



# Обобщающий урок по теме: «Изменения происходящие с веществами».

Цель урока: Обобщить и  
систематизировать знания по данной  
теме.





# Блиц - опрос



- **В декабре, в  
декабре  
Все деревья в  
серебре,  
Нашу речку,  
СЛОВНО В  
сказке,  
За ночь  
ВЫМОСТИЛ  
мороз...**

**С.Я.Маршак**



На рукомойнике моем  
Позеленела медь.  
Но так играет луч на  
нем,  
Что весело глядеть.  
А.Ахматова



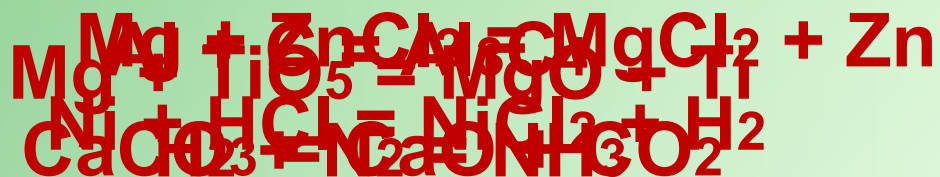


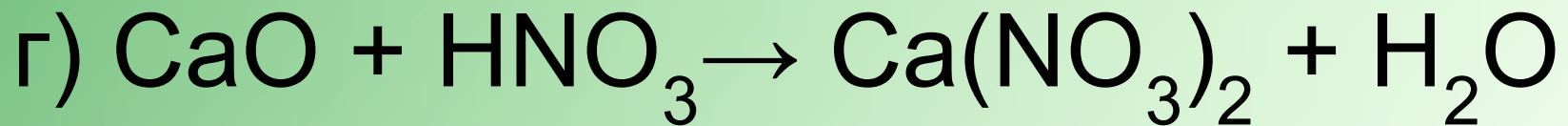
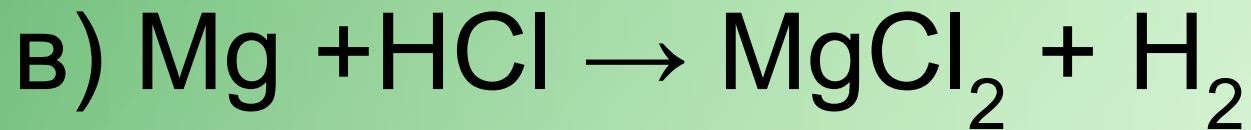
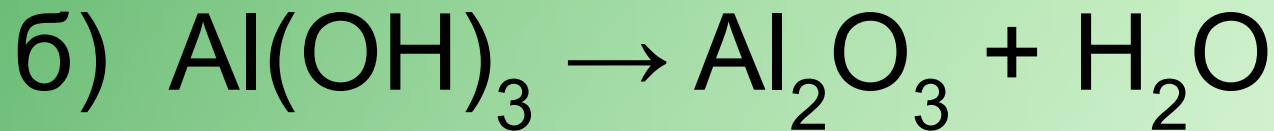
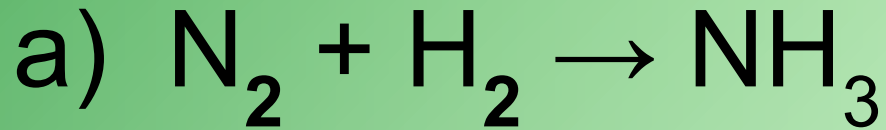
# ВОПРОСЫ

Дать определения всем типам реакций.  
Какие металлы вытесняют водород из  
другие металлы  
числу и составу веществ? (Me + соль)?



Определите тип реакций:







# Конкурс капитанов





# «кто быстрее»

- Карбонат кальция.
- Соляная кислота.
- Сульфат меди (II).
- Высшая степень окисления серы.
- Низшая степень окисления углерода.
- Гидроксид железа (III).

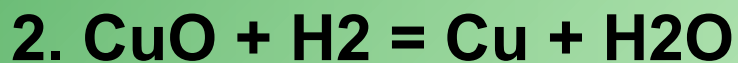




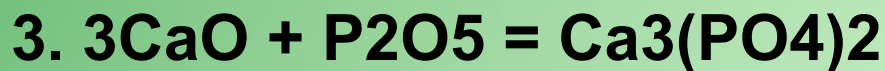
# Найдите соответствие:



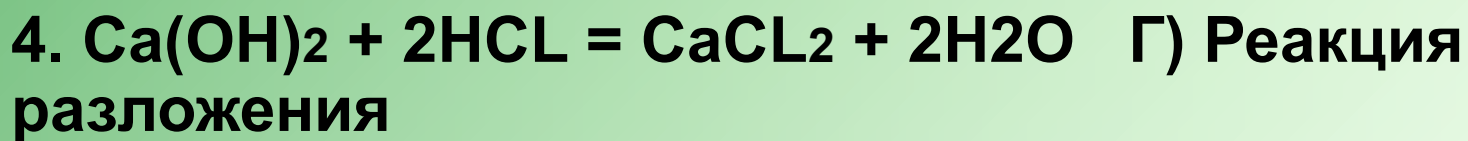
А) Реакция соединения



Б) Реакция обмена

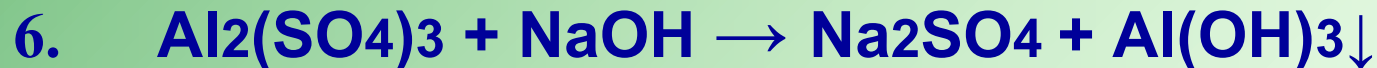
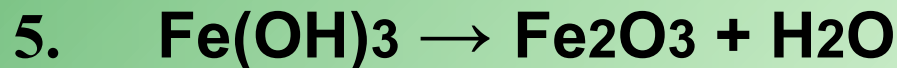
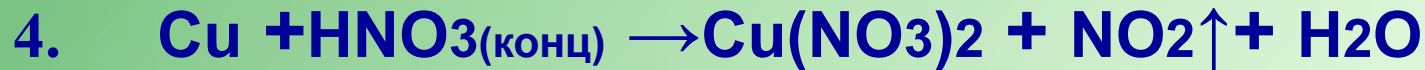
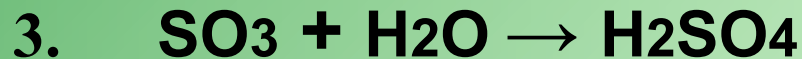
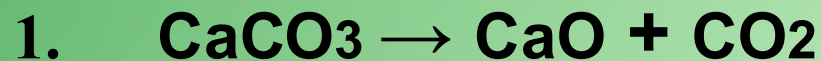


В) Реакция замещения





**Расставьте коэффициенты в следующих уравнениях реакций. Определите типы реакций:**





**Напишите уравнения реакций по названиям исходных веществ и продуктов реакций. Определите типы реакций.**

- Сульфат магния + гидроксид натрия → гидроксид магния + сульфат натрия.
- Хлорид калия + нитрат серебра → нитрат калия + хлорид серебра.
- Железо + соляная кислота → хлорид железа (2) + водород.
- Оксид меди + оксид азота (5) → нитрат меди.
- Железо + сера → сульфид железа (2).



# Дидактические карточки к самостоятельной работе

## I вариант

- **Магний + кислород = оксид магния**
- **Цинк + соляная кислота = хлорид цинка + водород**
- **Оксид кальция + серная кислота = сульфат кальция + вода**
- **Вода = водород + кислород**

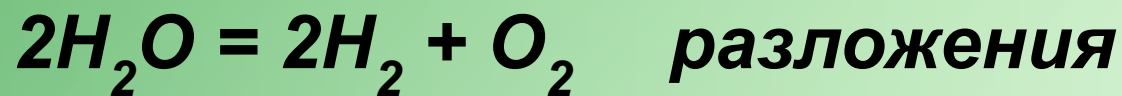
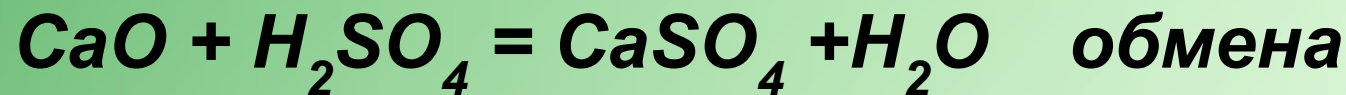
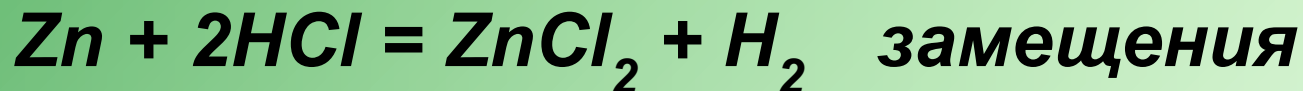
## II вариант

- **Алюминий + сера = сульфид алюминия**
- **Железо + сульфат меди(II) = сульфат железа (II) + медь**
- **Оксид ртути (II) = ртуть + кислород**
- **Соляная кислота + гидроксид кальция = хлорид кальция + вода**

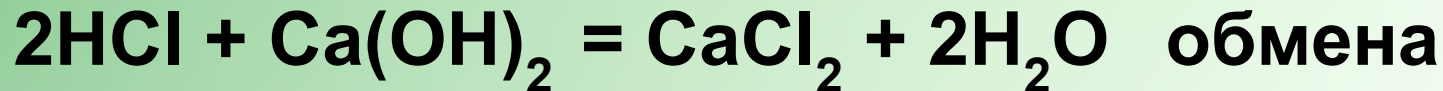
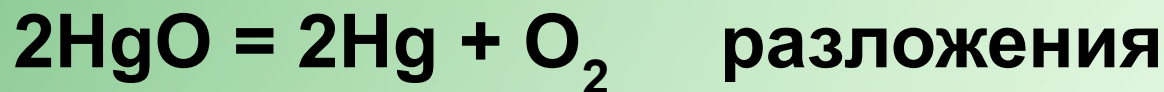
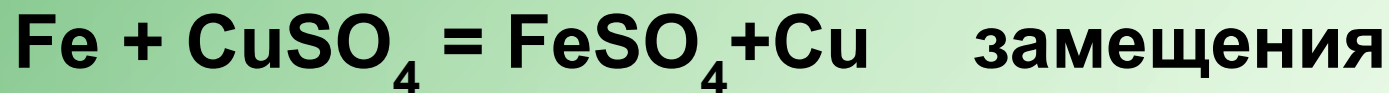


# Решение к самостоятельной работе

## *I вариант*



## *II вариант*





## Домашнее задание:

- 1. Повторить &25 – 33 №1 (б,в) стр159**
- 2. Повторить формулы нахождения количества вещества и массовой доли вещества.**



# Рефлексия.

1. *Теперь я знаю, что ...*
2. *Теперь я знаю как ...*
3. *Теперь я умею ...*



**Без химии ты глух и нем.  
И шагу не шагнешь порою,  
Не вырастишь хороший хлеб  
И дом хороший не построишь.  
Химию любить и не лениться –  
Значит, понятно будет все:  
Почему коптит порою примус,  
На морозе сушится белье.  
Жизнь вокруг себя узнаешь,  
Разрешешь любой серьезный  
спор,  
Без огня в дороге яйца сварешь  
И без спичек разведешь костер.**