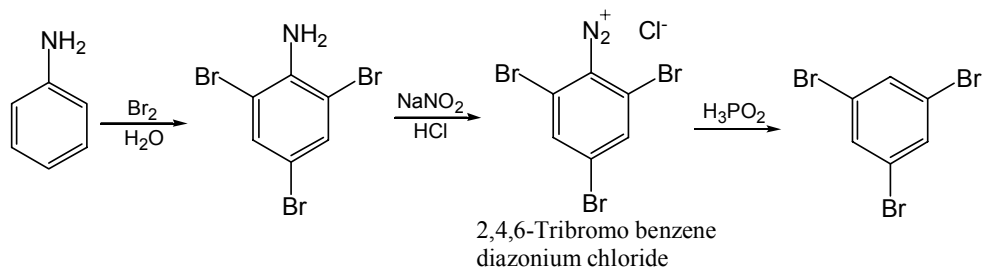
a) Benzoic acid → m-Iodo benzoic acid



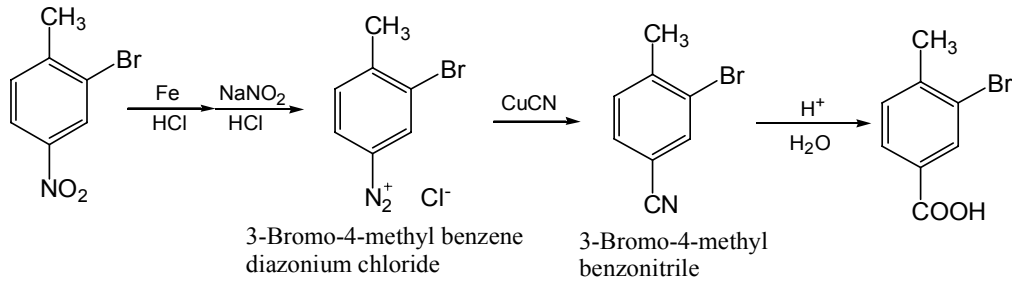
b) Benzene → m-Nitro phenol



c) Aniline → 1,3,5-Tribromo benzene

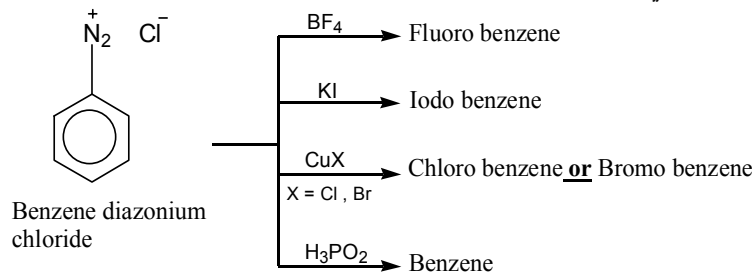


d) 2-Bromo-4-nitro toluene → 3-Bromo-4-methyl benzoic acid



ملاحظة

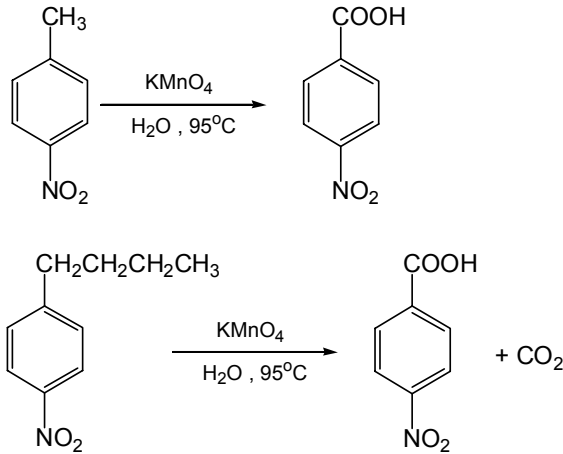
■ إن أملاح الدايزونيوم مهمة في تحضير العديد من مشتقات البنزين حيث يعتمد على نوع الكاشف المضاف كما يلي :-

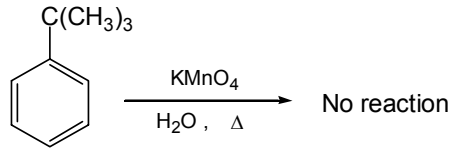
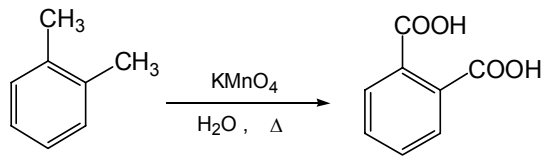


تفاعلات ذرة الكربون البنزيلية

1 - أكسدة ألكيل بنزين Oxidation of alkyl benzene

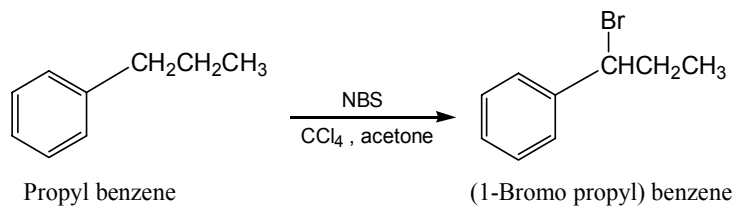
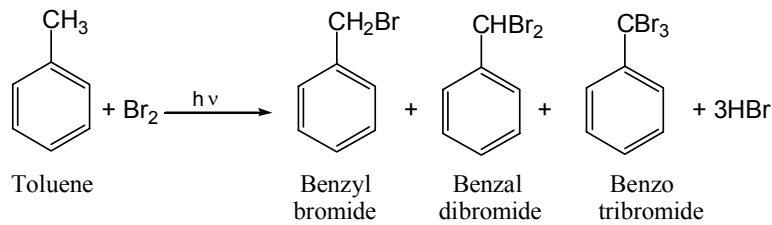
يمكن أن تؤكسد مجموعة الألكيل في البنزين إلى مجموعة كربوكسيل باستخدام برمنجنات البوتاسيوم في وسط قاعدي .





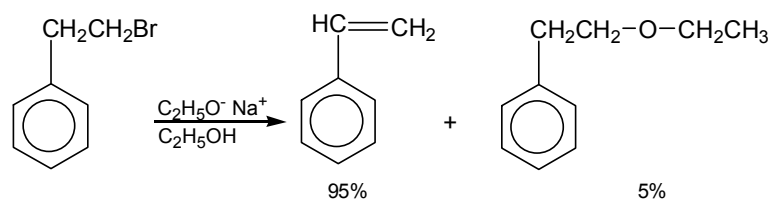
في المعادلة الأخيرة لم يحدث تفاعل لأن عملية الأكسدة تتم في ذرة الكربون المرتبطة بالحلقة مباشرة
 Benzylic carbon شرط وجود ذرة هيدروجين بنزيلية وهذا غير متوفر في مجموعة t-Butyl

2 - هلجنة ألكيل بنزين Halogenation of alkyl benzene

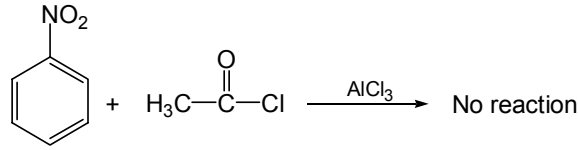


عند استخدام NBS فإن التفاعل لا يعطي خليط من نواتج الهلجنة لأن عملية الهلجنة تتم في الموضع
 البنزيلي benzylic position

3 - تفاعل حذف هاليد الهيدروجين : (ص-97)



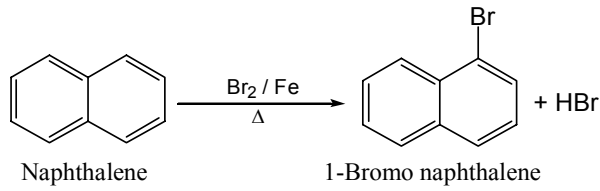
86-2 كيف تفسر عدم حدوث التفاعل التالي ؟



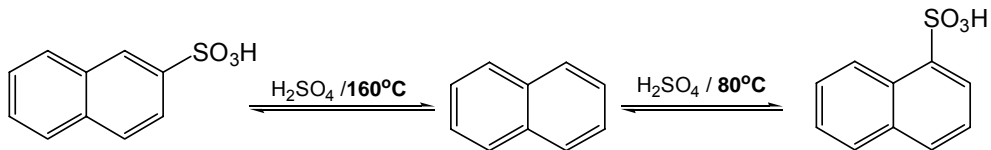
لأن مجموعة النيترو NO_2 مجموعة ساحبة للإلكترونات ومخملة قوية ، وكذلك أيون acylium ion إلكتروفيل رديء نسبياً : $\text{R}-\overset{+}{\text{C}}=\overset{-}{\text{O}} \longleftrightarrow \text{R}-\text{C}\equiv\overset{+}{\text{O}}$

تفاعلات النفثالين Reactions of naphthalene

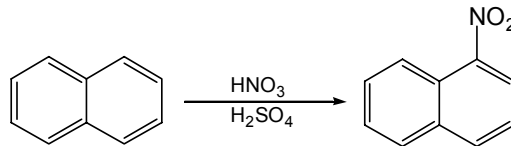
1 - الهلجنة Halogenation



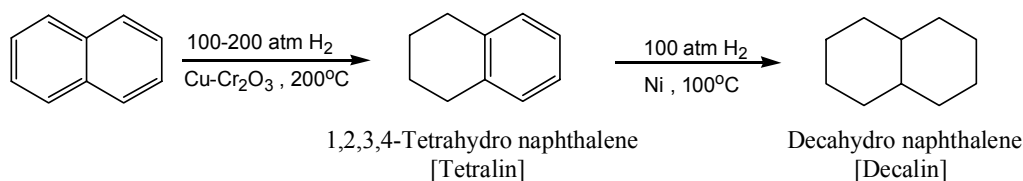
2 - السلفنة Sulphonation : يعتمد ناتج هذا التفاعل على درجة الحرارة حيث يكون الناتج السائد عند درجة الحرارة المنخفضة هو متشكل - 1 - وعند درجات حرارة مرتفعة يكون الناتج السائد هو متشكل - 2 - وذلك بسبب تأثير الرنين على تكوين الوسيط الكربوكاتيوني في الموضعين .



3 - النيترة Nitration

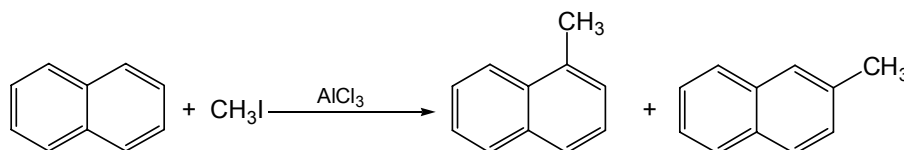


4 - الهدرجة Hydrogenation : إن هدرجة حلقة واحدة في النفثالين تكون أسهل من هدرجة حلقة البنزين ويمكن أن يتوقف التفاعل عند هدرجة إحدى الحلقتين وذلك باختيار الحفاز والظروف المناسبة مثل (فلز النحاس في وجود أكسيد الكروم) ويمكن أن تستمر الهدرجة ويتكون هيدروكربون مشبع .

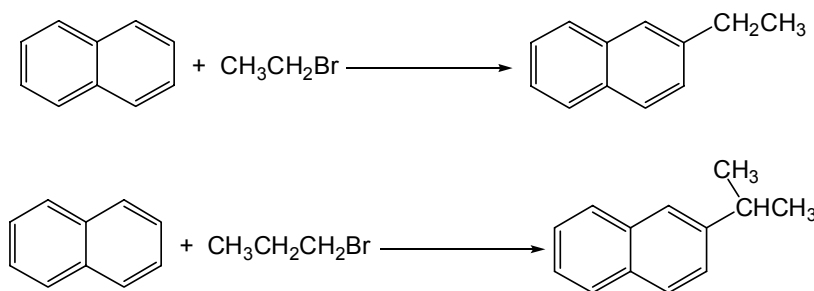


5 - الألكلة

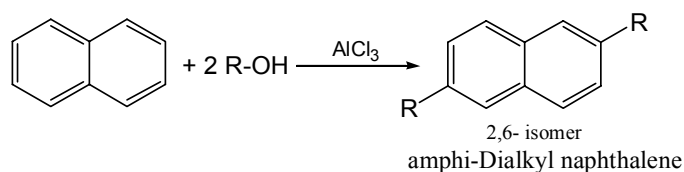
تفاعل فريدل - كرافت :

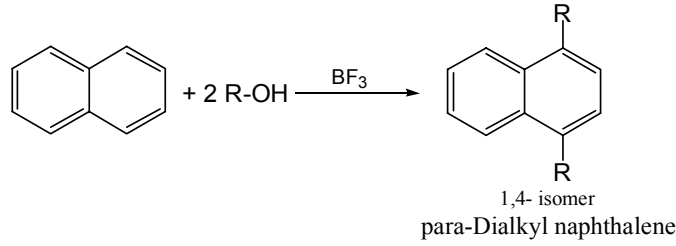


التفاعل مع هاليد الألكيل :



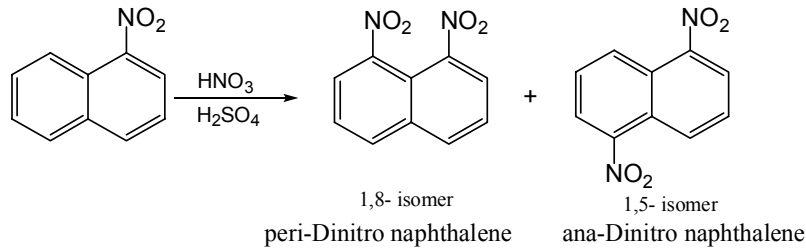
التفاعل مع الكحول : عند استخدام ثلاثي كلوريد الألومنيوم يكون متشكل 2,6 هو السائد وعند استخدام ثلاثي فلوريد البورن يكون متشكل 1,4 هو السائد .



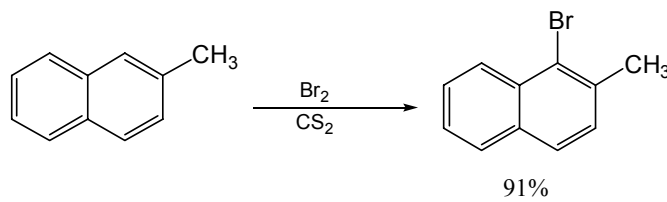
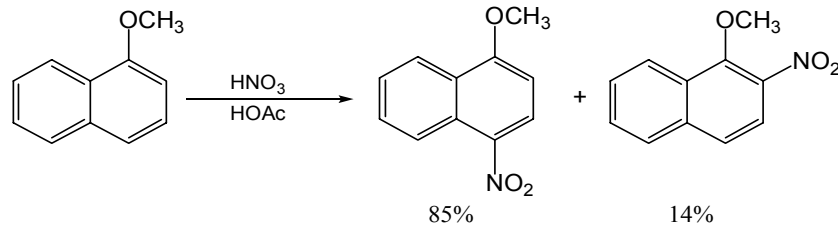


تفاعلات مشتقات النفثالين

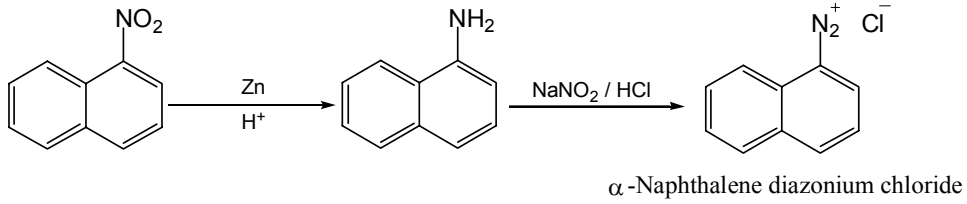
تعتمد تفاعلات مشتقات النفثالين على المجموعة المستبدلة على الحلقة فإذا كانت مجموعة مخملة فإنه يصعب الاستبدال على نفس الحلقة .



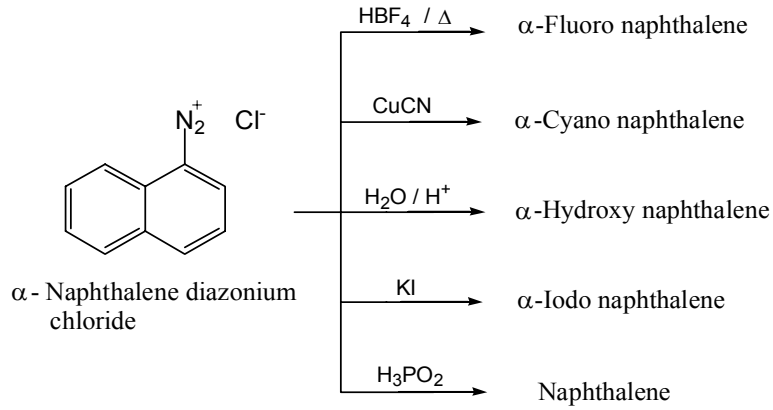
عند وجود مجموعة منشطة مثل $-CH_3$, $-OCH_3$ - فإن ناتج الاستبدال الرئيسي يكون على نفس الحلقة وفي موقعي أورثو وبارا .



تكوين ملح الديازونيوم

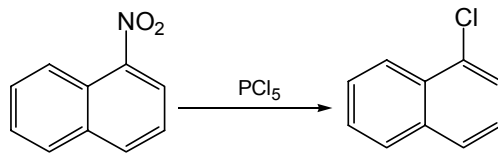


يستخدم ملح الديازونيوم في تحضير العديد من المشتقات كما يلي :-



87-2 كيف تميز بين المركبين التاليين 1-Nitro naphthalene & Nitro benzene ؟

وذلك بالتفاعل مع خامس كلوريد الفوسفور حيث يتفاعل نيتروبنزالين ولا يتفاعل نيتروبنزين .



أسئلة

2-88 أي من المركبات التالية أروماتي أو غير أروماتي وذلك بتطبيق قاعدة هوكل ؟

- a) 1,3,5-Hexatriene , b) Naphthalene

2-89 ما هو التركيب البنائي للمركبات التالية ؟

- a) p-Hydroxy benzoic acid , b) 2-Phenyl heptane
 c) m-Iodo phenol , d) 4-Chloro-2,3-dinitro toluene
 e) p-Iodo nitro benzene , f) (3-Methyl butyl) benzene
 g) 2-Phenyl propene [α -Methyl styrene]
 h) p-Isopropyl toluene [p-Cymene]

2-90 مبتدنا بالبنزين كيف تحصل على المركبات التالية ؟

- a) m-Chloro nitro benzene , b) p-Chloro propyl benzene
 c) 2-Phenyl-2-methyl butane , d) m-Chloro ethyl benzene
 e) tert-Butyl benzene , f) Triphenyl methane
 g) p-Bromo benzoic acid , h) 1,2,4-Trichloro benzene

2-91 مبتدنا بالتولوين كيف تحصل على كل من ؟

- a) o and p -Nitro benzoic acid , b) m-Nitro benzoic acid
 c) Benzyl chloride , d) p-Bromo benzoic acid
 e) 3,5-Dibromo toluene

2-92 عند كلورة المركب m-chloro toluene أي من النواتج التالية لا يتكون ؟ ولماذا ؟

- 2,5-Dichloro toluene , 2,3-Dichloro toluene , 3,4-Dichloro toluene

2-93 اشرح لماذا

- i. لا يعطي البنزين خليط من نواتج الهلجنة الأحادية .
 ii. لا تستخدم هاليدات فانيل مثل Vinyl chloride في ألكلة فريدل - كرافت للبنزين .
 iii. الأستينايليد $C_6H_5NHCOCH_3$ أقل فاعلية من الأنيلين تجاه الإحلال الإلكتروني .
 iv. لا يعتبر المركب 1,3,5-Cycloheptatriene أروماتياً .

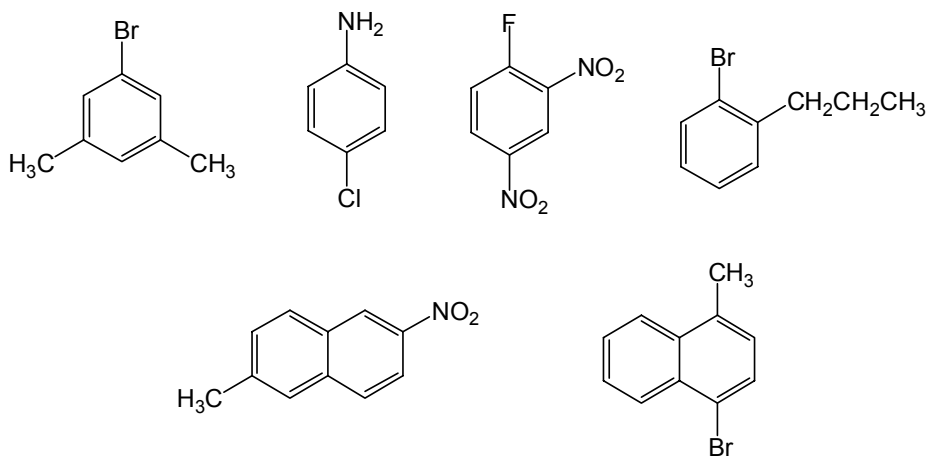
94-2 ما هو الناتج المتوقع لكل من التفاعلات التالية ؟

- i- Nitration of Bromo benzene , ii- Bromination of Nitrobenzene
iii- Chlorination of Phenol , iv- Bromination of aniline

95-2 اكتب الاسم والتركيب البنائي للناتج الرئيسي المتوقع من الكلورة الإلكتروفيلية لكل مما يلي ؟

- a) m-Nitro phenol , b) o-Xylene ,
c) p-Dinitro benzene , d) p-Bromo benzene sulfonic acid

96-2 ما هو الاسم المناسب للمركبات التالية ؟

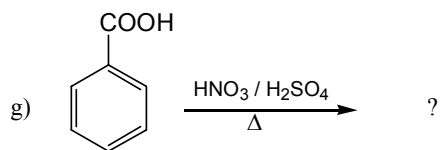
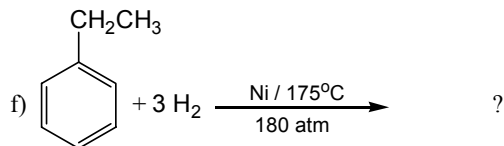
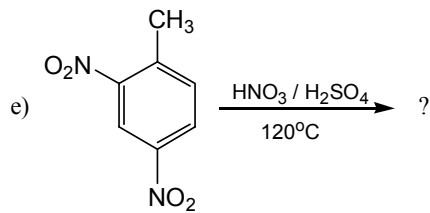
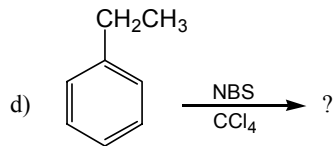
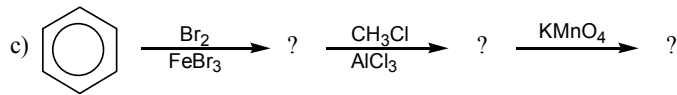
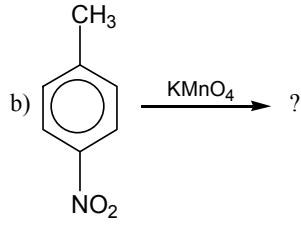
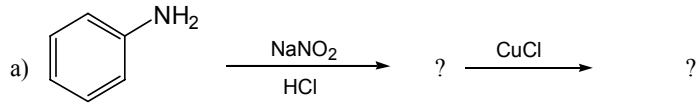


97-2 ما هي التراكيب البنائية للمركبات الأروماتية المحتملة للصيغة الجزيئية C_7H_7Cl ؟

98-2 وضح كيفية تحضير الأنيلين مبتدئا بالمركبات التالية ؟

- a) Benzene , b) Toluene

99-2 أكمل المعادلات التالية ؟



الكحولات والفينولات والإثيرات Alcohols , Phenols and Ethers

تتميز هذه المركبات باحتوائها على ذرة أكسجين بالإضافة لذرات الكربون والهيدروجين في جزيئاتها وهي من أكثر المركبات العضوية انتشارا .

الكحولات هي مركبات عضوية تتميز بوجود مجموعة الهيدروكسيل في جزيئاتها وتعتبر مشتقة من الهيدروكربونات باستبدال ذرة هيدروجين بمجموعة هيدروكسيل .

الفينولات مركبات عضوية تتميز جزيئاتها بوجود مجموعة الهيدروكسيل المرتبطة ارتباطا مباشرا بحلقة بنزين وتعتبر مشتقات هيدروكسيلية للهيدروكربونات الأروماتية .

الإثيرات هي مركبات تتميز جزيئاتها بارتباط ذرة الأكسجين بذرتي كربون مكونة ما يسمى بالرابطة الإثيرية C-O-C

أولا / الكحولات

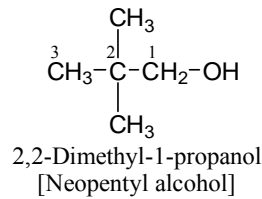
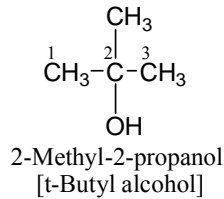
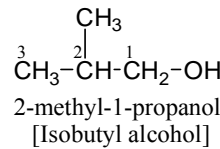
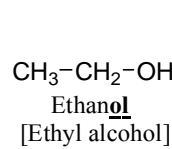
التسمية

1 - التسمية النظامية IUPAC : يشتق الاسم باستبدال الحرف e من المقطع ane من اسم الألكان المقابل بالمقطع ol فمثلا Methane يصبح **Methanol** ، مع مراعاة تحديد موقع مجموعة الهيدروكسيل برقم ذرة الكربون المرتبطة بها بحيث يجب أن تأخذ أقل رقم ممكن .

تسمى مجموعة الهيدروكسيل وذرة الكربون المرتبطة بها بمجموعة الكربينول Carbinol

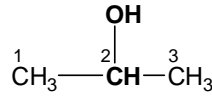
2 - التسمية الشائعة Common name : يتم تسمية مجموعة الألكيل أولاً ثم تتبع بكلمة alcohol

أمثلة على تسمية الكحولات [الاسم بين الأقواس هو الاسم الشائع]



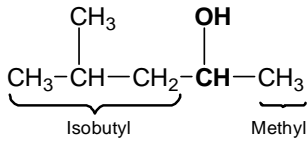
ملاحظة

تسمى الكحولات أحياناً كمشتقات لـ *Methyl alcohol* بحيث تكون مجموعات الألكيل مستبدلة على *Methanol* أو على مجموعة *Carbinol* كما يتضح من المثال التالي :-

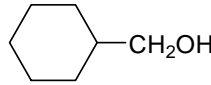


2-Propanol = Dimethyl carbinol

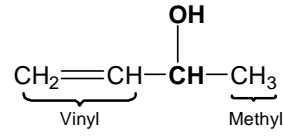
3-1 أعطي التركيب البنائي للكحولات التالية ؟ ثم اعد تسمية كل منها كمشتقات لـ *Methyl alcohol* ؟
i) 4-Methyl-2-pentanol , ii) Cyclohexyl methanol , iii) 3-Buten-2-ol



i) Isobutyl methyl carbinol



ii) Cyclohexyl methanol

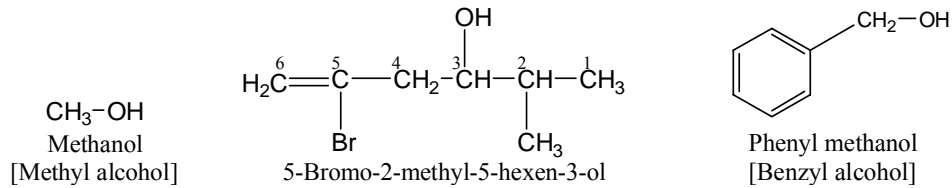


iii) Methyl vinyl carbinol

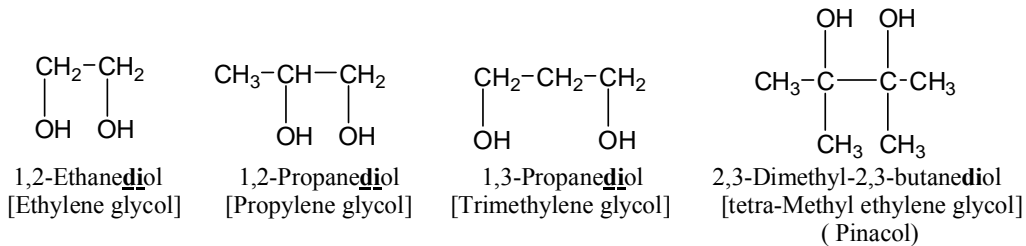
تصنيف الكحولات : تصنف الكحولات وفقاً لما يلي :-

1 . عدد مجموعات الهيدروكسيل : تنقسم إلى أحادية وثنائية وثلاثية .

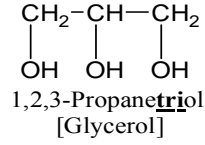
الكحولات أحادية الهيدروكسيل Mono hydroxy alcohols : هي الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على مجموعة هيدروكسيل واحدة فقط .



الكحولات ثنائية الهيدروكسيل Dihydroxy alcohols : هي الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على مجموعتي هيدروكسيل وتعرف بالاسم الشائع glycol ونظامياً دايول .



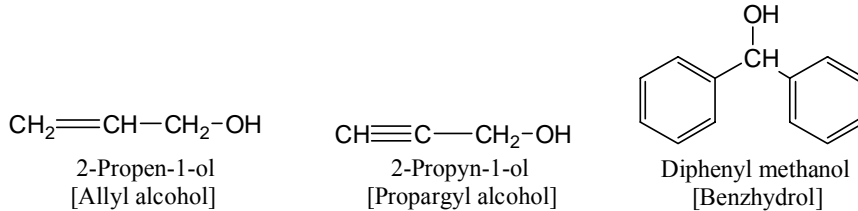
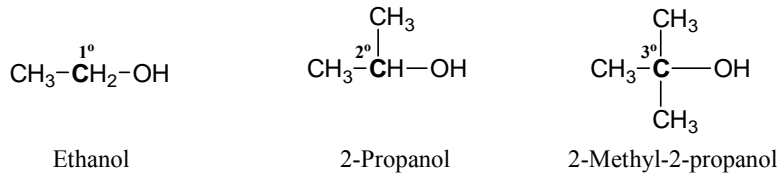
الكحولات الثلاثية Trihydroxy alcohols : هي الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على ثلاث مجموعات هيدروكسيل وتسمى نظامياً ترايول .



2 . ذرة الكربون المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل : تنقسم إلى أولية وثانوية وثالثية .
الكحولات الأولية Primary alcohols هي التي تتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون أولية .
الكحولات الثانوية Secondary alcohols تتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون ثانوية ، أما
الكحولات الثالثية Tertiary alcohols فتتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون ثالثية .

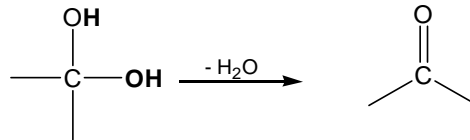
3 - تصنف إلى كحولات أليفاتية وكحولات أروماتية .
الكحولات الأليفاتية Aliphatic alcohols : هي الكحولات التي لا تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين .
الكحولات الأروماتية Aromatic alcohols : هي الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين .

أمثلة



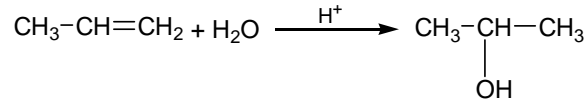
ملاحظة

لا تتواجد مجموعتي الهيدروكسيل في الدايلول على نفس ذرة الكربون لأنها تصبح غير ثابتة ويفقد جزيء ماء وينتج مركب كربونيلي .

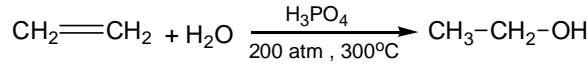


تحضير الكحولات Preparation of alcohols

1 - إماهة الألكينات Hydration of alkenes يتم إضافة الماء للألكين في وسط حمضي حيث تتبع الإضافة قاعدة ماركونيكوف (ص103).



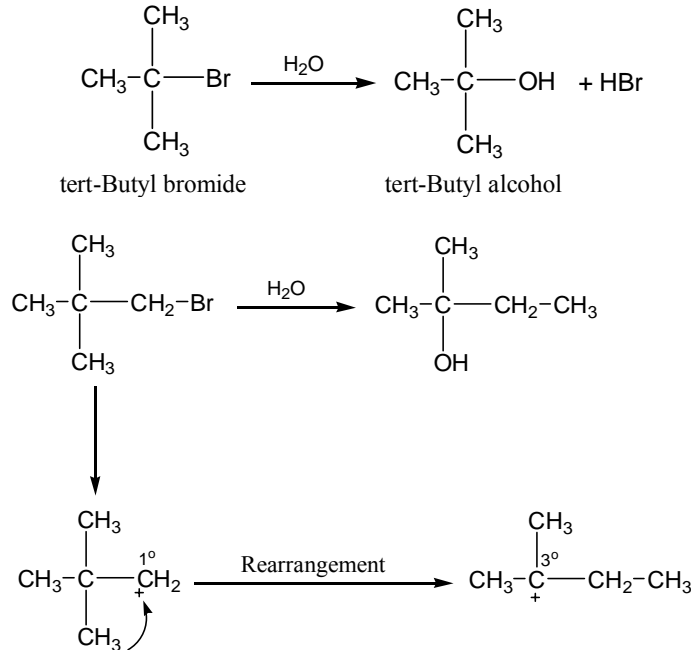
ويحضر الإيثانول صناعياً بإماهة الإيثيلين المستمد من النفط الخام كما يلي :-



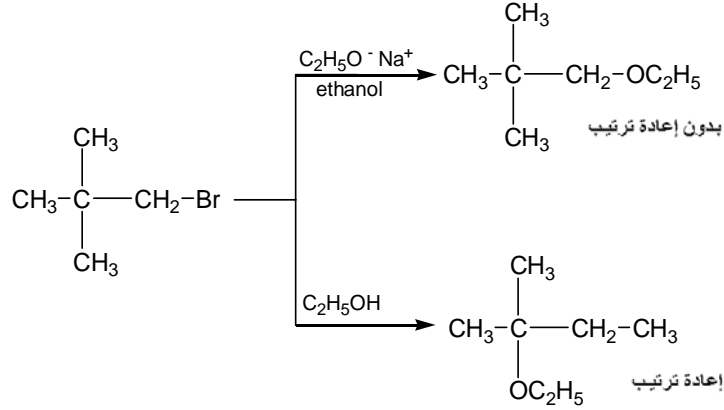
2 - من هاليد الألكيل : هو عبارة عن تفاعل إحلال نيوكوفيلي Nucleophilic substitution ويعتمد على عدة عوامل أهمها بناء هاليد الألكيل ودرجة الحرارة والنيوكوفيل والمذيب وطبيعة المجموعة المغادرة

المذيب والنيوكوفيل : تفضل المذيبات القطبية البروتونية مثل الماء لأنها تعمل على تثبيت الكاتيون الكربوني في وسط التفاعل عن طريق إحاطة الأيونات فيزيد معدل تأين هاليد الألكيل وبالتالي يزداد معدل التفاعل وكلما كان حجم النيوكوفيل صغير كلما زادت نسبة ناتج الإحلال ويفضل استخدام نيوكوفيل غير قاعدي حتى يمنع تفاعل الحذف المنافس (ص97).

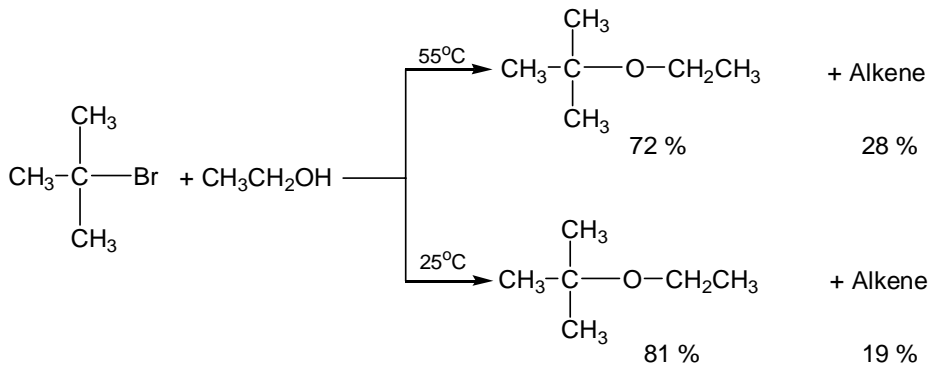
عند إجراء التفاعل بالمذيب فقط فإن الكاتيون الكربوني الأولي أو الثانوي قد يحدث له إعادة ترتيب إن أمكن ليصبح أكثر ثباتاً وفي التفاعل التالي يقوم الماء بدور المذيب والنيوكوفيل فيكون ناتج الإحلال كحول فقط .



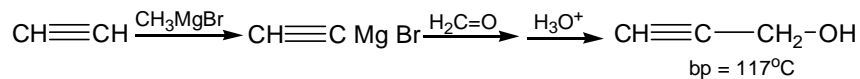
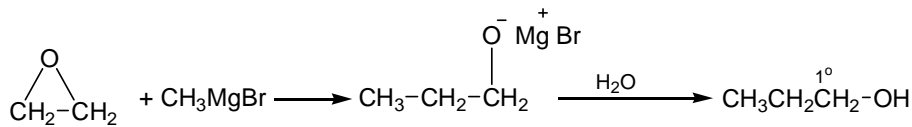
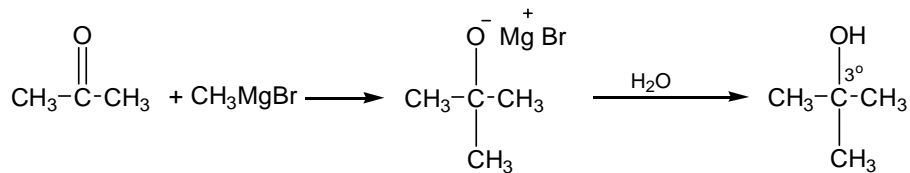
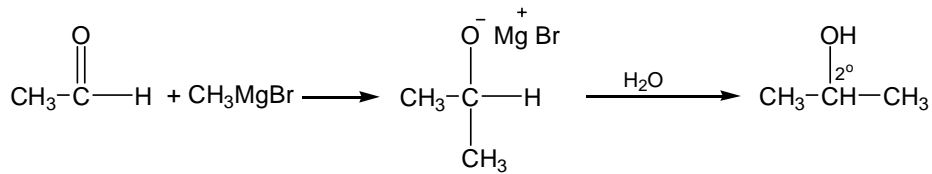
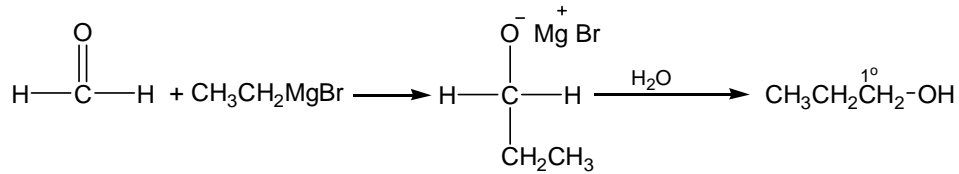
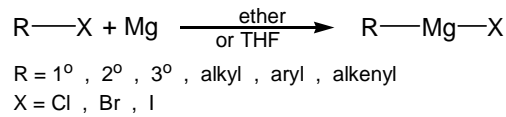
وعند استخدام الماء كمذيب وأيون الإيثوكسيد كنيوكلو فيل فإن الإيثرات تنافس الكحولات في النواتج ولا تحدث إعادة ترتيب لأن النيوكلو فيل يقوم بمهاجمة الكاتيون الكربون عند تكونه .



المذيب ودرجة الحرارة : عند استخدام الإيثانول كمذيب فإنه يعمل على تحلل هاليد الألكيل (تحلل بالمذيب Solvolysis) ويكون ناتج التفاعل إيثر فقط ويتأثر مردود التفاعل بدرجة الحرارة حيث يحتاج لدرجة حرارة منخفضة .



4 - تفاعل جرينارد Grignard reaction : يتفاعل كاشف جرينارد RMgX مع مركبات الكربونيل والإيبوكسيدات والألكينات الطرفية .



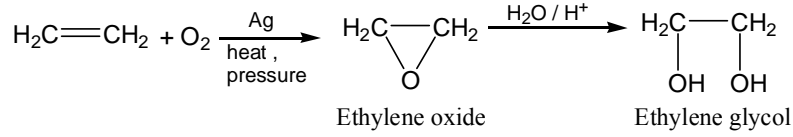
5 - اختزال مركبات الكربونيل (ص 214-).

6 - اختزال الأحماض الكربوكسيلية (ص 239).

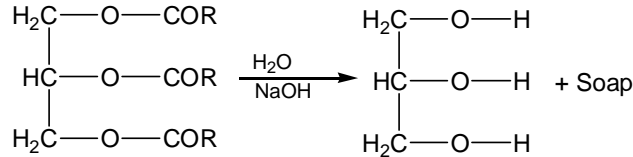
7 - من الإسترات (ص 261-) و (ص 263-).

تحضير الجلايكولات

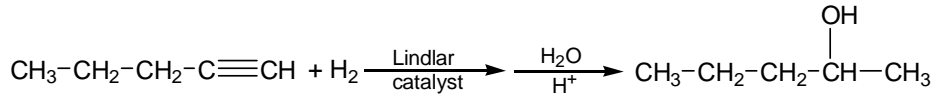
1 - من أكسدة الألكينات (ص 102)



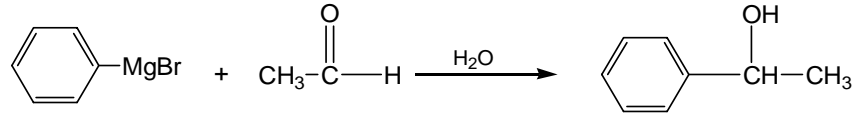
تحضير الجليسول : يحضر بالتحلل المائي لإسترات الحوامض الدهنية .



2-3 كيف يمكن الحصول على 2-Pentanol من 1-Pentyne ؟

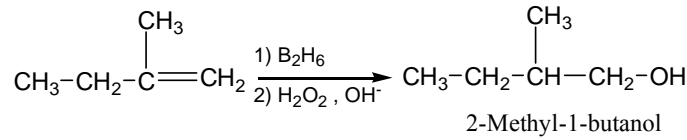
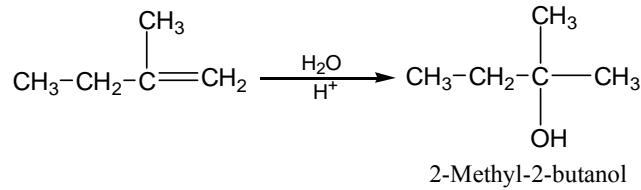


3-3 بين كيفية تحضير 1-Phenyl ethanol بطريقة جرينار ؟



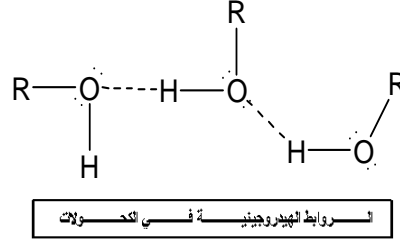
4-3 كيف تحول 2-Methyl-1-butene إلى الكحولات التالية ؟

2-Methyl-2-butanol , 2-Methyl-1-butanol



الخواص الفيزيائية Physical properties

1 - درجة الغليان : للكحولات درجة غليان مرتفعة مقارنة بدرجة غليان الهيدروكربونات المقابلة لها في الوزن الجزيئي وذلك لمقدرة الكحولات على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها .

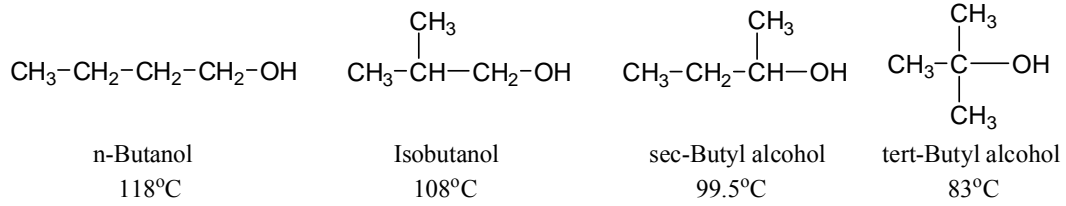


تزداد درجة الغليان بزيادة الوزن الجزيئي وفي المتشكلات الكحولية تقل درجة الغليان بزيادة التفرع في السلسلة الهيدروكربونية حيث تعمل على إبعاد الجزيئات عن بعضها البعض فتقل قوى فاندرفال وتضعف الروابط الهيدروجينية .

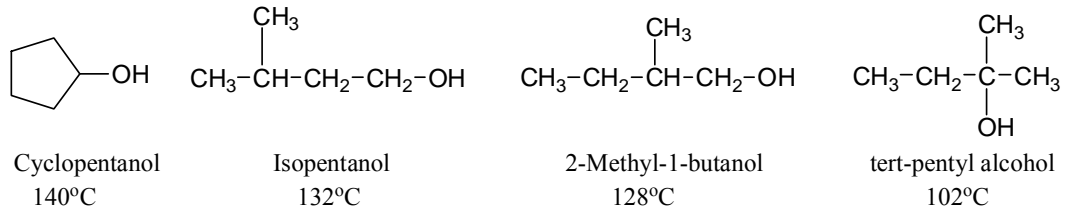
Isopropanol	n-Propanol
82.5°C	97°C

n-Pentanol	n-Hexanol	n-Heptanol
138°C	156.5°C	176°C

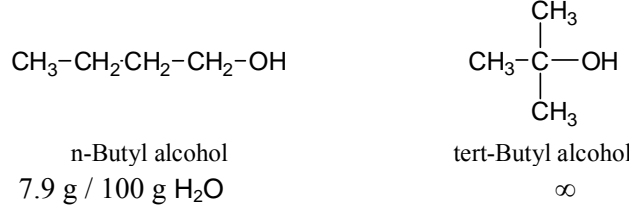
كلما صغر حجم جزئ الكحول أو كان يميل للشكل الكروي أكثر كلما قلت درجة الغليان .



درجة غليان الكحولات الحلقية أعلى من درجة غليان الكحولات غير الحلقية .



2 - **الذوبانية** : بسبب مقدرة الكحولات على تكوين روابط هيدروجينية مع جزيئات الماء فأن الكحولات ذات الوزن الجزيئي المنخفض تذوب بأي كمية في الماء (∞) مثل : الميثانول والإيثانول والبروبانول وكحول الأليل , وتقل الذوبانية بزيادة طول السلسلة الهيدروكربونية لأنها تصبح أكثر شبهاً بالهيدروكربونات ، وكلما صغر حجم مجموعة الألكيل كلما زادت الذوبانية .



كلما صغر حجم المجموعة الهيدروكربونية (الكارهة للماء hydrophobic) في جزئ الكحول كلما زاد ذوبانه في الماء وذوبانية الكحولات الحلقية أعلى من ذوبانية الكحولات غير الحلقية في الماء وذلك لأن حجم الحلقة يكون أصغر .

n-Hexanol	n-Pentanol	Cyclohexanol	tert-Pentyl alcohol
0.6	2.4	3.6	12.5 g / 100 g H ₂ O

ملاحظة

■ تزداد كل من درجة الغليان والذوبانية بزيادة عدد مجموعات الهيدروكسيل وذلك بسبب زيادة عدد الروابط الهيدروجينية التي يمكن للجزئ أن يكونها .

3-5 كيف تفسر أن درجة غليان ethylene glycol أعلى من درجتي غليان متشكلات البروبانول رغم التقارب في الوزن الجزيئي ؟
بسبب احتواء الجزئ على مجموعتي هيدروكسيل فتزداد مقدرته على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاته أكثر .

3-6 كيف تفسر أن ذوبانية tert-Pentyl alcohol في الماء أعلى من ذوبانية n-Pentyl alcohol ؟
بسبب صغر المجموعة الكارهة للماء .

تفاعلات الكحولات Reaction of alcohols

تنقسم تفاعلات الكحولات إلى :-

1. تفاعلات تنكسر فيها الرابطة أكسجين - هيدروجين .
2. تفاعلات تنكسر فيها الرابطة كربون - أكسجين .

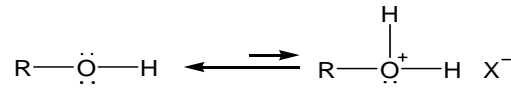
أولا / التفاعلات التي تنكسر فيها الرابطة RO-H

تعتمد هذه التفاعلات على حامضية الكحولات حيث تنكسر الرابطة بين ذرة الأكسجين وذرة الهيدروجين في مجموعة الهيدروكسيل عند تفاعلها مع الفلزات النشطة والأحماض العضوية بسبب استقطاب هذه الرابطة .

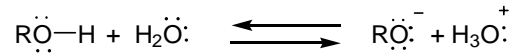
حمضية وقاعدية الكحولات

تسلك الكحولات سلوكاً مشابهاً لسلوك الماء من حيث الحمضية والقاعدية فهي تسلك سلوك كل من الحوامض الضعيفة والقواعد الضعيفة .

الكحولات كقواعد : تكتسب الكحولات البروتون بواسطة الأحماض القوية وتتكون أيونات Oxonium ROH_2^+



الكحولات كحامض تتفكك في المحاليل المائية وتعطي أيون الهيدرونيوم وأيون Alkoxide RO^-



المركبات التي تملك قيم Ka صغيرة (أو قيم pKa كبيرة) تكون حوامض ضعيفة والعكس صحيح . عند مقارنة قيم ثابت التفكك لكل من الماء وأبسط الكحولات مثل الإيثانول والميثانول يتضح التشابه الكبير بين الماء والكحولات .

Methanol	Water	Ethanol
15.20	15.70	16.00
Stronger acid	←	Weaker acid

إن تأثير مجموعات الألكيل على حامضية الكحولات يعتمد على مقدرة المذيب في تثبيت أيون alkoxide فمثلاً الأيون الأكثر ذوبانية في الماء هو الأكثر ثباتاً فيه وبالتالي يكون الأعلى حمضية .

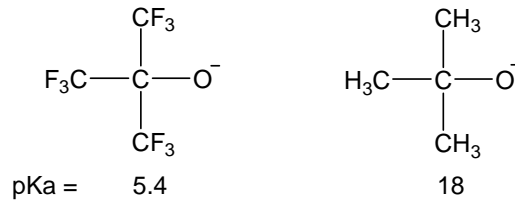
مثال : المركبات Methanol , Ethanol , tert-Butyl alcohol نجد أن حمضية الميثانول هي الأعلى كونه الأعلى ذوبانية في الماء .

	Methanol	Ethanol	Tert-Butyl alcohol
pKa =	15.20	16.00	18.00

كذلك للمجموعات الساحبة للإلكترونات تأثير مهم على حمضية الكحولات حيث تعمل على تثبيت أيون alkoxide وتكون قيمة pKa منخفضة .

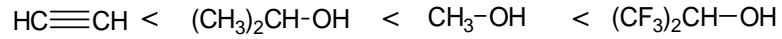
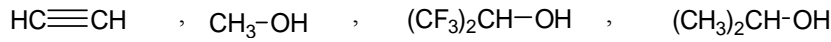
أمثلة

	Ethanol	, 2,2,2-Trifluoro ethanol
pKa =	16	12.43

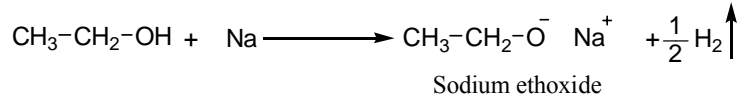


nonafluoro t-butyl alcohol tert-Butyl alcohol

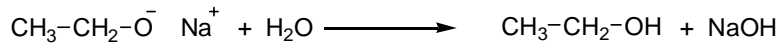
7-3 رتب المركبات التالية على أساس الزيادة في الحمضية ؟



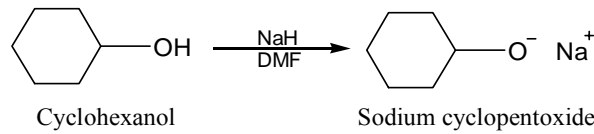
أ - التفاعل مع الفلزات القلوية Reaction with alkali metals : تتفاعل الكحولات كحوامض مع الفلزات القلوية Li , Na , K حيث تحل ذرة الفلز محل ذرة الهيدروجين في مجموعة الهيدروكسيل .



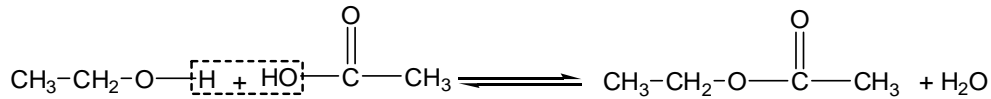
ويتحلل الألكوكسيد مائياً ويعطي الكحول وهيدروكسيد الصوديوم .



وكذلك يتفاعل الكحول مع Sodium hydride ويعطي نفس الناتج حيث أن Hydride ion H^- قاعدة قوية جداً .

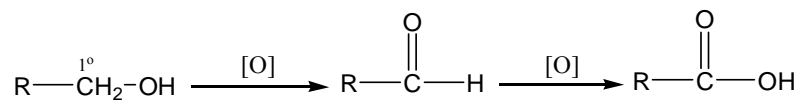


ب - تفاعل تكوين الإسترات Ester formation تتفاعل الكحولات مع الأحماض الكربوكسيلية أو مشتقاتها وتكون الإسترات والماء ويتم هذا التفاعل في وجود حمض الكبريتيك المركز ليعمل على نزع الماء ومنع حدوث التفاعل العكسي .

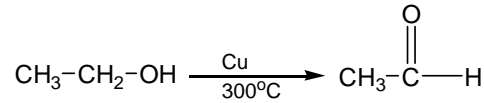


ج - تفاعل الأكسدة Oxidation هي تفاعلات تتم على مجموعة الكربينول ويتوقف الناتج على نوع الكحول كما يلي :-

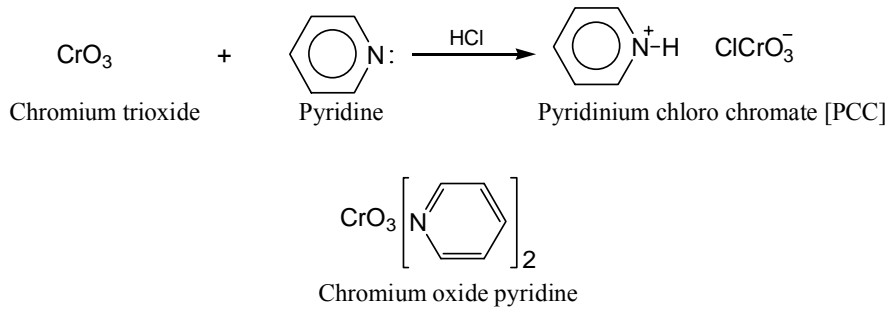
أكسدة الكحولات الأولية : تتأكسد الكحولات الأولية على خطوتين حيث تعطي ألدهيدات أولاً ثم تتأكسد إلى أحماض كربوكسيلية .



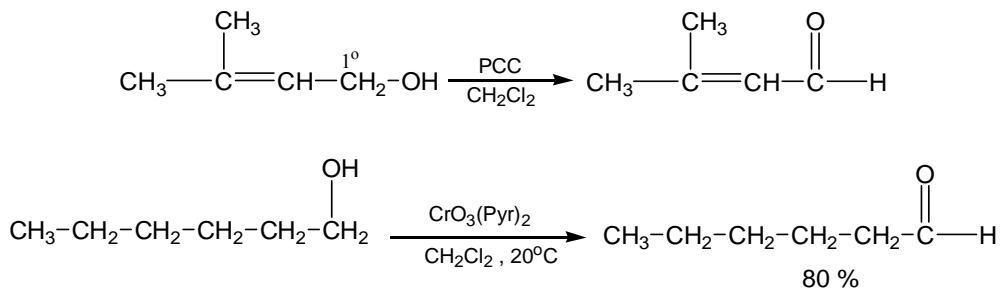
وللحصول على الألدريد يتم إزالته من التفاعل حتى لا يتأكسد إلى حمض كربوكسيلي وذلك اعتماداً على الفارق في درجة الغليان ولكن هذه الطريقة لا تعطي مردوداً عالٍ من الألدريد لذلك تحضر صناعياً باستخدام فلز النحاس مع التسخين لإزالة الهيدروجين .



ومعملياً يستخدم معقد Pyridine-Chromic مثل كاشف كولنز Collins's reagent وكذلك PCC الذي يعرف بكاشف كوري Corey's reagent

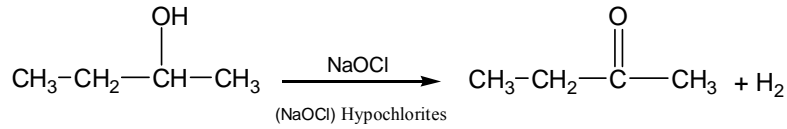
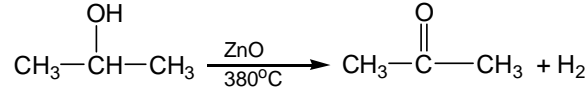
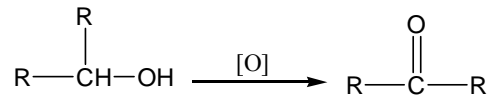


حيث تؤكسد هذه المعقدات الكحولات الأولية إلى ألديدات ويتوقف التفاعل عند هذا الحد - ولا تؤثر هذه المعقدات على الروابط الزوجية إن وجدت في جزئ الكحول .



وعند استخدام العوامل المؤكسدة مثل : $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KMnO_4 أو كاشف Jones's reagent وهو عبارة عن CrO_3 في محلول مائي لحمض الكبريتيك تنتج أحماض كربوكسيلية .

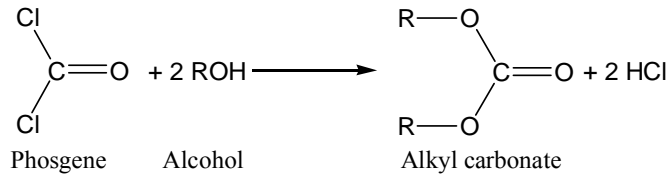
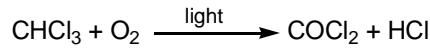
أكسدة الكحولات الثانوية : تتأكسد على خطوة واحدة وتعطي كيتون



أكسدة الكحولات الثالثية : لا تتأكسد تحت الظروف العادية لأن أكسدتها تتطلب كسر رابطة C-C

د - إضافة الكحول للألكين (ص 190).

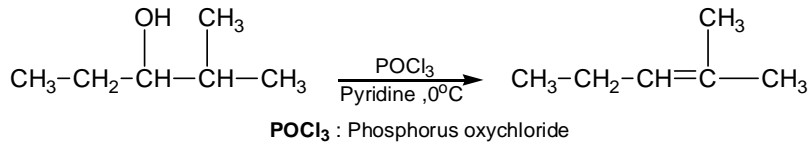
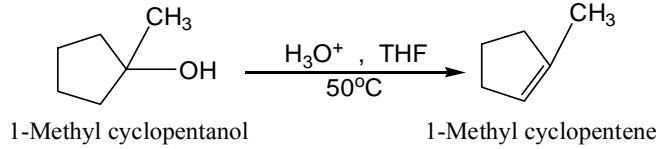
هـ - التفاعل مع الفوسجين reaction with Phosgene : يستخدم هذا التفاعل تجاريا في تحضير كربونات الألكيل التي تستخدم كمذيبات عضوية .



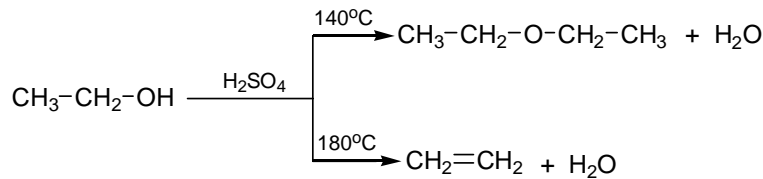
ثانيا / تفاعلات تتكسر فيها الرابطة C-O

أ - تفاعل نزع الماء Dehydration

تكوين الألكين : عند نزع الماء من الكحول يكون الألكين الأكثر استبدالاً هو الناتج الرئيسي وتكون فعالية الكحولات تجاه نزع الماء : $R_3COH > R_2CHOH > RCH_2OH$

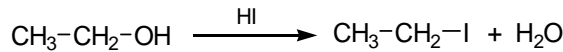
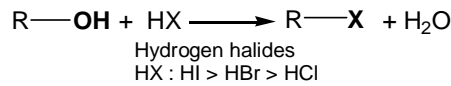


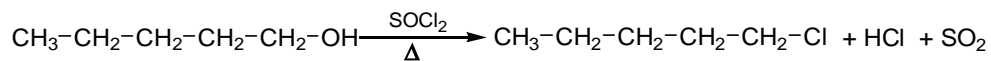
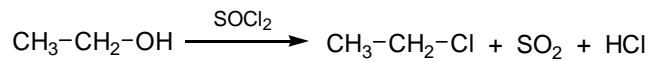
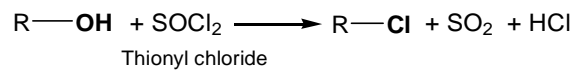
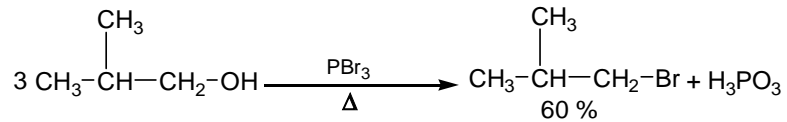
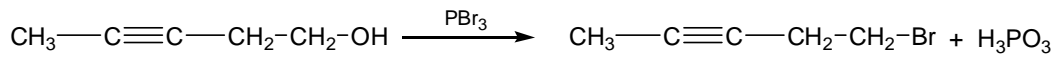
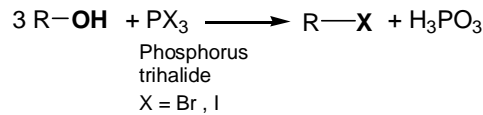
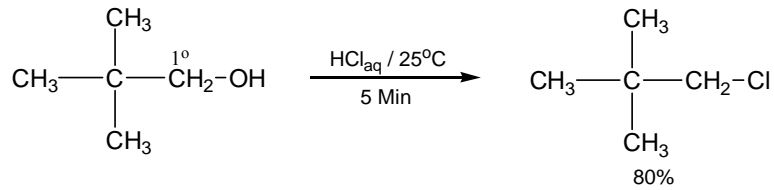
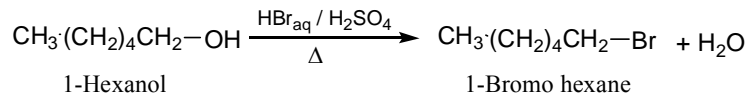
تكوين الإيثر : عند تسخين الكحول مع حمض الكبريتيك المركز يفقد الكحول جزئ ماء ويعتمد ناتج التفاعل على درجة الحرارة .



حيث ينزع حمض الكبريتيك جزئ ماء من جزيئين من الكحول عند درجة حرارة 140م° (ص¹⁸⁹-) وينزع جزئ ماء من جزئ واحد من الكحول عند درجة حرارة 180م°

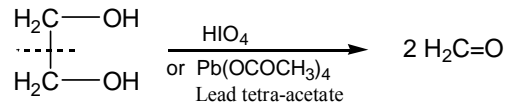
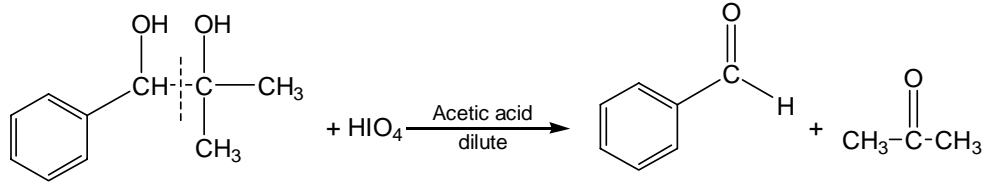
ب - التفاعل مع SOCl₂ , PBr₃ , HX





تفاعل الجلايكولات Reaction of glycols

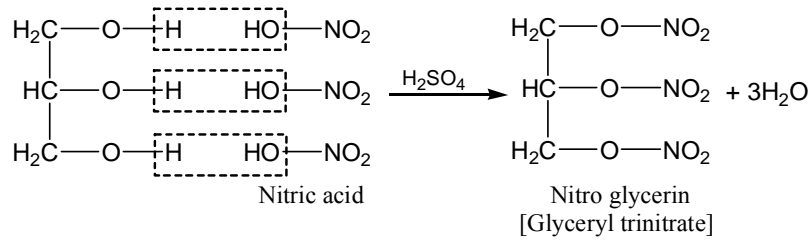
شطر الجلايكولات بالأكسدة Oxidative cleavage of Glycols : يمكن للرابطة C-C بين مجموعتي الكربينول في الجلايكولات أن تنشط عن طريق التفاعل مع Periodic acid أو مع رباعي أسيتات الرصاص لتعطي مركبات كربونيل .



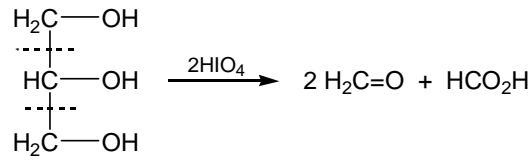
اختزال الجلايكولات :



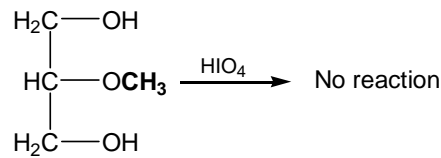
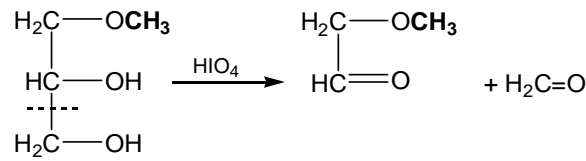
تفاعلات الجليسرول : يتحول الجليسرول عند معالجته بحمض النيتريك والكبريتيك المركزين إلى نيترو جليسرين وهي مادة متفجرة تستخدم في صناعة الديناميت .



شطر الجليسرول : يتفاعل الجليسرول بنفس الطريقة التي تتفاعل بها الجلايكولات حيث ينشطر إلى أدهيد وحمض كربوكسيلي كما يلي :-



يستخدم هذا التفاعل في التمييز بين متشكلات الجليسرول أحادية الاستبدال كما يلي :-

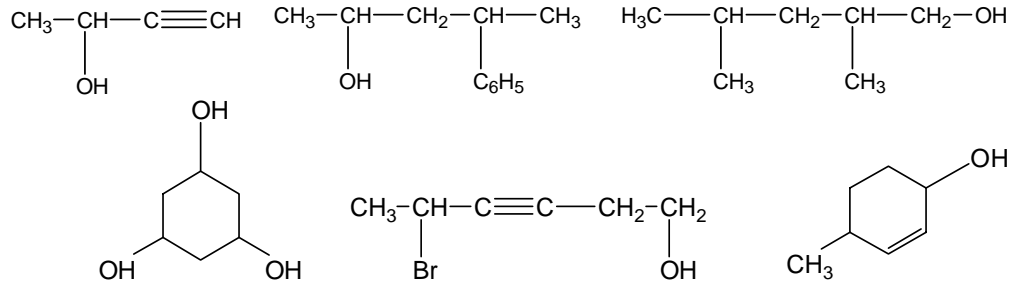


أسئلة

8-3 سم الكحولات التالية كمشتقات لـ Methyl alcohol ؟

- i) 2-butanol
- ii) 3-pentanol
- iii) 2-Octanol
- iv) 2,6-dimethyl-4-heptanol

9-3 سم المركبات التالية حسب نظام IUPAC ؟



10-3 ما هي أسماء وتراكيب النواتج المتوقعة من الاماهة المحفزة بالحمض لكل من الألكينات التالية ؟

- i) Ethene
- ii) propene
- iii) 2-methylpropene
- iv) 2-methyl-1-butene

11-3 ما هي التراكيب البنائية للمركبات التالية ؟

- i) 2,4-Hexadiene-1,6-diol
- ii) 1,2,4-Cyclopentanetriol
- iii) 2-Ethyl-4-isopropyl cyclohexanol
- iv) sec-Butyl alcohol
- v) Neopentyl alcohol
- vi) cis-1,3-Cyclopentanediol
- vii) 3-Butyn-1-ol
- viii) 1-Phenyl-1-pentanol
- ix) o-Chloro benzyl alcohol
- x) 1,4-Butanediol [tetra-Methylene glycol]

- xi) 2-Butyne-1,4-diol
 xii) 2-Buten-1-ol [Crotyl alcohol]
 xiii) 3-Chloro-1,2-propandiol [α -Chloro hydrin]

12-3 ما هي النواتج المتوقعة من التفاعلات التالية ؟

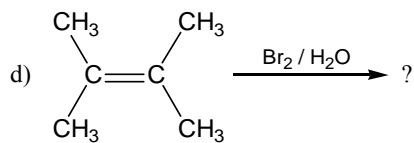
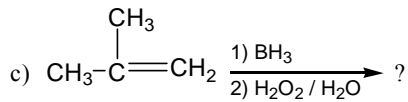
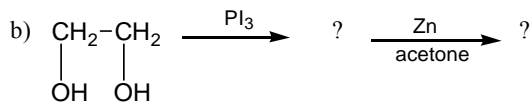
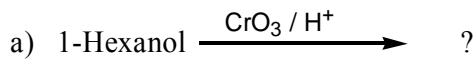
- i) Ethanol +(Ph-Mg-Br in ether)
 ii) Sodium ethoxide in ethanol + H₂O
 iii) 1-propanol + Na

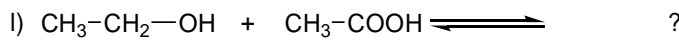
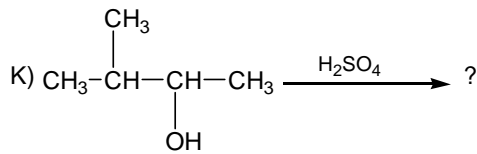
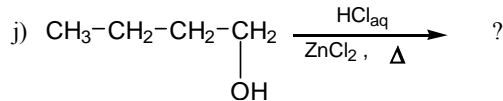
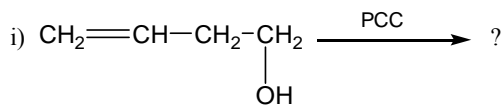
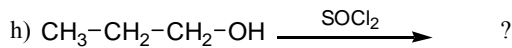
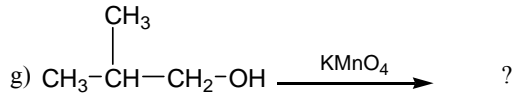
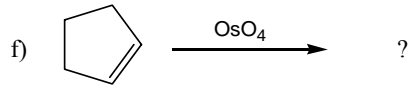
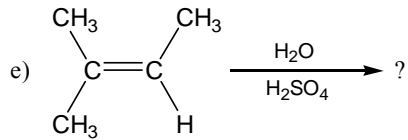
13-3 ما هو الناتج الرئيسي المتوقع من تفاعل الكحولات التالية مع POCl₃ in Pyridine ؟

- i) cis-2-Methyl cyclohexanol , ii) trans-2-Methyl cyclohexanol

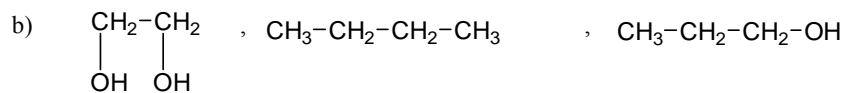
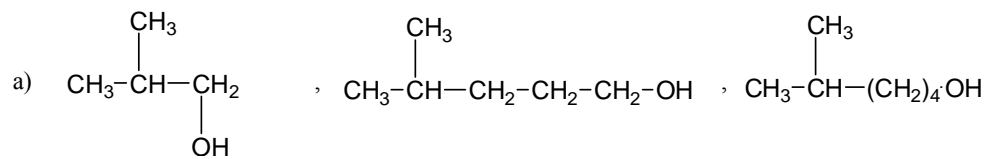
14-3 ما هو ناتج تفاعل 2-Hexanol مع كل من كاشف PCC وكاشف جونز وكاشف كولنز ؟

15-3 أكمل المعادلات الآتية ؟





3-16 أي مركب في كل مجموعة مما يلي له درجة غليان أعلى؟ ولماذا؟



17-3 ارسم التراكييب البنائية لجميع المتشكلات الكحولية للصيغة الجزيئية $C_5H_{12}O$ ؟ ثم صنفها إلى كحولات 1° , 2° أو 3° ؟ ثم أعطي كل واحد منها اسم نظامي وآخر شائع ؟

18-3 ما هو ناتج تفاعل 1-Propanol مع الكواشف التالية ؟

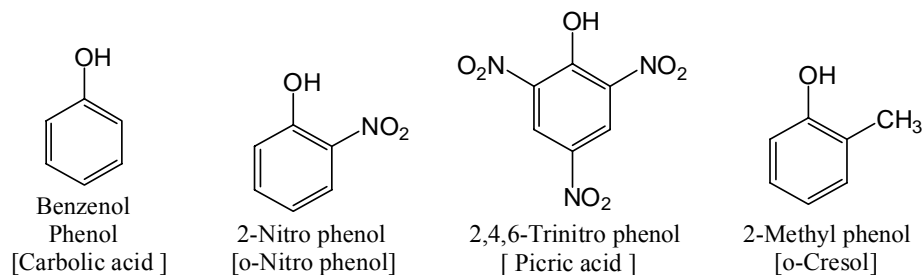
- 1) Na ,
- 2) Na then Bromo butane ,
- 3) $KMnO_4$, OH^- , heat
- 4) H_2SO_4 , $140^\circ C$,
- 5) Benzene and BF_3

19-3 تعرف على الكواشف في المعادلات التالية ؟

- i) $R-OH + A \longrightarrow R-Cl + H_3PO_3$
- ii) $R-OH + B \longrightarrow R-Cl + HCl + POCl_3$
- iii) $R-OH + C \longrightarrow R-Cl + H_3PO_4$
- iv) $R-OH + D \longrightarrow R-Cl + SO_2 + HCl$

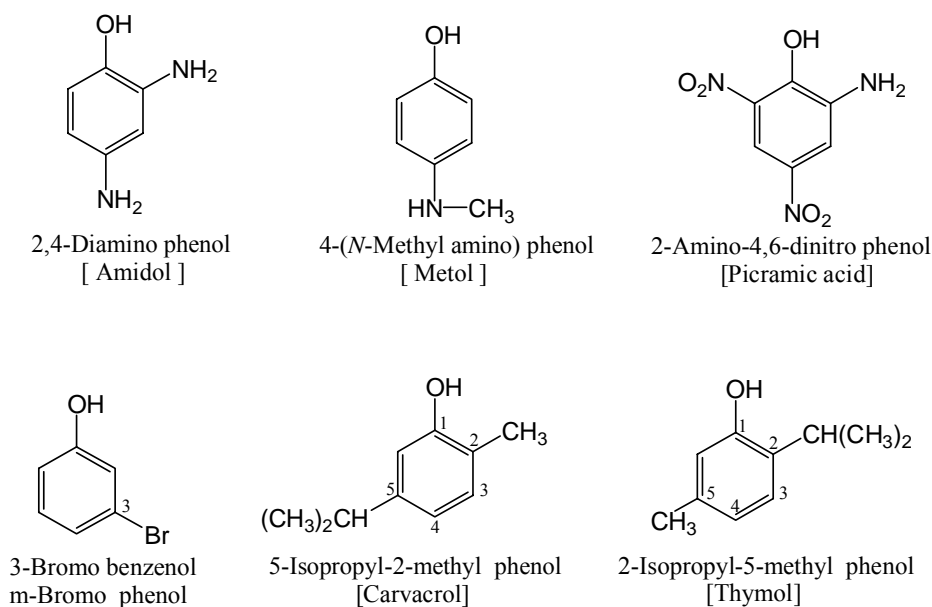
ثانياً / الفينولات Phenols

تسمية الفينولات : تسمى الفينولات كمشتقات لمركب الفينول مع إتباع قواعد تسمية البنزين (ص131).
أمثلة

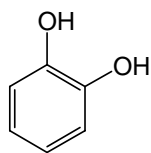


تصنيف الفينولات : تصنف الفينولات على حسب عدد مجموعات الهيدروكسيل إلى :-

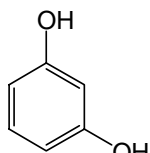
1 - فينولات أحادية الهيدروكسيل : وهي فينولات تحتوي على مجموعة هيدروكسيل واحدة فقط مثل :



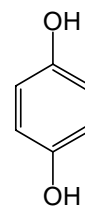
2 - فينولات ثنائية الهيدروكسيل : وتحتوي جزيئاتها على مجموعتي هيدروكسيل مثل :



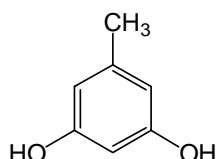
2-Hydroxy phenol
or 1,2-Benzenediol
[Catechol]



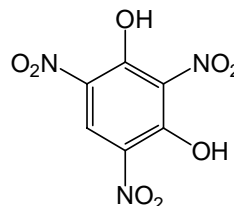
[Resorcinol]



Hydroquinone
[or Quinol]

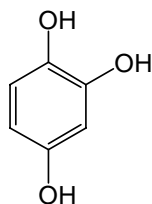


3,5-Dihydroxy toluene
[Orcinol]

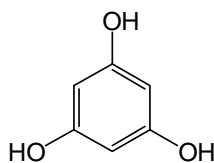


2,4,6-Trinitro resorcinol
[Styphnic acid]

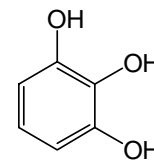
3 - فينولات ثلاثية الهيدروكسيل مثل : -



1,2,4-Trihydroxy benzene
[Hydroxyquinol]

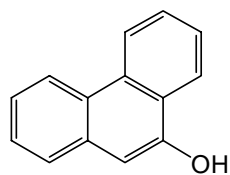


1,3,5-Trihydroxy benzene
[Phloroglucinol]

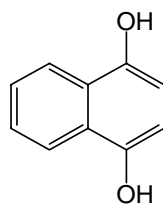


1,2,3-Trihydroxy benzene
[Pyrogallol]

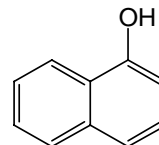
4 - فينولات تتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بأشباه البنزين مثل :



9-Phenanthrol



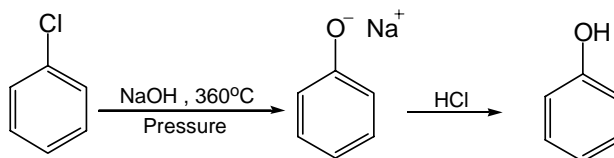
4-Hydroxy naphthol



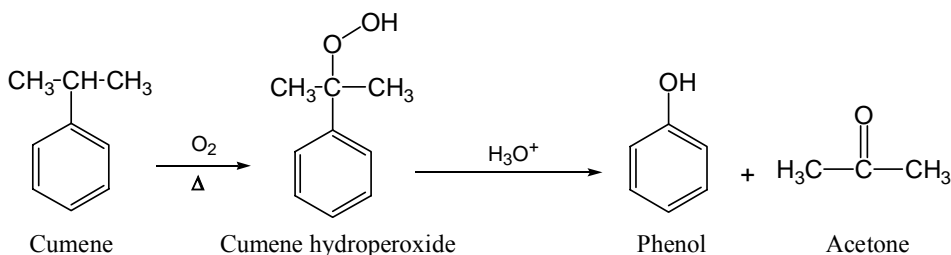
1-Hydroxy naphthalene
[α-Naphthol]

تحضير الفينول وبعض مشتقاته

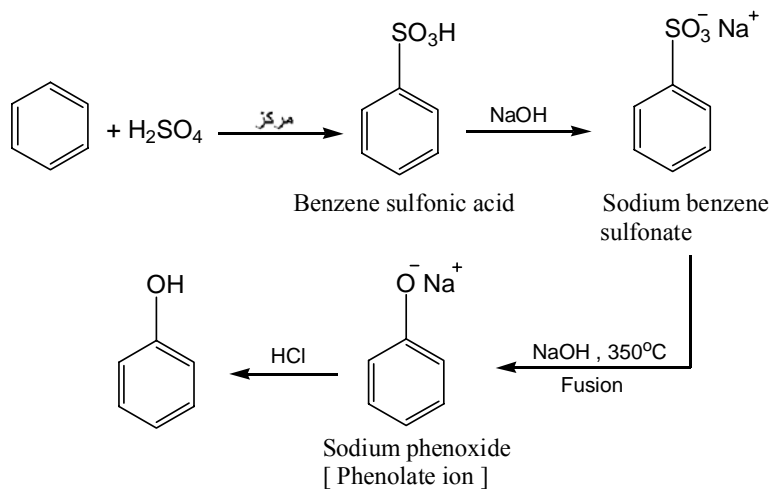
يحضر الفينول صناعياً من كلورو بنزين وفقاً لعمليات Dow process التالية :-



ولكن معظم الفينول يصنع في الوقت الحاضر من الكيومين حيث يعالج الكيومين بالحمض في الهواء الجوي عند درجات حرارة عالية .

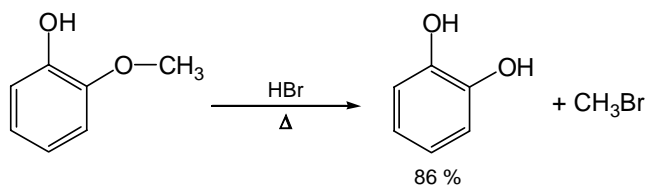


ويحضر من البنزين بتحويله إلى صوديوم بنزين سلفونات ثم تصهر مع القلوي وتعالج بحمض الهيدروكلوريك كما يلي :-

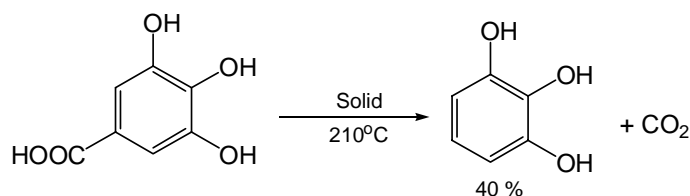


من الإيثرات (ص¹⁹⁶).

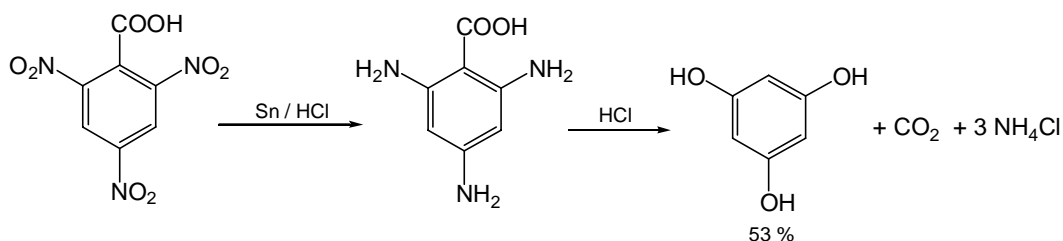
يحضر الكاتيكول من الإيثر الفينولي 2-Methoxy phenol كما يلي :-



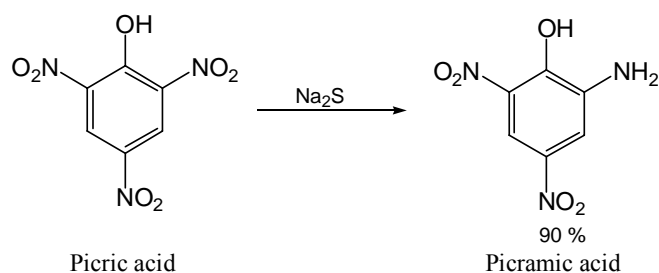
يحضر بايروجالول بتسخين Gallic acid الصلب عند درجة حرارة 210°م في بخار CO₂ أو بتسخين محلول مائي من Gallic acid عند درجة حرارة 120°م تحت ضغط عال .



ويحضر فلورجيسينول باختزال 2,4,6-Trinitro benzoic acid



يحضر حمض البكرميك باختزال حمض البكريك بواسطة Sodium sulphide Na₂S



الخواص الفيزيائية Physical properties

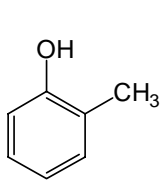
1 - درجة الغليان :

للفينولات درجات غليان مرتفعة بسبب مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها ، وبمقارنتها بالكحولات المقابلة لها في الوزن الجزيئي نجد أن درجات غليان الفينولات أعلى وذلك بسبب حلقة الفينيل الساحبة للإلكترونات التي تزيد من استقطاب الرابطة O-H في مجموعة الهيدروكسيل فتكون روابط هيدروجينية أقوى من التي تكونها الكحولات ومثال على ذلك الفينول والسايكلو هكسانول لهما درجتى غليان 182° م ، 161.5° م على الترتيب .

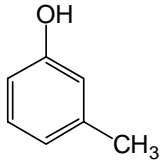
2 - الذوبانية :

للفينولات ذائبية منخفضة في الماء بسبب احتواء هيكلها الكربوني على ست ذرات كربون على الأقل وتزداد ذوبانية الفينولات بزيادة مجموعات الهيدروكسيل على الحلقة حيث تبلغ ذائبية الفينول: 9.3 g/100ml H₂O وذائبية كاتيكول: 45 g/100ml H₂O

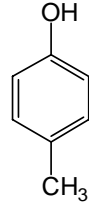
20-3 كيف تفسر أن درجة غليان Benzyl alcohol أعلى من درجات غليان متشكلات Cresol ؟



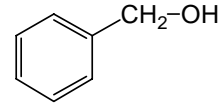
191°C



201°C



202°C



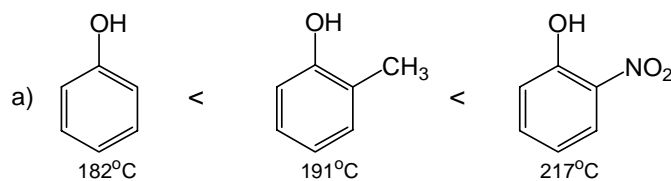
205°C

لأن مجموعة الميثيل في متشكلات الكريسول تقلل من استقطاب مجموعة الهيدروكسيل أما في بنزيل الكحول فأن مجموعة الفينيل الساحبة للإلكترونات تعمل على زيادة استقطاب مجموعة الهيدروكسيل فتزداد قوة الروابط الهيدروجينية فترتفع درجة الغليان .

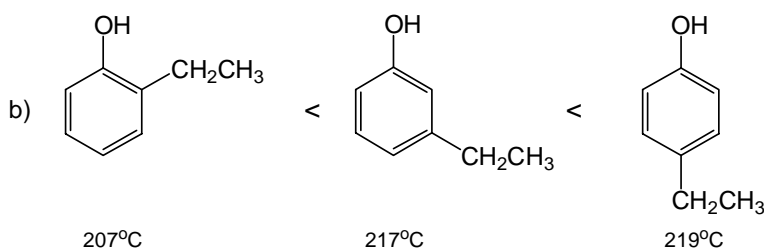
21-3 رتب المركبات التالية في كل مجموعة على حسب الزيادة في درجة الغليان مع ذكر السبب ؟

a) o-Nitro phenol , phenol , o-Cresol

b) p-Ethyl phenol , o-Ethyl phenol , m-Ethyl phenol



بسبب زيادة الوزن الجزيئي



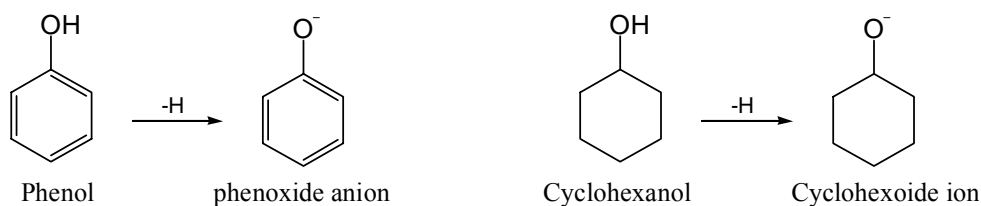
تؤثر الإعاقة الفراغية لمجموعة الألكيل على الروابط الهيدروجينية التي تكونها مجموعة الهيدروكسيل فتقل درجة الغليان باقتراب مجموعة الألكيل من مجموعة الهيدروكسيل .

تفاعلات الفينولات

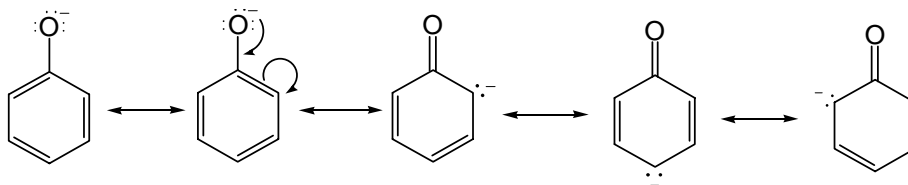
تنقسم تفاعلات الفينولات إلى قسمين ، تفاعلات تتم على مجموعة الهيدروكسيل وتفاعلات إحلال إلكتروفيلي تتم على حلقة البنزين .

اولا / التفاعلات التي تتم على مجموعة الهيدروكسيل

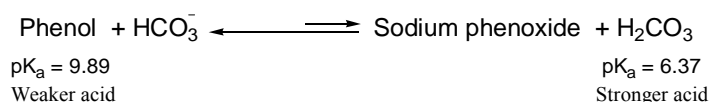
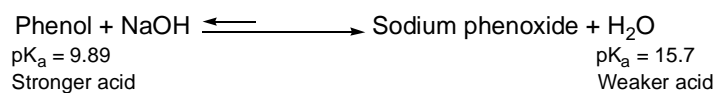
1 - الحمضية Acidity : تعتبر الفينولات أحماض ضعيفة ولكنها أعلى حمضية من الكحولات والمثال التالي يقارن بين الفينول والسايكلو هكسانول من حيث الخاصية الحمضية .



يفسر ارتفاع حمضية الفينولات عن الكحولات على أساس الرنين في حلقة الفينيل الذي يؤدي إلى سحب الإلكترونات من على ذرة الأكسجين في مجموعة الهيدروكسيل فيقل تركيز الشحنة السالبة الجزئية عليها فيساعد ذلك على خروج البروتون من جزئ الفينول ويصبح أيون الفينوكسيد مثبت بالرنين أكثر من جزئ الفينول .



إن تفاعل تأين الفينول أقل امتصاصاً للحرارة من تأين الهكسانول الحلقي لذلك فإن التفاعل سيكون في اتجاه تكوين أيون الفينوكسيد .



تزداد حامضية أيون الفينوكسيد بوجود مجاميع ساحبة للإلكترونات [EWG] Electron-withdrawing حيث تزيد من ثباته وتقلل المجاميع الدافعة للإلكترونات [EDG] Electron-donating من ثبات أيون الفينوكسيد وبالتالي تقلل من حمضيته والجدول التالي يوضح ذلك من خلال قيم pK_a

المجموعة المستبدلة	pK_a موقع بارا	pK_a موقع ميتا	pK_a موقع أورثو
Phenol	9.89	9.89	9.89
-Br	9.25	8.85	8.39
-Cl	9.20	8.80	8.11
-NO ₂	7.15	8.28	7.17
-CH ₃	10.17	10.01	10.20

22-3 رتب المركبات التالية في كل مجموعة حسب الزيادة في الحمضية ؟

a - Phenol , p-Methyl phenol , p-(Trifluoro methyl) phenol

b – Benzyl alcohol , Phenol

c – p-Bromo phenol , 2,4-Dibromo phenol , 2,4,6-Tri bromo phenol

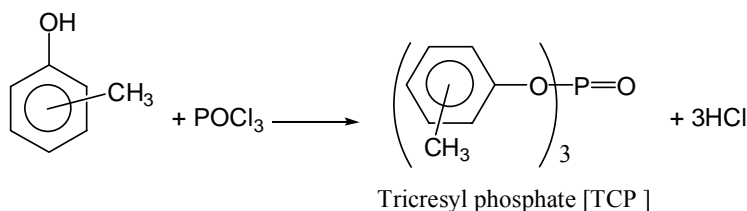
a – p-Methyl phenol < phenol < p-(Trifluoro methyl) phenol

b – Benzyl alcohol < phenol

c – p-Bromo phenol < 2,4-DiBromo phenol < 2,4,6-Tribromo phenol

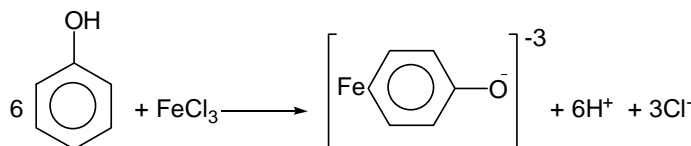
ب - التفاعل مع Phosphorus oxychloride $POCl_3$

تتفاعل متشكلات الكريسول (أورثو - ميتا - بارا) مع $POCl_3$ وينتج TCP الذي يضاف لوقود الجازولين لزيادة جودته .



ج - التفاعل مع كلوريد الحديدك Iron(III)chloride

يستخدم هذا التفاعل للكشف عن الفينولات لأنها تعطي محاليل ذات ألواناً مميزة لكل مركب حيث يعطي الفينول لون بنفسجي ويعطي Cresol لون أزرق وCatechol يعطي لونا أخضرا وكذلك يمكن استخدامه في تمييزها عن الكحولات حيث تتفاعل مع كلوريد الحديدك وتعطي محاليل غير ملونه .



23-3 كيف تميز باختبارين كيميائيين بين كل من : p-Cresol and Benzyl alcohol ؟

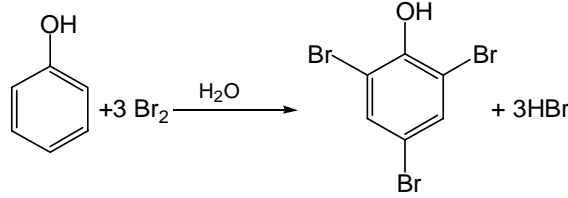
- i. يمكن استخدام التفاعل مع كلوريد الحديدك فينتج محلول أزرق اللون مع الكريسول ومحلول غير ملون مع بنزيل الكحول .
- ii. عند استخدام هيدروكسيد الصوديوم يتفاعل الفينول ولا يتفاعل الكحول .

- تفاعل تكوين الإثيرات (اصطناع ويليامسون ص 189) .

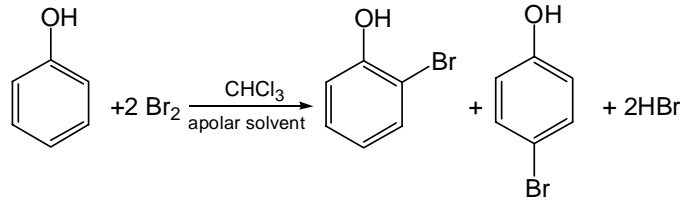
- تفاعل تكوين الأستر (ص 237) .

ثانيا / تفاعلات الإحلال الإلكتروفيلى

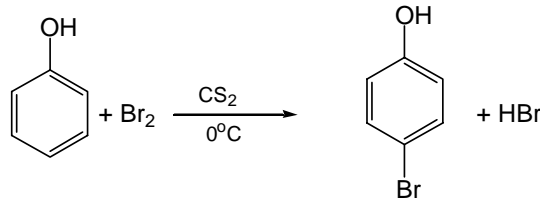
أ - الهلجنة : يتفاعل الفينول مع البروم في محلول مائي من دون الحاجة لحمض لويس لأن مجموعة الهيدروكسيل مجموعة منشطة قوية جداً ويعطي فينول ثلاثي الاستبدال بمردود 100% تقريباً .



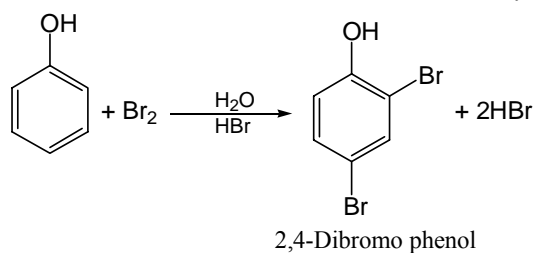
عند إجراء التفاعل باستخدام مذيب غير قطبي مثل الكلوروفورم ينتج خليط من متشكلي بارا و أورثو .



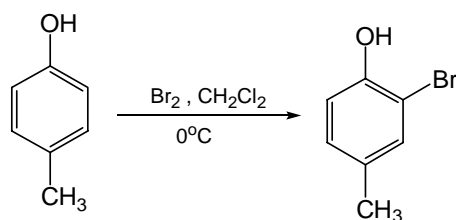
وللحصول على ناتج واحد أحادي الاستبدال يتم التفاعل في وجود رباعي كلورو ميثان أو ثنائي كبريتيد الكربون Carbon disulfide CS₂ عند درجات حرارة منخفضة فيكون الناتج الرئيسي هو متشكل بارا بمردود 82% تقريباً .



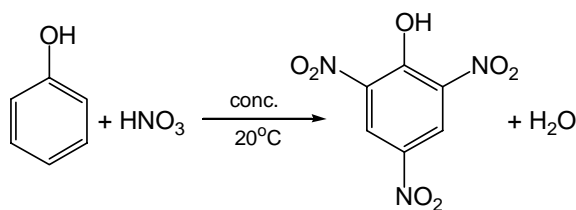
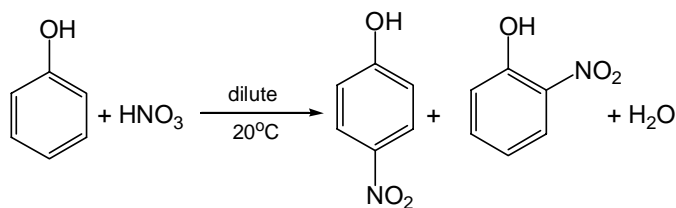
وللحصول على ناتج واحد ثنائي الاستبدال يستخدم محلول مائي لحمض قوي فيتوقف التفاعل عند الاستبدال الثاني بمردود 87% تقريبا .



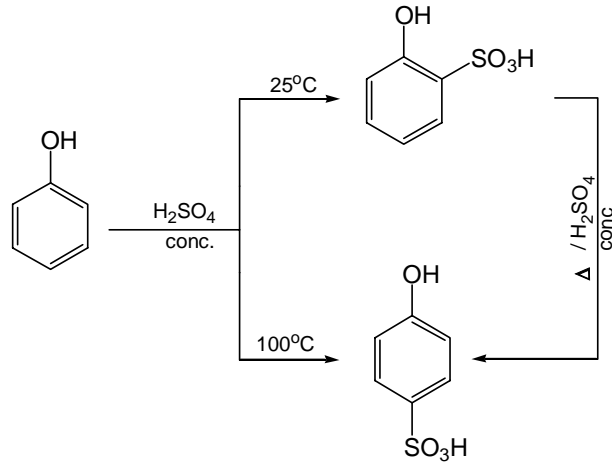
عند هلجنة بارا - كريسول فإن ذرة الهالوجين تحل محل الهيدروجين الأقرب لمجموعة الهيدروكسيل كونها أقوى من مجموعة الميثيل .



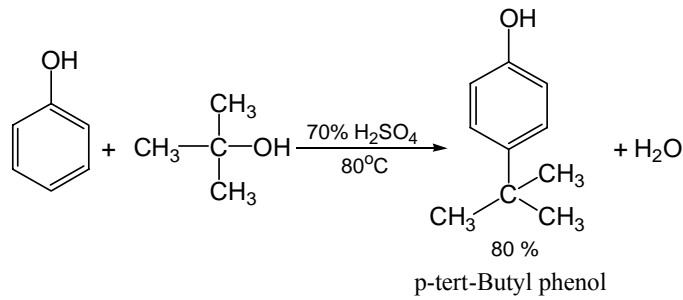
ب - النيترة : يتفاعل الفينول مع حمض النتريك Nitric acid المخفف عند درجات حرارة منخفضة ويعطي خليط من متشكل أورثو وبارا ، ويتفاعل مع الحمض المركز وينتج حمض البكريك .



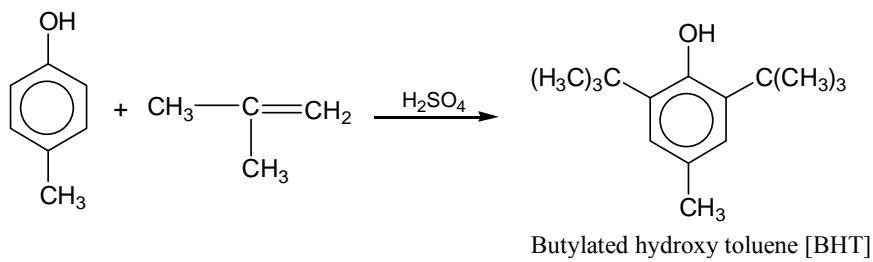
ج - السلفنة : يتفاعل الفينول مع حمض الكبريتيك المركز حيث يعطي متشكل أورثو عند درجات حرارة منخفضة ويعطي متشكل بارا عند درجات الحرارة العالية .

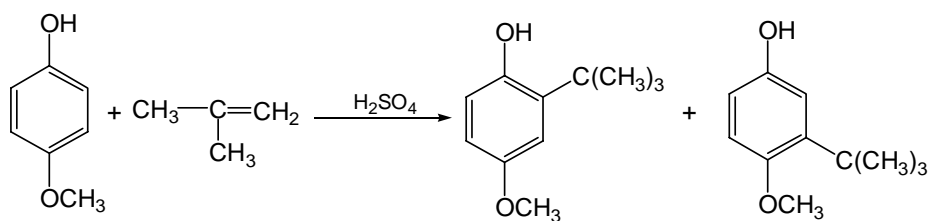


ألكلة فريدل - كرافت Friedel-Crafts alkylation



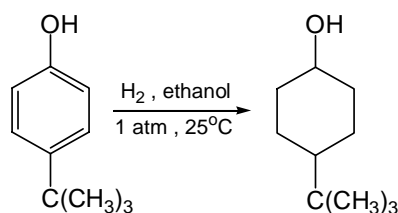
يستخدم تفاعل فريدل - كرافت في تحضير كل من BHA , BHT التي تستخدم في حفظ الأطعمة ومنع تأكسدها .





