

Задание №1

На смесь меди и оксида меди массой 6 г подействовали разбавленной азотной кислотой. При этом выделился газ объемом 1,12 л (н.у.).

Определите массовую долю (в %) оксида меди в исходной смеси.

Задание №2

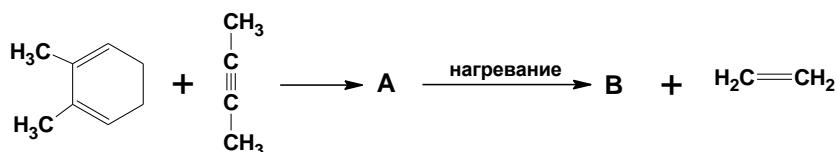
Красный фосфор сожгли в избытке хлора. Полученный продукт обработали водой и в полученный раствор при нагревании добавили цинк. Выделяющийся газ пропустили над нагретым оксидом железа (II).

Запишите четыре уравнения указанных превращений.

Окислительно-восстановительные реакции уравняйте методом электронного баланса.

Задание №3

Осуществите цепь превращений:



Установите строение вещества В.

Задание №4

При хлорировании алканов при 20⁰С относительные скорости замещения атома водорода при третичном, вторичном и первичном атомах углерода составляют 5:3,8:1. Рассчитайте состав смеси, которая образуется при монохлорировании изобутана.

Задание №5

Установите строения и дайте названия соединениям формулы C₆H₁₃Br если известно, что при нагревании со спиртовым раствором щелочи образуется одно вещество, которое в условиях жесткого окисления превращается в ацетон (CH₃)₂C=O и пропионовую кислоту CH₃CH₂COOH.

Задание №6

Осуществите превращение, установите строение и дайте название конечному продукту:

