

Химические реакции

Реакции
разложения



Реакции соединения



Реакции замещения



Реакции обмена

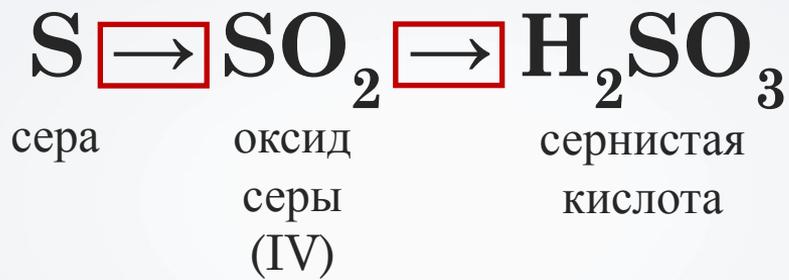
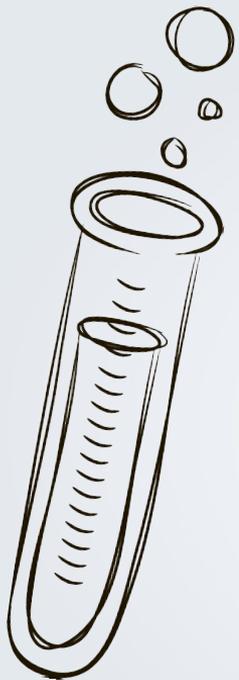




В реакциях разложения одно сложное
вещество образует несколько простых или
сложных веществ.



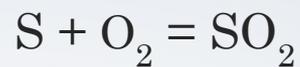
В реакциях соединения из двух или нескольких простых или сложных веществ получается одно сложное вещество.



Сера



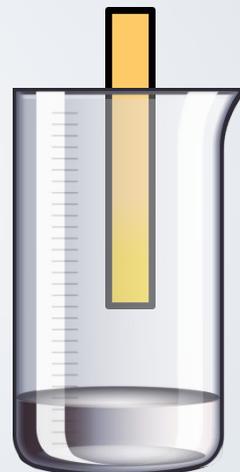
SO_2
оксид серы (IV)



Лакмус



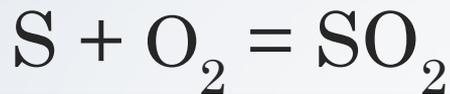
Метилловый
оранжевый
индикатор



Сернистая кислота H_2SO_3



Для проведения этих реакций не требуется катализатора, и протекают они до конца. Значит, эти типы реакций являются *некаталитическими* и *необратимыми*.



