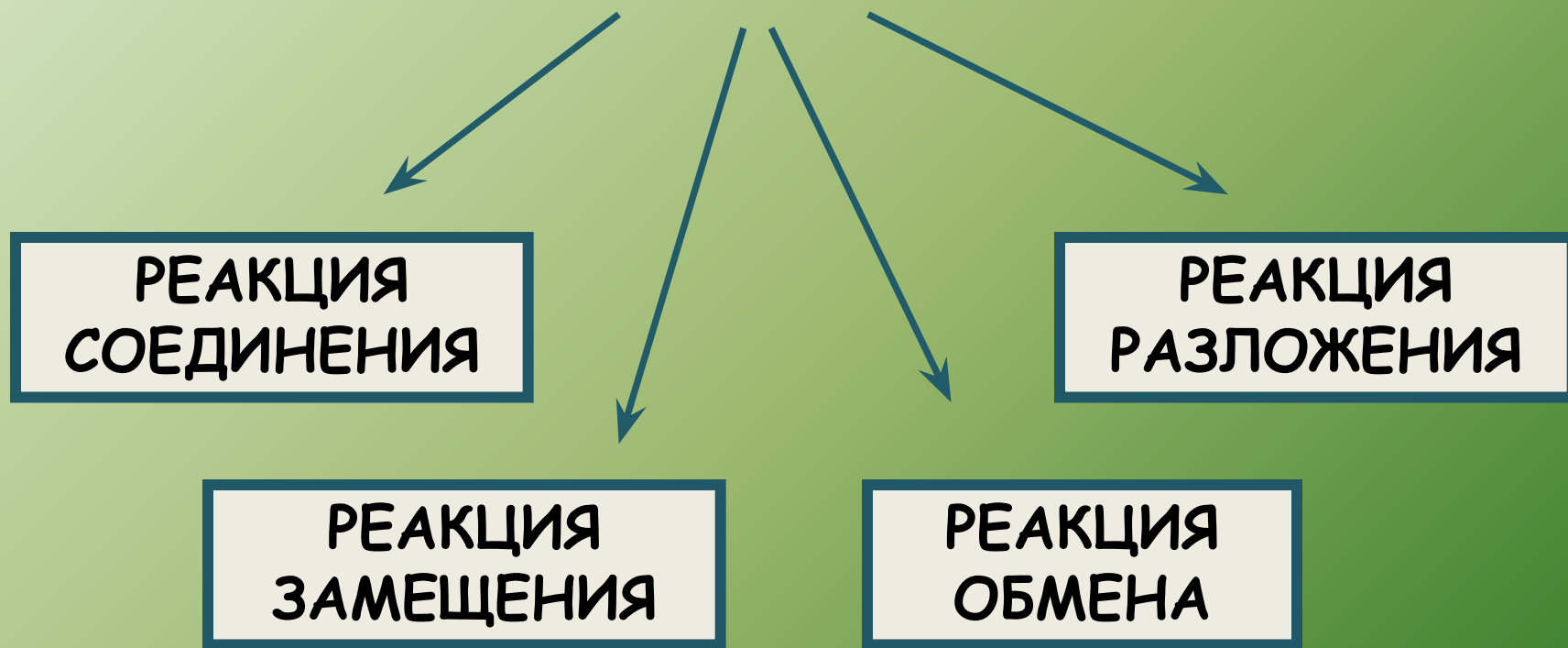


Типы химических реакций



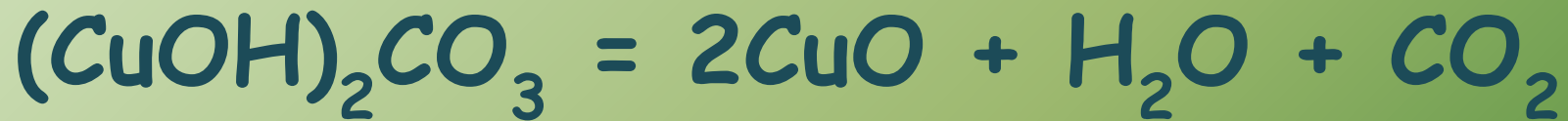
ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ



П.П. Бажов
«Малахитовая
шкатулка»



Реакция разложения малахита:



малахит

оксид
углерода
(IV)

вода

оксид
меди
(II)



