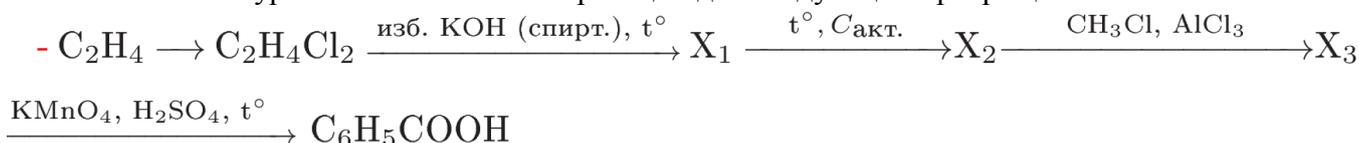


Контрольная работа по тексту администрации

Вариант 1.

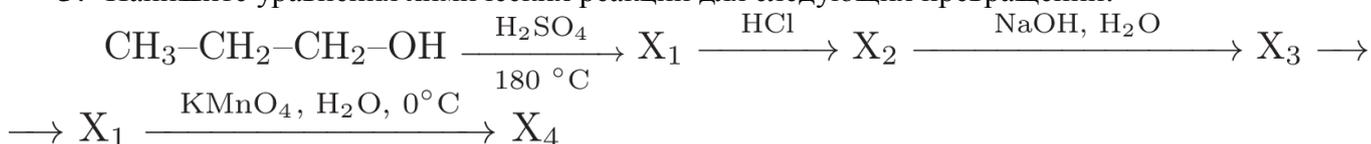
- Для 3-метилбутана-1 запишите не менее трех формул изомеров. Дайте название каждого вещества, укажите виды изомерии.
- При сжигании 28,0 г газообразного органического вещества выделилось 88 г углекислого газа и 36 г воды. Плотность вещества при н. у. равна 2,5 г/л. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, при его взаимодействии с бромводородом преимущественно образуется вторичное галогенпроизводное. На основании данных условия задания:
 - произведите необходимые вычисления;
 - установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
 - напишите уравнение реакции этого вещества с бромводородом.
- Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:



Контрольная работа по тексту администрации

Вариант 2.

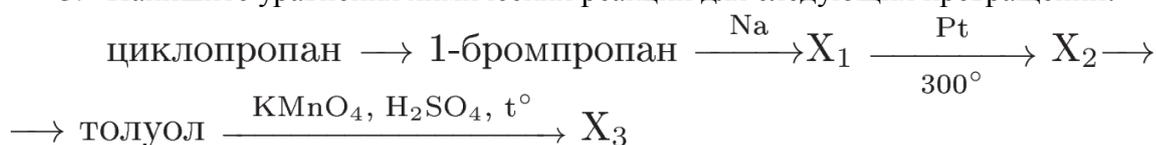
- Для бутадиена-1,3 запишите не менее трех формул изомеров разного вида. Дайте названия каждого вещества, укажите виды изомерии.
- При сгорании 2,65 г органического-го вещества получили 4,48 л углекислого газа (н.у.) и 2,25 г воды. Известно, что при окислении этого вещества сернокислым раствором перманганата калия образуется одноосновная кислота и выделяется углекислый газ. На основании данных условия задания:
 - произведите необходимые вычисления;
 - установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
 - напишите уравнение реакции этого вещества с сернокислым раствором перманганата калия.
- Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:



Контрольная работа по тексту администрации

Вариант 3.

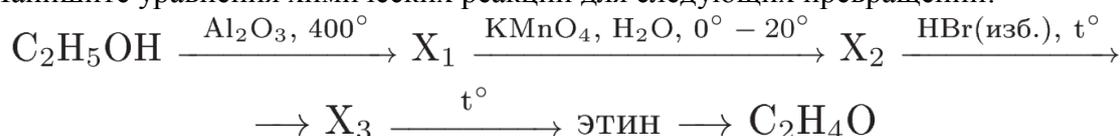
- Для 3-метилпентена-1 запишите не менее трех формул изомеров. Дайте название каждого вещества, укажите виды изомерии.
- При сжигании 6,45 г органического вещества выделилось 4,48 л (н. у.) углекислого газа, 3,6 г воды и 3,65 г хлороводорода. Плотность паров вещества 2,879 г/л. Вещество реагирует со спиртовым раствором гидроксида калия; продукт последней реакции обесцвечивает бромную воду. На основании данных условия задания:
 - произведите необходимые вычисления;
 - установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
 - напишите уравнение реакции этого вещества со спиртовым раствором гидроксида калия.
- Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:



Контрольная работа по тексту администрации

Вариант 4.

- Для пентадиена-2,3 запишите не менее трех формул изомеров. Дайте название каждого вещества, укажите виды изомерии.
- При сжигании 21,0 г органического вещества выделилось 33,6 л (н. у.) углекислого газа и 27 г воды. Плотность вещества по аргону 1,05. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с водным раствором перманганата калия образуется бурый осадок. На основании данных условия задания:
 - произведите необходимые вычисления;
 - установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
 - напишите уравнение реакции этого вещества с водным раствором перманганата калия.
- Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:

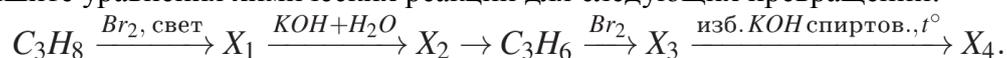


Контрольная работа по тексту администрации

Вариант 5.

1. Для 3-метилбутина-1 запишите не менее трех формул изомеров. Дайте название каждого вещества, укажите виды изомерии.
2. При сгорании 2,65 г органического-го вещества получили 4,48 л углекислого газа (н.у.) и 2,25 г воды. Известно, что при окислении этого вещества сернокислым раствором перманганата калия образуется одноосновная кислота и выделяется углекислый газ. На основании данных условия задания:
 - 1) произведите необходимые вычисления;
 - 2) установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - 3) составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
 - 4) напишите уравнение реакции этого вещества с сернокислым раствором перманганата калия.

3. Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:



Контрольная работа по тексту администрации

Вариант 6.

1. Для бутадиена-1,3 запишите не менее трех формул изомеров разного вида. Дайте названия каждого вещества, укажите виды изомерии.
2. При сжигании 6,45 г органического вещества выделилось 4,48 л (н. у.) углекислого газа, 3,6 г воды и 3,65 г хлороводорода. Плотность паров вещества 2,879 г/л. Вещество реагирует со спиртовым раствором гидроксида калия; продукт последней реакции обесцвечивает бромную воду. На основании данных условия задания:
 - 1) произведите необходимые вычисления;
 - 2) установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - 3) составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
 - 4) напишите уравнение реакции этого вещества со спиртовым раствором гидроксида калия.
3. Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:

