Chemistry Department- Qurna College of Education/ Organic Chemistry for 1<sup>st</sup> stage by Asst.prof.

Amjed Taher :2023-2024

#### القصل الخامس

### الدايينات Dienes

يطلق اسم دايين على هيدروكربون غير مشبع به أصرتان مزدوجتان. والدايينات انواع تختلف في الموقعين النسبيين للرابطتين المزدوجتين.

## انواع الدايينات:

# -: Isolated dienes الدايينات المنفصلة

وهي التي تكون فيها الرابطتان المزدوجتان مستقلتين تماما, اي تفصلهما ذرة كربون مشبعة واحدة على الأقل ولهذه الدايينات صفات تشبه صفات الألكينات, لكن اي تفاعل يشمل كلتا الرابطتين يستهلك كمية مضاعفة من المتفاعل مقارنة بتفاعلات الاكينات.

**Isolated Diene** 

#### Cumulated dienes - دایینات متجمعة -2

عبارة عن ثلاث ذرات كاربون مرتبطة باصرتين مزدوجتين. وهي التي لايفصل بين الرابطتين المزدوجتين فيها أي شيء.

Cumulated Diene

## 3- دایینات متبادلهٔ Conjugated dienes

مركبات تكون فيها الاواصر المزدوجة مفصولة باصرة احادية واحدة (الاصرة المزدوجة متبادلة مع الاصرة المفردة)

Conjugated Diene

#### تسمية الدايينات Nomenclature of dienes

يتم تسمية الدايينات (Dienes) بواسطة نظام IUPAC بنفس طريقة تسمية الألكينات ، باستثناء استخدام لفظة دايين diene في نهاية الاسم ، مع وجود رقمين للإشارة إلى مواضع الروابط المزدوجة.

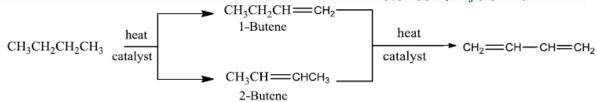
لفظة دابين diene في نهاية الاسم ، مع وجود رقمين للإشارة إلى مواضع الروابط المزدوجة. 
$$H_2C$$
 —  $C$  —

### طرق تحضير الدايينات-:

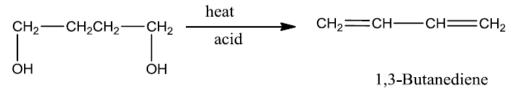
تتم طرق التحضير بصورة مشابهة تقريبا لطرق تحضير الألكينات حيث يمكن ان نحضر المركب (3,1- بيوتادابين) Butadiene (1,3- المستخدم كثيرا في الصناعات المطاطية

بالطرق التالية:

### 1. التكسر الحراري للهيدروكاربونات:-



## 2. سحب الماء من الكحول الثنائي الهيدروكسيل: -



1,3-Butanediol

#### تفاعلات الدابينات :-

# -الاضافة الاكتروفيلية للداينات المتعاقبة (اضافة 1, 1

عند معاملة (4, 1) بنتادابین ) مع مول واحد من البرومین  $(Br_2)$  تحت ضروف خاصة یتکون (5, 4) دای برومو-1-بنتین ) و عند اضافة مول اخر من البرومین یتکون (5, 4, 2, 1) تتر ابروموبنتان )

Chemistry Department- Qurna College of Education/ Organic Chemistry for 1<sup>st</sup> stage by Asst.prof.

Amjed Taher: 2023-2024

1,2,4,5- tetrabromopentane

عند تفاعل (3,1-بيوتادايين) مع البرومين تحت نفس الضروف سوف لن يتكون فقط المركب المتوقع (3,4- داي برومو-1-بيوتين) ولكن ايضاً يتكون المركب (4,1- داي برومو-2-بيوتين). - بينما تفاعل نفس المركب مع HCl لايكون فقط المركب (3-كلورو-1- بيوتين) ولكن ايضا (1- كلورو-2-بيوتين) - المدكب لايكون فقط (1-بيوتين) واينما ايضاً (2- بيوتين) كما موضح في التفاعلات التنالة.  $H_2$ 

major one

1,4 addition

1.2 addition