

Классификация химических реакций по различным основаниям

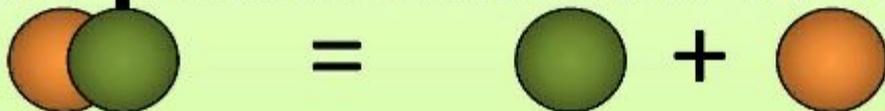
8.09.2021

Классификация химических реакций по числу и составу исходных и образующихся веществ

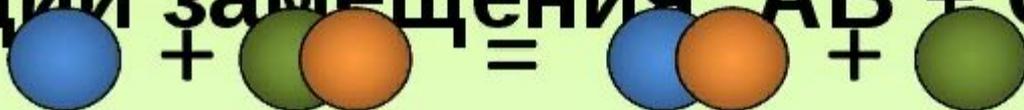
- Реакции соединения: $A + B = AB$



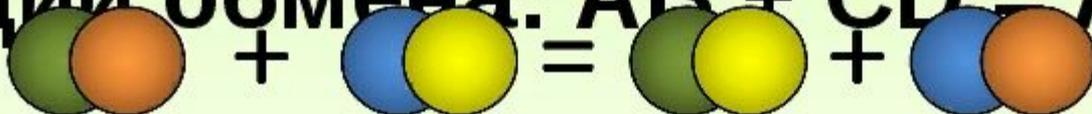
- Реакции разложения: $AB = A + B$

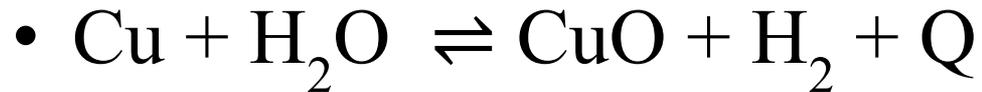
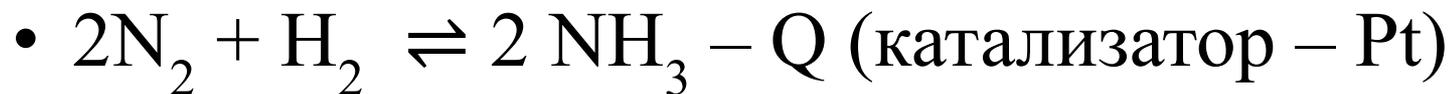
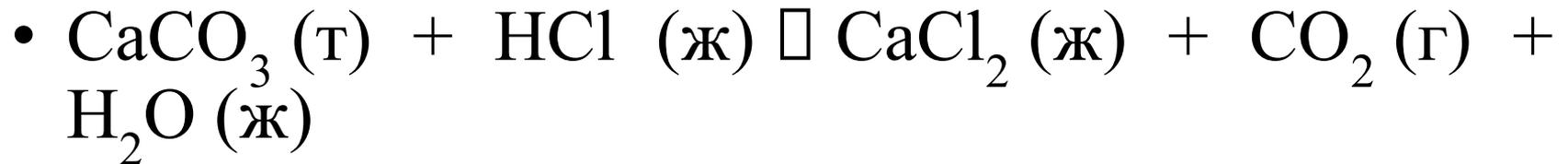
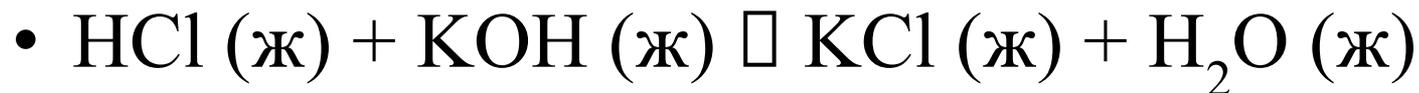
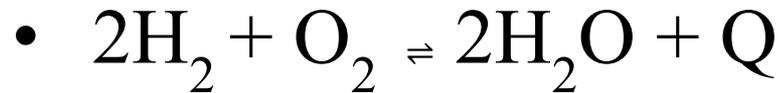


- Реакции замещения: $AB + C = A + CB$



- Реакции обмена: $AB + CD = AD + CB$





Классификации химических реакций

По числу реагентов и продуктов реакции

- Соединения
- Разложения
- Замещения
- Обмена

По направлению

- Прямые
- Обратные

По тепловому эффекту

- Экзотермические
- Эндотермические

По изменению степени окисления

- Окислительно-восстановительные
- Не окислительно-восстановительные

По агрегатному состоянию реагентов

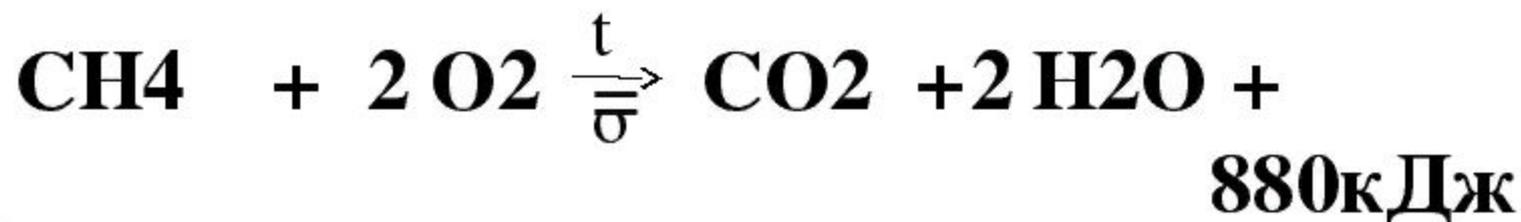
- Гомогенные
- Гетерогенные

Участие катализатора

- Каталитические
- Не каталитические

Классификация химических реакций по поглощению или выделению энергии

Экзотермические реакции- это реакции , протекающие с выделением теплоты.



Эндотермические реакции- это реакции , протекающие с поглощением теплоты.



Химические уравнения, в которых указан тепловой эффект реакции, называют термохимическими.

