

С ПРИВЕДЕННОГО ПЕРЕЧНЯ КАРТИНОК ОПРЕДЕЛИТЕ ЧИСТЫЕ ВЕЩЕСТВА,
ОДНОРОДНЫЕ И НЕОДНОРОДНЫЕ СМЕСИ



Бензин



Крахмал



Молоко

Спиртовой
раствор йода



Речная вода



Глина



Минеральная
вода



ИГРА «КРЕСТИКИ-НОЛИКИ»

- Найдите выигрышный путь. Выигрышный путь составляют чистые вещества или смеси

сахар	речная вода	молоко
гранит	спирт	золото
сметана	глина	алюминий

ТВОРЧЕСКОЕ ЗАДАНИЕ:

- ▣ Вы пошли в поход. Совершенно случайно, вся ваша соль намочилась и к тому же в неё попали кусочки грязи. Другой соли нет. Как вы поступите?



Предложите способы разделения таких смесей:

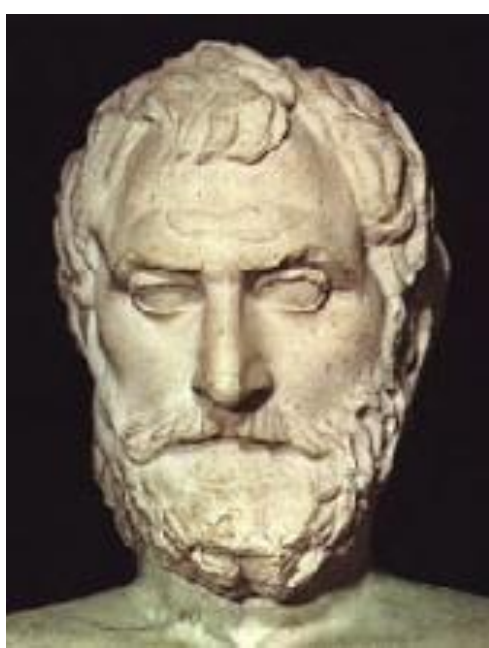
- бензин+вода+сахар;
- соль+вода+песок;
- порошок железа+вода+глицерин.



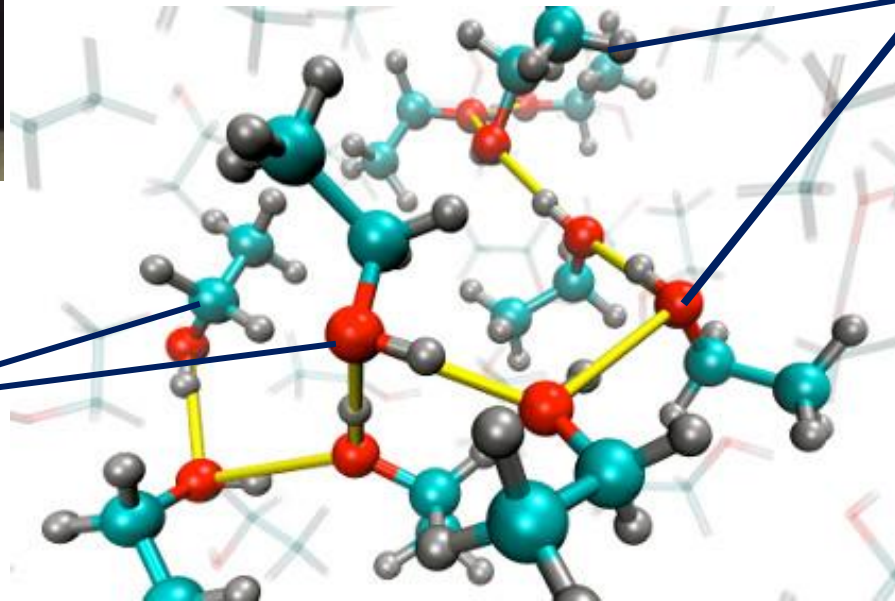
Атомно-молекулярное учение

Химические элементы

(урок химии в 8 классе)



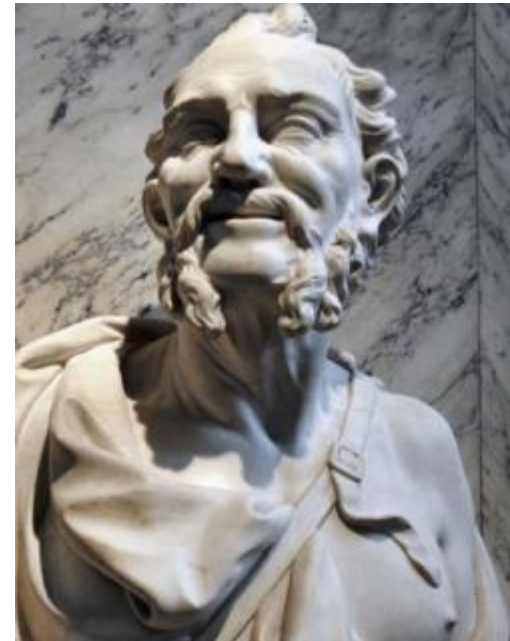
Левкипп: Можно ли каждую частичку материи, разделить на более мелкие частицы? В результате такого деления можно получить настолько малую частицу, что дальнейшее деление станет невозможным.



атомы

**атом
ы**

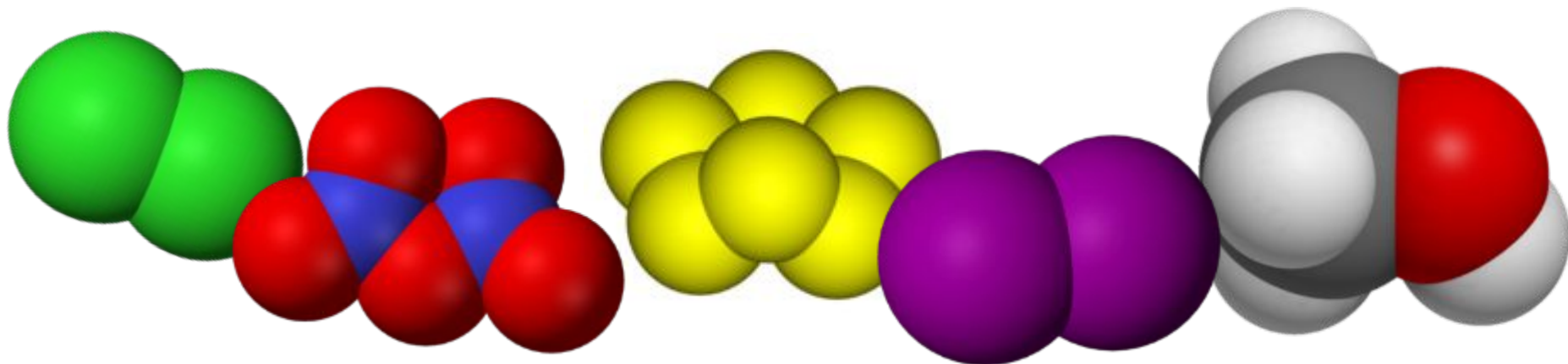
Демокрит: Эти крошечные частицы - «атомы» (атомос-неделимый). Атомы каждого элемента имеют особые размеры и форму и именно этим объясняются различия в свойствах веществ.





П. Гассенди
Ввел в науку
понятие
«молекула».

**? вспомните из курса химии, из чего
состоят вещества?**



Атом – мельчайшая частица вещества

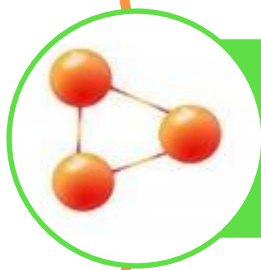
**Известно
118 видов
атомов**

**Определенный вид атомов – химический
элемент**

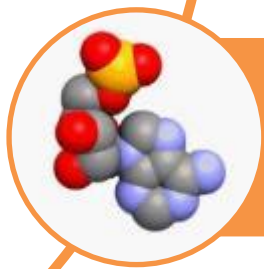
Формы существования химического элемента



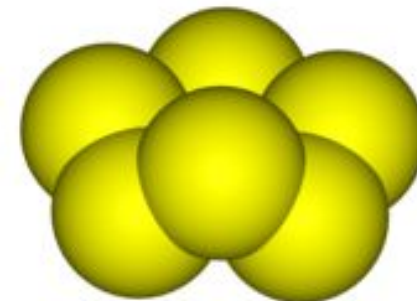
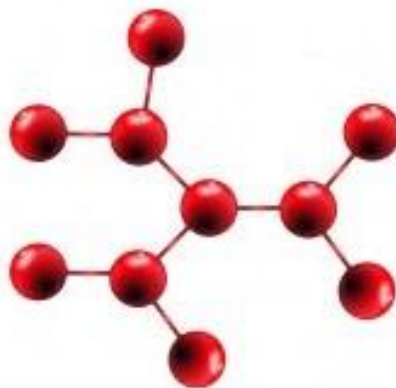
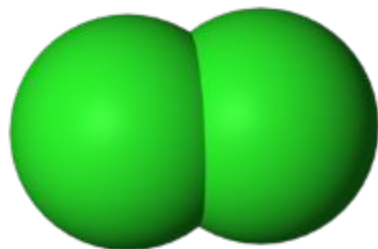
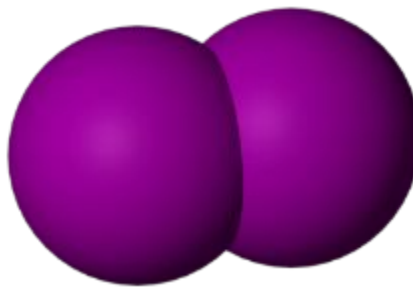
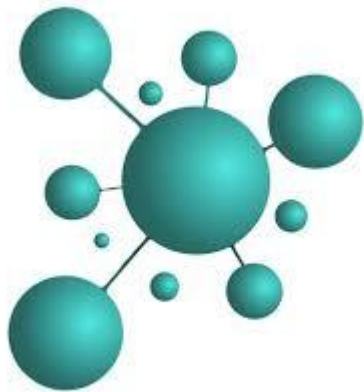
свободные атомы



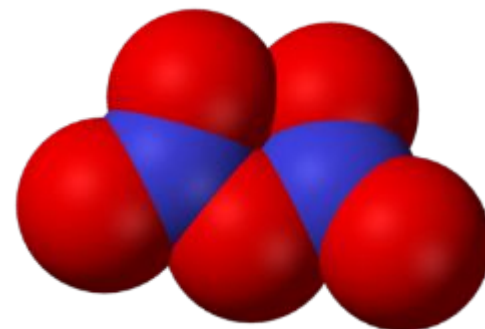
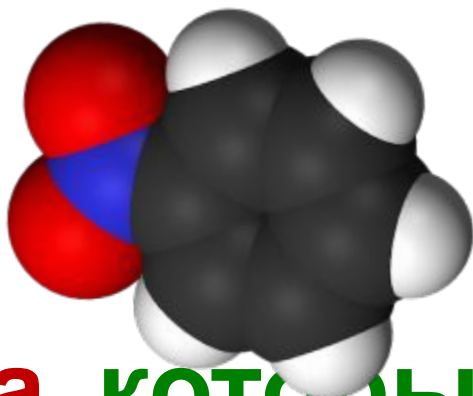
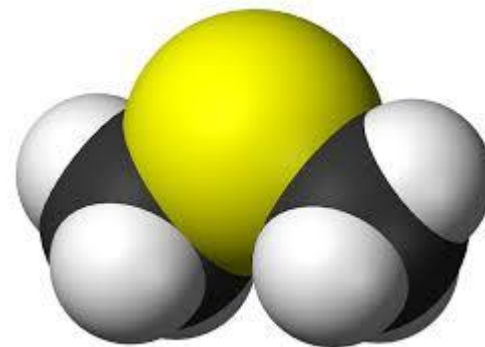
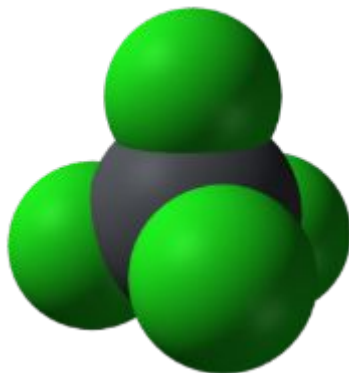
простые вещества



сложные вещества



Вещества, которые образованы
атомами одного химического
элемента, называются простыми
веществами



Вещества, которые образованы
атомами нескольких
химических элементов,
называются сложными
веществами

Причина многообразия веществ

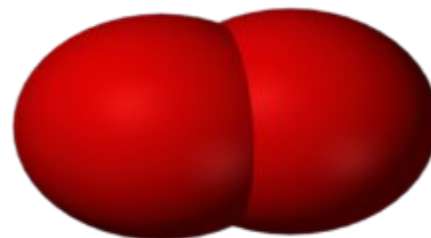
S сера



я



O кислород



Причина многообразия

С

веществ

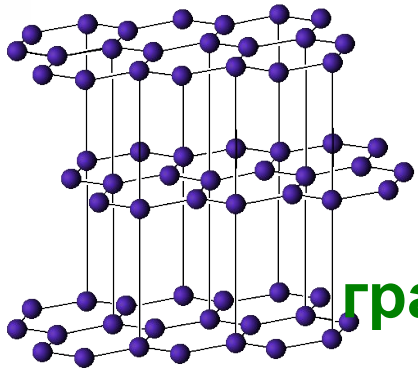
Sn

олово

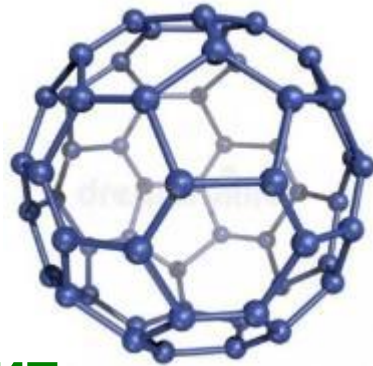
углерод



алмаз



графит



фуллере

н



белое



серое

Способность одного химического элемента образовывать несколько простых веществ называют аллотропией, а вещества – аллотропными модификациями или видоизменениями.

C, O, S, P, Sn

М. В. Ломоносов.

**В 1741 г
сформулировал
основные
положения
атомно-
молекулярного
учения**



*Используя информацию учебника «Химия-8»,
Габриелян О. С. (стр.33), запишите в тетрадь*

**• ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ
АМУ**



Из атомов состоят:

- все металлы;

- многие неметаллы
- (инертные газы, C, Si, B, Se, As, Te).

Из молекул состоят:

- все органические вещества;
- некоторые неорганические:
- простые газы (N_2 , H_2 , Cl_2 , F_2),
- сложные (CO_2 , NO_2 , SO_3 , SO_2).

Из ионов состоят:

- все соли; многие основания, кислоты.



Ионы – это положительные или отрицательные частицы, которые образуются из атомов или группы атомов

- **Домашнее задание**
Параграф 6, изучить, выучить понятия
(будет химический диктант):

*атом, молекула, простое вещество,
сложное вещество, ионы, химический
элемент, аллотропия.*

Решить задания из смарт тетради.

<https://edu.skysmart.ru/student/nalomakozi>