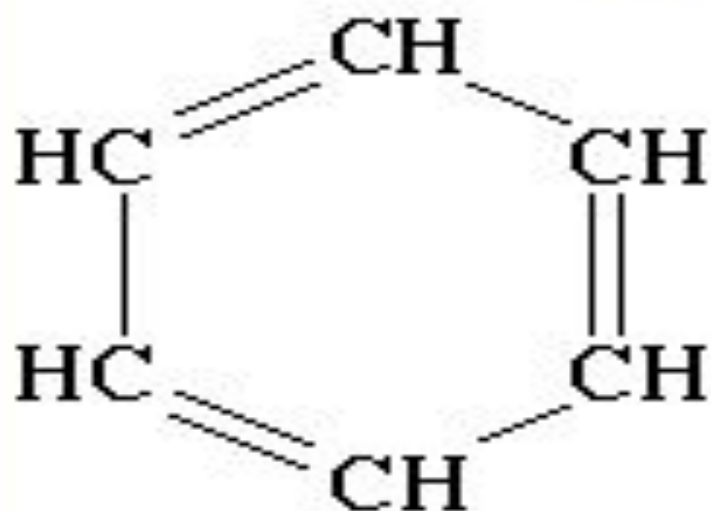


Арены. Бензол

Решим задачу

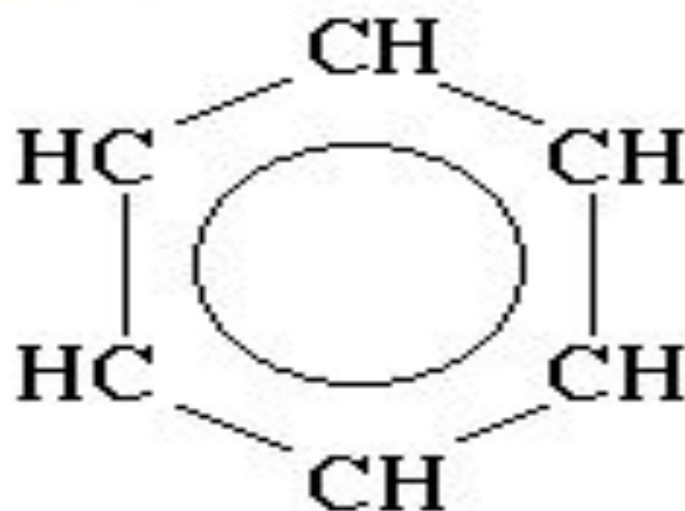
Определите формулу углеводорода, плотность паров которого по водороду равна 2,69. Массовая доля углерода в веществе составляет 92,3%

Бензол C_6H_6

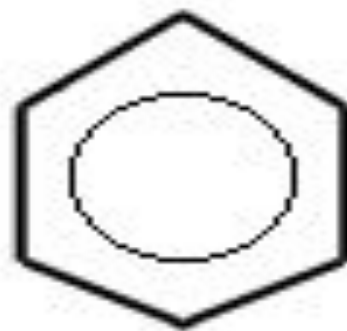
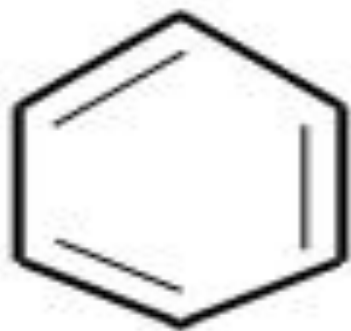


