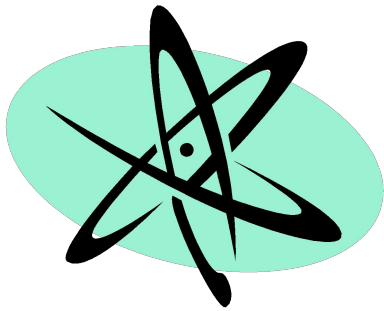
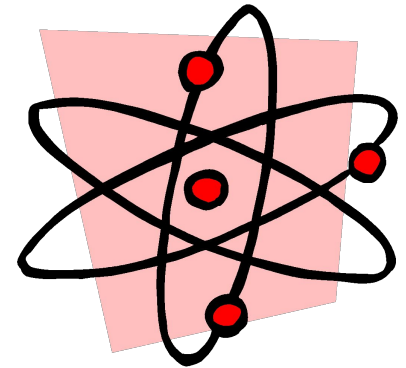
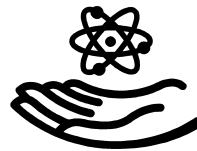




ОСНОВЫ МКТ

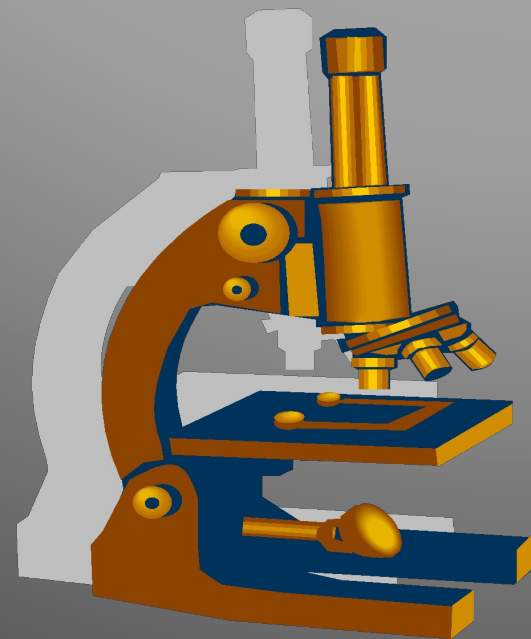
ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ МКТ

(молекулярная физика)

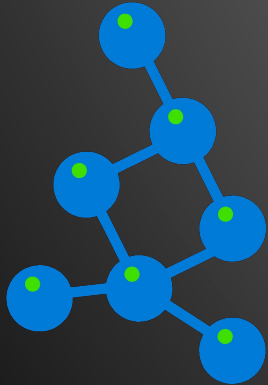
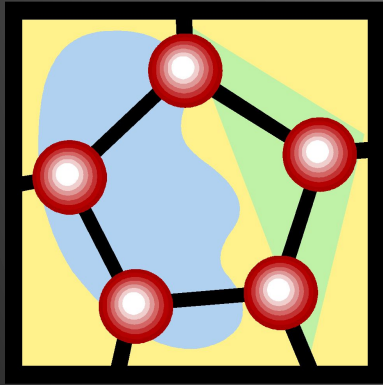


Учитель: Галина Николаевна
Академия индустрии красоты «Локон»
Красносельского района.
Студентка группы 1414
Моисеенкова Мария.

Молекулярно-кинетическая теория
объясняет свойства макроскопических тел
и тепловые процессы, протекающие в них,
на основе представлений о том, что все
тела состоят из отдельных, беспорядочно
движущихся частиц.



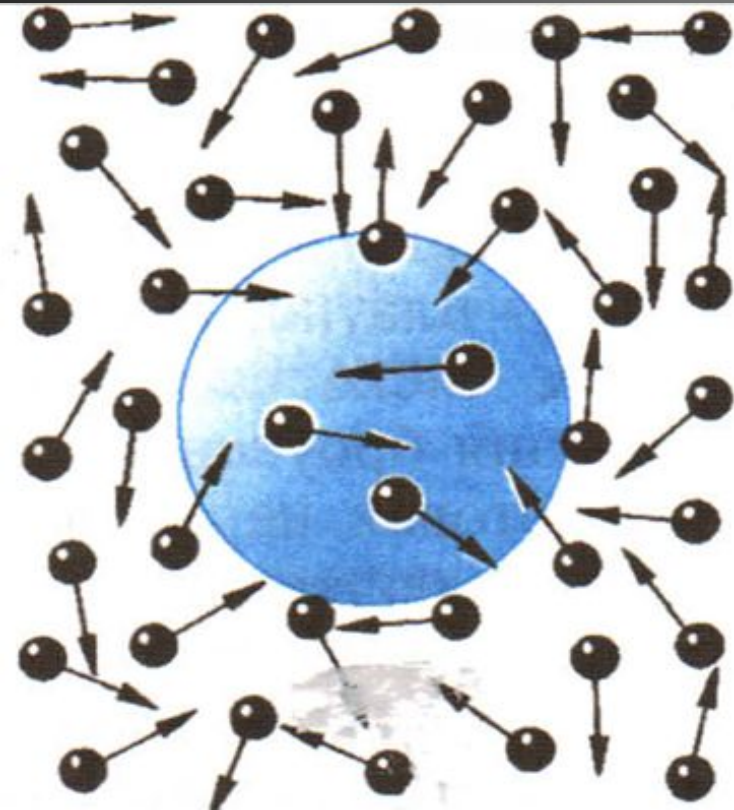
Основные положения МКТ



- Все вещества состоят из мельчайших частиц- атомов и молекул, между которыми есть промежутки.
- Частицы вещества находятся в непрерывном хаотическом движении.
- Частицы вещества взаимодействуют друг с другом.

1897 г. Английский ботаник Роберт Броун

Броуновское движение- непрерывное хаотическое движение частиц, взвешенных в жидкости или газе.



1905 г. А. Эйнштейн создал количественную теорию броуновского движения.

Вещество состоит из частиц

Косвенные доказательства:

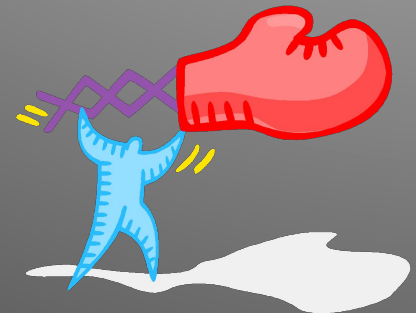
- дробление



- испарение



- расширение и сжатие при изменении температуры или деформации



Частицы непрерывно движутся

- Броуновское движение (1827 год)

беспорядочное движение микроскопических видимых, взвешенных в жидкости или газе частиц твердого вещества, вызываемое тепловым движением частиц жидкости или газа.



- Диффузия

процесс взаимного проникновения молекул или атомов одного вещества между молекулами или атомами другого, приводящий к самопроизвольному выравниванию их концентраций по всему занимаемому объёму.

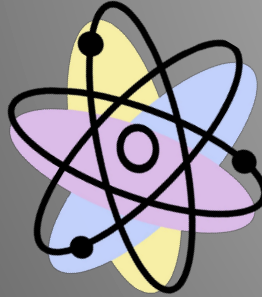


- Определение скоростей молекул (1920г-эксперименты Штерна)



Частицы взаимодействуют

Причина-
электромагнитное
взаимодействие
электронов и ядер
соседних молекул.



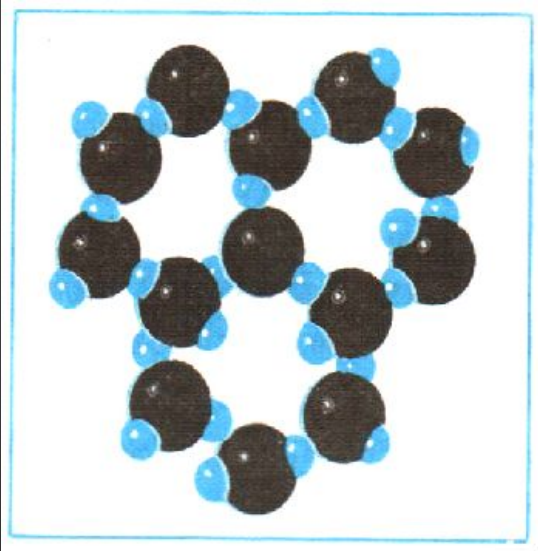
Силы:
взаимного притяжения
взаимного отталкивания

Примеры:

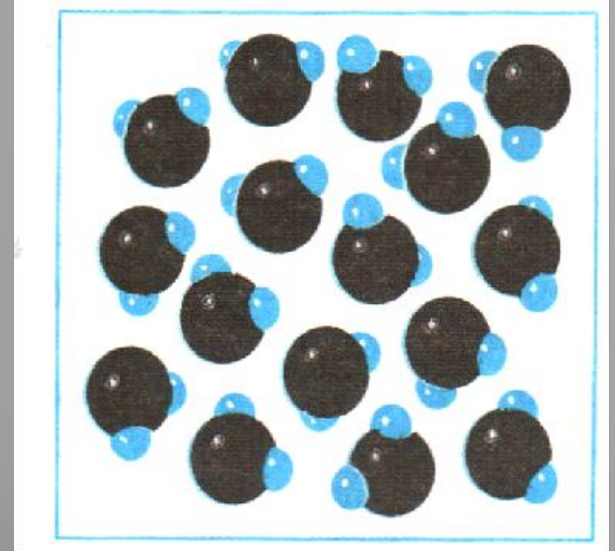
- ❖ слипание свинцовых цилиндров
- ❖ прилипание стекла к воде
- ❖ сопротивление растяжению и сжатию
- ❖ малая сжимаемость твёрдых и жидких тел



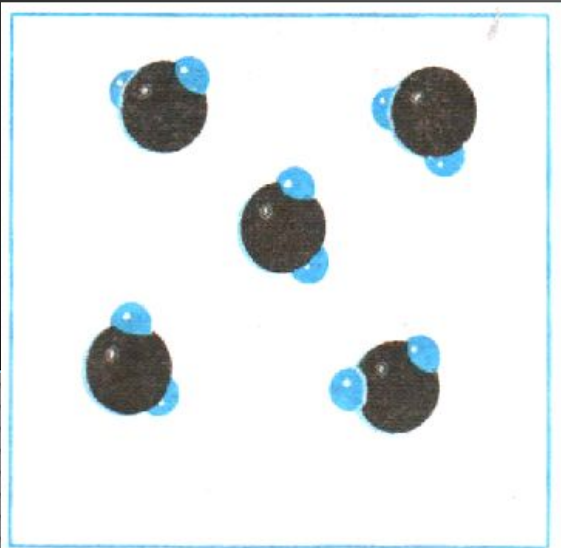
Агрегатные состояния вещества



твердое



жидкое



газообразное

Количество вещества

Величина, которая определяет количество молекул в данном образце вещества, называется ***количеством вещества***.

Один моль- это количество вещества, которое содержит столько же молекул, сколько атомов углерода содержится в 12 г углерода.

Постоянная Авогадро

Количество молекул в одном моле вещества называется постоянной Авогадро.

$$N = 6 * 10^{23} \frac{1}{\text{моль}}$$

Количество вещества

$$\nu = \frac{N}{N_A}$$

**Масса 1 моля вещества
называется
молярной массой.**

$$M = m_o N_A$$

$$M = M_r \cdot 10^{-3} \frac{\text{кг}}{\text{моль}}$$

Относительная молекулярная (атомная) масса

Это масса молекулы,
выраженная в атомных
единицах массы.

$$M = \frac{m_0}{\frac{1}{12} m_{0C}}$$

Количество вещества

$$\nu = \frac{m}{M}$$

**Спасибо за
внимание!**