Реакции разложения -

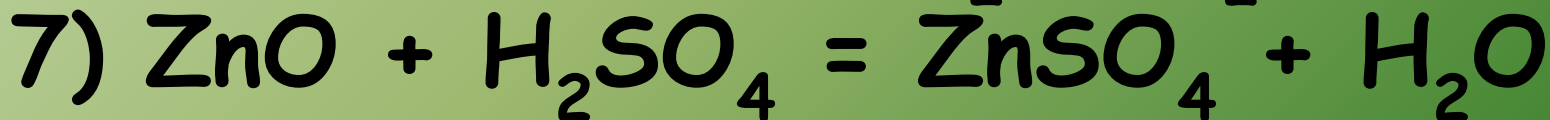
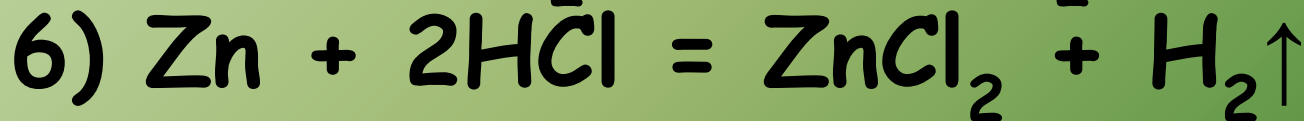
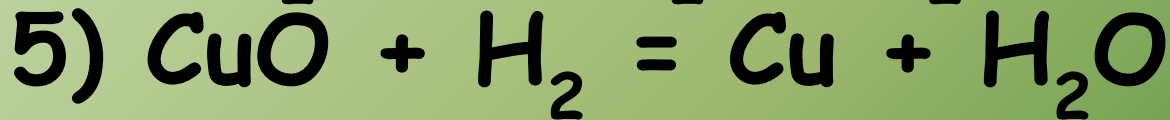
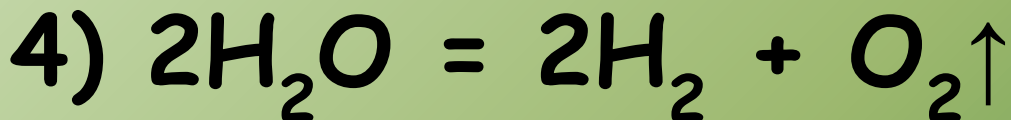
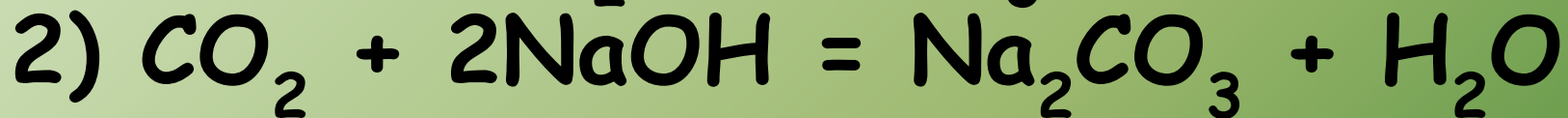
- это реакции, в результате которых сложное вещество разлагается на несколько других, более простых веществ.



подавляющее большинство реакций разложения эндотермичны и требуют для своего проведения повышенной температуры. Например:



Выберите уравнения реакций
разложения:

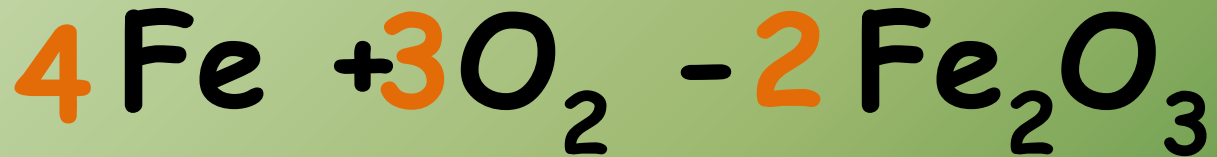
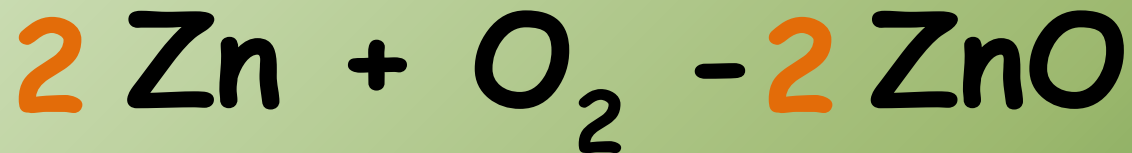


