

Окислительно- восстановительные реакции

9 класс

Бородулина Ю.В.

ОГЭ. Задания, связанные со степенью окисления и ОВР.

- **Тесты**

- 4. Валентность и степень окисления.

- 15. Окислительно-восстановительные реакции.

- **Открытая часть**

- 20. Окислительно-восстановительные реакции.

ОГЭ. Задание 4.

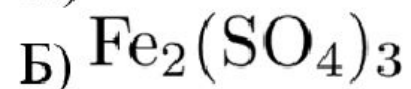
4. Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления серы в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ

СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ СЕРЫ



1) -6



2) -2



3) +6

4) +4

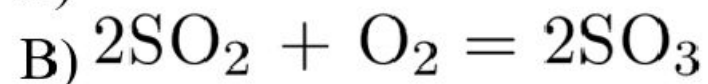
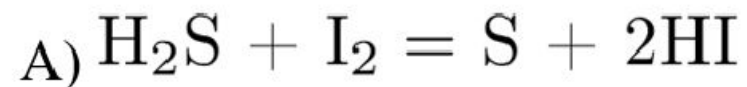
Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В

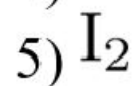
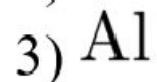
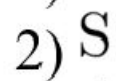
ОГЭ. Задание 15.

15. Установите соответствие между схемой процесса и веществом-восстановителем в нём, происходящего в окислительно-восстановительной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ



ФОРМУЛА ВОССТАНОВИТЕЛЯ



Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В

ОГЭ. Задание 20.

20. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой:



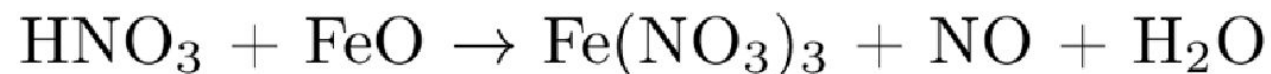
Определите окислитель и восстановитель.

20.1 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:



Определите окислитель и восстановитель

20.2 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:



Определите окислитель и восстановитель