

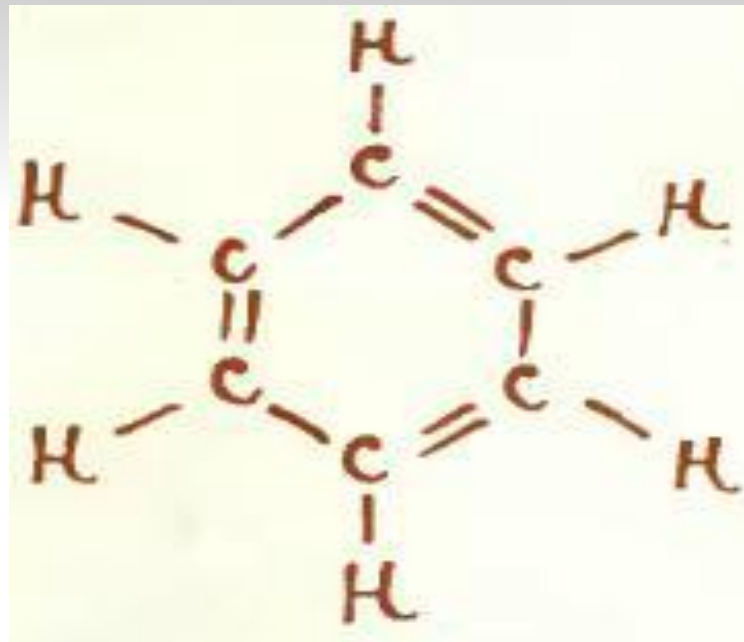
БЕНЗОЛ

Работу выполнила
ученица 8б класса
школы № 612
Амирова Мария

Санкт - Петербург
2008

Состав бензола

Бензол (или *бензин*, старинное, ныне оставленное название) — углеводород состава C_6H_6



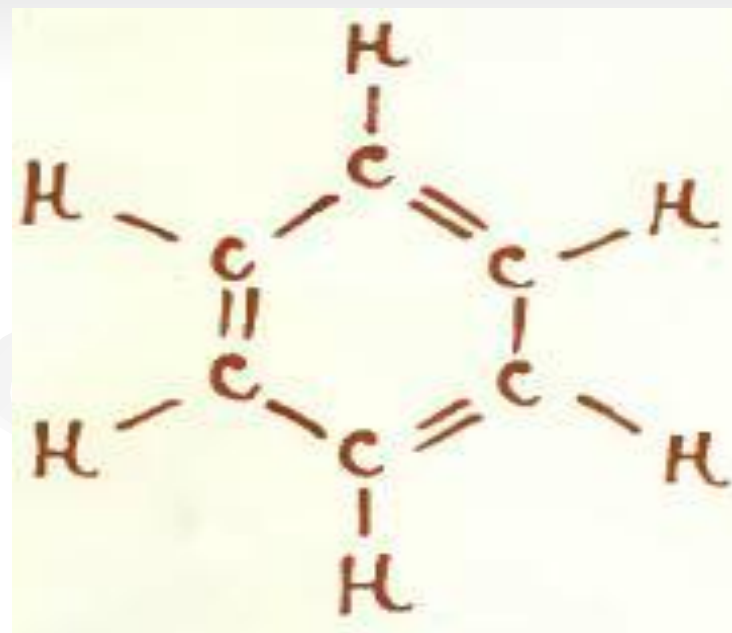
Строение бензола

Только в 1865 году загадка строения бензола была, казалось решена.

Молодой, но уже достаточно известный немецкий химик

Ф. Кекуле

выдвинул предположение, что бензол представляет собой симметричную циклическую структуру, в которой простые связи чередуются с двойными.



Свойства бензола

Вещество это
представляет
бесцветную,
прозрачную, сильно
преломляющую свет
и легкоподвижную
жидкость
с характерным
«ароматическим»
запахом.



Применение бензола



В медицине:

- дается против чесотки и паразитов;
- как анестезирующее вещество.

В промышленности:

- для растворения жиров, смол и различных масел, гуттаперчи и каучука
- для карбурирования светильного газа, т. е. для сообщения яркости газовому пламени.

Действие бензола на человека

Смертельная концентрация в крови 0,9 мг/л. Быстро всасывается в легких, желудочно-кишечном тракте.

Симптомы: При вдыхании паров бензола - возбуждение, подобное алкогольному, судороги, бледность лица, слизистые оболочки красного цвета, зрачки расширены. Одышка. Снижение артериального давления, возможно кровотечение из носа, десен, маточные кровотечения, явления паралича дыхательного центра. Смерть может наступить от остановки дыхания и падения сердечной деятельности. При приеме бензола внутрь возникают боли в животе, рвота, явления поражения печени (желтуха и т. д.).

Интернет-ресурсы

- www.bibliotekar.ru
- www.yandex.ru
- www.xumuk.ru
- www.wikipedia.ru