第四节 芳香烃

主题	知识内容		学习 水平	说明		
苯	苯的结构		В	苯分子中碳碳键的特殊性		
	苯的物理性质		A			
	苯的化学性质		В	苯的取代反应(液溴)、硝化反应、 加成反应(氢气)		
主题		学习内容			学习水平	说明
有机物的结构和性质		不饱和烃的官能团		苯环	В	(1) 甲苯 (2) 苯的同系物

一、芳香族化合物及其分类

1.苯及其同系物

分子中有且仅有一个苯环,且苯环上的取代基为烷基。通式: C_nH_{2n-6} ($n \ge 6$)

苯及其低级同系物都是无色液体,比水轻,不溶于水,有 特殊气味

例1、某烃能使 $KMnO_4$ 溶液褪色,但不能使溴水褪色,其分子式为 C_8H_{10} ,该烃的一氯代物有三种(含侧链取代物),该烃的结构简式 是_______; 若 C_8H_{10} 分子中苯环上的一氯代物有三种,则其结构简 式为 或 _____。

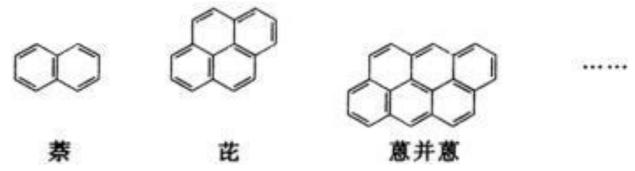
例2: 写出分子式C₉H₁₂且含有苯环的同分异构体并命名。

2.稠环芳烃

萘($C_{10}H_8$)——卫生球主要成分,易升华

蔥(C₁₄H₁₀)——可做染料

例:在煤焦油沥青中存在一系列具有偶数个苯环的稠环芳香烃。其结构简式为:

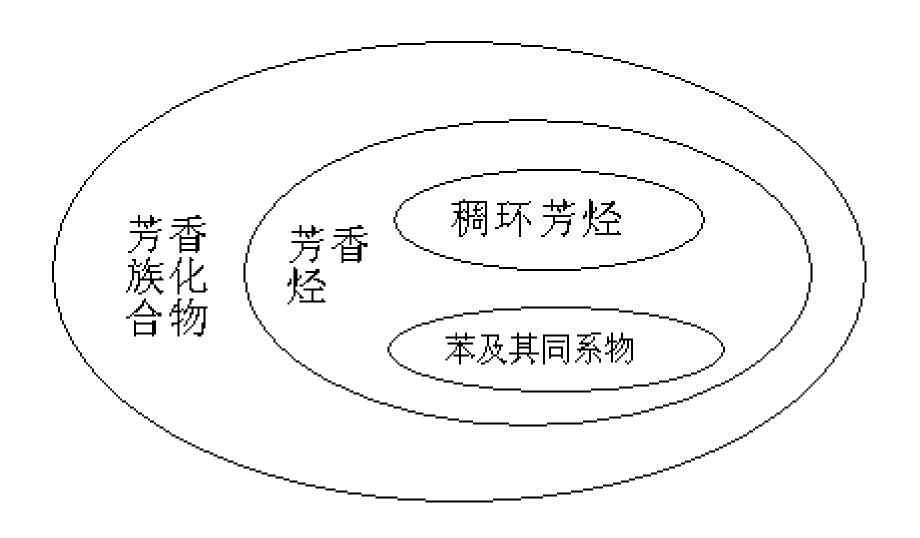


试回答以下各问题:

- (1)上述一系列稠环芳烃的通式为____,系差为____。
- (2) 该系列化合物中,所含碳元素的质量分数的最大值约为____
- (3) 从萘开始,这一系列化合物中第25个稠环芳烃的分子式为___。

