
Вещества



Химия. 8 класс.

Глава 1. Введение.

Первоначальные химические понятия

Сазонов В.В., учитель химии МКОУ средней общеобразовательной школы д.Васькино Нижнесергинского МР Свердловской области

Что мы сегодня узнаем?

1. В чем отличие веществ и тел?
2. На какие группы можно разделить вещества?
3. Чем одни вещества отличаются от других?

Это важно

**Химия – наука о веществах,
их свойствах и превращениях**



Приведите примеры
веществ



Приведите примеры
тел



Какие тела состоят
из воды?



Какие тела состоят из воды?

Айсберг



Ледяная скульптура

Кубики льда



Капля росы на листе



Снежинка



Сосульки

Разные тела могут быть изготовлены из одного вещества

Посуда



Самородок



Кольцо



Скульптура



Нити



Слиток



Одинаковые тела могут быть изготовлены из разных веществ

Чугунная сковорода



Стеклянная сковорода



Алюминиевая сковорода



Стальная сковорода



«Крестики-нолики»

Найдите выигрышный путь, который составляют названия тел

вилка	графит	воск
линейка	свеча	капля
кислород	соты	железо



«Крестики-нолики»

Найдите выигрышный путь, который составляют названия тел

вилка	графит	воск
пине́йка	свеча	капля
кислород	соты	железо



«Крестики-нолики»

Найдите выигрышный путь, который составляют названия веществ

глина	полиэтилен	льдинка
пробирка	свинец	капля
батарея	чугун	провод



«Крестики-нолики»

Найдите выигрышный путь, который составляют названия веществ

глина	полиэтилен	льдинка
пробирка	свинец	капля
батарея	чугун	провод



Почему вещества отличаются друг от друга?



вещества

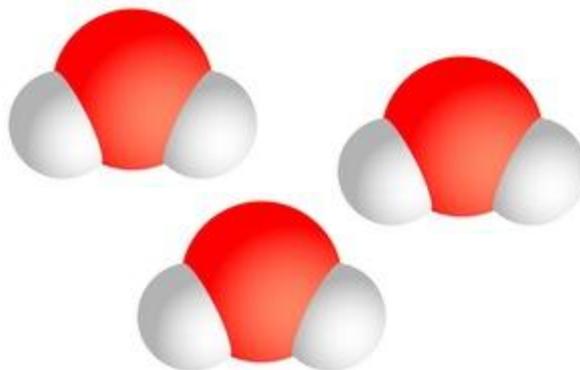




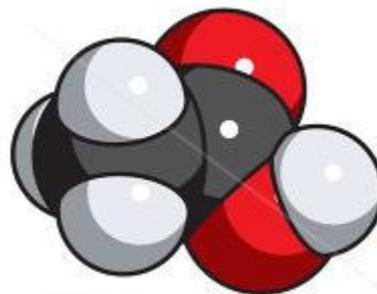
Почему вещества отличаются друг от друга?



вещества



молекулы

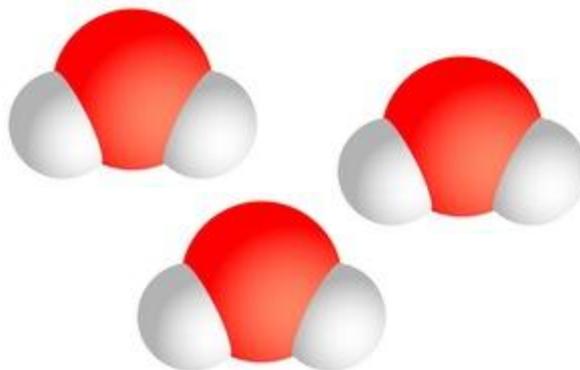




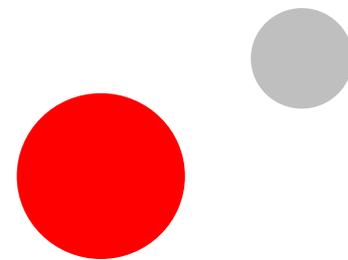
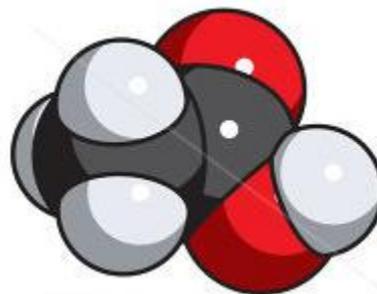
Почему вещества отличаются друг от друга?



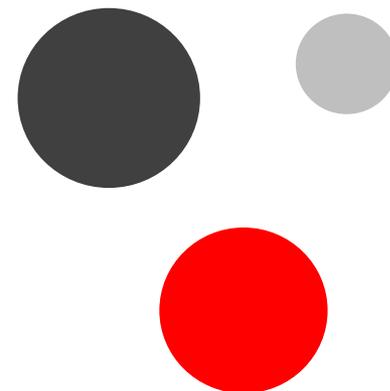
вещества



молекулы



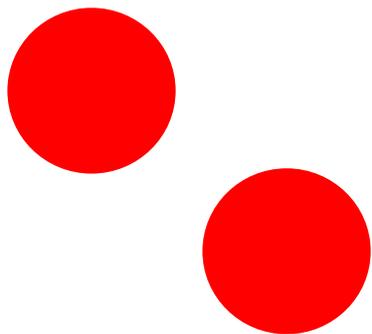
атомы



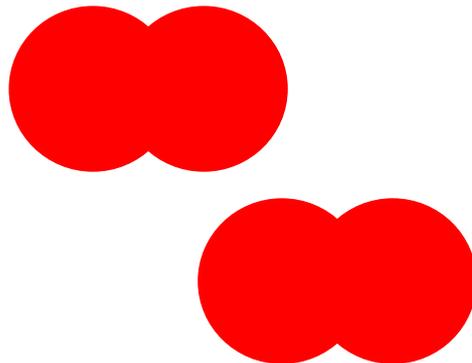
Нужно запомнить

**Химический элемент –
определенный вид атомов**

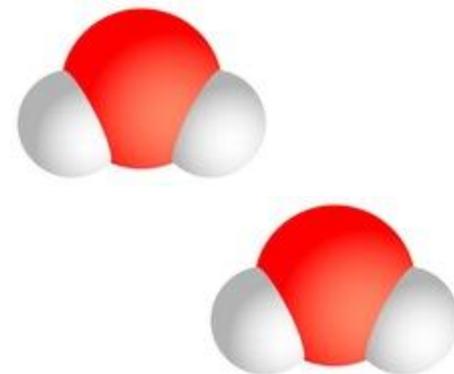
атомы



**простые
вещества**

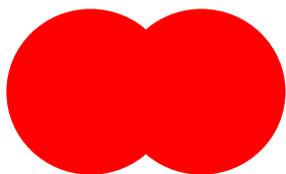


**сложные
вещества**

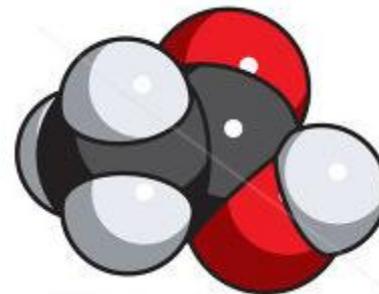
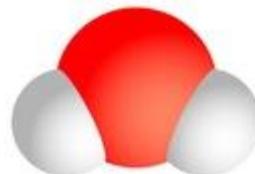


Подумаем

простые вещества



сложные вещества



В чем отличие простых веществ от сложных веществ?

Нужно запомнить

**Химический элемент –
определенный вид атомов**

атомы

**простые
вещества**

**сложные
вещества**

СОСТОЯТ ИЗ АТОМОВ
одного ХЭ

кислород, водород,
азот, медь,
алюминий, железо ...

СОСТОЯТ ИЗ АТОМОВ
разных ХЭ

вода, сахар,
углекислый газ,
крахмал, сода ...

Рабочая тетрадь

Упражнение 13.

Сера входит в состав лекарственных мазей

И

Сера входит в состав молекул серной кислоты

Х

Некоторые белки содержат серу

Л

Серу применяют в сельском хозяйстве для борьбы с вредителями

С

Молекулы сероводорода образованы серой и водородом

О

Сера не смачивается водой

Д

Молекула серы состоит из восьми атомов

Р

Чем вещества отличаются друг от друга?

Чем вещества отличаются друг от друга?

Каждое вещество имеет свои уникальные свойства



Лабораторная работа

Сравнение свойств веществ

Цель: сравнить физические свойства сахара и поваренной соли

Задание. Сравните, используя приведенный в учебнике план, свойства выданных вам в стаканчиках образцов кристаллического сахара и поваренной соли

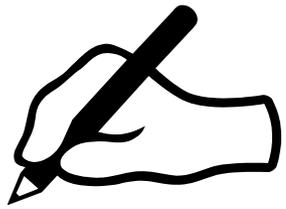
Наш итог

Объект изучения химии – вещества.

Вещества делят на простые и сложные.

В состав всех веществ входят химические элементы.

Вещества отличаются друг от друга своими свойствами.



Домашнее задание

- Учебник § 1
- Упражнения 7, 8, 9
- Р.Т. Часть 2: упр. 1, 2, 4, 5, 10, 11
- Определения записать в словарь