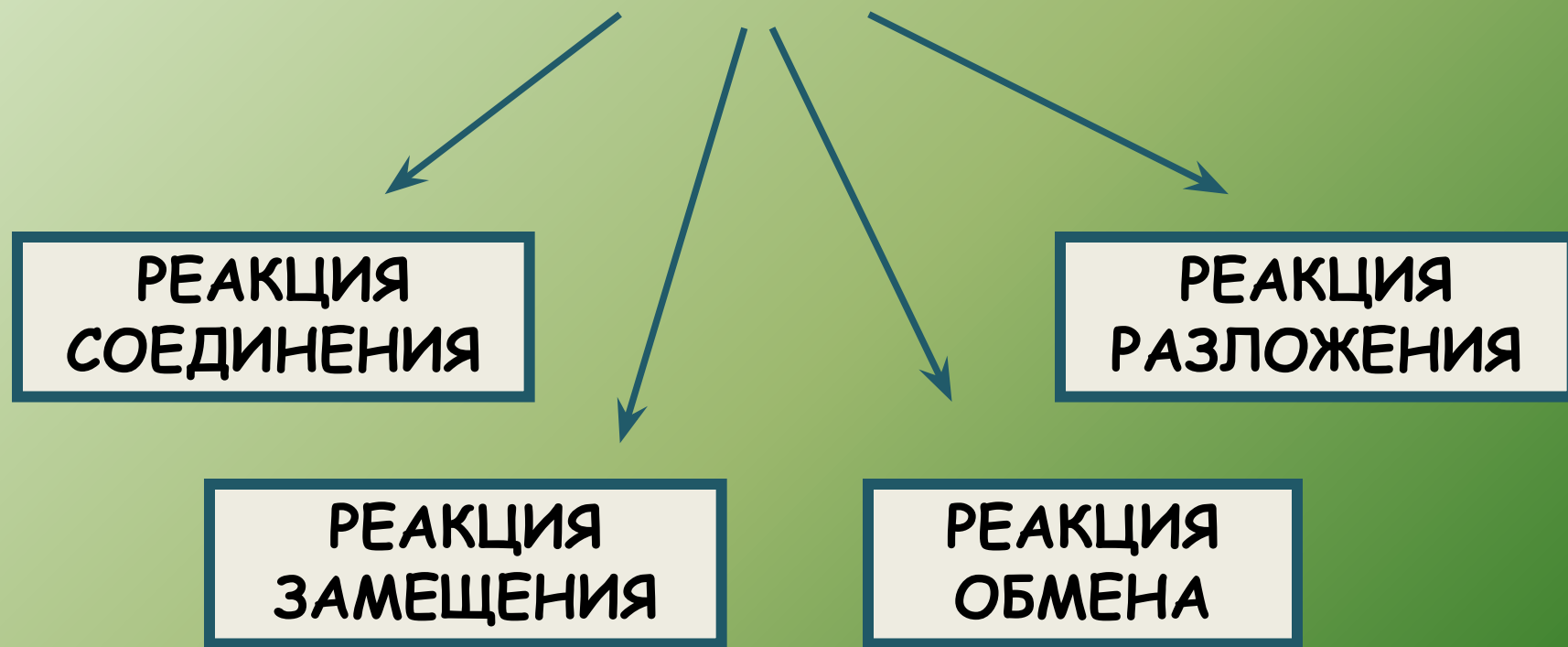


Типы химических реакций



ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ



П.П. Бажов «Малахитовая шкатулка»



Реакция разложения малахита:



малахит

оксид
углерода
(IV)

вода

оксид
меди
(II)



