

# Классификация химических реакций

# Цель урока

Изучить классификации химических реакций по различным признакам



# План

## I. Химические реакции

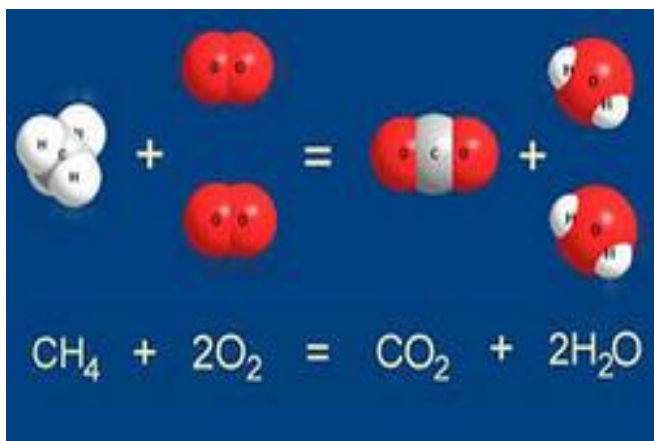
- 1) По числу и составу веществ
- 2) По изменению с.о.
- 3) По тепловому эффекту
- 4) По фазовому составу
- 5) По использованию катализатора
- 6) По обратимости

## II. Закрепление

## III. Домашнее задание

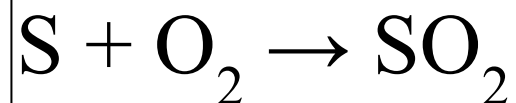
# Химические реакции

это явления, в ходе которых одни вещества превращаются в другие.



# По числу и составу веществ

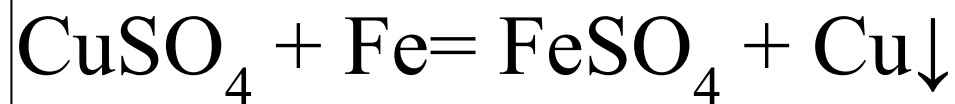
а) реакции соединения



б) реакции разложения



в) реакции замещения



г) реакции обмена

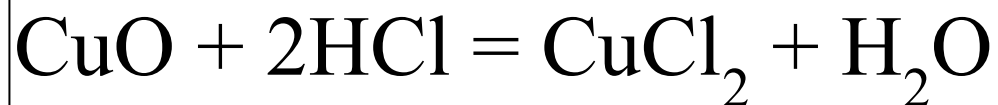


# По изменению с.о.

а) ОВР



б) не ОВР

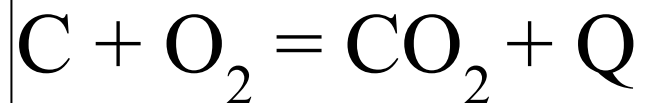


Сначала получим водород в аппарате Киппа.

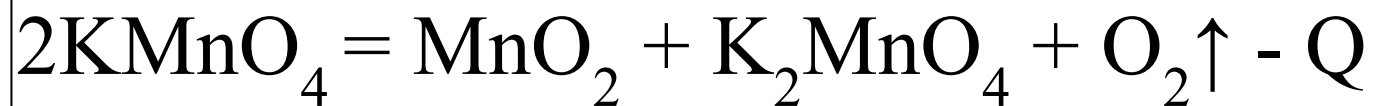


# По тепловому эффекту

а) экзотермические

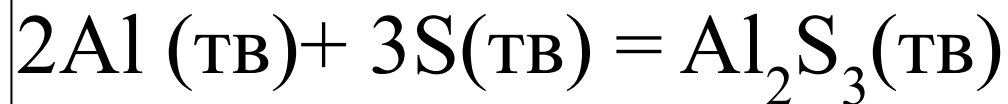


б) эндотермические

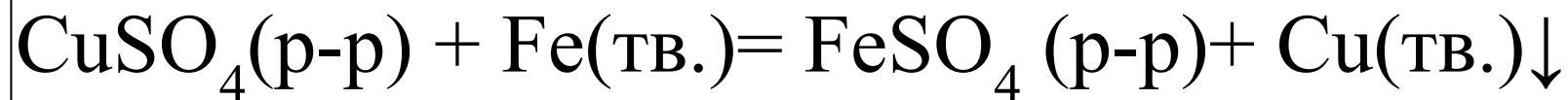


# По фазовому составу

а) гомогенные



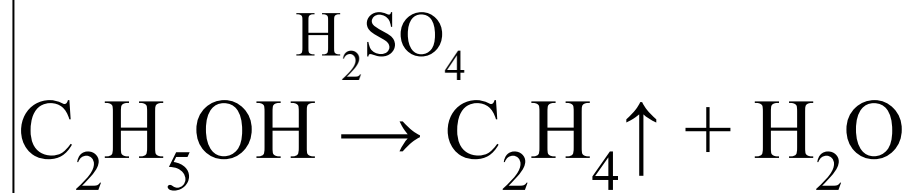
б) гетерогенные



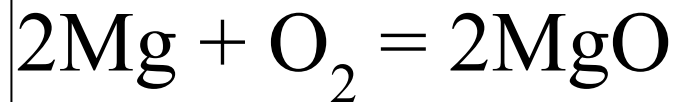


# По использованию катализатора

а) каталитические

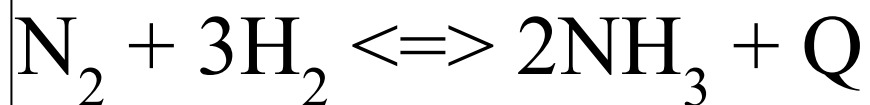


б) некаталитические



## По обратимости

а) обратимые



б) необратимые

это все реакции обмена (условия):

выделяется ↑,

выпадает ↓,

образуется слабый электролит.



# Закрепление

Задание: Охарактеризуйте химическое уравнение по признакам классификации.



**Ответы:**

- 1) Р. разложения
- 2) ОВР
- 3) Эндотермическая
- 4) Гетерогенная
- 5) Некаталитическая
- 6) Не обратимая



# Домашнее задание

- 1) §13-14, конспект урока, подготовиться к с.р.
- 2) Охарактеризовать следующую реакцию по плану

Pt