Реакции соединения -

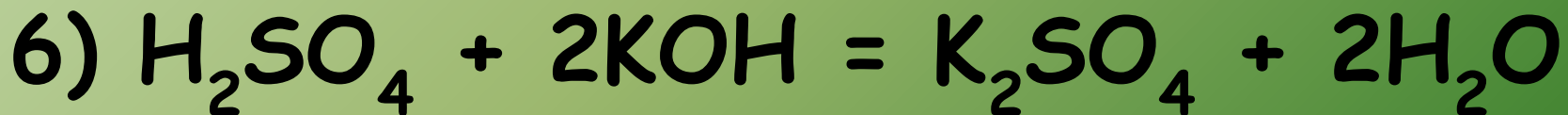
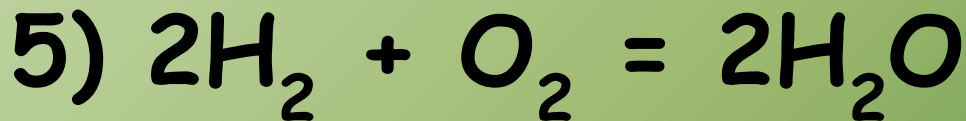
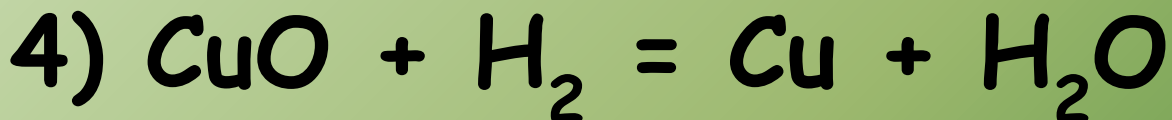
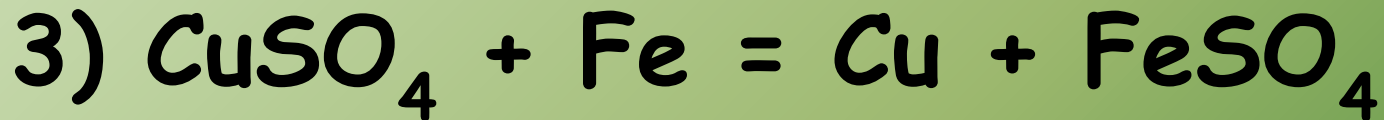
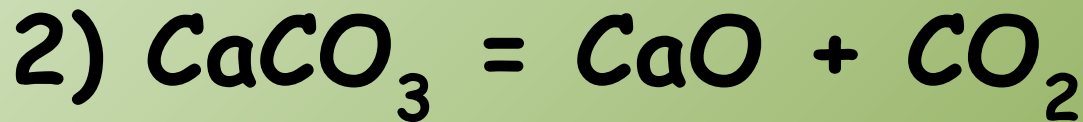
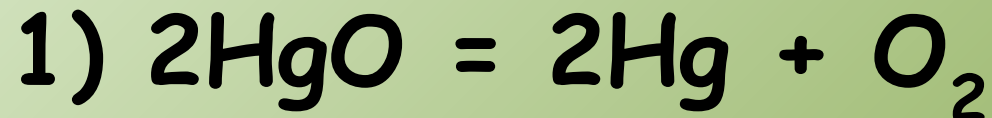
- это реакции, в которых из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество.



Подавляющее большинство реакций соединения экзотермичны.



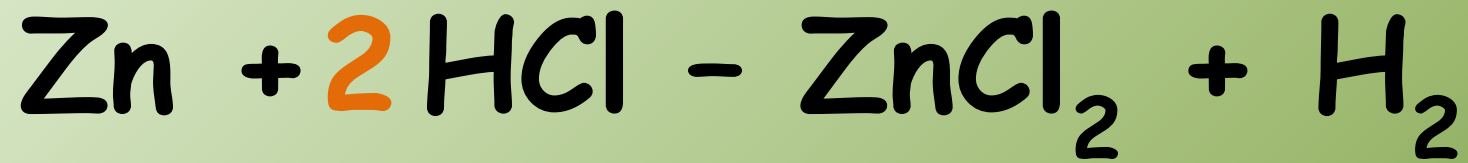
Выберите уравнения реакций
соединения:



Реакции замещения -

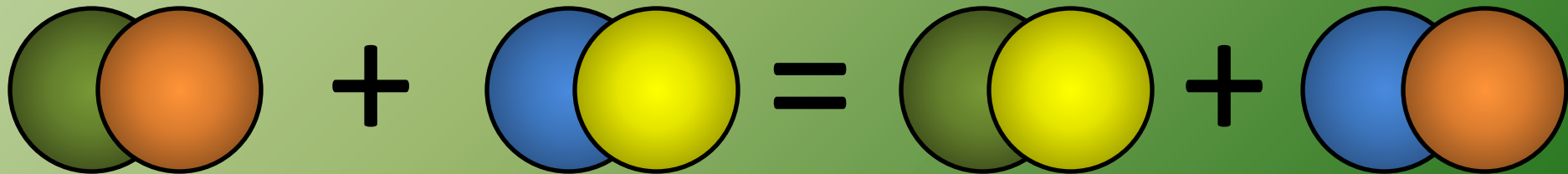
Реакции между простым и сложным веществом, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного вещества, называются реакциями замещения.



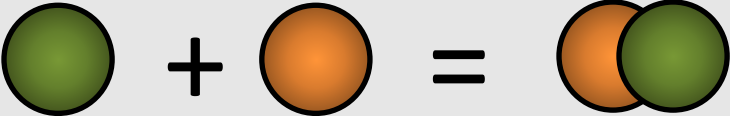





Реакции обмена -

Реакции между двумя сложными веществами, в результате которых они обмениваются своими составными частями называются реакциями обмена.

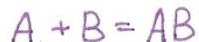
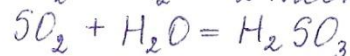
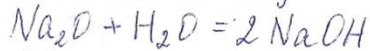
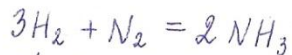




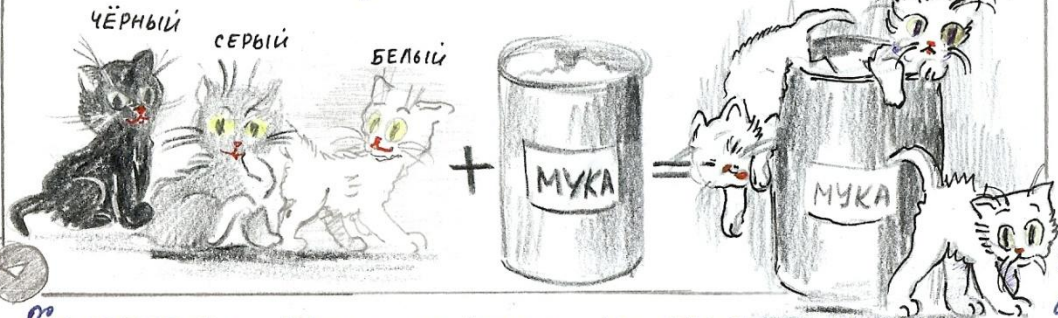
<p>Реакция соединени я</p>	$A + B = AB$	
<p>Реакция разложени я</p>	$AB = A + B$	
<p>Реакция замещени я</p>	$A + BC = AC + B$	
<p>Реакция обмена</p>	$AB + CD = AD + CB$	

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

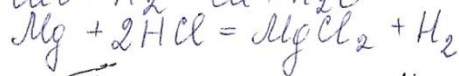
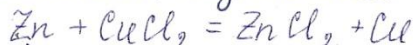
Химическая реакция, когда из нескольких простых или сложных веществ получается одно, более сложное вещество, называется реакцией **СОЕДИНЕНИЯ**.



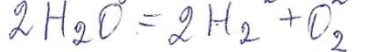
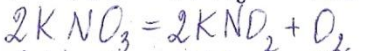
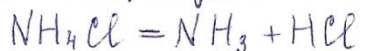
ТРИ БЕЛЫХ
КОТЁНКА



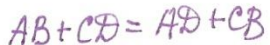
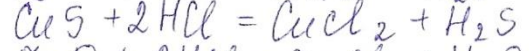
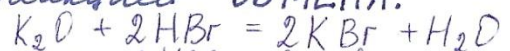
Химическая реакция между простым и сложным веществом, в результате которой атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного, называется реакцией **ЗАМЕЩЕНИЯ**.



Химическая реакция, когда из одного сложного вещества получается несколько других, более простых, называется реакцией **РАЗЛОЖЕНИЯ**.



