

Классификация химических реакций

Химические реакции - это

процессы, в
результате которых из
одних веществ
образуются
другие, отличающиеся
от них по составу и
строению



Классификация

- По числу и составу реагирующих веществ
- По изменению степени окисления химических элементов, образующих вещества
- По направлению протекания реакции
- По тепловому эффекту
- По наличию или отсутствию поверхности раздела между реагентами
- Катализатор



С изменением состава

- Соединения
- Разложения
- Замещения
- Обмена



Реакции соединения – из двух и более веществ образуется одно более сложное



Решить:



Реакции разложения – из одного вещества образуется два и более



Решить:



Реакции замещения – атомы простого вещества замещают атомы в сложном веществе



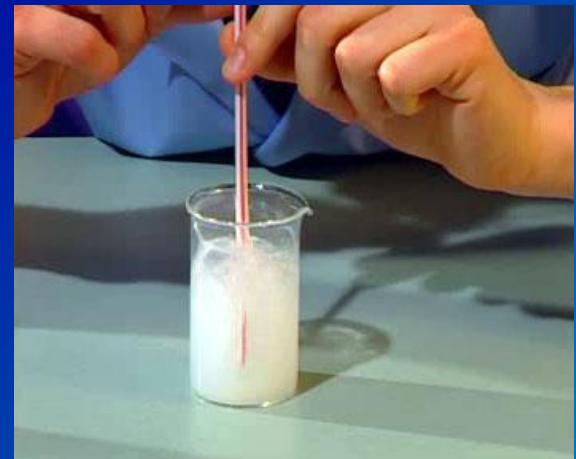
Решить:



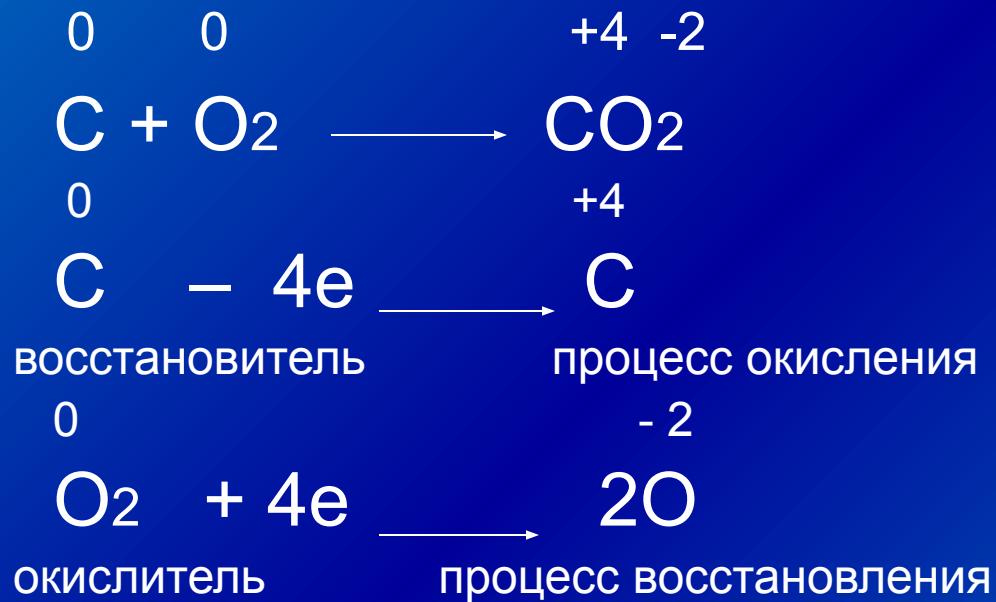
Реакции обмена – вещества обмениваются своими составными частями



Решить:



Окислительно-восстановительные реакции



Решить:



Реакции протекающие без изменения степени окисления



Решить:



Обратимые – реакции в данных условиях протекают одновременно в двух направлениях



Необратимые – реакции в данных условиях протекают только в одном направлении



Экзотермические -

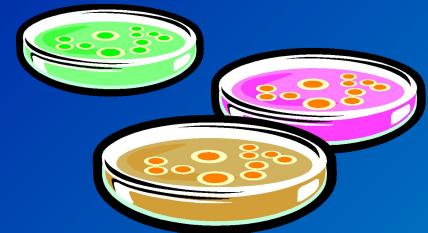
реакции протекающие с выделением теплоты



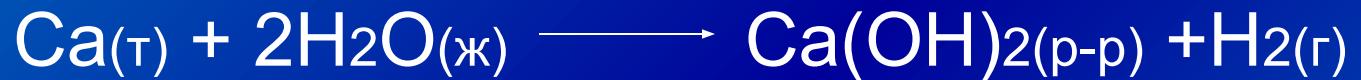
Эндотермические – реакции протекающие с поглощением теплоты



Гомогенные – реакции в которых исходные вещества и продукты реакции находятся в одном агрегатном состоянии



Гетерогенные - реакции в которых исходные вещества и продукты реакции находятся в разных агрегатных состояниях



Катализитические – реакции, идущие с участием катализатора

MnO₂



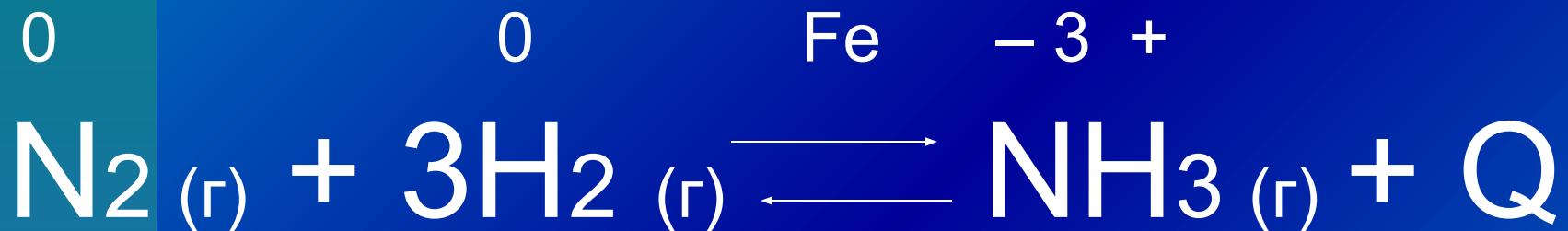
Некатализитические – реакции, идущие без участия катализатора



pppst.com



Составим характеристику процесса синтеза аммиака



Реакция:

Соединения

Окислительно-восстановительная

Обратимая

Экзотермическая

Гомогенная

Каталитическая



Вывод:

- Изучили классификацию химических реакций.
- Научились разделять реакции по типам.
- Подтвердили полученные знания на практике.