

المركبات الأروماتية Aromatic Compounds

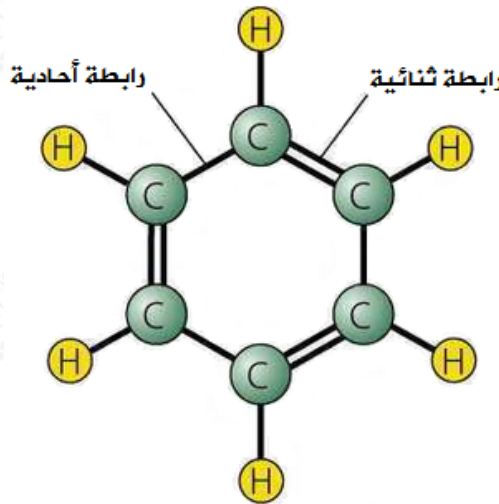
المركبات الأروماتية: مركبات حلقة تحوي روابط ثنائية متعاقبة تحكمها علاقة خاصة.

تعني كلمة "الأروماتية" العطرية؛ لأن لبعضها روائح عطرية مميزة.

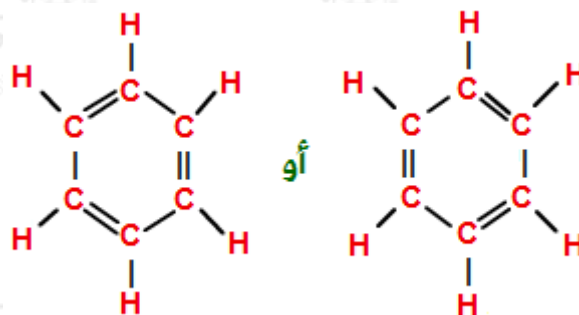
يعد البنزين أشهر المركبات الأروماتية.

حلقة البنزين

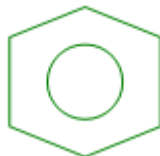
C_6H_6 تحمل حلقة البنزين الصيغة الجزيئية ، وهي تحتوي على ثلاث روابط ثنائية بين ذرات الكربون يتغير موقعها باستمرار، وتكون أطوال الروابط الست بين ذرات الكربون متساوية، والزاوية التي تحصرها الروابط 120° وهو جزيء مستوي، إذ تقع جميع ذراته في مستوى واحد.



وقد وضع العالم كيكوله الصيغة البنائية لحلقة البنزين على النحو التالي:



ولاختصار الصيغتين ترسم عادة حلقة البنزين كحلقة سداسية بداخلها دائرة، وتعني الدائرة أن موقع الرابطة الثنائية يتغير باستمرار:



خصائص المركبات الأروماتية

- حلقة البنزين حلقة مستقرة؛ لذا فإن نشاطها الكيميائي أقل من الألكينات والألكاينات.
- يستخدم البنزين مذيباً قطبياً.
- لا يذوب البنزين في الماء.
- البنزين سائل متطاير ذو رائحة مميزة.
- $^{\circ}\text{C}$ 80 درجة غليان البنزين .