

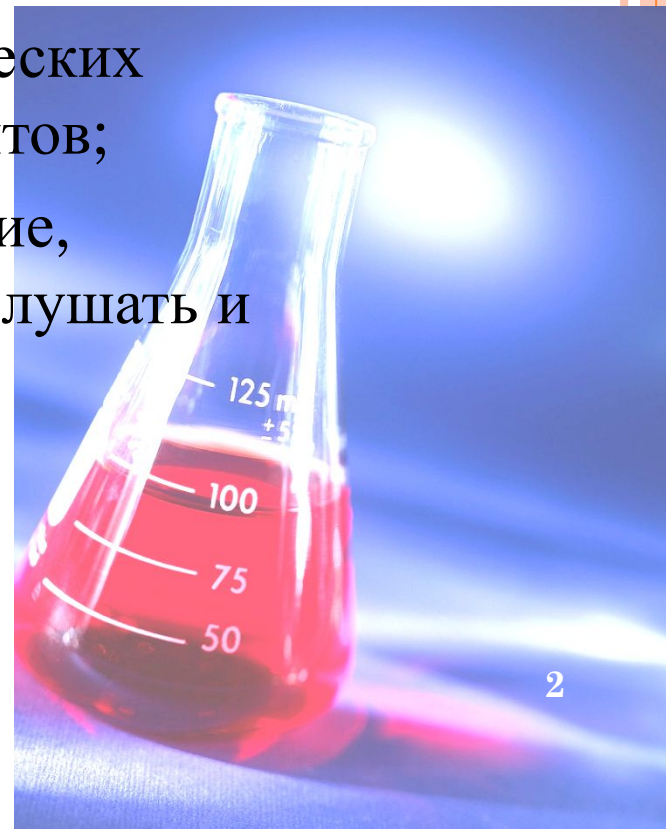
«Основные типы химических реакций»

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.





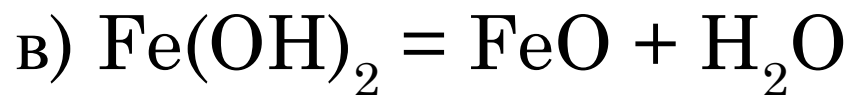
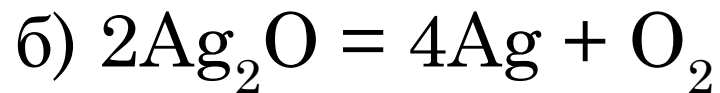
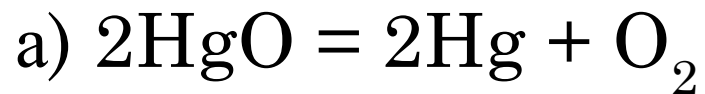
ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

1) СОЕДИНЕНИЯ

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

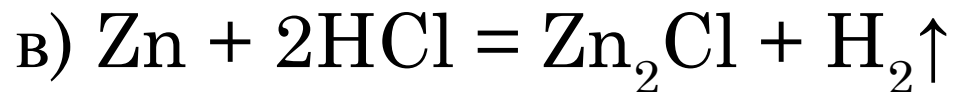
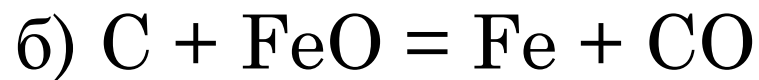
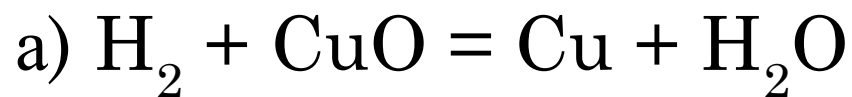
ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

2) РАЗЛОЖЕНИЯ



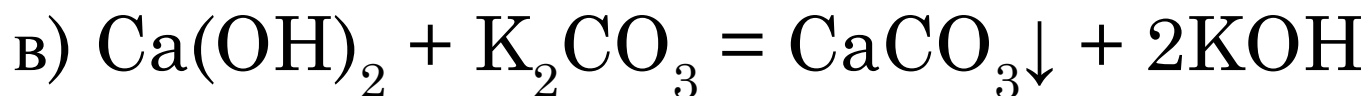
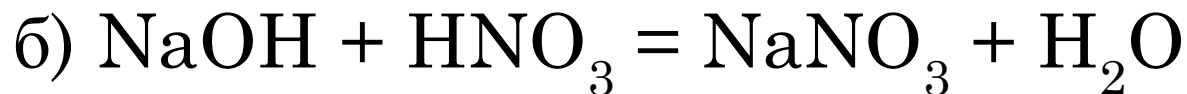
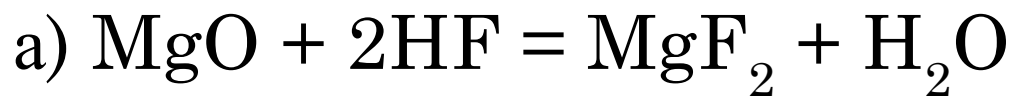
ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

3) ЗАМЕЩЕНИЯ



ОСНОВНЫЕ ЧЕТЫРЕ ТИПА ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

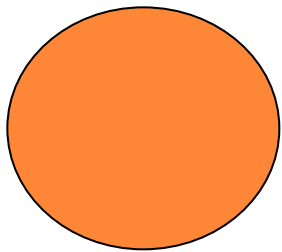
4) О Б М Е Н А



Определите
тип
химической
реакции.