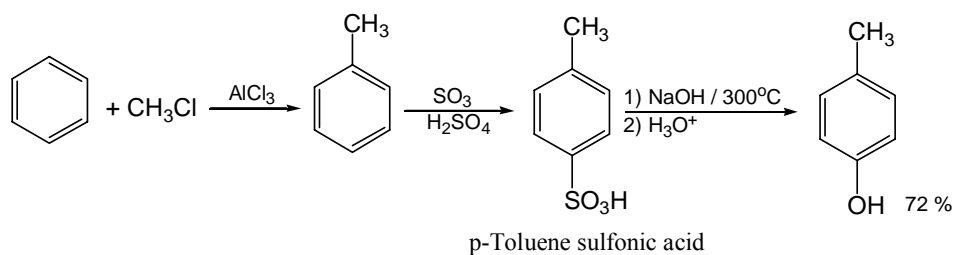
Butylated hydroxy anisol [BHA]

تفاعل الهدرجة Catalytic hydrogenation of aromatic ring : يتم هدرجة الحلقة الأروماتية عن طريق استخدام rhodium مع الكربون كحفاز في وجود غاز الهيدروجين .

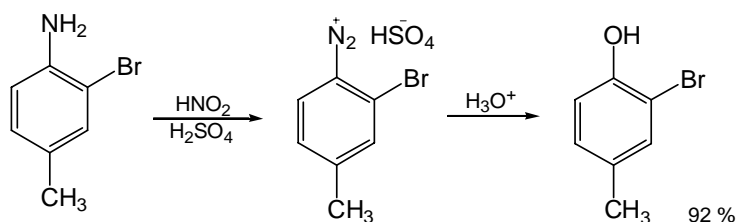


24-3 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

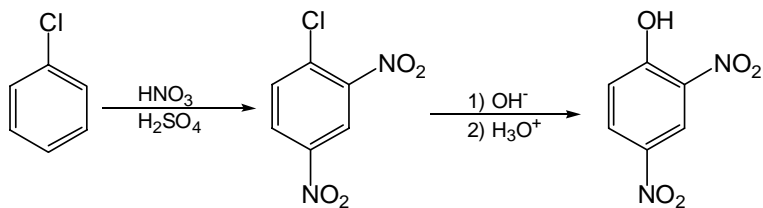
1) Benzene → p-Cresol



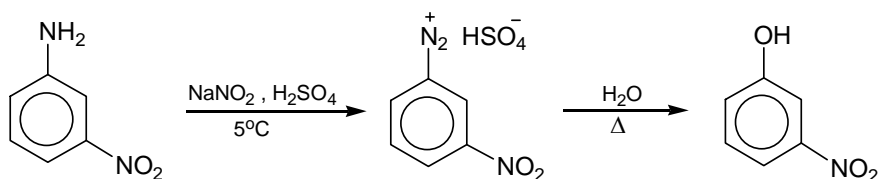
2) 2-Bromo-4-methyl aniline → 2-Bromo-4-methyl phenol



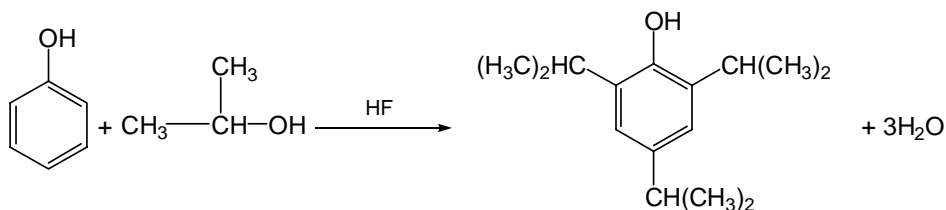
3) Chloro benzene → 2,4-Dinitro phenol



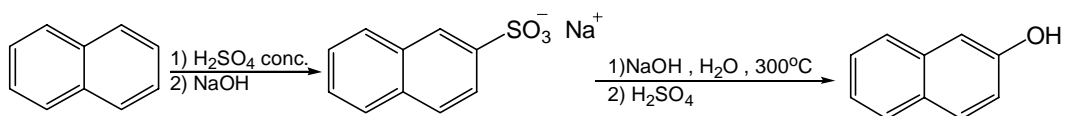
4) 3-Nitro aniline → 3-Nitro phenol



5) Phenol → 2,4,6-Triisopropyl phenol

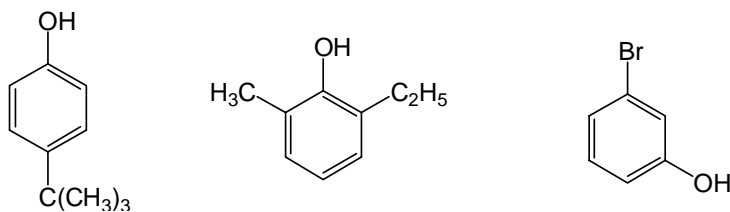


6) Naphthalene → 2-Naphthol



أسئلة

3-25 أعطي اسم مناسب للمركبات الآتية ؟



3-26 اختر المركب الأكثر حمضية في كل زوج من الأزواج الآتية ؟

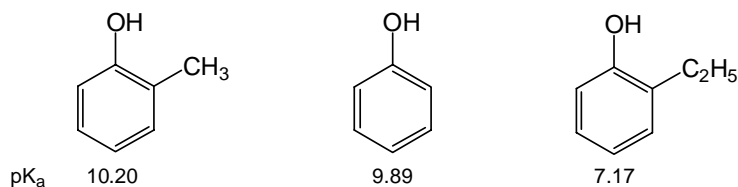
- a) 4-Methyl phenol , 4-Fluoro phenol
b) 3-Nitro phenol , 3-Ethyl phenol
c) 4-Methyl phenol , Benzyl alcohol

3-27 رتب الأيونات التالية على حسب زيادة الخاصية القاعدية OH^- , $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}^-$ ؟

3-28 كيف يمكن التمييز بين المركبات في المجموعات التالية ؟

- a) 4-Chloro phenol , 4-Chloro-1-methyl benzene
b) 2-Hydroxy phenol , Resorcinol

3-29 رتب المركبات التالية على حسب زيادة ذوبانيتها في الماء ؟



3-30 أي مركب له درجة غليان أعلى ؟ ولماذا ؟

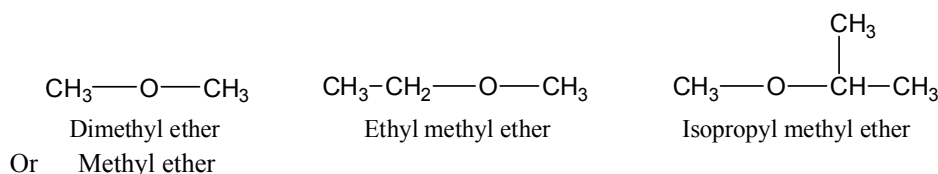
- a) 2,6-Dimethyl phenol , 3,5-Dimethyl phenol
b) 2,3-Dimethyl phenol , 3,4-Dimethyl phenol

ثالثاً / الإثيرات Ethers

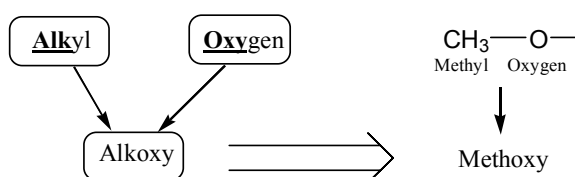
تسمية الإثيرات

تسمى الإثيرات البسيطة عن طريق تسمية المجموعتين العضويتين المتصلتين بذرة الأكسجين ثم تتبع بكلمة Ether إثير

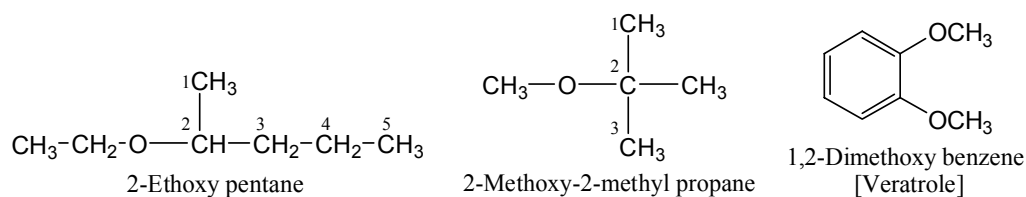
أمثلة



أما عند تسمية الإثيرات معقدة التركيب أو التي بها أكثر من رابطة إثيرية فتسمى كمشتقات Alkoxy



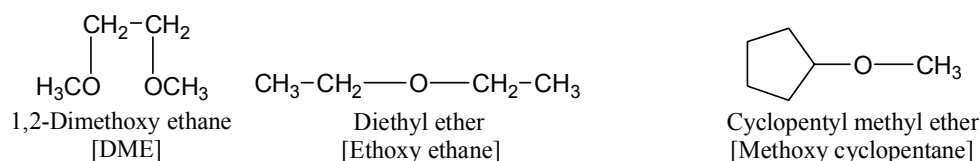
أمثلة

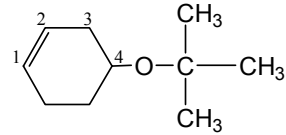


تصنيف الإثيرات

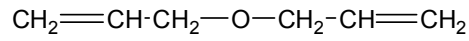
تصنف الإثيرات على حسب المجموعات العضوية المتصلة بذرة الأكسجين إلى :-

1 - إثيرات أليفاتية : وهي التي تتصل فيها ذرة الأكسجين بمجموعتي ألكيل مثل :



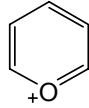


4-tert-Butoxy-1-cyclohexene

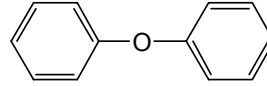


Diallyl ether

2 - إثيرات أروماتية : تتصل فيها ذرة الأكسجين بمجموعتي أريل أو تكون إثيرات حلقية مثل :

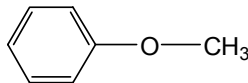


Pyrylium

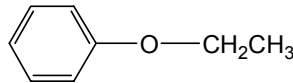


Diphenyl ether

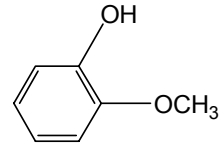
3 - إثيرات مختلطة : تتصل فيها ذرة الأكسجين بمجموعة أريل ومجموعة ألكيل مثل :



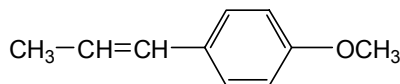
Methyl phenyl ether
[Anisole]



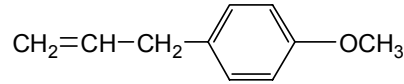
Ethyl phenyl ether
[Phenetol]



o-Hydroxy anisole
[Guaiacol]

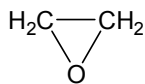


p-Methoxy propenyl benzene
[Anethol]

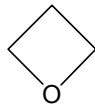


p-allyl anisole
[p-Stragole or Methyl chavicol]

4 - إثيرات حلقية : تكون فيها الرابطة الإثيرية جزءاً من الحلقة مثل :



Ethylene oxide
[Oxirane]



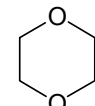
Oxetane



Tetrahydrofuran



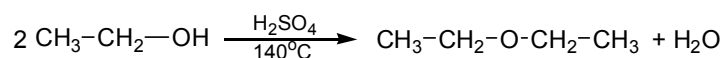
Furan



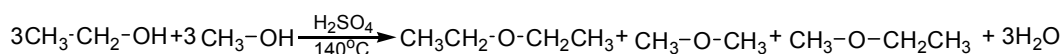
1,4-Dioxane

تحضير الإثيرات Preparation of ethers

1 - نزع الماء من الكحول : ويتم بإضافة حمض الكبريتيك وتسخين الكحول عند درجة حرارة 140°م .



تعتبر هذه الطريقة محدودة في تحضير الإثيرات حيث تستخدم لتحضير الإثيرات المتماثلة من الكحولات الأولية فقط حيث ينتج ألكين بجانب الإيثر عند استخدام كحول ثانوي ، أما عند استخدام كحول ثالثي لا يتكون الإيثر وذلك بسبب الإعاقة الفراغية لمجموعات الألكيل وعند استخدام كحولات أولية مختلفة لتحضير إيثر مختلط فإنه سينتج خليط من الإيثرات غير المتماثلة .

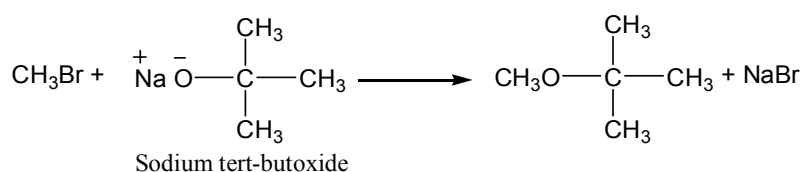
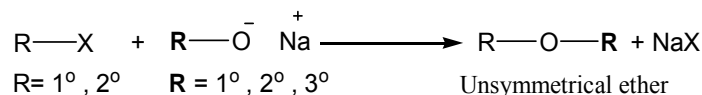


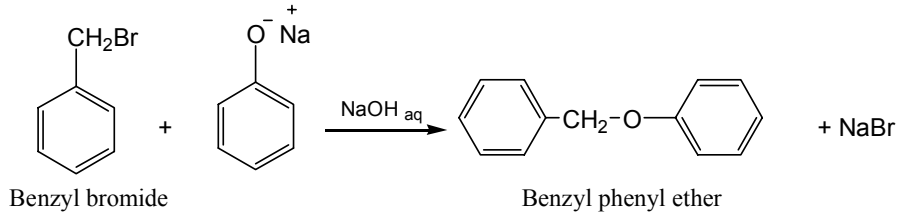
عند استخدام الإيثانول كمذيب وبتركيز عال مع tert-Butyl alcohol فإنه يتكون إيثر مختلط وبمردود 95% كما يلي :-



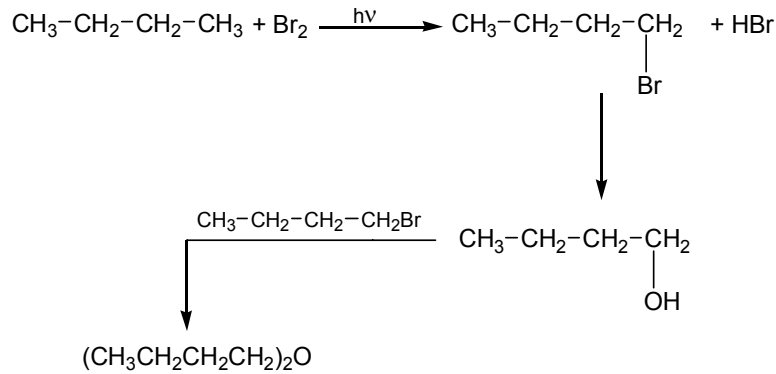
2 - اصطناع ويليامسون Williamson synthesis

نسبة للعالم الإنجليزي Alexander.W.Williamson حيث يعتبر من أهم الطرق لتحضير الإيثرات المختلطة وذلك بتفاعل هاليد الألكيل مع Sodium alkoxide أو Sodium phenoxide



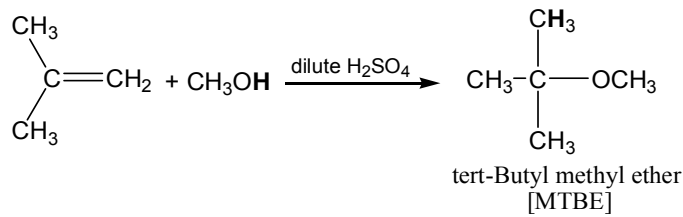


3-3 مبتدئاً بالمركب n-Butane كيف تحصل على n-Butyl ether ؟

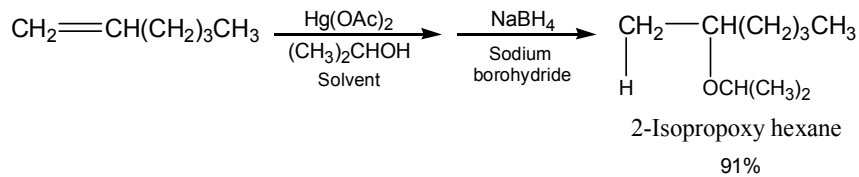


3 - إضافة الكحول للألكين :

يضاف الكحول للألكين في وجود حمض الكبريتيك المخفف كما يلي :-



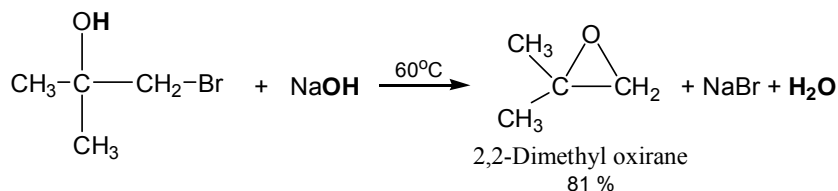
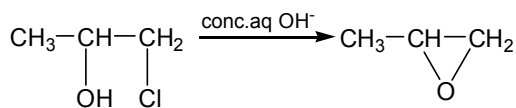
ويضاف الكحول للألكين باستخدام أسيتات الزئبقيك Alkoxymercuration-reduction كما يلي :-



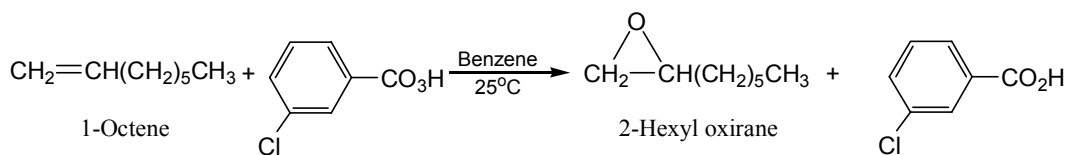
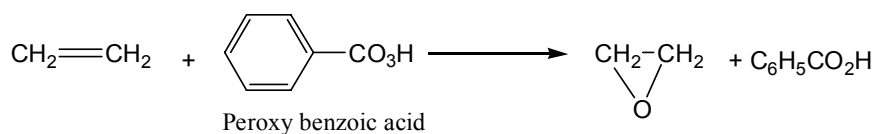
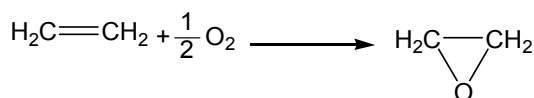
تحضير الإثيرات الحلقية

1- تحضير أكسيد الإيثيلين

أ - من مركبات هالوهيدرين

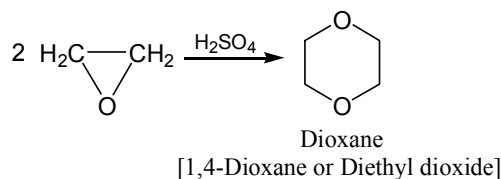


ب - أكسدة الألكين : يصنع بإمرار الإيثيلين على الفضة كحفاز في الهواء الجوي وتحت ضغط ودرجة حرارة (200 - 400°م) .

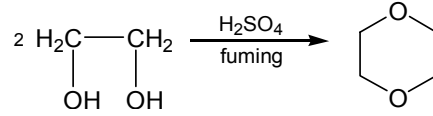


2 - تحضير الدايوكسان

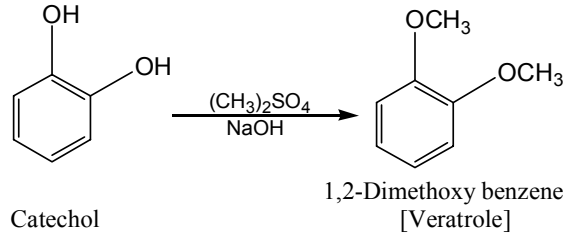
أ - من تقطير أكسيد الإيثيلين مع حمض الكبريتيك المخفف .



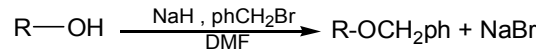
ب - يحضر بتقطير إيثيلين جلايكول مع حمض الكبريتيك المدخن (Fuming sulphuric acid) وهو عبارة عن حمض الكبريتيك مذاب فيه غاز (SO₃)



تحضير الإثيرات الأروماتية



تحضير الإثيرات البنزلية : تحضر من الكحول كما يلي :-

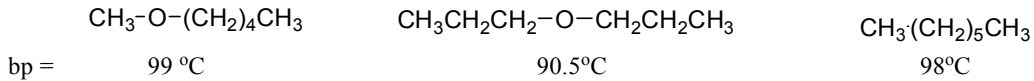


الخواص الفيزيائية

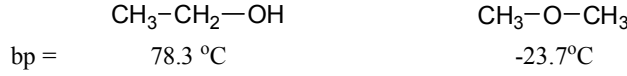
1 - درجة الغليان : للإثيرات درجات غليان منخفضة نظرا لعدم مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها حيث لا توجد ذرة هيدروجين مرتبطة بذرة الأكسجين ، وبمقارنة درجات غليانها مع درجات غليان الألكانات المقابلة لها في الوزن الجزيئي نجد أن لها درجات غليان أعلى وذلك بسبب قطبية جزيئاتها .



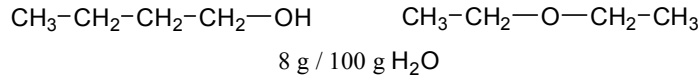
تتأثر قطبية الإثيرات بطول السلسلة الهيدروكربونية حيث كلما ازداد طول السلسلة كلما قلت قطبية جزيء الإيثر وبالتالي تقترب درجات غليانها من درجات غليان الألكانات المقابلة لها في الوزن الجزيئي .



درجات غليان الإثيرات أقل من درجات غليان الكحولات المقابلة لها في الوزن الجزيئي وذلك لمقدرة الكحولات على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها .





2 - الذوبانية : للإثيرات ذوبانية منخفضة في الماء حيث أنها تكون روابط هيدروجينية ضعيفة جدا مع هيدروجين الماء نظرا لحجم مجموعات الألكيل التي تعيق ارتباط ذرة الأكسجين بذرة الهيدروجين فمثلا نجد أن أعلى الإثيرات الأليفاتية ذوبانية هو Dimethyl ether حيث يذوب كل 37 حجم منه في حجم واحد من الماء وذلك بسبب صغر مجموعة الميثيل وذوبانية Diethyl ether والمتشكل الكحولي 1-Butanol هي نفسها تقريبا .



Dibutyl ether	Diphenyl ether	Anisole
0.03 g / 100 ml H ₂ O	0.39 g / 100 ml H ₂ O	1.04 g / 100 ml H ₂ O

وللإثيرات الحلقية المشبعة ذوبانية عالية جداً في الماء حيث يمتزج كل من الدايبوكسان و THF بأي نسبة مع الماء (∞)

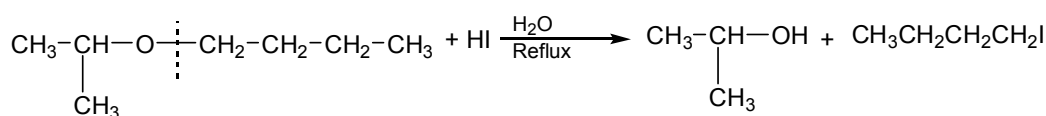
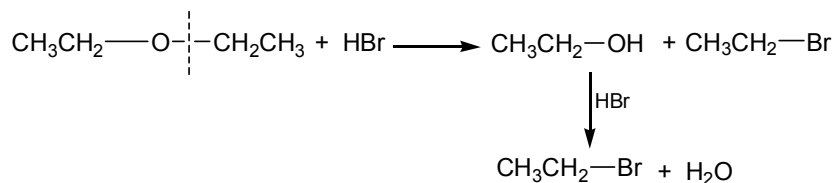
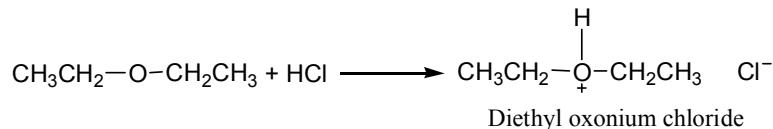
3-3 Furan إثير غير مشبع THF إثير مشبع ، فكيف تفسر قيم العزم القطبي ودرجتي الغليان لكل منهما ؟

	
THF	Furan
dipole moment : 1.7D	0.7D
boiling point : 67°C	31.4°C

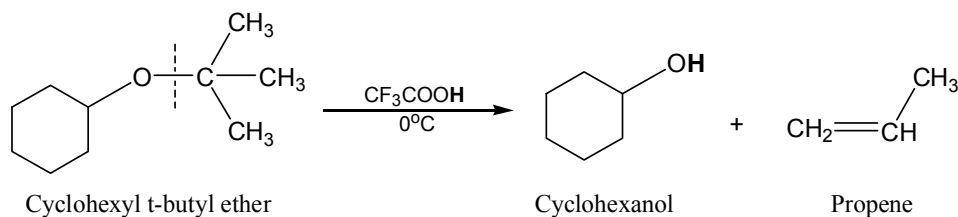
يرجع انخفاض قيمة العزم القطبي للـ **Furan** رغم احتوائه على إلكترونات π للرنين داخل الحلقة الذي يجعل الشحنة غير متمركزة على ذرة الأكسجين عكس **THF** الذي تكون فيه إلكترونات σ مشدودة تجاه ذرة الأكسجين ذات الكهروسالبية العالية وبالتالي يكون جزئ **THF** أعلى قطبية وأعلى درجة غليان .

تفاعلات الإثيرات Reaction of ethers

تتفاعل الإثيرات مع الأحماض المعدنية القوية المركزة مثل H_2SO_4 , HI , HBr حيث تنكسر الرابطة الإثيرية وتفسير مقدره حمضي HBr , HI على كسر الرابطة الإثيرية هو أن أيوني البروم واليود نيوكوفيلات أفضل من أيون الكلور بسبب الحجم .

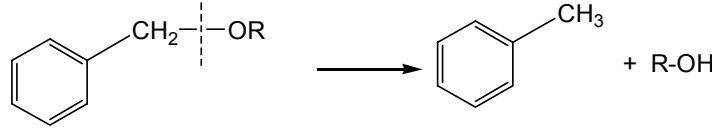


تؤثر الإعاقة الجسمية على نواتج التفاعل حيث يتكون هاليد ألكيل أولي في التفاعل السابق بسبب الإعاقة في جزئ الإيثر وفي التفاعل التالي يتكون الألكين بدلاً من هاليد الألكيل .

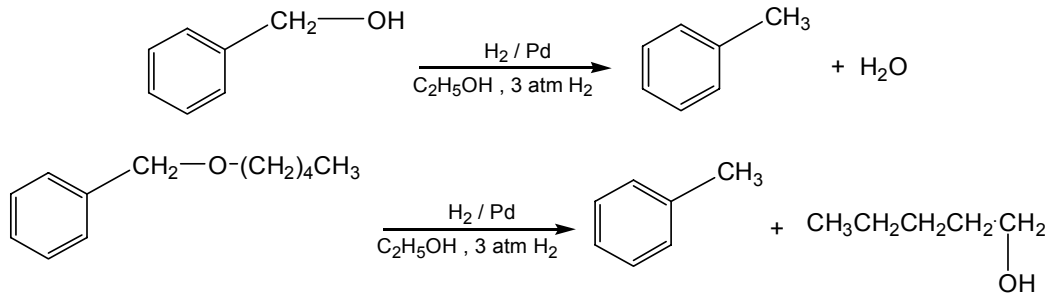


عند ما يكون المركب الهيدروكسيلي الناتج كحول فإن التفاعل يعتمد على درجة الحرارة حيث يتفاعل مع الزيادة من الحمض على الساخن وينتج هاليد ألكيل ، أما إذا كان التفاعل على البارد فلا يتفاعل الكحول الناتج مع الحمض ، أما إذا كان فينولي فإنه لا يتفاعل مع الحمض (ص 178) .

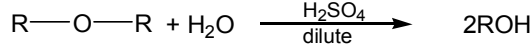
يمكن أن تتكسر الرابطة الإثيرية في الإثير البنزالي باستخدام الهيدروجين بعملية تعرف باسم Hydrogenolysis وهي عبارة عن إضافة الهيدروجين على الرابطة الإثيرية المنشطرة حيث يستخدم في هذا التفاعل حفاز مشابه للحفاز المستخدم في هدرجة روابط بأي في الألكينات والألكينات مثل البلاتيوم أو النيكل أو البلاتين .



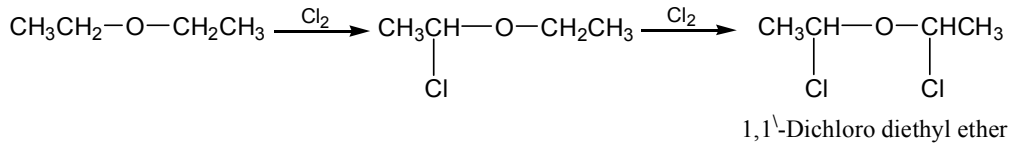
يسمح الثبات الناتج عن الرنين لجذر البنزيل Benzyl radical بالتكون عن طريق كسر الرابطة C-O ، ويحدث تفاعل مشابه مع الكحولات البنزالية فقط تحت نفس الظروف ويكون مردود هذا التفاعل عال جداً ، ولا يحدث مع الكحولات غير البنزالية (1° , 2° , 3°) تحت نفس الظروف .



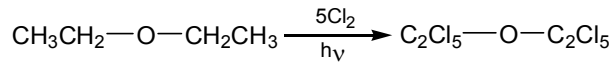
تتفاعل الإثيرات مع الماء في وجود حمض الكبريتيك المخفف والضغط وتنتج الكحولات المقابلة .



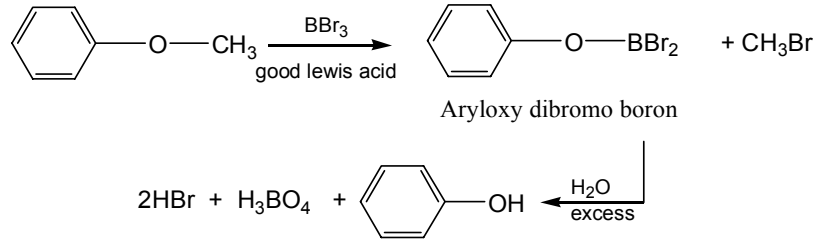
التفاعل مع الهالوجينات : تتفاعل الإثيرات مع الكلور والبروم باستبدال ذرة الهيدروجين المرتبطة بذرة الكربون المكونة للرابطة الإثيرية .



وعند إجراء التفاعل في وجود الضوء يستبدل كل الهيدروجين الموجود في الإثير .



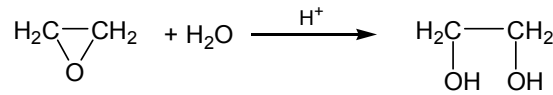
التفاعل مع ثلاثي بروميد البورون Boron tribromide



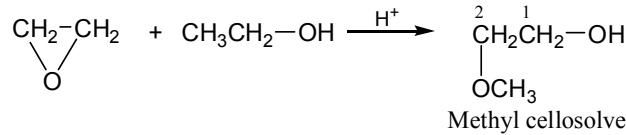
تفاعلات الإثيرات الحلقية (الإيبوكسيدات)

تفاعلات فتح الحلقة : إن الإجهاد العالي في الحلقة الثلاثية لجزيء الإيبوكسيد يجعل الحلقة ذات فاعلية أعلى تجاه الإحلال النيوكلويفيلي ويعتبر تفاعل فتح الحلقة لـ Ethylene oxide مهم جداً في التصنيع الكيميائي لما ينتج عنه من مواد لها استعمالات واسعة وفيما يلي بعض هذه المواد وأهميتها :

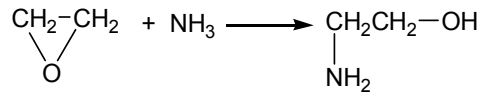
1 - عند استخدام الماء في وجود حمض مركز فإن الرابطة C-O تنكسر وينتج Ethylene glycol الذي يستخدم كمانع للتجمد في مبردات السيارات .



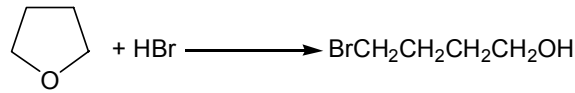
2 - عند استخدام الكحولات بدلاً من الماء تنتج مركبات إثير كحولية تعرف تجارياً باسم Cellosolves مثل 2-Methoxy ethanol الذي يضاف إلى وقود الطائرات النفاثة Jet fuels لمنع تكون البلورات الثلجية.



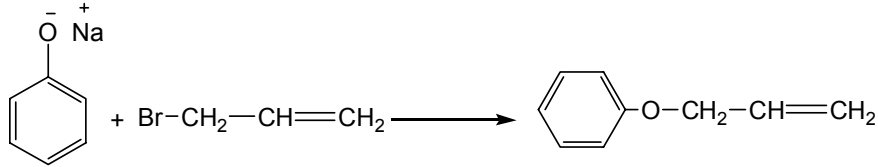
3 - عند إجراء التفاعل باستخدام الأمونيا ينتج Ethanol amine الذي يستخدم في نزع كبريتيد الهيدروجين وثاني أكسيد الكربون من الغاز الطبيعي .



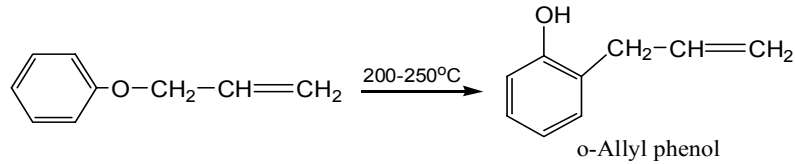
التفاعل مع هاليد الهيدروجين :



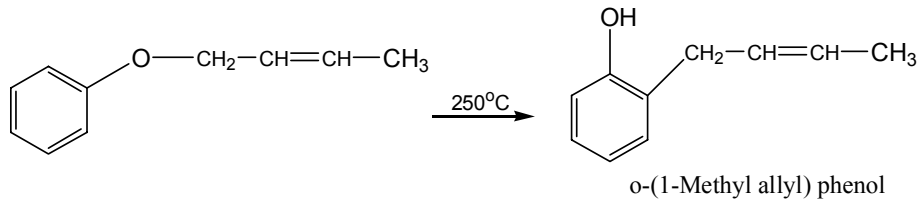
إعادة ترتيب كلايزن Claisen rearrangement : عند تفاعل فينوكسيد الصوديوم مع بروميد الأليل ينتج أليل فينيل إثير نتيجة لاصطناع ويليامسون .



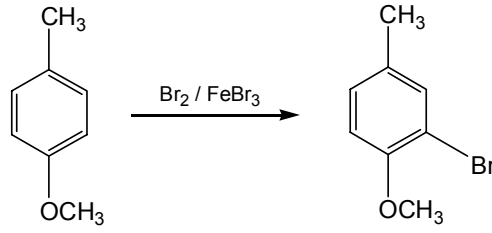
و عند تسخين الإثير الناتج عند درجة حرارة (200 - 250 م°) تحدث إعادة ترتيب كلايزن .



33-3 اكتب معادلة توضح إعادة ترتيب كلايزن للإثير 2-Butenyl phenyl ether ؟

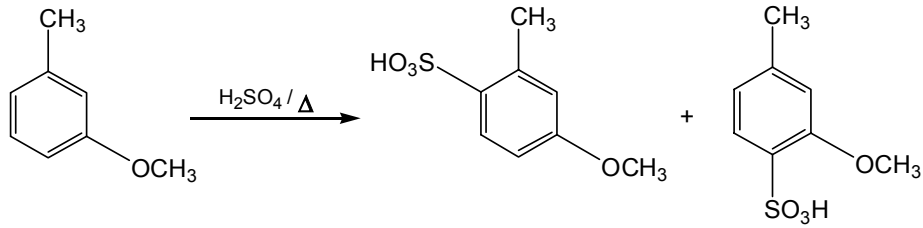


34-3 ما هو الناتج المتوقع من تفاعل البروم مع p-Methoxy toluene في وجود $FeBr_3$ ولماذا؟

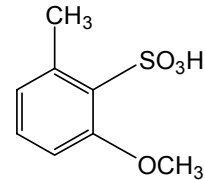


تتم الهلجنة بالبروم على ذرة الكربون المجاورة لمجموعة Methoxy حيث أنها أنشط وأقوى في التوجيه من مجموعة Methyl (OR > alkyl > halide)

35-3 عند سلفنة m-Methoxy toluene يعطي خليط من النواتج فما هي التراكيب البنائية المتوقعة لها مع الشرح؟

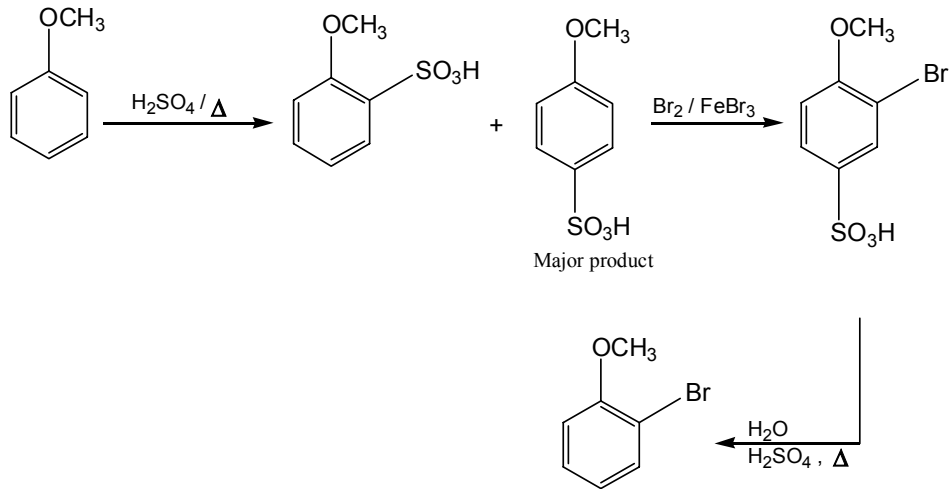


لا يتكون هذا الناتج وذلك بسبب الإعاقة الفراغية الناتجة عن المجموعتين على الحلقة .

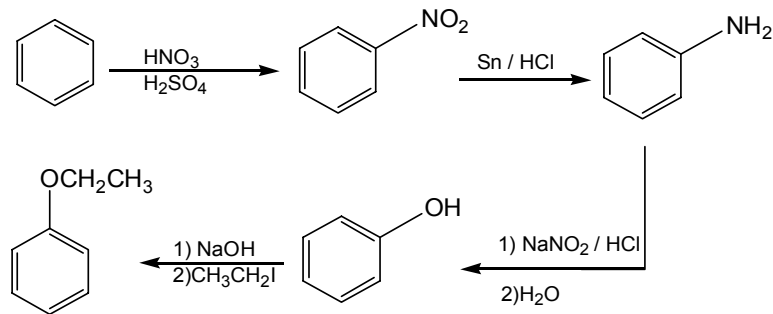


36-3 كيف تجري التحويلات التالية ؟

1) Anisole → 1-Bromo-2-methoxy benzene

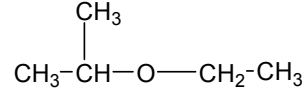
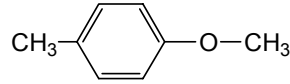
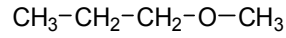
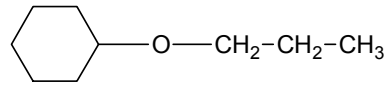


2) Benzene → Phenetole



أسئلة

37-3 اسم المركبات التالية ؟



38-3 ما هو التركيب البنائي للمركبات التالية ؟

i) 4-Isopropoxy-1-cyclohexanol

ii) 2-Ethoxy butane

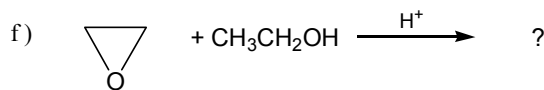
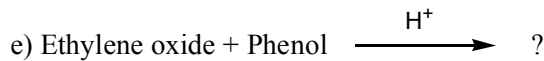
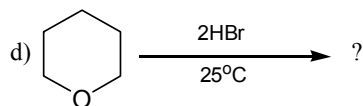
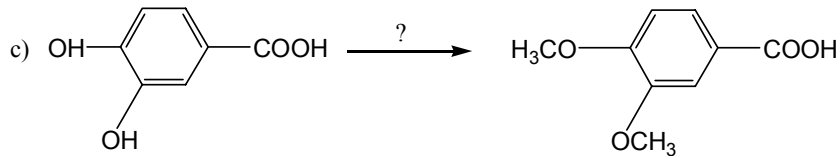
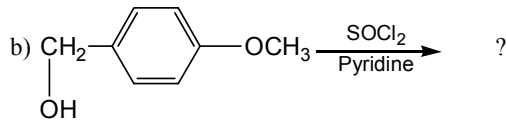
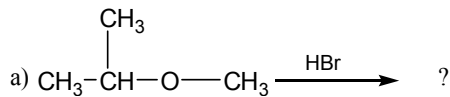
iii) β -Naphthol

iv) 2-Vinyl oxirane

v) Benzyl-(4-hydroxy phenol) ether [Monobenzene]

39-3 اكتب كل متشكلات الصيغة الجزيئية $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$ مع تسمية كل متشكل ؟

40-3 أكمل المعادلات الآتية ؟

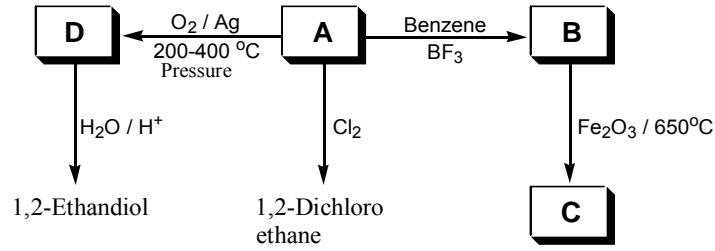


41-3 مبدئاً بالمركبين Methane , n-Butane والكواشف غير العضوية المناسبة كيف تحصل على المركب Methyl n-butyl ether ؟

42-3 كيف تميز بين المركبات في كل مجموعة مما يلي باختبار كيميائي ؟

- a) Diethyl ether , Ethanol
b) 2-Methyl phenol , Anisole

43-3 تعرف على المركبات في التفاعلات التالية ؟



الأدهيدات والكيونات Aldehydes and Ketones

تتميز الأدهيدات والكيونات بوجود مجموعة الكربونيل في جزيئاتها فهي مركبات واسعة الانتشار في الطبيعة حيث توجد في الكربوهيدرات وبعض الهرمونات وفي غدد بعض الحيوانات .

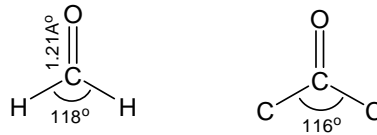
الأدهيدات : تتصل فيها مجموعة الكربونيل بذرة هيدروجين واحدة على الأقل ويطلق عليها اسم مجموعة الفورميل Formyl وتكتب -CHO.

الكيونات : تتصل فيها مجموعة الكربونيل بذرتي كربون وتعرف بمجموعة الكيتون .

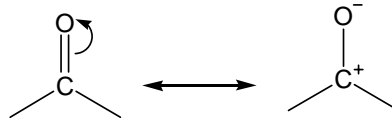
مجموعة الكربونيل Carbonyl group

هي مجموعة غير مشبعة تتكون من ذرة أكسجين مرتبطة برابطة زوجية مع ذرة كربون وتعتبر من أهم المجموعات العضوية فهي توجد في جزيئات الأحماض الكربوكسيلية ومشتقاتها .

بناء مجموعة الكربونيل : إن تهجين ذرة الكربون في مجموعة الكربونيل من نوع sp^2 وبالتالي تكون هي والذرات الثلاثة المرتبطة بها في مستوى واحد والشكل الفراغي هو مثلث مسطح Planar triangle



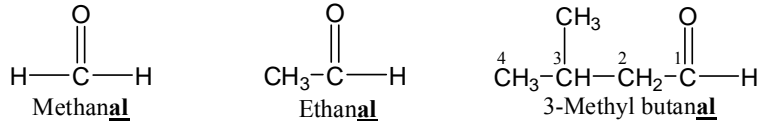
إن مجموعة الكربونيل تجمع بين خاصيتي عدم التشبع والقطبية فهي مجموعة مستقطبة بسبب ارتفاع كهروسالبية ذرة الأكسجين والتأثير الرنيني لها .

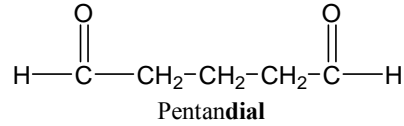
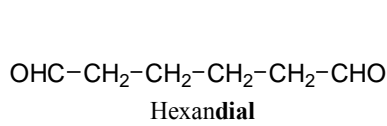


التسمية

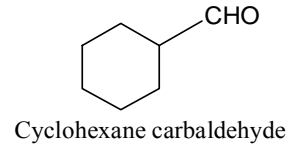
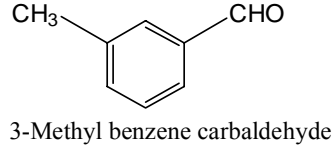
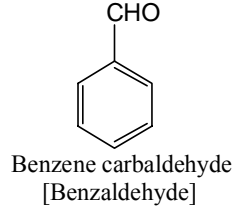
أولاً / تسمية الأدهيدات

1 - التسمية النظامية للأدهيدات : تسمى الأدهيدات باستبدال الحرف e من اسم الهيدروكربون المقابل بالمقطع al وتستخدم الأرقام لتحديد مواقع المجموعات المستبدلة أن وجدت حيث يبدأ الترقيم من مجموعة الأدهيد .

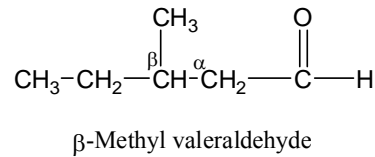
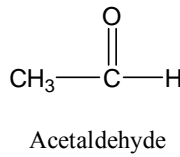
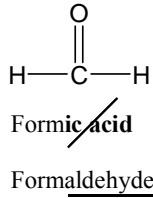




عند اتصال مجموعة الفورميل بمركب حلقي يتم تسمية المركب الحلقي ثم يتبع الاسم بكلمة Carbaldehyde مثل :

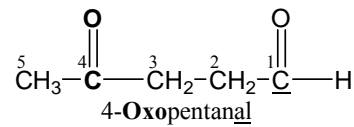
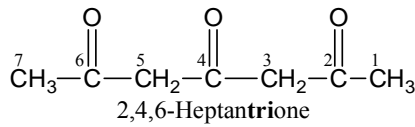
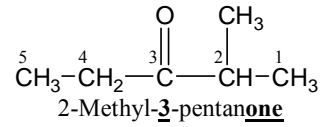
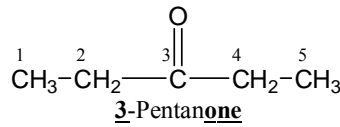
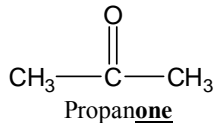


2 - التسمية الشائعة للألدهيدات : تشتق من الأسماء الشائعة للأحماض الكربوكسيلية التي تنتج من تأكسدها باستبدال المقطع ic acid من اسم الحمض بكلمة aldehyde وتستخدم الأحرف اللاتينية α ، β ، γ ، δ لتحديد مواقع المستبدلات إن وجدت (ص 228).

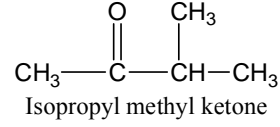
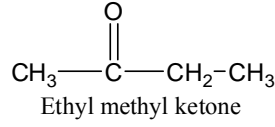
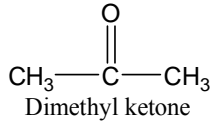


ثانياً / تسمية الكي-tonات

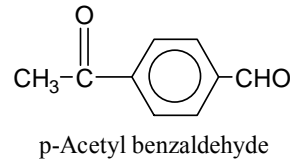
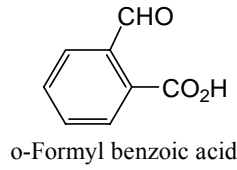
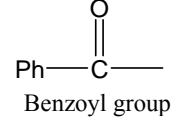
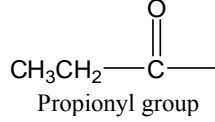
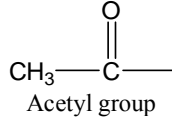
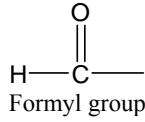
1 - التسمية النظامية : يشتق اسم الكي-tonات باستبدال الحرف e من اسم الهيدروكربون المقابل بالمقطع one وترقم السلسلة بحيث تأخذ مجموعة الكربونيل أقل رقم ممكن .



2 - التسمية الشائعة : تسمى الكيونات بطريقة مشابهة لتسمية الإيثرات الشائعة حيث تسمى المجموعتين العضويتين ثم تكتب كلمة Ketone مثل :



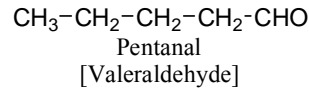
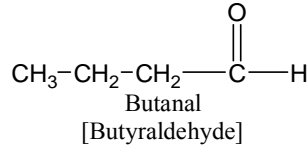
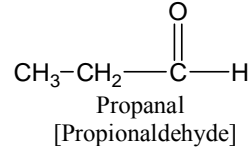
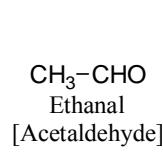
تسمى بعض مجموعات الكربونيل كمستبدلات كما يلي :-



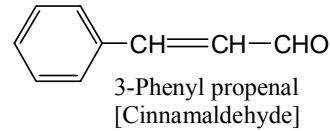
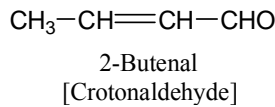
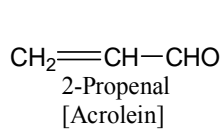
التصنيف

تصنيف الأدهيدات : تصنف الأدهيدات على حسب المجموعة العضوية المرتبطة بمجموعة الفورميل إلى ثلاثة أنواع هي :-

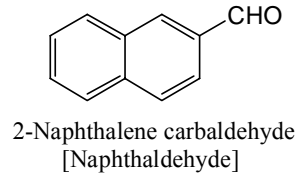
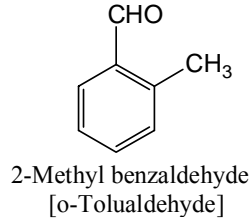
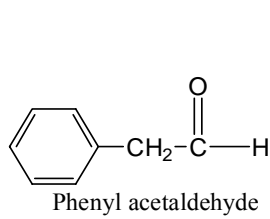
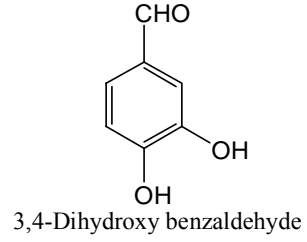
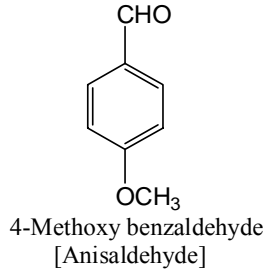
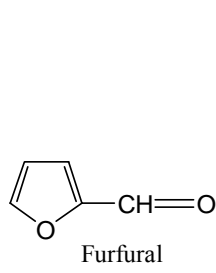
1 - أدهيدات أليفاتية مشبعة : تكون فيها المجموعة العضوية عبارة عن هيدروكربون مشبع مثل :



2 - أدهيدات أليفاتية غير مشبعة : تكون المجموعة العضوية عبارة عن هيدروكربون غير مشبع .