Реакции разложения -

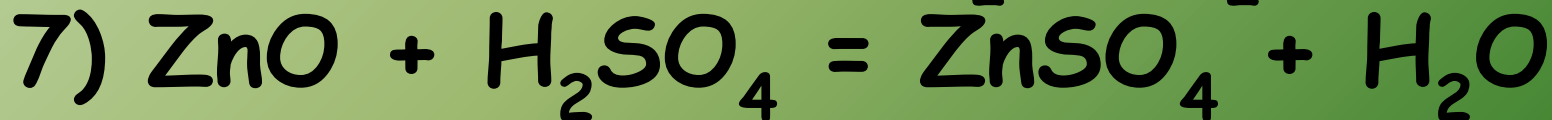
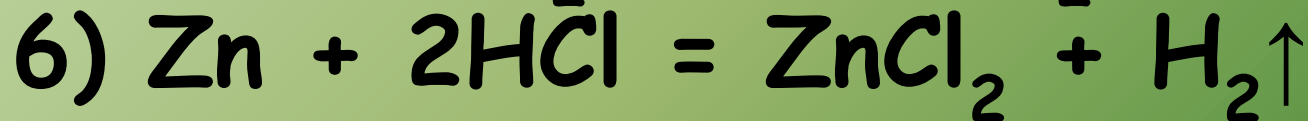
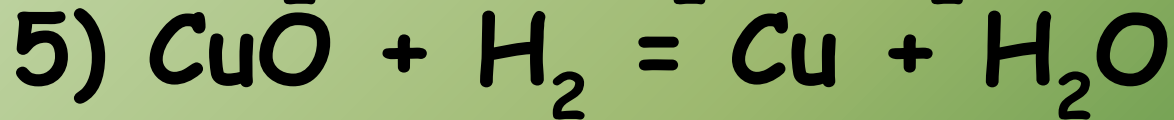
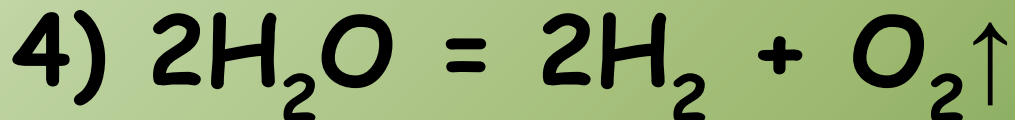
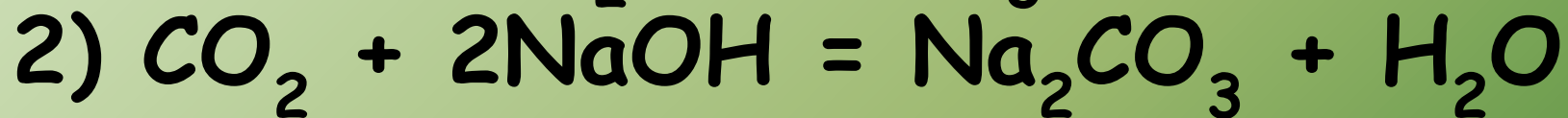
- это реакции, в результате которых сложное вещество разлагается на несколько других, более простых веществ.



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



Выберите уравнения реакций
разложения:

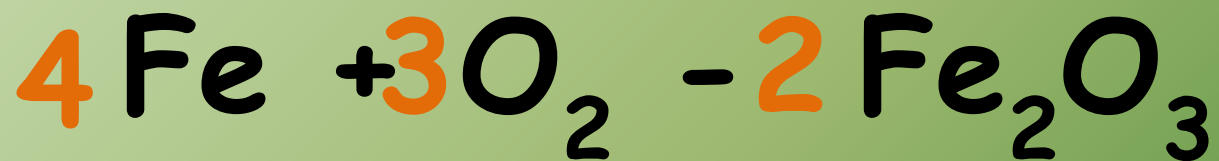
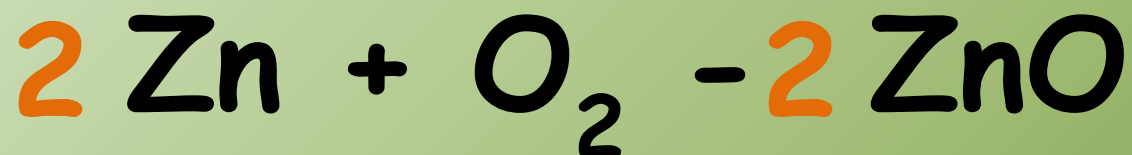


