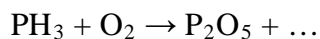
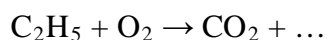




**Задание № 1.** Закончите уравнение реакции и посчитайте сумму коэффициентов:



**Задание № 2.** Закончите уравнение реакции и посчитайте сумму коэффициентов:



**Задание № 3.** Закончите уравнение реакции и посчитайте сумму коэффициентов:



**Задание № 4.** Какое количество вещества кислорода образуется при разложении 3,6 г воды?

Приведите решение задачи.

**Задание № 5.** Чему равна масса карбида алюминия  $\text{Al}_4\text{C}_3$ , который образуется при взаимодействии 0,3 моль чистого углерода с алюминием? Приведите решение задачи.

**Задание № 6.** Определите массу гидроксида натрия, которая потребуется для получения гидроксида железа (III) массой 10,7 г из хлорида железа (III). Приведите решение задачи.

**Задание № 7.** Чему равен объем хлора, который потребуется для взаимодействия с 0,2 моль меди? Приведите решение задачи.

**Задание № 8.** Определите массу осадка, который образуется при сливании 25 г 48%-ного раствора гидроксида натрия с раствором, содержащим избыток хлорида железа (III).  
Приведите решение задачи.

**Задание № 9.** Как изменится скорость гомогенной реакции  $\text{CO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$  при увеличении молярных концентраций в 3 раза ( $\text{CO}_2$ ) и в 2 раза ( $\text{H}_2$ )?

**Задание № 10.** Как изменится скорость гомогенной реакции  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$  при уменьшении давления системы в 4 раза?