

ГОТОВИМСЯ К ЕГЭ

Окислительно- восстановительные реакции

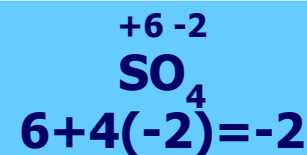
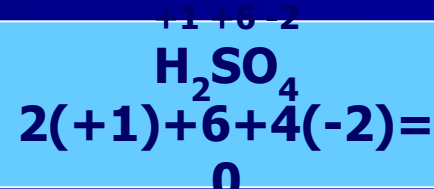
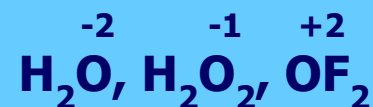
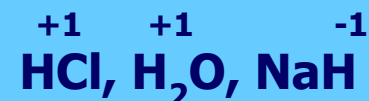
Из опыта работы учителя химии «МОУ СОШ № 73»
г. Оренбурга Кочулевой Л. Р.

Окислительно- восстановительные реакции (ОВР) -

– химические реакции, в которых происходит изменение степеней окисления атомов, входящих в состав реагирующих веществ.

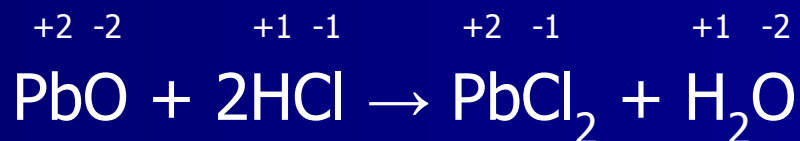
Степень окисления

- Степень окисления атомов элементов простых веществ равна нулю
- Степень окисления водорода в соединениях +1, кроме гидридов
- Степень окисления кислорода в соединениях -2, кроме пероксидов и соединений с фтором
- Сумма всех степеней окисления атомов в соединении равна нулю
- Сумма всех степеней окисления атомов в ионе равна значению заряда иона

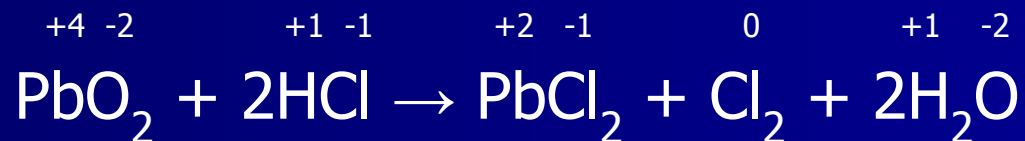


Распознавание уравнений ОВР

- Запишите значения степеней окисления атомов всех элементов в уравнении реакции
- Определите изменяется ли степень окисления атомов элементов.

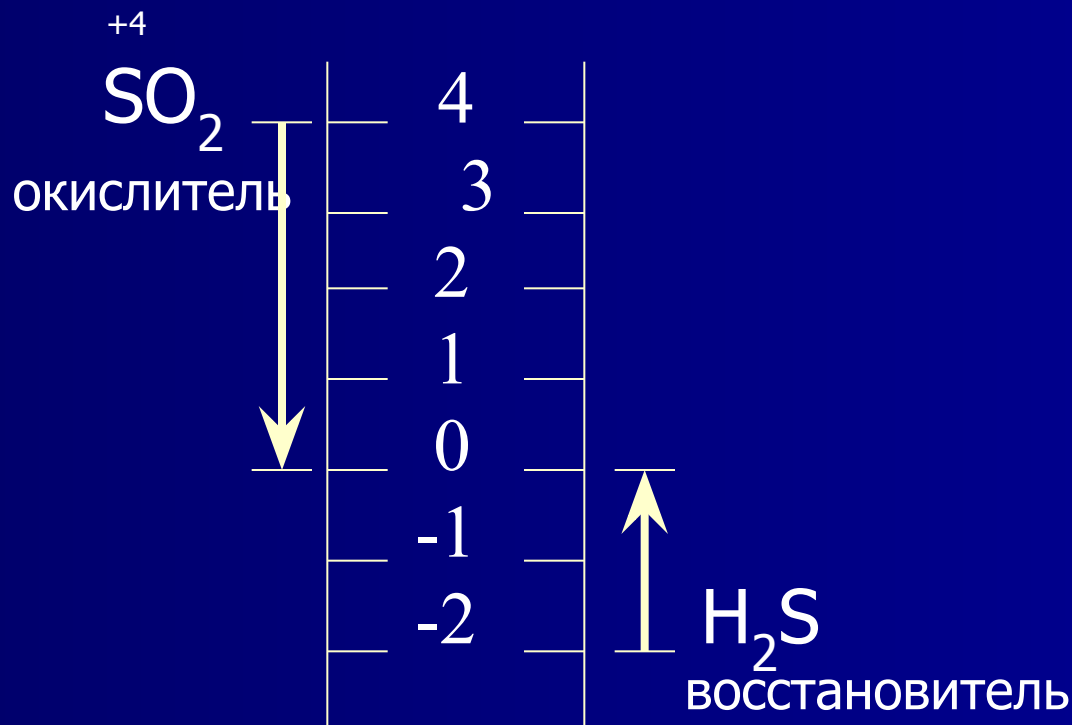
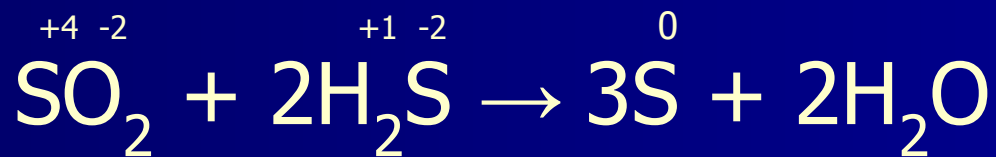


