

ВАРИАНТ 1

1. Составьте структурные формулы следующих веществ и укажите к какому классу углеводородов они принадлежат:

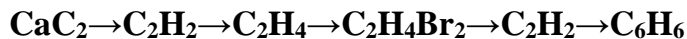
- А) 2-метилбутадиен-1,3 Б) 3,4,5-трибромпентин-1 В) 2,4 – диметилгексен-2
Г) ацетилен Д) 1,1-диметилциклобутан

2. Запишите уравнения реакций:

- 1) нитрование циклогексана
- 2) бромирование 2-метилбутана
- 3) гидратация ацетилена
- 4) крекинг октана
- 5) гидрогалогенирование пропина (в соотношении 1:1)

Все формулы веществ пишите только в структурном виде

3. Выполните цепочку превращений:



4. Вычислите максимальную массу брома, которую может присоединить 4,48 л ацетилена

ВАРИАНТ 2

1. Составьте структурные формулы следующих веществ и укажите к какому классу углеводородов они принадлежат:

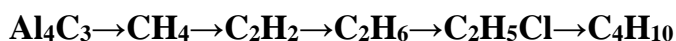
- А) пентадиен-1,4 Б) 3,3-диметилбутин-1 В) 1,4-дихлор-2-метилгексан
Г) 1,2-диметилциклопентан Д) пропилен

2. Запишите уравнения реакций:

- 1) дегидрирования рпропана
- 2) полного бромирования этина
- 3) горения бутена
- 4) полимеризации этилена
- 5) нитрования бутана

Все формулы веществ пишите только в структурном виде

3. Выполните цепочку превращений:



4. Вычислите объем воздуха, необходимый для полного сгорания 25 л этана.