Задание 1. Установите соответствие между уравнением химической реакции и типом реакции.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ ТИП РЕАКЦИИ

А) 1) замещения

Б) 2) разложения

В) 3) соединения

Г) 4) обмена

Петросян 262-666-816

Задание 2. Окислительно – восстановительной является реакция, уравнение которой:

Задание 3. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции:

равен:

1. 6 2) 8 3) 4 4) 2

Задание 4. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:

Задание 5. Реакция, уравнение которой

является:

1. Обратимой и экзотермической;
2. Необратимой и эндотермической;
3. Замещения и каталитической;
4. Соединения и каталитической.

Задание 6. Реакция, уравнение которой

, является:

1. Соединения;
2. Замещения;
3. Экзотермической;
4. Обратимой;
5. Необратимой;
6. Эндотермической;
7. Окислительно – восстановительной;
8. Некаталитической.

Задание 7. По термохимическому уравнению реакции

Рассчитайте количество теплоты, которое поглотится при получении:

а) 2 моль О2  ; б) 12г О2 ; в) 2,24л О2