

---

# 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
<del>пине́йка</del>	<del>свеча</del>	<del>капля</del>
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**



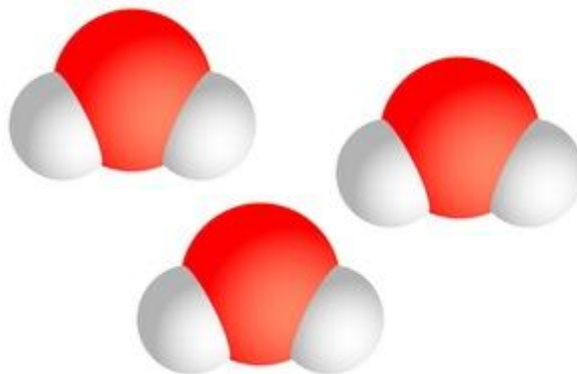


# Почему вещества отличаются друг от друга?

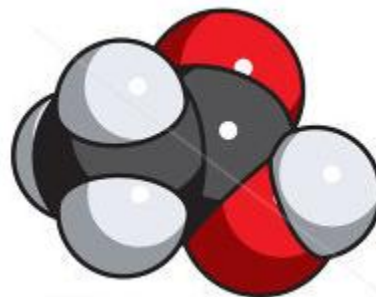
---



**вещества**



**молекулы**



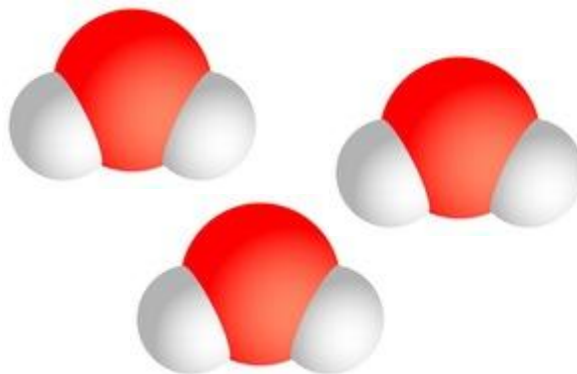


# Почему вещества отличаются друг от друга?

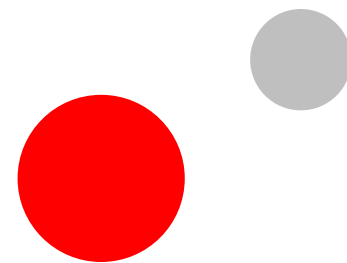
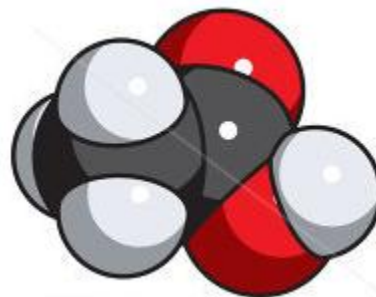
---



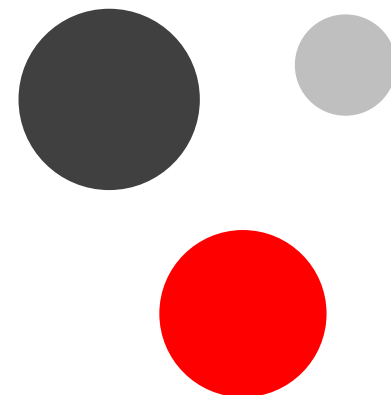
**вещества**



**молекулы**



**атомы**

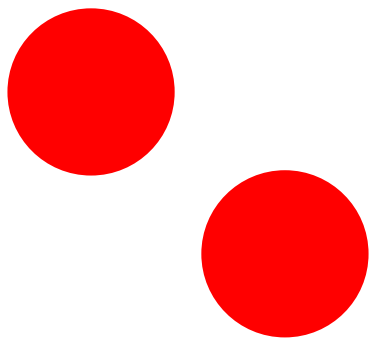




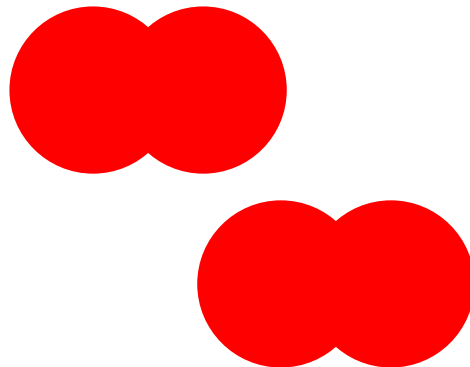
# Нужно запомнить

**Химический элемент –  
определенный вид атомов**

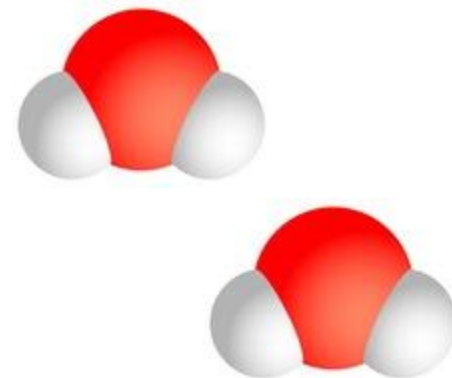
**атомы**



**простые  
вещества**

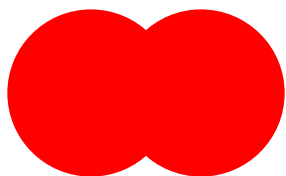


**сложные  
вещества**



# 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

---

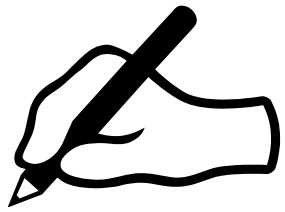
Объект изучения химии – вещества.

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