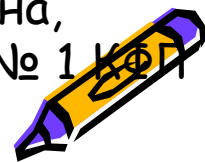


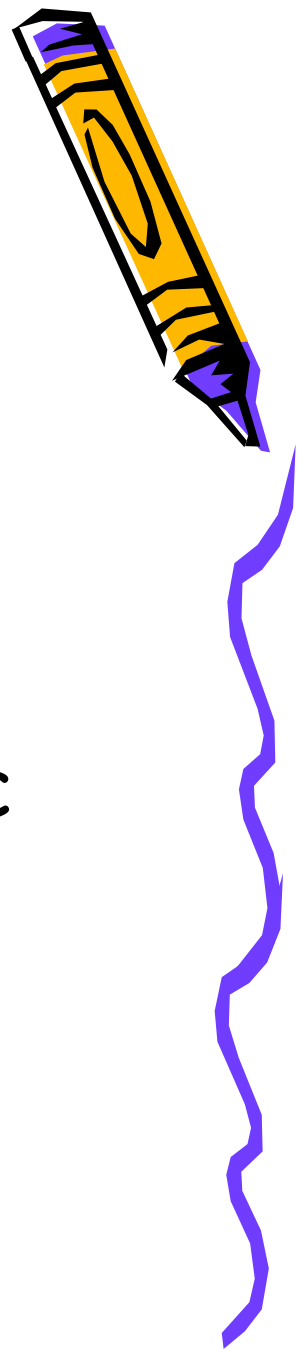


Тепловые явления

Антонова Лилиана Ивановна,
учитель физики МОУ МСОШ № 1 КФГ
г. Якутск РС(Я)



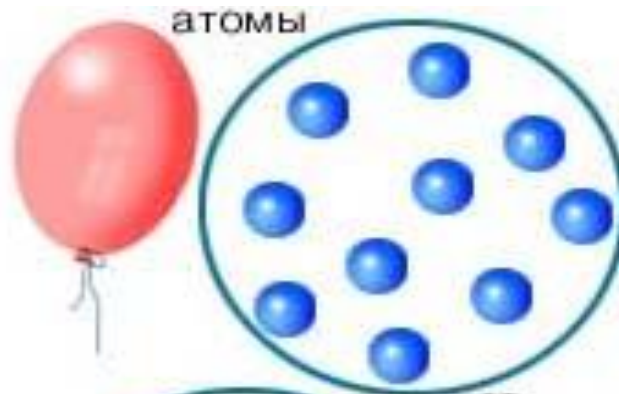
Первоначальные сведения о строении вещества



- Все вещества (тела) состоят из мельчайших частиц
- Частицы беспорядочно движутся
- Частицы взаимодействуют друг с другом