Формула Кекуле

или



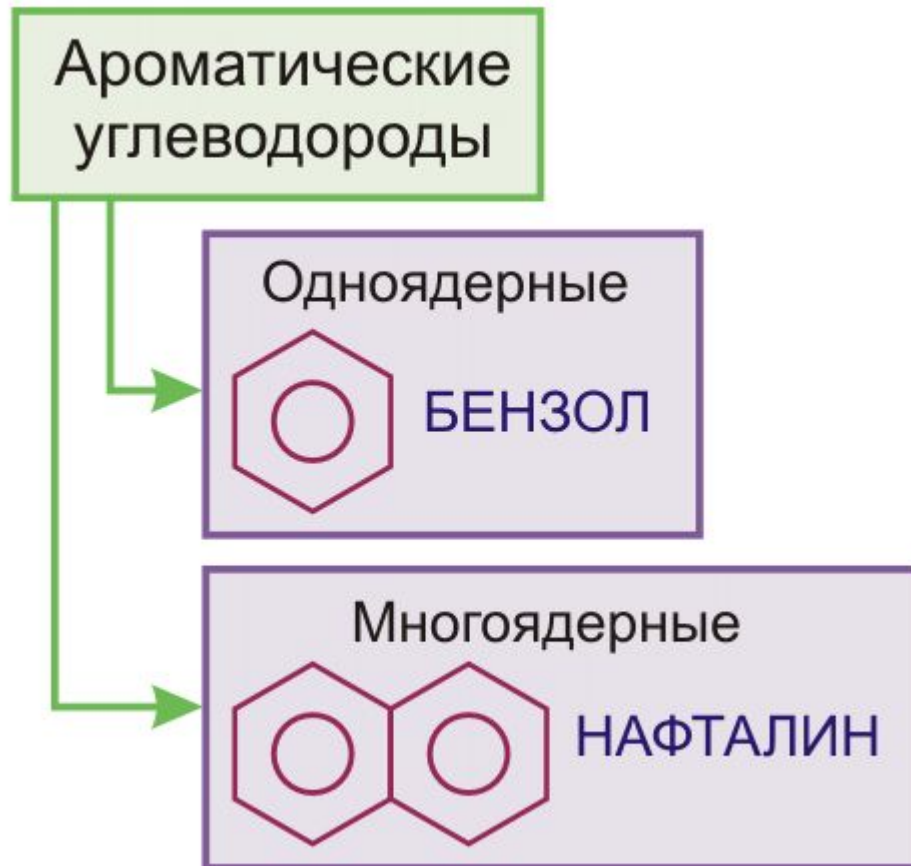
Формула
с делокализованными
связями



Сокращенные формулы



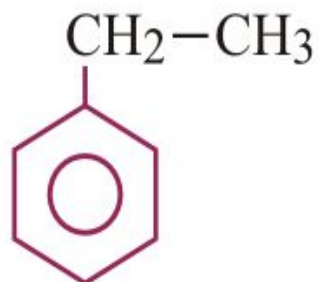
Виды ароматических углеводородов



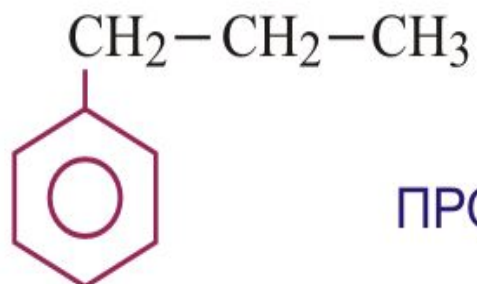
Гомологи бензола



МЕТИЛБЕНЗОЛ
(толуол)

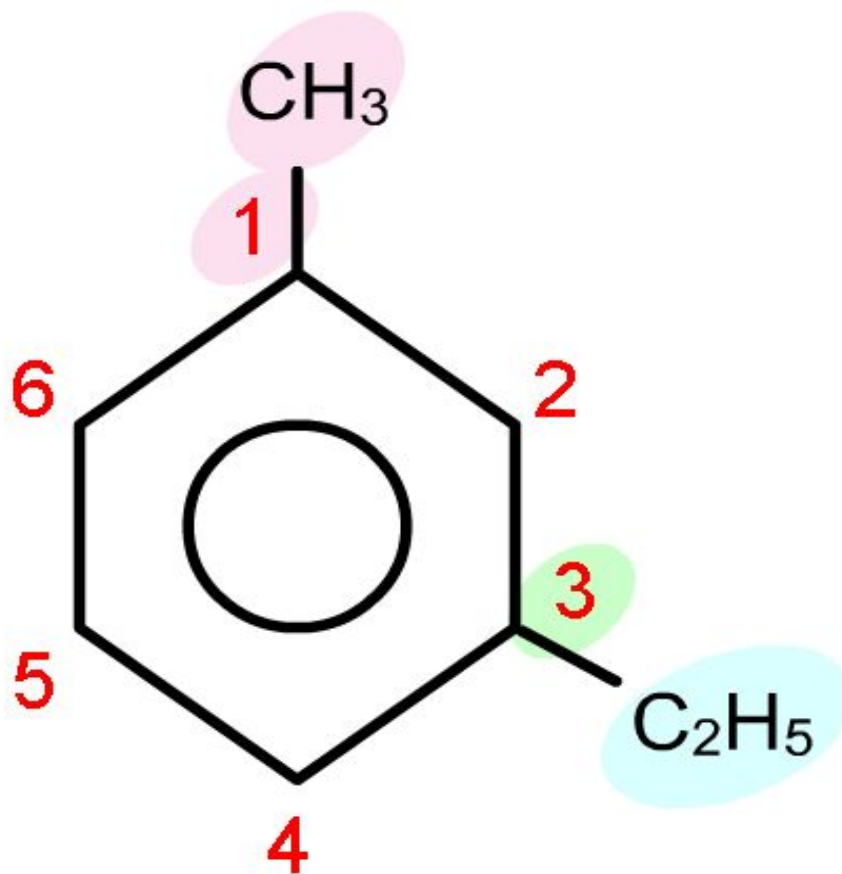


ЭТИЛБЕНЗОЛ



ПРОПИЛБЕНЗОЛ

Номенклатура аренов



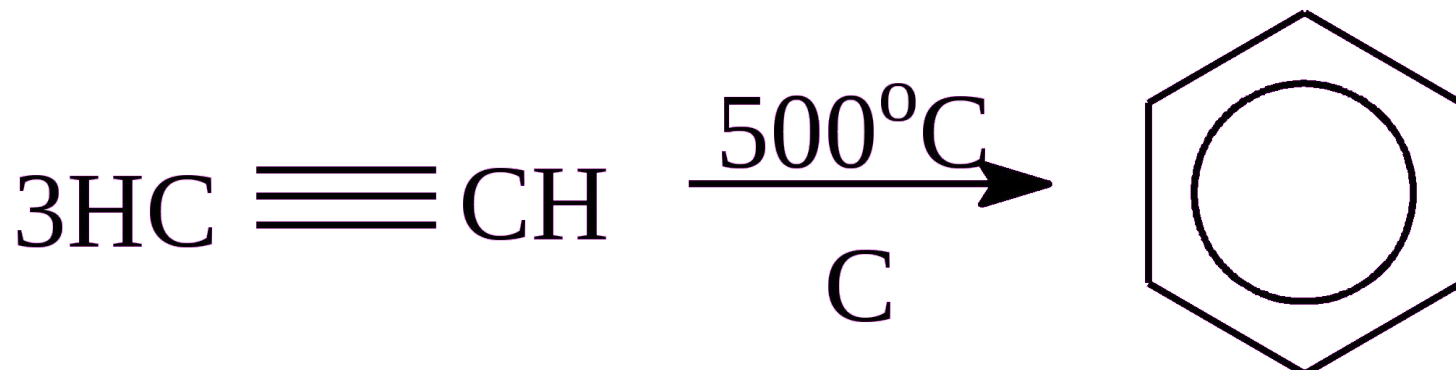
1 - МЕТИЛ - 3 - ЭТИЛБЕНЗОЛ

Физические свойства



Способ получения

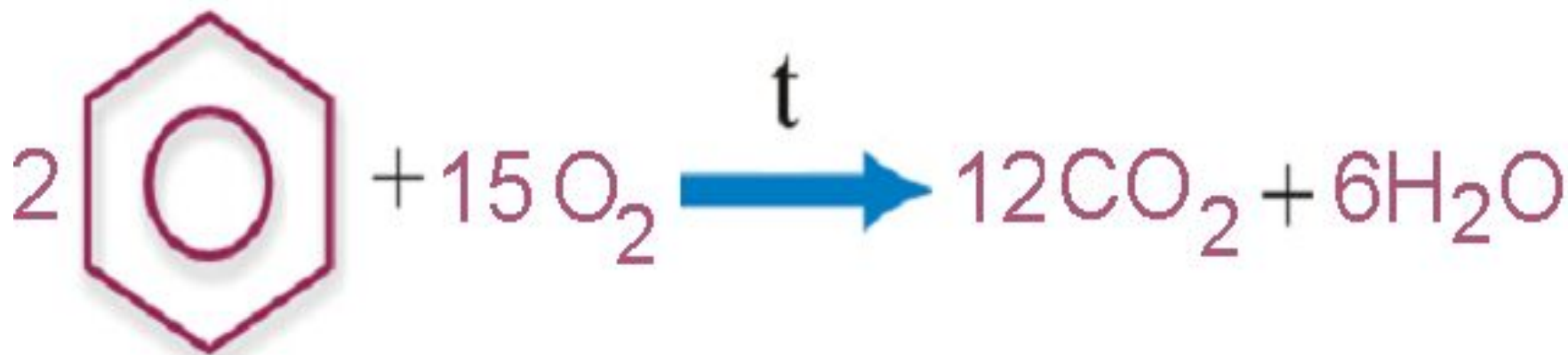
