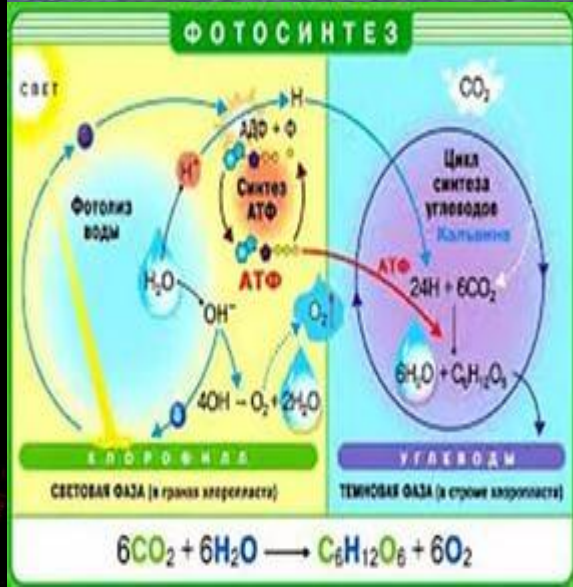
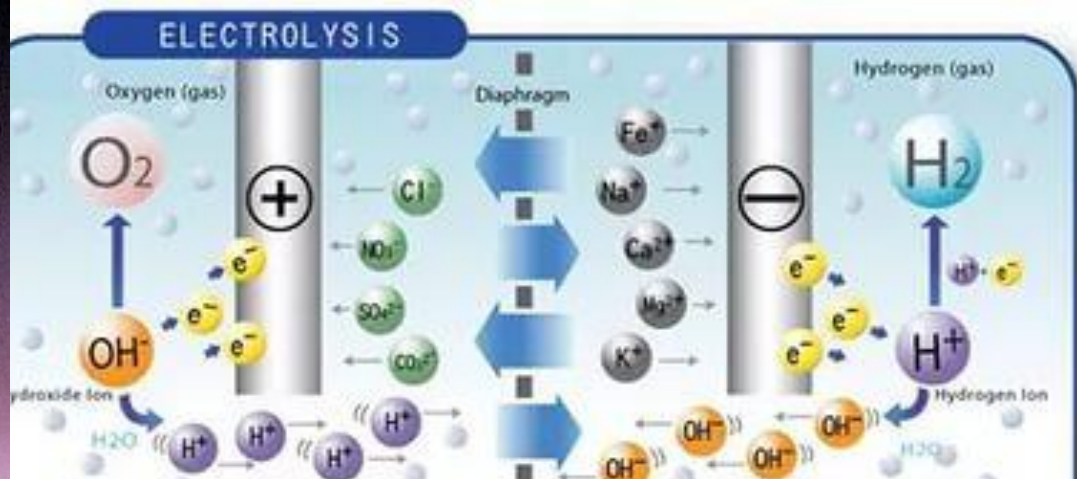


ОБ ИЗУЧЕНИИ ОКИСЛИТЕЛЬНО- ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ РЕАКЦИЙ В ШКОЛЬНОМ КУРСЕ ХИМИИ



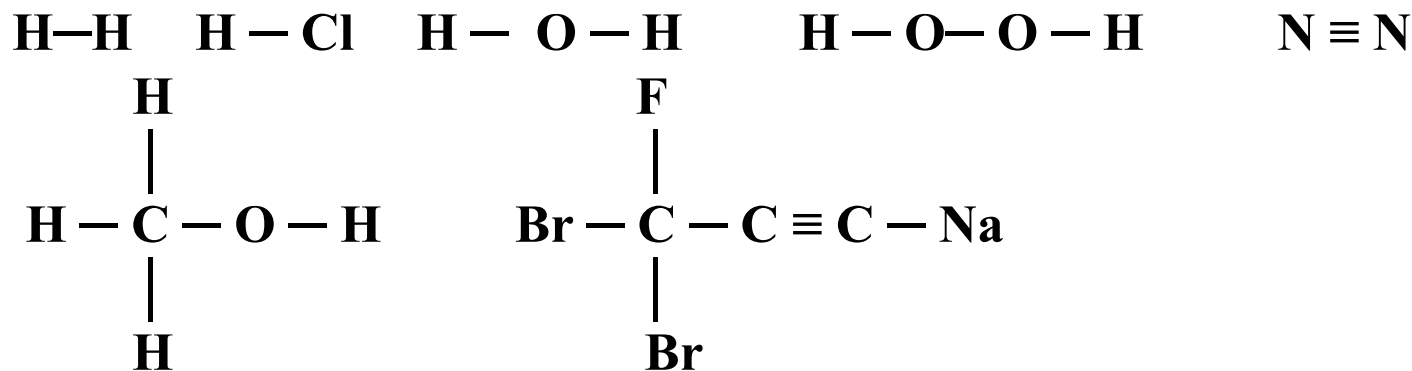
**Махонина
Вера Ивановна,
учитель химии МБОУ
СОШ №66 г.Пензы
Симонова Ольга
Юрьевна,
учитель химии МБОУ
гимназии №42 г.Пензы**

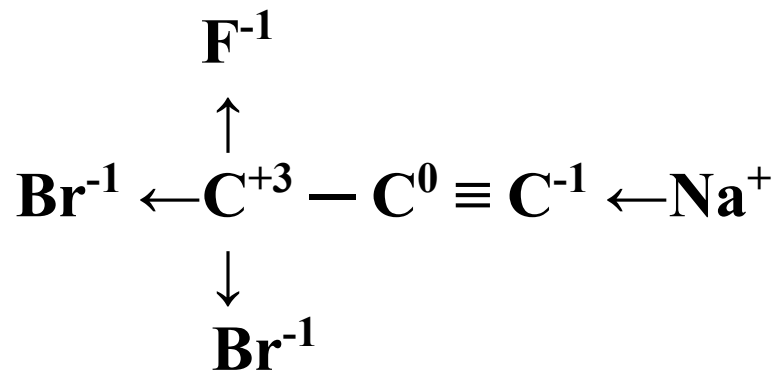
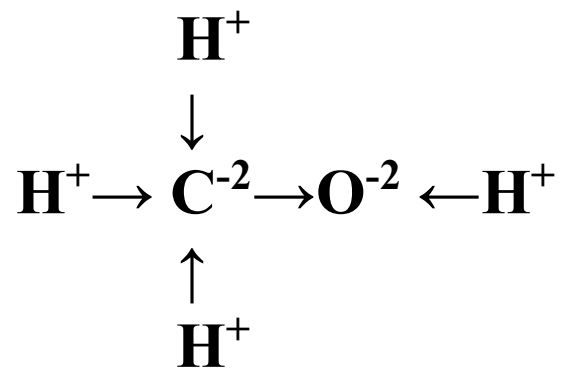
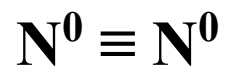
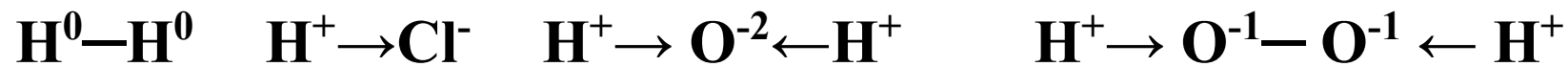


Степени окисления атомов и формулы веществ

Степень окисления атома – условный заряд атома, вычисленный из предположения, что все связи атома ионные

Пользуясь значениями ЭО, обозначь стрелкой направление смещения электронной плотности и рассчитай степени окисления атомов:





Упражнения:

- Чему равна степень окисления атома, если:
 - А) две связи с более ЭО атомами и одна – с менее ЭО атомом?
 - Б) число связей с менее ЭО атомами на три больше числа связей с более ЭО атомами?

А) +1

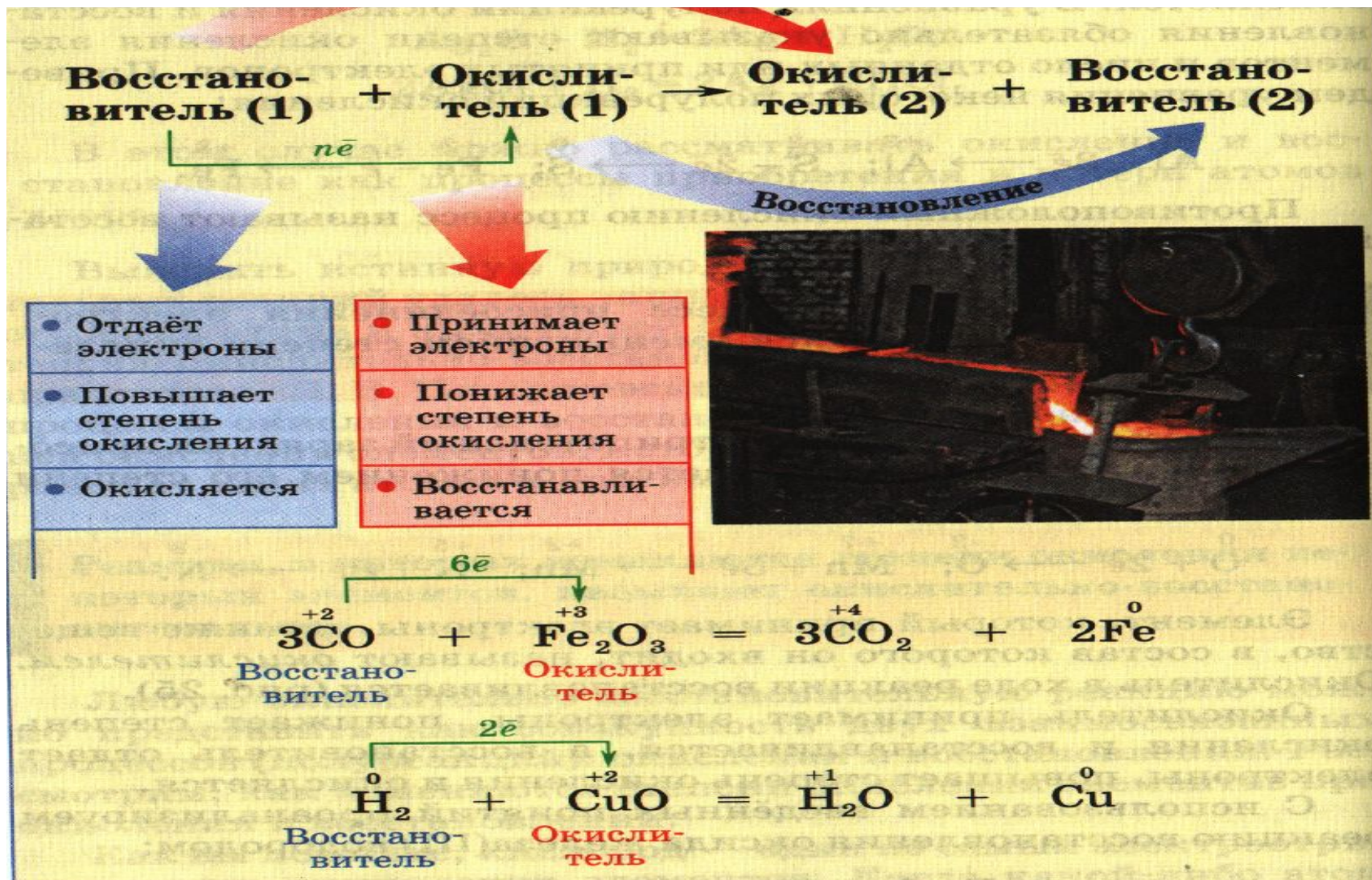
Б) -3

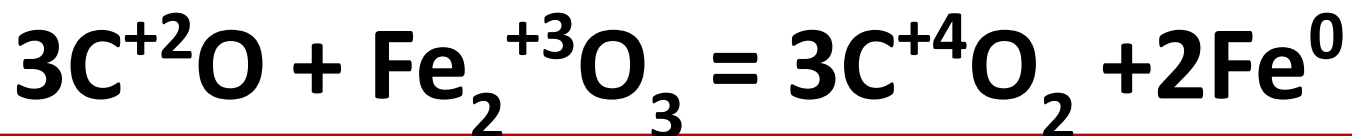
Определение степени окисления

- В соединении А у атомов кислорода такая же степень окисления, как у кальция в бинарном соединении Б. Запиши формулы А и Б, если сумма их относительных молекулярных масс равна 110.
- В соединении А у атомов фтора такая же степень окисления, как у водорода в соединении Б. Приведите примеры А и Б с минимальными молярными массами.
- Известно, что у кислорода в соединении А такая же степень окисления, как и у водорода в соединении Б, а у водорода в соединении А такая же степень окисления, как у кислорода в соединении В. Запиши формулы А, Б, В, если в состав одного из них входит натрий.