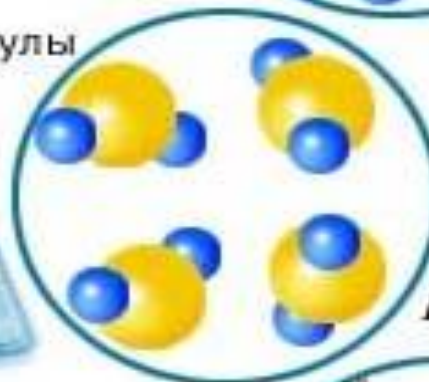


Атомы и молекулы

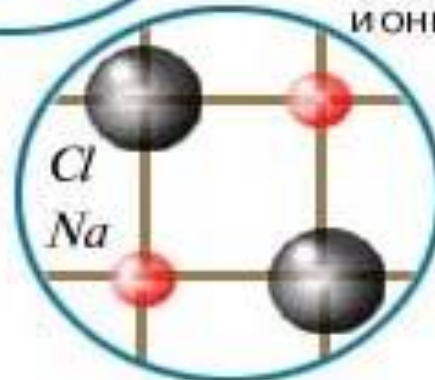


He – гелий

молекулы



H_2O – вода

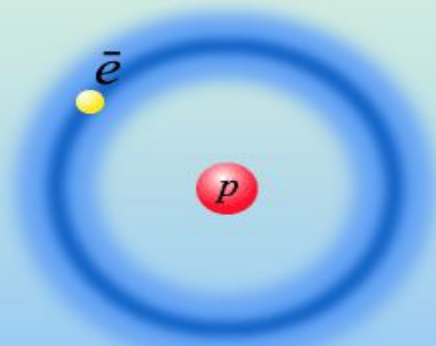


$NaCl$ – соль

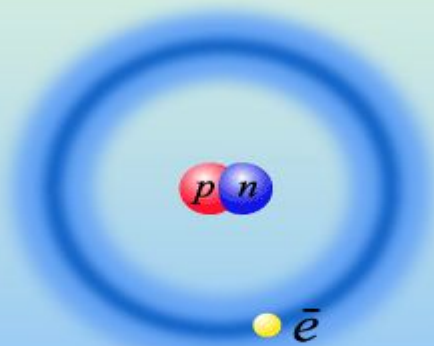


Изотопы водорода

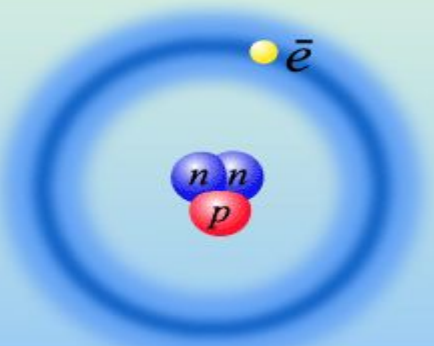
протий



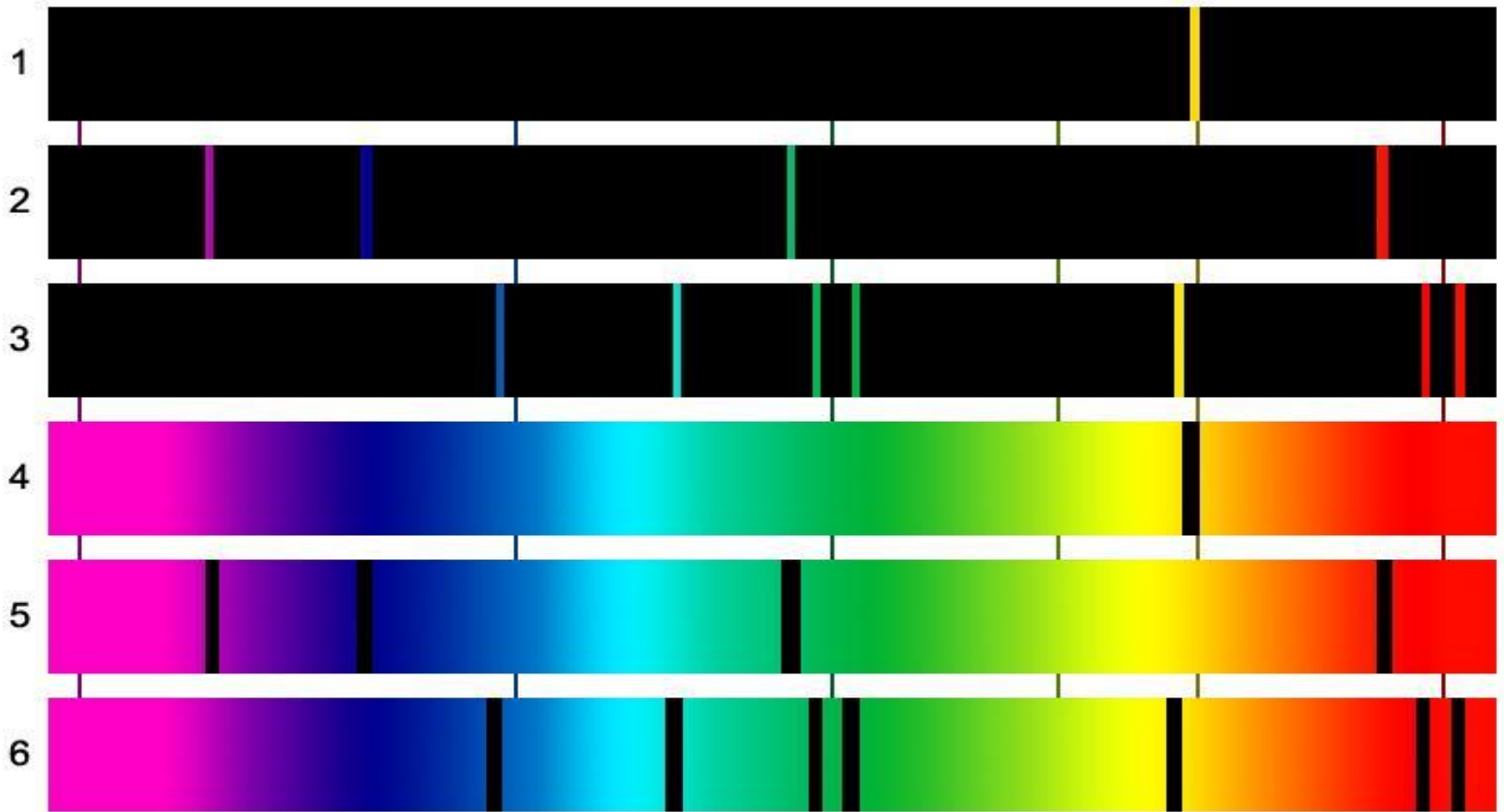
