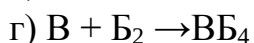
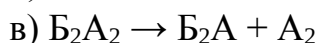
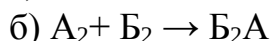
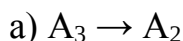


9 класс

Задача 1. Буквами **А, Б, В** зашифрованы химические элементы. Известно, что B_2 – бесцветный газ, не входящий в состав воздуха. Запишите уравнения с учетом найденных элементов, расставьте коэффициенты:



Задача 2. Составьте 10 уравнений химических реакций, в результате которых образуется бромид калия

Задача 3. При взаимодействии соляной кислоты со смесью магния и карбоната магния выделилось 11,2 л смеси газов (н.у.). После сжигания газов и конденсации водяных паров объем газа уменьшился до 4,48 л. Определите массовую долю магния (как элемента) в исходной смеси

Задача 4. Раствор, полученный из вещества **А** и жидкости **Б**, содержит из химических элементов только водород, кислород и барий. Раствор вещества **В** и жидкости **Б** содержит только водород, кислород, хлор. При сливании этих растворов выделяется тепло. При добавлении к раствору вещества **А** раствора вещества **Г** выпадает осадок, содержащий только барий, серу и кислород. Что могут представлять собой вещества **А, Б, В, Г**? Напишите уравнения реакций между **В** и **А**, **А** и **Г**. Как называется реакция между **А** и **Б**?

Задача 5. В четырех неподписанных пробирках находились водные растворы едкого кали, нитрата алюминия, нитрата магния, сульфата натрия. Возможно использование только раствора фенолфталеина и воды. Как определить содержимое каждой пробирки?