Степень окисления не изменяется => реакция не окислительно-восстановительная

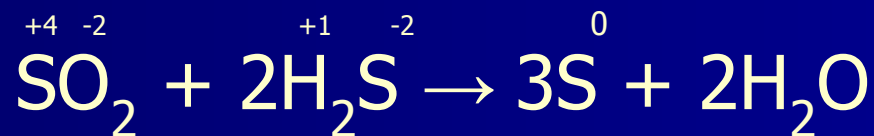


Степень окисления изменяется => реакция окислительно-восстановительная

Распознавание окислителя и восстановителя

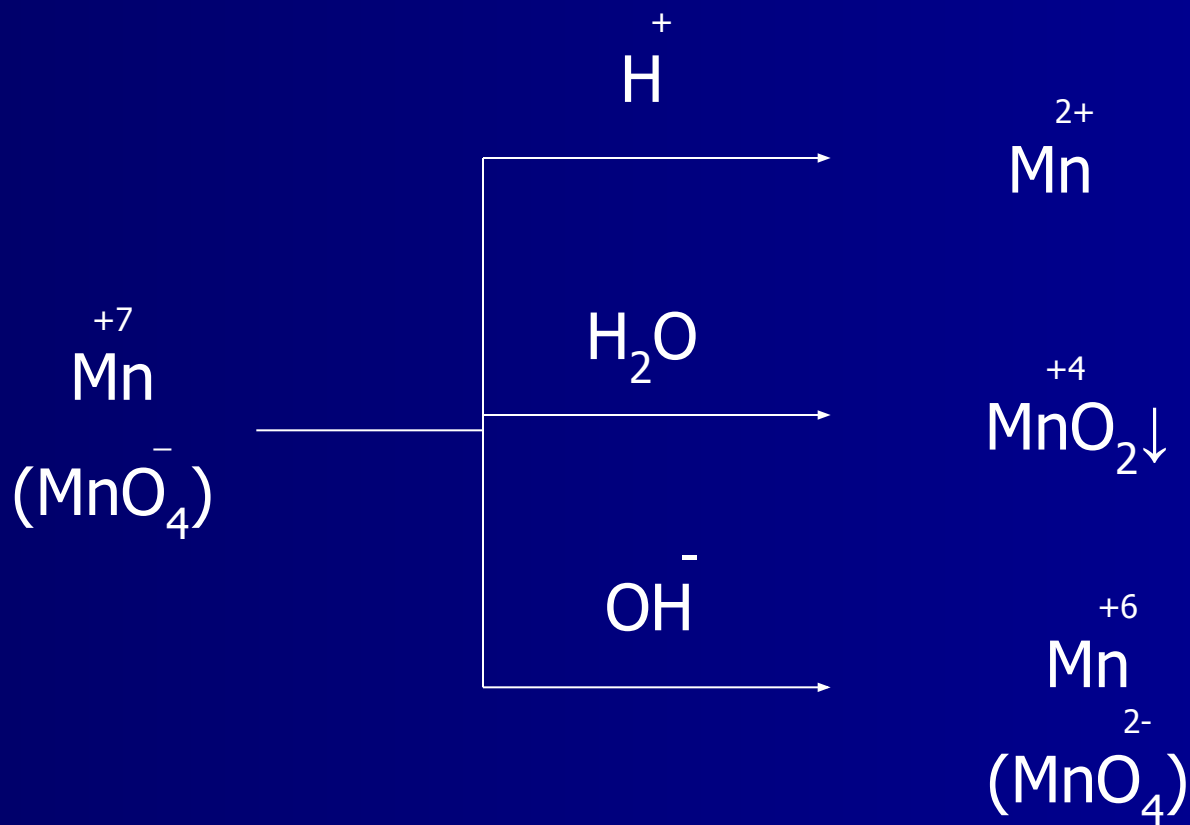


Метод электронного баланса



$\overset{+4}{\text{S}} \rightarrow \overset{0}{\text{S}}$	$\overset{+4}{\text{S}} + 4\text{e}^- \rightarrow \overset{0}{\text{S}}$	1
$+4 \rightarrow 0$	взял e^- – восстановление	
$+4 + (-4) = 0$		
$\overset{-2}{\text{S}} \rightarrow \overset{0}{\text{S}}$	$\overset{-2}{\text{S}} - 2\text{e}^- \rightarrow \overset{0}{\text{S}}$	2
$-2 \rightarrow 0$	отдал e^- – окисление	
$-2 - (-2) = 0$		

Влияние среды на характер протекания реакции



Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



- Степень окисления Mn изменяется от +7 до +6 в щелочной среде!
- FeSO_4 окисляется в щелочной среде до $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- $\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + 3\text{KOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{MnO}_4$
- FeSO_4 – восстановитель, KMnO_4 – окислитель

Используя метод электронного баланса,
составьте уравнение реакции:



- Степень окисления Mn изменяется от +7 до +2 в кислой среде!

- Электронный баланс:

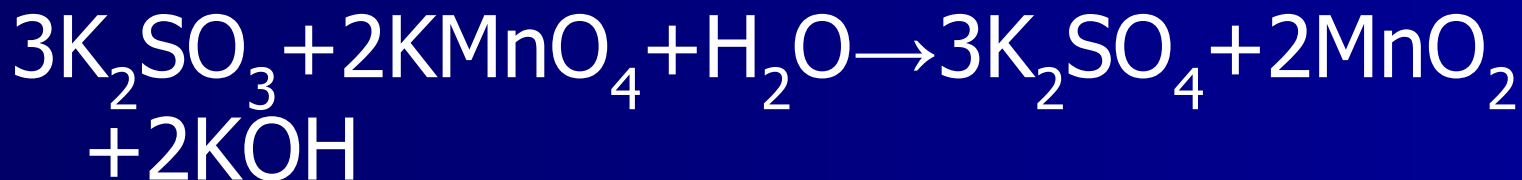
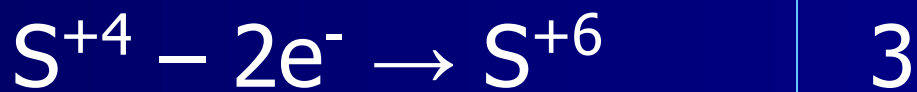
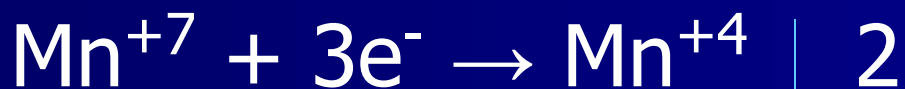


- $5\text{Zn} + 2\text{KMnO}_4 + 8\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 5\text{ZnSO}_4 +$
 $+ \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnSO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$

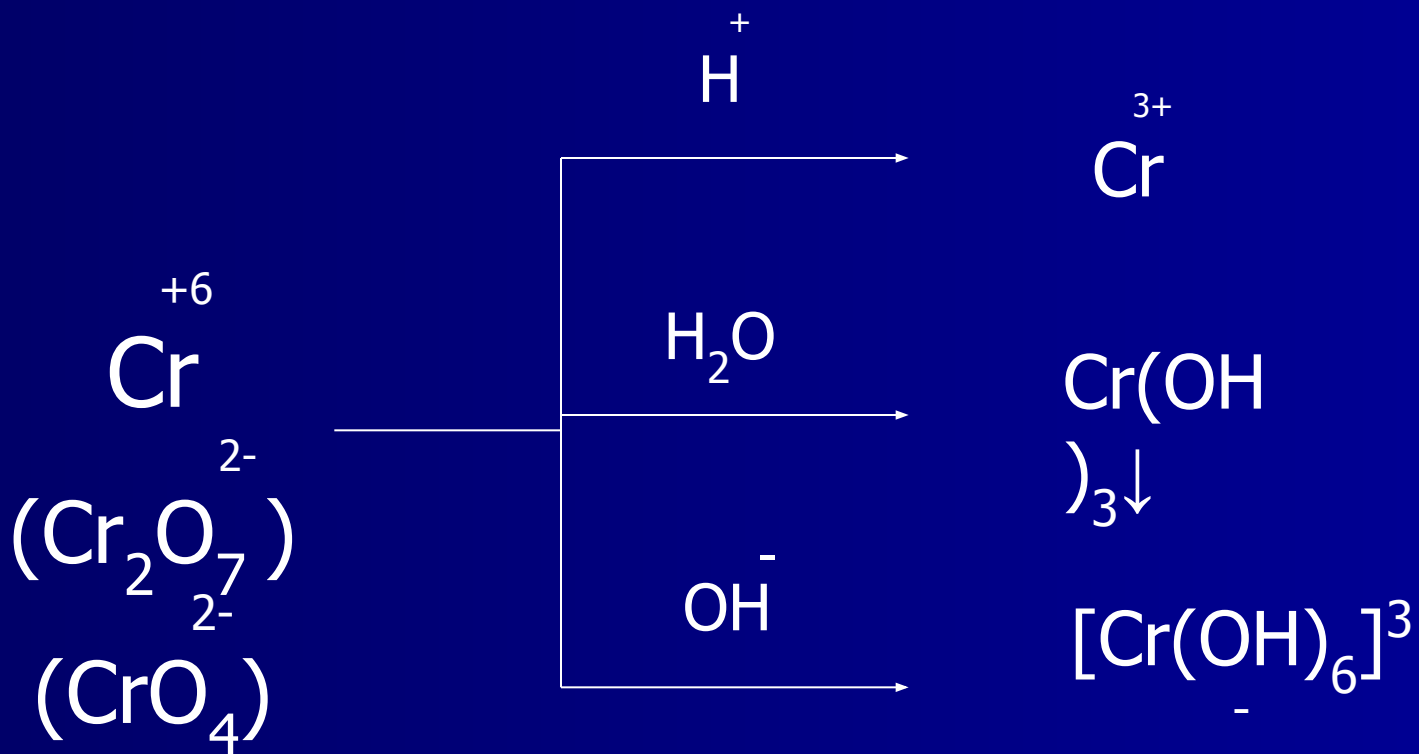
Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



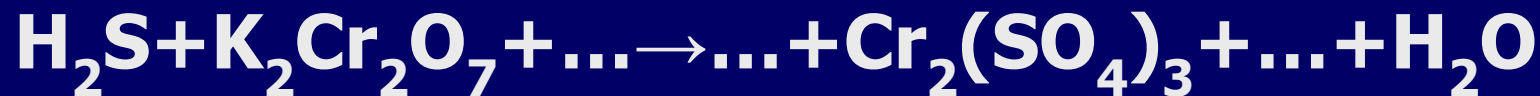
- Степень окисления Mn изменяется от +7 до +4 в нейтральной среде!
- Электронный баланс:



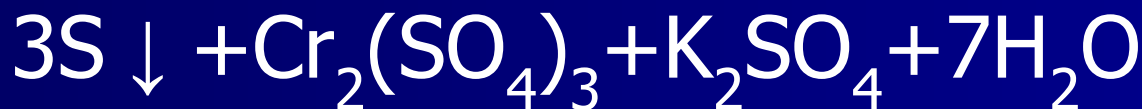
Влияние среды на характер протекания реакции



Используя метод электронного баланса,
составьте уравнение реакции:



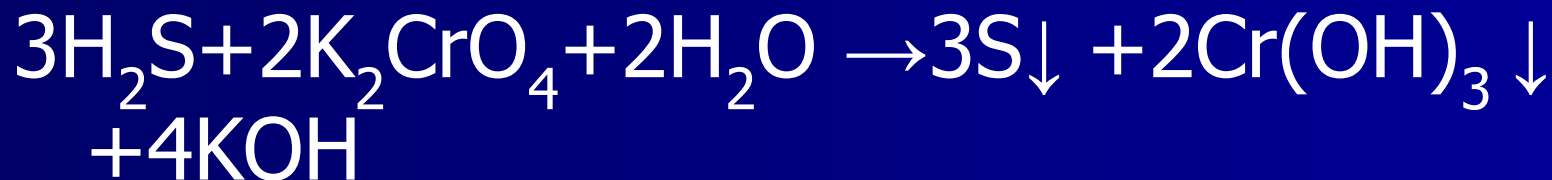
- Соли Cr(III) образуются в кислой среде!
- Электронный баланс:



Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



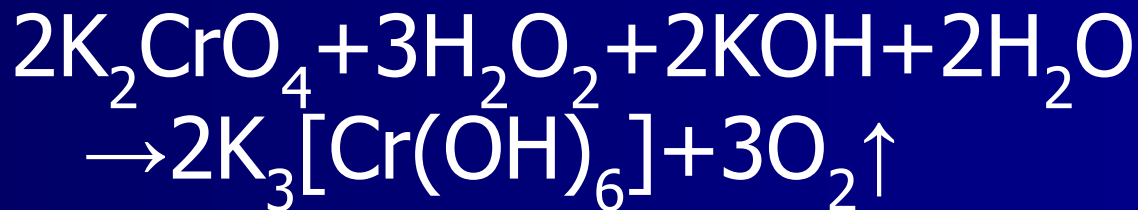
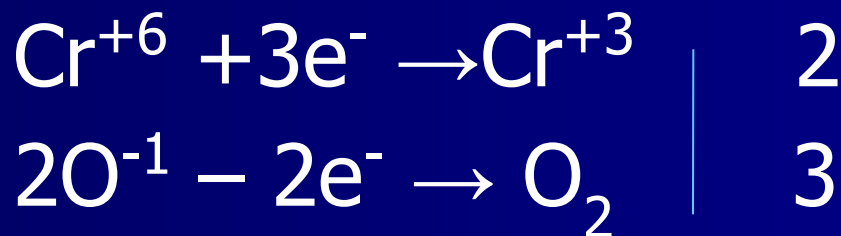
- Гидроксид хрома(III) образуется в нейтральной среде.
- Электронный баланс:



Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



- Комплексный анион $[\text{Cr}(\text{OH})_6]^{3-}$ образуется в щелочной среде.
- Электронный баланс:



Т.к. в правой части уравнения в составе гидроксокомплекса содержится уже 6 атомов водорода, вода переносится в левую часть уравнения.

**Используя метод электронного баланса,
составьте уравнение реакции:**



- Соединения хрома(III) при окислении в щелочной среде образуют хроматы (CrO_4^{2-}). Степень окисления хрома увеличивается от +3 до +6, следовательно NaCrO_2 является восстановителем, а окислителем будет служить Br_2 , степень окисления которого снижается от 0 до -1.
- Электронный баланс:
$$\begin{array}{l} \text{Cr}^{+3} - 3\text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^{+6} \quad | \quad 2 \\ \text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^- \quad | \quad 3 \end{array}$$
- $2\text{NaCrO}_2 + 3\text{Br}_2 + 8\text{NaOH} \rightarrow 2 \text{Na}_2 \text{CrO}_4 + 6\text{NaBr} + 4\text{H}_2\text{O}$

ОВР азотной кислоты

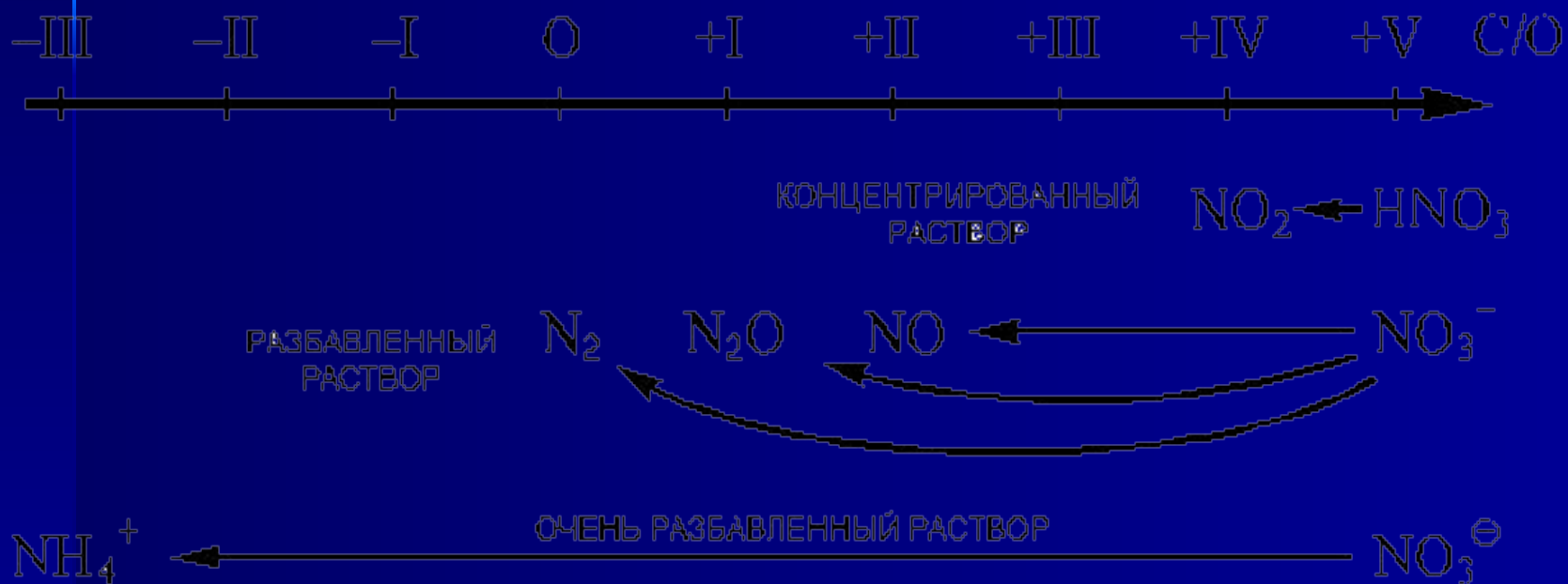
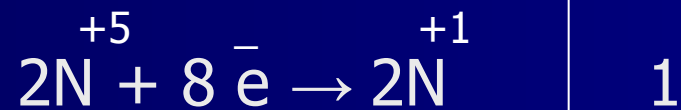
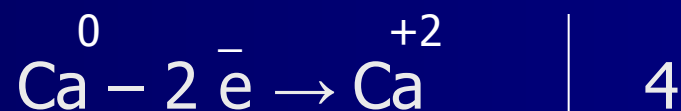