Взаимодействие

двух простых веществ

с образованием одного сложного



Взаимодействие

двух сложных веществ с образованием

сложного вещества

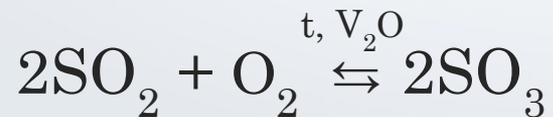
Химические реакции

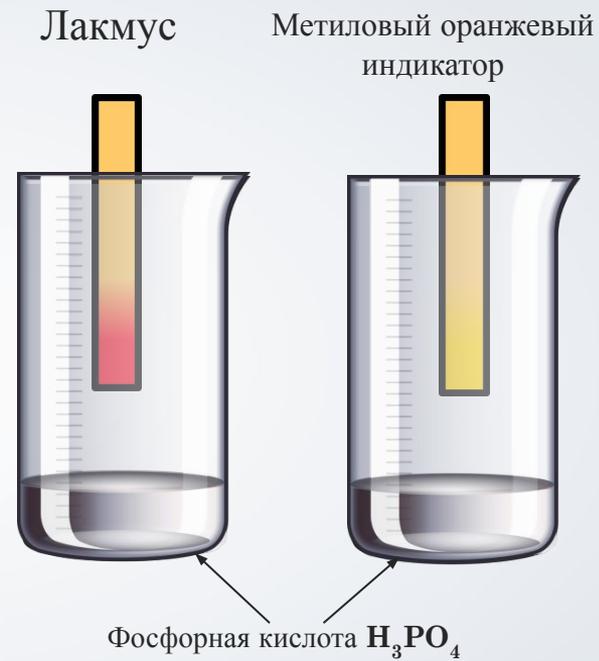
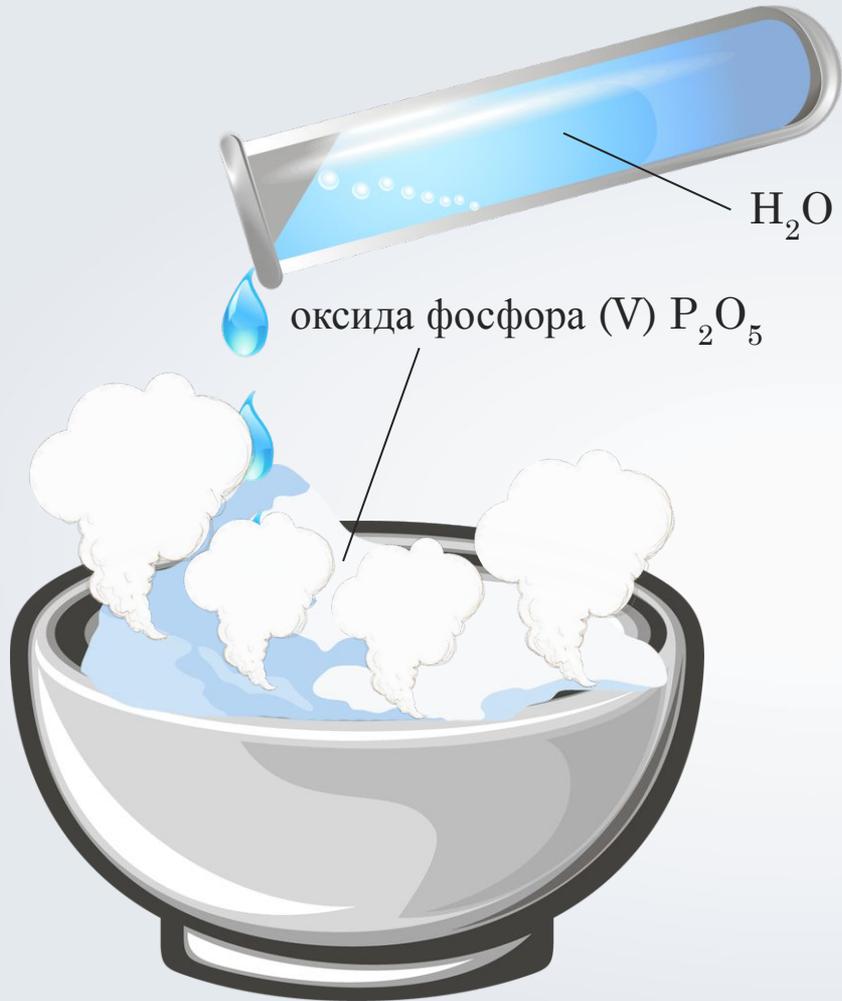
Каталитические