Реакции соединения -

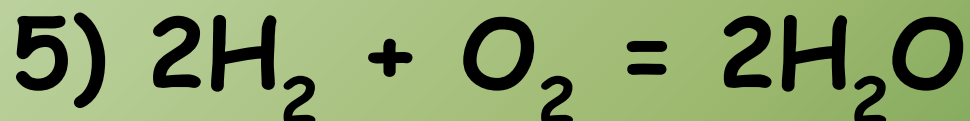
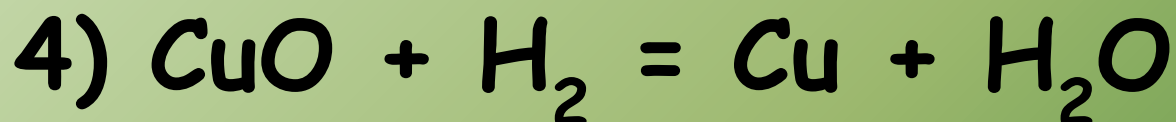
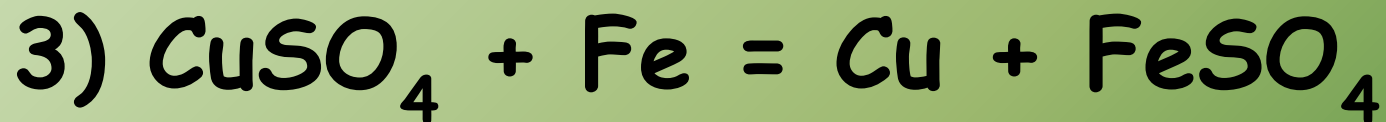
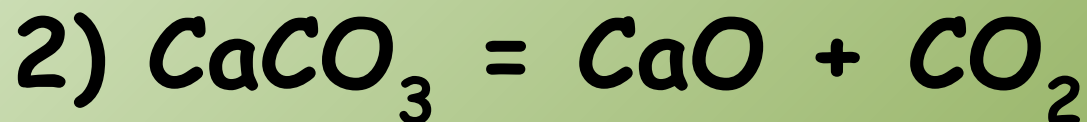
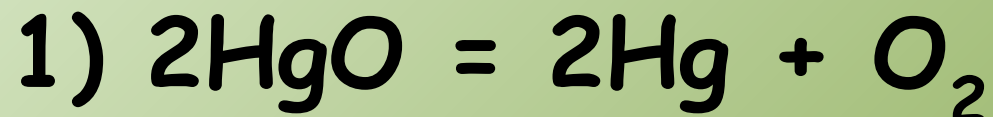
- это реакции, в которых из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество.



Подавляющее большинство реакций соединения экзотермичны.



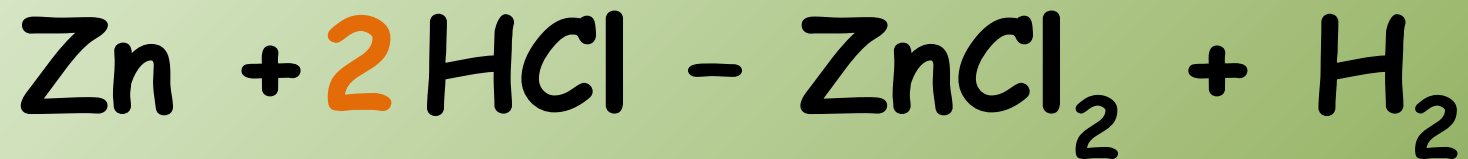
Выберите уравнения реакций
соединения:



Реакции замещения -

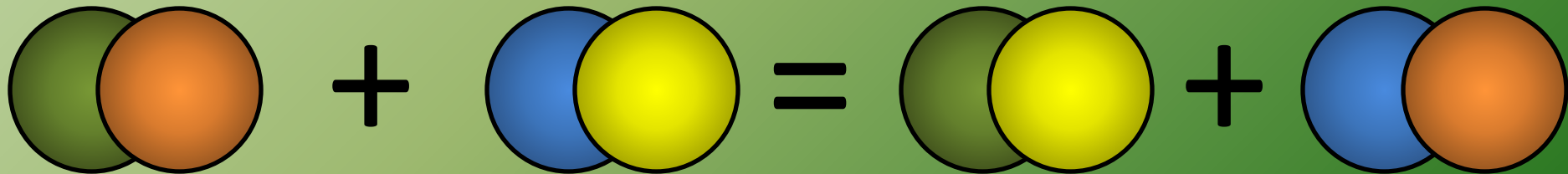
Реакции между простым и сложным веществом, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного вещества, называются реакциями замещения.