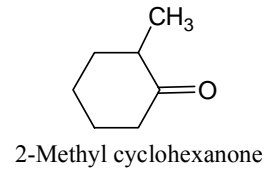
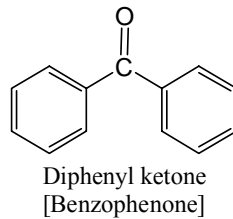
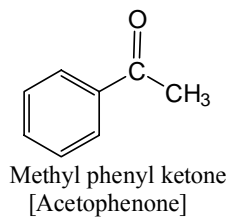
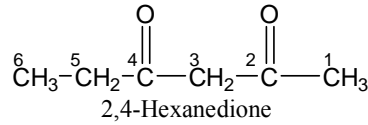
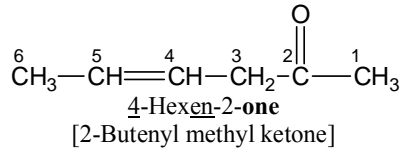
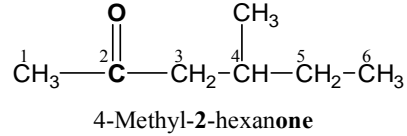
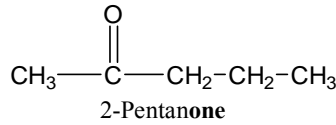
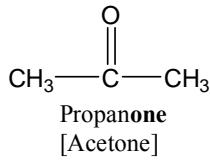


3 - ألدهيدات أروماتية : تتصل فيها مجموعة الفورميل بحلقة phenyl مثل :



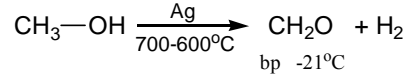
تصنيف الكي-tonات : يمكن أن تصنف الكي-tonات مثل تصنيف الألدهيدات إلى :-

كي-tonات أليفاتية مشبعة أو غير مشبعة (حلقة أو غير حلقة) أو كي-tonات أروماتية
أمثلة



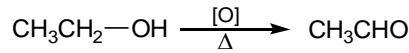
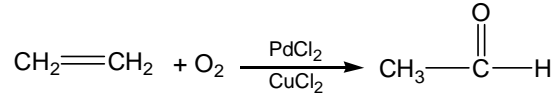
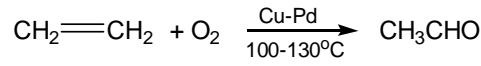
تحضير بعض الأدهيدات والكتونات الهامة

1 - الفورمالدهيد Formaldehyde : هو الأدهيد الوحيد الموجود في الحالة الغازية عند درجة حرارة الغرفة ويحضر من الجلايكول (ص¹⁶⁷-) والجليسرول (ص¹⁶⁸-) بالأكسدة أو عن طريق أكسدة الميثانول .

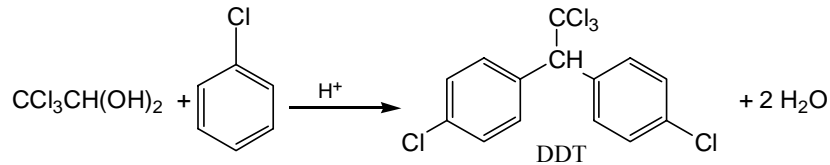
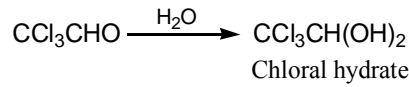
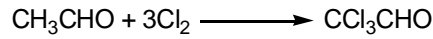


يطلق على المحلول المائي المحتوي على 40% من الفورمالدهيد اسم الفورمالين Formalin ويستخدم في حفظ الأطعمة وقتل الجراثيم .

2 - الأسيتالدهيد Acetaldehyde : يحضر في الصناعة بأكسدة الإيثيلين أو بأكسدة الإيثانول باستخدام عوامل مؤكسدة ضعيفة (ص¹⁶²-).

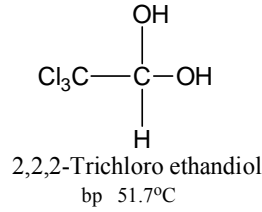


3 - الكلورال Chloral أو Trichloro acetaldehyde : يحضر من تفاعل الأسيتالدهيد مع الكلور ويستعمل في تحضير المبيد الحشري DDT عن طريق إماهته ثم مفاعله مع كلورو بنزين في وسط حمضي .

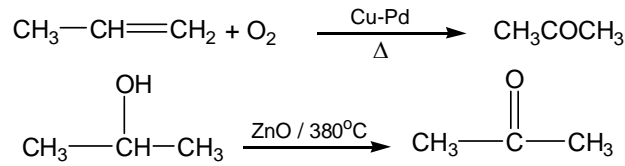


ملاحظة

- إن مركبات Diol التوأمية تكون ثابتة فقط في المحلول المائي ما عدا التي تحتوي على مجموعات ساحبة قوية مثل Chloral hydrate الذي يستخدم كمنوم أحياناً .

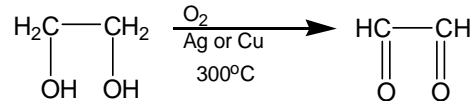


- 4 - الأسيبنون Acetone : يحضر بأكسدة البروبين أو أكسدة 2-Propanol ويستعمل في إزالة الأصباغ لأنه مذيب جيد ويستعمل أيضاً كمادة أولية في الصناعة .

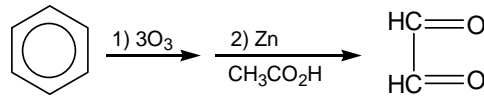


تحضير الأسيبنون من الكيومين (ص¹⁷⁵-)

- 5 - تحضير الجلايوكسال Glyoxal : يحضر بأكسدة إيثيلين جلايكول ويستخدم في الصناعة لإعطاء الحرير مقاومة ضد التقلص .



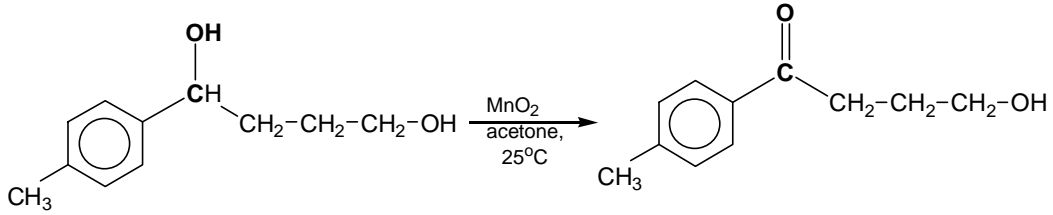
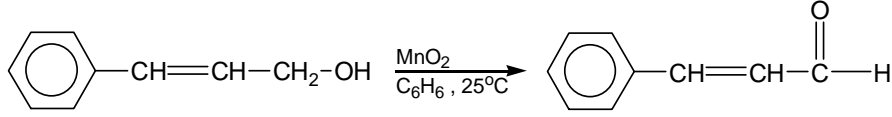
كما يحضر بتفاعل البنزين مع الأوزون فينتج Triozonide الذي يتم معالجته بـ Zn/CH₃CO₂H فيعطي الجلايوكسال :-



تحضير الأدهيدات والكيونات بشكل عام

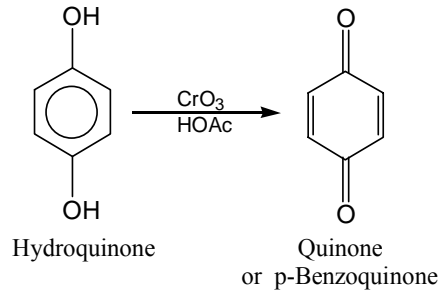
1 - أكسدة الكحولات Oxidation of alcohols

إن أكسدة الكحولات الأولية تعطي أدهيدات وأكسدة الكحولات الثانوية تعطي كيونات (ص 162-) ويستخدم مجموعة كربونيل ولا تخضع الكحولات الأولية والثانوية المشبعة لهذا التفاعل .

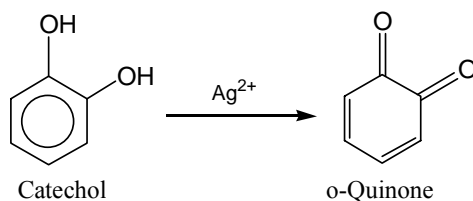


- 2 - شطر الألكينات بالأكسدة (ص 106-)
- 3 - إمامة الألكاينات (ص 124-)
- 4 - أسيلة فريدل - كرافت (ص 136-)
- 5 - من هاليدات الأحماض (ص 258-)
- 6 - من الأسترات (ص 265-)
- 7 - من النيتريلات (ص 268-)

8 - من الفينولات : تتأكسد الفينولات وتعطي مركبات كيتونية تعرف بـ **Cyclohexadienedione** كما يتضح من المعادلات التالية :-

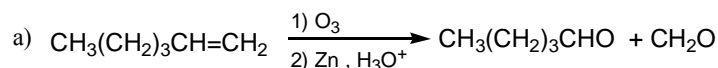


بينما لا يحتاج كاتيكول لعامل مؤكسد قوي نظراً لفاعليته العالية .

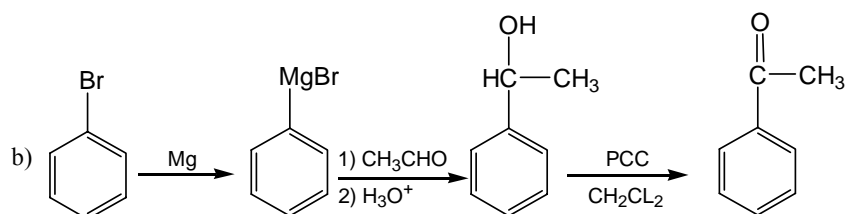


1-4 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

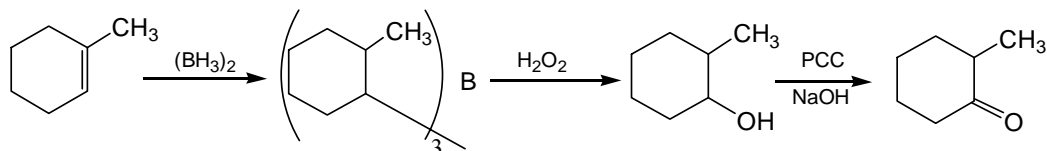
a) 1-Hexene \rightarrow Pentanal



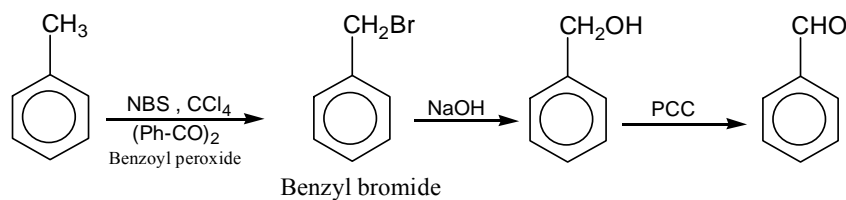
b) Bromo benzene \rightarrow Acetophenone



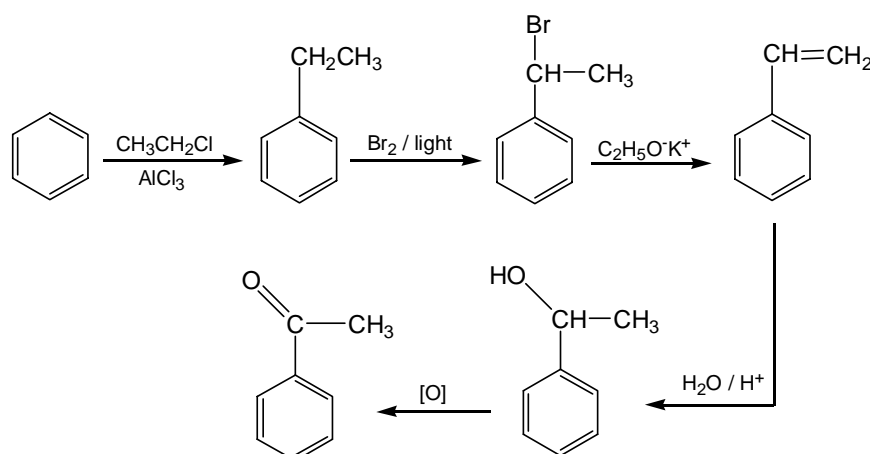
c) 1-Methyl cyclohexene \rightarrow 2-Methyl cyclohexanone



d) Toluene \rightarrow Benzaldehyde



e) Benzene → Acetophenone



الخواص الفيزيائية

1 - درجة الغليان Boiling point : إن قطبية مجموعة الكربونيل تجعل الأدهيدات والكيٲونات مركبات عالية القطبية وبالتالي يكون لها درجات غليان أعلى من درجات غليان الهيدروكربونات والإيثرات المقابلة لها في الوزن الجزيئي ولكنها أقل من درجات غليان الكحولات المقابلة لها في الوزن الجزيئي نظراً لعدم مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها والأمثلة التالية توضح قوة الروابط الهيدروجينية بالنسبة لقوة التجاذب القطبي من خلال قيم العزم القطبي لجزيئات مختلفة متقاربة في الوزن الجزيئي .

	$\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2$	$\text{CH}_3\text{-CH=O}$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$
bp	-47.4°C	20.8°C	78.3°C
μ	0.4D	2.7D	1.7D
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{-C=CH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{-C-CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH-CH}_3 \end{array}$
bp	-6.9°C	56.5°C	82.3°C
μ	0.5D	2.7D	1.7D

2 - الذوبانية Solubility : تذوب الأدهيدات والكيٲونات منخفضة الوزن الجزيئي في الماء بدرجة عالية وذلك لمقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية مع ذرة الهيدروجين في جزئ الماء وتقل الذوبانية بزيادة الوزن الجزيئي لجزئ الأدهيد أو الكيٲون .

3 - الحالة الفيزيائية Physical state : جميع الأدهيدات والكتونات سائل عند درجة حرارة الغرفة ما عدا الفورمالدهيد .

2-4 اختر المركب الأعلى في درجة الغليان من الأزواج التالية ؟

- a) Pentanal , 1-Pentanol
b) n-Pentane , Pentanal
c) Acetophenone , 2-Phenyl ethanol

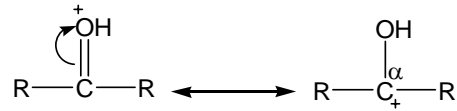
(a) 1-Pentanol (لمقدرته على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاته)
(b) Pentanal (بسبب قطبية الجزيء)
(c) 2-Phenyl ethanol

3-4 في السؤال السابق أي المركبين في كل مجموعة له ذوبانية أعلى في الماء ولماذا ؟

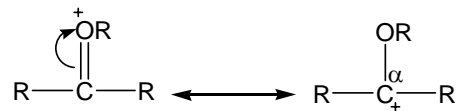
- (a) 1-Pentanol (لمقدرته على تكوين روابط هيدروجينية مع الماء أقوى من التي يكونها Pentanal)
(b) Pentanal (يكون رابطة هيدروجينية مع الماء)
(c) Acetophenone لأن حجم المجموعة الهيدروكربونية أصغر .

التفاعلات الكيميائية

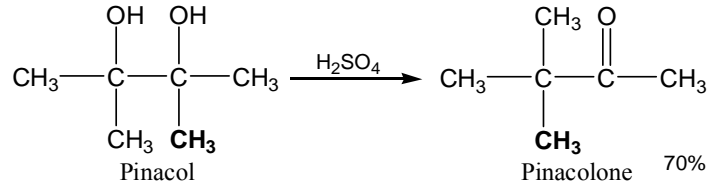
قاعدية الأدهيدات والكتونات : تتفاعل مجموعة الكربونيل عند ذرة الأكسجين مع البروتون أو مع حوامض لويس فنحصل على α -hydroxy carbocation كما يلي :-



وإذا استبدلنا البروتون الحمضي بمجموعة ألكيل نحصل على α -Alkoxy carbocation كما يلي :-

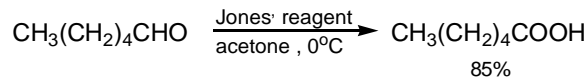


إن الكربوكاتيونات السابقة أعلى استقراراً من الكربوكاتيون الثالثي العادي في الطور الغازي بسبب الرنين ونتيجة لذلك عند تفاعل الدايلول تحت ظروف حمضية يتم نزع جزيء ماء ويحدث إعادة ترتيب للكربوكاتيون المتكون ليصبح على الصورة السابقة والمثال التالي يوضح ذلك :-

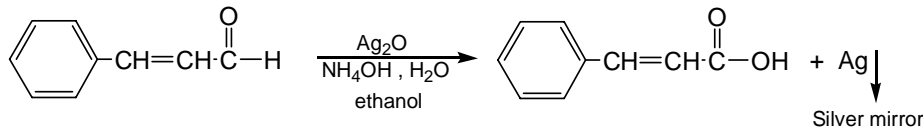


إن محاليل الألدهيدات والكي-tonات أقل قاعدية من محاليل الكحوليات لأن عملية برتنة الألدهيدات والكي-tonات تقلل من ثباتها حيث أنها مثبتة بالرنين وهذا لا يحدث في الكحوليات .

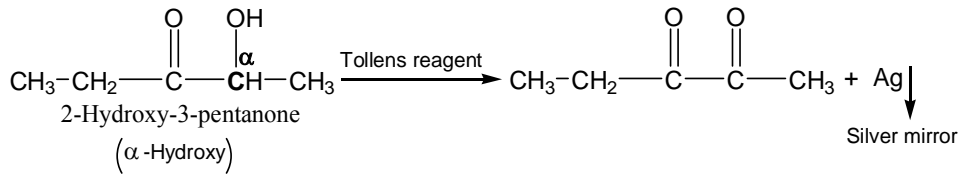
1 - تفاعل الأكسدة Oxidation reaction : تتأكسد الألدهيدات بسهولة وتعطي أحماض كربوكسيلية أما الكي-tonات فلا تتأكسد إلا تحت ظروف خاصة لأن أكسدتها تحتاج إلى كسر رابطة C-C ومن العوامل المؤكسدة المستخدمة لأكسدة الألدهيدات : HNO_3 الساخن و KMnO_4 وكاشف جونز (ص¹⁶³).



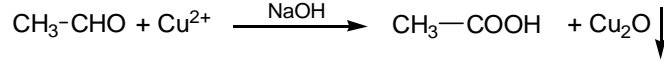
كاشف تولن Tollens reagent : يتكون من Ag_2O Silver oxide في محلول الأمونيا المائي aqueous ammonia و يؤكسد مجموعة الفورميل في الألدهيد من دون أن يؤثر على الرابطة الزوجية أو أي مجموعة وظيفية أخرى إن وجدت في جزئ الألدهيد حيث يختزل أيون الفضة Ag^+ إلى فلز الفضة Ag^0 فتنسب الفضة على الجدار الداخلي للأنبوبة على شكل مرآة فضية لذلك يعرف باسم اختبار المرآة الفضية Silver mirror test



لا تعطي الكي-tonات نتيجة إيجابية مع اختبار تولن ماعدا كي-tonات α -Hydroxy



كاشف فهلنج Fehling reagent : هو عبارة عن خليط متساوي الحجم من محلول فهلنج (I) [كيريتات النحاس $CuSO_4$] ومحلول فهلنج (II) [تترترات الصوديوم والبيوتاسيوم] فعند مزج المحلولين يتكون معقد Complex من تترترات النحاسيك Cu^+ in aqueous tartrate ، ويعطي هذا الكاشف نتيجة إيجابية مع الأدهيدات صغيرة الحجم والتي تذوب في الماء حيث يتكون راسب أحمر طوبي من أكسيد النحاسوز بينما لا تتأثر الكيونات بهذا الكاشف .

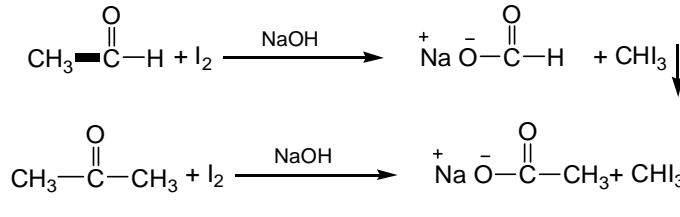


كاشف بندكت Benedicts' reagent : يعطي نفس ناتج كاشف فهلنج وهو عبارة عن Cu^{2+} in aqueous sodium citrate

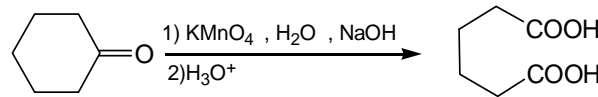
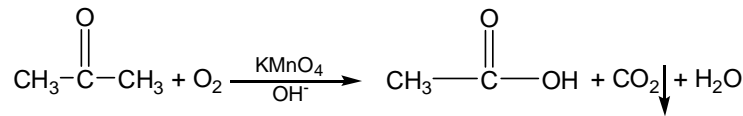
اختبار اليودوفورم Iodoform test : يتكون من اليود وهيدروكسيد الصوديوم ويتفاعل مع المركبات التي تحتوي على أحد المجموعتين التاليين :-



حيث يعطي راسب أصفر من اليودوفورم CHI_3

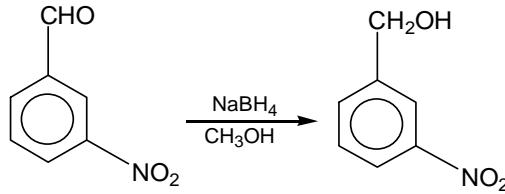
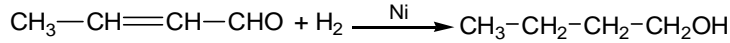
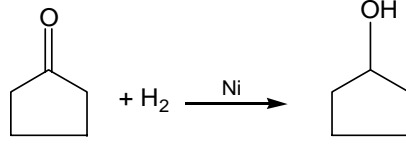


إن أكسدة الكيونات تتطلب ظروف خاصة حيث يمكن أن تتأكسد بالعوامل المؤكسدة القوية مثل $KMnO_4$ القلوي أو حمض الكروميك أو حمض النيتريك المركز .

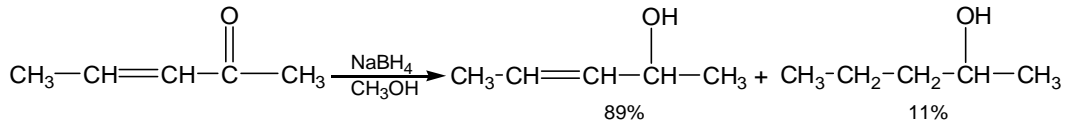


2 - تفاعل الاختزال Reduction reaction

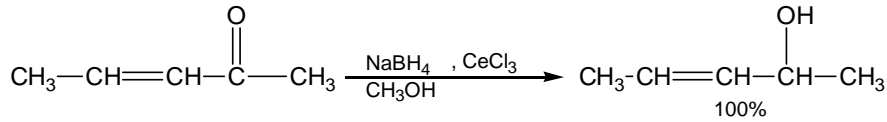
اختزال مجموعة الكربونيل إلى مجموعة هيدروكسيل : يضاف الهيدروجين إلى مجموعة الكربونيل مكوناً كحولات أولية وكحولات ثانوية وذلك باستخدام العوامل التالية في وجود الهيدروجين :-
(NaBH₄ or LiAlH₄) لا تؤثر العوامل المختزلة (Ni, Pt or Pd) ، (LiAlH₄) ، (NaBH₄) على روابط C-C المتعددة .



يختزل هيدريد الصوديوم مجموعة الفورميل فقط ولا يختزل مجموعة النيترو .

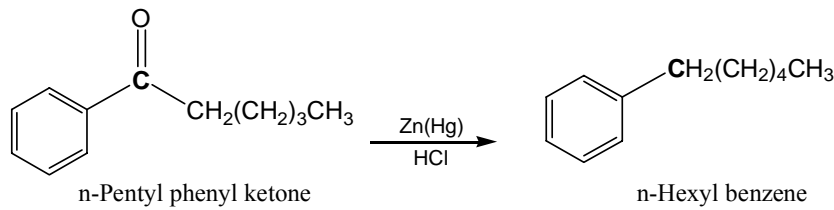


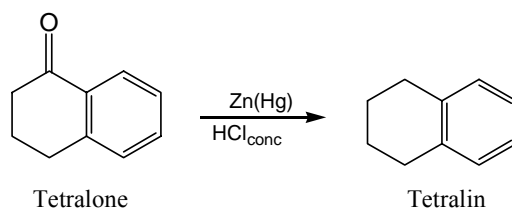
وفي وجود Cerium trichloride CeCl₃ فإن عملية الاختزال تكون بالكامل في مجموعة الكربونيل .



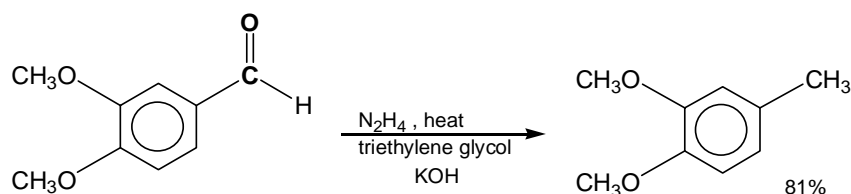
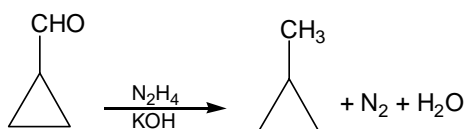
اختزال مجموعة الكربونيل إلى مجموعة مثيلين -CH₂-

1 - اختزال كليمنس Clemmensen reduction : يستخدم مع المركبات التي تتأثر بالقواعد لأنه يتم في وسط حمضي حيث يسخن مركب الكربونيل في وجود مملغم الخارصين Amalgamated Zinc وحمض الهيدروكلوريك HCl المركز .





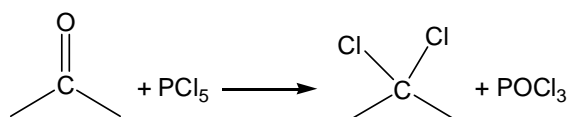
ب - اختزال وولف - كشرنر Wolff-Kishner reduction : يستخدم مع المركبات التي تتأثر بالحوامض لأنه يتم في وسط قاعدي حيث يضاف Hydrazine N_2H_4 ثم القاعدة .



ملاحظة

▪ إذا كان المركب يتأثر بالوسطين الحمضي والقاعدي فإن التفاعل يتم في وسط متعادل حيث يتفاعل الكربونيل مع الثيولات *Thiols* (وهي مركبات تحتوي على ذرة أكسجين وذرة كبريت) لتكوين مركبات تسمى ثيوكييتال و ثايوأسيتال *Thioacetals and Thioketals* ويتم فيها تحويل الكربونيل إلى $-CH_2-$ Methylene

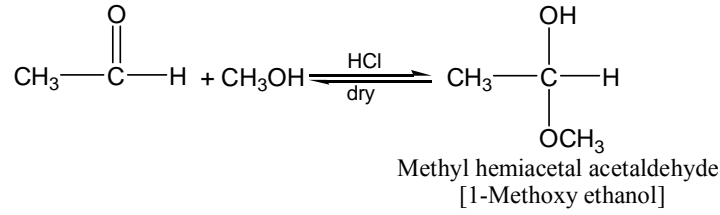
▪ يمكن استبدال ذرة الأكسجين في الألدهيدات والكيئونات بذرات كلور عن طريق تفاعلها مع PCl_5 حيث تنتج مركبات *Gem-dichloro*



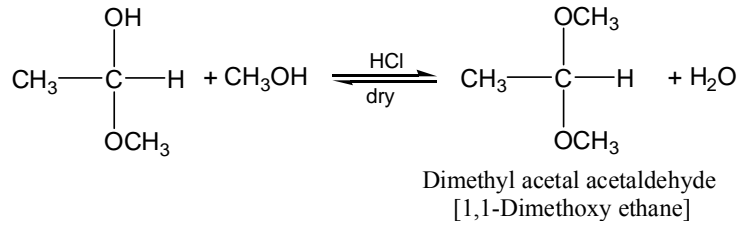
3 - تفاعلات الإضافة النيوكلوфильية Nucleophilic addition : نتيجة لاستقطاب مجموعة الكربونيل يهاجم النيوكلو فيل ذرة الكربون عمودي لأنها تقع في مستوى واحد (مجموعة مستوية) وينشئ رابطة معها فتتزاغ إلكترونات الرابطة بأي ذرة الأكسجين ويتغير تهجين ذرة الكربون من sp^2 إلى sp^3

أ - إضافة الكحول

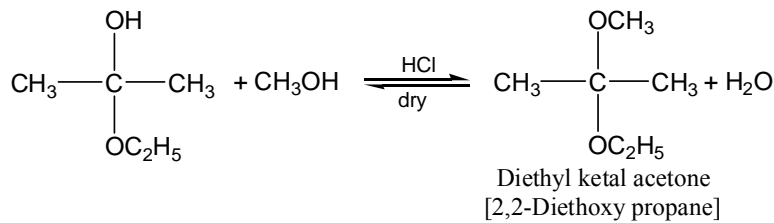
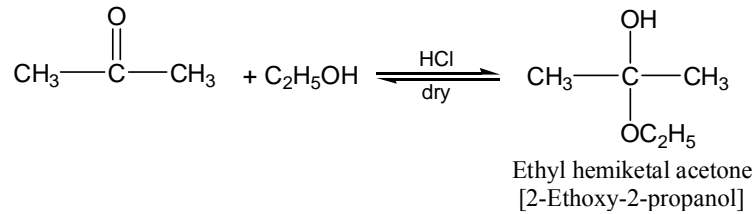
للألدهيدات : عند إضافة كحول إلى ألدهيد يحدث اتزان بينهما ويتكون ناتج غير مستقر يسمى نصف أسيتال أو هيمي أسيتال Hemi acetal



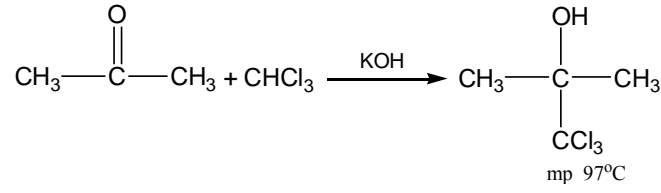
وفي وجود زيادة من الكحول وكمية قليلة من غاز الكلور الجاف يتحول نصف الأسيتال إلى أسيتال acetal الأكثر استقراراً .



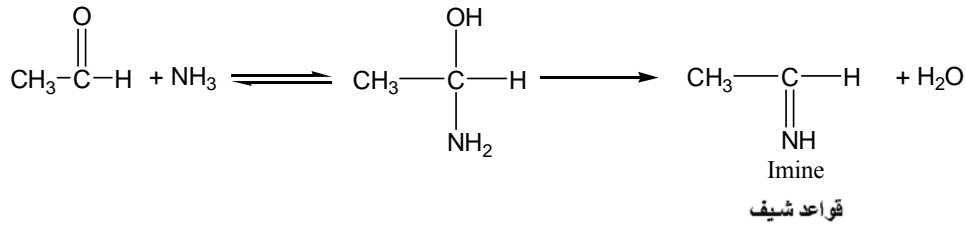
للكيثونات : عند إضافة الكحول إلى الكيتون يتكون ناتج غير مستقر يسمى نصف كييتال Hemi ketal ثم يتحول إلى مركب أكثر استقراراً في وجود زيادة من الكحول يسمى ketal



ب - إضافة الكلورفورم : يضاف CHCl_3 على مجموعة الكربونيل في الأسيتون في وجود هيدروكسيد الصوديوم فيتكون Chloretone الذي يستخدم كحفاز ومخدر .

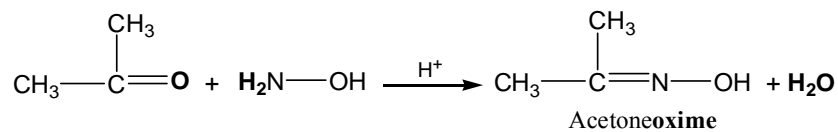
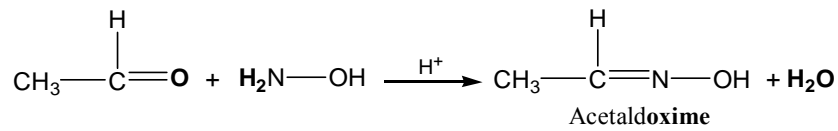


ج - إضافة الأمونيا Addition of ammonia : تتفاعل الأدهيدات والكي-tonات مع الأمونيا وتتكون مركبات تسمى Imines وهي مركبات غير مستقرة تعرف بقواعد شيف Schiff bases وتتأثر بسرعة بالماء وتتفكك إلى مركب الكربونيل الأصلي .

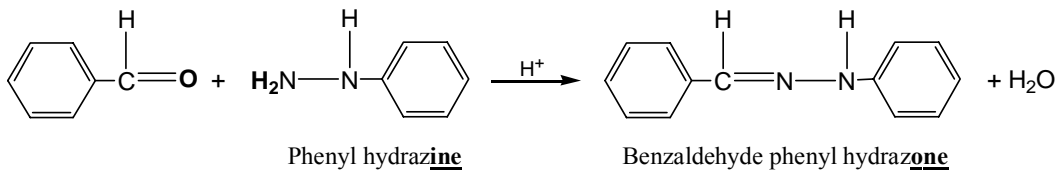


د - إضافة مشتقات الأمونيا : تتفاعل مشتقات الأمونيا مع الأدهيدات والكي-tonات وتعطي نواتج بلورية ذات درجات انصهار عالية .

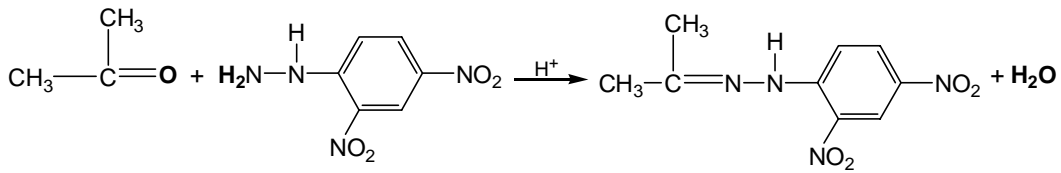
التفاعل مع Hydroxyl amine : تنتج مركبات تعرف باسم أوكزيمات .



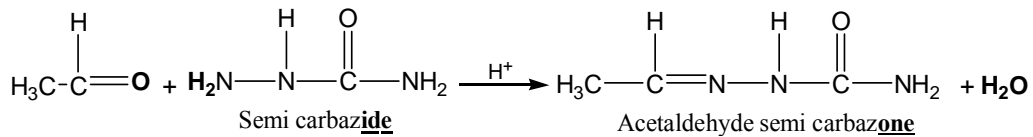
التفاعل مع Phenyl hydrazine : تتفاعل الألدهيدات والكي-tonات وتنتج مركبات تسمى فينيل هيدرازون .



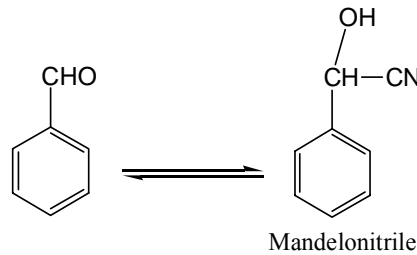
التفاعل مع 2,4-Dinitrophenyl hydrazine

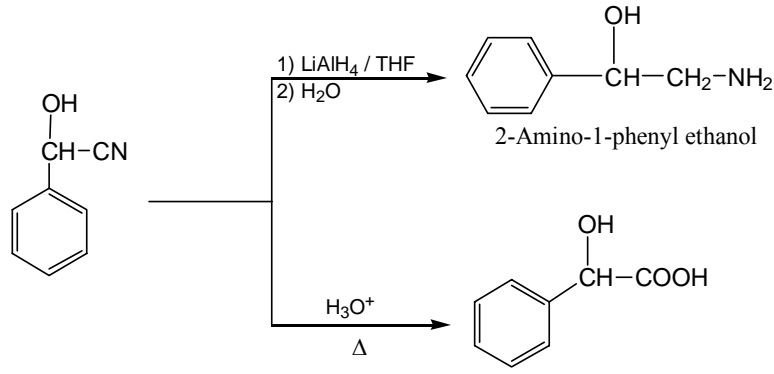


التفاعل مع Semi carbazide

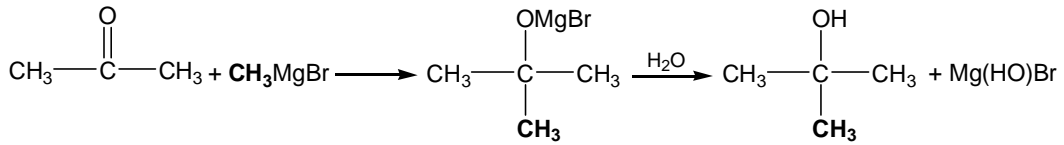


هـ - إضافة سيانيد الهيدروجين HCN : عند إضافة HCN للألدهيد أو الكي-ton ينتج Cyanohydrin الذي يمكن تحويله إلى أمين أولي أو حمض كربوكسيلي كما يلي :-

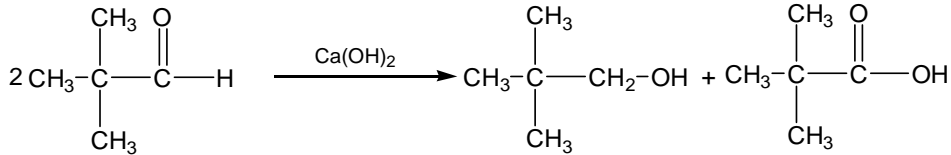
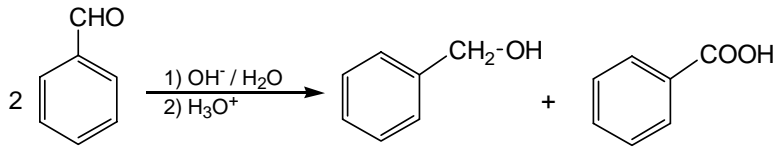




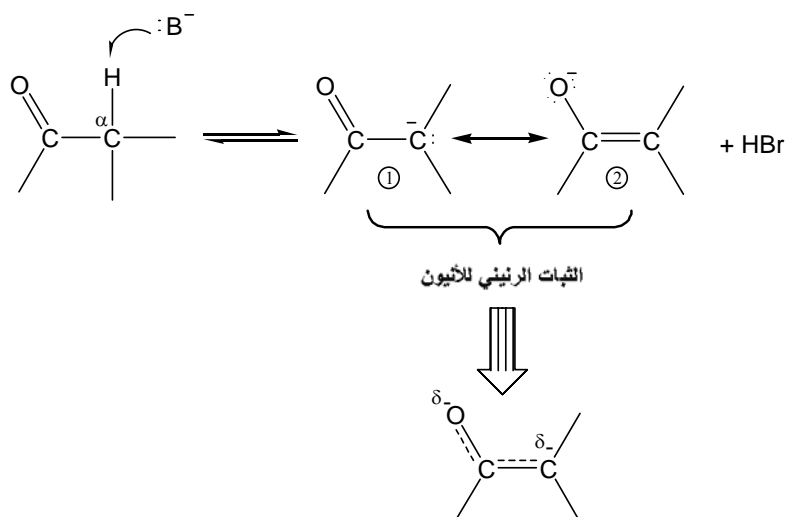
و - إضافة كاشف جرينار : يستخدم هذا التفاعل في تحضير الكحولات من مركبات الكربونيل .



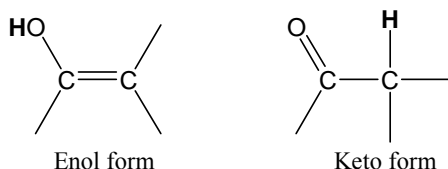
ز - تفاعل كانيزارو Cannizaro reaction : عند تسخين ألدهيد لا يحتوي على هيدروجين α في محلول قاعدي مركز ينتج كحول حمض كربوكسيلي وهذا التفاعل هو عبارة عن تفاعل أكسدة واختزال يقوم فيه الألدهيد بدور كل من العامل المؤكسد والمختزل بحيث يختزل مول من الألدهيد مول آخر إلى كحول ويتأكسد إلى أيون كربوكسيلات كما يلي :-



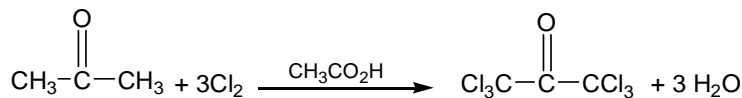
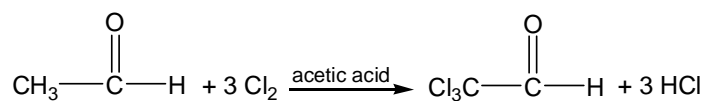
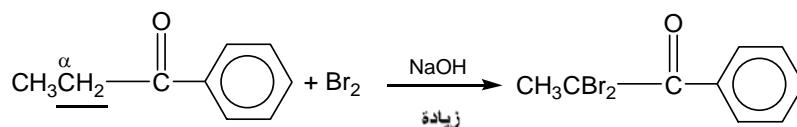
هيدروجين ألفا في الألدهيدات والكيٲونات يكون أعلى حمضية من هيدروجين الإيثاين وذلك لأن مجموعة الكربونيل مجموعة ساحبة قوية للإلكترونات وكذلك الأنيون الناتج من حذف α -Proton يكون مثبت بالرنين لأن الشحنة السالبة تكون غير متمركزة في الجزئ .



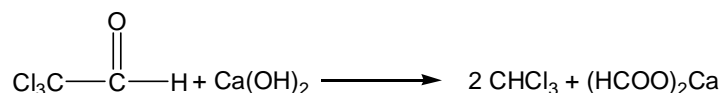
يمكن لبروتون الحمض أن يضاف على ذرة الكربون المكونة لمجموعة الكربونيل وتعرف هذه العملية بـ keto form ، ويمكن أن يضاف إلى ذرة الأكسجين وتعرف بـ Enol form (ص 124).



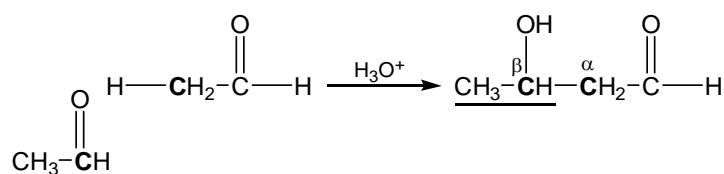
4 - التفاعل مع الهالوجينات : تتفاعل الهالوجينات بالاستبدال مع الألدهيدات والكيٲونات التي تحتوي على هيدروجين ألفا وإذا كان تركيز الهالوجين عال فإنه يتم استبدال جميع ذرات هيدروجين ألفا كما يلي :-



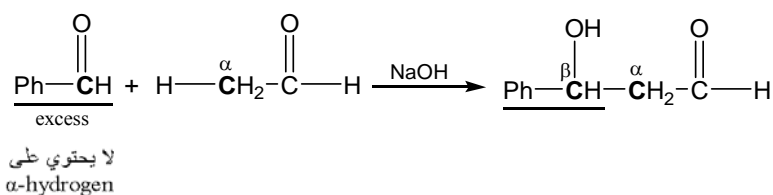
ويمكن أن يعالج الناتج بهيدروكسيد الكالسيوم فينتج الكلوروفورم وفورمات الكالسيوم .



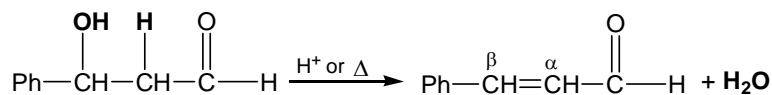
5 - تكاثف ألدول Aldol condensation : عرف هذا التكاثف أول مرة سنة 1872م عن طريق الكيميائي Charles Wurtz عندما تمكن من تحضير 3-hydroxy butanal من الأسيئالدهيد بإضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إليه .



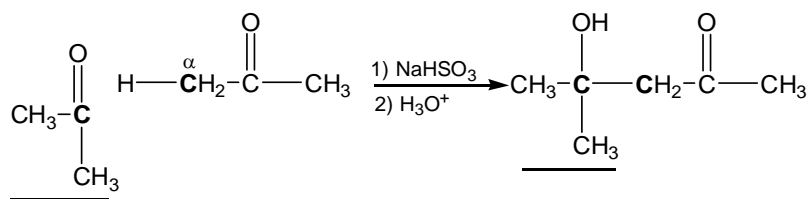
نظراً لوجود مجموعتي aldehyde , alcohol في ناتج هذا التفاعل أطلق اسم Aldol على المركبات التي يشتمل تركيبها على β-Hydroxy aldehyde ويعتبر هذا التفاعل مهم في التصنيع العضوي لأنه طريقة مناسبة لربط الجزيئات الصغيرة وتكوين جزيئات أكبر تحتوي على مجموعتين وظيفيتين ، ولكي يحدث هذا التفاعل يشترط أن يحتوي أحد المركبين المتفاعلين على α-hydrogen ويمكن أن يتم هذا التفاعل في الوسط القاعدي كما يلي :-



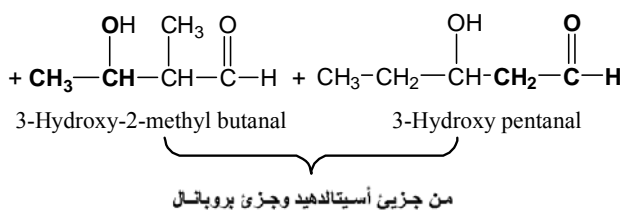
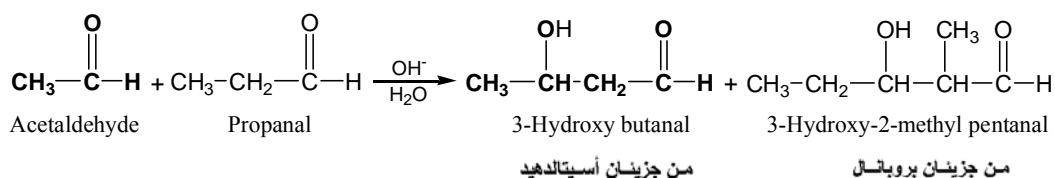
يتم نزع جزيء ماء بسهولة من الألدول لأنه يتكون ناتج أعلى ثباتاً بسبب احتوائه على رابطتين زوجيتين متعاقبتين α-β-unsaturated carbonyl



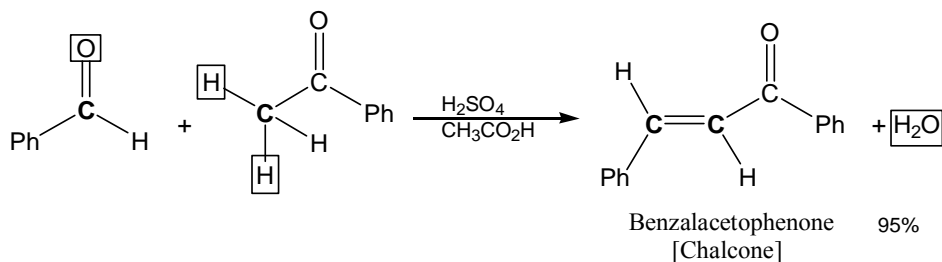
يحدث هذا التكاثف مع الكيونات الطرفية أي من نوع Methyl ketone عند تفاعلها مع محلول مائي من Sodium bisulfate NaHSO₃ حيث لا تتفاعل الكيونات الضخمة بسبب الإعاقة الفراغية لمجموعات الأكليل .



عند حدوث تفاعل ألدول بين مركبات كربونيل مختلفة ويحتوي كل منها على α -hydrogen فإن التفاعل يعرف باسم Crossed aldol reaction ويستخدم NaOH_{aq} ويعطي هذا التفاعل نواتج مختلفة .

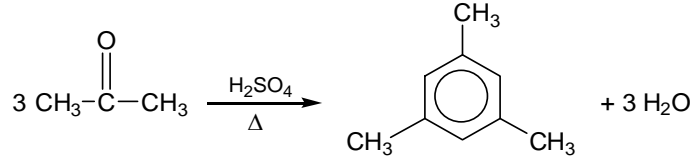


تكاثف Claisen-Schmidt : يعتبر هذا التكاثف نوع آخر من تكاثف ألدول وهو يتم بين كيتون يحتوي على α -hydrogen وألدهيد أروماتي لا يحتوي على α -hydrogen وكمثال على ذلك تكاثف الأسيتوفينون مع البنزالدهيد .



ملاحظة

▪ بعض الكيونات تتحول إلى مركبات أروماتية عند تسخينها مع حمض الكبريتيك المركز فمثلاً تحول الأستون إلى *Mesitylene* ، حيث يعتقد أن هذا التكاثف بين جزيئات الأستون يحدث في الخطوة الأولى التي يتم فيها عملية *Protonation* لذرة الأكسجين في مجموعة الكربونيل .



4-4 أي من المركبات التالية يعطي نتيجة إيجابية مع اختبار اليودوفورم ؟

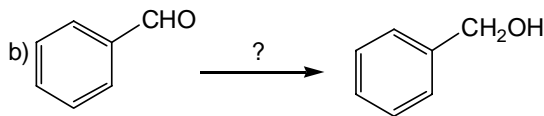
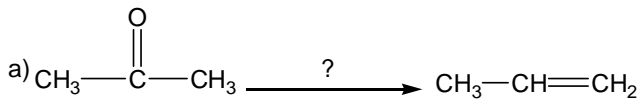
- a) Acetone ، b) Acetophenone ، c) Pentanal ، d) 2-Pentanone ، e) 3-Pentanone
المركبات التي تعطي نتيجة إيجابية مع اختبار اليودوفورم هي a ، b ، d

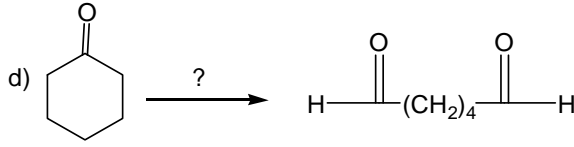
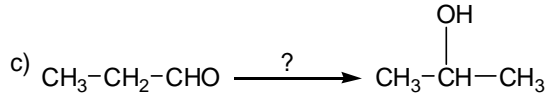
5-4 كيف تمييز بين المركبات في الأزواج التالية بتفاعل كيميائي ؟

- a) Benzaldehyde ، Benzyl alcohol
b) 2-Hexanone ، 3-Hexanone
c) 2-Butanone ، 2-Butanol
d) Benzaldehyde ، Cyclohexanone

- (a) عن طريق اختبار تولن .
(b) عن طريق اختبار اليودوفورم .
(c) عن طريق تفاعل الأكسدة .
(d) عن طريق تفاعل الأكسدة .