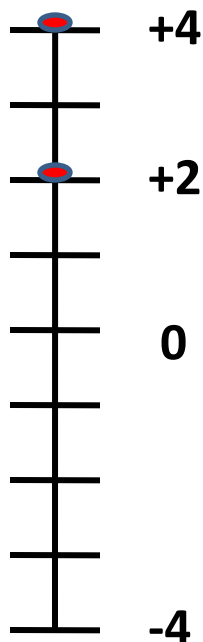


Окислительно-восстановительные реакции



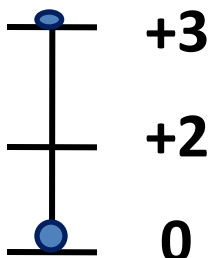


C



↑
Окисленная
форма
восстановите
ль

Fe

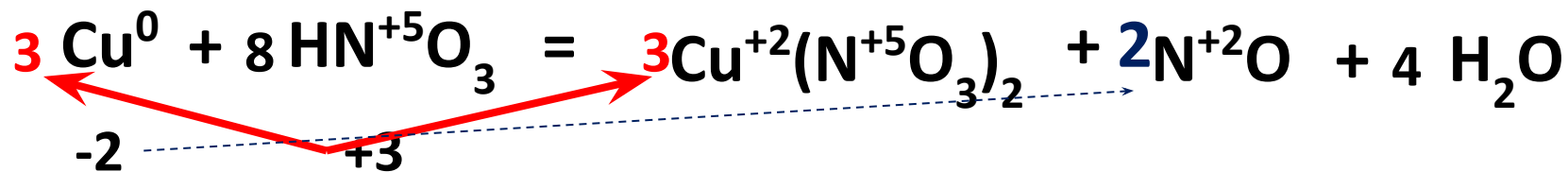
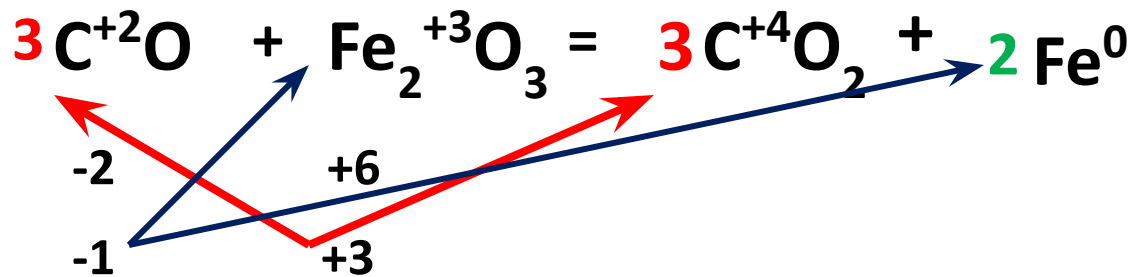


↓
окислите
ль
восстановленная
форма

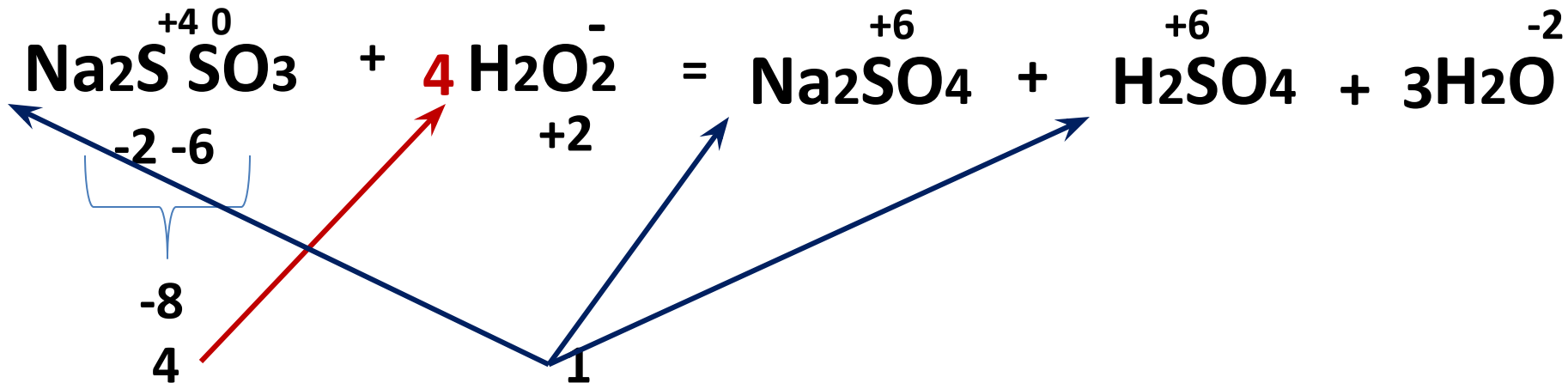
Закончи уравнения полуреакций окисления и восстановления (с учетом числа атомов, где необходимо), укажи окислителем (О) или восстановителем (В) является исходная частица:

схема полуреакции	процесс	О/В
$X^{+5} \dots \rightarrow X^{-3}$		
$2Cl^{+7} + 14e^- \rightarrow \dots$		
$2H_2O \dots \rightarrow H_2 + 2OH^-$		
$2Cr^0 \dots \rightarrow 2Cr^{+6}$		

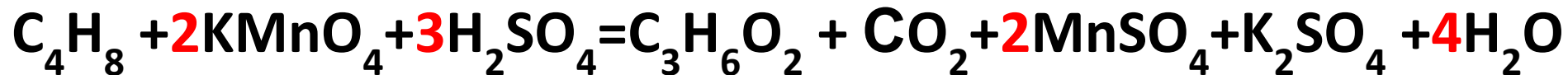
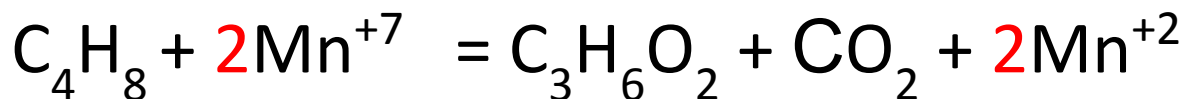
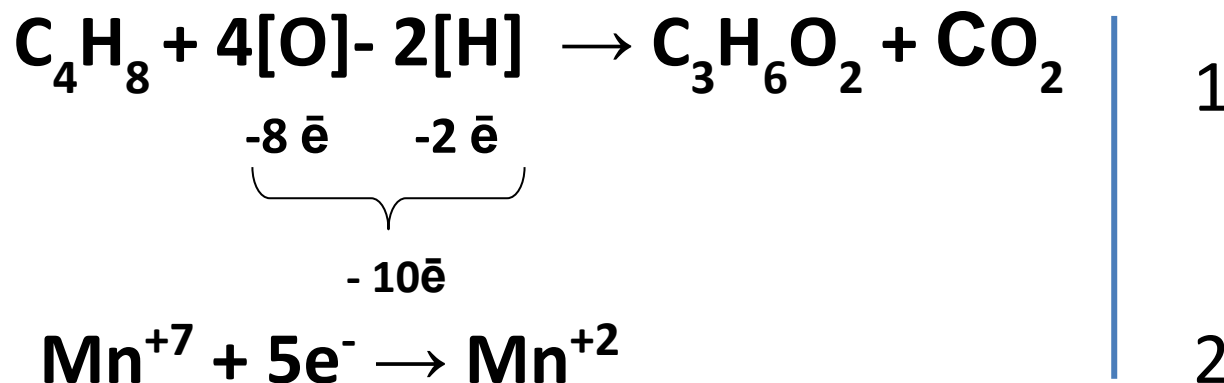
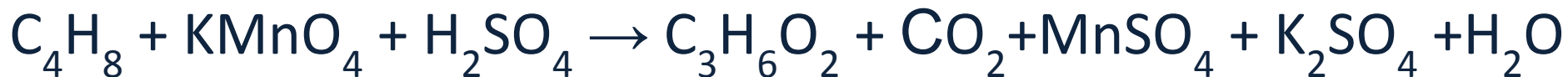
- **определение степеней окисления элементов,**
- **записывание под формулами основных участников ОВР (веществ, в составе которых имеются элементы, изменившие степени окисления) числа отданных и принятых электронов (сократив до минимальных целых чисел),**
- **расстановка предварительных коэффициентов, уравнивая число атомов окислителя и восстановителя,**
- **расстановка коэффициентов с помощью стрелок крест-накрест перед окислителем и восстановителем, а также перед их восстановленной и окисленной формами соответственно.**