+

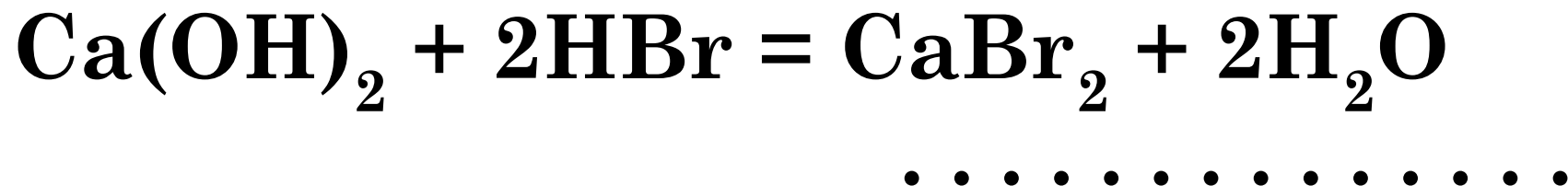
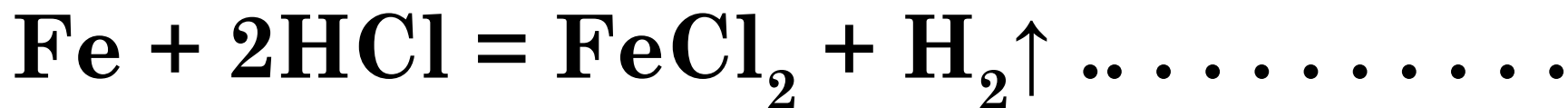
+



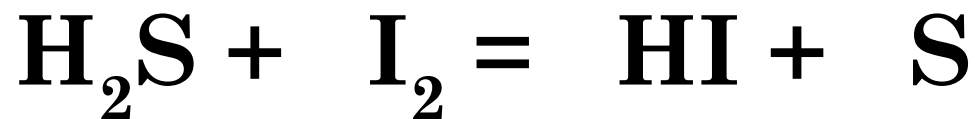
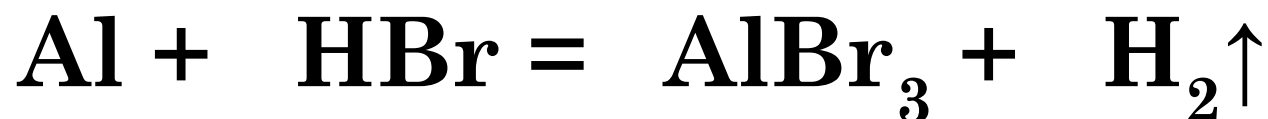
+

+

Определите тип приведенных ниже реакций:



Расставьте коэффициенты в схемах реакций.



ЗАДАНИЕ №4

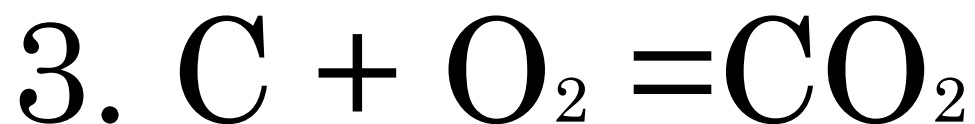
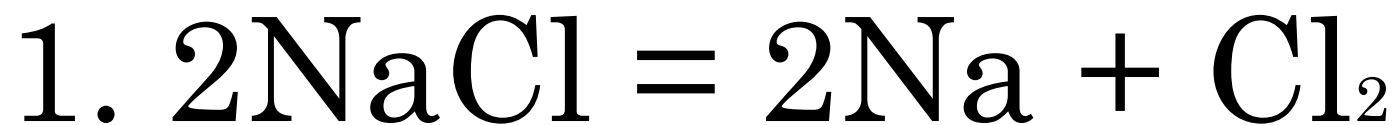
**ОПРЕДЕЛИТЕ ПРИЗНАК ХИМИЧЕСКОЙ
РЕАКЦИИ**

