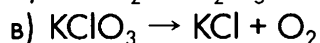
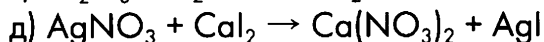
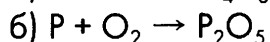
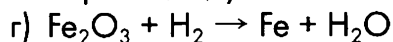
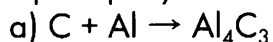


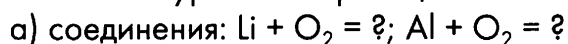
Контрольная работа по теме «Химические реакции»

Вариант 1

1. Преобразуйте схемы в уравнения реакций, укажите тип реакции.



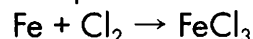
2. Закончите уравнения реакций



При составлении формул сложных веществ не забудьте использовать знания о валентности элементов. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций.

3. Решите задачу.

Нагретый порошок железа сгорает в хлоре. В результате образуется хлорид железа(III) $FeCl_3$, который используется для травления плат в электротехнике. Сгоранию железа в хлоре соответствует схема реакции:



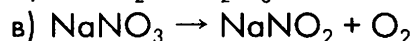
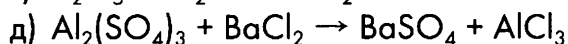
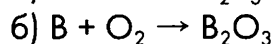
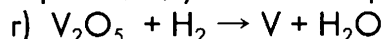
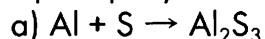
Преобразуйте данную схему в уравнение реакции. Рассчитайте массу железа, которая потребуется для получения 381 г хлорида железа(III).

4. Решите задачу.

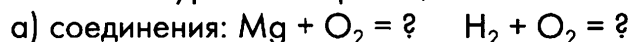
Вычислите массу оксида алюминия, который образовался в результате сгорания 2,7 г порошка алюминия.

Вариант 2

1. Преобразуйте схемы в уравнения реакций, укажите тип реакции.



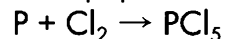
2. Закончите уравнения реакций



При составлении формул сложных веществ не забудьте использовать знания о валентности элементов. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций.

3. Решите задачу.

Фосфор самовоспламеняется в хлоре. Этому процессу соответствует схема реакции:



Преобразуйте данную схему в уравнение реакции и вычислите массу фосфора, необходимого для получения 20,85 г хлорида фосфора(V) PCl_5 .

4. Решите задачу.

Вычислите массу воды, которая образовалась при сгорании 10 г водорода.