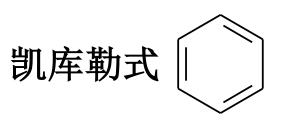
3. 芳香烃及芳香族化合物

例:下列所给的几种物质中属于芳香族化合物的是_____,属于芳香烃的是_____,属于苯的同系物的是____。



二、苯的分子结构、化学键

 C_6H_6 : 平面正六边形,C-C夹角 120° ,键长介于单双键之间。



但苯不能与溴水、酸性高锰酸钾反应; 正六边形; 邻二取代产物无同分异构体。

不是简单的单双建,是介于单键和双键之间特殊的键。

- 例:三硼三胺 $(B_3N_3H_6)$ 曾被认为是"无机苯",其分子与苯分子为等电子体,分子结构与苯相似。
 - (1) 写出三硼三胺的结构简式: ______。
 - (2) 下列关于无机苯的叙述错误的是()
- A.无机苯中各原子不在同一平面上
- B.无机苯为非极性分子
- C.无机苯在一定条件下可发生取代反应和加成反应
- D.无机苯不能使酸性KMnO₄溶液褪色
- (3) 试推测无机苯的一氯代物有____种同分异构体;二氯代物共有___种同分异构体。
- 例: $CH_3-CH=CH-C\equiv C-C_6H_5$,最多有() 个原子共面,最多() 个原子共直线。

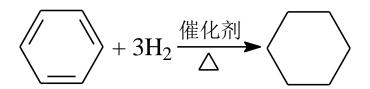
三、苯及其同系物的化学性质

易取代, 难加成

1.取代反应

烷基化反应

2.加成反应

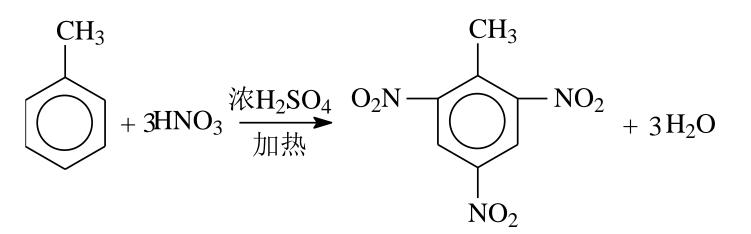


3.氧化反应

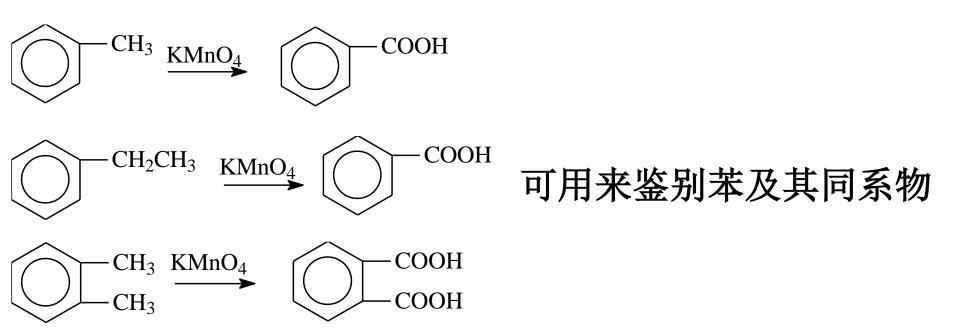
苯不能被酸性高锰酸钾氧化,但可以燃烧

4.苯环与侧链的相互影响

(1) 烷基激活苯环的邻对位



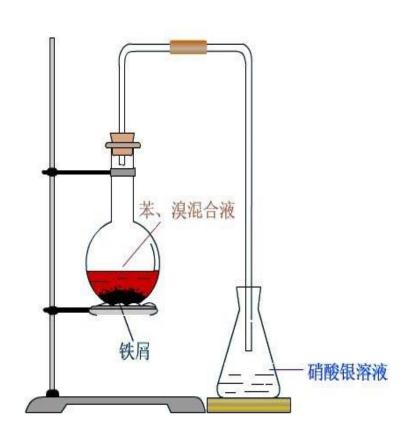
(2) 苯环使烷基容易被氧化



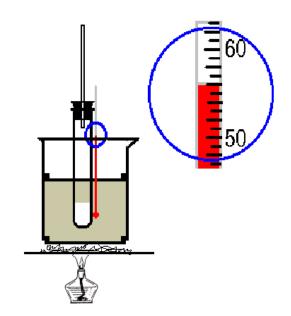
在有机合成中,需充分考虑位置相应与活性效应,以决定在苯环的侧链上引入原子或原子团的先后顺序。

四、与苯的化学性质相关的实验

1.制溴苯



2.制硝基苯



- (1) 反应物:浓硝酸、浓硫酸、苯
- (2) 硝基苯: 无色油状液体, 比水重, 苦杏仁味, 有毒
- 。由于多硝基化及溶有NO2而呈黄色。
 - (3) 硝化反应: 烃分子中H被—NO2取代的反应。
 - (4) 水浴的作用:受热均匀,易于控温。
 - (5) 水浴小结: 银镜反应。