дейтерий



тритий



СПЕКТРЫ

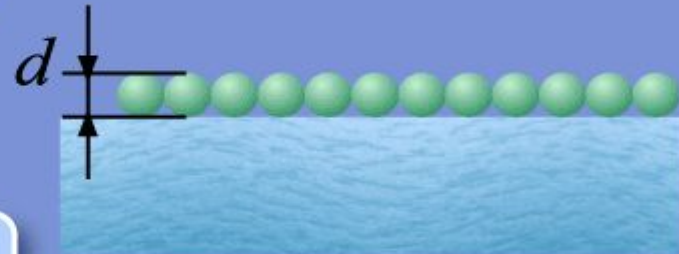
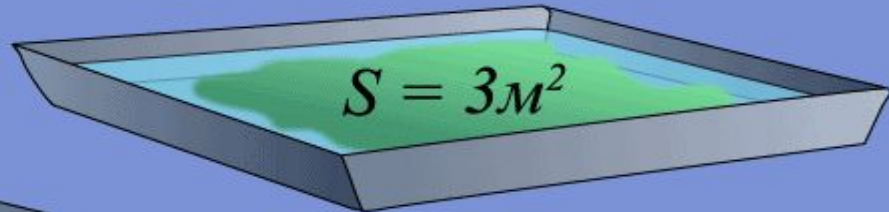
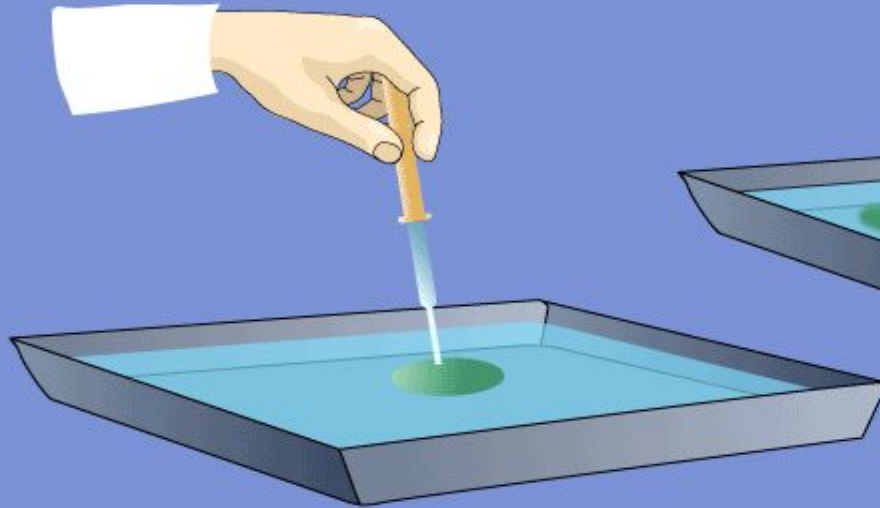
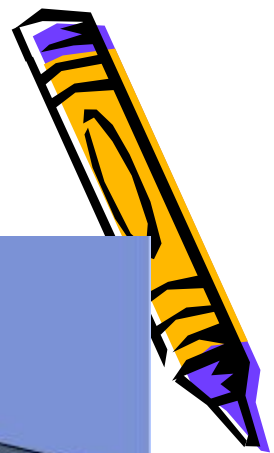


Спектры испускания: 1 - натрия; 2 - водорода; 3 - гелия.

Спектры поглощения: 4 - натрия; 5 - водорода; 6 - гелия.

