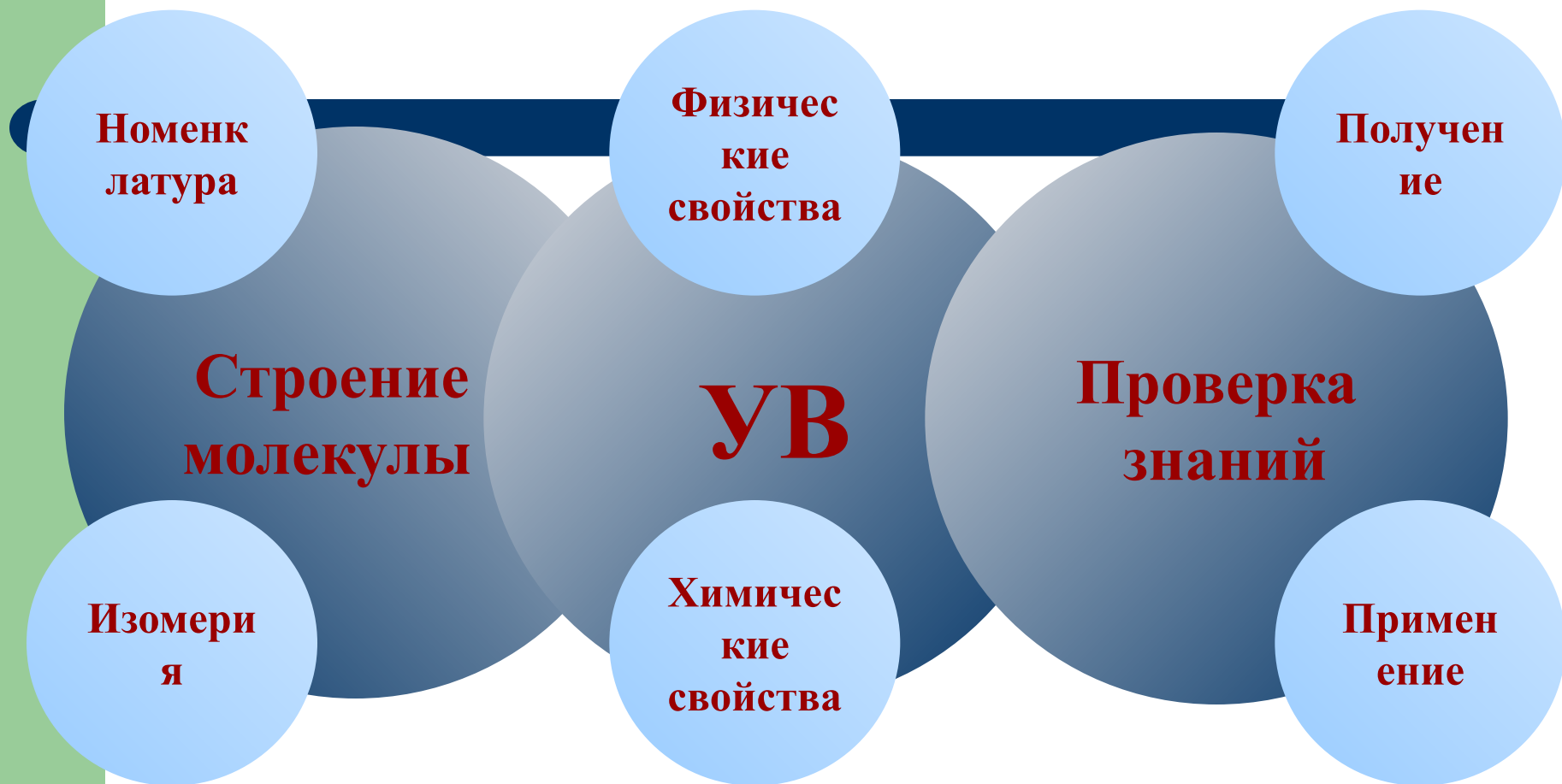
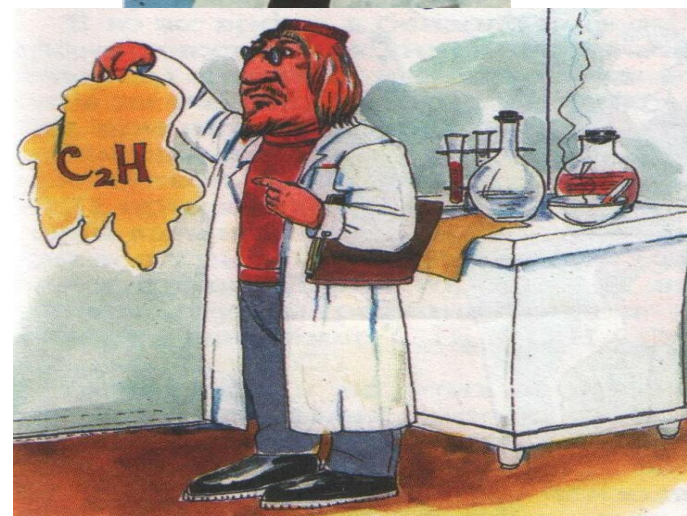
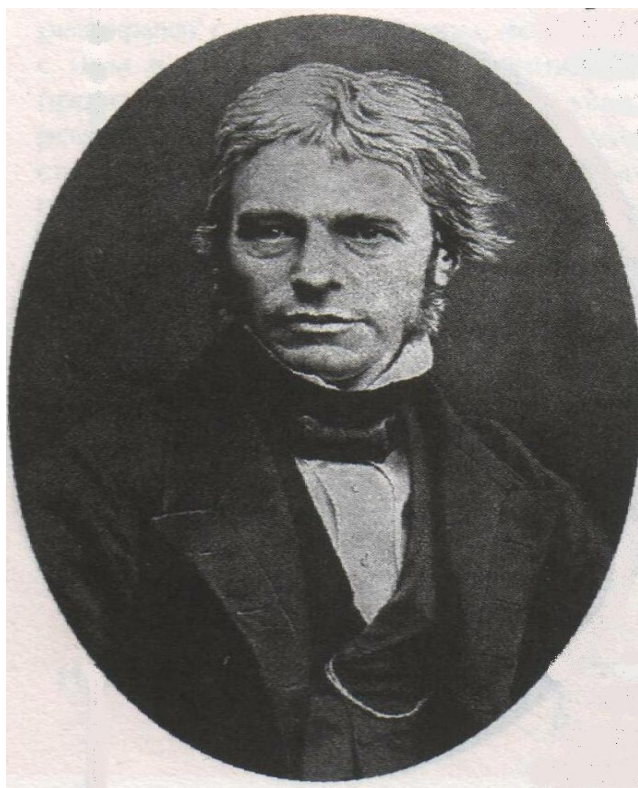


