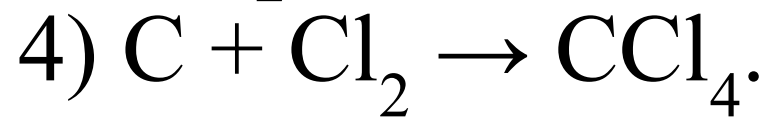
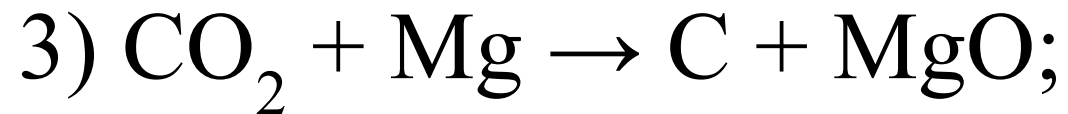
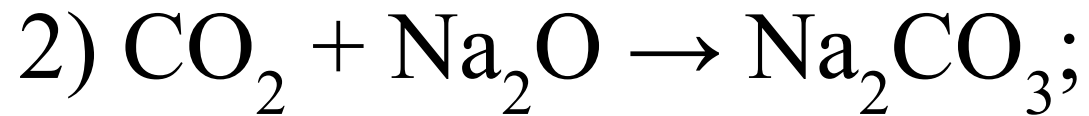
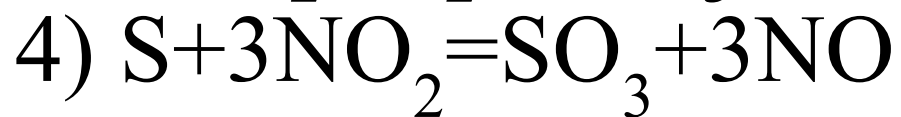
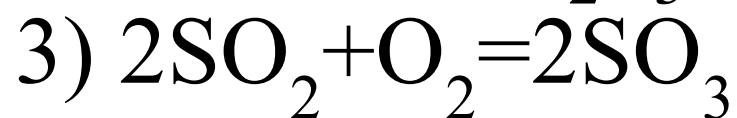
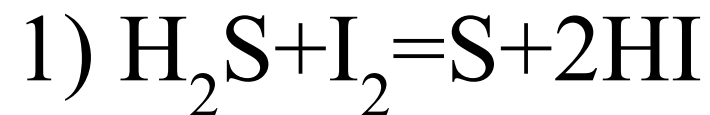


1.

Углерод является окислителем в реакции, схема которой:



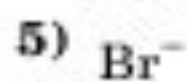
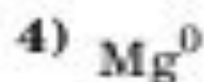
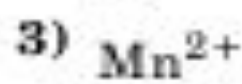
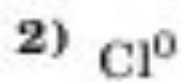
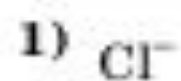
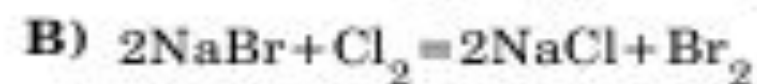
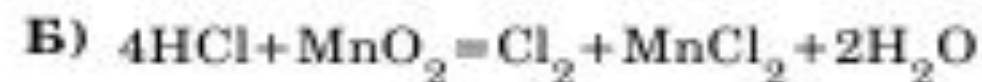
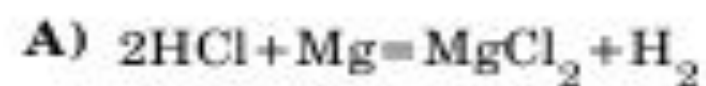
2. Сера является окислителем в реакциях



Установите соответствие между уравнением реакции и атомом, который является восстановителем в этой реакции

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

**АТОМ-
ВОССТАНОВИТЕЛЬ**

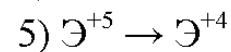
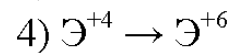
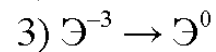
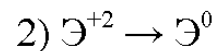
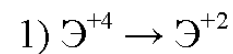


4. Задание 14 № 911. Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и изменением степени окисления окислителя в ней.

СХЕМА РЕАКЦИИ



ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ
ОКИСЛЕНИЯ ОКИСЛИТЕЛЯ

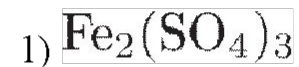


14. Задание 14 № 128. Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и веществом-восстановителем в ней.

СХЕМА РЕАКЦИИ

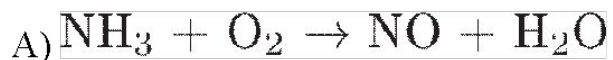


ВОССТАНОВИТЕЛЬ



14. Задание 14 № 811. Установите соответствие между схемой реакций и изменением степени окисления восстановителя в ней.

СХЕМА РЕАКЦИИ



ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ
ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИ-
ТЕЛЯ



Степень окисления элемента в высшем оксиде равна + 6, а в водородном соединении его степень окисления равна

1) -2

2) $+2$

3) $+6$

4) -6

Только окислительные свойства проявляет

- 1) сульфид натрия
- 2) сера
- 3) серная кислота
- 4) сульфит калия