

Домашняя работа №1

Решение задач и упражнений по
теме «Алкены»

Работу выполняем в тетради и
подписываем фамилию и имя.

1) Закончите уравнения реакций:

а) пропен+ хлор---

б) 2-метилпропен+ вода ----

в) пропен + хлороводород ----

г) нагревание этанола в присутствии серной кислоты при температуре больше 180 градусов---

д) крекинг гексана----

е) полимеризация $\text{CF}_2 = \text{CF}_2$ Где используется этот полимер? Укажите в уравнении реакции: полимер, мономер, структурное звено, степень полимеризации. Назовите мономер и полимер

Решите задачу

- Плотность этого вещества по воздуху равна 1,45. Массовая доля углерода 85,71%. Найдите формулу углеводорода. Напишите уравнение полимеризации этого вещества. Как применяют это вещество?

Осуществите цепочки превращений:

А) этанол---этен---хлорэтан ---бутан

Б)пропан--- хлорпропан----пропен---1,2
дихлорпропан (посмотри след слайд)

- Способ получения алкенов из галогеналканов:

