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:

А + В → АВ или АВ + СД → АВСД

пр пр сл сл сл нов. сл

Реакция разложения:

АВ → А + В или АВСД → АВ + СД

СЛ ПР ПР СЛ НОВЫЕ СЛ

Реакции замещения:

АВ + С → А + ВС

сл пр нов. пр нов. сл

Реакции обмена:

АВ + СД → АД + СВ

сл сл нов.сл нов. сл

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 Б) условие протекания химической реакции	А) выделяется газ Б) * при комнатной температуре (обычные); * соприкосновение веществ
3) Уравнение реакции	$Zn + \overset{I\ I}{HCl} = \overset{II\ I}{ZnCl_2} + H_2\uparrow$ пр сл сл пр соляная кислота хлорид цинка
4) Название сложным веществам	
5) Тип реакции	Реакция ?

Б) по тепловому эффекту:

Тепловой эффект химической реакции

- **Количество <u>теплоты</u>, которое <u>*выделяется*</u> или <u>*поглощается*</u> при хим. реакции**
- **Обозначается Q**
- **Измеряется Дж**

- реакции
- Поглощение теплоты
- -Q
- Эндотермические
- Р.р
- Экзотермические
- Р.с
- Выделение теплоты
- +Q

Домашнее задание

1) § 9 стр. 43 -45
? 5 у стр. 45

2) § 21 стр. 106 -108 ? 1 , 2 стр. 108 - 109