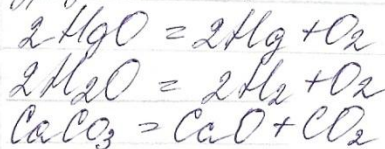
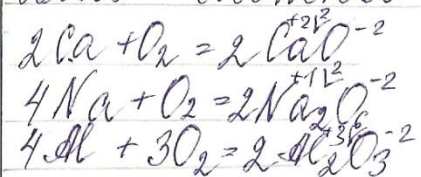
Химическая реакция между двумя сложными веществами, в результате которой они обмениваются своими составными частями, называется реакцией **ОБМЕНА**.



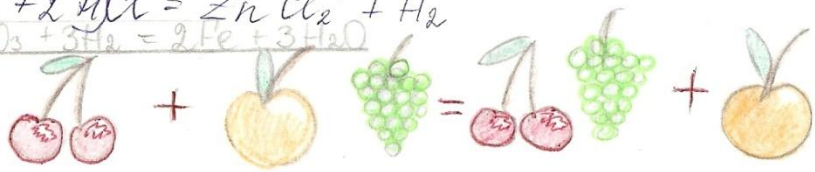
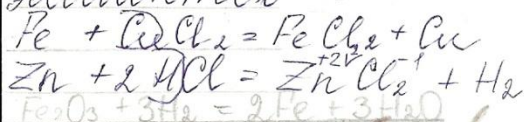
ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ.

1. **Реакция соединения** - это реакция в которой несколько простых или сложных в-в соединяются в одно более сложное в-во. $A+B=AB$

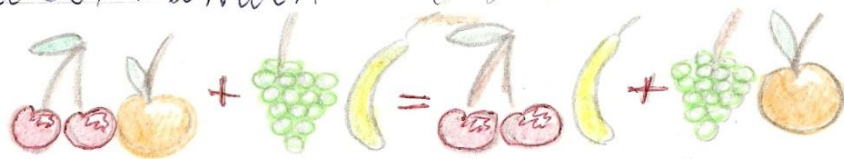
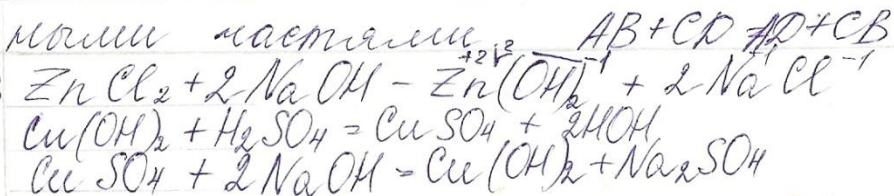
2. **Реакция разложения** - это реакция когда из одного сложного в-ва получается несколько более простых. $AB=A+B$



3. **Реакция замещения** - это реакция между простым и сложным в-вом в результате которой атомы простого в-ва замещают атомы одного из элементов в сложном. $A+BC=AC+B$

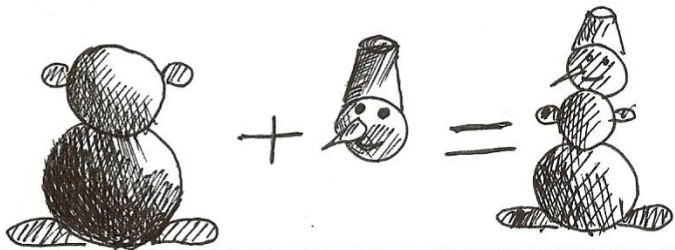
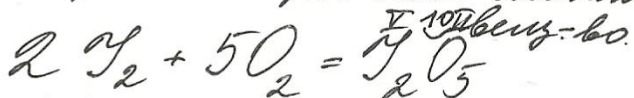


4. **Реакция обмена** - это реакция между двумя сложными в-вами в результате которой они обмениваются своими составными частями. $AB+CD=AD+CB$



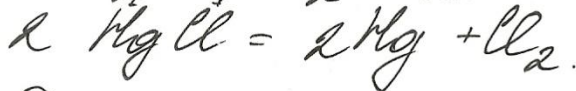
Реакция соединения.

Это реакция в результате которой из нескольких простых или простых веществ образуется одно более сложное.



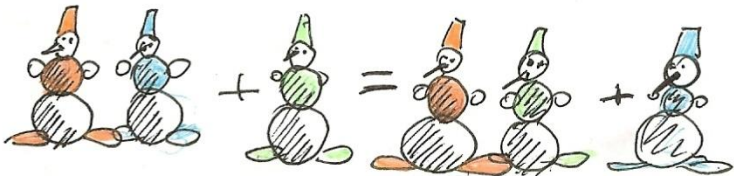
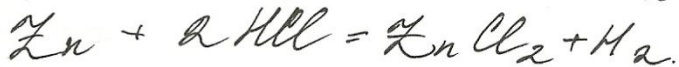
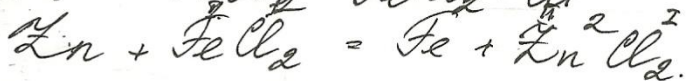
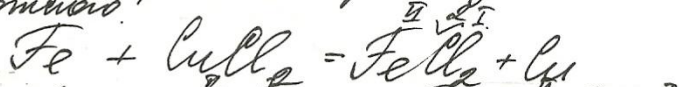
Реакция разложения.

