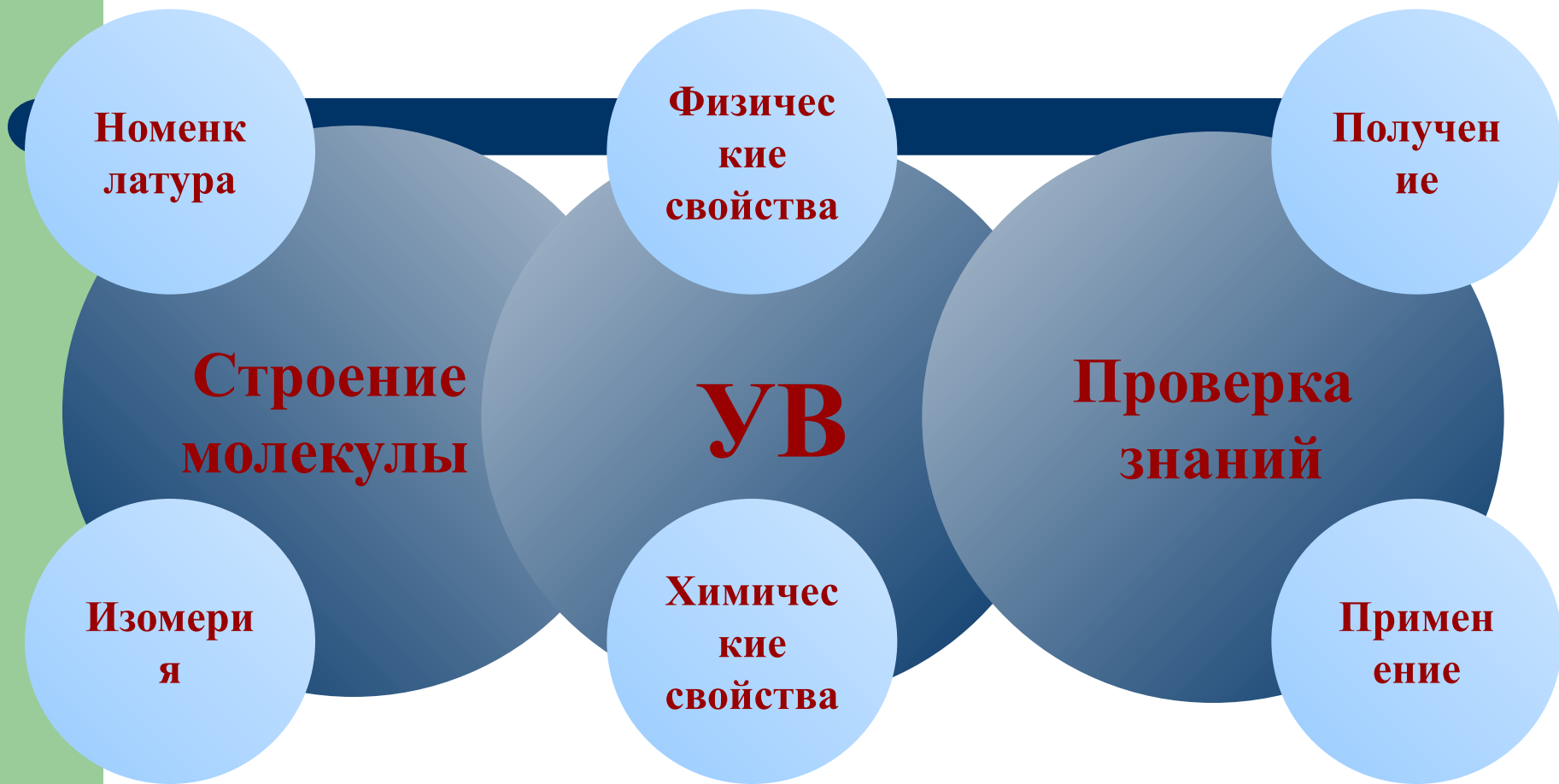


Ароматические углеводороды.

Бензол.