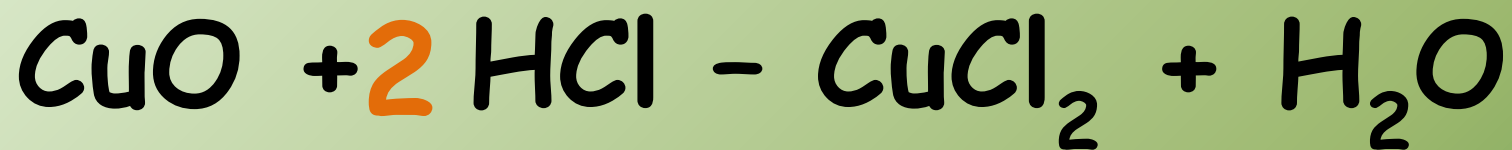


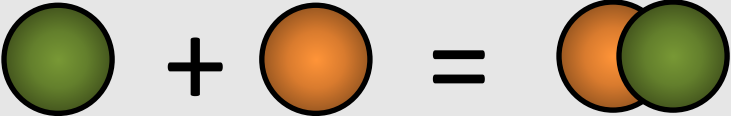
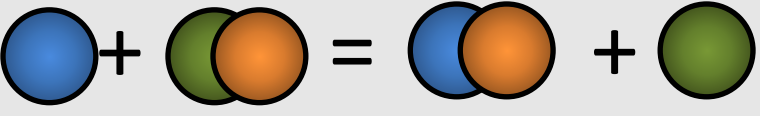


Реакции обмена -

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

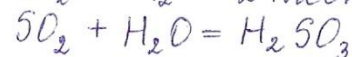
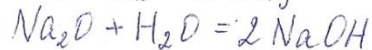
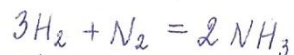




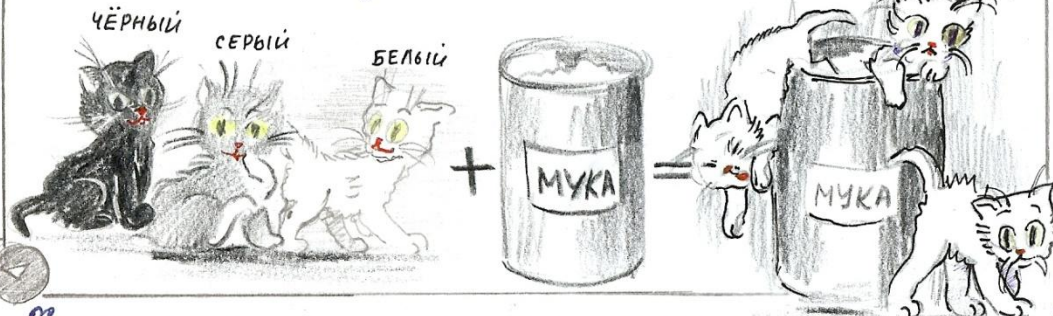
Реакция соединени я	$A + B = AB$	
Реакция разложени я	$AB = A + B$	
Реакция замещени я	$A + BC = AC + B$	
Реакция обмена	$AB + CD = AD + CB$	

Типы химических реакций

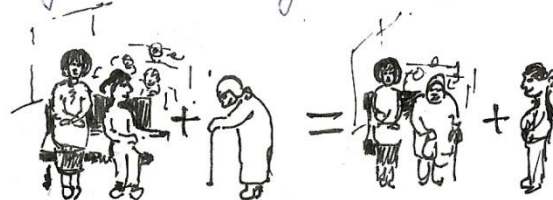
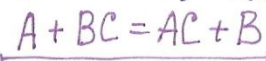
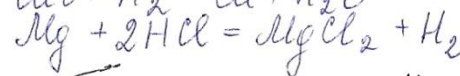
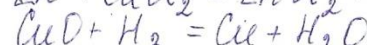
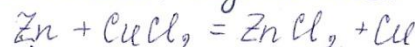
Химическая реакция, когда из нескольких простых или сложных веществ получается одно, более сложное вещество, называется реакцией **СОЕДИНЕНИЯ**.



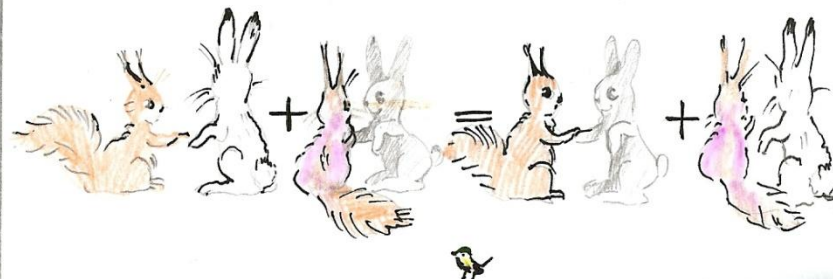
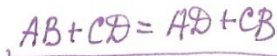
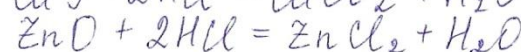
ТРИ БЕЛЫХ
КОТЁНКА



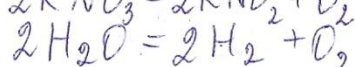
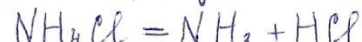
Химическая реакция между простым и сложным веществом, в результате которой атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного, называется реакцией **ЗАМЕЩЕНИЯ**.



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



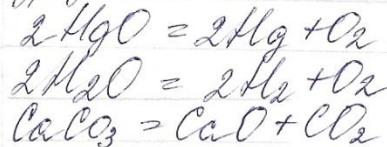
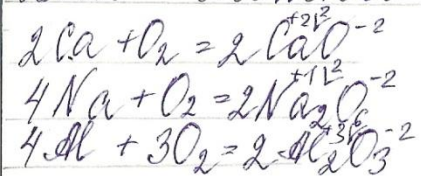
Химическая реакция, когда из одного сложного вещества получается несколько других, более простых, называется реакцией **РАЗЛОЖЕНИЯ**.



ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ.

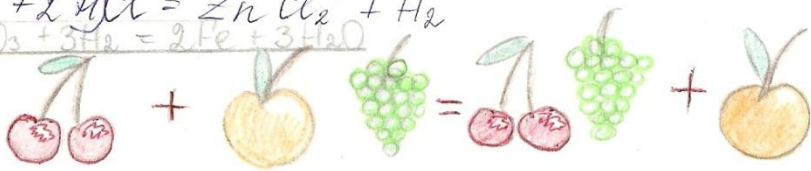
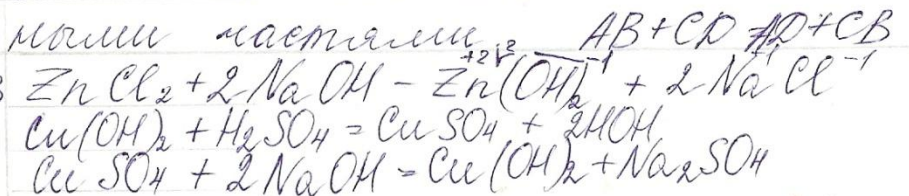
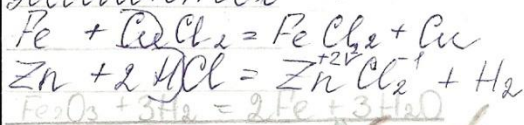
1. **Реакция соединения** - это реакция в которой несколько простых или сложных в-в соединяются в одного в-ва получается несколько более сложное в-во. $A+B=AB$

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



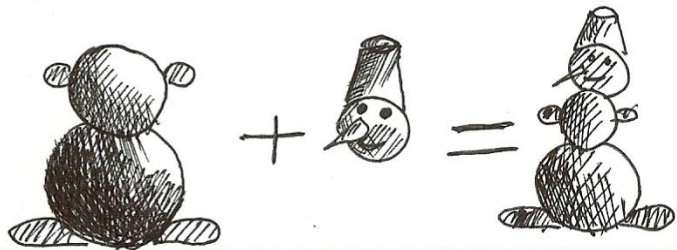
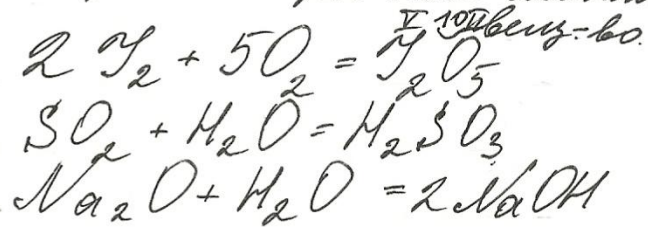
3. **Реакция замещения** - это реакция между простым и сложным в-вом в результате которой атомы простого в-ва замещают атомы одного из элементов в сложном. $A+B=AC+B$

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



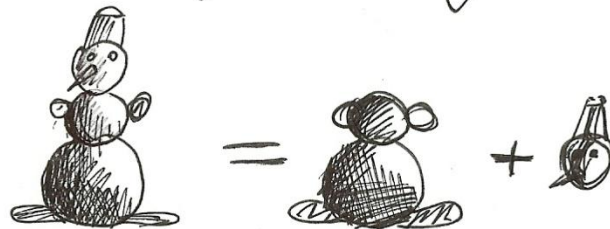
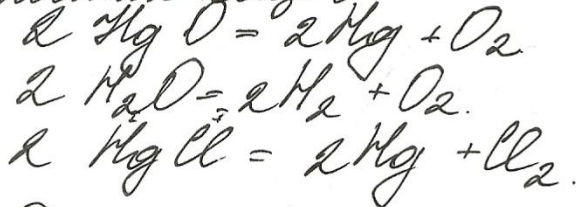
Реакция соединения.

Это реакции в результате которых из нескольких простых или сложных веществ получается одно более сложное.



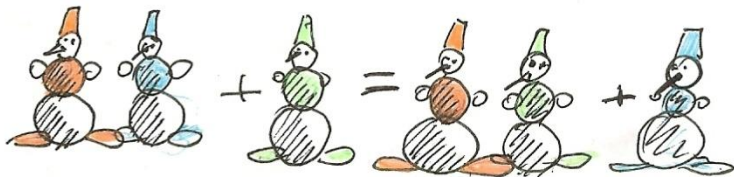
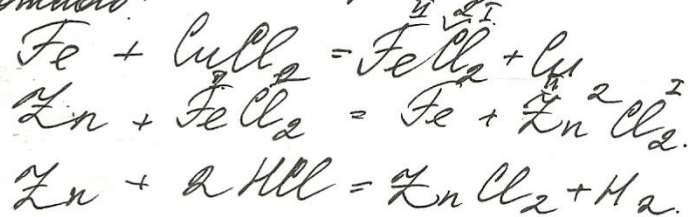
Реакция Разложения.

Это хим. реакции в результате которых из одного сложного вещества получается несколько др. более простых веществ.



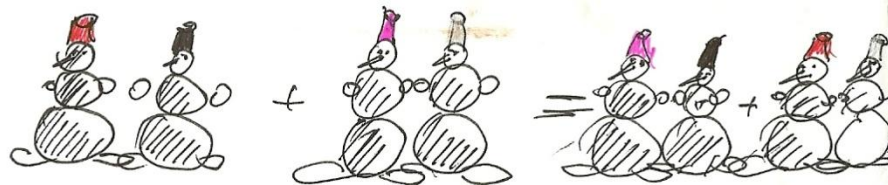
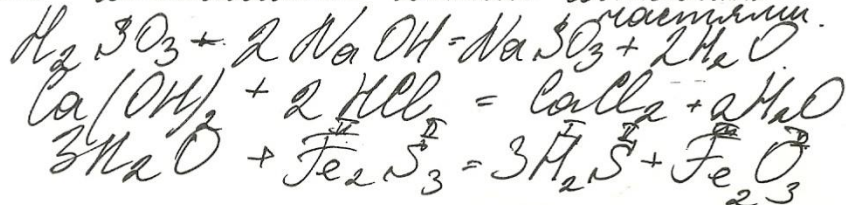
Реакция замещения.

Это хим. реакции между простым и сложным веществами, в результате которых атом простого вещества замещает атом одного из элементов сложного.



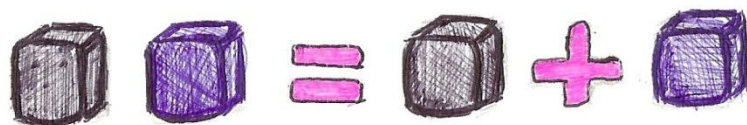
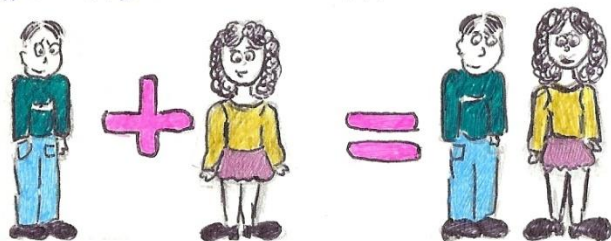
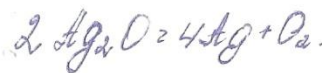
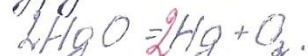
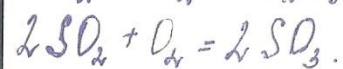
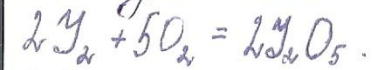
Реакция обмена.

Это реакции между двумя сложными веществами, в результате которых они обмениваются своими составными частями.



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

Реакция разложения - это реакция, в результате которой из одного сложного вещества получается несколько более простых веществ.



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

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