Тримеризация ацетилена



Химические свойства

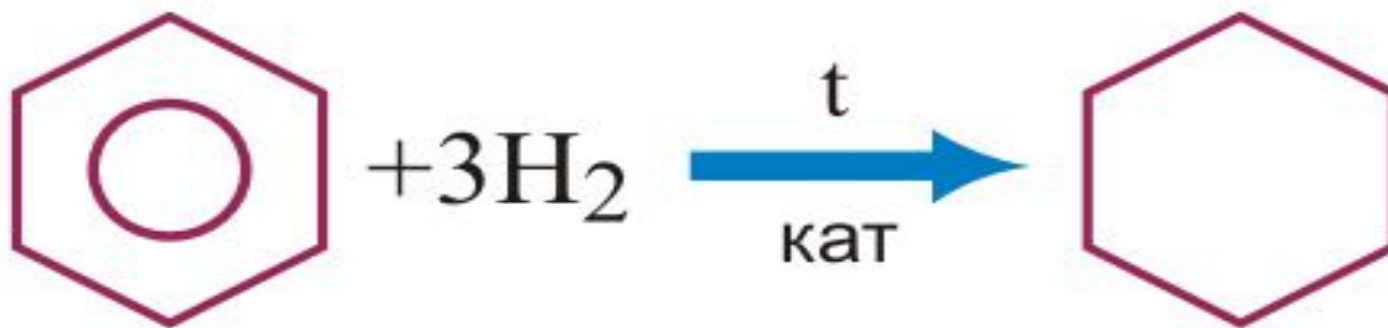
Реакции окисления

Горение



Химические свойства

Реакции присоединения Гидрирование



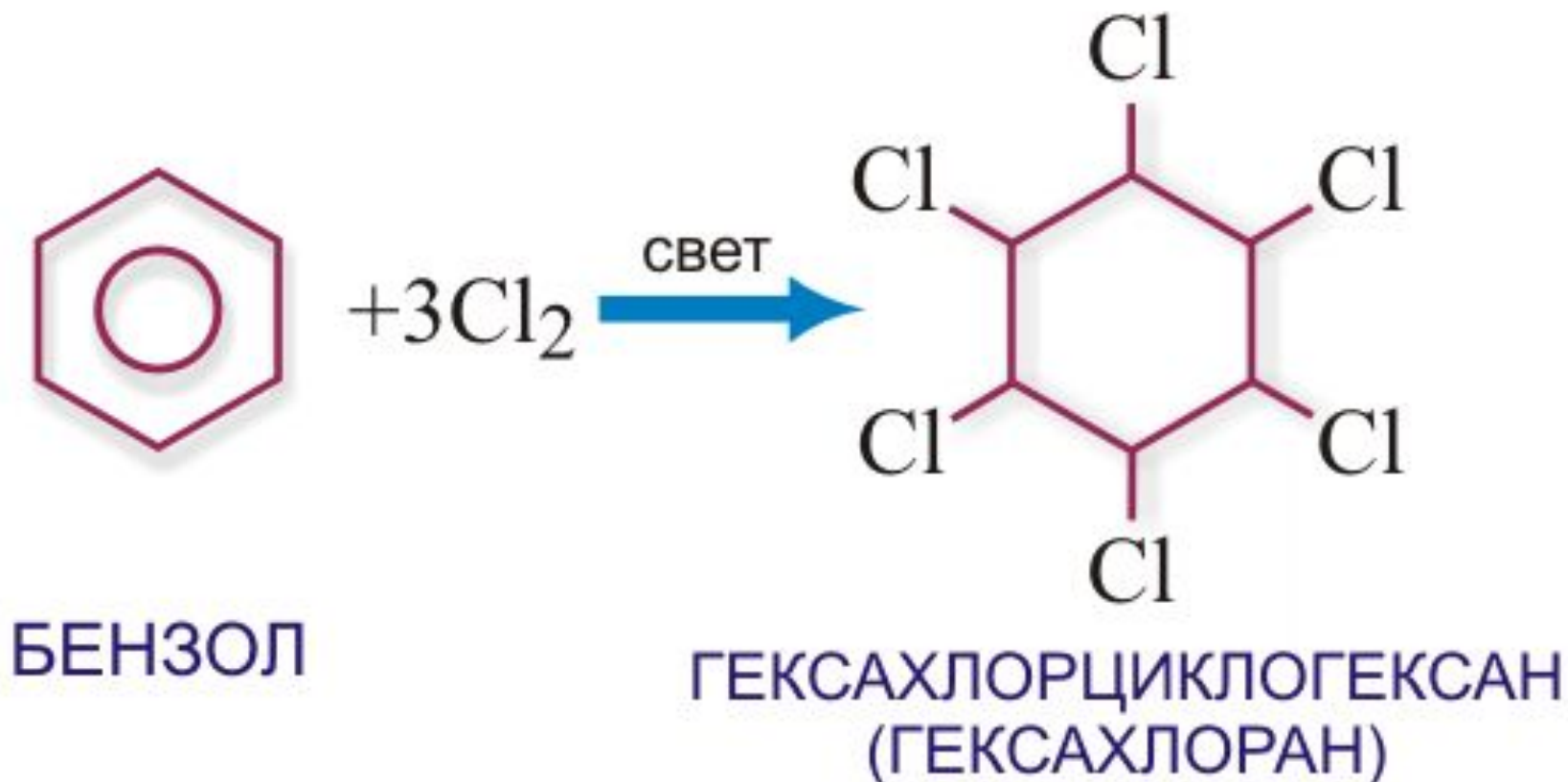
БЕНЗОЛ

ЦИКЛОГЕКСАН

Химические свойства