6-4 ما هي الكواشف المستخدمة لإجراء التحويلات التالية ؟



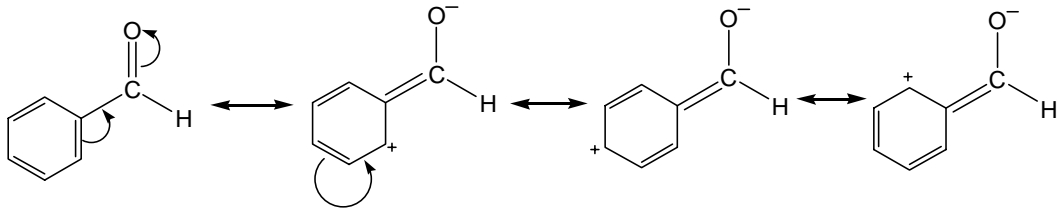


a) LiAlH_4 , H_2SO_4 , heat , b) LiAlH_4

c) LiAlH_4 , H_2SO_4 , heat , H_2O , H^+ , d) LiAlH_4 , H_2SO_4 , heat , O_3 ,Zn

7-4 لماذا الأدهيدات الأروماتية مثل البنزالدهيد تكون غير فعالة تجاه التفاعلات النيوكلوفيلية مقارنة بالأدهيدات الأليفاتية ؟

وذلك لأن ذرة كربون مجموعة الكربونيل في البنزالدهيد تكون غير إلكتروفيلية وذلك بسبب الرنين حيث تكون الشحنة الموجبة مركزة على موقعي أورثو وبارا .



8-4 لماذا تكون فاعلية الأدهيدات أعلى من فاعلية الكيونات تجاه التفاعلات النيوكلوفيلية ؟

وذلك بسبب عدم استقرار الشحنة الموجبة في الأدهيدات لأنها تحتوي على مجموعة ألكيل واحدة فقط أما الكيونات فتحتوي على مجموعتي ألكيل فيكون هناك استقرار للشحنة الموجبة لذلك تصبح أقل فاعلية . بالإضافة إلى الإعاقة الحجمية .



أسئلة

9-4 ما هو التركيب البنائي للمركبات التالية ؟

- 1,3-Diphenyl-2-propen-1-one , [Benzal acetophenone]
- 3-tert-Butyl cyclohexane carbaldehyde
- 2-(1-Chloro ethyl)-5-methyl heptanal
- 2,6-Dimethyl-2,5-heptadiene-4-one
- 3-Penten-2-one , [Mesityl oxide]
- 3,5,5-Trimethyl cyclohex-2-en-1-one , [Isophorone]
- Phenyl n-Propyl ketone , [Butyrophenone]
- o-Hydroxy benzene carbaldehyde , [Salicylaldehyde]
- Butane-2,3-dione [Biacetyl]

10-4 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

- 1-Pentanol → Pentanal
- 3-Hexyne → 3-Hexanone
- Benzene → m-Bromo acetophenone

11-4 اكتب معادلات تفاعل **p-Bromo acetophenone** مع الكواشف التالية ؟

- NaOH / I₂ , b) LiAlH₄ / ether , c) K₂Cr₂O₇ / H₂SO₄

12-4 اكتب معادلات تفاعل **Butanal** مع الكواشف التالية ؟

- Ag(NH₃)₂⁺ , b) LiAlH₄ / ether , c) CH₃MgI / hydrolysis ,
- Phenylhydrazene

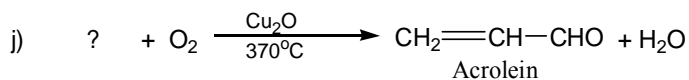
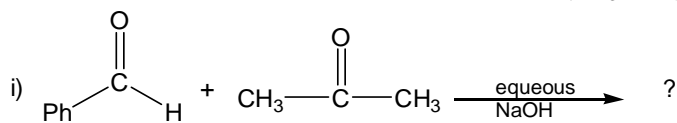
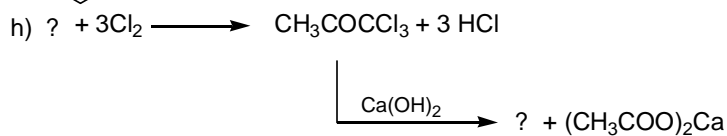
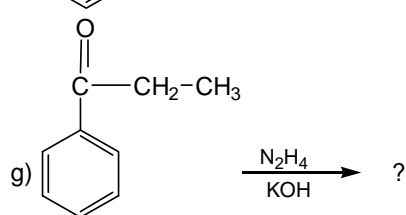
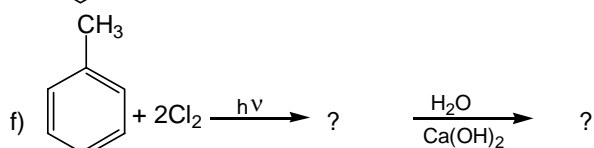
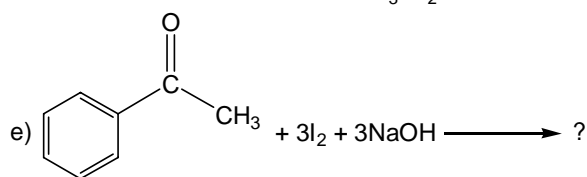
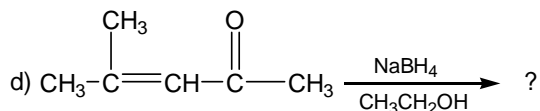
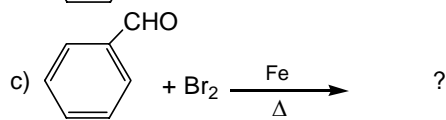
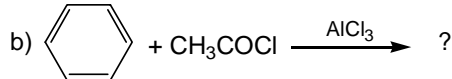
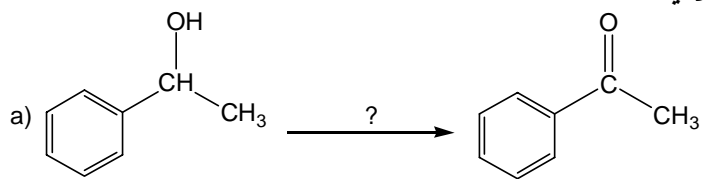
13-4 كيف تميز باختبار كيميائي بين المركبات في الأزواج التالية ؟

- Hexanal , 2-Hexanone
- 1-Phenyl ethanol , 2-Phenyl ethanol
- Pentanal , Diethyl ether

14-4 أي من المركبات التالية يعطي نتيجة إيجابية مع اختبار اليودوفورم ؟

- 1-Phenyl ethanol , b) 2-Phenyl ethanol , c) 2-Butanol ,
- 3-Pentanol

15-4 أكمل النواقص في المعادلات الآتية ؟



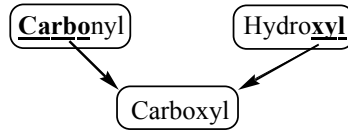
الأحماض الكربوكسيلية

Carboxylic acids

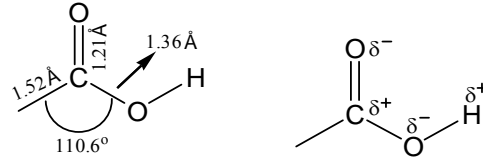
تتميز هذه المركبات باحتوائها على مجموعة الكربوكسيل وإن لها الخواص العامة للحوامض .

مجموعة الكربوكسيل Carboxylic group

هي عبارة عن مجموعتي الهيدروكسيل والكربونيل مرتبطين معاً وقد اشتق اسم كربوكسيل من المقطع الأول لكلمة كربونيل والمقطع الأخير من كلمة هيدروكسيل كما يلي :-



ترتبط ذرة الكربون في مجموعة الكربونيل بمجموعة الهيدروكسيل بتهجين sp^2 ويوجد في مجموعة الكربوكسيل ثلاث روابط قطبية هي الرابطة $C=O$ الثنائية والرابطة $C-O$ الأحادية والرابطة $O-H$



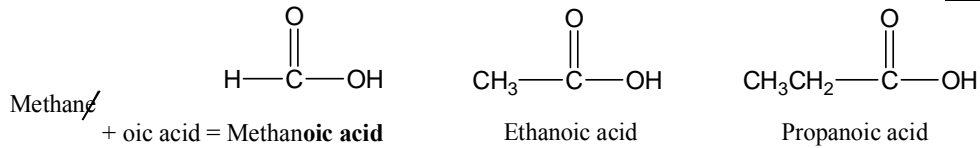
التسمية

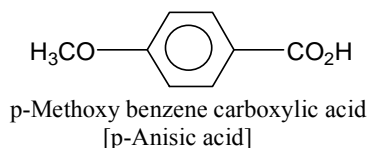
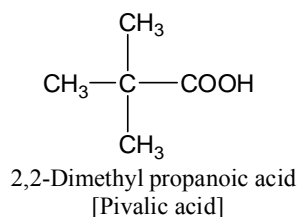
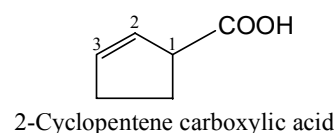
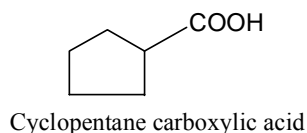
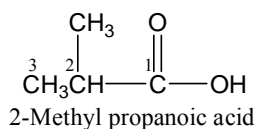
اولاً / التسمية النظامية Systematic nomenclature

يشتق اسم الحمض الكربوكسيلي باستبدال الحرف e من اسم الهيدروكربون المقابل بالمقطع oic ثم تتبع بكلمة acid وتستخدم الأرقام لتحديد مواقع المستبدلات إن وجدت حيث يبدأ الترقيم من ذرة الكربون في مجموعة الكربوكسيل .

عند ارتباط مجموعة الكربوكسيل بمركب حلقي فأنها تسمى بطريقة مشابهة لتسمية الألدهيدات حيث يسمى المركب الحلقي ثم يتبع بكلمة Carboxylic acid

أمثلة



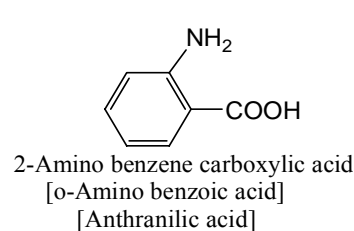
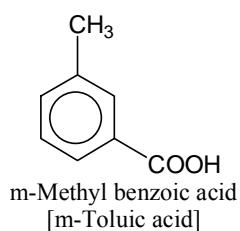
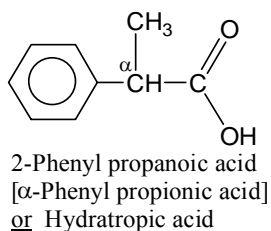


ثانياً / التسمية الشائعة Common nomenclature

إن لكثير من الأحماض الكربوكسيلية أسماء شائعة تدل على المصدر الطبيعي لها فمثلاً حمض Methanoic يعرف باسم Formic acid المشتق من كلمة لاتينية تعني النمل لأنه كان يحضر بتقطير نوع من أنواع النمل وحمض Ethanoic يعرف باسم Acetic acid ومشتق من كلمة لاتينية تعني الخل حيث كان يحضر من الخل وهكذا وتستخدم الأحرف α , β , γ في تحديد مواقع المستبدلات والجدول التالي يوضح الأسماء الشائعة لبعض الأحماض ومصادرها الطبيعية والكلمة اللاتينية المشتقة منها .

<u>structure</u>	<u>Common name</u>	<u>derivation of name</u>
HCO ₂ H	Formic acid	تعني النمل → Formica
CH ₃ CO ₂ H	Acetic acid	تعني الخل → Acetum
CH ₃ CH ₂ CO ₂ H	Propionic acid	تعني الدهن → Proto . (Gr)
CH ₃ (CH ₂) ₂ CO ₂ H	Butyric acid	تعني الزبدة → Butyrum
CH ₃ (CH ₂) ₃ CO ₂ H	Valeric acid	تعني زهرة الناردين → Valere
CH ₃ (CH ₂) ₄ CO ₂ H	Caproic acid	تعني الماعز → Caper

وتسمى الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية كمشتقات لحمض البنزويك كما يلي :-



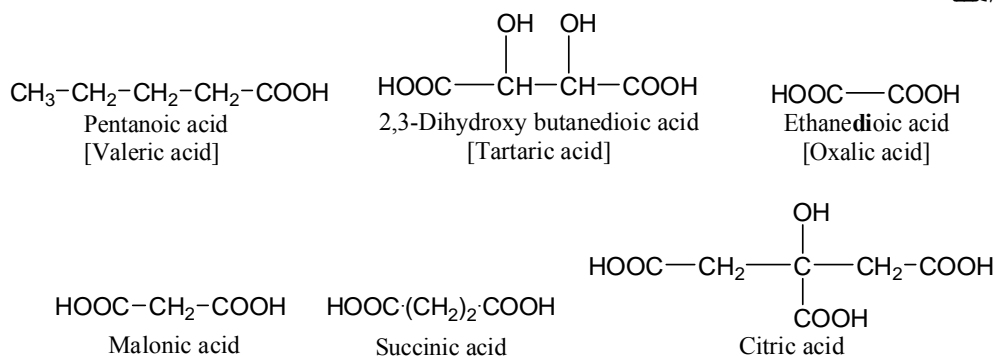
التصنيف Classification

تصنف الأحماض الكربوكسيلية على عدة أسس هي :-

1 - تصنيف يعتمد على عدد مجموعات الكربوكسيل الموجودة في جزيئاتها إلى :

- أ- أحماض أحادية الكربوكسيل Monocarboxylic acid : وهي التي تحتوي على مجموعة كربوكسيل واحدة وتعرف بالأحماض أحادية القاعدية .
 ب- أحماض ثنائية الكربوكسيل Dicarboxylic acid : تحتوي على مجموعتين كربوكسيل وتعرف بالأحماض ثنائية القاعدية .
 ت- أحماض ثلاثية الكربوكسيل Tricarboxylic acid : تحتوي على ثلاث مجموعات كربوكسيل وتعرف بالأحماض ثلاثية القاعدية .

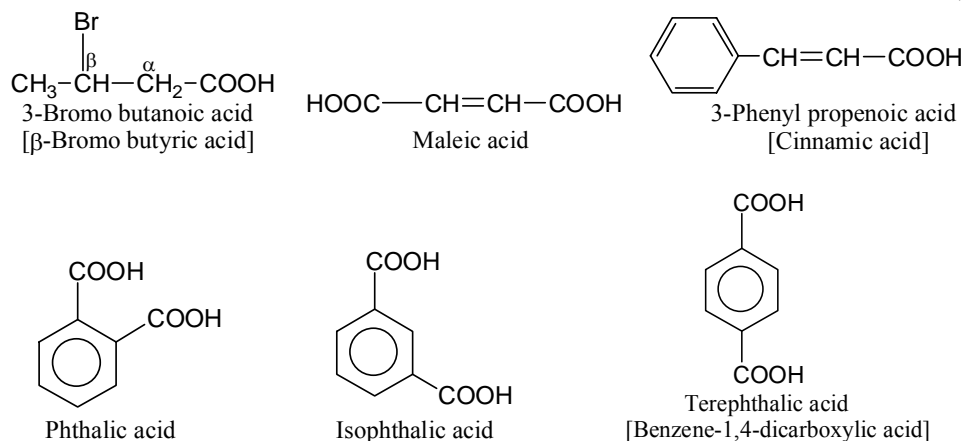
أمثلة



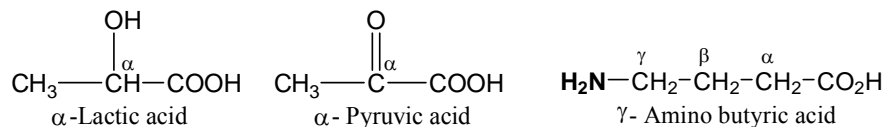
2 - تصنيف يعتمد على نوع المجموعة العضوية المرتبطة بمجموعة الكربوكسيل :

- أ- أحماض كربوكسيلية أليفاتية (مشبعة و غير مشبعة)
 ب- أحماض كربوكسيلية أروماتية .

أمثلة

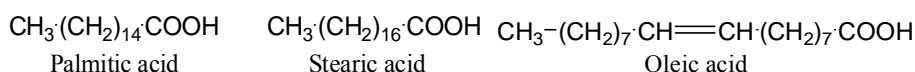


3 - تصنيف يعتمد على المجموعات الوظيفية الأخرى الموجودة في جزيئاتها : أحماض كربوكسيلية أمينية تحتوي على مجموعة أمين ، أحماض كربوكسيلية كيتونية تحتوي على مجموعة كيتون وهكذا .
أمثلة



ملاحظة

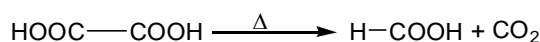
تُعرف الأحماض الكربوكسيلية ذات السلسلة الهيدروكربونية الطويلة بالأحماض الدهنية وذلك لأن مصدرها الدهون والزيوت .



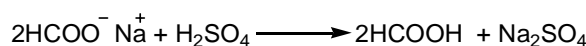
تحضير بعض أهم الأحماض الكربوكسيلية

1 - تحضير حمض الفورميك Methanoic acid

الطريقة القديمة : تقطير النمل الأحمر بعد معالجته ببخار الماء .
الطريقة الحديثة : يحضر في المعمل بتقطير حمض الأكساليك مع الجلسرين .



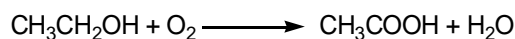
ويحضر في الصناعة عن طريق تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع غاز أول أكسيد الكربون ومعالجة الملح الناتج بحمض الكبريتيك أو عن طريق الإماهة المحفزة Catalytic hydration لغاز أول أكسيد الكربون ويستخدم حمض الفورميك في حفظ اللحوم وحماية الجلود من التلف .



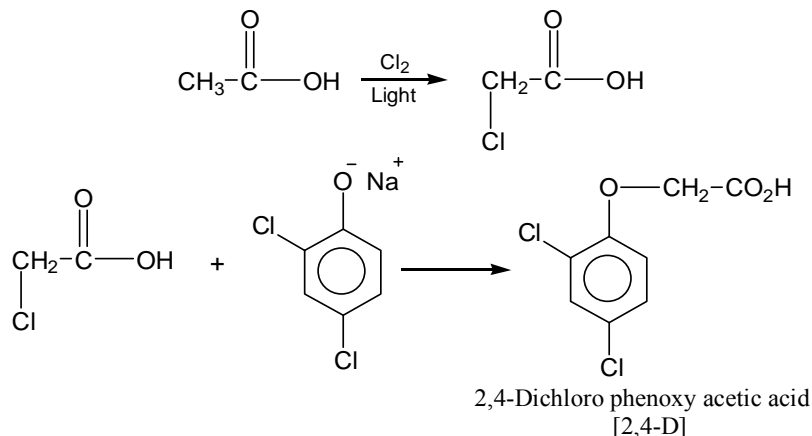
2 - تحضير حمض الخليك Ethanoic acid

الطرق القديمة :

- أ- التقطير الإتلافي للخشب .
- ب- الأكسدة الجرثومية للسوائل الكحولية : تخمر السوائل الكحولية في وفرة من الهواء وبفعل الخميرة الهوائية يتأكسد الإيثانول إلى حمض الخليك .



الطريقة الحديثة : عن طريق إماهة الأستلين إلى أسيتالدهيد ثم أكسدتها إلى حمض الخليك ويستعمل كمذيب عضوي للمواد المراد أكسدتها لأنه لا يتأثر بالعوامل المؤكسدة ويستخدم في صناعة مبيد الأعشاب Herbicide 2,4-D

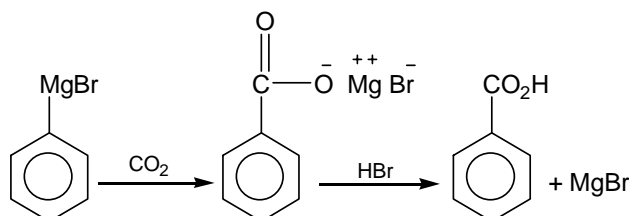


ملاحظة

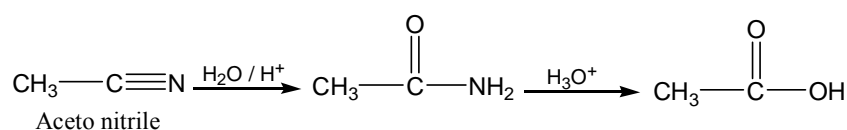
■ يطلق على حمض الخليك ذو التركيز 100% اسم حمض الخليك الثلجي *Glacial acetic acid* لأنه يتجمد عند درجات الحرارة المنخفضة على شكل بلورات عديمة اللون تشبه الثلج .

تحضير الأحماض الكربوكسيلية بشكل عام

- 1 - أكسدة الكحولات الأولية (ص 162).
- 2 - شطر الألكينات بالأكسدة (ص 106).
- 3 - أكسدة ألكيل بنزين (ص 141).
- 4 - كربنة متفاعلات جرينار Carbonation of Grignard reagent

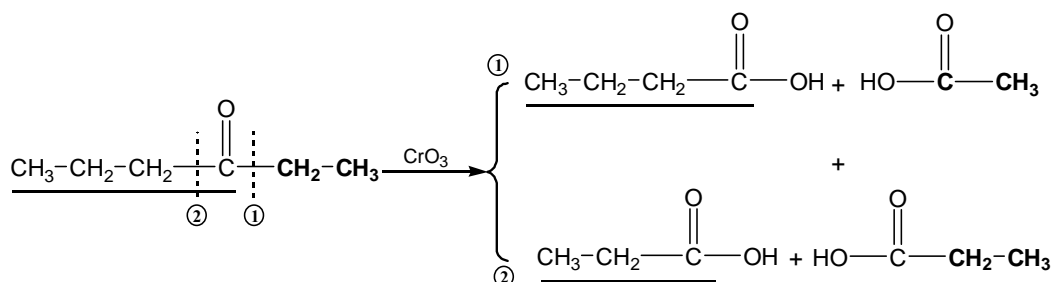


5 - إماهة النيتريلات Hydrolysis of nitriles

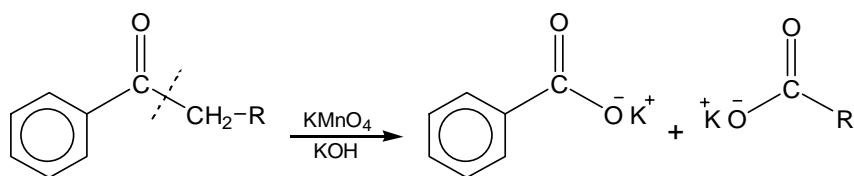


- 6 - من كلوريدات الأحماض (ص 256).

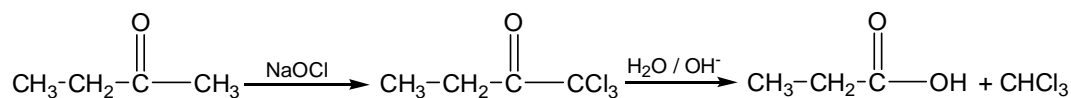
7 - من الكيتونات : إن أكسدة الكيتونات البسيطة تعتبر عملية صعبة جداً حيث يتأكسد الأسيتون ببطء شديد عند تفاعله مع $KMnO_4$ أو بوجود H_2CrO_4 على الساخن ولكن بالنسبة للسلاسل الطويلة غير المتماثلة تكون عملية الأكسدة قوية وجيدة وتعطي خليط من الأحماض الكربوكسيلية كما يلي :-



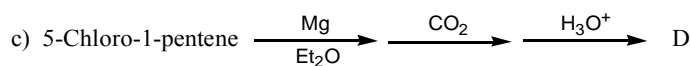
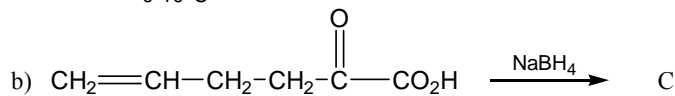
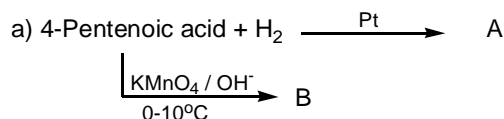
أما الكيتونات الأروماتية من نوع alkyl aryl ketone والتي تحتوي على α -hydrogen تتأكسد بحيث تنتشر الرابطة بين مجموعة الألكيل والكربونيل وتنتج أحماض كربوكسيلية .

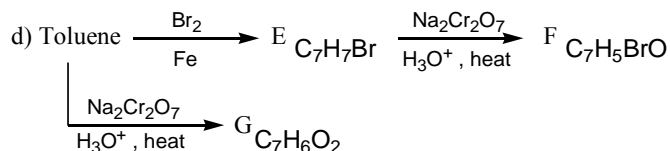


كما يمكن الحصول على الأحماض الكربوكسيلية من إماهة ناتج تفاعل الكيتونات مع Hypochlorites ويستخدم هذا التفاعل في الحصول على الكلورفورم .



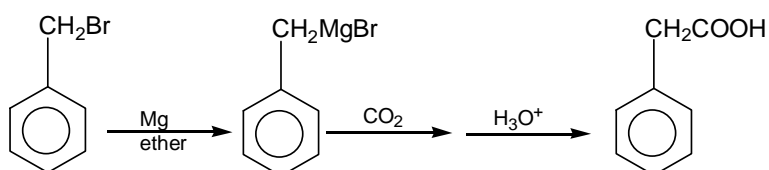
1-5 تعرف على المركبات في التفاعلات التالية ؟





- a) A = Pentanoic acid , B = 4,5-Dihydroxy pentanoic acid
 b) C = 2-Hydroxy-5-hexenoic acid , c) D = 5-Hexenoic acid
 d) E = o,p-Bromo toluene , F = o,p-Bromo benzoic acid , G = Benzoic acid

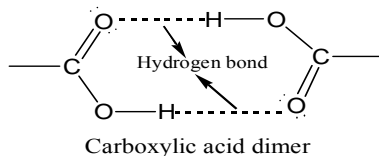
2-5 كيف تحصل على Benzyl bromide من Phenyl acetic acid ؟



الخواص الفيزيائية

1 - الحالة الفيزيائية Physical state : الأحماض التي تحتوي على ذرة كربون واحدة إلى أربع ذرات كربون تكون سوائل خفيفة والتي تتكون من خمس إلى تسع ذرات كربون عبارة عن سوائل ثقيلة والأحماض التي تتكون من عشر ذرات كربون فأكثر تكون في الحالة الصلبة .

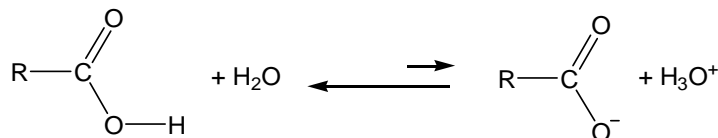
2 - درجة الغليان : بسبب القطبية العالية لجزيئات الأحماض الكربوكسيلية ومقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها تكون ذات درجات غليان عالية جداً حيث تكون جزئ يعرف بالجزئ المضاعف dimer وهو عبارة عن ترابط جزئيين من جزيئات الأحماض الكربوكسيلية برابطة هيدروجينية فتصبح كأنها جزئ واحد .



3 - الذوبانية Solubility : الأحماض الكربوكسيلية الأربعة الأولى تذوب بأي كمية في الماء بسبب مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية مع الماء وتقل الذوبانية بزيادة الوزن الجزيئي إلى أن تصبح عديمة الذوبان في الماء .

الخواص الكيميائية

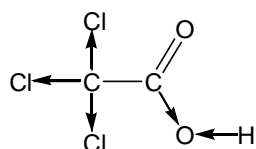
1 - الحمضية Acidity : تصنف الأحماض الكربوكسيلية كأحماض ضعيفة بسبب تأينها الضعيف في الماء



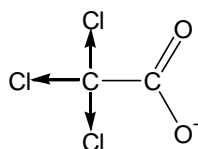
تزداد قوة الحمضية بوجود المجاميع الساحبة للإلكترونات لأنها تعمل على زيادة استقرار الأنيون حيث تقلل من تركيز الشحنة السالبة على ذرة الأكسجين في مجموعة الهيدروكسيل مما يجعل ذرة الأكسجين تسحب إلكترونات الرابطة O-H نحوها لتعويض النقص الإلكتروني فيسهل فقد البروتون بينما تقل الحمضية بوجود المجاميع الدافعة للإلكترونات حيث تعمل على زيادة تركيز الشحنة السالبة على ذرة الأكسجين في مجموعة الهيدروكسيل فتزداد قوة تجاذبها مع ذرة الهيدروجين .

يوضح الجدول التالي تأثير المجموعات الساحبة والدافعة على الحمضية وذلك من خلال قيم K_a :-

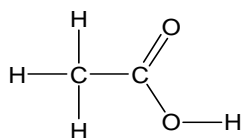
Structure	K_a
Cl_3CCOOH	0.23
Cl_2CHCOOH	3.3×10^{-2}
HCOOH	1.7×10^{-4}
CH_3COOH	1.7×10^{-5}
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	1.3×10^{-5}
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	6.4×10^{-5}



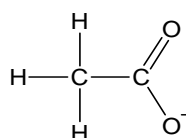
Strong electron withdrawing



Stabilization of anion



Weak electronic release



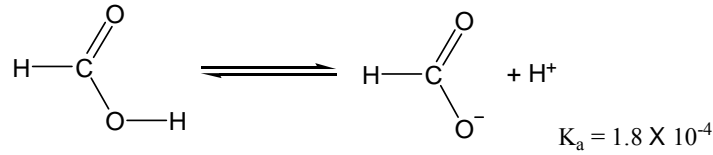
Small stabilization of anion

إن حمضية الأحماض الكربوكسيلية أقوى من حمضية الكحولات وأضعف بكثير من حمضية الحوامض غير العضوية .

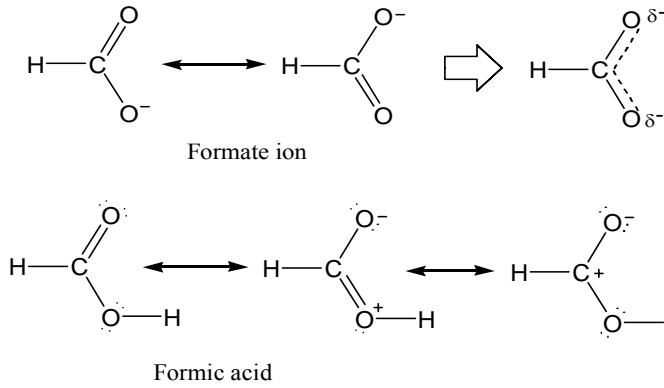
	HCl	HCOOH	CH ₃ OH
pK _a	=-7	4.75	15.2

إن الحمضية الأعلى لحمض الفورميك من الميثانول تعود إلى اتزان الأنيون الناتج كما يلي :-

1 - اتزان أيون الفورمات مع حمض الفورميك

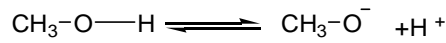


أنيون الفورمات أكثر ثباتاً من جزئ الفورميك وذلك بسبب توزيع الشحنة السالبة على ذرتي الأكسجين بفعل الرنين وهذا لا يحدث في جزئ الفورميك وبالتالي يكون أيون الفورمات هو السائد .



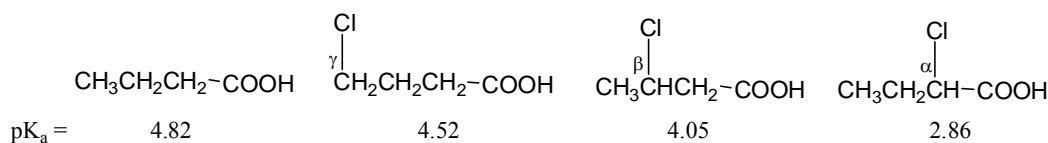
2 - اتزان أيون الميثوكسيد مع جزئ الميثانول

لا يوجد في هذا الجزئ أو الأيون الناتج رنين وتكون الشحنة السالبة مركزة على ذرة الأكسجين وبالتالي يكون الميثانول هو السائد .

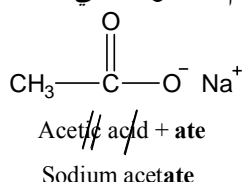


ملاحظة

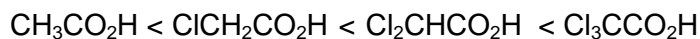
تزداد الحمضية كلما اقتربت المجاميع الساحبة من مجموعة الكربوكسيل .



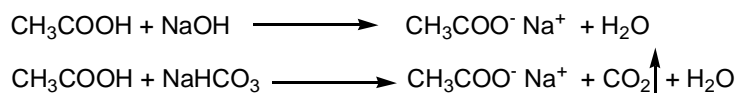
عندما يفقد الحمض الكربوكسيلي البروتون يسمى الناتج عن طريق استبدال المقطع *ic acid* من اسم الحمض بالمقطع *ate* ثم يكتب اسم المجموعة التي حلت محل الهيدروجين .



3-5 رتب المركبات التالية على حسب الزيادة في الخاصية الحمضية ؟



2 - تفاعل تكوين الأملاح Salt formation : تتفاعل الأحماض الكربوكسيلية بسهولة مع المحاليل المائية لهيدروكسيد الصوديوم وبيكربونات وكربونات الصوديوم وتكون أملاح صوديوم ذائبة في الماء .



يستخدم هذا التفاعل في التمييز بين الأحماض الكربوكسيلية التي لا تذوب في الماء وبين الكحولات والفينولات التي لا تذوب في الماء أيضاً وذلك لأن الفينولات لا تتفاعل مع بيكربونات الصوديوم (ماعدا Nitrophenol) والكحولات التي لا تذوب في الماء لا تتفاعل مع المحلول المائي لهيدروكسيد الصوديوم أو بيكربونات الصوديوم .

3 - تفاعلات الاستبدال Substitution reactions
أ - استبدال مجموعة الهيدروكسيل من مجموعة الكربوكسيل

تكوين كلوريدات الحمض

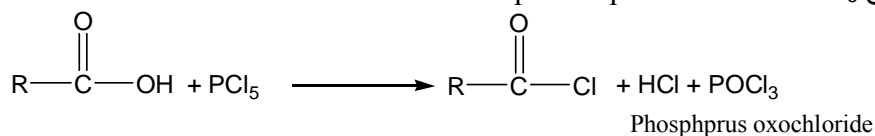
التفاعل مع Thionyl chloride SOCl_2



التفاعل مع Phosphorus trichloride PCl_3

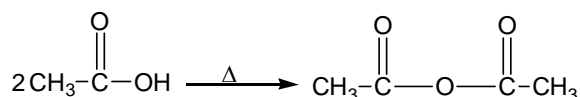


التفاعل مع Phosphorus pentachloride PCl_5

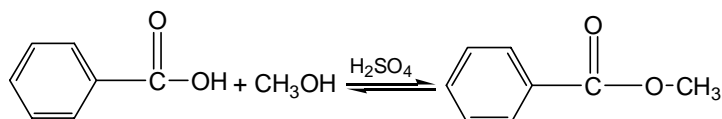
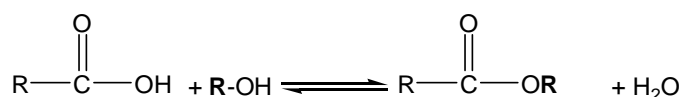


تكوين أنهيدريدات الحمض

نزع الماء من الأحماض الكربوكسيلية Dehydration of carboxylic acids



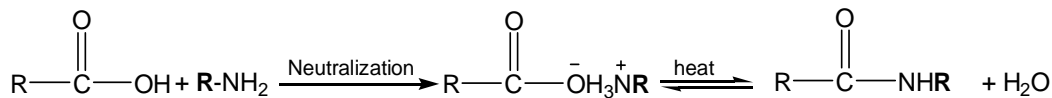
التفاعل مع الكحولات : وينتج عنه إسترات



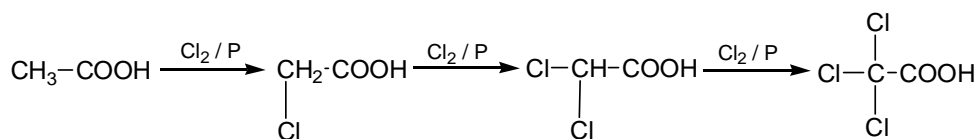
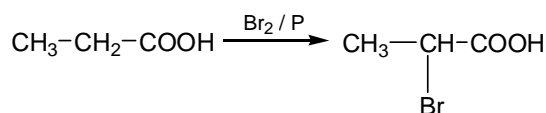
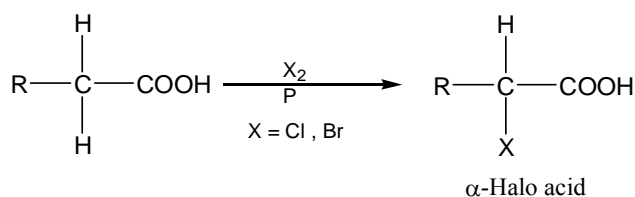
وهذا التفاعل عكسي لذا يجب إضافة مادة نازعة للماء مثل حمض الكبريتيك المركز أو سحب الإستر المتكون من وعاء التفاعل أو عن طريق زيادة تركيز إحدى المتفاعلات .

تكوين الأميدات

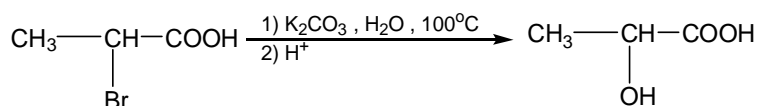
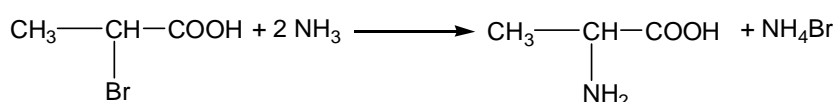
التفاعل مع الأمونيا أو الأمينات Reaction with Ammonia or Amines



ب - تفاعل استبدال هيدروجين ألفا : ويعرف بتفاعل Hell – Volhard – Zelinski أو يكتب مختصراً HVZ reaction وهو تفاعل استبدال هيدروجين ألفا بالهالوجين حيث يتفاعل الهالوجين مع الحمض الكربوكسيلي في وجود الفوسفور الأحمر كحفاز أو PBr_3 وهو الحفاز الفعلي لأن الفوسفور يتفاعل مع Br_2 ويعطي PBr_3

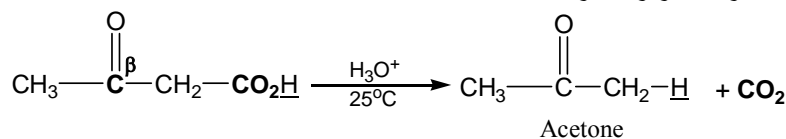


تعتبر هذه الأحماض ذات أهمية صناعية كبيرة حيث يمكن تحويلها إلى مجموعات وظيفية أخرى .

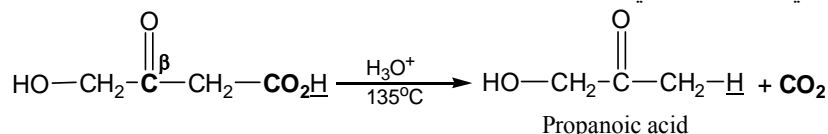


4 - تفاعل نزع مجموعة الكربوكسيل Decarboxylation : يعتبر هذا التفاعل محدود لأنه يتم في الحالات التالية فقط :-

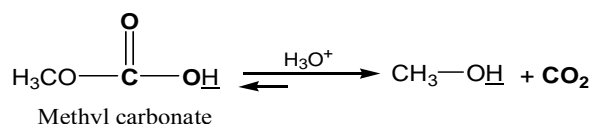
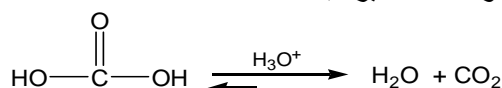
i. الأحماض التي تحتوي على مجموعة كيتونية في موقع بيتا β -Keto acids تتفاعل في محلول حمضي عند درجة حرارة الغرفة .



ii. حمض مالونيك ومشتقاته Malonic acid and derivatives : يتم نزع مجموعة الكربوكسيل بتسخينه في محلول حمضي .



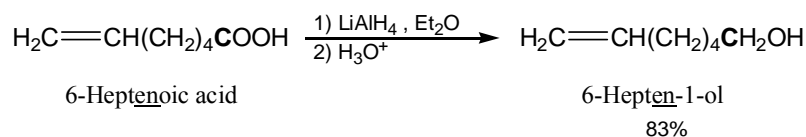
iii. حمض الكربونيك ومشتقاته Carbonic acid and derivatives : يتحلل تلقائياً في محلول مائي إلى ثاني أكسيد الكربون وماء لأنه غير ثابت .



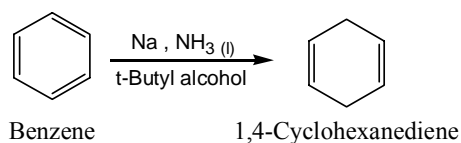
لا يحدث هذا التفاعل في الوسط القاعدي بسبب وجود مجموعة كربونيل في موقع بيتا فتتحول إلى أملاح ولا يحدث لها حذف لمجموعة الكربوكسيل .

5 - تفاعل الاختزال

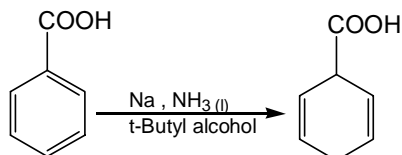
اختزال مجموعة الكربوكسيل : يتم اختزال الأحماض الكربوكسيلية إلى كحولات أولية باستخدام LiAlH_4 ولا يستخدم NaBH_4 لأنه أقل حمضية من LiAlH_4 وذلك لأن الرابطة Al-H تكون أكثر قطبية من الرابطة B-H



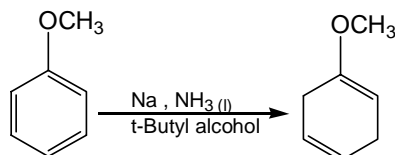
اختزال بيرج Birch reduction : هو اختزال يتم في حلقة البنزين حيث يحول الحلقة الأروماتية إلى 1,4-Cyclohexadiene كما يلي :-



ويمكن لهذا التفاعل أن يحدث في مستبدلات البنزين حيث يتأثر الناتج بنوع المجموعة المستبدلة فإذا كانت المجموعة ساحبة للإلكترونات مثل مجموعة الكربوكسيل في حمض البنزويك فإن الناتج يكون 3-Substituted-1,4-cyclohexadiene كما في التفاعل التالي :-

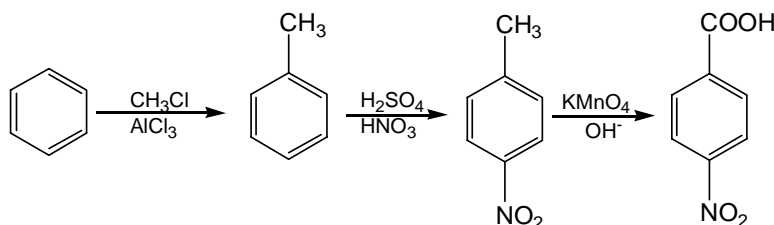


وإذا كانت المجموعة المستبدلة على حلقة البنزين دافعة للإلكترونات مثل مجموعة ميثوكسي في الأنيسول يكون الناتج 1-Substituted-1,4-cyclohexadiene والسبب في ذلك الاختلاف يرجع لثبات الجذر الحر الناتج عن الرنين .

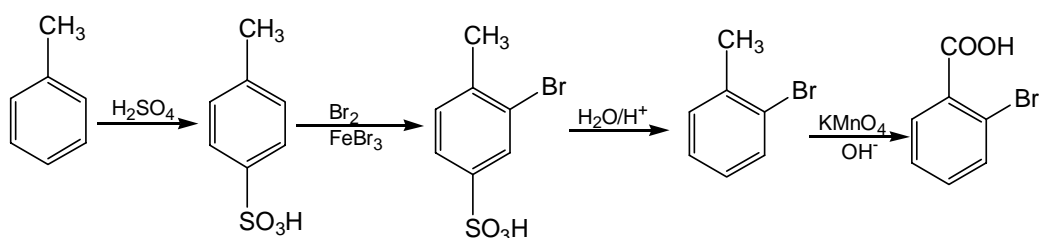


4-5 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

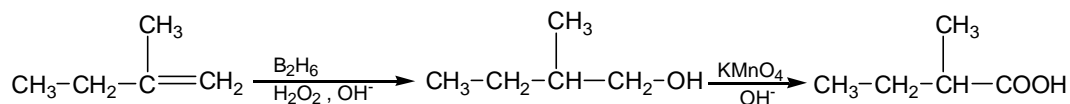
a) Benzene → p-Nitro benzoic acid



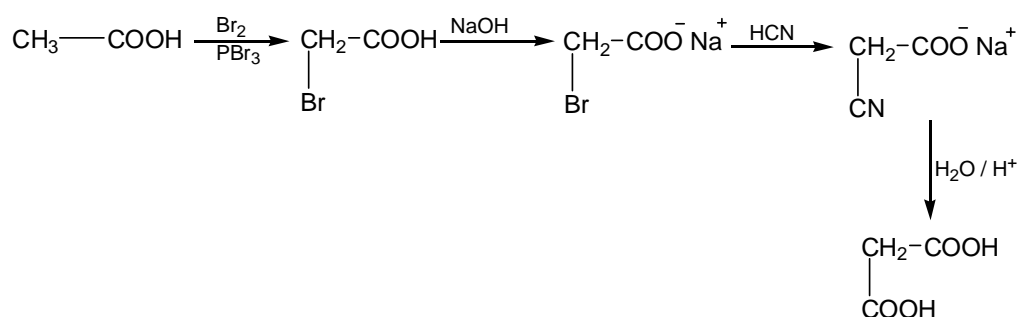
b) Toluene → o-Bromo benzoic acid



c) 2-Methyl-1-butene → 2-Methyl butanoic acid



d) Ethanoic acid → Malonic acid



5-5 تعرف على المركبات في التفاعلات الآتية ؟

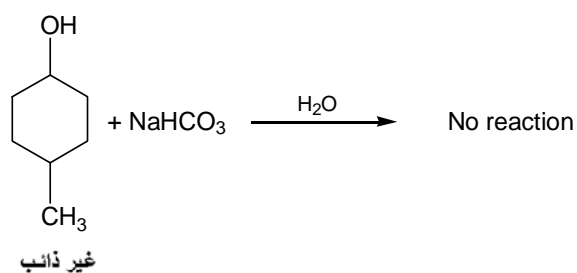
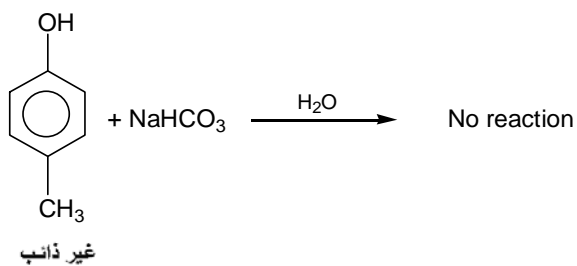
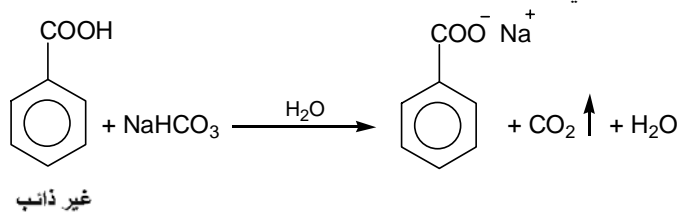
- 1) 4-Pentenoic acid + LiAlH₄ $\xrightarrow{\text{Et}_2\text{O}} \xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$ A
- 2) 4-Chloro butanoic acid $\xrightarrow[\text{Et}_2\text{O}]{\text{LiAlH}_4} \xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$ B
- 3) Benzoic acid $\xrightarrow[\text{AlBr}_3]{\text{Br}_2}$ C $\xrightarrow[\text{Et}_2\text{O}]{\text{LiAlH}_4} \xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$ D
- 4) D $\xrightarrow{\text{SOCl}_2}$ E

A = 4-Penten-1-ol , B = 4-Chloro-1-butanol , C = m-Bromo benzoic acid ,
D = m-Bromo benzyl alcohol , E = m-Bromo benzyl chloride

6-5 كيف تميز باختبار كيميائي بين المركبات التالية ؟

4-Methyl cyclohexanol , p-Methyl phenol , Benzoic acid

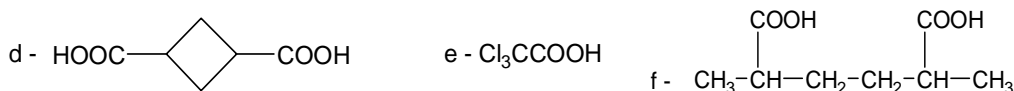
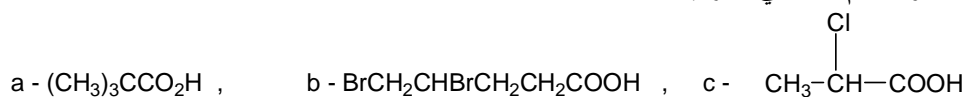
عن طريق اختبار الذوبانية في الماء



وللتمييز بين الفينول والكحول يستخدم التفاعل مع HBr أو NaOH

أسئلة

7-5 ما هو الاسم النظامي للمركبات الآتية ؟

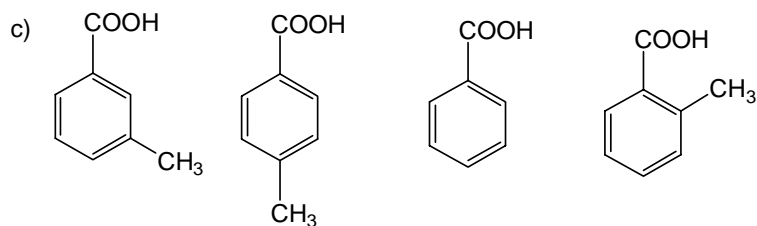
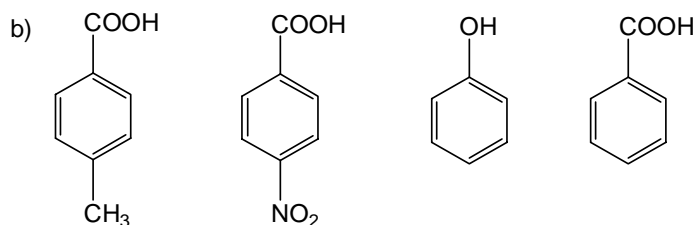
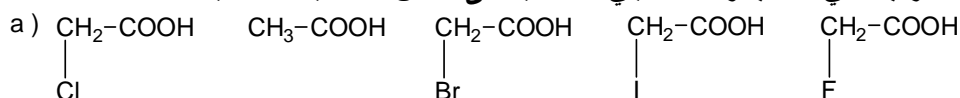


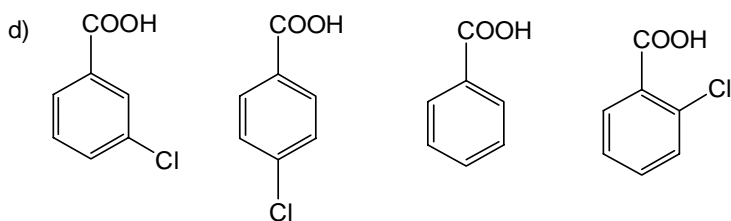
8-5 ما هو التركيب البنائي للمركبات التالية ؟

- a- Heptanedioic acid , b- Triphenyl acetic acid , c- 2-Hexen-4-ynoic acid
 d- 4-Ethyl-2-propyl octanoic acid , e- 3-Chloro phthalic acid ,
 f- Hexanedioic acid [Adipic acid] , g- Pentanedioic acid [Glutaric acid]
 h- 3-Methyl benzoic acid [m-Toluic acid] ,
 i- 2-Hydroxy benzene carboxylic acid [Salicylic acid]
 k- 2,5-Dihydroxy benzoic acid [Gentisic acid]

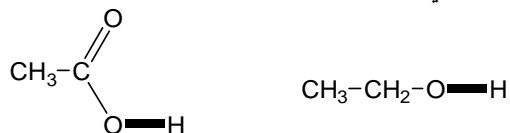
9-5 ارسم كل التراكييب البنائية للمركبات التي تشترك في الصيغة الجزيئية $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ ؟ ثم أعطي كل منها اسماً مناسباً ؟

10-5 رتب المركبات في كل مجموعة مما يلي تصاعدياً على أساس الخاصية الحمضية ؟





11-5 حدد الرابطة O-H الأطول في المركبين التاليين ؟ ولماذا ؟



12-5 لماذا تعتبر الأحماض الكربوكسيلية نيوكلوفيلات ضعيفة ؟

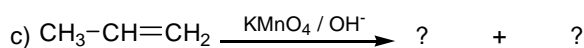
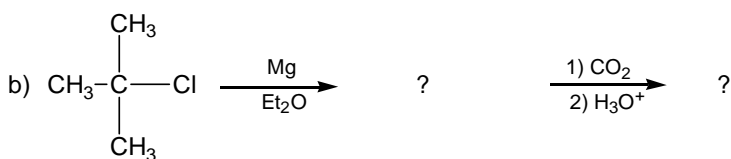
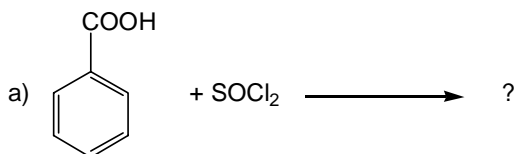
13-5 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

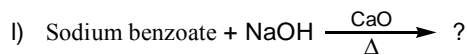
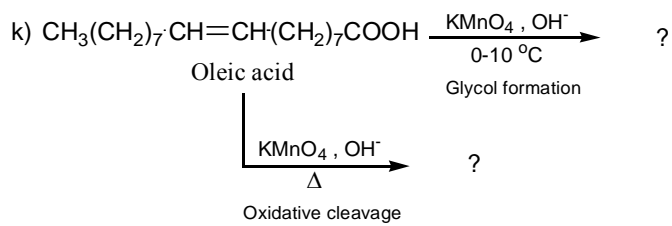
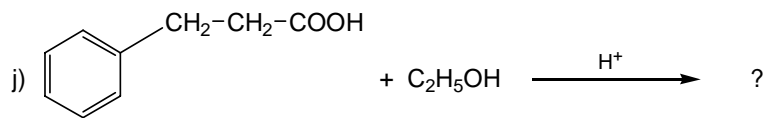
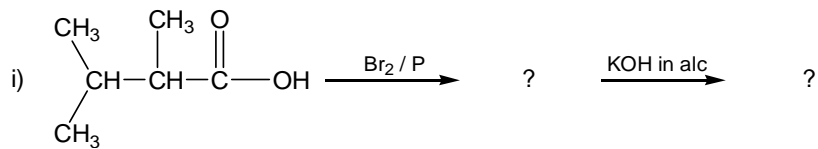
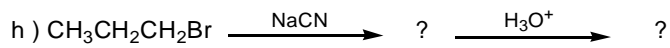
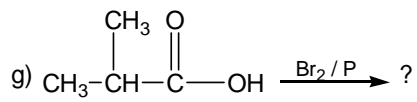
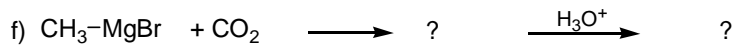
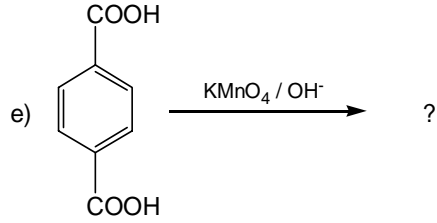
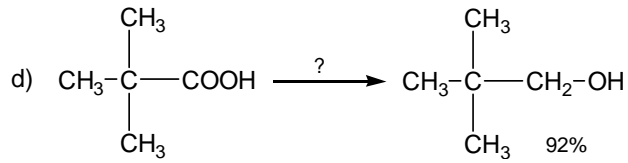
- Benzene \rightarrow m-Nitro benzene carboxylic acid
- p-Chloro toluene \rightarrow p-Chloro phenyl acetic acid
- Pentanoic acid \rightarrow Pentanol
- Pentanoic acid \rightarrow Hexanone
- Butanoic acid \rightarrow Butanal

14-5 كيف تميز كيميائياً بين المركبات التالية ؟

Acetic acid , Ethanol , Diethyl ether

15-5 أكمل المعادلات الآتية ؟

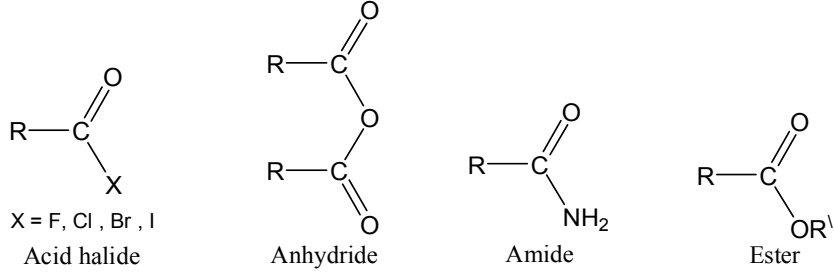
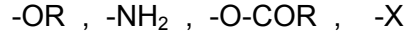




مشتقات الأحماض الكربوكسيلية

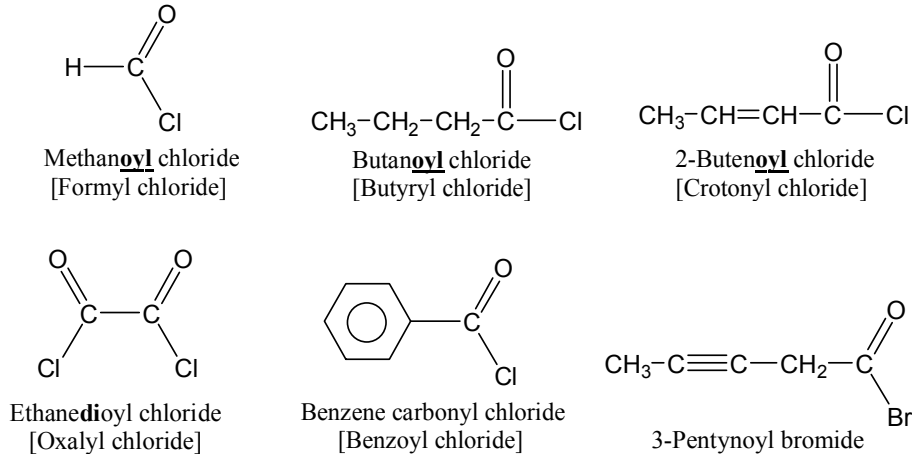
Carboxylic acid derivatives

تعرف مشتقات الأحماض الكربوكسيلية على أنها مركبات يمكن أن تتحول إلى أحماض كربوكسيلية عن طريق التحلل المائي hydrolysis ، ومن أهم هذه المشتقات المركبات التي تنتج من استبدال مجموعة الهيدروكسيل في مجموعة الكربوكسيل بإحدى المجموعات التالية :-

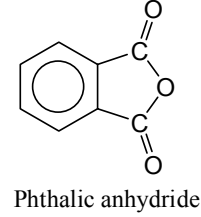
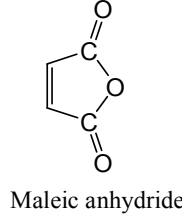
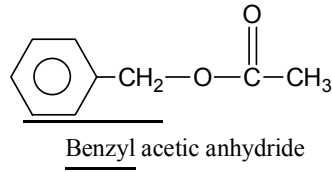
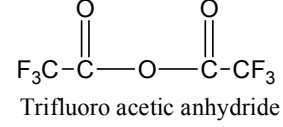
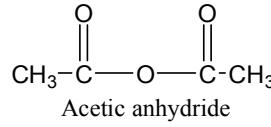
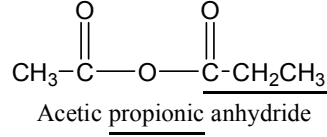


التسمية

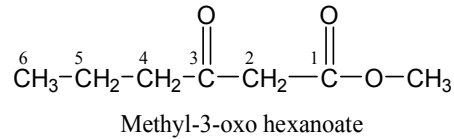
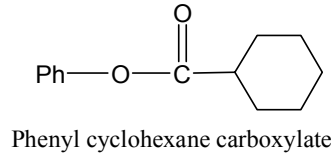
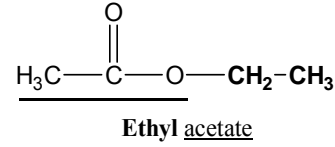
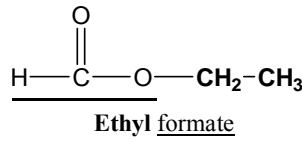
1 - تسمية كلوريدات الأحماض : تشق من أسماء الأحماض الكربوكسيلية المقابلة باستبدال المقطع ic acid من اسم الحمض الكربوكسيلي بالمقطع oyl chloride أمثلة



2 - تسمية **أنهيدريدات الأحماض** : يتم تسميتها باستبدال كلمة acid من اسم الحمض الكربوكسيلي المقابل بكلمة anhydride وذلك في حالة الأنهيدريدات المتناظرة أو الأنهيدريدات التي تنتج من نزع جزئ ماء من الأحماض الكربوكسيلية ثنائية القاعدية ، أما عندما ينتج الأنهيدريد من حمضين مختلفين فإنه يتم تسمية الحمضين المكون منهما ثم يتبع بكلمة anhydride
أمثلة

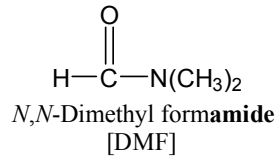
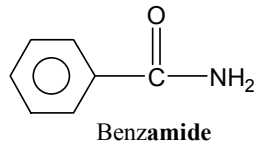
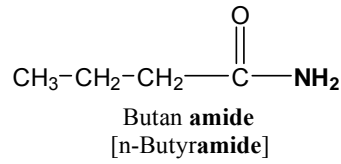
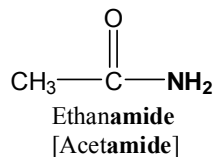


3 - تسمية **الأسترات** : تسمى الأسترات باستبدال المقطع ic acid من اسم الحمض الكربوكسيلي المقابل بالمقطع ate ثم يسمى هيدروكربون الكحول كمجموعة ألكيل .
أمثلة

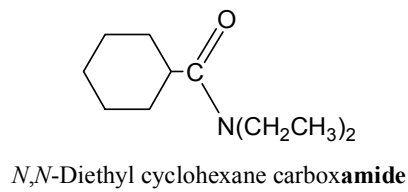
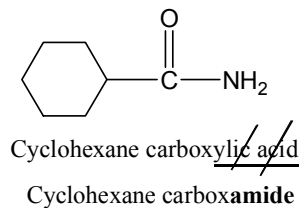


4 - تسمية **الأميدات** : تشتق أسماء الأميدات من الأسماء النظامية للأحماض الكربوكسيلية باستبدال المقطع oic acid بكلمة amide أو باستبدال المقطع ic acid من الأسماء الشائعة للأحماض الكربوكسيلية بكلمة amide
أميد

أمثلة

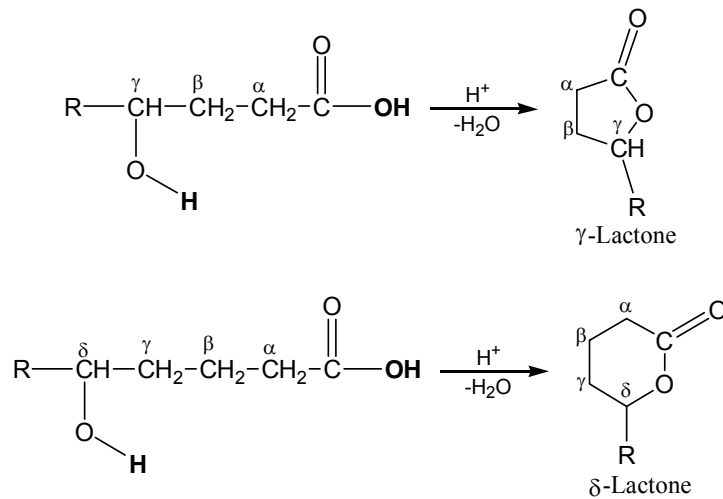


أما في الأميدات التي تتصل فيها مجموعة الكربونيل بمركب حلقي يستبدل المقطع ylic acid بكلمة amide

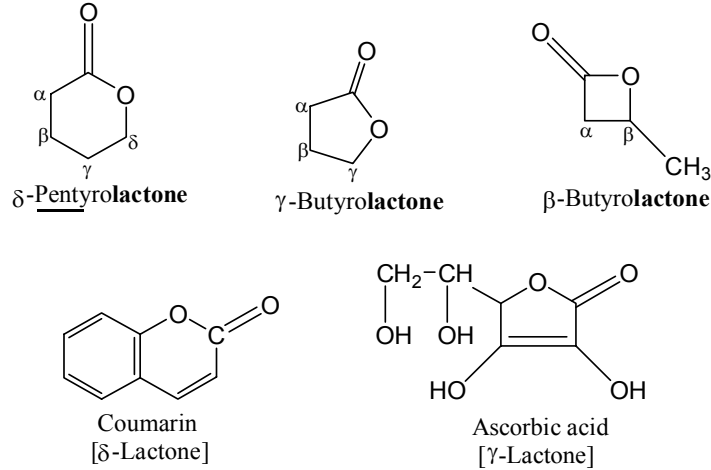


الإسترات الحلقية Lactones

في الأحماض الكربوكسيلية التي تحتوي جزيئاتها على مجموعة هيدروكسيل على ذرة كربون γ أو δ فإن من الممكن حدوث أسترة داخل الجزيء وينتج أسترة حلقي .

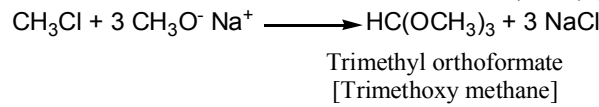


أمثلة



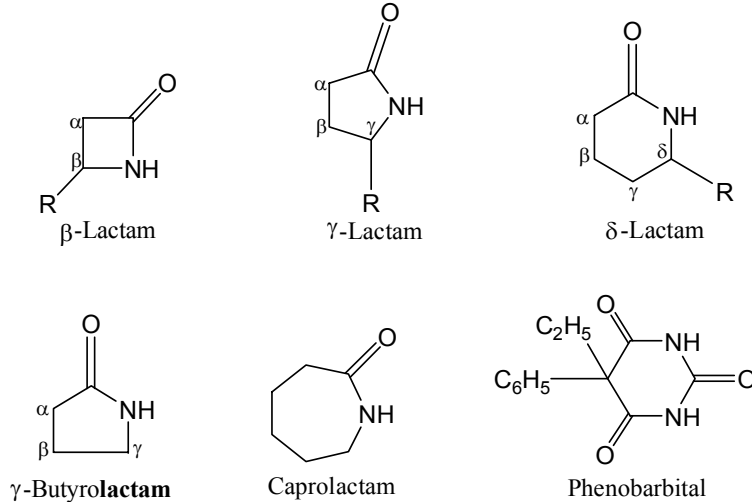
ملاحظة

■ إسترات - أورثو *Ortho-Esters* : هي مركبات تسمى افتراضيا إسترات ولها الصيغة العامة $R-C(OR)_3$ وهي مشتقات ثابتة لأحماض أورثو غير الثابتة والتي لها الصيغة العامة $R-C(OH)_3$ ومن أهم الأمثلة عليها حمض *Orthoformic* الذي يحضر بتفاعل الكلورفورم مع إيثوكسيد الصوديوم (ص:263)



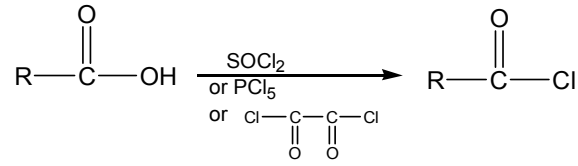
Lactams الحلقية

عند وجود مجموعة أمين على إحدى ذرات كربون β أو γ أو δ في جزئ الحمض الكربوكسيلي يحدث نزع جزئ ماء داخل الجزئ ويتكون أميد حلقي بنفس الطريقة التي تكونت بها الإسترات الحلقية .

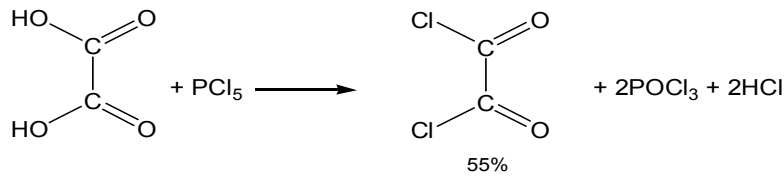


تحضير بعض المشتقات الهامة

أولاً / تحضير كلوريدات الأحماض : تحضر من الأحماض الكربوكسيلية كما يلي :-

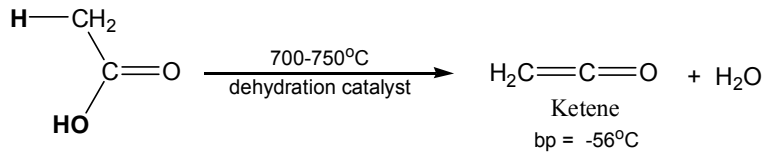


كلوريد الأوكساليل Oxalyl chloride : يحضر بتفاعل خامس كلوريد الفوسفور مع الحمض الكربوكسيلي
Oxalic acid كما يلي :-

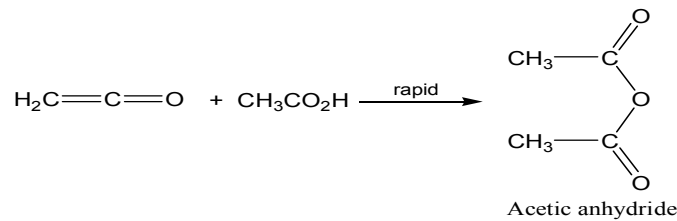


ثانياً / الأنهيدريدات

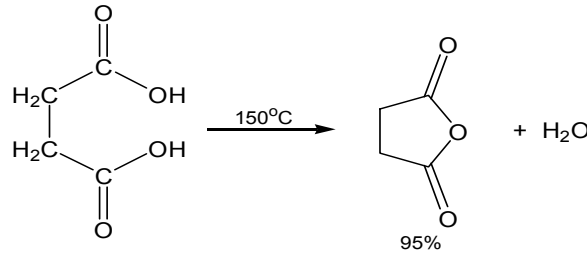
أنهيدريد الأسيتيك Acetic anhydride : يستخدم هذا الأنهيدريد بشكل موسع ويحضر في الصناعة بنزع
جزئ ماء من حمض الخليك فينتج Ketene كما يلي :-



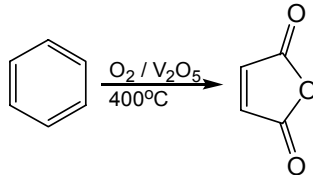
ثم يتفاعل Ketene مع جزئ آخر من حمض الخليك الذي يضاف للرابطة C=C الثنائية بإضافة تتبع قاعدة
ماركونيكوف (ص¹⁰³). فينتج أنهيدريد الأسيتيك .



أنهيدريد سكسينيك Succinic anhydride : يحضر من تسخين حمض السكسينيك .

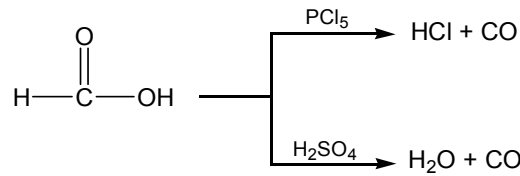


أنهيدريد المالك Maleic anhydride : يحضر بالأوكسدة القوية للبنزين في وجود أكسيد الفناديوم الساخن



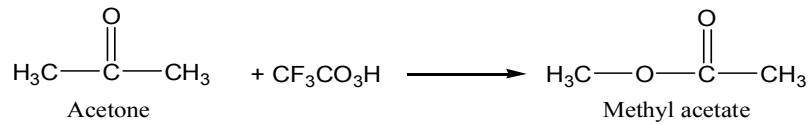
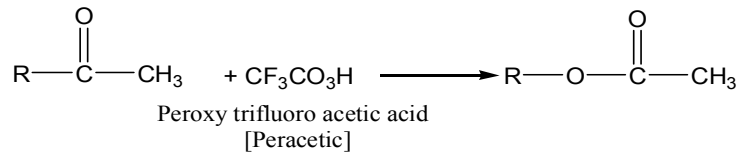
ملاحظة

لا يحضر Formic anhydride وكذلك Formyl chloride بالطرق العادية لأنها مركبات غير مستقرة

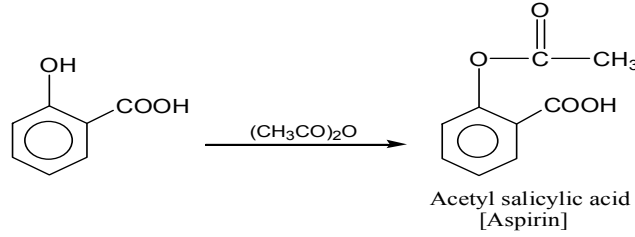


ثالثاً / تحضير الإسترات

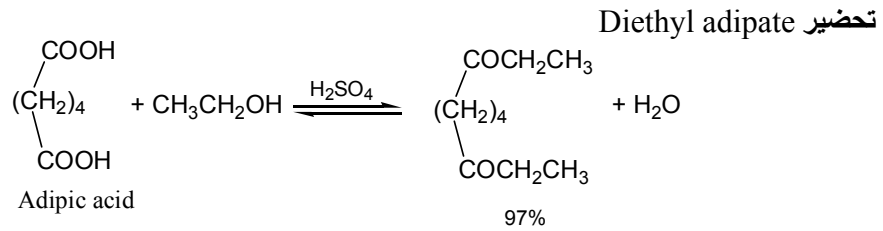
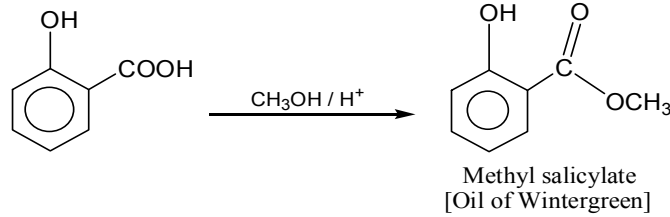
من الكيتونات : تنتج من تفاعل الكيتونات الطرفية مع Peracetic كما يلي :-



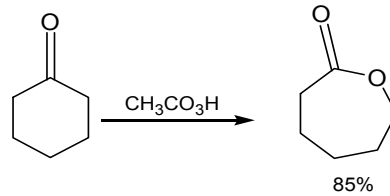
تحضير الأسبرين Aspirin : للأسبرين استعمالات طبية كثيرة فمثلاً يستخدم ضد الالتهابات ولتخفيف آلام الروماتيزم Rheumatic



زيت ونثيرجرين Oil of Wintergreen : يدخل في صناعة العديد من المراهم المختلفة ويعمل كمسكن موضعي .

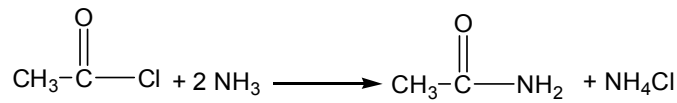


اللاكتونات : يمكن أن تنتج من أكسدة الكيتونات الحلقية كما يلي :-

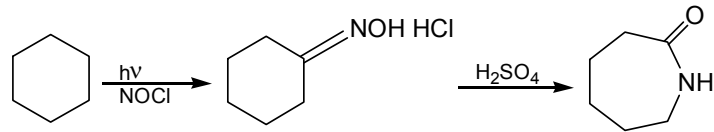


رابعاً / تحضير الأميدات

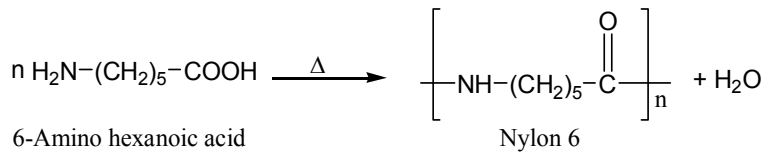
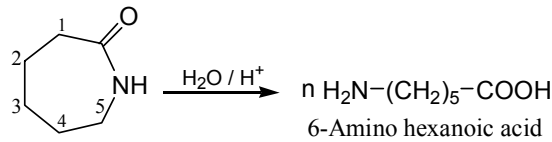
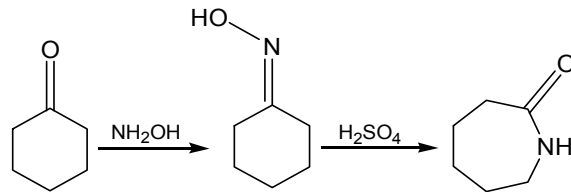
تحضير أسيتاميد Acetamide



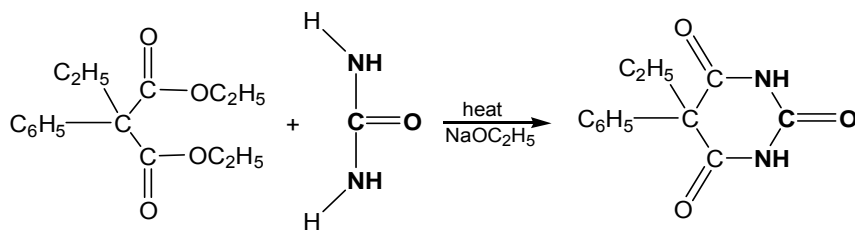
كابرولاكتام
من الألكانات الحلقية



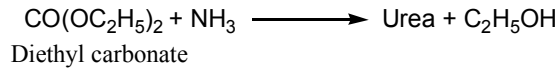
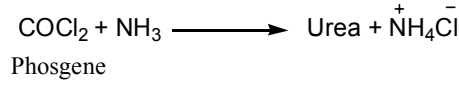
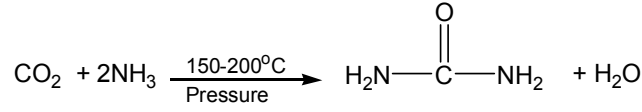
من الكيتونات الحلقية : عند تفاعل Cyclohexanone مع NH_2OH ومعالجة الناتج بحمض الكبريتيك تحدث عملية إعادة ترتيب تعرف بـ Beckmann rearrangement فينتج كابرولاكتام ويستعمل في تحضير Nylon 6



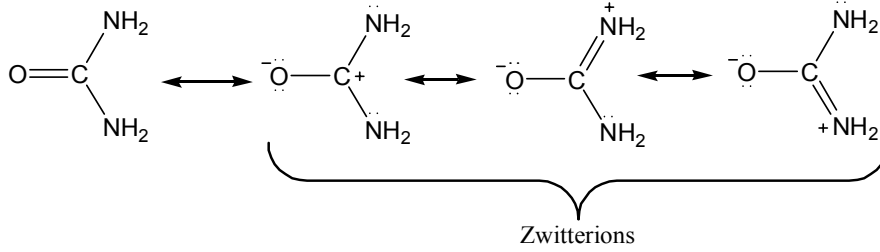
فينوبريبتال Phenobarbital : يستعمل في الطب كمسكن للألام .



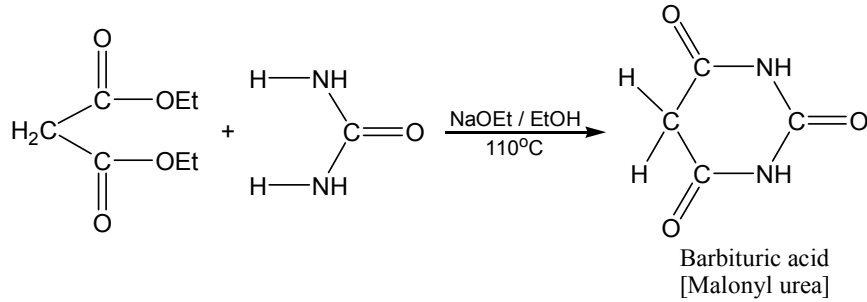
اليوريا Urea : تعتبر اليوريا من أهم أنواع الأميدات وتصنع بتفاعل الأمونيا مع ثاني أكسيد الكربون مع التسخين والضغط وتستخدم كسماد للأراضي الزراعية وفي صناعة بعض الأدوية وتدخل في صناعة بعض أنواع اللدائن وتحضر بعدة طرق منها ما يلي :-



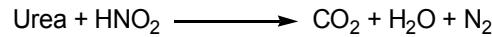
يعرف التركيب الذي يحتوي على كل من الشحنة الموجبة والسالبة على نفس الجزئ بالأيونات الأمفوتيرية أو أيونات زويتير Zwitterions



عند تسخين diethyl malonate مع اليوريا في وجود إيثوكسيد الصوديوم ينتج *N*-Acylurea وتعرف هذه المركبات بـ Ureides ثم تتكون حلقة داخل الجزئ هي عبارة عن حمض Barbituric acid

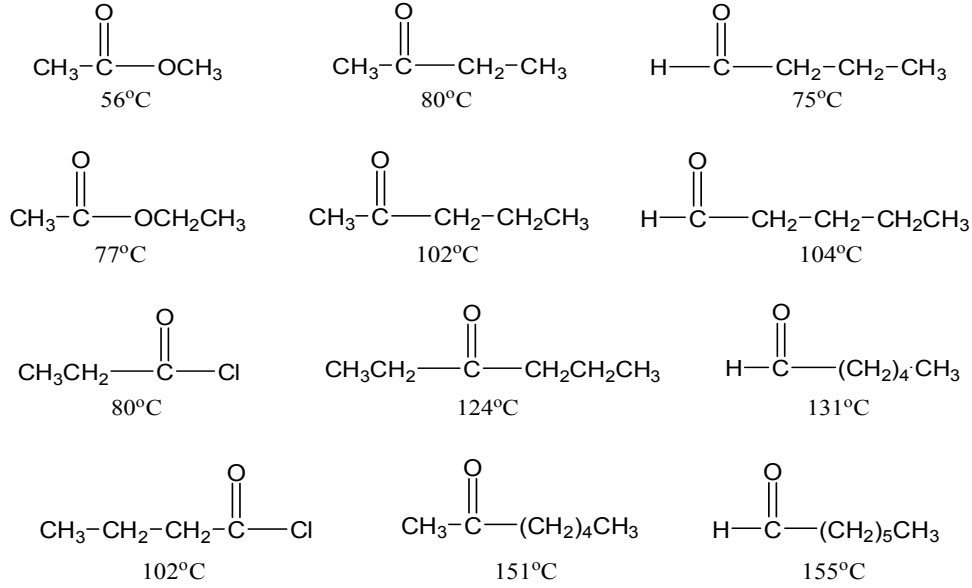


تتفاعل اليوريا مع Nitrous acid وينتج النيتروجين .

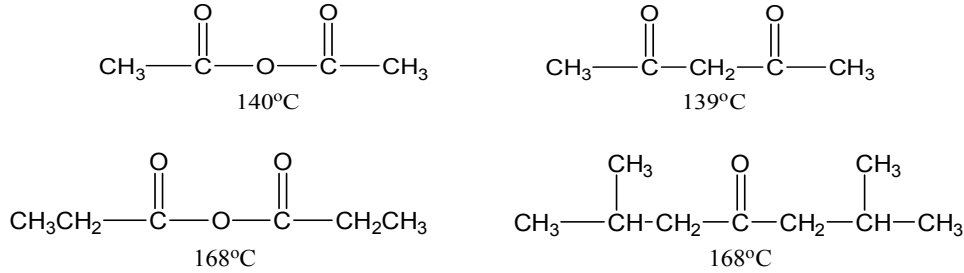


الخواص الفيزيائية

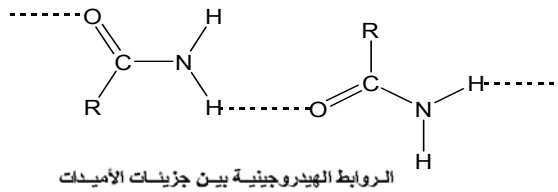
1 - درجة الغليان : للإسترات وكلوريدات الأحماض درجات غليان أقل من درجات غليان الألدهيدات والكيثونات المقابلة لها في الوزن الجزيئي .



أما بالنسبة للأنيديدات فلها درجات غليان مقاربة لدرجة غليان الألدهيدات والكيثونات المقابلة لها في الوزن الجزيئي .



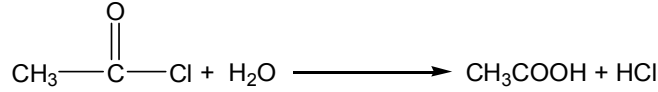
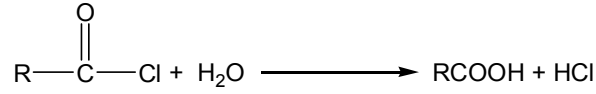
للأميدات الأولية والثانوية درجات غليان مرتفعة وذلك بسبب مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها أما الأميدات الثالثية لها درجات غليان أقل لعدم مقدرتها على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها .



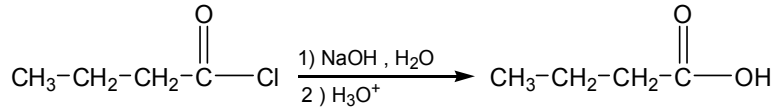
التفاعلات الكيميائية Chemical reaction

أولاً / تفاعلات كلوريدات الأحماض

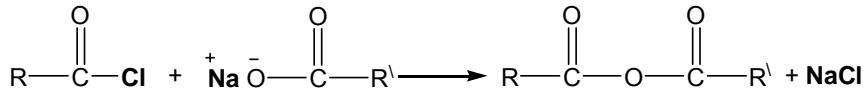
التحلل المائي Hydrolysis : تتحلل مائياً وتنتج أحماض كربوكسيلية .



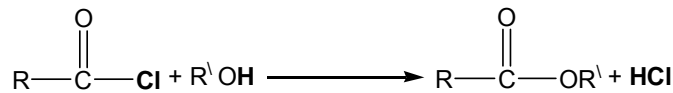
تفاعل الأكسدة : تنتج أحماض كربوكسيلية .

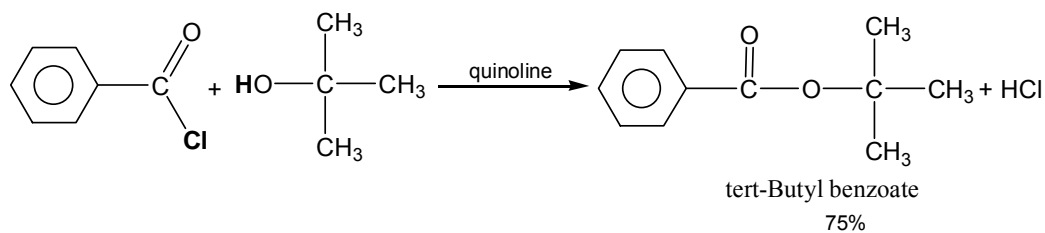


التفاعل مع الأحماض الكربوكسيلية وأملاحها : يستخدم هذا التفاعل في تحضير الأنهيدريدات .

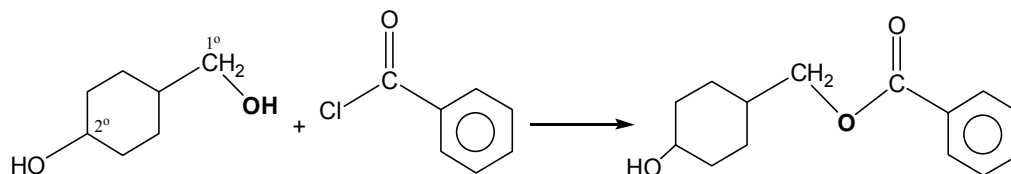


التفاعل مع الكحولات : هو تفاعل استبدال نيوكلوфильي ينتج عنه الإسترات حيث يستبدل هيدروجين مجموعة الهيدروكسيل في الكحولات بالمجموعة العضوية في كلوريد الحمض ويتم ذلك في الكحولات 1° , 2° , 3° كما يلي :-

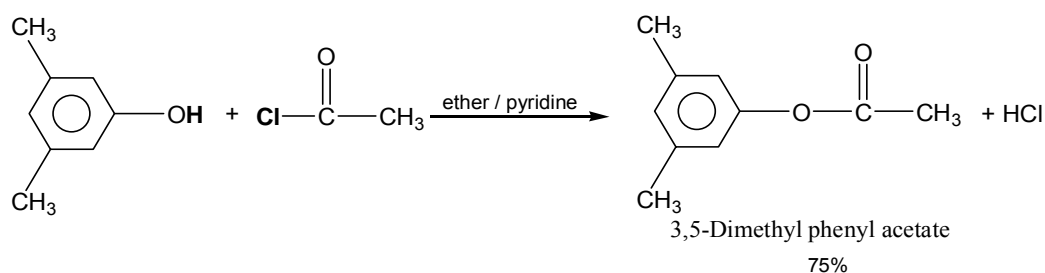




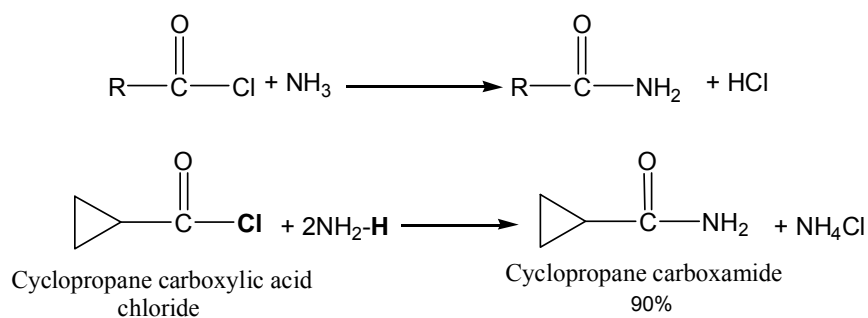
في حال وجود أكثر من نوع من مجموعات الهيدروكسيل في نفس المركب فإن التفاعل يصبح أكثر انتقائية بسبب الإجهاد الحجمي Steric bulk للمجموعة العضوية .



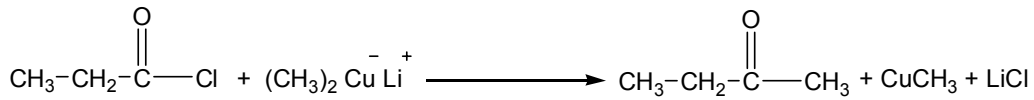
التفاعل مع الفينولات: تتفاعل كلوريدات الأحماض مع الفينولات في وجود القواعد مثل هيدروكسيد الصوديوم أو البيريدين ويعرف هذا التفاعل بتقنية Schotten-Baumann



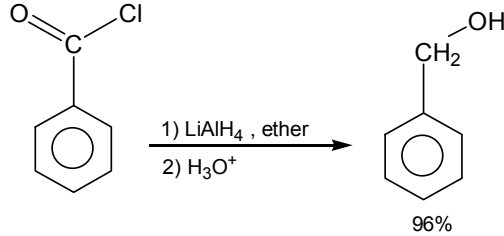
التحلل النشادري Aminolysis: وهو تفاعل لتحضير الأميدات .



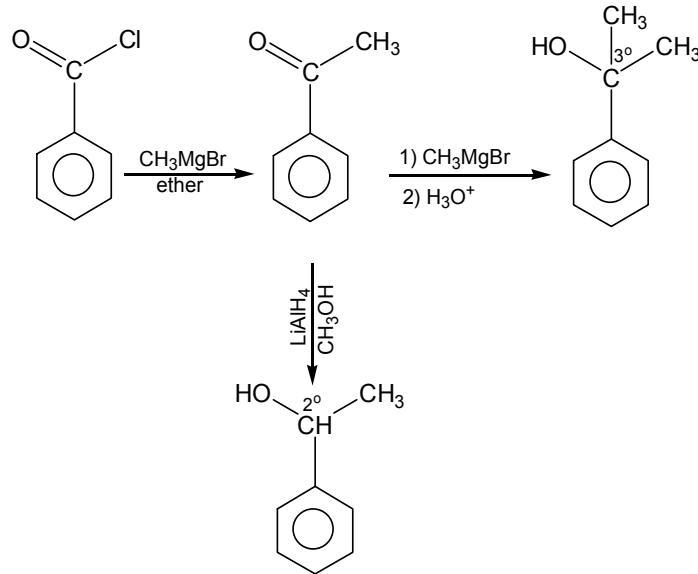
التفاعل مع مركبات النحاس العضوية : وهو تفاعل ينتج عنه كيتونات .



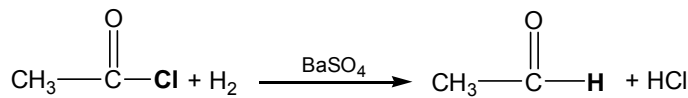
تفاعل الاختزال : تختزل كلوريدات الأحماض إلى كحولات وكيتونات كما يلي :-
أ - عند استخدام LiAlH_4 فإنه يتم الحصول على كحولات أولية .



ب - عند اختزال كلوريدات الأحماض بمتفاعل جرينار نحصل على كيتونات ثم تختزل إلى كحولات ثانوية كما يلي :-

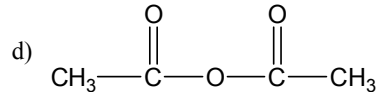
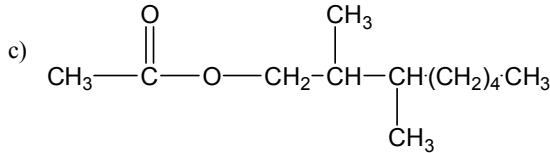
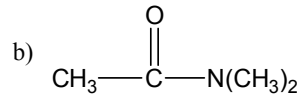
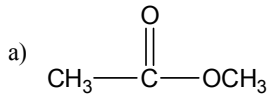


ج - يمكن اختزال كلوريدات الأحماض بالهيدروجين في وجود كبريتات الباريوم يتحول كلوريد الحمض إلى ألدهيد ويعتبر هذا التفاعل أحد الطرق المستخدمة لتحضير الألدهيدات .



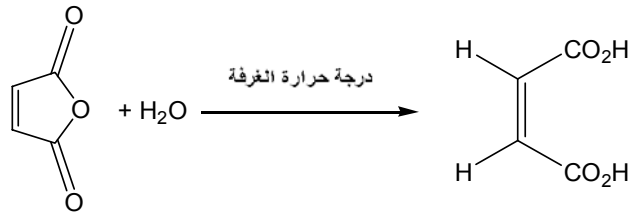
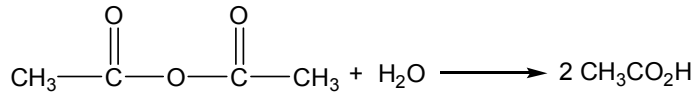
1-6 ما هو ناتج تفاعل Acetyl chloride مع كل من ؟

- a) Methanol , b) Dimethyl amine
c) 2,3-Dimethyl-1-octanol , d) Sodium acetate

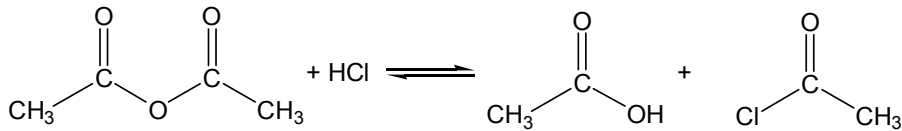
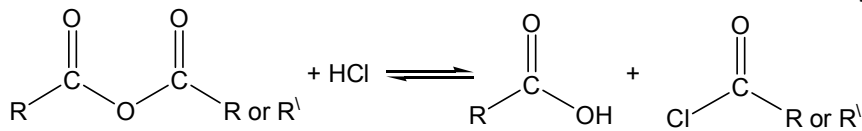


ثانياً / تفاعلات أنهيدريدات الأحماض

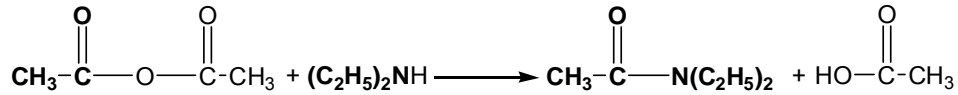
التحلل المائي : تتحلل الأنهيدريدات مائياً وتنتج الأحماض الكربوكسيلية المكونة منها .



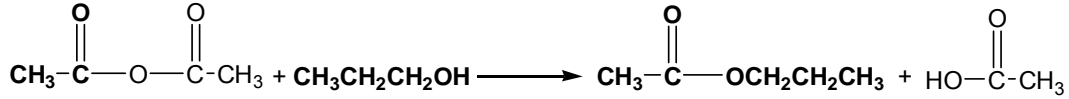
يمكن أن يتحلل الأنهيدريد حمضياً مع Hydrogen chloride HCl إلى حمض كربوكسيلي وكلوريد الحمض كما يلي :-



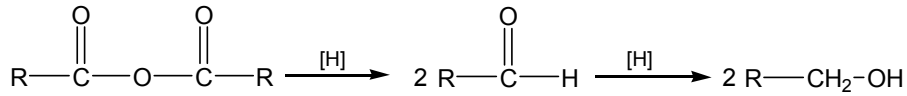
التفاعل مع الأمينات : وهو تفاعل تحضير الأميدات .



التفاعل مع الكحولات : ينتج عن هذا التفاعل الأسترات .

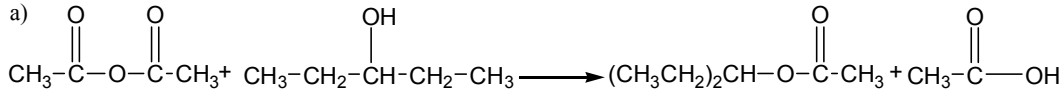


تفاعل الاختزال : تختزل الأنهيدريدات إلى ألدهيدات ثم إلى كحولات أولية .



2-6 ما هو ناتج تفاعل Acetic anhydride مع كل مما يلي ؟

a) 3-Pentanol , b) Acetic acid

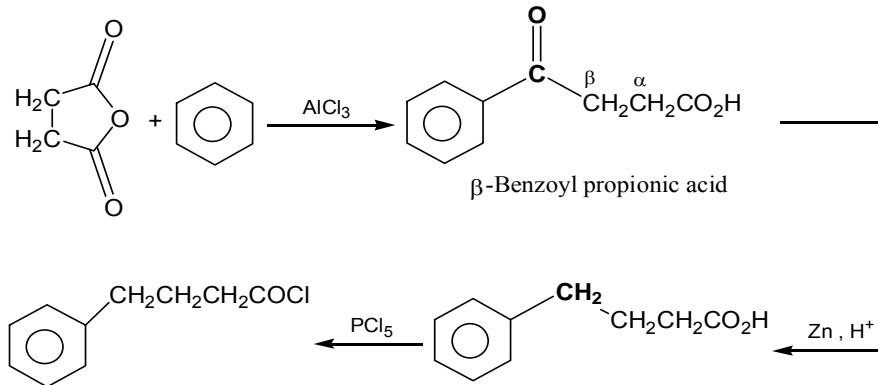


b) No reaction

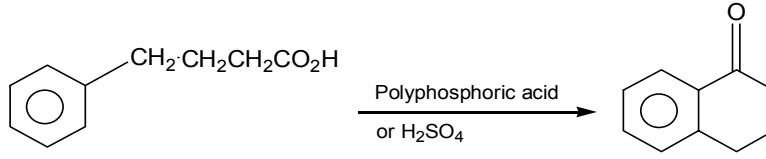
3-6 كيف تحول Succinic anhydride إلى كل من المركبين التاليين ؟

a) 4-Phenyl butanoyl chloride , b) Tetralone

a)



b)

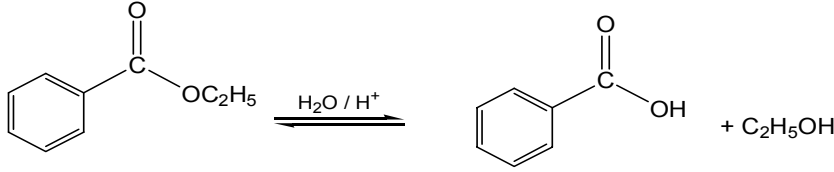


ثالثاً / تفاعلات الإسترات

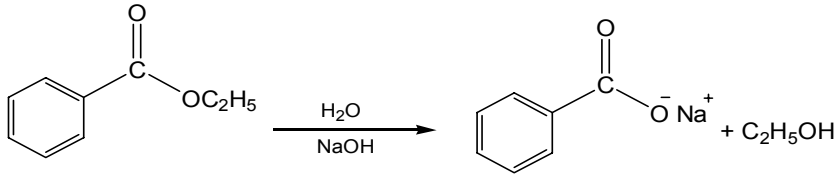
تعتبر الإسترات أقل فاعلية كيميائية من الأنهيدريدات وأعلى فاعلية كيميائية من الأميدات .

التحلل المائي : تتحلل الإسترات مائياً إلى الحمض الكربوكسيلي والكحول المشتقة منه حيث يعتبر هذا التفاعل تحضير لكل من الكحولات والأحماض الكربوكسيلية ، ويعتمد الناتج على الوسط الذي يجري فيه التفاعل كما يلي :-

أ - التحلل في الوسط الحمضي : يتم فيه الحصول على الكحول والحمض الكربوكسيلي وهو تفاعل عكسي نظراً لسهولة نزع جزئ الماء من النواتج .



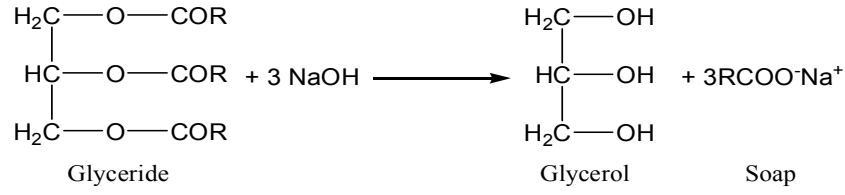
ب - التحلل في الوسط القاعدي (التصبن) : عند تسخين الإستر مع محلول قلوي مائي ينتج الكحول وملح الحمض الكربوكسيلي وهو تفاعل غير عكسي بسبب ضعف أيون carboxylate تجاه الهجوم الإلكتروني فيله نظراً لتوزيع الشحنة السالبة بالرنين على ذرتي الأكسجين .



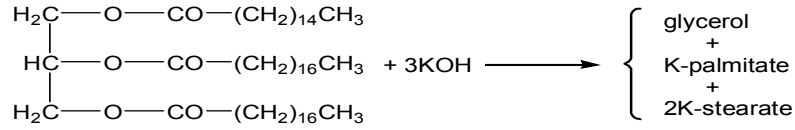
التصبن Saponification : إن الدهون هي عبارة عن إسترات الأحماض الدهنية من الجلسرين وفي وجود قلوي مثل NaOH يحدث له عملية تصبن وتنتج أملاح الصوديوم للحمض الدهني (صابون) والجلسرين .

الصابون : هو عبارة عن مخلوط من أملاح الصوديوم أو البوتاسيوم للأحماض الكربوكسيلية طويلة السلسلة الداخلة في تركيب المادة الدهنية والتي تكون على شكل جلسريدات .

رقم التصبن Saponification number : هو عبارة عن عدد مليجرامات القاعدة KOH اللازمة لتصبن جرام واحد من الجلسريد الثلاثي .



4-6 أحسب عدد التصبن للـ **Palmitodistearin** الذي يظهر في المعادلة التالية علماً بأن الوزن الجزيئي له هو 862 ؟



MW of KOH = 56

$3 \times 56 = 168$ g of KOH

168 جم تلزم لتصبن 862 جم من الجلسريد الثلاثي .

$$\text{Saponification number} = \frac{168 \times 10^3 \text{ mg KOH}}{862 \text{ g triglyceride}} = 194.9 \text{ mg KOH / g triglyceride}$$

5-6 عينة تزن 250 ملجم من زيت الزيتون النقي تحتاج إلى 47.5 ملجم من هيدروكسيد البوتاسيوم للتصبن ، أحسب الوزن الجزيئي للجلسريد الثلاثي في زيت الزيتون ؟

$$\frac{47.5 \times 10^{-3} \text{ g}}{3 \times 56 \text{ g / mol}} = 2.827 \times 10^{-4} \text{ moles}$$

$$\text{MW} = \frac{250 \times 10^{-3} \text{ g}}{2.827 \times 10^{-4}} = 884 \text{ g / mol}$$

ملاحظة

▪ العدد اليودي *Iodine Number* : هو عدد جرامات اليود التي تتفاعل مع 100 جم من الحمض الدهني .

$$\frac{100 \times \text{الوزن الجزيئي لليود} \times \text{عدد روابط } C=C \text{ الزوجية}}{\text{الوزن الجزيئي للحمض الدهني}} = \text{العدد اليودي}$$

6-6 يتفاعل زيت الزيتون مع اليود بحيث يستهلك 680 ملجم من الزيت حوالي 578 ملجم من اليود .
 أ - كم عدد الروابط الزوجية الموجودة في جزئ الجلسريد الثلاثي ؟
 ب - ما هو الرقم اليودي للزيت علماً بأن الوزن الجزيئي له هو 884 ؟

أ - نحسب عدد مولات اليود المستهلك بكل مول من الزيت لأن كل مول من اليود يضاف للرابطة الزوجية .

$$\frac{0.578 \text{ g I}_2}{0.680 \text{ g Oil}} = \frac{\text{Wt g I}_2}{884 \text{ g Oil}}$$

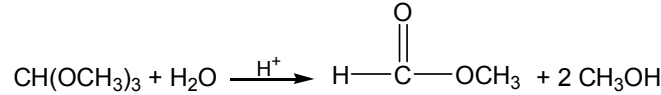
□ الوزن المستهلك من اليود لكل مول من الزيت هو 751.4 g / mol
 الوزن الجزيئي لليود = 253.8 = 126.9 × 2
 عدد مولات اليود =

$$\frac{751.4 \text{ g}}{253.8 \text{ g / mol}} = 2.96 \text{ moles I}_2 / \text{mole of Oil}$$

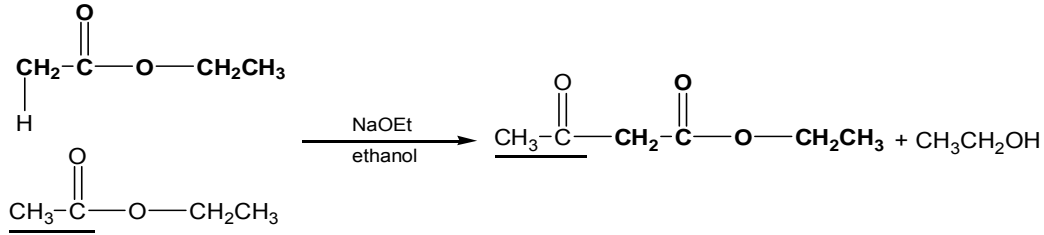
□ عدد الروابط الزوجية هو ثلاث روابط لكل جزئ من الجلسريد الثلاثي .
 ب - رقم اليود :

$$\text{Iodine number} = \frac{751.4}{884} \times 100 = 85$$

التحلل المائي لإسترات أورثو : إن هذه الإسترات تكون ثابتة في الوسط القلوي ولكنها تتحلل مائياً في الوسط الحمضي فمثلاً يتحلل حمض أورثو فورميك مائياً ويعطي إسترات حمض الفورميك والميثانول .

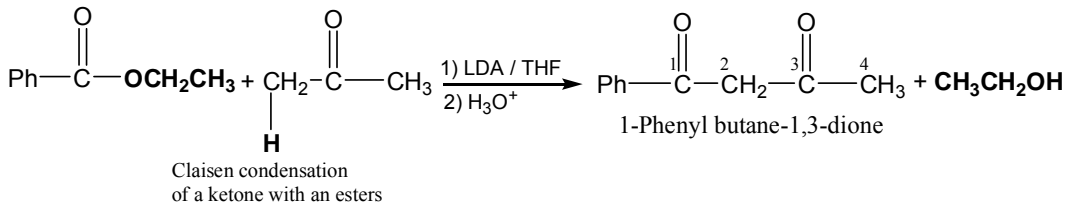
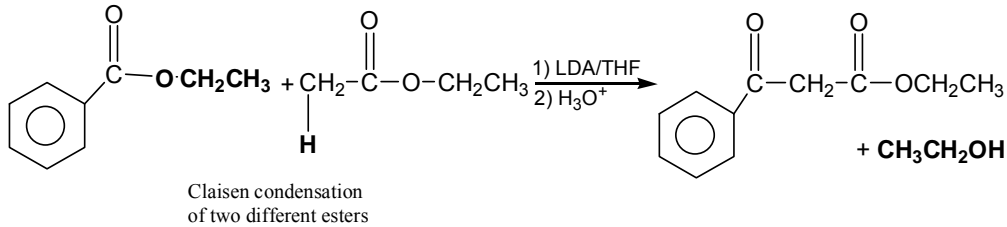


تكاثف كلايزن Claisen condensation : هو عبارة تفاعل Carbanion مع الإستر ويتحول إلى β-Keto ester حيث تتفاعل α-hydrogen الحمضية في جزئ الإستر مع أيون الإيثوكسيد فمثلاً يتكاثف جزيئين من Ethyl acetate فينتج Ethyl-3-oxo-butanoate كما يلي :-



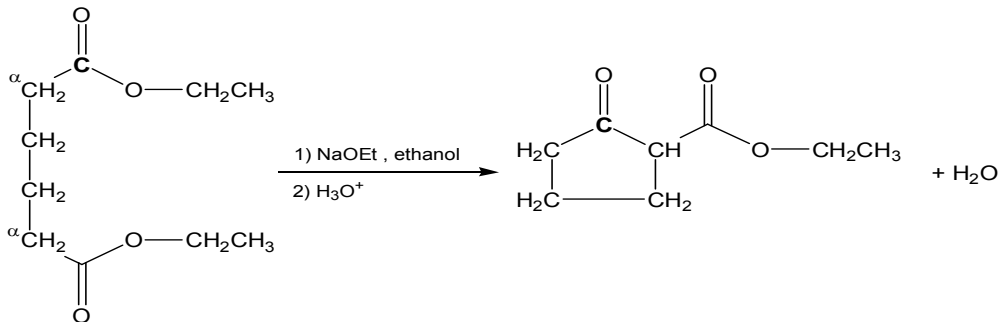
ملاحظة

- تكون α -hydrogen حمضية في الإسترات بسبب قطبية الرابطة C-H التي تسببها مجموعة الكربونيل عن طريق الرنين .
- يمكن أن يحدث تكاثف كلايزن بين الإسترات المختلفة أو بين إسترات و كيتونات شرط أن يحتوي أحد الجزيئات على α -hydrogen

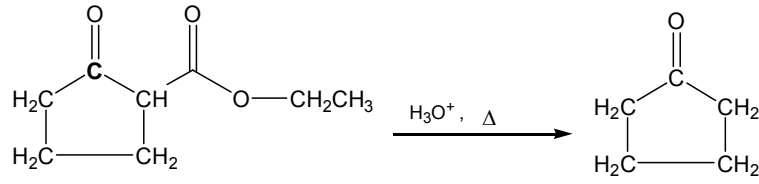


LDA≡ Lithium diisopropyl amide

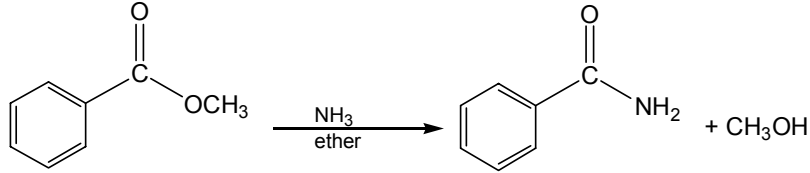
تكوين حلقات ديكمان : عند معالجة الإسترات الثنائية diester بالقاعدة يحدث تكاثف كلايزن داخل الجزيء نفسه يعرف بـ Dieckmann cyclization



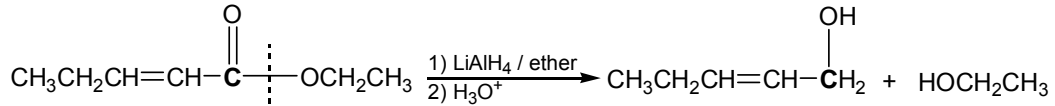
وعند إماهة الناتج يتحول إلى كيتون حلقي كما يلي :-



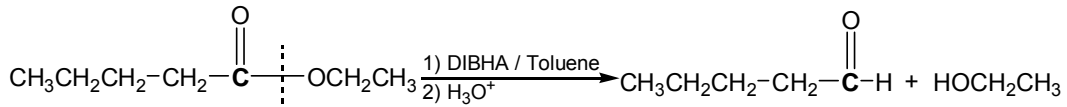
التحلل النشادري : وهو عبارة عن تفاعل ينتج عنه أميدات وكحولات .



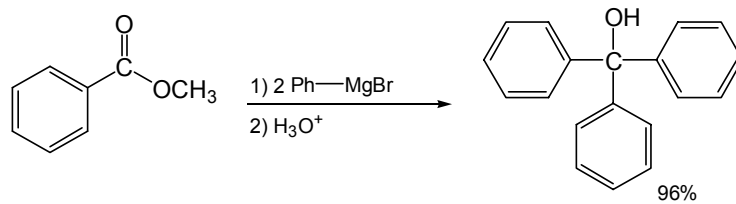
تفاعل الاختزال : وفيه تختزل الإسترات إلى كحولات فعند استخدام LiAlH_4 و يكتب مختصراً LAH نحصل على كحولات أولية كما يلي :-



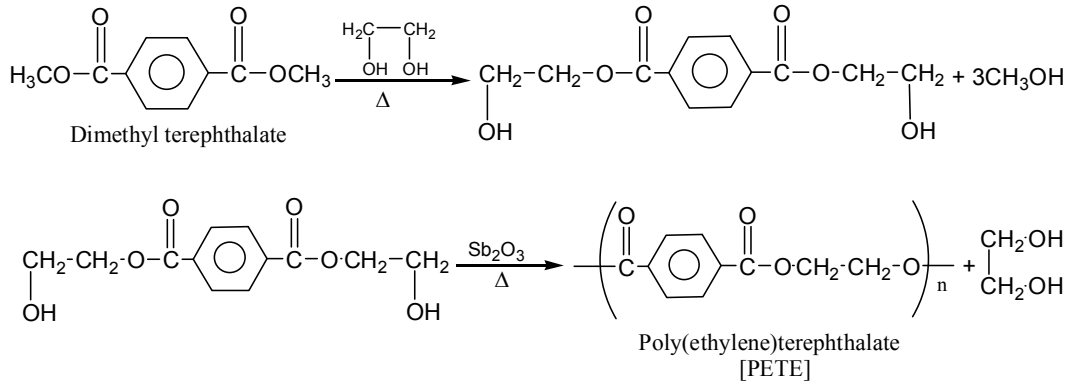
وعند استخدام $\text{DIBAH} = \text{Diisobutyl aluminum hydride}$ في التولوين فأننا نحصل على ألدهيد وكحول أولي كما يلي :-



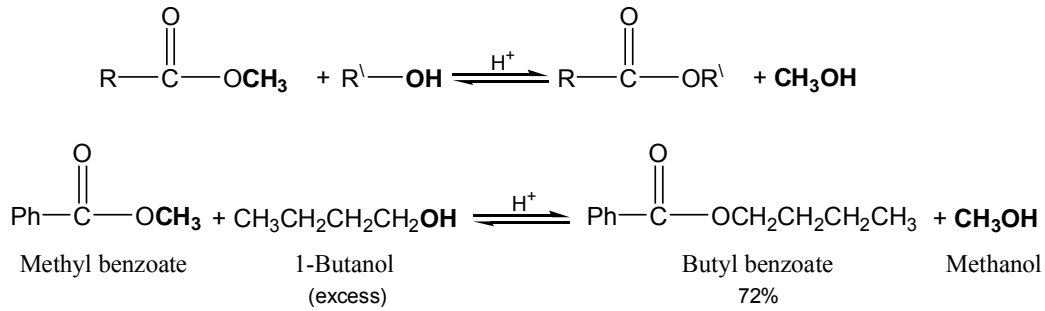
ويمكن الحصول على الكحولات الثالثية عن طريق التفاعل مع كاشف جرينار :-



تفاعل البلمرة

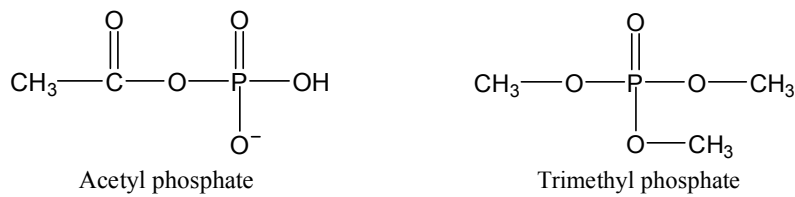


التفاعل مع الكحولات : عندما يتفاعل الإستر مع الكحول تحت الظروف الحمضية أو عندما يتفاعل مع الكوكسيد تحت الظروف القاعدية يتكون إستر جديد حيث تستبدل مجموعة الألكيل في جزئ الكحول بمجموعة الألكيل المرتبطة بالأكسجين في جزئ الإستر ويعرف هذا التفاعل باسم Transesterification



إسترات وأنهدريدات حمض الفوسفوريك

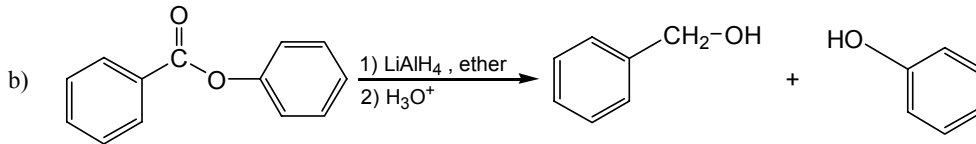
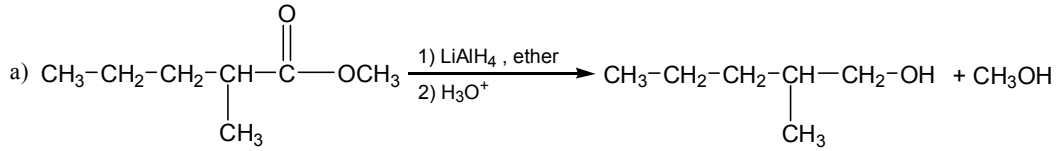
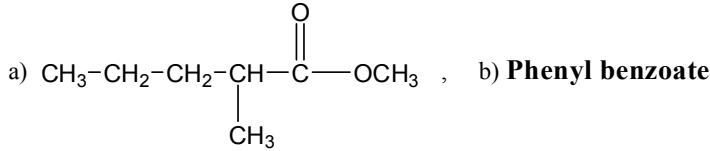
إن لإسترات الأحماض الفوسفورية أهمية كبيرة في التفاعلات الحيوية ومن أهمها إسترات Triphosphate التي تتواجد على شكل أيونات سالبة عند $\text{pH} \cong 07$ فتكون أقل تأثراً بالهجوم النيوكليوفيلي وبالتالي تكون ثابتة في الوسط المائي للخلية الحية .



ملاحظة

■ إن حمضية مجموعة الهيدروكسيل في حمض الفوسفوريك أعلى بكثير من حمضية مثيلاتها في الأحماض الكربوكسيلية [ويفسر ذلك على أساس عدد الأكسدة لذرة الفوسفور وذرة الكربون حيث كلما زاد عدد ذرات الأكسجين حول الذرة كلما زادت شحنتها الموجبة - عدد تأكسدها - وبالتالي يزداد جذبها للإلكترونات الرابطة فتعوض ذرة الأكسجين هذا النقص من الإلكترونات الرابطة مع الهيدروجين فيسهل فقد البروتون فتزداد الحمضية .

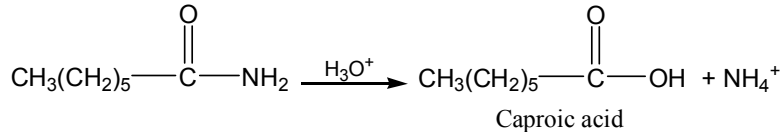
7-6 اكتب النواتج المتوقعة من تفاعل الإسترات الآتية مع LiAlH_4 ؟



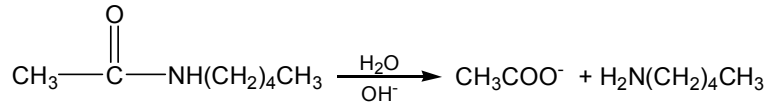
رابعاً / الأميدات

التحلل المائي : تتحلل الأميدات في الوسطين الحمضي والقاعدي إلا أنها تحتاج لظروف خاصة بسبب قلة نشاطها .

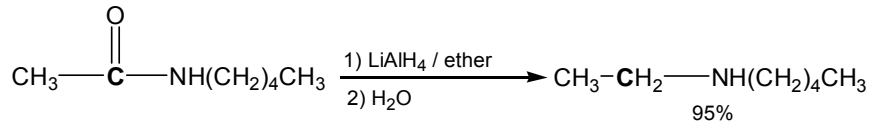
أ - في الوسط الحمضي



ب - في الوسط القاعدي

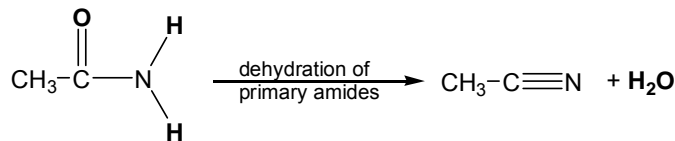


تفاعل الاختزال

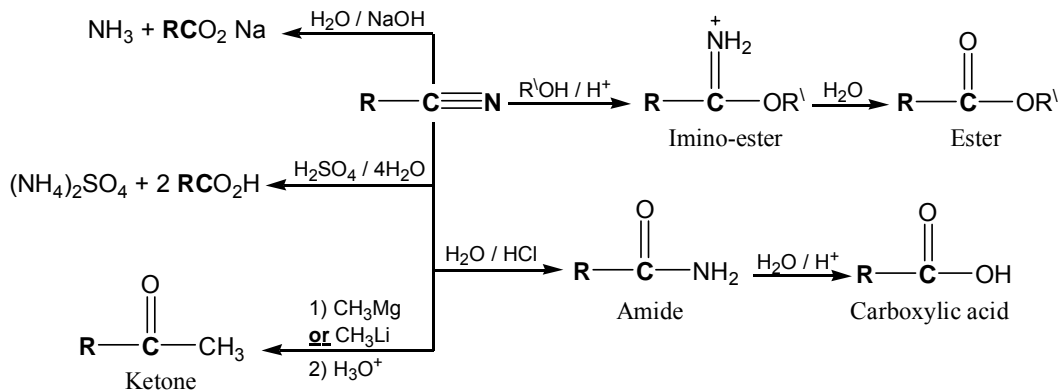


تفاعل نزع الماء Dehydration : يمكن أن تحول الأميدات الأولية إلى nitriles عن طريق نزع جزئ ماء باستخدام الكواشف التالية :-

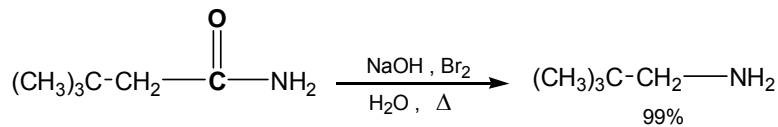
Thionyl chloride (SOCl₂) , Phosphorus pentoxide (P₂O₅) ,
Phosphoryl trichloride (POCl₃) , Acetic anhydride



تستخدم مركبات Nitriles في تحضير المواد العضوية مثل الإسترات والأميدات والكيونونات وغيرها كما يستخدم Acetonitrile CH₃-C≡N كمذيب قطبي غير بروتوني وذلك لأن له ثابت عزل كهربائي يساوي 38 تقريباً (ص³⁹).

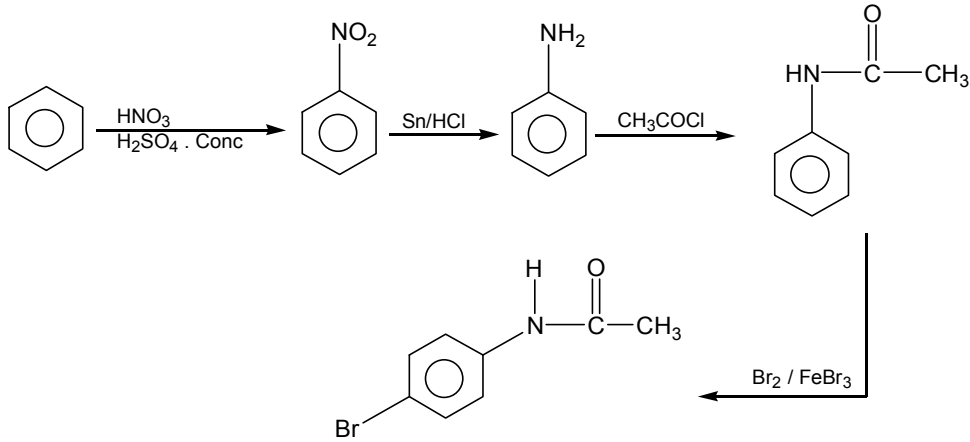


نزع مجموعة الكربونيل : وهو تفاعل لتحضير الأمينات

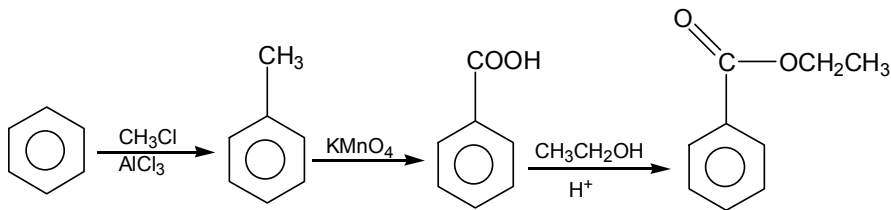


8-6 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

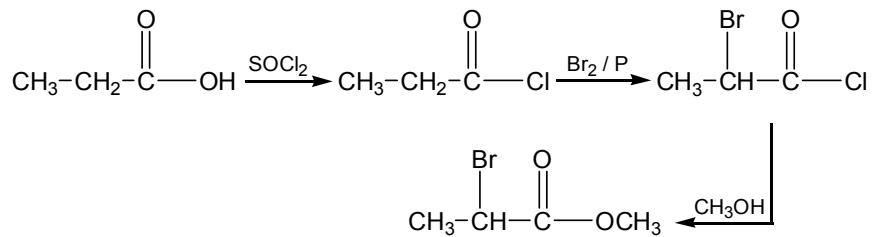
Benzene → N-(p-Bromo phenyl)acetamide



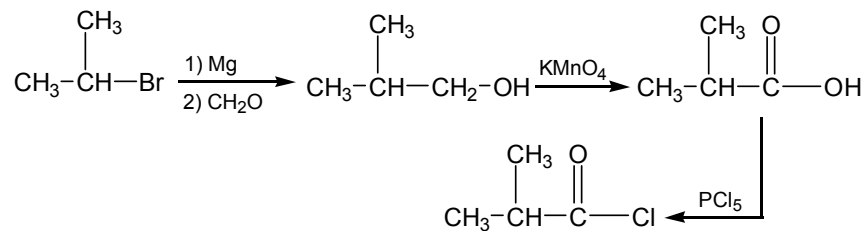
Benzene → Ethyl benzoate



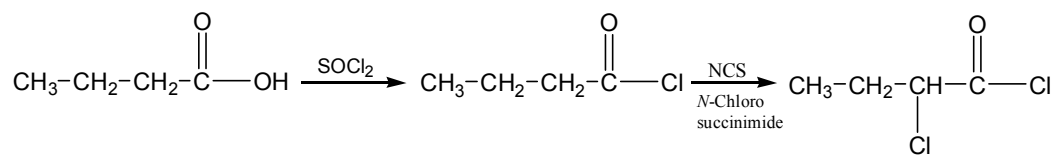
Propanoic acid → Methyl-2-bromo propanoate



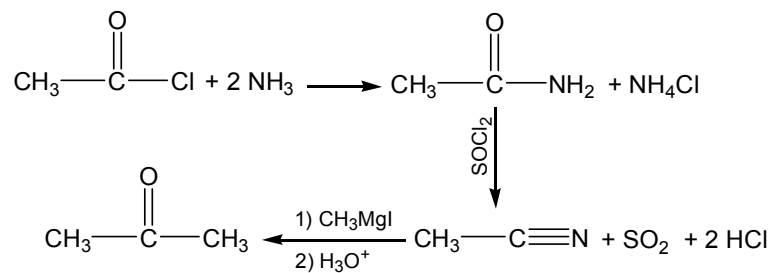
Isopropyl bromide → 2-Methyl propanoyl chloride



Butanoic acid → 2-Chloro butanoyl chloride



Ethanoyl chloride → Acetone

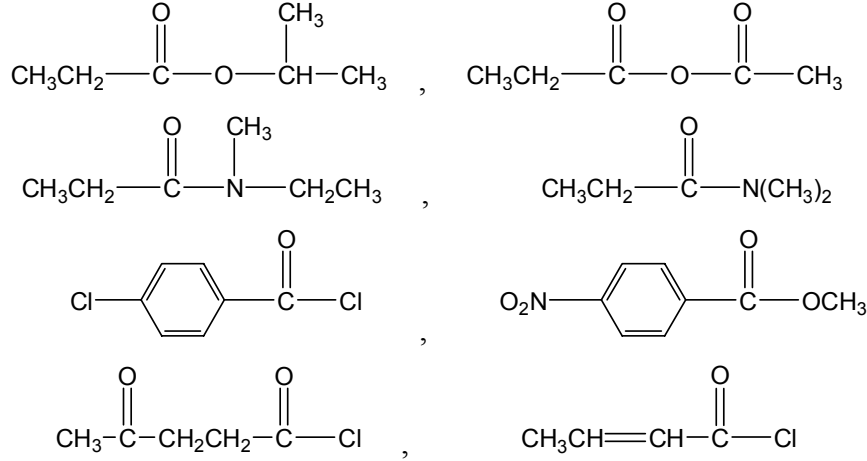


أسئلة

9-6 ما هو التركيب البنائي للمركبات الآتية ؟

- a) p-Bromo phenyl acetamide , b) 2,2-Dimethyl hexanamide
 c) Ethyl-p-amino benzoate , d) o-Hydroxy benzamide
 e) *N,N*-Dimethyl methanamide , f) m-Chloro benzoyl chloride
 g) Butanoic anhydride

10-6 أعطي اسم مناسب لكل مركب من المركبات التالية ؟



11-6 اكتب معادلة تفاعل Oleic acid مع اليود ؟ ثم أحسب العدد اليودي للحمض ؟

(الجواب 90)

12-6 إذا كان رقم التصبن لعينة من زيت دهني هو 230 أحسب متوسط الوزن الجزيئي للجلسريد الثلاثي؟

(الجواب 730.4)

13-6 إذا علمت أن رقم اليود لعينة من الزيت الدهني هو 68 ورقم التصبن لها هو 210 فكم عدد الروابط الزوجية الموجودة في كل جزئ من الجلسريد الثلاثي ؟

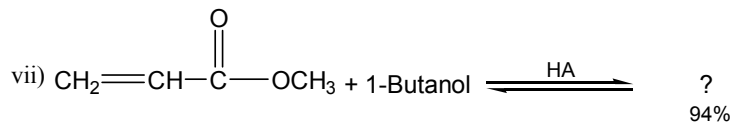
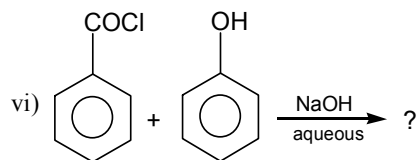
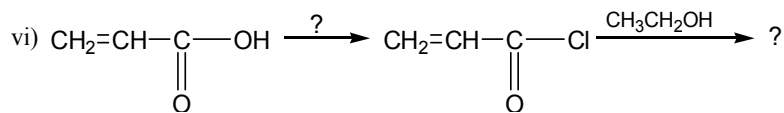
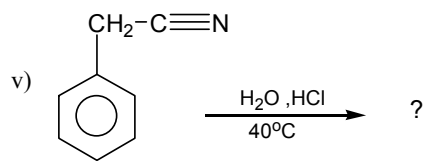
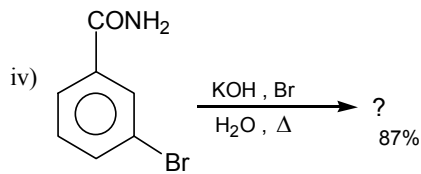
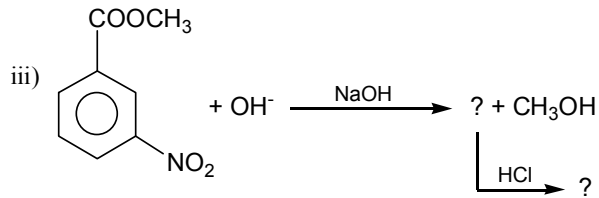
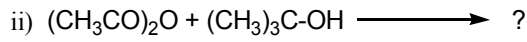
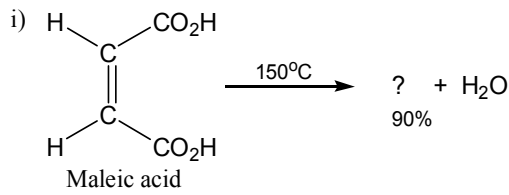
(الجواب رابطتين)

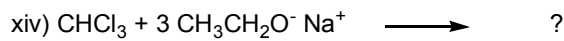
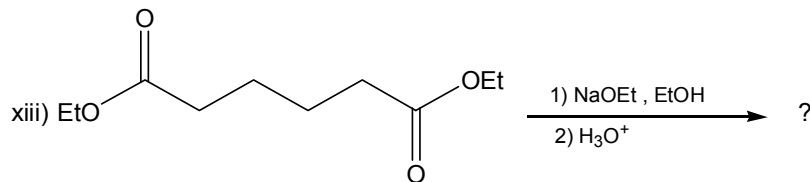
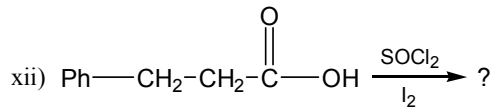
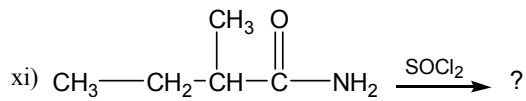
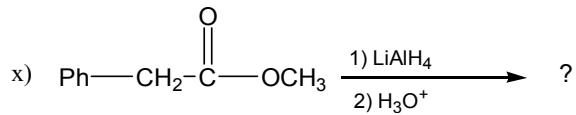
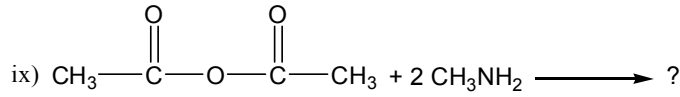
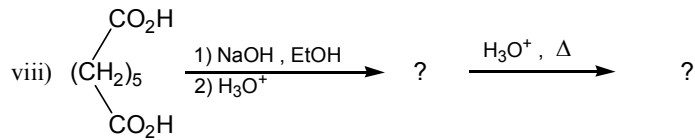
14-6 كيف تحول المركب *N*-Ethyl benzamide إلى المركبات التالية ؟

- a) Benzoic acid , b) Benzyl alcohol , c) PhCH₂NHCH₂CH₃

15-6 ما هو الناتج المتوقع من تفاعل واحد مكافئ من الميثانول مع Phthalic anhydride ؟

16-6 أكمل النواقص في المعادلات الآتية ؟





17-6 ما هو الإستر المناسب وكذلك كاشف جرينار الذي يمكن استخدامه في تحضير الكحولات الآتية ؟

a) 2-Phenyl-2-propanol , b) 1,1-Diphenyl ethanol , c) 3-Ethyl-3-heptanol

الأمينات ومشتقاتها

Amines and Amine Derivatives

تعرف الأمينات على أنها مجموعة من مركبات النيتروجين العضوية والتي تعتبر مشتقة من الأمونيا باستبدال ذرة هيدروجين أو أكثر بمجموعة عضوية أو أكثر .

التسمية

تسمى نظامياً عن طريق كتابة اسم المجموعة العضوية ثم تتبع بكلمة amine ، وفي حالة وجود مجموعات عضوية مختلفة يتم كتابة أسماء هذه المجموعات مع مراعاة الترتيب الأبجدي ثم تتبع بكلمة amine ، وإذا كانت المجموعات العضوية المستبدلة متشابهة تستخدم البادئة التي تدل على عددها tri , di

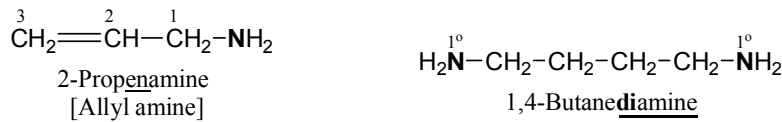
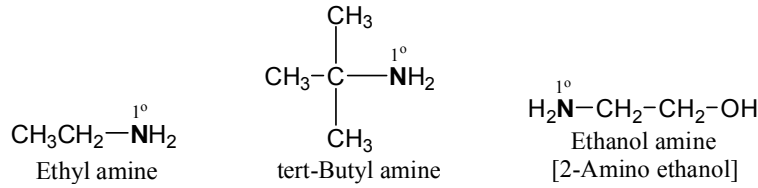
في المركبات التي بها مجموعة أمين ومجموعات وظيفية أخرى يتم تسمية مجموعة الأمين كمجموعة مستبدلة amino

التصنيف

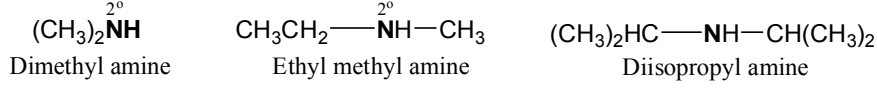
1 - تصنيف يعتمد على عدد ذرات الهيدروجين المستبدلة من الأمونيا وينقسم إلى :-

أمينات أولية Primary amines R-NH₂ : وهي الأمينات التي تستبدل فيها ذرة هيدروجين واحدة فقط بمجموعة عضوية .

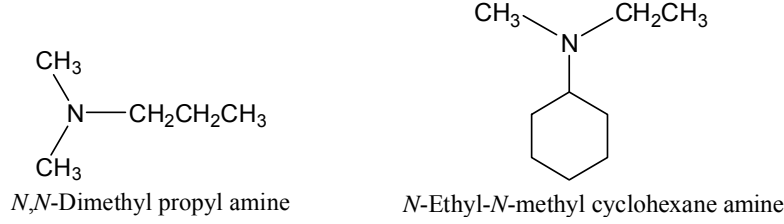
أمثلة :



أمينات ثانوية Secondary amines R_2-NH : هي الأمينات التي تنتج من استبدال ذرتين هيدروجين بمجموعتين عضويتين .
أمثلة :

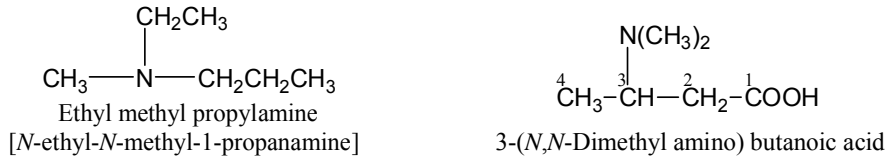


أمينات ثالثة Tertiary amines R_3N : وهي الأمينات التي تنتج من استبدال جميع ذرات الهيدروجين من على الأمونيا .
أمثلة



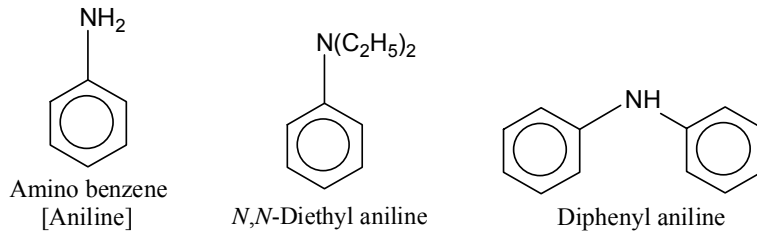
ملاحظة

■ يعطى الاسم الأساسي للمجموعة العضوية التي تحتوي على أكبر عدد من ذرات الكربون وتكون المجموعات الأخرى مستبدلة على ذرة النيتروجين .



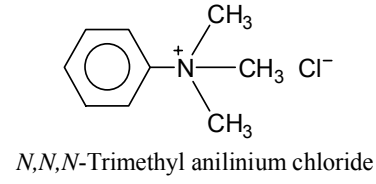
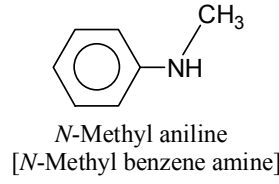
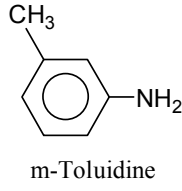
2 - تصنيف يعتمد على نوع المجموعة العضوية وينقسم إلى :-

أمينات أليفاتية : وتكون المجموعة أو المجموعات العضوية عبارة عن مجموعة ألكيل .
أمينات أروماتية : هي الأمينات التي تحتوي على مجموعة أريل واحدة على الأقل .



ملاحظة

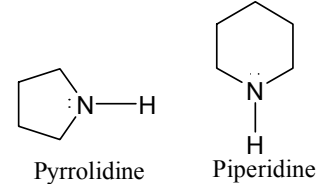
■ عند تسمية الأمينات الأروماتية تسمى كمشتقات لأبسط أمين أروماتي وهو *Aniline*



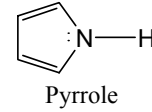
3 - الأمينات الحلقية غير المتجانسة Heterocyclic amines : هي أمينات حلقية تتضمن ذرة نيتروجين واحدة أو أكثر في حلقاتها وتسمى بأسماء شائعة .

أ - بعض الأمينات الحلقية التي تحتوي على ذرة نيتروجين واحدة :

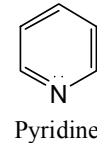
تسلك نفس السلوك الكيميائي للأمينات الأليفاتية وذلك لأنها ذات حلقات مشبعة ، ويوجد **Pyrrolidine** في الحمض الأميني **Pyrroline** وفي بعض القلويات .



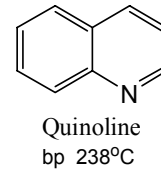
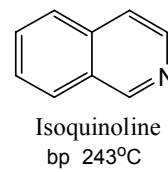
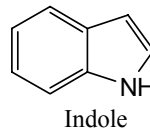
يوجد في الكلورفيل الموجود في النباتات الخضراء وفي الهيمين الموجود في خلايا الدم الحمراء .



يوجد **Pyridine** في كثير من المنتجات الطبيعية الهامة مثل فيتامين **B** وكواينزيم **NAD+**

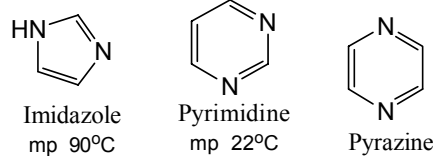


أمينات أروماتية تحتوي على ذرة نيتروجين واحدة وحلقتين أروماتيتين ويوجد **Indole** في الحمض الأميني تربتوفان وبعض المركبات الطبيعية .



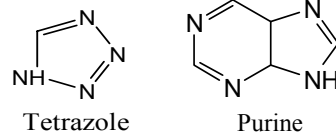
ب- بعض الأمينات التي تحتوي على ذرتين نيتروجين :

توجد حلقة **Imidazole** في الحمض
الأميني هيسثيدين وتوجد حلقة
Pyrimidine في فيتامين **B**



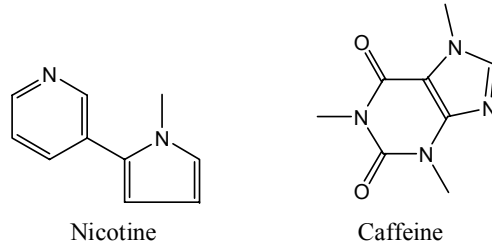
ت- بعض الأمينات التي تحتوي على أكثر من ذرتين نيتروجين :

تكون حلقات **Purine** , **Pyrimidine**
الإطار الرئيسي للقواعد الموجودة في الأحماض
النوية .

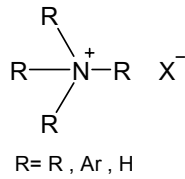


ملاحظة

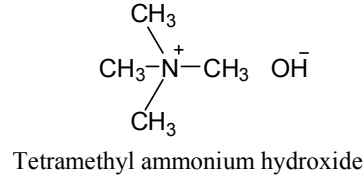
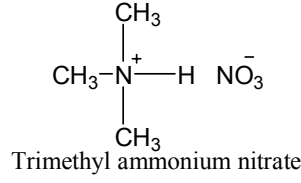
تتواجد الأمينات الحلقية على شكل وحدات أساسية في أشباه القلويات *Alkaloids* وهي مركبات معقدة التركيب مثل : *Nicotine* , *Caffeine* التي تتواجد عادة في بعض النباتات ويعتقد بأنها جزء من نظام الحماية ضد الحشرات .



أملاح الأمونيوم الرباعية **Quaternary ammonium salts** : عندما ترتبط ذرة النيتروجين بأربع مجموعات فإنها لا تصنف كما سبق حيث تصبح ذرة النيتروجين تحمل شحنة موجبة وتكون ما يسمى بأملاح الأمونيوم الرباعية .

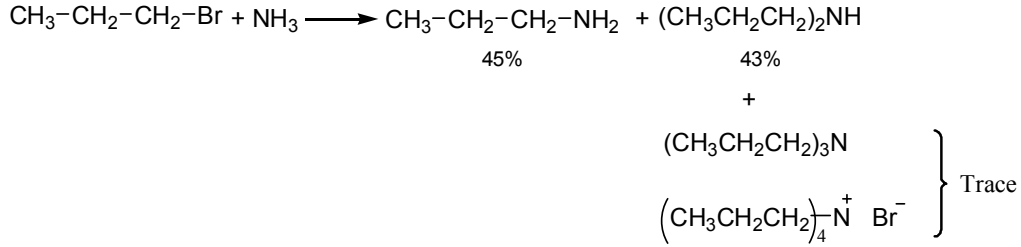


عند تسمية أملاح الأمونيوم الرباعية $R_4N^+X^-$ يتم تسمية المجموعات العضوية متبوعة بكلمة ammonium ثم يسمى الأنيون السالب .
أمثلة

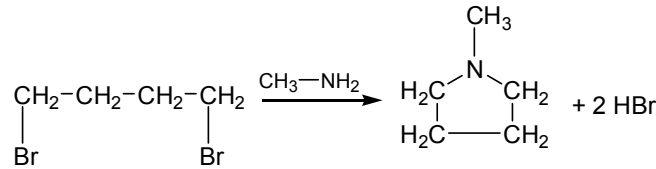


تحضير الأمينات

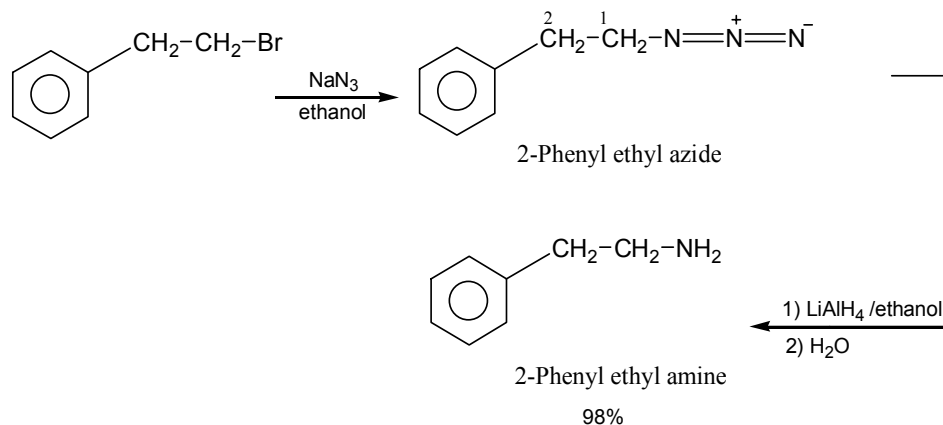
1 - تفاعل هاليد الألكيل مع الأمونيا : عند تفاعل هاليد الألكيل مع الأمونيا ومعالجة الأملاح الناتجة بقاعدة تنتج أمينات ، ولكنها طريقة غير مجدية بسبب الأكلية المتعددة ويمكن استخدام وفرة من الأمونيا للحد من الأكلية المتعددة .



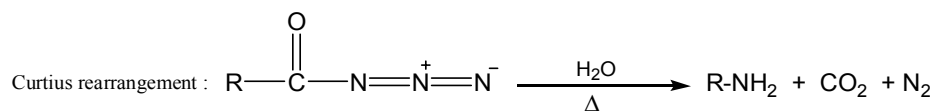
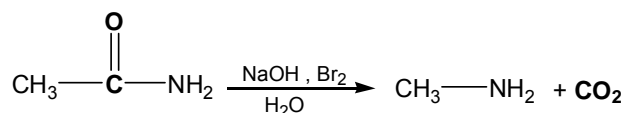
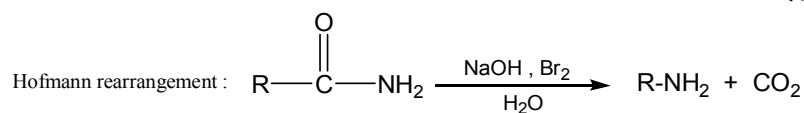
عند تفاعل dihaloalkane مع أمين أولي تنتج مركبات حلقيية وخاصة التي تنتج عنها حلقات خماسية أو سداسية .



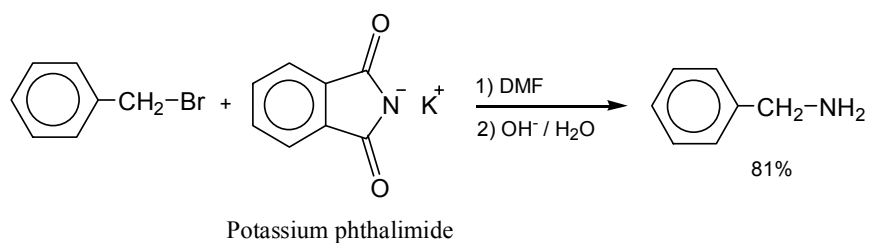
2 - التصنيع بالأزيد Azide synthesis : يستخدم azide ion N_3^- مع هاليد أولي أو ثانوي ثم يهدرج $alkylazide RN_3$ الناتج ، ويجب الحذر الشديد عند التعامل مع الكيل أزيد لأنها مادة شديدة الانفجار .



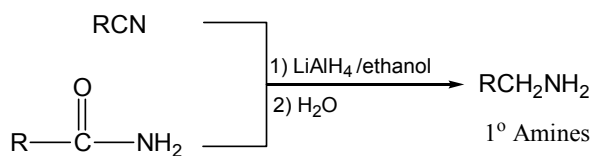
3 - إعادة ترتيب Hofmann and Curtius



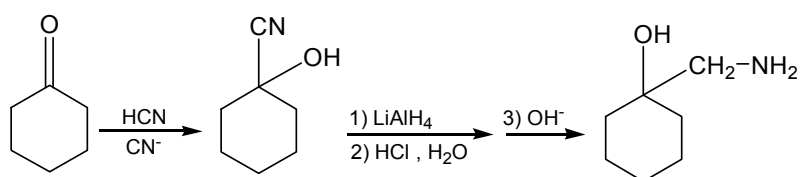
4 - الأكلة باستخدام الفثاليميد Phthalimide alkylation : تعرف هذه الطريقة لتحضير الأمينات باسم Gabriel amine synthesis وتستخدم لتحضير الأمينات الأولية .