Это хим. реакция в результате которой из одного сложного вещества получается несколько пр. более простых веществ.



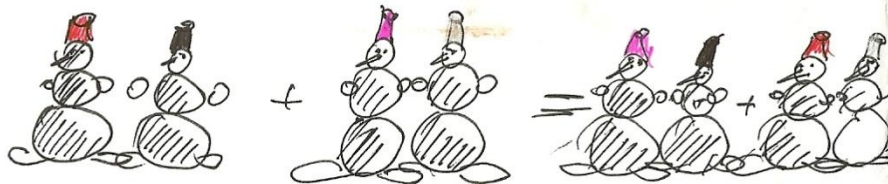
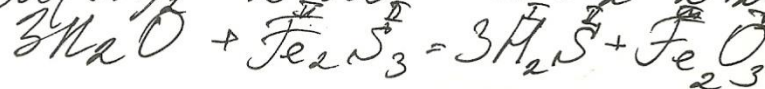
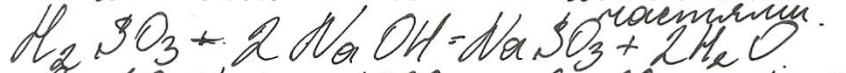
Реакция замещения.

Это хим. реакция между простым и сложным веществом, в результате которой атом простого вещества замещает атом одного из элементов сложного.

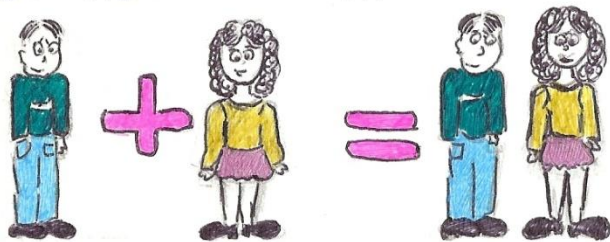
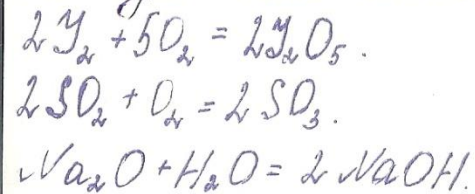


Реакция обмена.

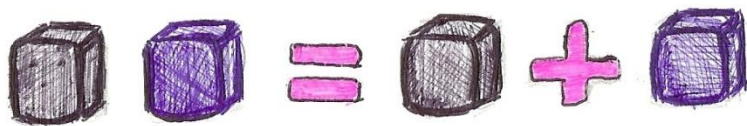
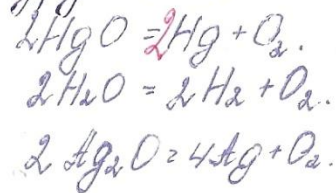
Это реакция между двумя сложными веществами, в результате которой они обмениваются атомами составляющих элементов.



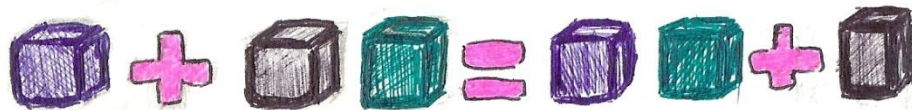
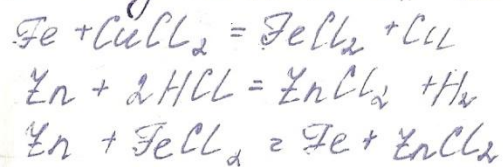
Реакция соединения - это реакция в результате которой из нескольких простых или простых веществ получается одно более сложное вещество.



Реакция разложения - это реакция одного вещества, в результате которой получаются несколько других более простых веществ.



Реакция замещения - это химическая реакция между простым и сложным двумя простыми веществами, в результате которой атомы простого вещества замещают атомы простого вещества сложного вещества.



Реакция обмена - это реакция между двумя сложными веществами, в результате которой они обмениваются своими составными частями.

