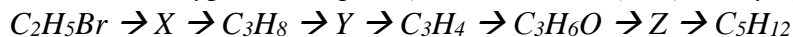


10 класс.

1. Напишите уравнения реакций, описывающих цепочку превращений:



2. Предельный углеводород  $X$  подвергли монохлорированию на свету. Образовавшуюся смесь обработали металлическим натрием и получили смесь 6 изомерных углеводородов. Массовая доля углерода в этой смеси составляет 86,75%. Определите структуру углеводорода  $X$  и напишите описанные в задании реакции.

3. Некоторую соль можно получить при сплавлении металла  $A$  с неметаллом  $B$ . При растворении этой соли в воде выделяется газ  $C$ . Такой же газ выделяется и при взаимодействии соли с раствором соляной кислоты. Если газ  $C$  сжечь, а один из продуктов сплавить с металлом  $A$ , то образуется неметалл  $B$ . Установите зашифрованные вещества и напишите уравнения описанных реакций.

4. Юный химик Андрей, не очень хорошо знающий химию, решил посеребрить пластинку, изготовленную из некоторого металла. Для этого образец такой пластинки он опустил в раствор нитрата серебра. Однако, в результате пластинка растворилась, а на дне стакана образовался порошок бурого цвета. Из какого металла была изготовлена пластинка? Что бы Вы посоветовали Андрею, чтобы покрыть эту пластинку серебром?