

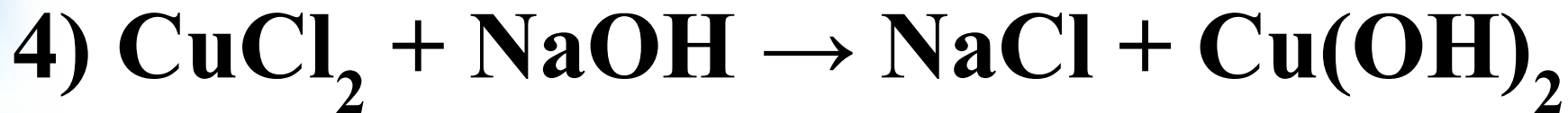
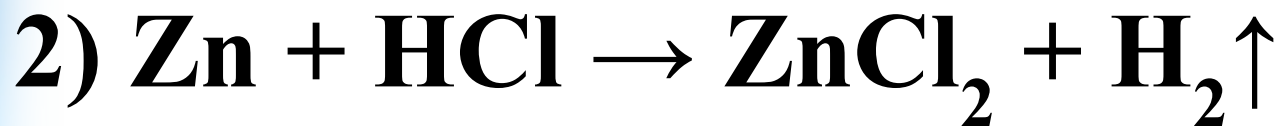
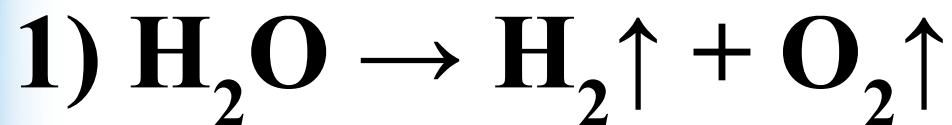


Д.И. Менделеев

**«Мощь и сила
науки
во множестве
фактов,
цель – в
обобщении этого
множества»**

Тема урока:
**«Типы химических
реакций»**

Расставьте коэффициенты в схемах химических реакций



К какому типу относят каждую
реакцию?

Типы химических реакций



Реакция разложения



Реакция соединения



Реакция замещения



Реакция обмена

Что общего в данных реакциях?

- 1) $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$
- 2) $2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$
- 3) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$
- 4) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$



Лабораторный опыт № 1



Порошок голубого цвета

МАЛАХИТ

Порошок

черного цвета

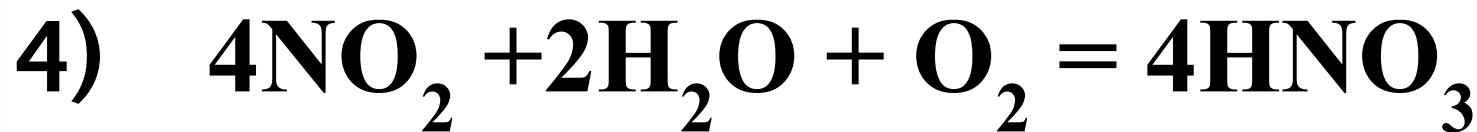
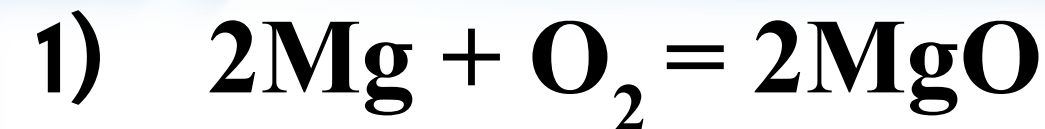
- 1) Данная реакция протекает при нагревании.
- 2) Признаки реакции: изменение окраски; выделение газа.
- 3) Тип реакции: реакция разложения.

Реакция разложения-

реакция, в результате которой
из **одного сложного** вещества
образуются **два или несколько**
простых или сложных веществ.



Что общего в данных реакциях?



Лабораторный опыт № 2



серый

желтый

черный

- 1) Данная реакция протекает при нагревании.
- 2) Признаки реакции: изменение окраски.
- 3) Тип реакции: реакция соединения.

Реакция соединения-

реакция, в результате которой из **двух** или **нескольких** простых или **сложных** веществ образуется **одно** более **сложное** вещество.



Что общего в данных реакциях?

- 1) $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$
- 2) $\text{H}_2 + \text{CuO} = \text{H}_2\text{O} + \text{Cu}$
- 3) $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$
- 4) $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$

Д + ЗУБ = ДУБ + З



Лабораторный опыт № 3

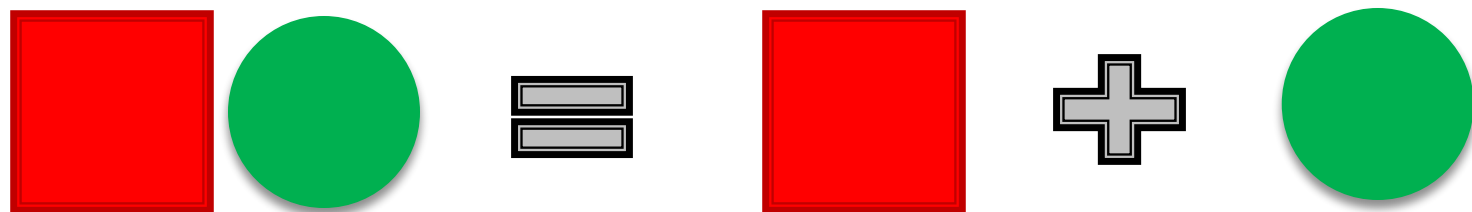


- 1) Данная реакция протекает при соприкосновении веществ.
- 2) Признаки реакции: изменение окраски; образование осадка.
- 3) Тип реакции: реакция замещения.

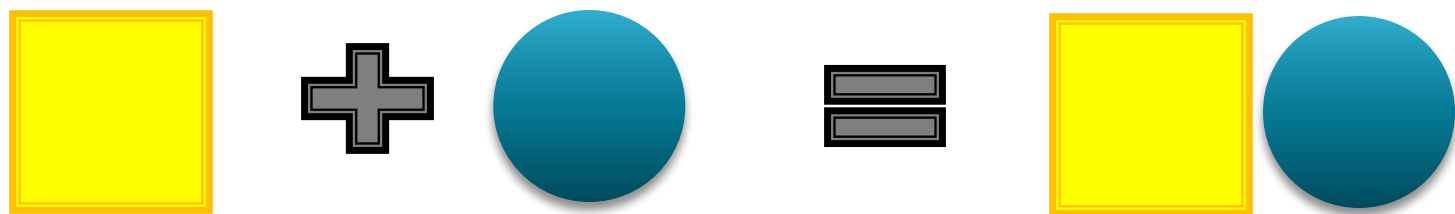
Реакция замещения-

реакция между **простым и сложным** веществами,
в результате которой
атомы простого вещества **замещают**
атомы одного из элементов в
сложном веществе.

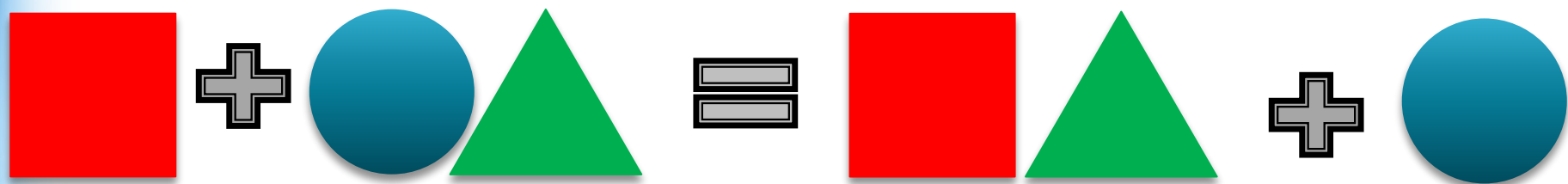
Реакция разложения



Реакция соединения



Реакция замещения



<http://videouroki.net/look/superfizmin/index.html>



http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/617fb4bc-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch08_29_01.swf

Интерактив «Реакции разложения»

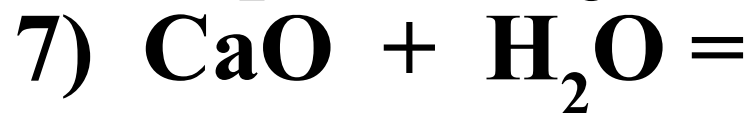
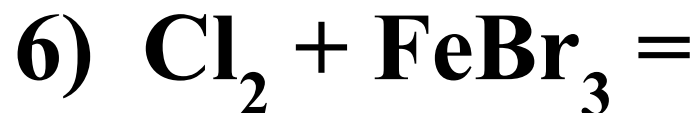
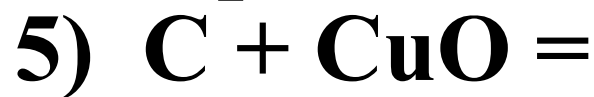
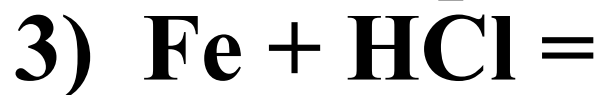
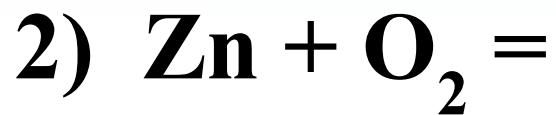
http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/617fb4c0-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch08_30_01.swf

Интерактив «Реакции соединения»

http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/617fb4c4-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch08_31_01.swf

Интерактив «Реакции замещения»

Закончите уравнения реакций:



К какому типу относят каждую реакцию?

Рефлексия

Оцените свою работу на уроке с позиции:



Я научился (ась)

...



Я узнал (а) ...



Мне было сложно понять ...

Домашнее задание

§ 21. Химия. 8 класс. Электронное приложение к учебнику Г.Е. Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана. – М.: Просвещение, 2013.

Упр. 70 - 73, стр. 20-21. Химия. 8 класс. Рабочая тетрадь. Н.И. Габрусева. - М.: Просвещение, 2013.

Спасибо за работу!