

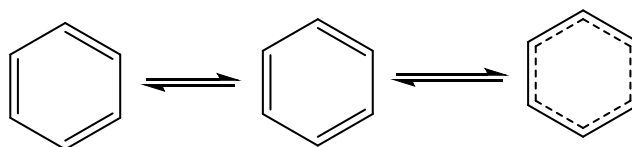
# الهيدروكربونات الاورماتية

## Saturated Hydrocarbons

### المركبات الاورماتية

يعتبر البنزين  $C_6H_6$  ابسط المركبات الهيدروكربونية واكثرها شيوعا ويعتبر الهيدروكربون الام . ويستدل من نتائج دراسة البنزين انه عبارة عن حلقة سداسية منظمة مستوية تتالف من 6 ذرات C و 6 ذرات H وهي جزيئة متناظرة جميع اطوال الاواصر  $C - C$  في البنزين تكون متساوية .

نوع التهجين في البنزين هو  $SP^2$  حيث يحتوي البنزين على 6 اواصر  $C - C$  سكما و 3 اواصر  $\pi$  . ان اواصر  $\pi$  الثلاثة غير موقعة على ذرتي C متجاورة بل منشرة على شكل سحابتين الكترونية اعلى واسفل مستوى الحلقة



هجين روزنانس

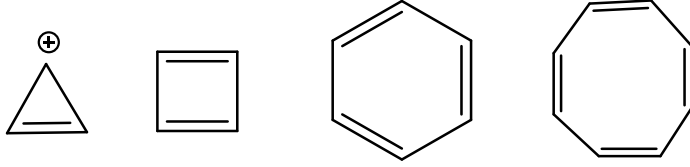
تمتلك جزيئة البنزين خواص قاعدية ( نيوكوفيلية ) بسبب سحابة  $\pi$  الاكترونية لذلك يتفاعل بالدرجة الاولى مع كواشف الالكتروفيلية (تفاعلات تعويض الكتروفيلي)

شروط الصفات الاروماتية

- 1- ان يكون المركب مستويا وحلقيا
- 2- وجود اواصر  $\pi$  غير موقعة
- 3- ان تنطبق عليه قاعدة هوكل Huckels rule

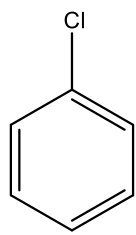
$$4n + 2 = \pi e$$

n = عدد صحيح 0 , 1 , 2 , 3  
إذا كانت n عدد صحيح اذن المركب اورماتي

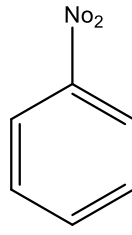


التسمية :

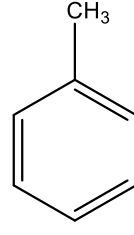
1- عندما تعوض حلقة البنزين بمجموعة واحدة عند التسمية يذكر اسم هذه المجموعة وبعدها اسم البنزين



Chloro benzene

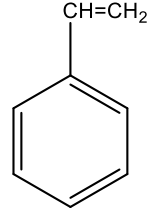
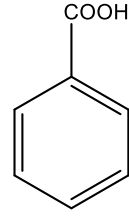
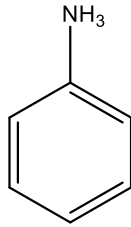
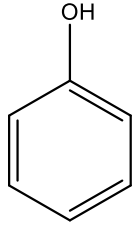
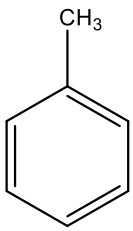


Nitro benzen

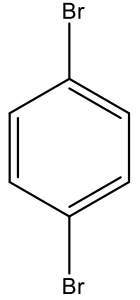
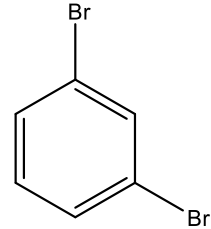
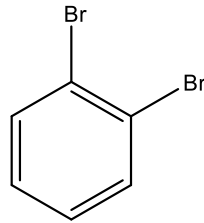
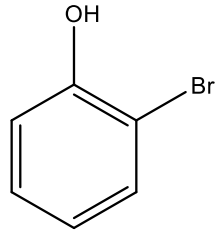
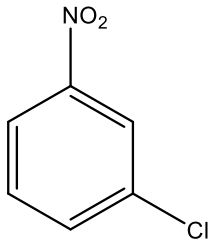
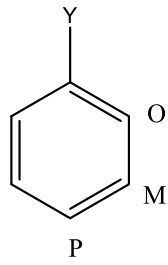