Номенклатура

Физические свойства

Получение

Строение молекулы

УВ

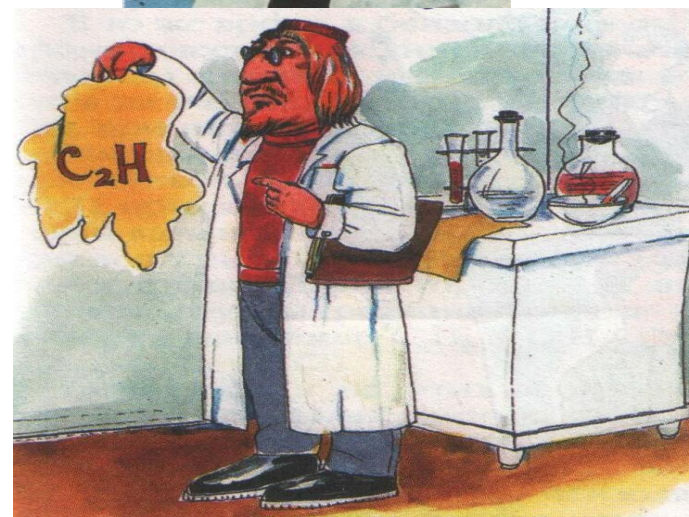
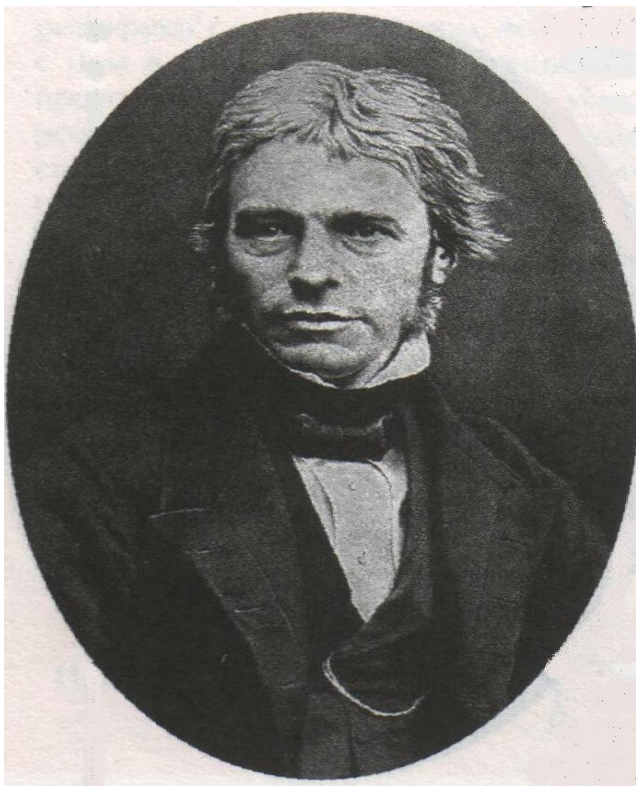
Проверка знаний

Изомерия

Химические свойства

Применение

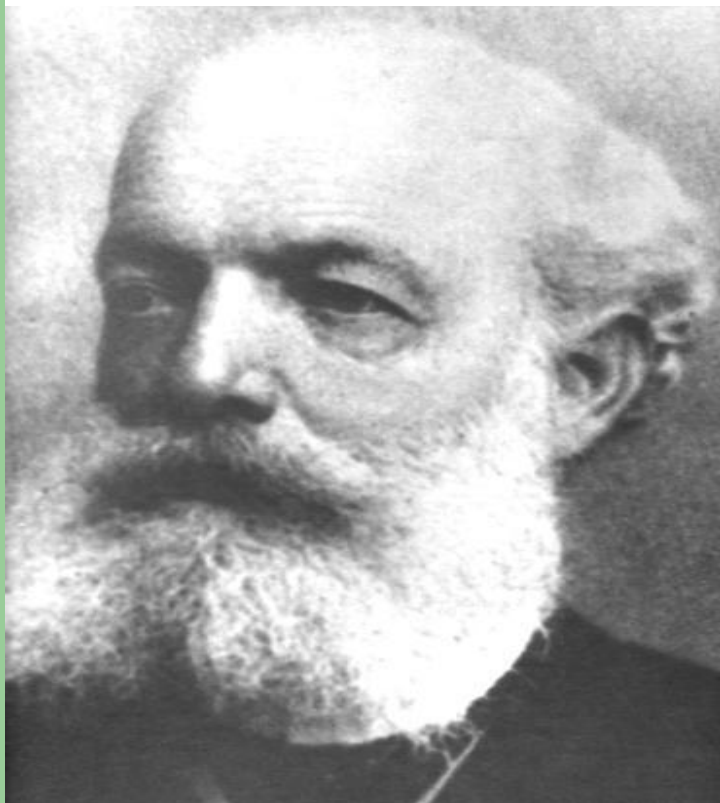
История открытия бензола



Задача.

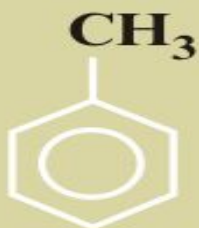
- Плотность паров данного вещества по воздуху 2,69. Массовая доля углерода- 92,3%, водорода- 7,7%. Определите молекулярную формулу вещества.

27 января 1865 года

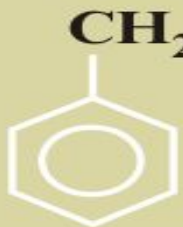


ИЗОМЕРИЯ

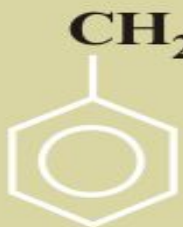
Изомерия положения и структуры радикалов



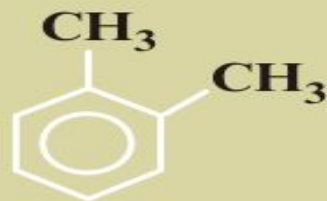
метилбензол
(толуол)



