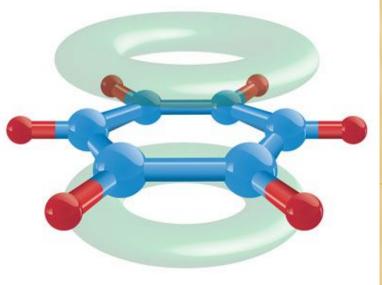
Арены. Ароматические углеводороды.

Бензол.

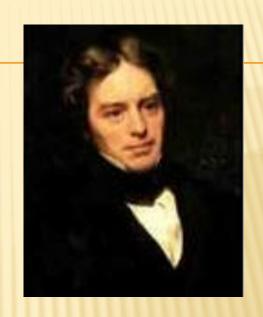


Подготовила Кубрина Снежана 105 http://prezentacija.b

- ◆ Ароматические соединения циклические органические соединения, которые имеют в своём составе ароматическую систему.
- Основные отличительные свойства
- повышенная устойчивость ароматической
- ненасыщенность
- склонность к реакциям замещения

ИСТОРИЯ

Майкл Фарадей 1825 г
 Обнаружил бензол в каменноугольной среде, описал его свойства (нагервание без воздуха)



DDR H-C C-H H-

Фридрих Кекуле 1865 г Предположил структурную формулу бензола,выделил многие его галогены

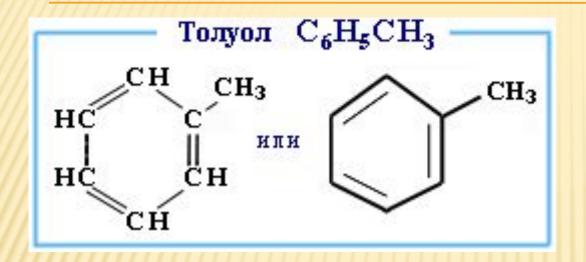
г

МОЛЕКУЛЯРНАЯ ФОРМУЛА

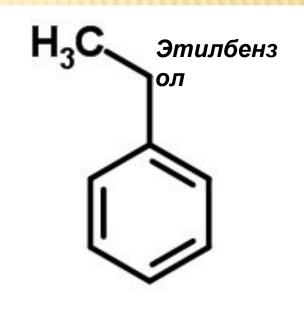
C6H6



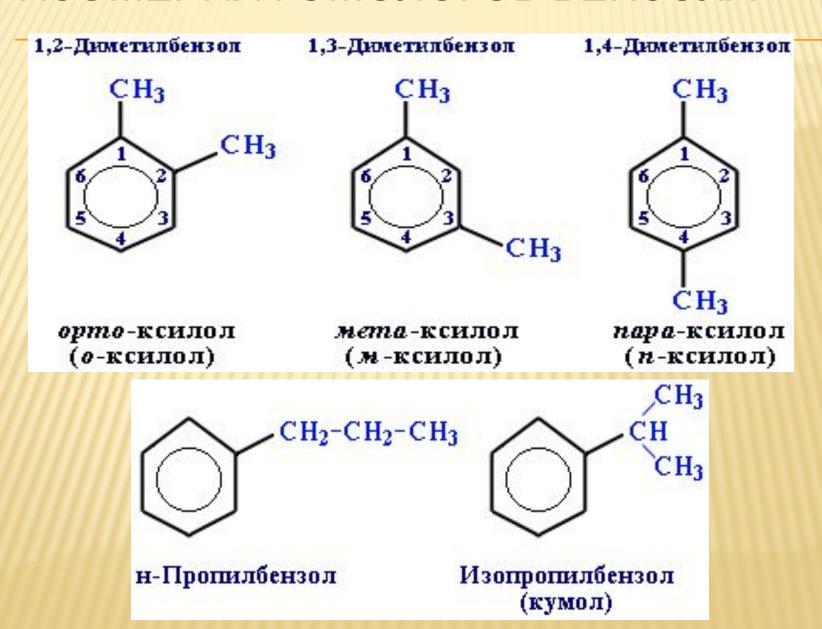
ГОМОЛОГИ





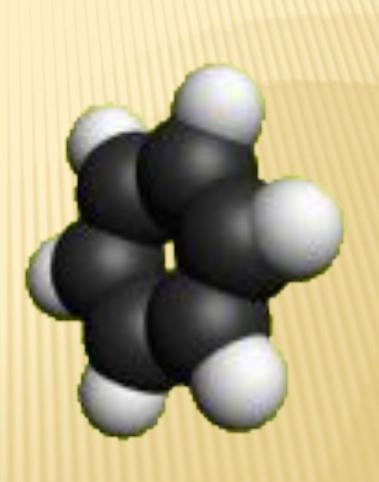


ИЗОМЕРИЯ ГОМОЛОГОВ БЕНЗОЛА



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- Бесцветная жидкость со своеобразным резким запахом.
- Температура плавления 5,5°
 С, температура кипения 80,1°
 С, плотность 0,879 г/см³,
 молярная масса 78,11 г/моль.
- С воздухом образует взрывоопасные смеси, хорошо смешивается с эфирами, бензином и другими органическими растворителями.
 Растворимость в воде 1,79 г/л (при 25 °С)



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- 1. Горение $2C_6H_6 + 15O_2 \xrightarrow{t^\circ} 12CO_2 + 6H_2O + Q$
- 2. Устойчив к действию окислителей (не обесцвечивает раствор KMnO₄
- 3. Реакции замещения
- а) нитрование

$$H$$
 + HO - NO₂ $\xrightarrow{t^{\circ}, H_2SO_4}$ $\xrightarrow{NO_2}$ + H_2O

б) галогенирование

$$H \rightarrow H$$
 $+ Br_2 \xrightarrow{t^\circ, KaT} + HBr$

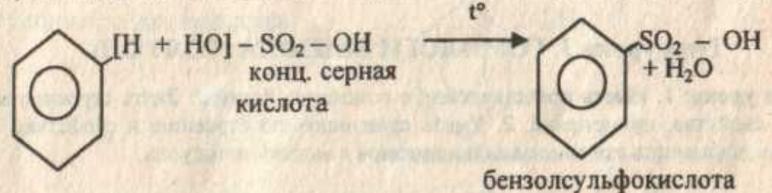
бромбензол

в) алкилирование

$$\bigcirc + C_2H_5CI \xrightarrow{t^\circ, AICl_3} \bigcirc + HCI$$

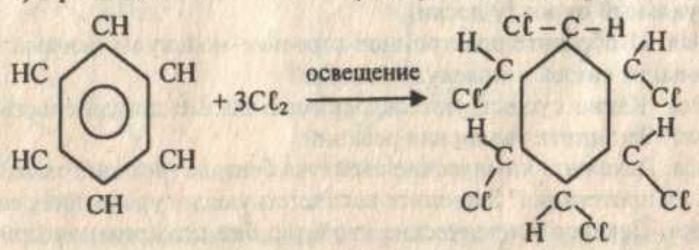
этилбензол

в) Взаимодействие бензола с серной кислотой (сульфирование)

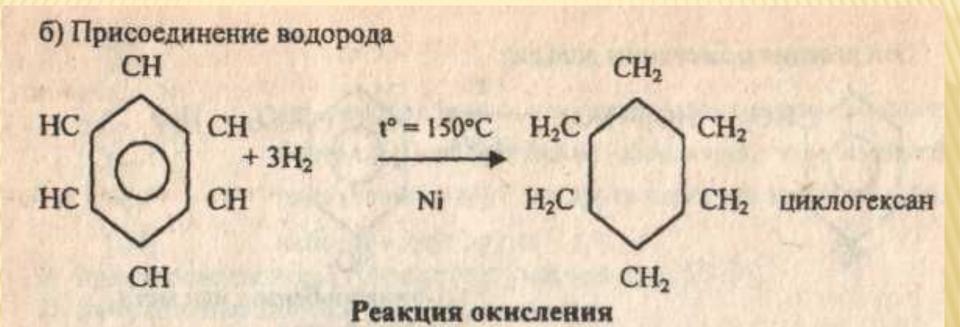


Реакции присоединения

а) Присоединение галогенов (в отсутствии кислорода)



гексахлорциклогексан (гексахлоран)



$$t^{\circ}$$
 $2C_6H_6 + 15O_2 \rightarrow 12CO_2 + 6H_2O + Q$ горит коптящим пламенем

ПОЛУЧЕНИЕ БЕНЗОЛА.

1. Тримеризация ацетилена.

При пропускании ацетилена при 400° С над активированным углем с хорошим выходом образуется бензол и другие ароматические углеводороды $3C_2H_2 \rightarrow C_6H_6$

2. Пиролиз тяжелых нефтяных фракций.

3. Из циклоалкано (с числом С ≥. 6, t,k) Н₂(

ПРИМЕНЕНИЕ

Добавки к бензину



Производство растворителей



пестицидов



Производство органических соединений:



Фенолформальдегид-



ацетона

анилина

Спасибо за внимание!