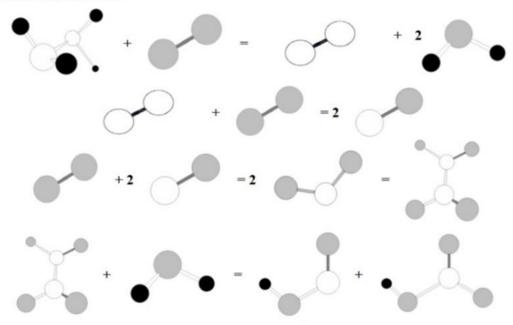
## Задача 8-1

Ниже приведены схемы уравнений реакций, в которых молекулы представлены в виде стержнево-шариковых моделей, причем белые, серые и черные шарики изображают атомы трех различных элементов.



- 1. Какие элементы-неметаллы изображают белые, серые и черные шарики?
- 2. Запишите уравнения реакций в привычном виде.

## Решение

1.

Белый – N, черный – H, серый – O.

2.

 $N_2H_4 + O_2 = N_2 + 2H_2O;$ 

 $N_2 + O_2 = 2NO;$ 

 $2NO + O_2 = 2NO_2 = N_2O_4$ 

 $N_2O_4 + H_2O = HNO_2 + HNO_3$ .

## Разбалловка:

За указание элементов, удовлетворяющих требованиям	3⋅3 = 9 б
За уравнения реакций	4·4 = 16 б
Всего	25 б