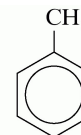
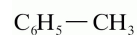


Egyéb aromás szénhidrogének

1

Toluol (Metil-benzol)

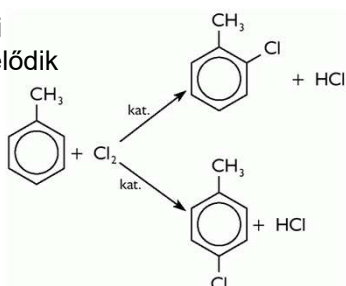


- Mérgező folyadék
 - Az alkánok és az
 - aromások kémiai tulajdonságait mutatja

2

Klórozása 1. (vas katalizátor)

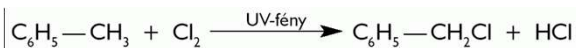
- Szubsztitúció
- A benzol további hidrogénje cserélődik Cl-ra
 - 1,2 és 1,4 helyzetben



3

Klórozása 2. (kék fény)

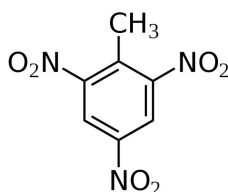
- Szubsztitúció
- A toluol metilcsoportjában cserélődik le egy hidrogén klórra



4

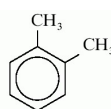
A toluol felhasználása

- Ipari oldószer
- festékgyártás
- gyógyszergyártás
- TNT gyártása

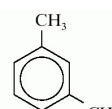


5

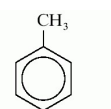
Xilol (Dimetil-benzol)



1,2-dimetilbenzol
orto-xilol



1,3-dimetilbenzol
meta-xilol

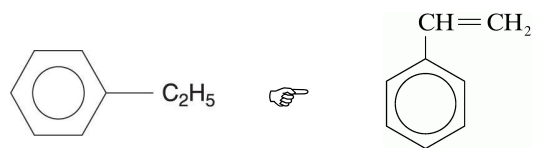


1,4-dimetilbenzol
para-xilol

Toluolhoz hasonló vegyületek, jó oldószerek

6

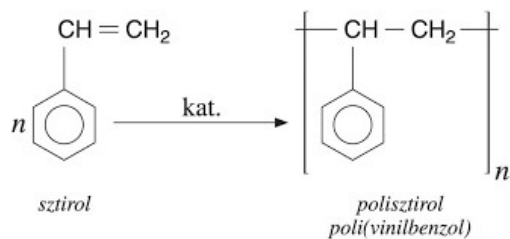
Etil-benzol → Sztírol



dehidrogénezés

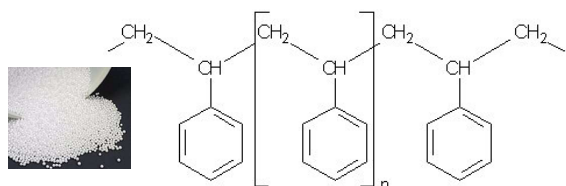
7

Sztírol → Polisztirol



8

Polisztirol



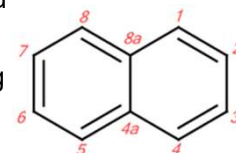
Kemény, éghető műanyag



9

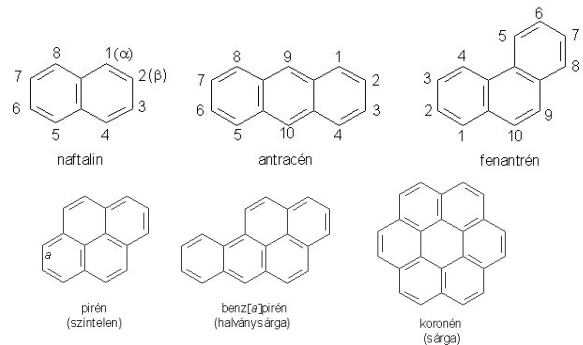
Naftalin $C_{10}H_8$

- A legegyszerűbb több gyűrűs aromás CH
- 10 e⁻ ből álló delokalizált elektronrendszer
- Jellegzetes szagú
- Fehér
- Szublimáló anyag
- Molyirtó



10

Poliaromás CH-ek (PAH)



11

PAH vegyületek

- Karcinogén (rákkeltő)
- Terratogén (utódkárosító) hatásúak
- Képződésük
 - Kipufogógázok (Diesel-olaj)
 - Cigarettafüst
 - Odaégett piritós
 - Szén és olajtűzelés

12