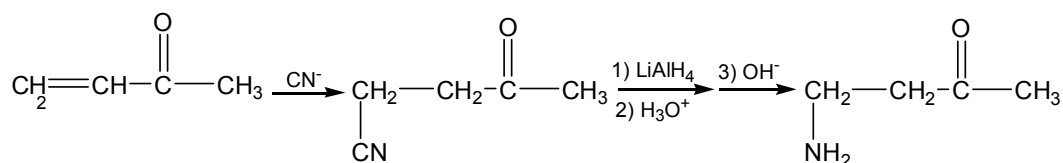
5 - اختزال النيتريلات والأميدات Reduction of Nitriles and Amides



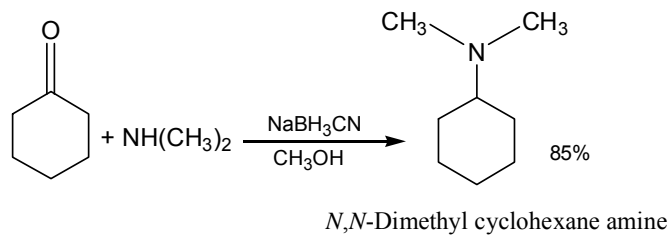
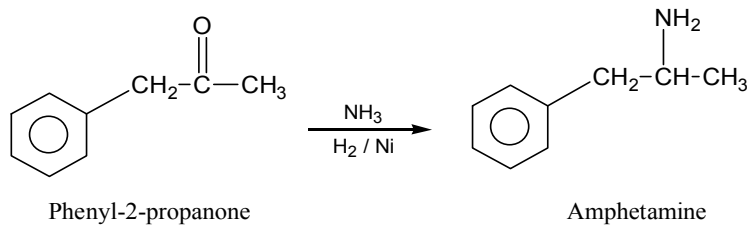
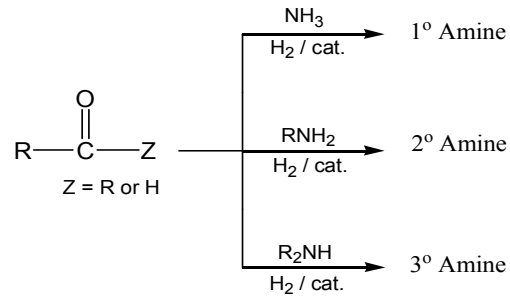
تستخدم النيتريلات لإضافة ذرة كربون واحدة حيث يمكن أن تنتج أمينات أولية مع LAH أو باتحادهما مع الهيدروجين في وجود حفاز معدني .



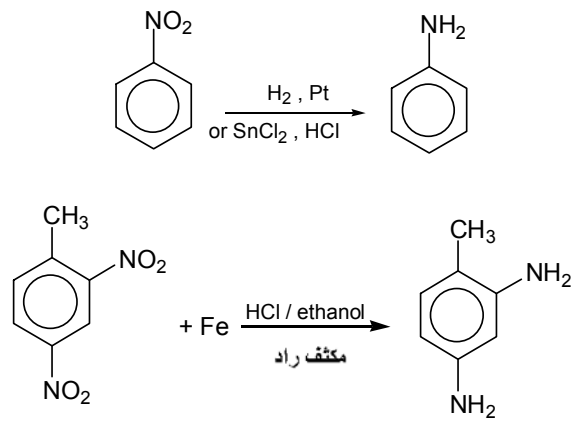
إضافة Michael : وهي عبارة عن إضافة السيانو إلى مركبات الكربونيل غير المشبعة من نوع α , β فينتج cyanohydrins الذي يمكن أن تختزل فيه مجموعة النيتريل باستخدام LAH فتتكون الأمينات التالية β -Hydroxy , α -Hydroxy amine كما يلي :-



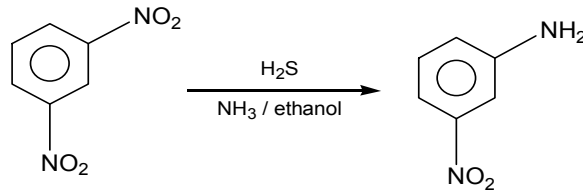
6 - من الألدهيدات والكيتونات : يتم ذلك عن طريق إضافة الأمونيا لمجموعة الكربونيل فتنتج مركبات تسمى Imines ثم يهدرج هذا الناتج فنحصل على الأمينات حيث يعرف هذا التفاعل بالأمينية الاختزالية Reductive amination كما يلي :-



7 - اختزال مركبات النيترو Reduction of Nitro compounds



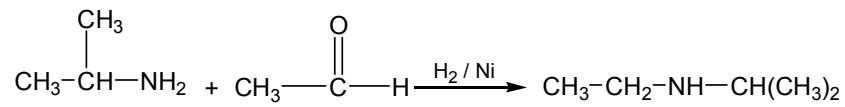
ويمكن التحكم في اختزال مجموعة نيترو واحدة فقط وذلك باستخدام كمية محدودة من كبريتيد الهيدروجين في محلول الأمونيا المائي أو الكحولي .



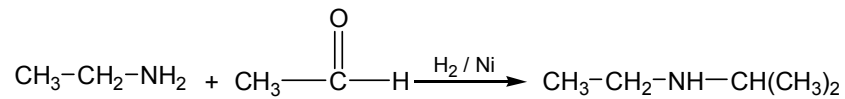
7-1 وضح كيف يمكن الحصول على الأمينات التالية من ألدهيد مناسب مرة ومن كيتون مرة أخرى ؟

a) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH(CH}_3)_2$, b) *N*-Methyl cyclopentyl amine

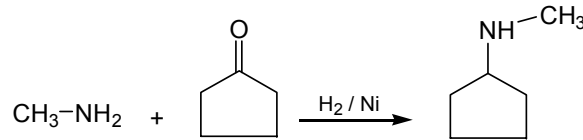
a) From aldehyde :



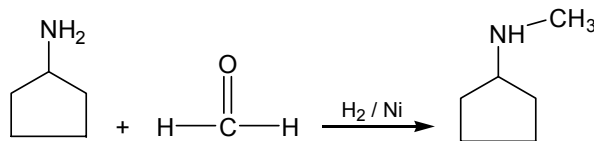
From ketone :



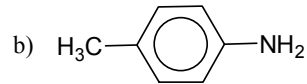
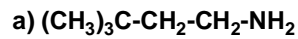
b) From ketone



From aldehyde



2-7 ما هي المركبات التي يمكن أن تستخدم لتحضير الأمينات التالية عن طريق إعادة ترتيب هوفمان وكيرتس ؟



a) 4,4-Dimethyl pentanamide or 4,4-Dimethyl pentanoyl azide

b) p-Methyl benzamide or p-Methyl benzoyl azide

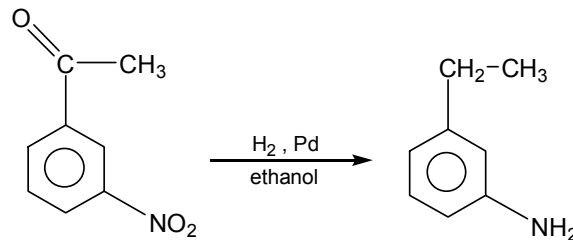
3-7 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

1) m-Nitro acetophenone \square m-Ethyl aniline

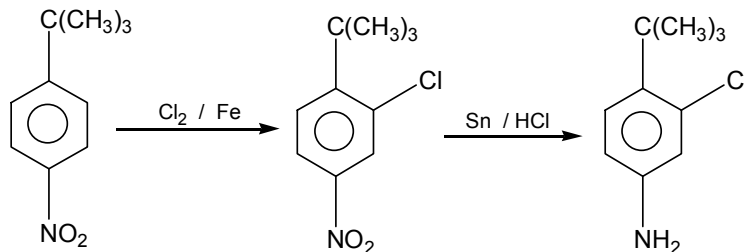
2) p-Nitro-tert-butyl benzene \square 3-Chloro-4-tert-butyl aniline

3) Benzyl chloride \rightarrow (2-Phenyl ethyl) amine

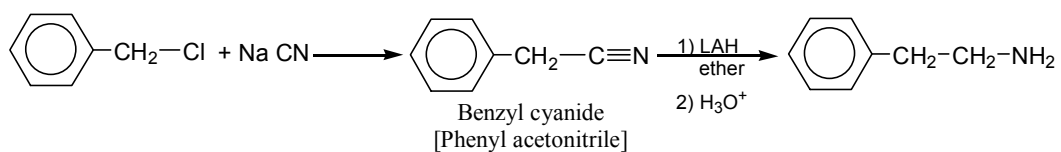
1)



2)



3)



الخواص الفيزيائية Physical properties

1 - درجة الغليان : للأمينات درجات غليان أعلى من درجات غليان الألكانات والإثيرات المقابلة لها في الوزن الجزيئي وذلك بسبب مقدرة الأمينات الأولية والثانوية على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاتها بالإضافة إلى قطبية جزيئاتها .

	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-N}(\text{CH}_3)_2$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{C}}}\text{-CH}_3$
boiling point :	77.8°C	56.3°C	37.5°C	27.8°C
dipole moment :	1.4 D	1.2-1.3 D	0.6 D	0 D

تساو ص الرربط الهيدروجيني والقطبية \longrightarrow

	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NH}$	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$
boiling point :	56.3°C	37.5°C	36°C
dipole moment :	1.2-1.3 D	1.18 D	0 D

وللأمينات درجات غليان أقل من درجات غليان الكحولات المقابلة لها في الوزن الجزيئي وذلك بسبب مقدرة الكحولات على تكوين روابط هيدروجينية أقوى من التي تكونها الأمينات لأن الكحولات أكثر حمضية من الأمينات .

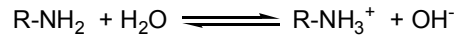
	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
boiling point :	117.3°C	77.8°C
dipole moment :	1.63 D	1.40 D

2 - الذوبانية : تذوب الأمينات منخفضة الوزن الجزيئي بسهولة في الماء وتقل الذوبانية بزيادة الوزن الجزيئي .

Chemical properties الخواص الكيميائية

Basicity القاعدية

إن زوج الإلكترونات غير الرابط على ذرة النيتروجين هو المتحكم في معظم الخواص الكيميائية للأمينات لأنه يعمل كقاعدة ونيوكلو فيل ، وتعتبر قاعدية الأمينات أعلى بكثير من قاعدية الكحولات والإثيرات والماء ويستخدم ثابت تأين القاعدة كمقياس للقاعدية K_b basicity constant فعند ذوبان الأمين في الماء يحدث الاتزان التالي :-

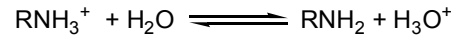


$$K_b = \frac{[R-NH_3^+][OH^-]}{[R-NH_2]}$$

$$pK_b = -\log K_b$$

كلما زادت قيمة K_b (قلت قيمة pK_b) زادت قابلية الارتباط بالبروتون وبالتالي تزيد القاعدية .

في حالة عدم معرفة قيم K_b أو pK_b يمكن استنتاجها من حمضية ammonium ion RNH_3^+ كما يلي :-



$$K_a = \frac{[R-NH_2][H_3O^+]}{[R-NH_3^+]}$$

$$K_a \cdot K_b = \left[\frac{[R-NH_2][H_3O^+]}{[R-NH_3^+]} \right] \left[\frac{[R-NH_3^+][OH^-]}{[R-NH_2]} \right]$$

$$K_a \cdot K_b = [H_3O^+][OH^-] = K_w = 1 \times 10^{-14}$$

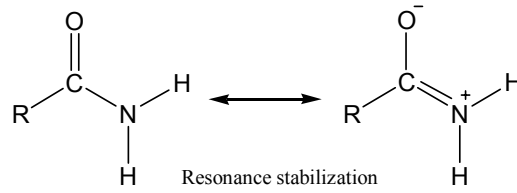
$$pK_a + pK_b = 14 \quad , \quad \left\{ K_a = \frac{K_w}{K_b} \quad , \quad K_b = \frac{K_w}{K_a} \right\}$$

من المعادلات السابقة نستنتج أن :

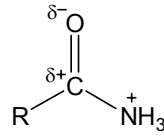
- i. عندما تكون قيمة K_a كبيرة تكون حمضية أيون الأمونيوم عالية .
- ii. عندما تكون قيمة K_a صغيرة (pK_a كبيرة) تكون القاعدية عالية .

تختلف قاعدية الأمينات باختلاف المجموعات المرتبطة بذرة النيتروجين فنجد أن الأمينات الأليفاتية أكثر قاعدية من الأمونيا والأمينات الأروماتية أقل قاعدية من الأمونيا والسبب في ذلك هو أن مجموعة الألكيل الدافعة للإلكترونات تعمل على زيادة تركيز الشحنة السالبة على ذرة النيتروجين فتزيد من قدرتها على الارتباط بالبروتون .

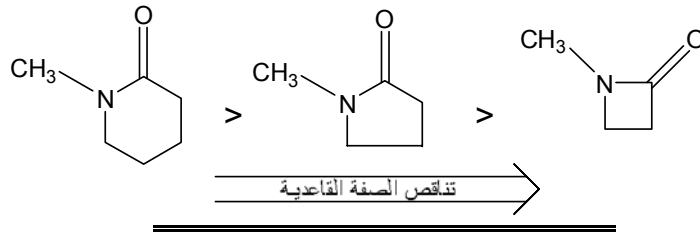
عند مقارنة قاعدية الأمينات مع قاعدية الأميدات نجد أن للأمينات قاعدية أعلى من قاعدية الأميدات وذلك بسبب توزيع الشحنة السالبة الناتج عن الرنين في جزئ الأميد .



وعند ارتباط الأميد بالبروتون لا يصبح للجزئ استقرار رنيني وبالتالي يكون أقل استقراراً بسبب عدم توزيع الشحنة الموجبة .



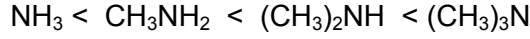
في اللاكتامات كلما صغر حجم الحلقة كلما قلت القاعدية وذلك بسبب تأثير يعرف بتأثير الإجهاد الداخلي Internal strain ويكتب مختصراً I-strain حيث يؤدي صغر حجم الحلقة إلى نقص الزوايا الداخلية الذي يسبب تناقص صفة s للذرات المكونة للحلقة وبالتالي تقل كهروسالبيتها .



أما بالنسبة لذرة كربون مجموعة الكربونيل فهي تحتوي على صفة s أعلى (ص²⁴-) وبالتالي تكون أقل كهروسالبية ولهذا فإن مجموعة الكربونيل في المركبات الحلقية الصغيرة تكون أقل قاعدية .

1 - قاعدية الأمينات الأليفاتية :-

أ- تكون قاعدية Methyl amines في الطور الغازي متزايدة بانتظام كما يلي :-

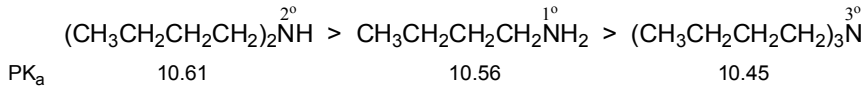
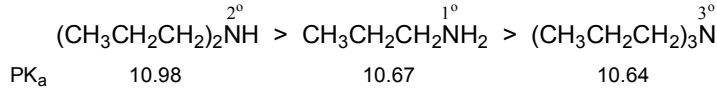
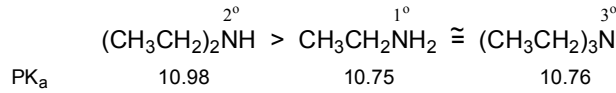
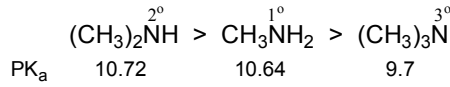


ب- تختلف قاعدية الأمينات في المحاليل المائية عن الطور الغازي حيث نجد أن للأمينات الثانوية قاعدية أعلى من الأمينات الأولية والتي بدورها تكون أعلى من قاعدية الأمونيا وذلك لأنها تعتمد على الكثافة الإلكترونية على ذرة النيتروجين .

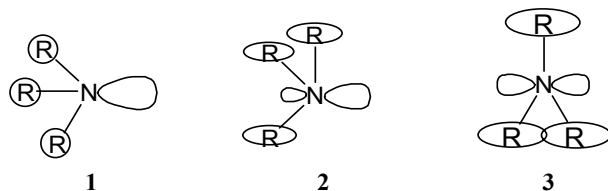
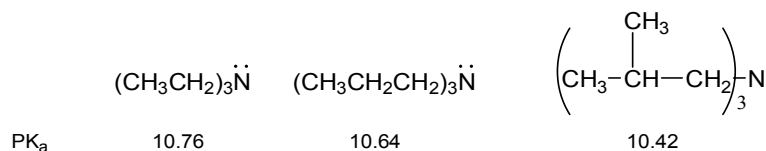
ت- في المحاليل المائية تكون قاعدية ثلاثي الألكيل أمين أضعف أو مساوية للأمين الأولي وذلك لأنها لا تعتمد على الكثافة الإلكترونية على ذرة النيتروجين بل تعتمد على تأثير المحلول حيث تميل المجموعات البديلة لاحتلال أحجام أكبر بسبب دورانها العشوائي فتؤثر الإعاقة الجسامية التي تسببها على ثبات ناتج الإضافة بين الحمض والقاعدة وهذا التأثير يعرف بالإجهاد الأمامي Front

strain ويكتب مختصراً F-strain

(قيم pK_a الموضحة أدناه هي للحمض المرافق)



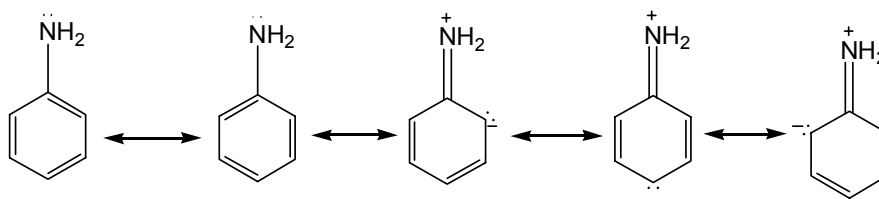
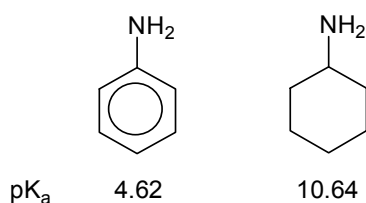
ث- تقل قاعدية الأمينات بزيادة حجم مجموعات الألكيل وذلك بسبب تأثير يعرف بتأثير الإجهاد الخلفي Back-strain و يكتب مختصراً B-strain فعندما تكون مجموعات الألكيل على ذرة النيتروجين كبيرة جداً في الحجم فأنها تعمل على اتساع زاوية الأمين مسببة بذلك زيادة استعمال صفة فلك s في هذه الروابط وزيادة صفة فلك p لزوج الإلكترونات غير الرابط .



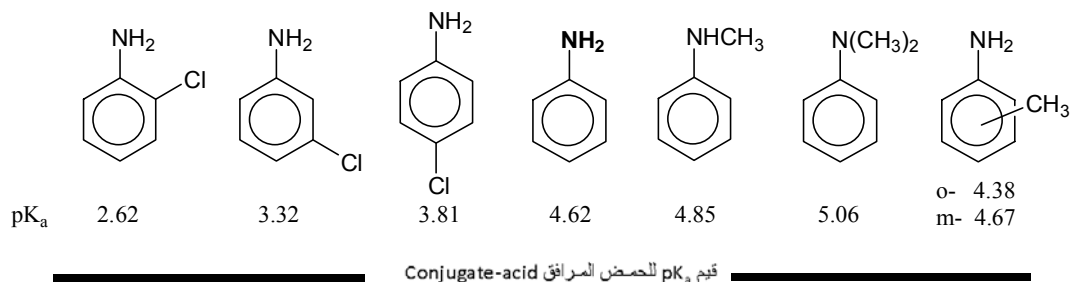
الإجهاد الخلفي في الأمينات ثلاثية الألكيل :-

- i. عندما تكون مجموعات الألكيل صغيرة الحجم لا يكون هناك إجهاد خلفي وتكون القاعدية عالية (شكل رقم 1)
- ii. (في الشكل رقم 2) مجموعات ألكيل متوسطة الحجم وإجهاد خلفي متوسط .
- iii. عندما تصل مجموعات الألكيل كبيرة الحجم إلى الحد الأعلى من الحجم تجعل ذرة النيتروجين تأخذ الوضع المستوي وتصبح ذات تهجين $p+sp^2$ وتسبب في ضعف القاعدية .

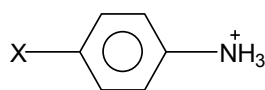
2 قاعدية الأمينات الأروماتية : إن قاعدية الأمينات الأروماتية أقل بكثير من قاعدية الأمينات الأليفاتية حيث يتضح ذلك من خلال مقارنة *aniline* مع *cyclohexyl amine* بسبب الرنين في جزئ *Aniline* إلى عدم تمركز زوج الإلكترونات على ذرة النيتروجين فتقل قدرة ارتباطه بالبروتون فتقل القاعدية .



تزداد قاعدية Aniline بوجود المجموعات الدافعة للإلكترونات وتقل بوجود المجموعات الساحبة للإلكترونات .
أمثلة



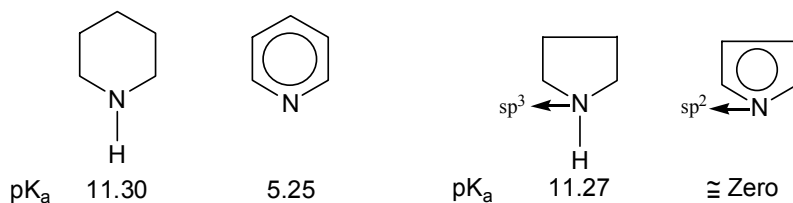
الجدول التالي يوضح بعض قيم pK_a لأيونات Anilinium



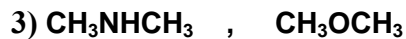
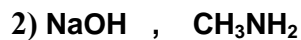
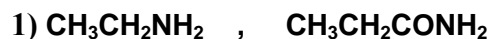
X	-NH ₂	-OCH ₃	-CH ₃	-H	-Cl	-Br	-CN	-NO ₂
pK _a	6.15	5.34	5.07	4.62	3.81	3.86	1.74	1.0

3 - قاعدية الأمينات الحلقية غير المتجانسة

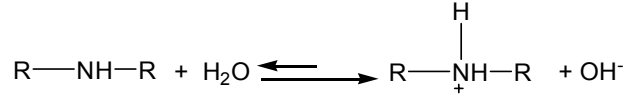
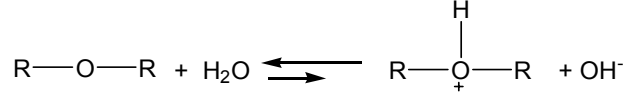
تزداد كهروسالبية ذرة النيتروجين بزيادة صفة فلک s في التهجين وكلما زادت كهروسالبية ذرة النيتروجين كلما قلت فاعليتها وذلك بسبب المشاركة بزواج الإلكترونات غير الرابط وبالتالي تقل القاعدية .



4-7 أي مركب في الأزواج التالية له قاعدية أعلى ؟



5-7 كيف تفسر أن للأمينات قاعدية أعلى من الإيثرات رغم أن الكهروسالبية للأكسجين أعلى من النيتروجين ؟
يفسر ذلك على أساس الكاتيون الناتج حيث تتحمل ذرة النيتروجين الشحنة الموجبة أكثر من ذرة الأكسجين .

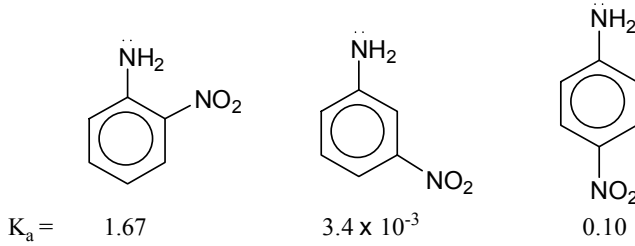


6-7 إذا كانت قيمة pK_a لأيون Benzyl ammonium هي 9.33 فكم تكون قيمة pK_b للمركب Benzyl amine ؟

$$\text{pK}_a + \text{pK}_b = 14 \quad \square \quad \text{pK}_b = 14 - \text{pK}_a = 14 - 9.33 = 4.67$$

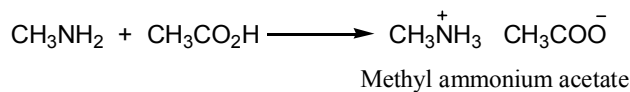
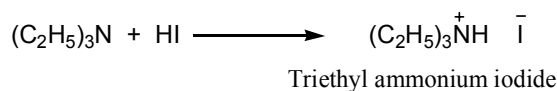
7-7 أي من الجزئين التاليين أعلى قاعدية ولماذا NH_3 , NF_3 ؟
 NH_3 هو الجزئ الأعلى قاعدية لأن ذرة النيتروجين تحمل شحنة سالبة جزئياً ، أما ذرة النيتروجين في جزئ NF_3 على العكس من ذلك بسبب الكهروسالبية العالية لذرة الفلور .

8-7 كيف تفسر قاعدية مشتكلات Nitroaniline من خلال قيم K_a التالية ؟

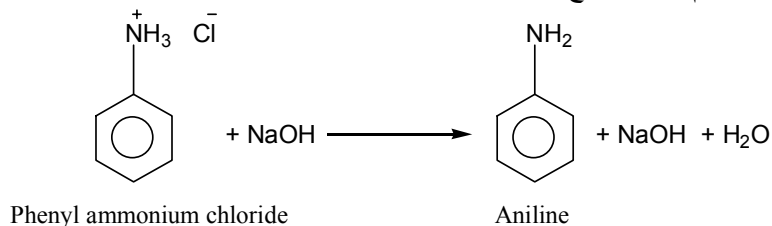


متشكل ميتا < متشكل بارا < متشكل أورثو وذلك لعدم تأثير مجموعة النيترو في موقع ميتا على الأزواج الإلكترونية بسبب عدم وجود شحنة سالبة في الموقع ميتا (أنظر الرنين ص 288).

تفاعل تكوين الأملاح Salt formation : تتفاعل الأمينات مع الأحماض وتكون أملاح الأمونيوم الرباعية .

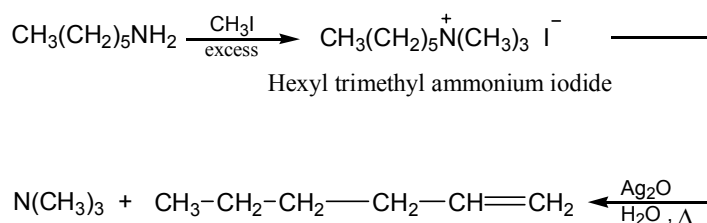


تتفاعل أملاح الأمونيوم الرباعية مع القواعد فتحرر الأمينات من أملاحها لأنها أقل قاعدية .



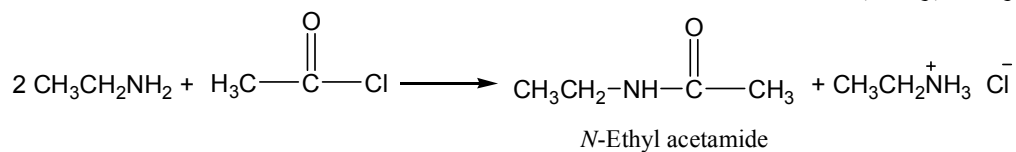
ملاحظة

- جميع الأمينات التي لا تذوب في الماء تذوب في المحاليل المائية لـ H_2SO_4 , HI , HBr , HCl لأنها تكون أملاح أمونيوم تذوب في الماء .
- الأمينات التي لا تذوب في الماء لا تذوب في المحاليل المائية لهذه الأحماض لأنها قواعد ضعيفة مقارنة بالأمينات .
- عند معالجة ملح الأمونيوم الرباعي بأكسيد الفضة المائي Ag_2O مع التسخين يتكون أمين ثالثي وألكين كما يلي :-

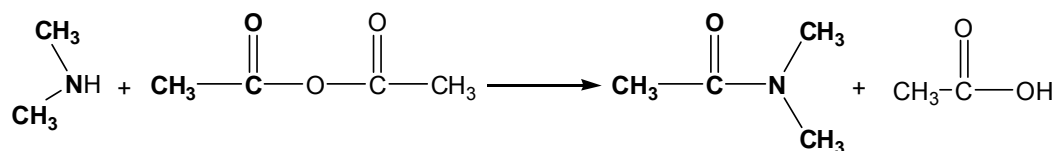


يكون ناتج الحذف الرئيسي في هذا التفاعل هو الألكين الأقل استبدالاً لأن الحذف من على الأهداف المشحونة يتبع قاعدة هوفمان (ص97-)

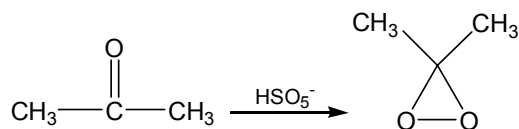
التفاعل مع كلوريدات الأحماض : يتم فيه إحلال مجموعة Acyl محل هيدروجين الأمين (أسيلة الأمين) وهو تحضير للأميدات .



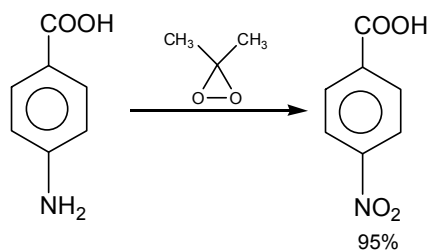
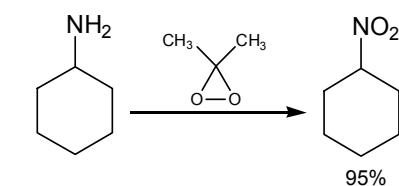
التفاعل مع الأنهيدريد : هو تفاعل لتحضير كل من الأميدات والأحماض الكربوكسيلية .



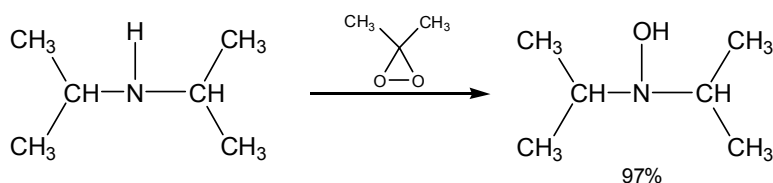
تفاعل الأكسدة : يستخدم المركب dimethyl dioxirane في أكسدة الأمينات والذي يحضر عن طريق أكسدة الأسيتون كما يلي :-



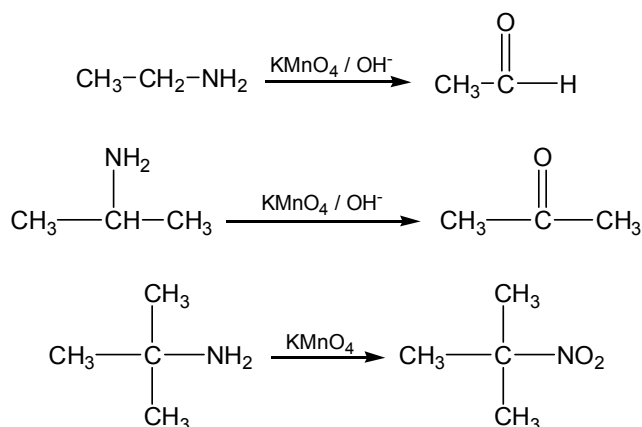
حيث يتفاعل مع الأمينات الأولية والأروماتية ويحولها إلى مجموعة نيترو .



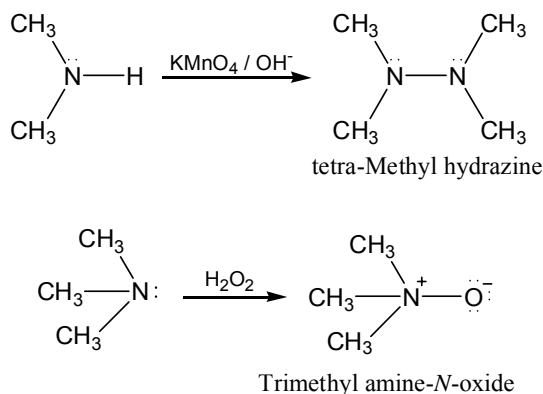
ويتفاعل مع الأمينات الثانوية ويحولها إلى مجموعة hydroxyl amine كما يلي :-



عند أكسدة الأمينات باستخدام برمنجنات البوتاسيوم فإن الأمينات الأولية تتأكسد إلى ألدهيدات أو كيتونات أو تتأكسد مجموعة الأمين إلى مجموعة نيترو وذلك على حسب المجموعة العضوية المرتبطة بمجموعة الأمين والتفاعلات التالية توضح ذلك :-

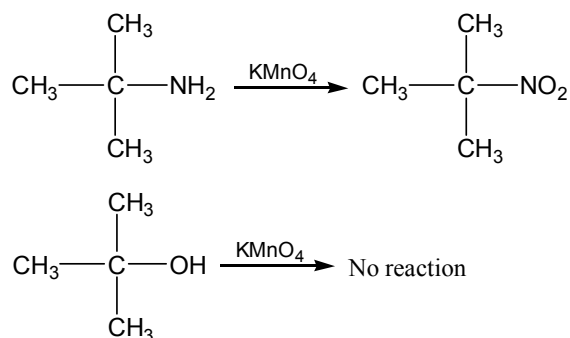


كما تتأكسد الأمينات الثانوية إلى tert-alkyl لمشتقات hydrazine بينما تتفاعل الأمينات الثالثية ببطء ويمكن تحويلها إلى amine oxides باستخدام H_2O_2 كما يتضح من المعادلات الآتية :-

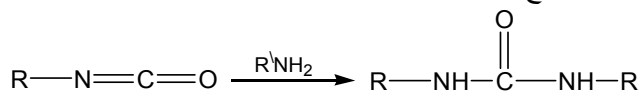


9-7 كيف تميز بين المركبين التاليين بتفاعل كيميائي ؟

tert-Butyl alcohol , tert-Butyl amine

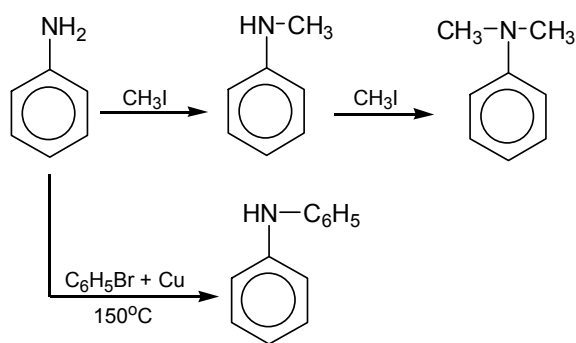


التفاعل مع Isocyanate : ينتج هذا التفاعل مشتقات اليوريا .

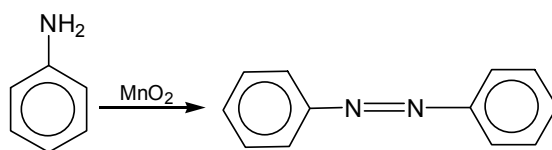


تفاعلات الأنيلين

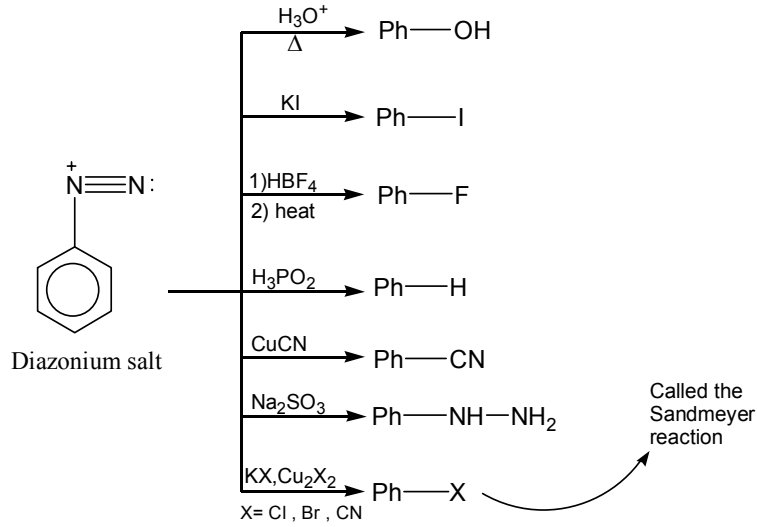
يتفاعل الأنيلين مع هاليد الألكيل وينتج أمينات ثانوية وثالثية كما يلي :-



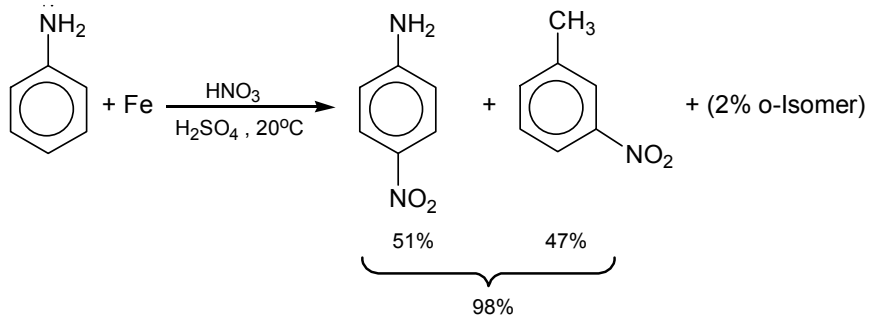
يتفاعل الأنيلين مع ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 ويتحول إلى Azobenzene كما يلي :-



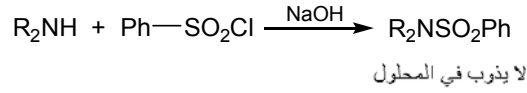
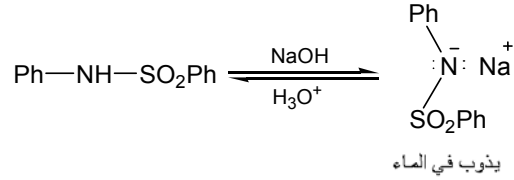
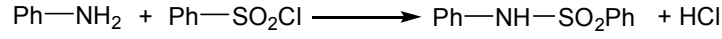
كما يتفاعل مع الأنهيدريدات وينتج أميدات التي يمكن تحويلها إلى أمينات عن طريق إماهتها في وسط قاعدي ومن التفاعلات الهامة للأنيلين هو تفاعل تكوين الديازونيوم Diazotization الذي يمكن أن تحول إلى عديد من المشتقات الأروماتية كما يلي :-



نيترة الأنيلين (تفاعل إحلال إلكتروفيلي) : عند استخدام حمض لويس قوي ومركز لنيترة الأنيلين فإن مجموعة الأمين يحدث لها عملية برتنة وبذلك يفقد النيتروجين زوج الإلكترونات غير الرابط ويتكون ملح الأمونيوم (-NH_3^+) فيصبح التوجيه (ص¹³⁸). كما يلي :-

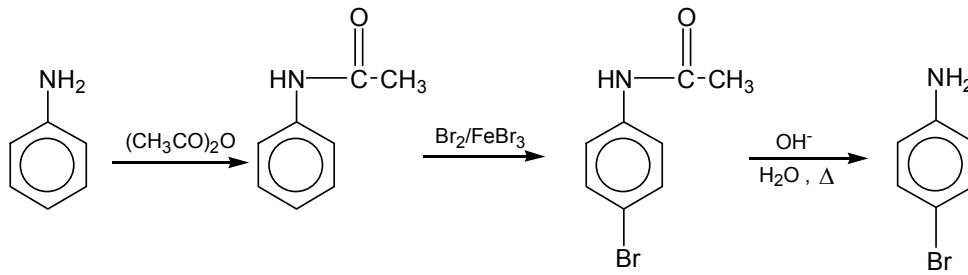


اختبار هينزبرغ Hinsberg's test : هو عبارة عن اختبار يستخدم للتمييز بين أنواع الأمينات حيث تتفاعل الأمينات الأولية والثانوية مع sulfonyl chloride (-SO₂Cl) ويتكون sulfonamides مستبدلة على النيتروجين وعند معالجتها بمحلول هيدروكسيد الصوديوم يذوب الأמיד الأولي مكوناً ملح صوديوم أما الأמיד الثانوي فلا يذوب ويتكون راسب في المحلول، بينما لا تتفاعل الأمينات الثالثية لعدم وجود ذرة هيدروجين مرتبطة بذرة النيتروجين .

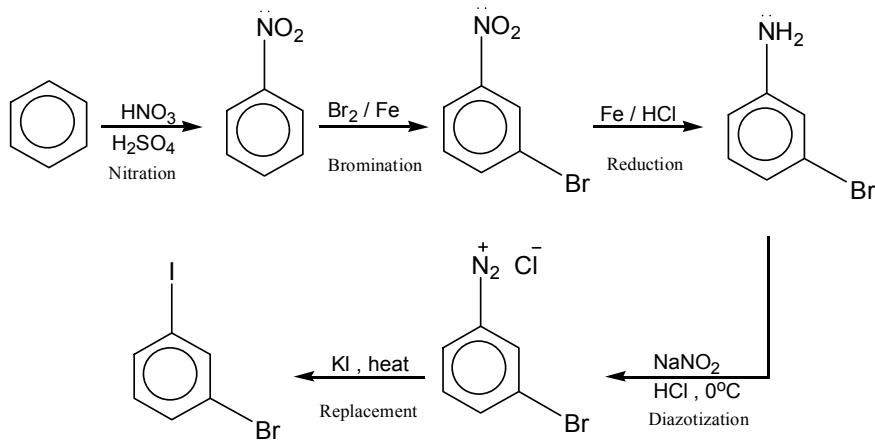


10-7 كيف تجري التحويلات الآتية ؟

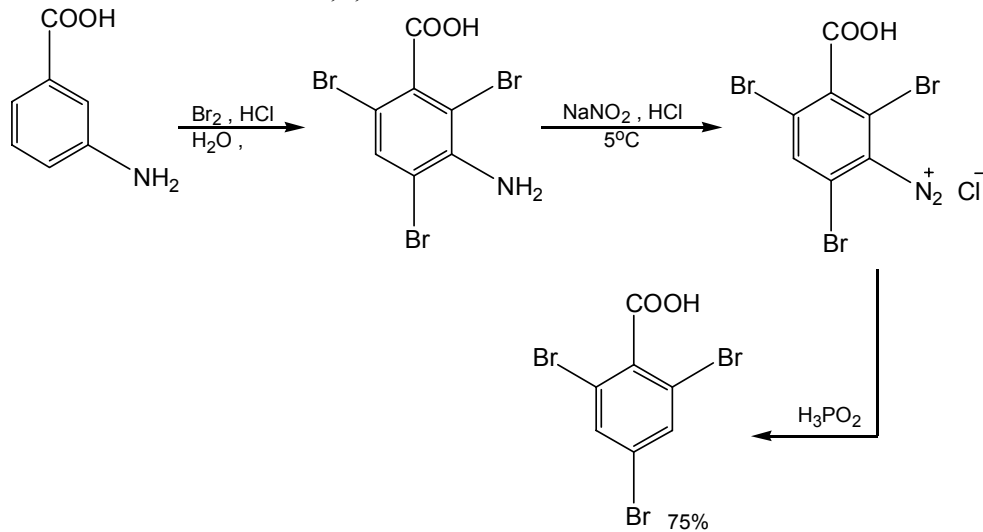
Aniline → p-Bromo aniline



Benzene → m-Bromo iodo benzene



m-Aminobenzoic acid → 2,4,6-Tribromo benzoic acid

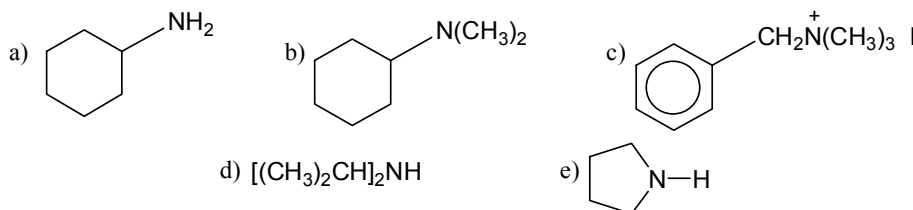


أسئلة

11-7 ما هو التركيب البنائي للمركبات الآتية ؟

- a) Triethyl amine , b) Triallyl amine , c) N-Methyl aniline
 d) N-Ethyl pyrrol , e) N-Isopropyl-N-methyl cyclohexyl amine
 f) 4,4-Dimethyl cyclohexanamine
 g) 1,5-Pentanediamine
 h) N-Ethyl-N-methyl-1,3-propanediamine

12-7 صنف مركبات النيتروجين التالية ؟



13-7 أي مركب في الأزواج التالية أعلى قاعدية ؟

- a) $CH_3CH_2NH_2$, $CH_3CH_2CONH_2$
 b) NaOH , CH_3NH_2
 c) CH_3NHCH_3 , CH_3OCH_3

14-7 رتب المركبات التالية على حسب الزيادة في القاعدية ؟

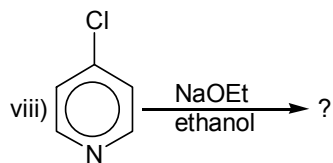
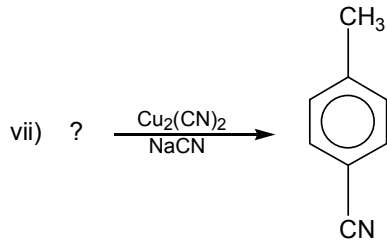
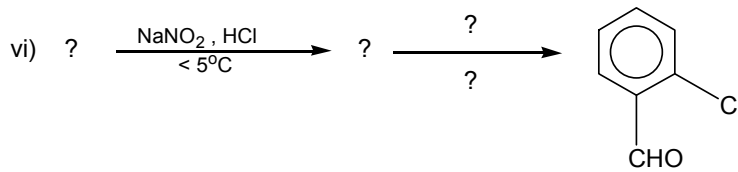
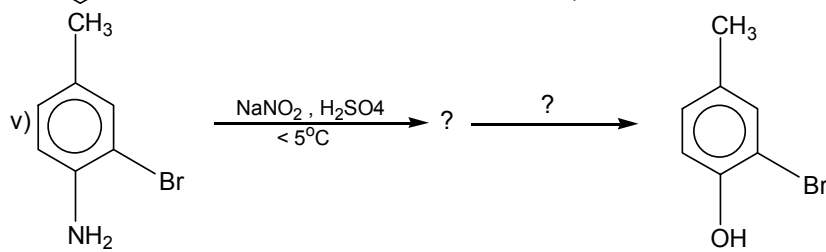
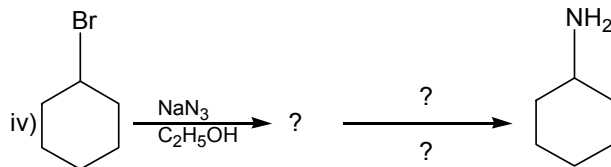
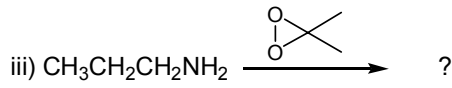
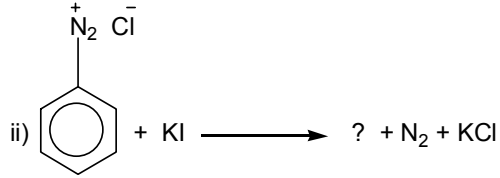
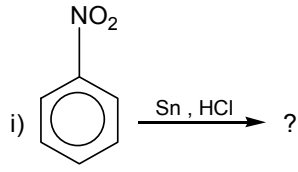
- (i) NH_3 , (ii) $(CH_3)_3CNH_2$, (iii) $C_2H_5NH_2$, (iv) CH_3CONH_2



15-7 كيف تجري التحويلات التالية ؟

- i) m-Nitro aniline \rightarrow m-Nitrophenol
 ii) Nitrobenzene \rightarrow Benzene
 iii) m-Aminobenzoic acid \rightarrow 2,4,6-Tribromo benzoic acid
 iv) 2-Methoxy aniline \rightarrow 1-Bromo-2-methoxy benzene
 v) p-Methyl aniline \rightarrow Chloro toluene

16-7 أكمل النواقص في المعادلات الآتية ؟



المراجع References

الكيمياء العضوية الحديثة . د عادل جرار ، الطبعة الأولى (2002) / دار أوبا للطباعة والنشر والتوزيع - طرابلس - الجماهيرية العظمى .

الكيمياء العامة . فريدريك لونجو . مترجم . منشورات الأردن . (1981) / مجمع اللغة العربي الأردني .

Organic Chemistry / G. Patrick . (Second edition) , 2004 , BIOS Scientific , UK .

Organic Chemistry / G. Marc Loudon . (Fourth edition) , 2002 , Oxford University Press , Inc . USA

Stereochemistry / David G. Morris , 2001, Royal Society of Chemistry , UK .

Organic Chemistry / Philip S. Bailey , Christina A. Bailey . (Sixth edition) , 2000, Prentice-Hall , Inc . New Jersey .

Organic Chemistry / Graham Solomons , Craig Fryhle . (Seventh edition) , 2000, John Wiley & Sons .

Organic Chemistry / Thomas N. Sorrell , 1999, University Science Books .

Foundations of Organic Chemistry / Michael Hornby , Josephine Peach , 1997, Oxford University Press , Inc . New York .

Textbook of Practical Organic Chemistry / Vogel's. (Fifth edition) , 1996, Longman , Edinburgh Gate , UK .

Organic Chemistry / John McMurry . (Fourth edition) , 1996, T I P , Inc .USA

Organic Chemistry / Morrison , Boyd . (Fifth edition) , 1987, Allyn and Bacon , Inc .

Introduction to Organic Chemistry / Douglas Applequist , Charles Depuy , Kenneth L. Rinehart , (Third edition) ,1982 , John Wiley & Sons , Inc .

Organic Chemistry " A Short Course " / Harold Hart , Robert D. Schuetz .
(Fifth edition) , 1978 , Houghton Mifflin Company . USA .

Organic Chemistry / Douglas C. Neckers , Michael P. Doyle , 1977 , John Wiley & Sons , Inc . USA .

Solution Manual /Douglas C. Neckers , Michael P. Doyle , Erich C, 1977 , John Wiley & Sons , Inc .

Fundamental Principal Lecturer in Organic Chemistry / I. Finar, Sixth edition ,1976, Longman , London .

Organic Chemistry / G. A. Taylor , 1975, Longman Group Limited , London .

Essential of Organic and Biochemistry / Donald J. Burton , Joseph I. Routh .
1974, W. B. Saunders Company . Toronto , Canada .

Inorganic Chemistry , Principles of Structure and Reactivity / James HuHeey ,
Ellen A. Keiter , Richard L. Keiter . (Fourth edition) , 1993, Harper Collins .

General Chemistry / James E. Brady . (Fifth edition) , 1990, John Wiley & Sons ,
Inc . Canada .

Chemical Principles / William L. Masterton , Emil J. Slowinski , Conrad L.
Staitski . (fifth edition) , 1981, Holt-Saunders Japan , LTD .

General Chemistry / Luder , Zuffanti , Shepard , Vernon . (Third edition) , 1966,
W. B. Saunders Company . London W. C. I

Biochemical Calculations / Irwin H. Segel . (Second Edition) , 1975