Methyl benzene

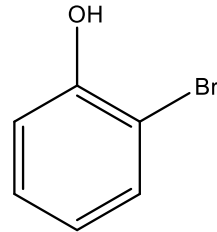
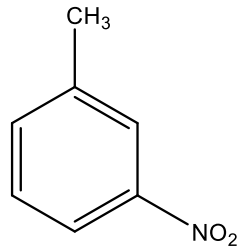
2- هناك اسماء عندما تدخل على حلقة البنزين تعطىها اسماء خاصة مثل



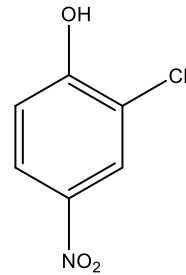
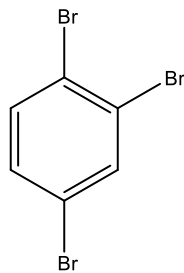
3- اذا ارتبطت اكثر من مجموعة بحلقة البنزين ( مجموعتين ) يجب تحديد نوعية المجاميع وموقعها



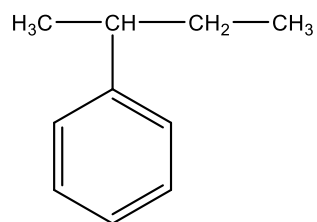
§ إذا ارتبطت مجموعة تعطي اسم خاص للبنزين وارتبطت به مجموعة اخرى فيسمى المركب مشتقا لتلك المجموعة



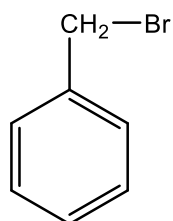
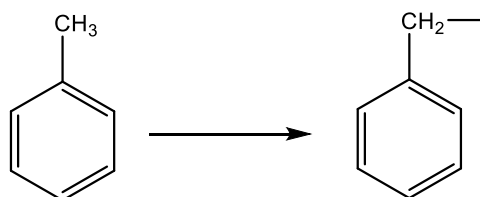
4- إذا ارتبطت اكثر من مجموعتين بحلقة البنزين تستخدم الارقام لتحديد المواقع



5- إذا اتصلت حلقة البنزين بمجموعة اليقاتية ( متكونة من اربعة ذرات كاربون او اكثر ) فيكون البنزين مجموعة معوضة تسمى فنيل phenyl

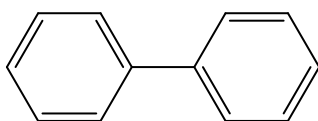


6- عندما يفقد التولين ذرة هيدروجين من مجموعة المثل فتسمى المجموعة الناتجة ( البنزيل )

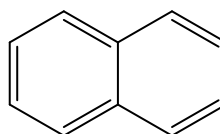


مثال

7- اذا ارتبطت حلقتي البنزين مع بعضها ارتباط غير مباشر تسمى di phenyl اما اذا ارتبطت بصورة مباشرة تسمى نفتالين Naphthalene



Di phenyl

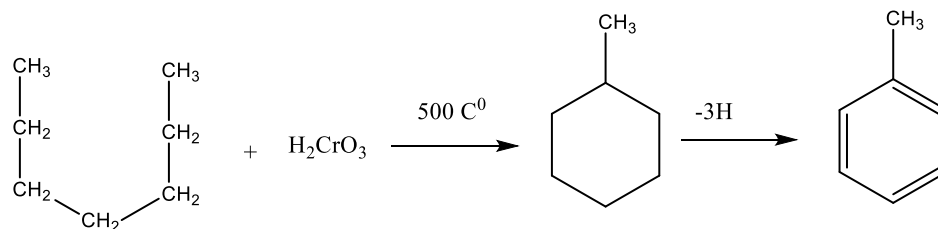


Naphthalene

### تحضير الهيدروكربونات الاورماتية

لا تحضر الهيدروكربونات الاورماتية بالمختبر لانه ممكن الحصول عليها بسهولة وبدرجة كبيرة من النقاوة وعلى نطاق واسع من النفط الخام وقطران الفحم ويمكن تحضيرها في المختبر الا انها شديدة الخطورة قد تؤدي الى الانفجار

فيمكن تحصيل الهيروكاربونات الاورماتية من الالكانات العالية بوجود حامض الكروميك



تفاعلات المركبات الاورماتية

تفاعلات المركبات الاورماتية تفاعلات تعويض الكتروليفي اي هو تفاعل استبدال ذرة الهيدروجين بذرة او مجموعة اخرى باستخدام عامل مساعد حيث يقوم العامل المساعد على تحرير الالكتروليفيل (E) من الكاشف E - A

