

Тема урока: «Классификация химических реакций»»

Признаки классификации:

- А) по количеству исходных веществ и продуктов реакции;
- Б) по тепловому эффекту

Схемы: типы химических реакций

Реакция соединения:



Реакция разложения:



Реакции замещения:



Реакции обмена:



Групповая работа. (лабораторные опыты).

Группа № 1
«Взаимодействие хлорида меди (II) с железом».

Группа № 2
«Взаимодействие оксида меди (II) с соляной кислотой».



Группа № 3
«Горение магния в кислороде»

Группа № 4
«Разложение основного карбоната меди (II)».

Оформление работы.

№ ГРУППЫ

5

1) Название опыта

«Взаимодействие цинка с соляной кислотой»

2) Наблюдение:

А) признак реакции

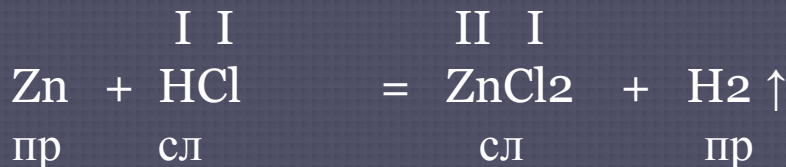
А) выделяется газ

Б) условие протекания химической реакции

Б) * при комнатной температуре (обычные);

* соприкосновение веществ

3) Уравнение реакции



4) Название сложным веществам

соляная
кислота

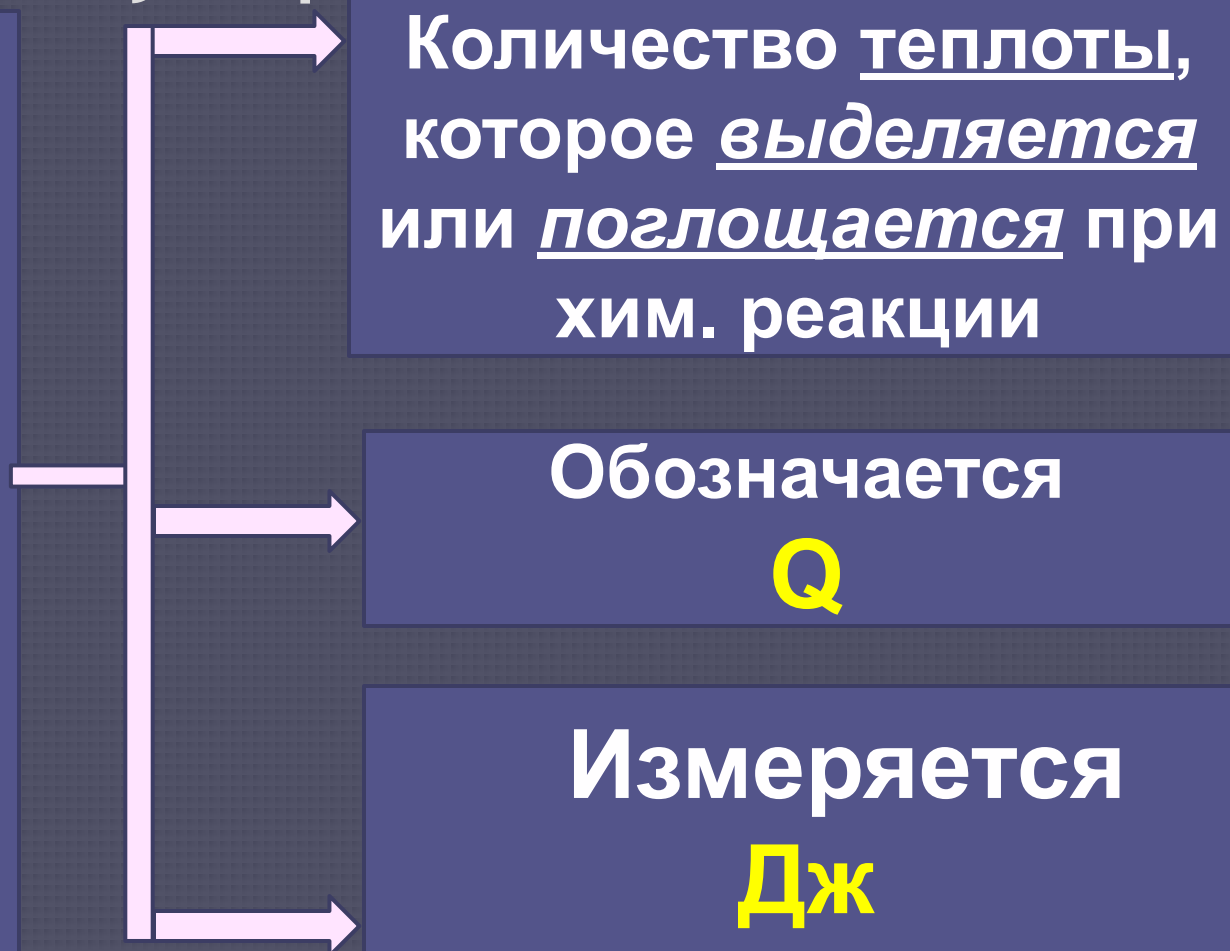
хлорид
цинка

5) Тип реакции

Реакция ?

Б) по тепловому эффекту:

Тепловой
эффект
химической
реакции



Количество теплоты,
которое выделяется
или поглощается при
хим. реакции

Обозначается
Q

Измеряется
Дж

- реакции

- Поглощение теплоты

- $-Q$

- Эндотермические

- P.p

- Экзотермические

- P.c

- Выделение теплоты

- $+Q$

Домашнее задание

1) § 9 стр. 43 -45

? 5 у стр. 45

2) § 21 стр. 106 -108 ? 1 , 2

стр. 108 - 109