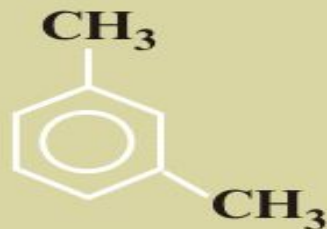
этилбензол



пропилбензол



ортоксилол
(о-ксилол)

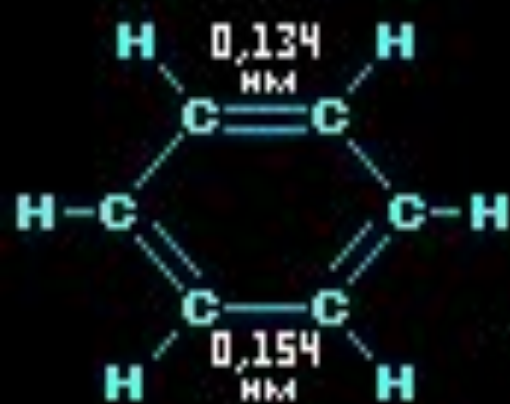


мета-ксилол
(м-ксилол)

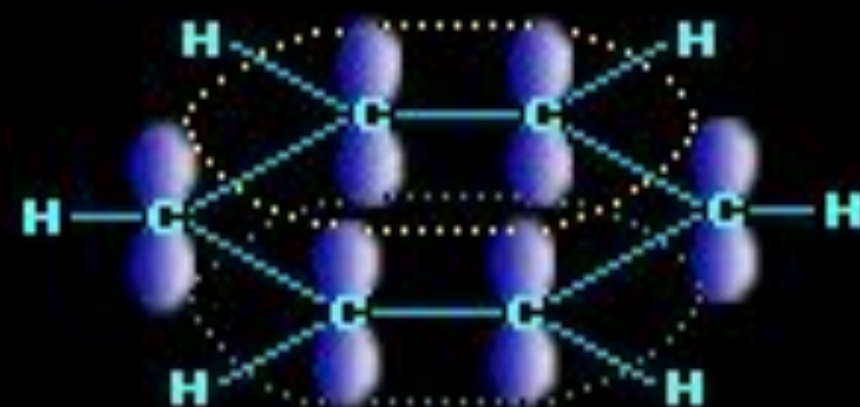


пара-ксилол
(п-ксилол)

Делокализация (сопряжение) π -связей в молекуле бензола



Структура
бензола
с локальными
 π -связями



Делокализация
 π -электронов



Структура
с делокали-
зованными
 π -связями

**ВЗРЫВЧАТЫЕ
ВЕЩЕСТВА**



**ТОЛУОЛ – РАСТВОРИТЕЛЬ,
ДОБАВКА К МОТОРНОМУ
ТОПЛИВУ**



ФЕНОЛ

НИТРОБЕНЗОЛ

АНИЛИН



**АНИЛИНОВЫЕ
КРАСИТЕЛИ**



ЛЕКАРСТВЕННЫЕ ПРЕПАРАТЫ



БЕНЗОЛ – РАСТВОРИТЕЛЬ

О – КСИЛОЛ



ПОЛИЭФИРЫ



**СИНТЕТИЧЕСКИЕ
СМОЛЫ**

П – КСИЛОЛ



**ЛАВСАН
(СИНТЕТИЧЕСКОЕ ВОЛОКНО)**

СТИРОЛ



**ПОЛИСТИРОЛ
(ПОЛИМЕР)**

Проверь!

● 243412414

Ответьте на утверждение знаком

«+» или «-»:

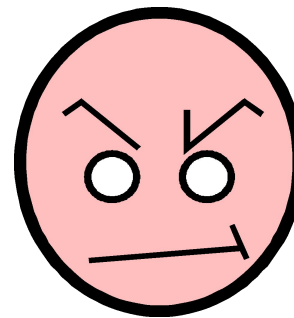
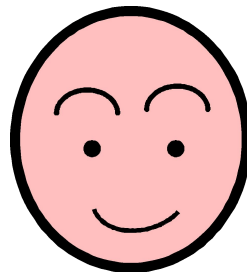
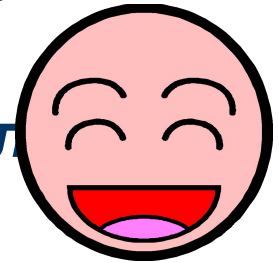
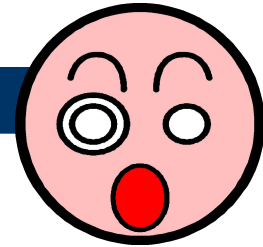
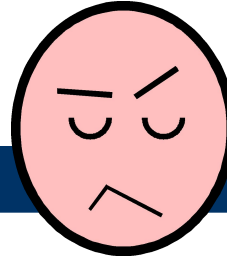
1. На уроке было над
чем подумать

2. Я понял новую тему

3. На все возникшие у меня
вопросы я получил ответы

4. По новой теме мне необходима дополнительная
консультация учителя

5. На уроке я поработал
добросовестно



**Спасибо
за работу!**



**Всего
доброго!**