



КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА

№ 1

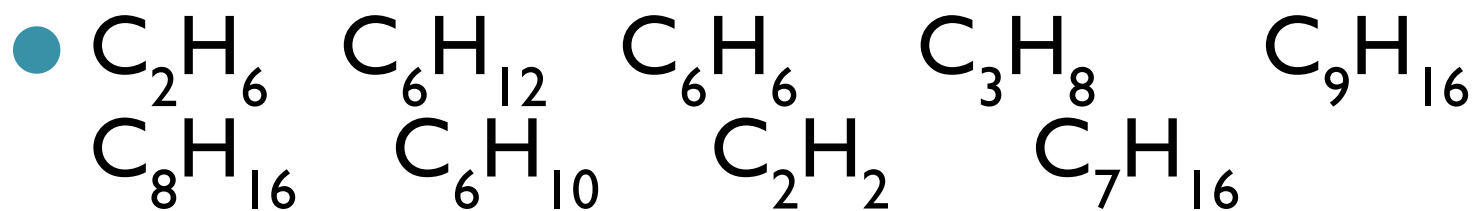
**Теория строения органических
веществ. Углеводороды.
(II КЛАСС)**



Вариант 1

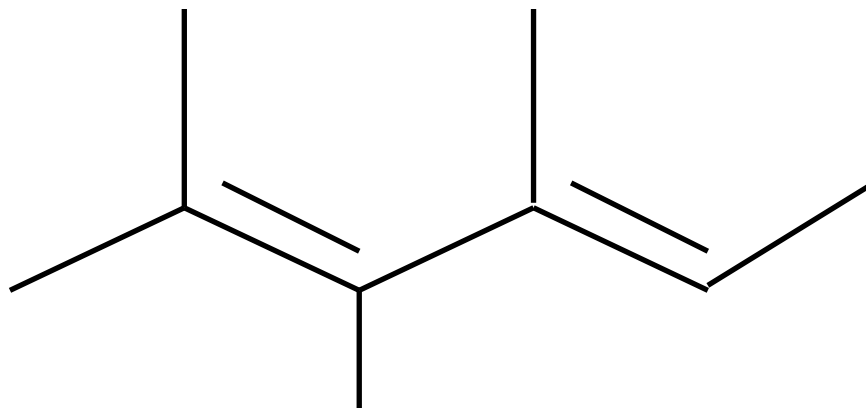
Уровень I

- Из приведенных формул веществ выпишите отдельно формулы алканов и алкинов, назови их:



Уровень 2

- Дайте название согласно номенклатуре ИЮПАК соединению строения:



Уровень 3

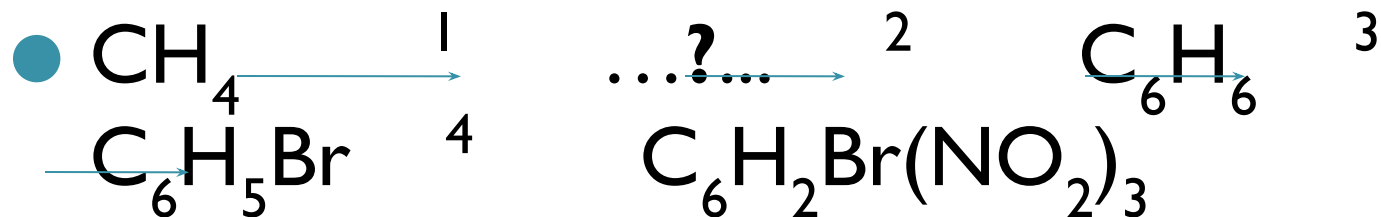
- Составьте уравнения реакций, укажите условия их протекания, назовите органические продукты:
- а). пропан + $\text{Cl}_2 =$;
- б). нитрование бензола смесью азотной и серной кислот;
- в). полное гидрирование бутадиена-1,3

Уровень 4

- При сжигании 14 дм^3 газообразного органического вещества было получено $42 \text{ дм}^3 \text{ CO}_2$ и $33,75 \text{ г. H}_2\text{O}$. Плотность газа по водороду 21 (н.у.)
Найти молекулярную формулу газа.

Уровень 5

- Напиши уравнения реакций, характеризующих следующую схему::

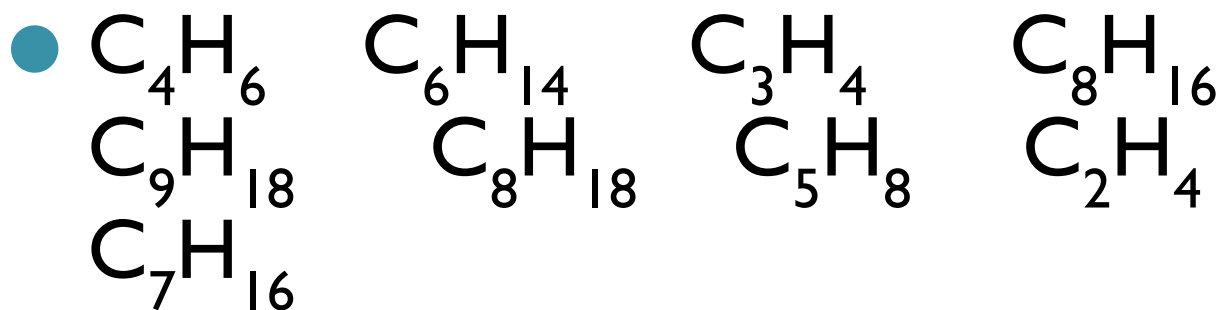




Вариант **2**

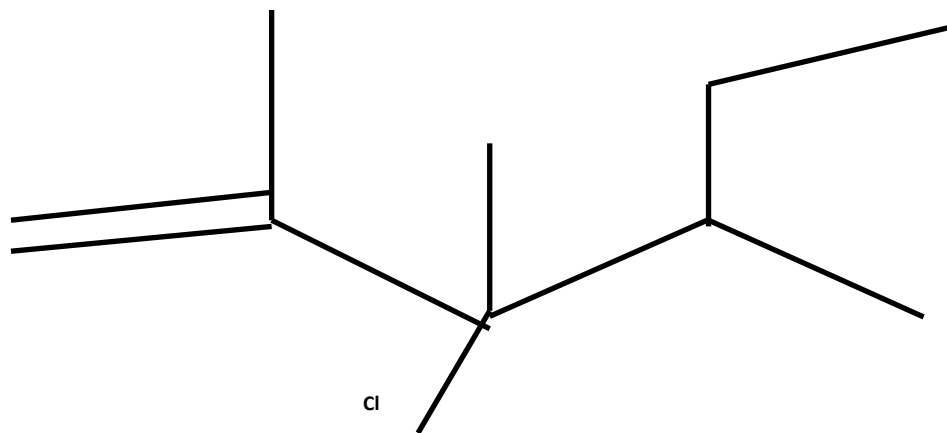
Уровень I

- Из приведенных формул веществ выпишите отдельно формулы алкенов и алкадиенов, назови их:



Уровень 2

- Дайте название согласно номенклатуре ИЮПАК соединению строения:



Уровень 3

- Составьте уравнения реакций, укажите условия их протекания, назовите органические продукты:
- а). горение метана ;
- б). полимеризация этилена;
- в). окисление пропена холодным раствором перманганата калия.

Уровень 4

- При сжигании 8,6 г. углеводорода получено 13,44 дм³ CO₂ и 12,6 г. H₂O. Плотность углеводорода по воздуху 2,966. Найти молекулярную формулу углеводорода.

Уровень 5

- Напиши уравнения реакций, характеризующих следующую схему:

