

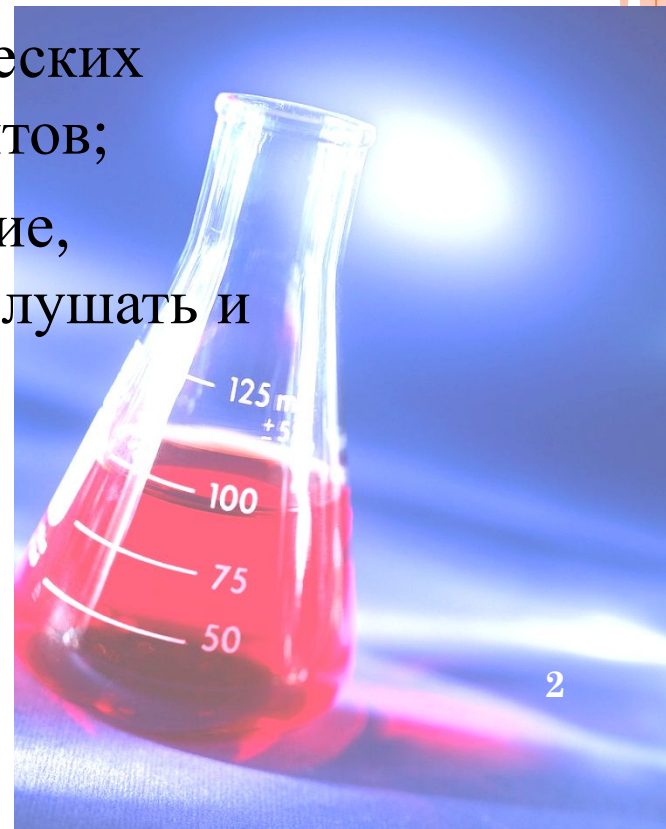
# «Основные типы химической реакций»

1

Учитель химии МБОУ СОШ №31  
Поленкова Ирина Валерьевна  
Краснодарский край  
Курганинский район  
п.Светлая Заря



- повторить и обобщить знания учащихся о химических реакциях, признаках и типах химических реакций;
- закрепить навыки составления химических уравнений и расстановки коэффициентов;
- развивать память, устойчивое внимание, самостоятельное мышление, умение слушать и слышать другого человека.





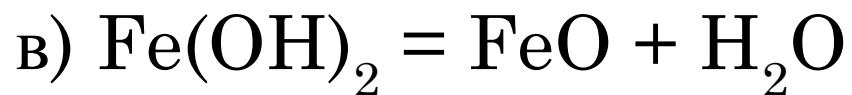
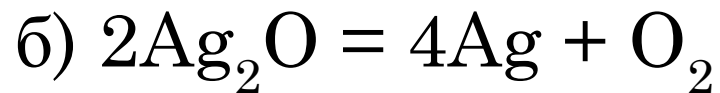
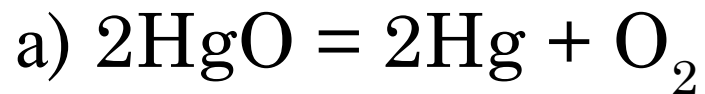
# ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

## 1) СОЕДИНЕНИЯ

- а)  $2P + 3Cl_2 = 2PCl_3$ ;
- б)  $PCl_3 + Cl_2 = PCl_5$ ;
- в)  $Fe + 2FeCl_3 = 3FeCl_2$ ;

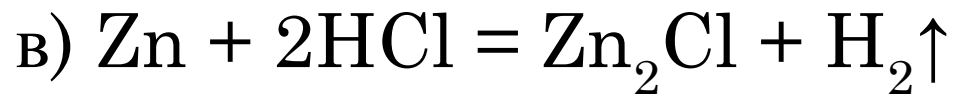
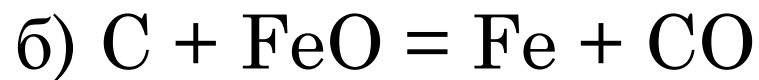
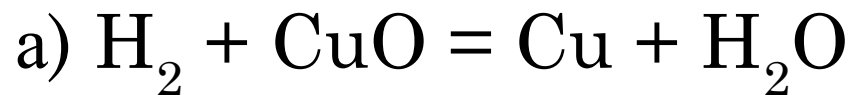
# ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

## 2) РАЗЛОЖЕНИЯ



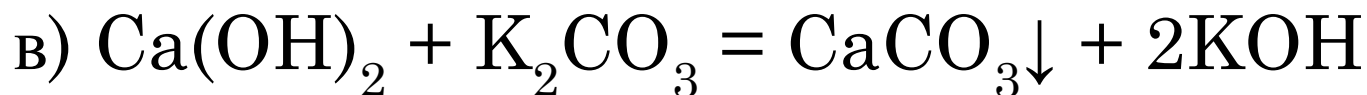
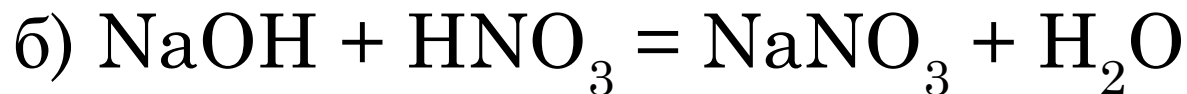
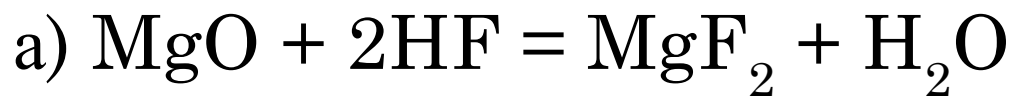
# ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

## 3) ЗАМЕЩЕНИЯ



# ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

## 4) О Б М Е Н А

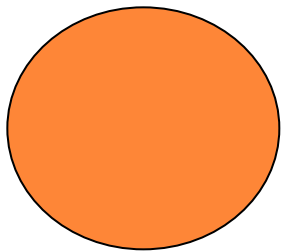


Определите  
тип  
химической  
реакции.

+

+

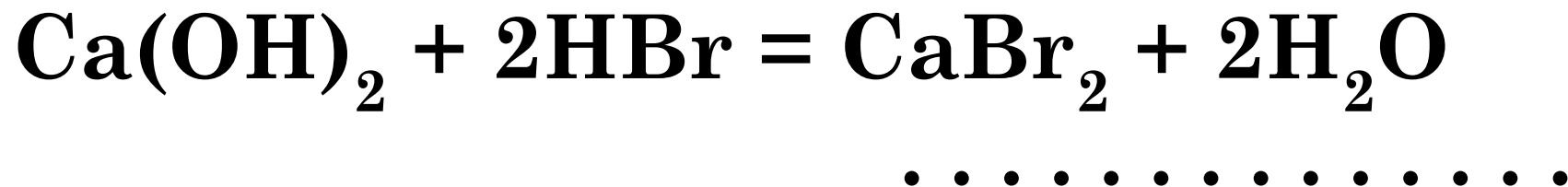
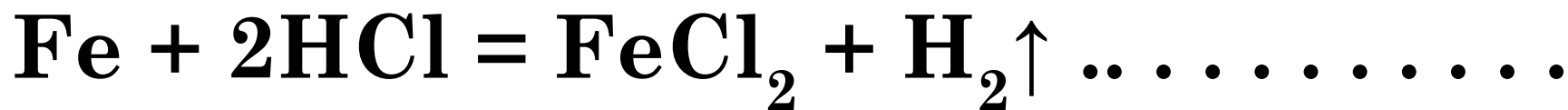




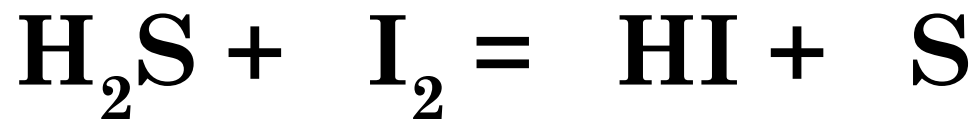
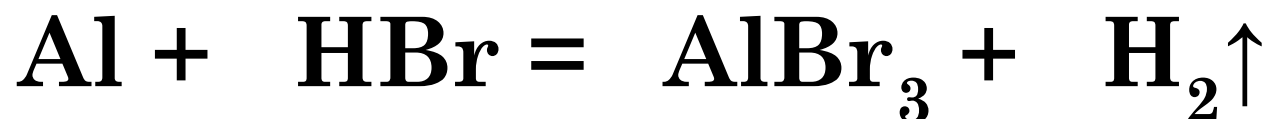
+

+

Определите тип приведенных ниже реакций:



Расставьте коэффициенты в схемах реакций.



## ЗАДАНИЕ №4

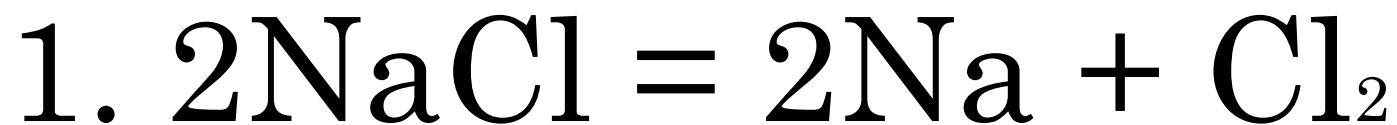
**ОПРЕДЕЛИТЕ ПРИЗНАК ХИМИЧЕСКОЙ  
РЕАКЦИИ**

## ЗАДАНИЕ №5

**ОПРЕДЕЛИТЕ ПРИЗНАК  
ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ**

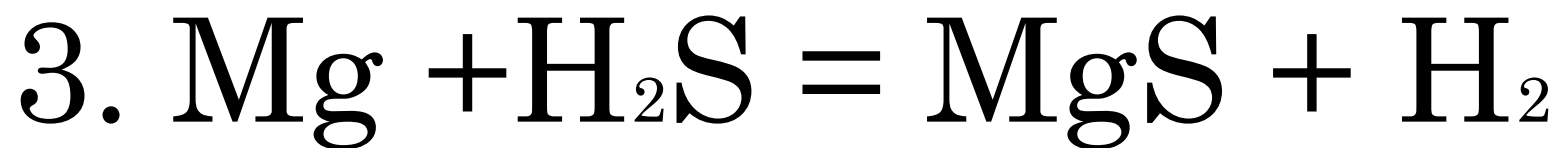
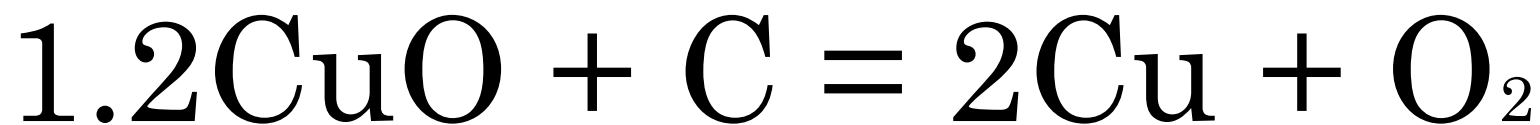
## ЗАДАНИЕ №6

ХИМИЯ



**Ответ:**





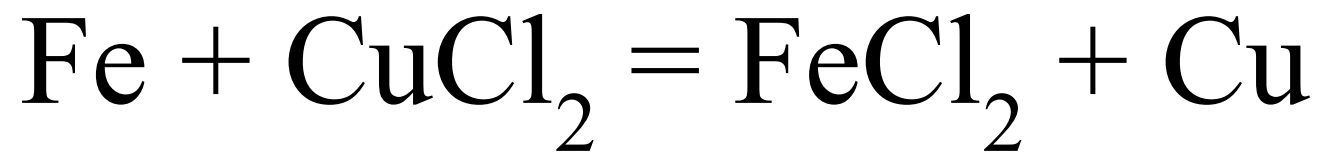
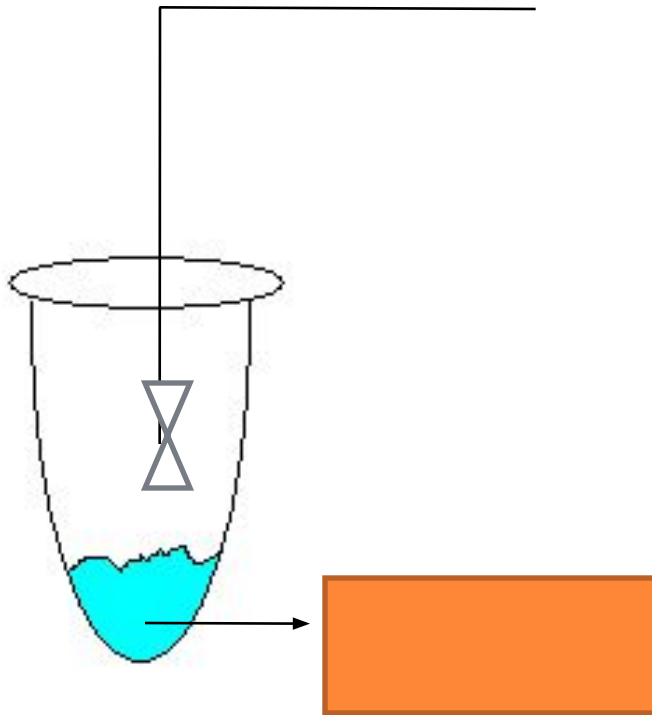
Ответ:





Жилец из квартиры №26 решил помочь освободиться жильцу из квартиры №29 из его хлорида, но при этом сам попал в западню.





1. цинк + хлороводород =
2. калий + сера = сульфид калия
3. кислород + водород =
4. гидроксид натрия + серная кислота =
5. алюминий + кислород =



1. § 32
2. Повторить §25
3. Карточки.