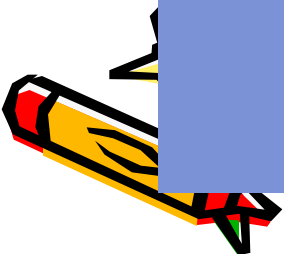


Размеры молекул

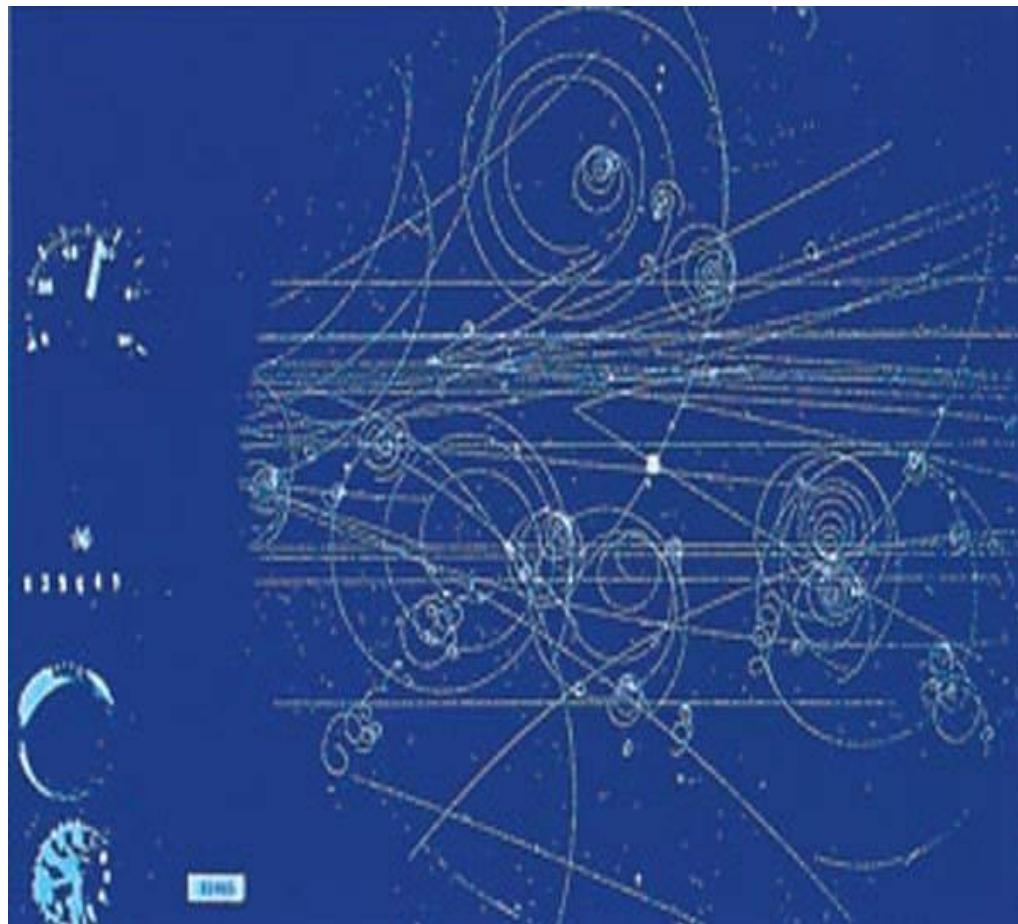
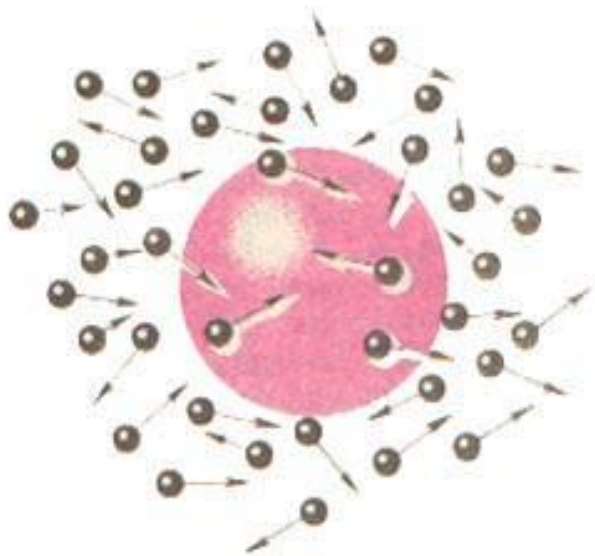


$$\rightarrow V = 1\text{ мм}^3 = 1 \cdot 10^{-9} \text{ м}^3$$

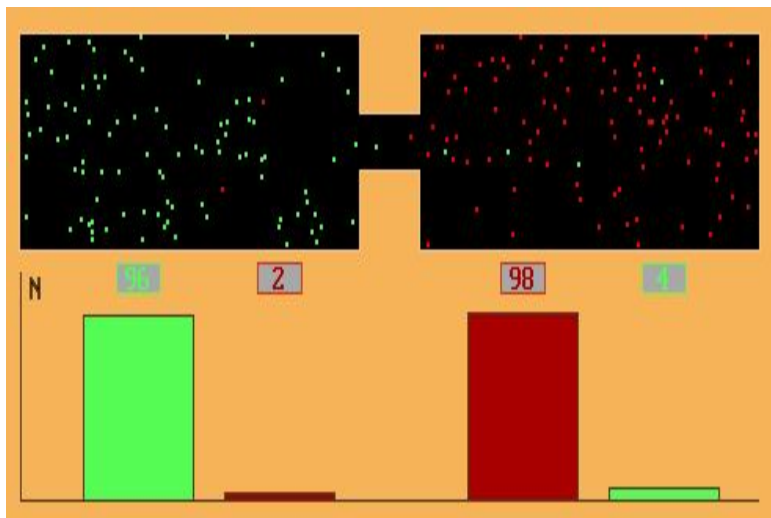
$$d = \frac{V}{S} = \frac{10^{-9} \text{ м}^3}{3\text{ м}^2} \approx 3 \cdot 10^{-10} \text{ м}$$



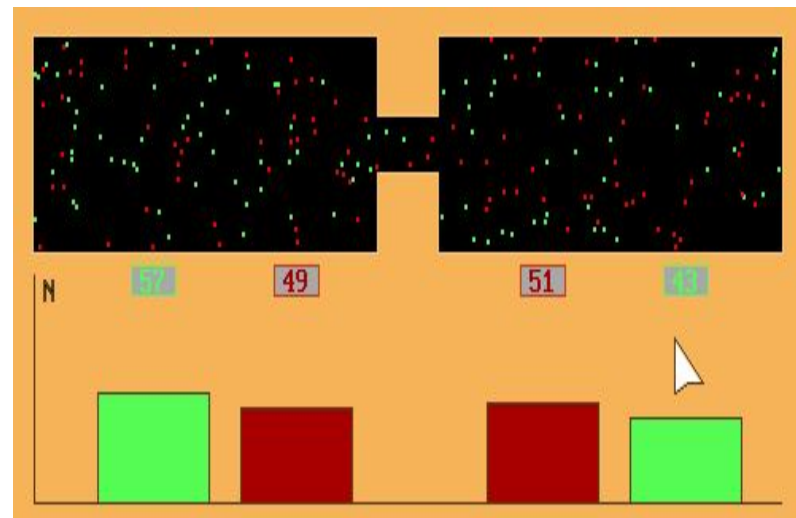
Беспорядочное движение молекул



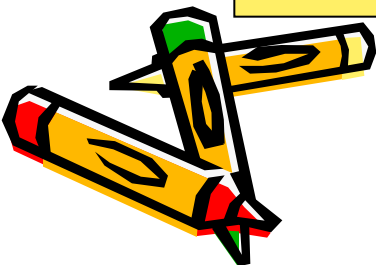
Диффузия – это явление самопроизвольного проникновения частиц одного вещества в межмолекулярное пространство другого вещества



начало процесса



установившееся положение



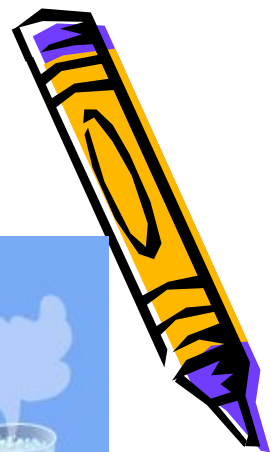
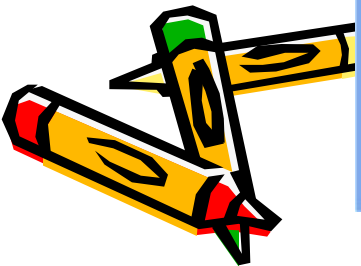
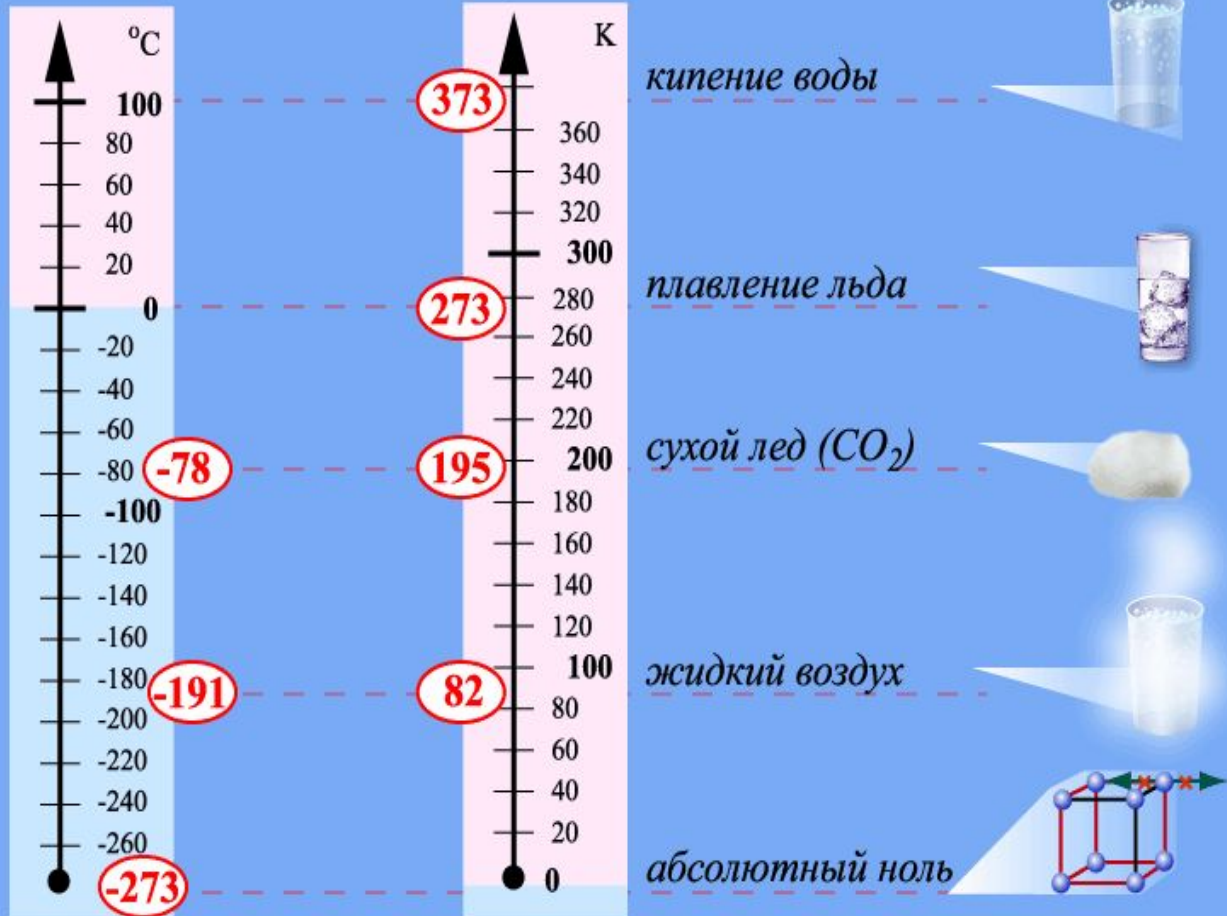
Температура.

