





Явления

физические

состав вещества остаётся без изменения, а изменяется его агрегатное состояние, размер тел или их форма



химические

происходит превращение одних веществ в другие



Типы химических реакций



КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

По направлению протекания реакции

1. Обратимые (\rightleftharpoons)
(принцип Ле-Шателье)
2. Необратимые (=) \uparrow \downarrow H_2O ; M

По числу к составу исходных веществ и продуктов реакции

- 1 Соединения ($\text{A} + \text{B} = \text{C}$)
- 2 Разложения ($\text{C} = \text{A} + \text{B}$)
- 3 Замещения ($\text{C} + \text{AB} = \text{CB} + \text{A}$)
- 4 Обмена ($\text{AB} + \text{CD} = \text{CD} + \text{AD}$)

По наличию поверхности раздела

- 1 Гомогенные (нет границ Г-Г
Ж-Ж)
- 2 Гетерогенные (есть граница
ТВ-Г ТВ - Ж ТВ - ТВ)

Химические
Реакции
(классификация)

Присутствие катализатора

- 1 Каталитические (kat =)
- 2 Некаталитические(=)

По тепловому эффекту

- 1 Экзотермические (+Q)
(нейтрализации)
- 2 Эндотермические (-Q)
(при t)

По изменению степени окисления

- 1 ОВР (СО меняется)
- 2 неОВР (СО const)

Вопросы для самоконтроля

- П. 38 с.279, тест с.283



Домашнее задание
Сроки выполнения теста:
сегодня до 19.00

**[https://onlinetestpad.com/howo
vkvsfv6u](https://onlinetestpad.com/howo
vkvsfv6u)**