Ароматические углеводороды.

Бензол.



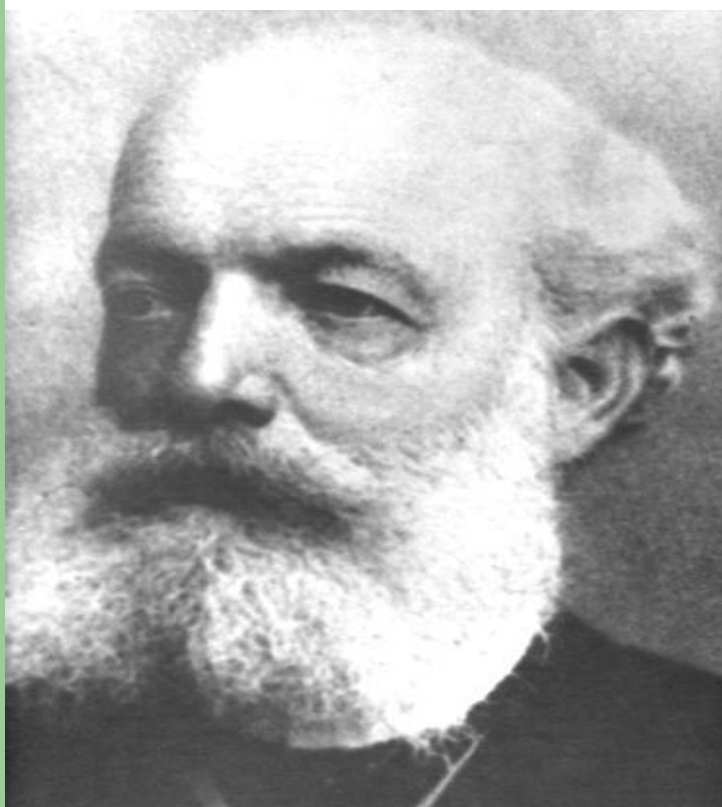
История открытия бензола



Задача.

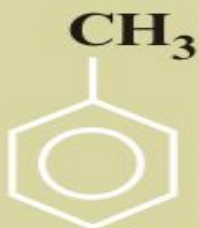
- Плотность паров данного вещества по воздуху 2,69. Массовая доля углерода- 92,3%, водорода- 7,7%.
Определите молекулярную формулу вещества.

27 января 1865 года

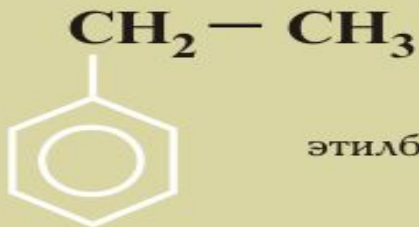


ИЗОМЕРИЯ

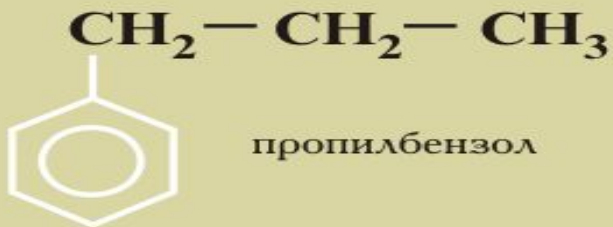
Изомерия положения и структуры радикалов



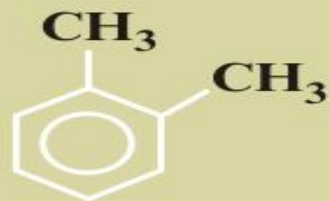
метилбензол
(толуол)



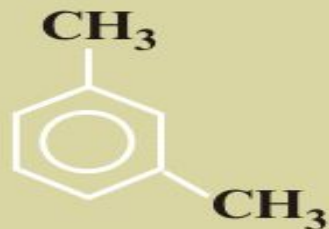
этилбензол



пропилбензол



ортоксилол
(о-ксилол)

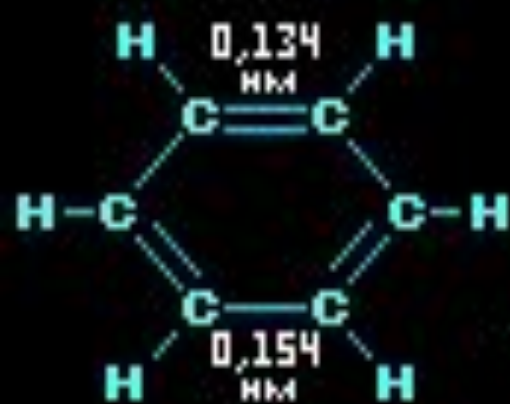


мета-ксилол
(м-ксилол)

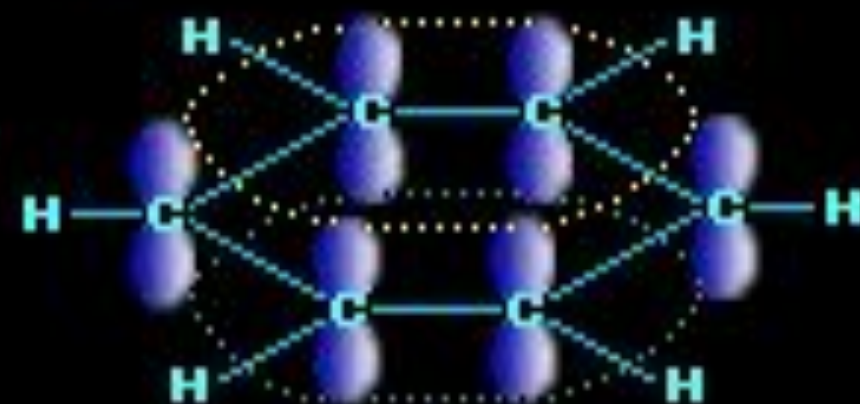


пара-ксилол
(п-ксилол)

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



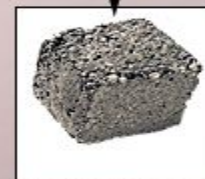
СИНТЕТИЧЕСКИЕ
СМОЛЫ

П — КСИЛОЛ



ЛАВСАН
(СИНТЕТИЧЕСКОЕ ВОЛОКНО)

СТИРОЛ



ПОЛИСТИРОЛ
(ПОЛИМЕР)

Проверь!

● 243412414

Ответьте на утверждение знаком

«+» или «-»:

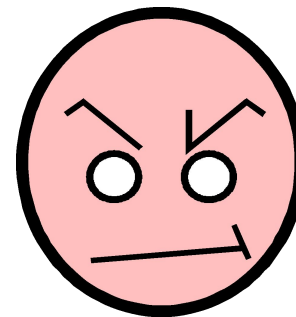
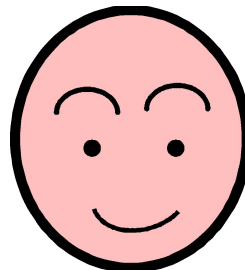
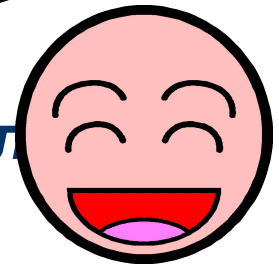
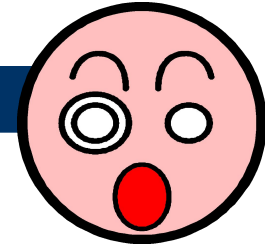
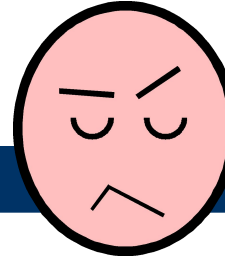
1. На уроке было над
чем подумать

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!**