Некаталитические

Реакции, протекающие
в присутствии катализатора

Реакции, протекающие без
катализатора





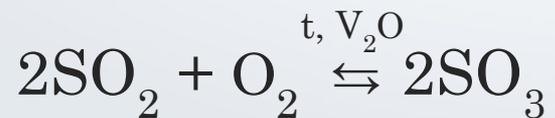
Химические реакции

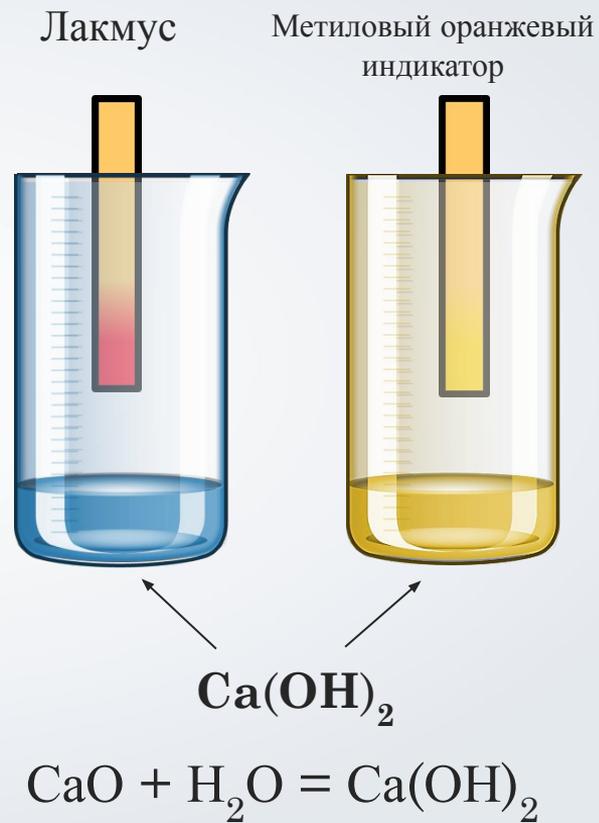
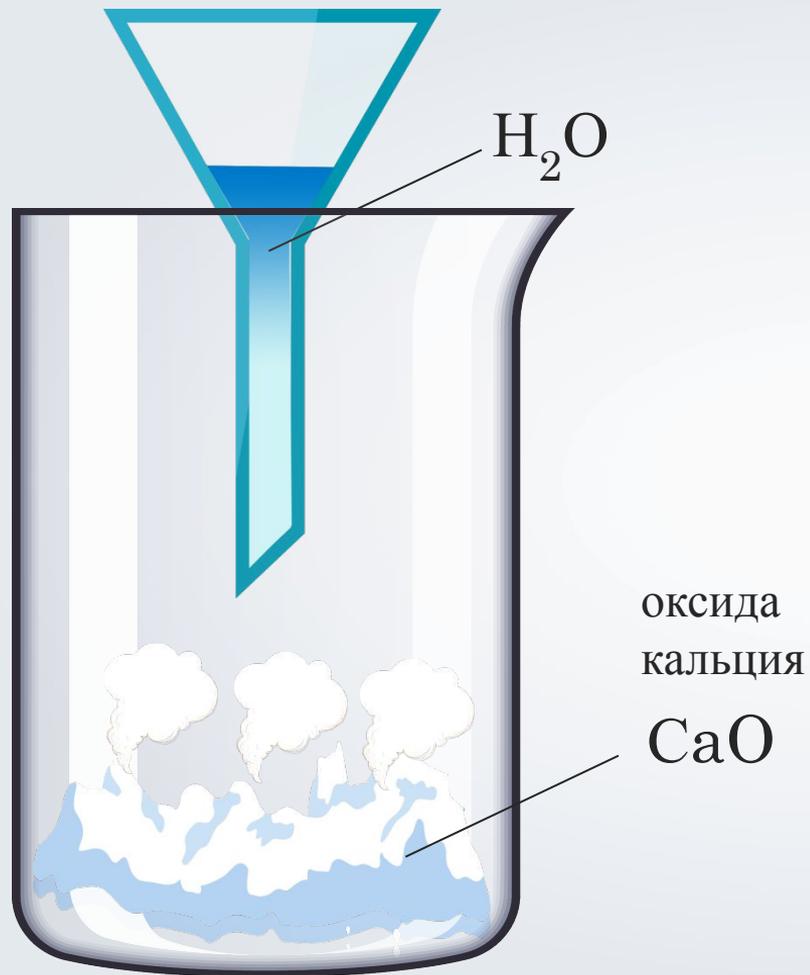
Обратимые

Необратимые

Идут в обоих направлениях

Идут только в одном направлении





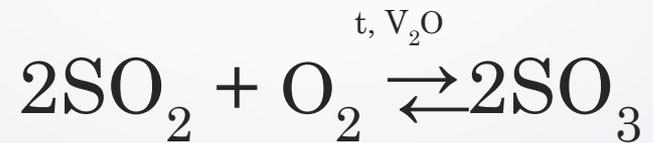
На сегодняшнем занятии мы рассмотрели три типа реакций соединения:

1. Взаимодействие двух простых веществ с образованием одного сложного вещества:



На сегодняшнем занятии мы рассмотрели три типа
реакций соединения:

2. Взаимодействие простого и сложного вещества
с образованием сложного вещества:



На сегодняшнем занятии мы рассмотрели три типа реакций соединения:

3. Взаимодействие двух сложных веществ с образованием сложного вещества:



