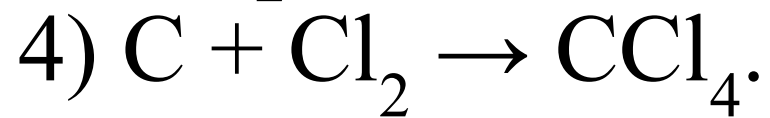
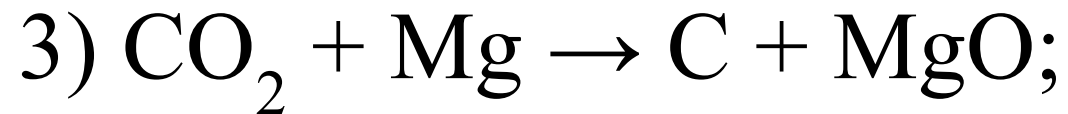
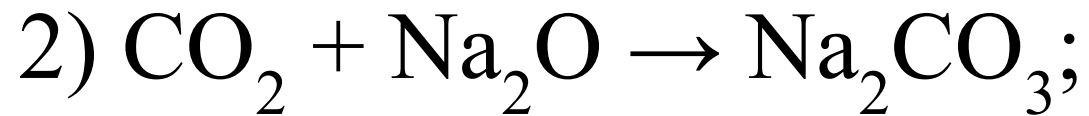
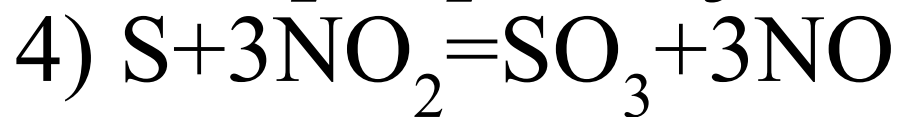
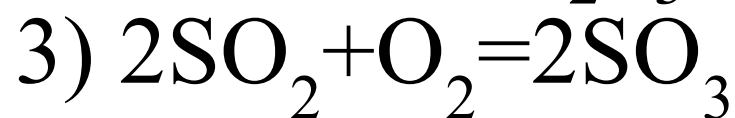
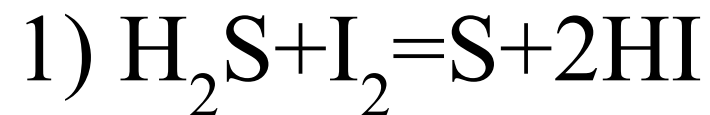


**1.**

**Углерод является окислителем в реакции, схема которой:**



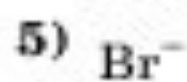
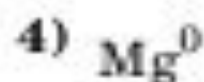
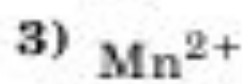
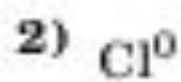
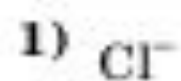
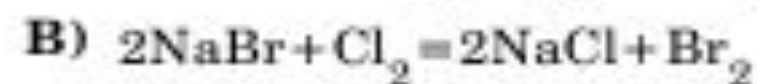
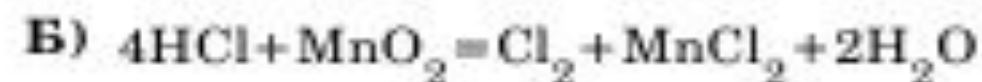
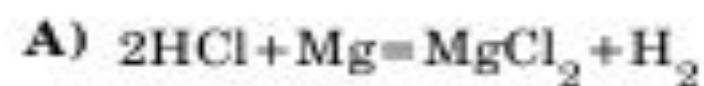
2. Сера является окислителем в реакциях



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

**УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ**

**АТОМ-  
ВОССТАНОВИТЕЛЬ**

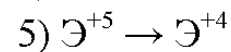
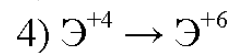
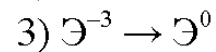
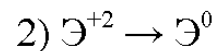
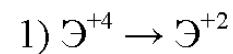


4. Задание 14 № 911. Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и изменением степени окисления окислителя в ней.

СХЕМА РЕАКЦИИ



ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ  
ОКИСЛЕНИЯ ОКИСЛИТЕЛЯ



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

СХЕМА РЕАКЦИИ

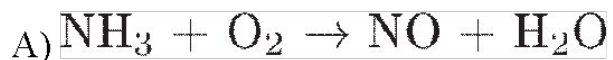


ВОССТАНОВИТЕЛЬ



**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