ЗАДАНИЕ №5

**ОПРЕДЕЛИТЕ ПРИЗНАК
ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ**

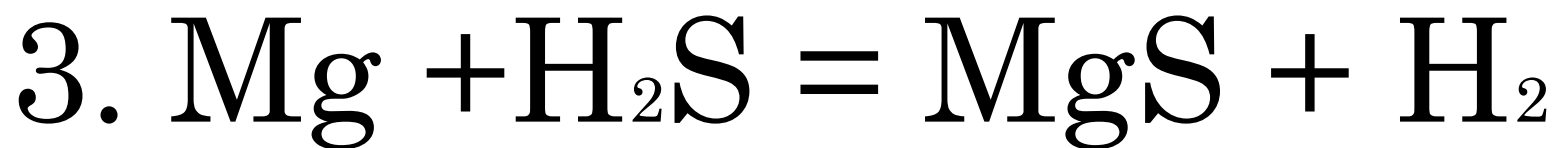
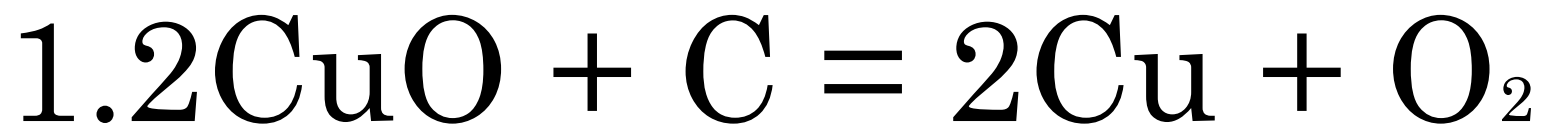
ЗАДАНИЕ №6

ХИМИЯ



Ответ:

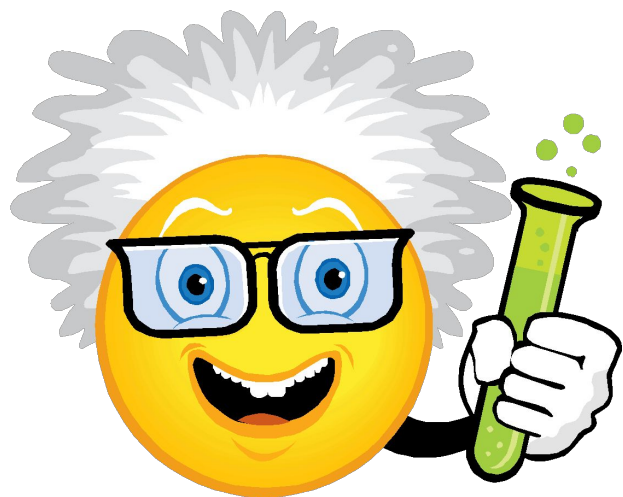


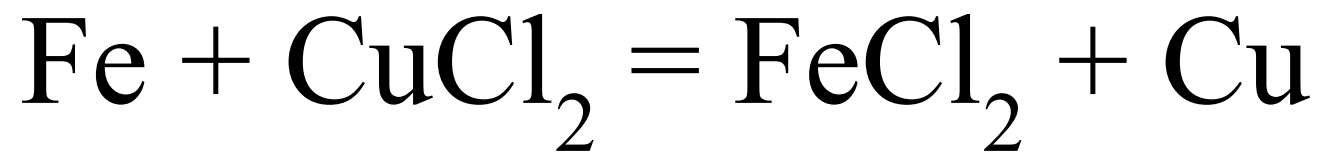
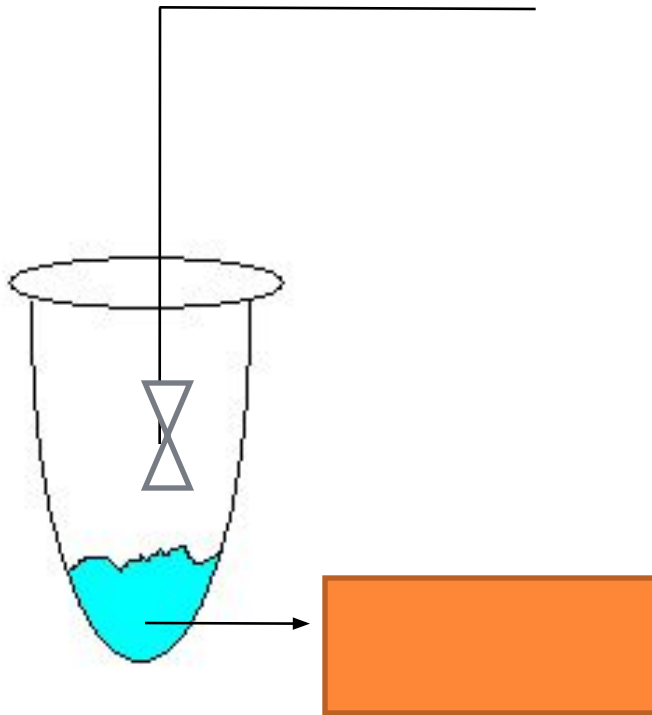


ОТВЕТ:



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.

