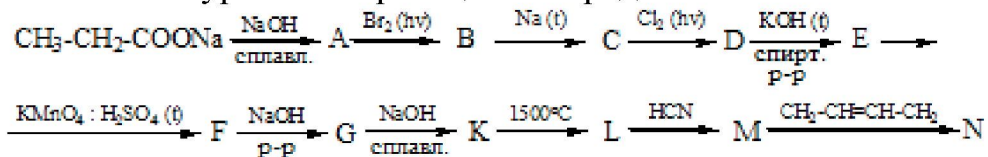


10.1 Напишите уравнения реакций по предложенной схеме:



10.2 В элементарной реакции  $2\text{NO} + \text{Cl}_2 = 2\text{NOCl}_2$  концентрацию оксида азота (II) уменьшили в 2 раза, а концентрацию хлора – в 4 раза. Температурный коэффициент скорости равен 2. На сколько градусов нужно повысить температуру, чтобы реакции осталась первоначальной

10.3 При гидратации 11,2 г смеси трех алкенов образовался спирт массой 11,84 г. Определите строение исходных алкенов и спирта, если известно, что реакция гидротации протекает с выходом 80%. Напишите уравнения реакций гидротации этих алкенов.

10.4 Порошок зеленого цвета нагрели в пробирке, при этом вещество в пробирке стало черным, а также выделился газ, вызвавший помутнение известковой воды, которое через некоторое время исчезло. Черное вещество нагрели в токе водорода, окраска изменилась на красную. Назовите все вещества, о которых идет речь в задании. Напишите уравнения реакций

10.5 В 100 мл раствора гидроксида натрия плотностью 1,05 г/мл а массовой долей щелочи 11,2% растворили оксид углерода(4), выделившийся при полном сгорании 1,68 л этана (н.у.). Какие продукты и в каком количестве образуются в растворе? Определите их доли в процентном соотношении по массе.