Без химических реакций
невозможна жизнь и все
многообразие веществ

Вещества

- Простые
  - Металлы
  - Неметаллы
- Сложные
  - Оксиды
  - Кислоты
  - Соли
  - Основания

вопросы

1. Что называют химическими реакциями?
2. Закон сохранения. Где необходимы знания этого закона?

Верные ответы

$$6\ HCl + 2\ Al = 2AlCl_3 + 3H_2$$

$$P_2O_5 + 3H_2O \square 2H_3PO_4$$

$$2\ NH_3 = N_2 + 3H_2$$

$$3\ Mg + Fe_2O_3 = 3MgO + 2Fe$$

Какие типы химических реакций представлены на схемах, дайте определение

$A+B=AB$

$AB=A+B$

$AB+C=CB+A$

ВОЗМОЖНА ЛИ ХИМИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ МЕЖДУ ДВУМЯ СЛОЖНЫМИ ВЕЩЕСТВАМИ?

Что может произойти между двумя сложными веществами, чтобы образовалось новое вещество?

реакции обмена

+ −
AB
+
+ −
CD

Реакции обмена

это реакции, в результате которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями

как узнать,
что реакция обмена,
протекающая в растворе,
прошла до конца?

Лабораторный опыт

1. Провести реакции, используя инструкцию.
2. Результаты представить в виде таблицы

Вещества	Уравнение реакции	Признаки реакции

Внимание

В результате взаимодействия кислоты и основания получилась вода, то есть среда стала нейтральной, поэтому

Реакция обмена между кислотами и щелочами называется реакция нейтрализации

Повторим изученное

1. Какие реакции называют реакциями обмена?
2. Что такое реакция нейтрализации?
3. Какие признаки реакции показывают, что она прошла до конца?

Домашнее задание

§ 32, упр.3 (будут ли протекать эти реакции до конца)

1. Фотосинтез
2. Дыхание
3. Пищеварение

урок закончен