Реакции присоединения

Хлорирование



Химические свойства

Реакции замещения

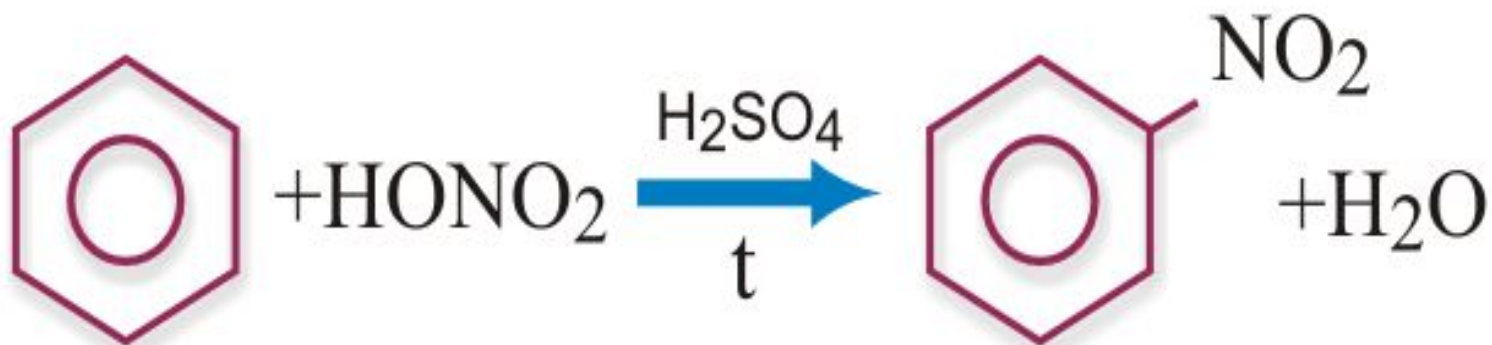
Галогенирование



Химические свойства

Реакции замещения

Нитрование



БЕНЗОЛ

НИТРОБЕНЗОЛ

Домашнее задание

§ 7, упр.4