

Тема урока:

«Метод полуреакций

или

электронно-ионного баланса»

Подготовила и провела
учитель химии Новоникольской СОШ
Кузнецова И.Н.

ЦЕЛИ УРОКА:



- ЗАКРЕПИТЬ И УГЛУБИТЬ ЗНАНИЯ О СУЩНОСТИ ОВР;
- ПОЗНАКОМИТЬСЯ С МЕТОДОМ ПОЛУРЕАКЦИЙ И ЕГО ПРИМЕНЕНИЕМ В НЕОРГАНИЧЕСКОЙ И ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ
- НАУЧИТЬСЯ СОСТАВЛЯТЬ УРАВНЕНИЯ ОВР С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ МЕТОДА ЭЛЕКТРОННО-ИОННОГО БАЛАНСА;
- РАЗВИТЬ НАВЫКИ В ИСПОЛЬЗОВАНИИ МЕТОДА Э.И.Б. ДЛЯ РЕШЕНИЯ РАЗЛИЧНЫХ ТИПОВ ЗАДАЧ, УПРАЖНЕНИЙ, ТЕСТОВ .

Продолжите...

- Окислительно-восстановительные реакции – это реакции.....в ходе которых хотя бы один элемент изменил свою степень окисления
- Окислитель – это....атом, молекула или ион принимающий электроны. Во время реакции они восстанавливаются.
- Восстановитель – это... атом, молекула или ион отдающий электроны. Во время реакции они окисляются.

Классификация окислительно-восстановительных реакций

Выполните задание

- Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты методом электронного баланса
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \dots + \dots + \dots$
- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{S} \downarrow + \dots + \dots$

МЕТОДЫ СОСТАВЛЕНИЯ ОВР

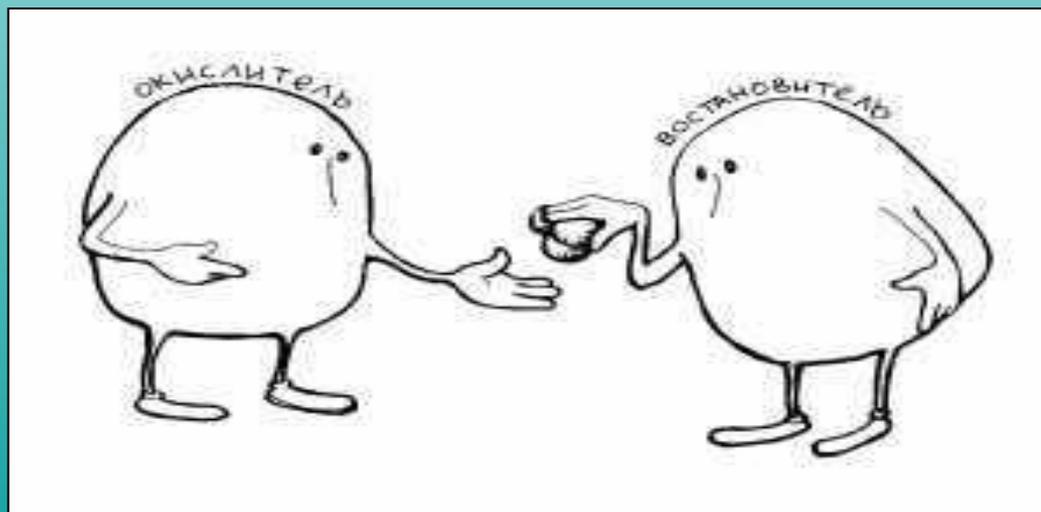
- **Метод электронного баланса**
- **Метод электронно - ионного баланса**
- **Метод Гарсиа**
- **Метод валентных связей**

Основное требование

Число электронов, отданных
восстановителем

=

числу электронов, принятых



Электронно-ионный метод (МЕТОД ПОЛУРЕАКЦИЙ)

Преимущество:

при составлении полуреакций
рассматриваются

реально существующие

в растворе ионы и наглядно видна
роль среды.

МЕТОД ПОЛУРЕАКЦИЙ:

Алгоритм

1. Записать в ионном виде **восстановитель**, **окислитель** и продукты их взаимодействия:

Сильные электролиты записывают в виде ионов, а слабые электролиты -

газы↑,

нерастворимые вещества↓ - в виде молекул.

II. При составлении полуреакций окисления и восстановления следует учитывать следующее:

1. Если исходное вещество содержит **больше атомов кислорода**, чем продукт реакции, то освобождающийся кислород в форме O^{-2} связывается **в кислых** растворах ионами водорода (H^{+}) - **в воду** в **нейтральных** и **щелочных** растворах - **в гидроксид-ионы**.

В **кислых** растворах:



В **нейтральных** растворах:



В **щелочных** растворах :



алгоритм

2. Если исходное вещество содержит **меньше атомов кислорода**, чем продукты реакции, то недостаток их восполняется в **кислых** и **нейтральных** растворах за счёт молекул **воды**, в **щелочных** - за счёт **гидроксид-анионов**.

В **кислых** растворах :



В **нейтральных** растворах:



В **щелочных** растворах:

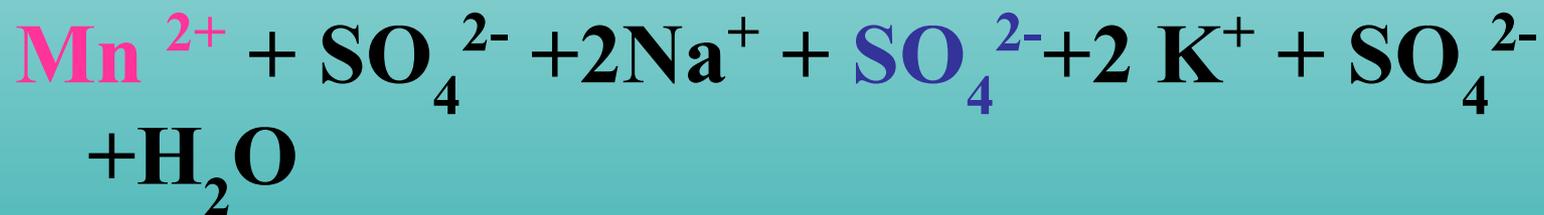


Алгоритм расстановки коэффициентов методом полуреакций

1. Запишите схему реакции в молекулярной форме:



2. Составьте схему реакции в полной ионной форме, подчеркнув **восстановитель** и **окислитель**



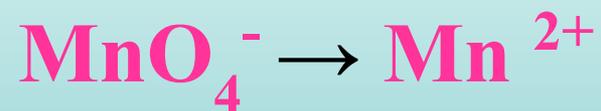
3. Составьте сокращенную молекулярно-ионную схему



4. Определите характер среды –
кислая, щелочная, нейтральная

Наличие H^+ – среда кислая

5. Выписать частицы,
изменившие состав и заряд:



6. Составьте молекулярно-ионные уравнения для процессов окисления и восстановления с учетом характера среды

Проверьте число атомов (O) в левой и правой частях уравнений

- Проверьте число атомов каждого элемента



Проверьте суммы зарядов ионов в левой и правой частях молекулярно-ионных уравнений:

- Если сумма зарядов исходных частиц **больше** суммы зарядов продуктов реакции, то к левой части надо **добавить** соответствующее число **электронов**, а если меньше — вычесть



(процесс восстановления)



(процесс окисления)

8. Найдите коэффициенты **восстановителя**, **окислителя** и продуктов их превращения.

Умножьте левую и правую части обоих уравнений на найденные коэффициенты



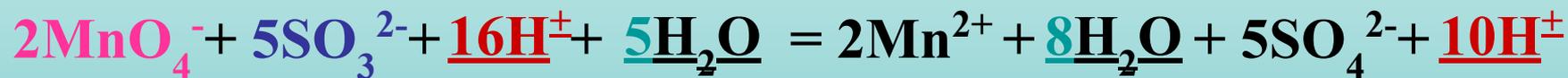
Составьте сокращенное ионное уравнение окислительно-восстановительной реакции.

Для этого:

- сложите уравнения полуреакций
- сократите, если имеются, одинаковые частицы
- добавьте в левую часть уравнения необходимое число сопутствующих противоположно заряженных ионов (см. стрелки)
- то же число тех же ионов добавьте в правую часть уравнения

6 H⁺

3H₂O



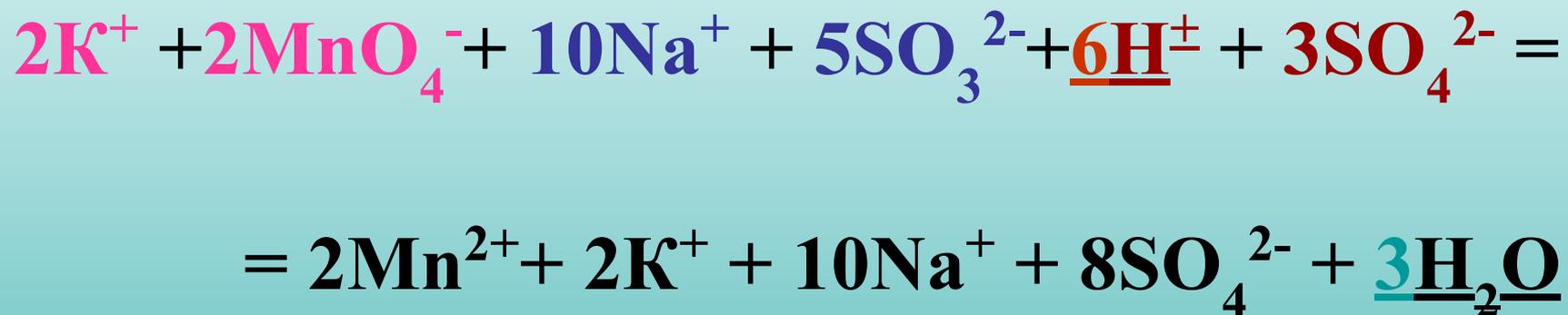
↑

↑

↑



10. Составьте полное молекулярно-ионное уравнение



11. По полному молекулярно-ионному уравнению составьте полное молекулярное уравнение