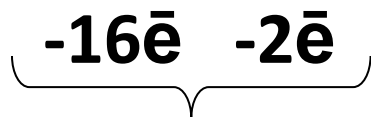
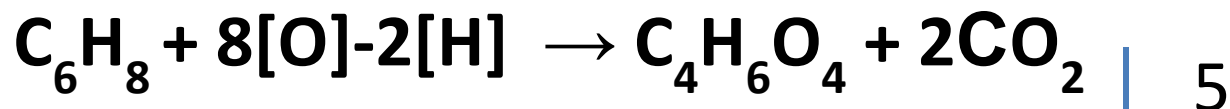
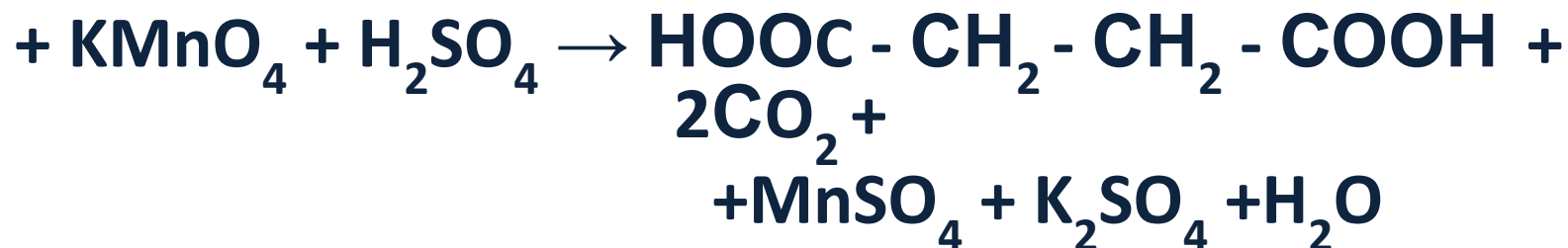
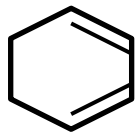
**В одном веществе атомы одного
элемента с разной степенью
окисления – все восстановители**



Метод кислородного баланса



Метод кислородного баланса

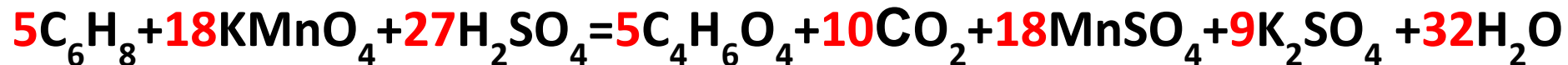
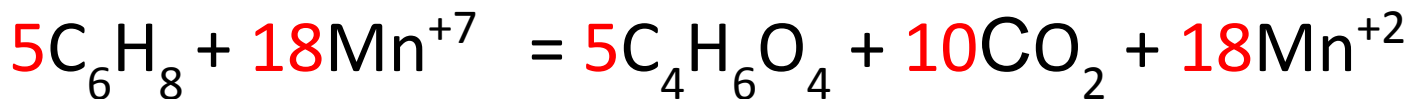


18ē



5

18



литература

- Дерябина Н.Е. Деятельностный подход к обучению: составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с участием органических соединений //Химия в школе.-2011.-№5.- С. 42-52
- Дерябина Н.Е. Методика формирования умения определять степень окисления атома // Химия в школе.-2007.-№7.-С. 24-27
- Дерябина Н.Е. Прием макроподстановки как способ определения коэффициентов в уравнениях окислительно-восстановительных реакций//Химия в школе.-2007.-№9.-С. 40-44
- Н.Е.Дерябина. Окислительно-восстановительные реакции в неорганической химии. Учебное пособие для школьников.- М.: «Альянс-Пресс», 2014, - 48с.
- Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных учреждений/ В.В. Еремин, Н.Е.Кузьменко, А.А.Дроздов, В.В.Лунин. – М.: Дрофа, 2010
- Химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных учреждений/ В.В. Еремин, Н.Е.Кузьменко, А.А.Дроздов, В.В.Лунин. – М.: Дрофа, 2010
- Химия. 10 класс: учебник для общеобразовательных учреждений/ В.В. Еремин, Н.Е.Кузьменко, А.А.Дроздов, В.В. Лунин. – М.: Дрофа, 2015