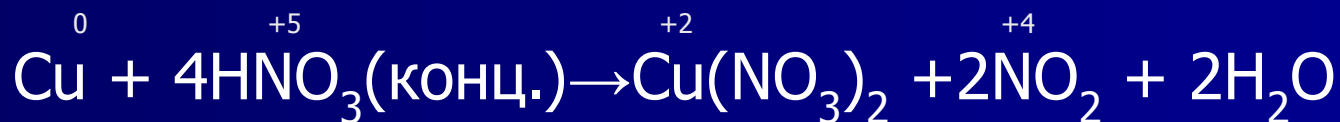
Рис 4. Схема восстановления азотной кислоты в зависимости от её концентрации в растворе

ОВР азотной кислоты



Ca – восстановитель

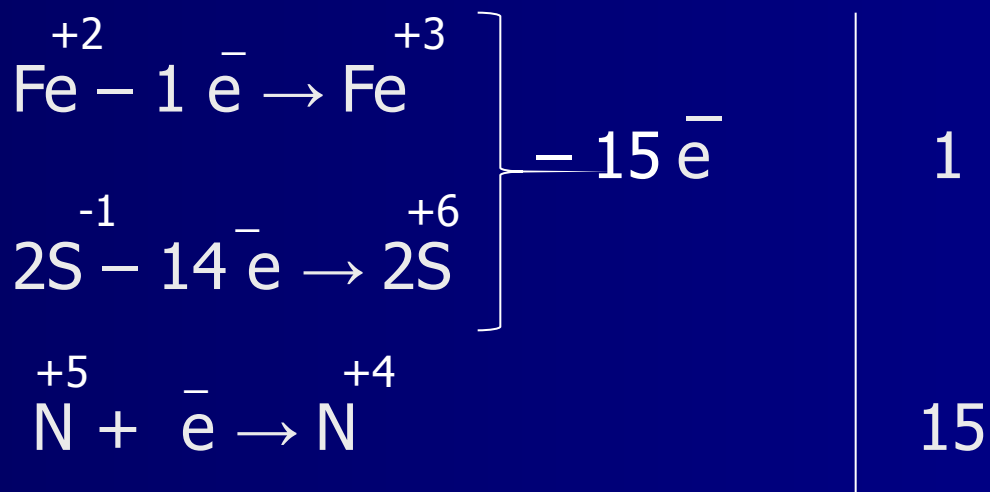
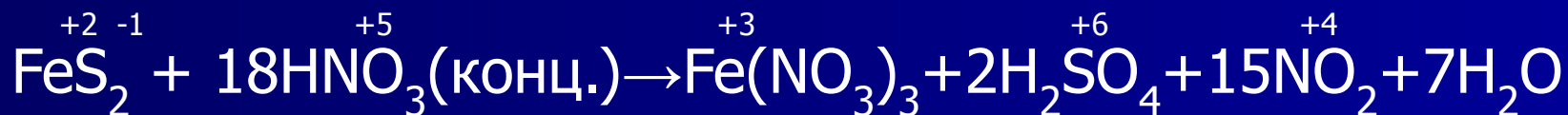
HNO₃ – окислитель



ОВР азотной кислоты

- $S^0 + 6HNO_3(\text{конц}) = H_2S^{+6}O_4 + 6NO_2 + 2H_2O$
- $B^0 + 3HNO_3(\text{конц}) = H_3B^{+3}O_3 + 3NO_2$
- $3P^0 + 5HNO_3 + 2H_2O = 5NO + 3H_3P^{+5}O_4$
- $P^0 + 5HNO_3(\text{конц}) = 5NO_2 + H_3P^{+5}O_4 + H_2O$

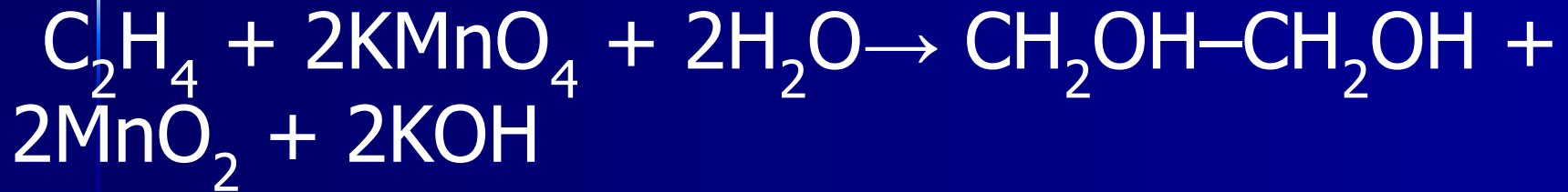
ОВР азотной кислоты



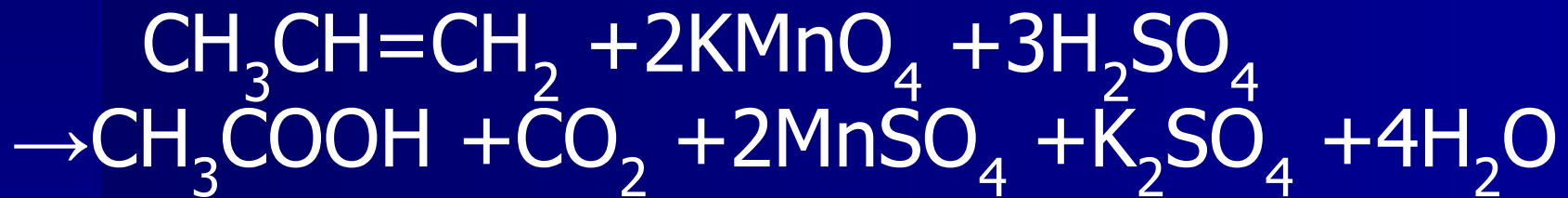
FeS_2 – восстановитель
 HNO_3 – окислитель

ОВР с участием органических соединений

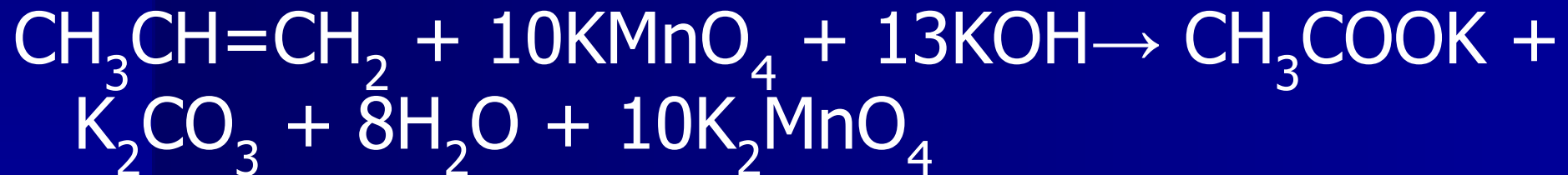
Окисление алкенов в нейтральной среде:



Окисление алкенов в кислой среде:



Окисление алкенов в щелочной среде:

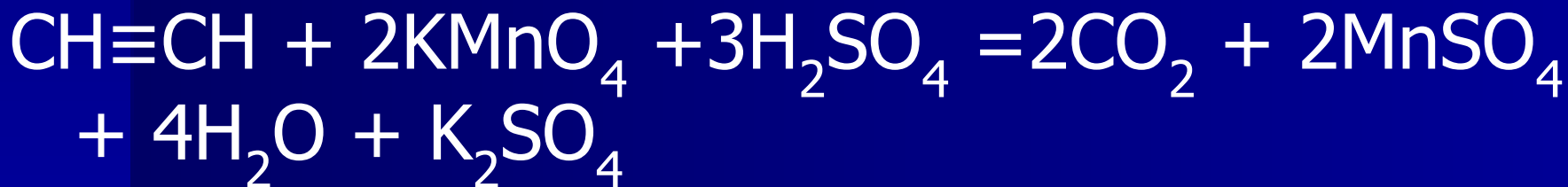
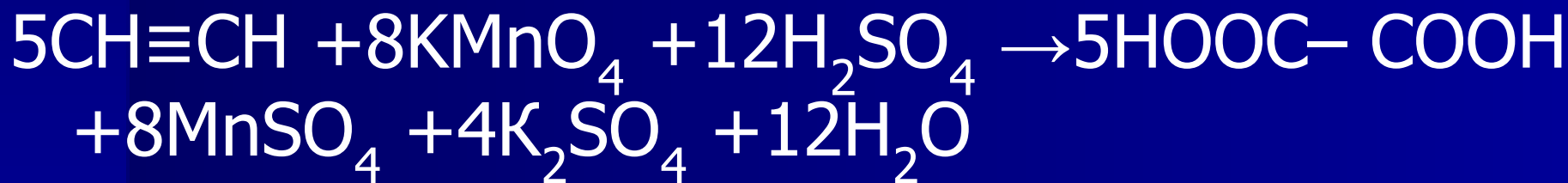


Окисление алкинов

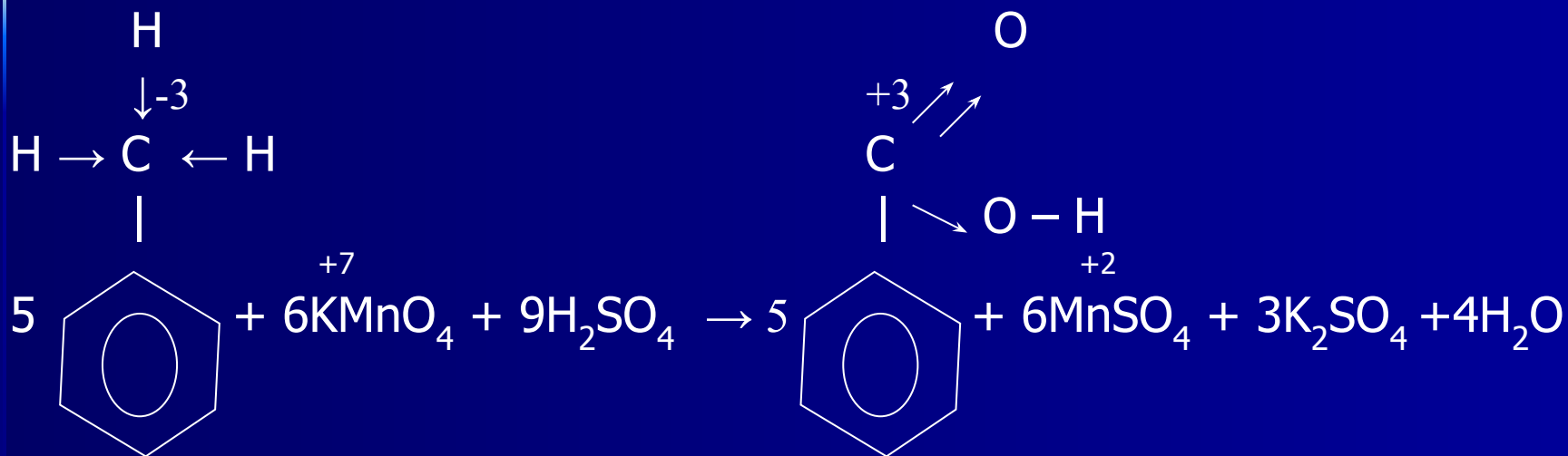
в нейтральной среде:



в кислой среде:



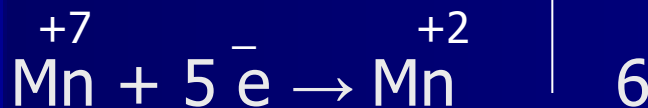
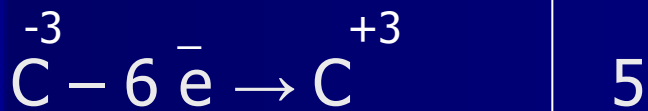
Окисление гомологов бензола



восстано-
витель

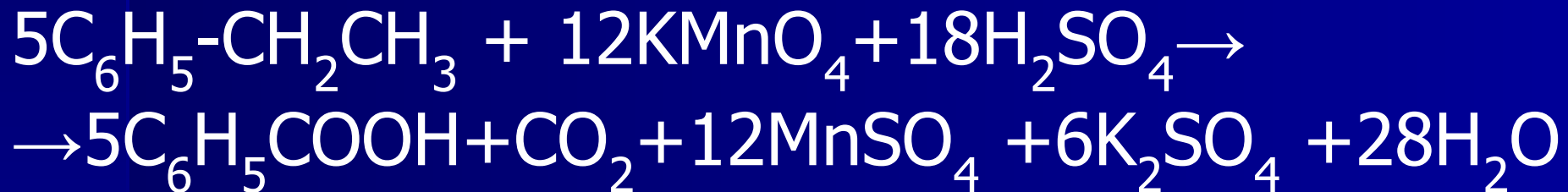
окисли-
тель

среда



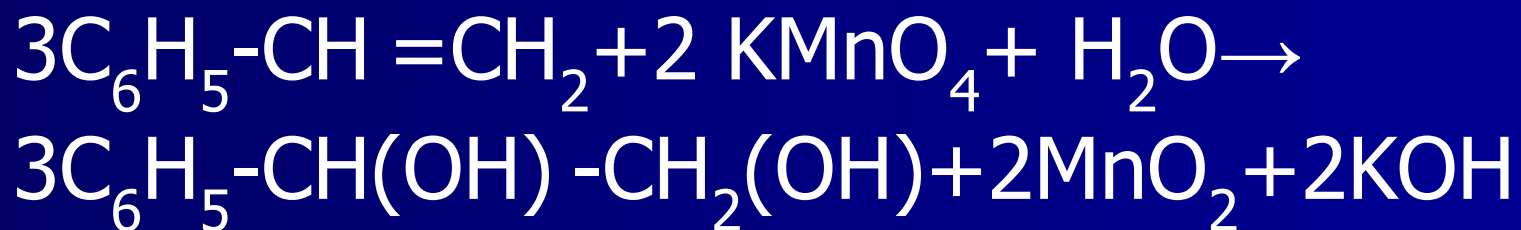
Окисление гомологов бензола

- Обратите внимание, что только α -углеродные атомы (непосредственно связанные с бензольным кольцом) окисляются до карбоксильных групп, остальные атомы углерода – до углекислого газа.

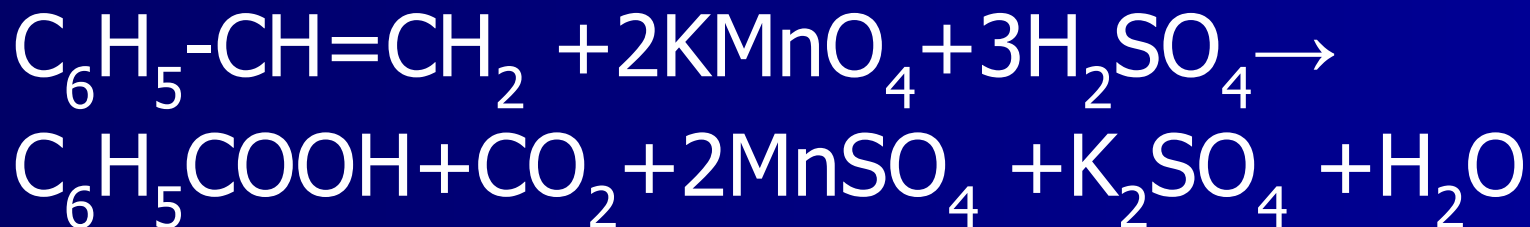


Окисление стирола

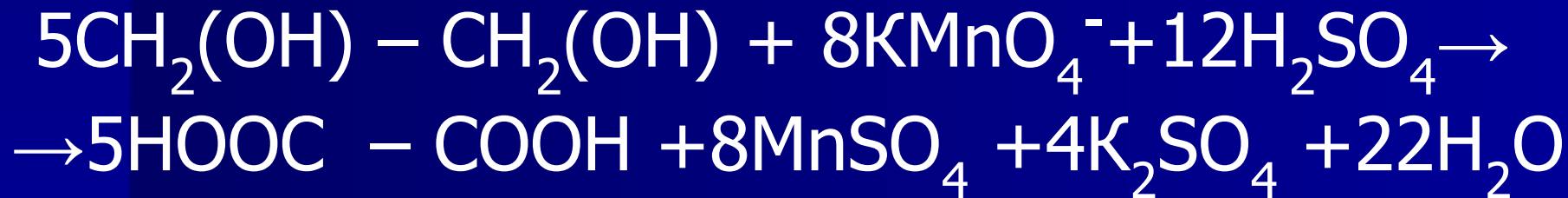
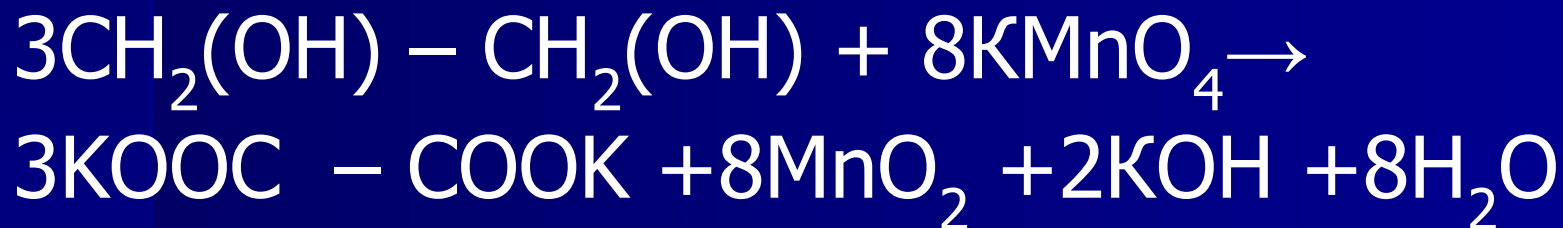
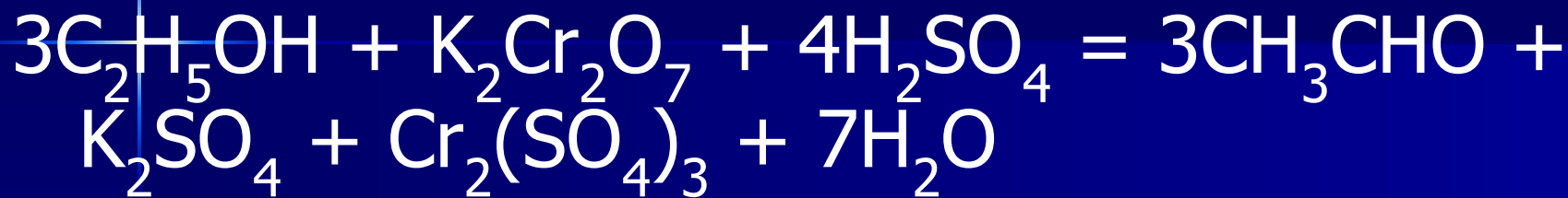
В нейтральной среде:



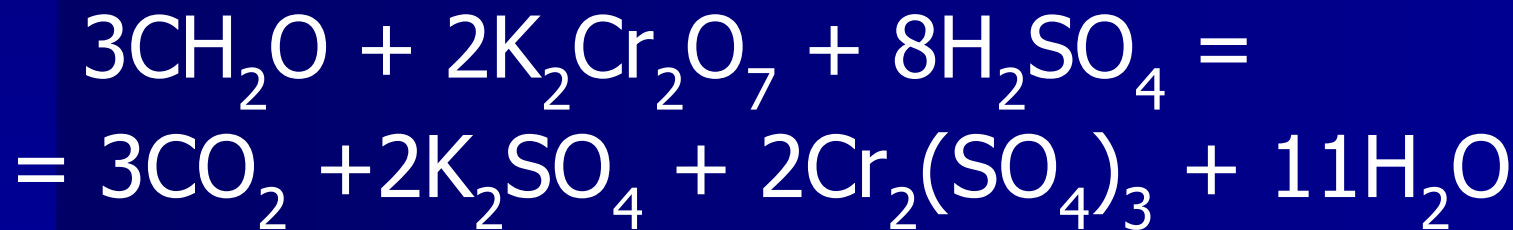
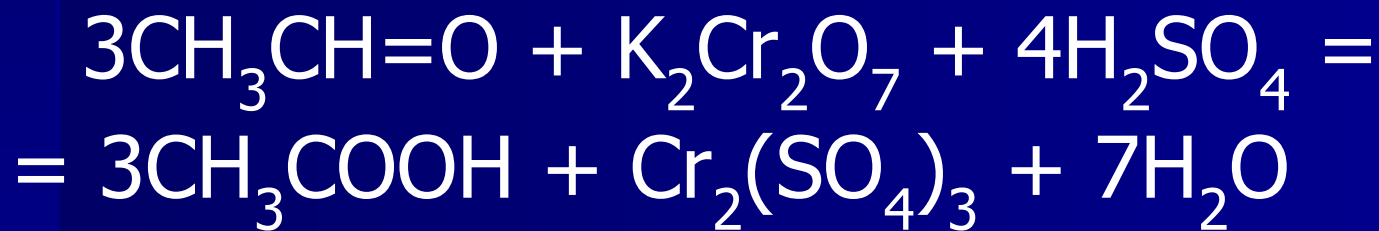
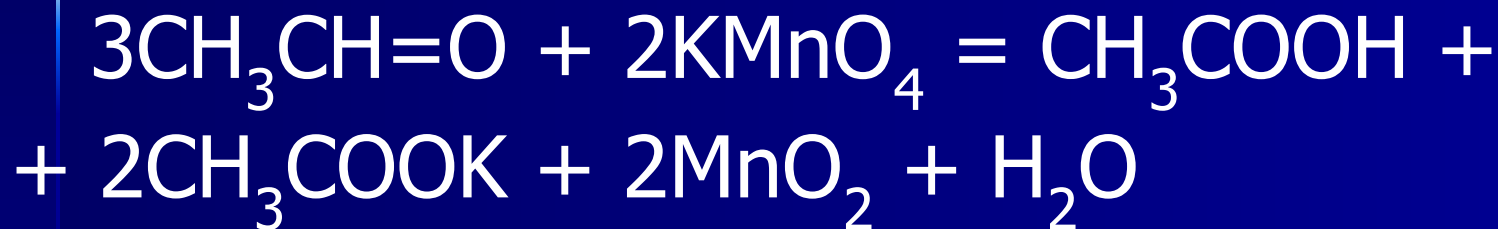
В кислой среде:



Окисление спиртов



Окисление альдегидов



Окисление карбоновых кислот

- $\text{HCOOH} + \text{HgCl}_2 = \text{CO}_2 + \text{Hg} + 2\text{HCl}$
- $\text{HCOOH} + \text{Cl}_2 = \text{CO}_2 + 2\text{HCl}$
- $\text{HOOC-COOH} + \text{Cl}_2 = 2\text{CO}_2 + 2\text{HCl}$

