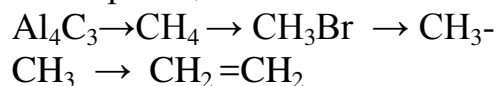


Домашнее задание
1 вариант

1. Чем отличаются по химическим свойствам углеводороды ряда ацетилена от предельных углеводородов?
2. Осуществите превращения, укажите условия их проведения и назовите продукты реакции:

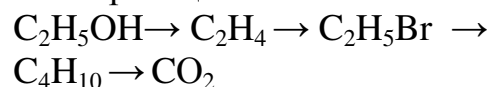


3. Дайте название по систематической номенклатуре: $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH-CH}_2\text{-CH}_3$
 $\begin{array}{c} | \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$

Составьте 3 возможных изомера и назовите их.

Домашнее задание
2 вариант

1. Чем отличаются по химическим свойствам углеводороды ряда ацетилена от углеводородов ряда этилена?
2. Осуществите превращения, укажите условия их проведения и назовите продукты реакции:



3. Дайте название по систематической номенклатуре: $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH-CH}_3$
 $\begin{array}{c} | \\ \text{CH}_3 \end{array}$

Составьте 3 возможных изомера и назовите их.

Домашнее задание
3 вариант

1. Установите молекулярную формулу углеводорода, если известно, что массовая доля углерода в веществе равна 85.7%. Относительная плотность этого вещества по кислороду равна 2.625
2. Приведите все возможные изомеры для вещества, формулу которого вы вывели в задании №1. Назовите все вещества.
3. Предложите два способа получения вещества, указанного в задании 1.
4. Запишите химические свойства, характерные для вещества, указанного в задании 1.

Домашнее задание
4 вариант

1. Составьте уравнения реакций по схемам: а) этан \rightarrow этен \rightarrow этан \rightarrow бромэтан \rightarrow бутан \rightarrow бутен \rightarrow углекислый газ
б) решите задачу после §4 №7,8
2. Органическое соединение содержит 92.3% углерода и 7.7% водорода. Вывести формулу соединения, если 15.6 г его при температуре 1270С и давлении 202 кПа занимают объем 3.293 л.