Шкала Цельсия

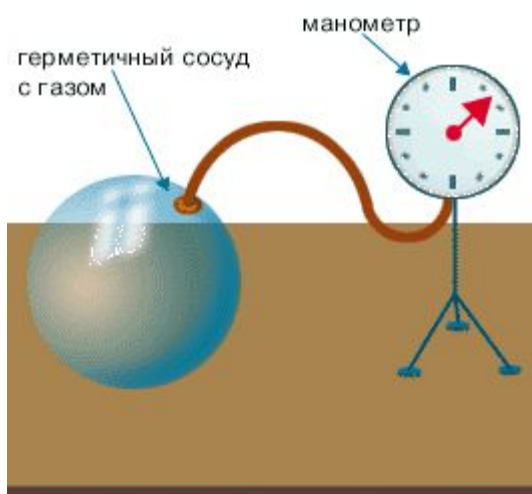
Термодинамическая
шкала

$$t = T - 273$$

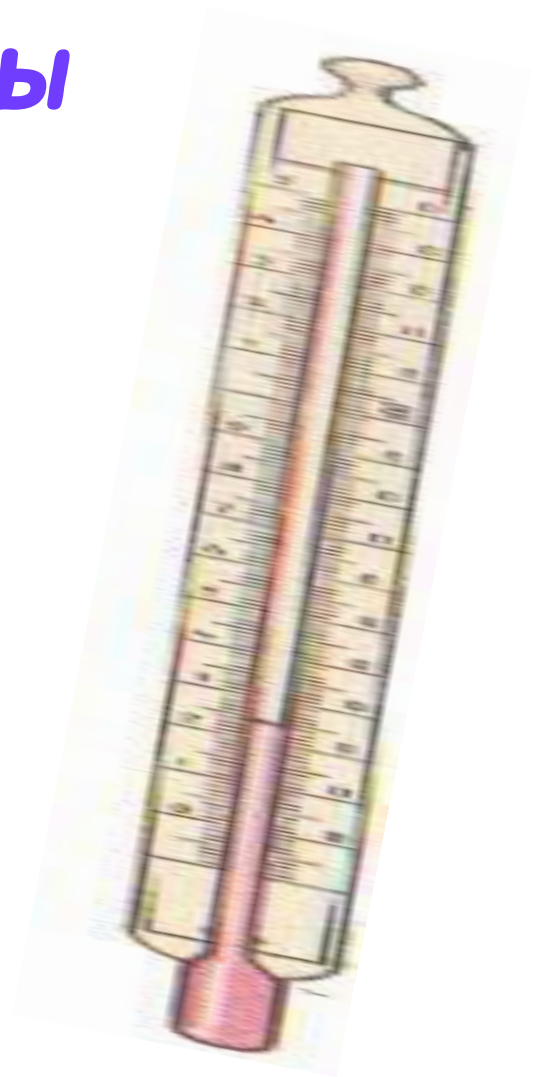
$$T = t + 273$$



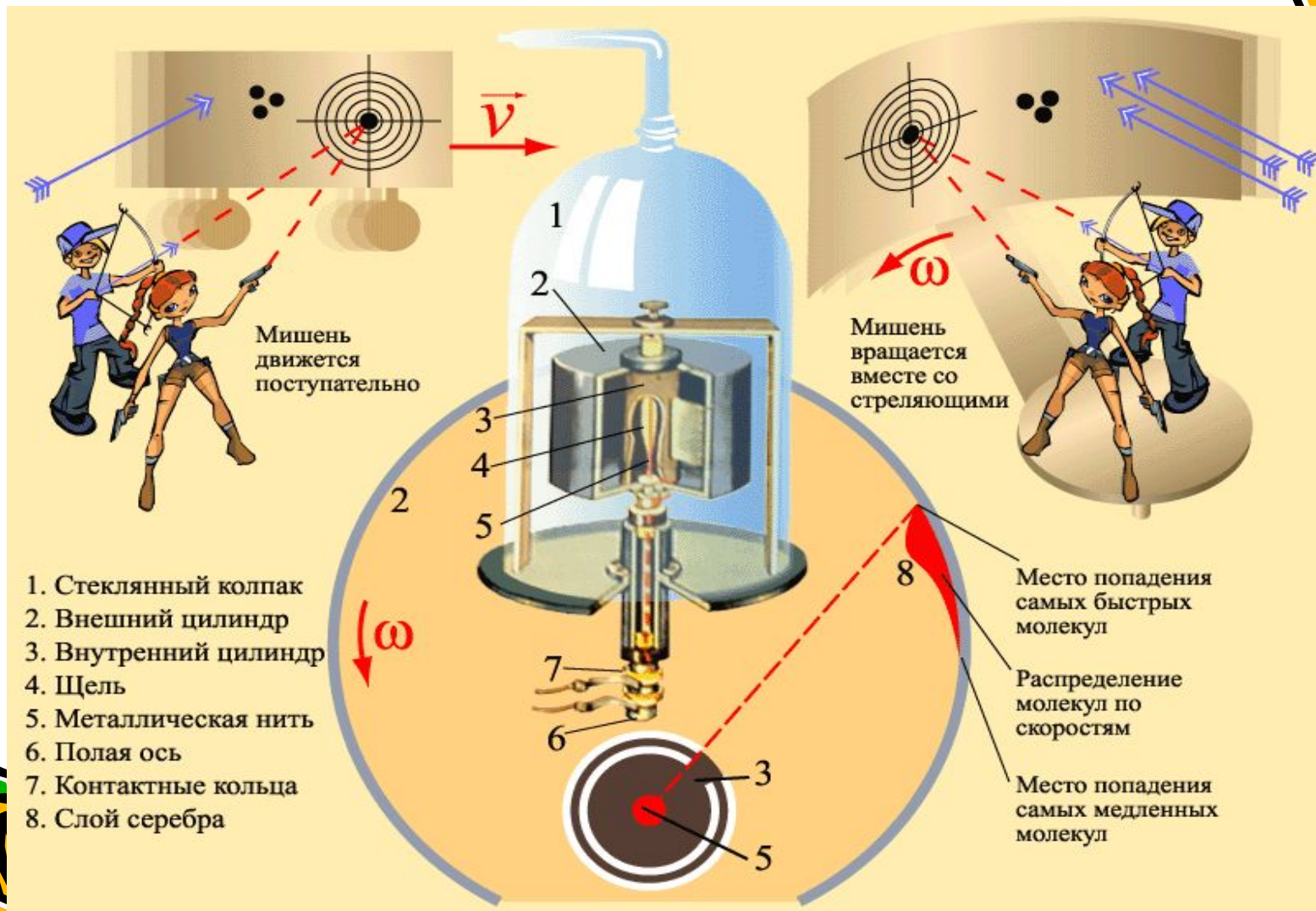
Термометры



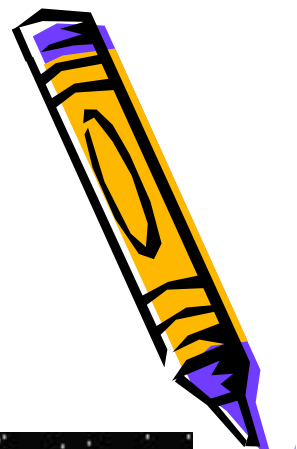
Газовый термометр.



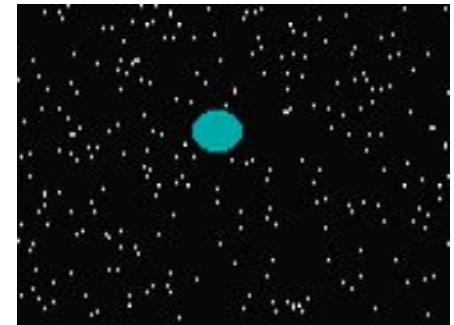
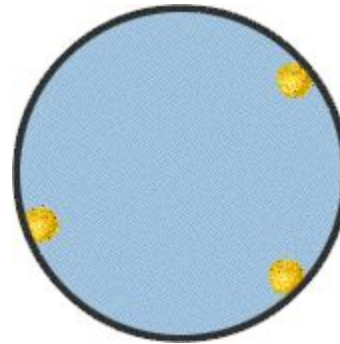
Опыт Штерна



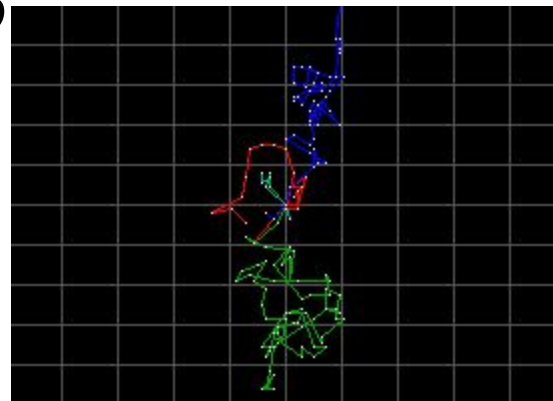
Броуновское движение - это тепловое движение мельчайших частиц, взвешенных в жидкости или газе



- открыто английским ботаником Броуном (1827 г.)
- явилось наглядным доказательством хаотичного молекулярного движения.

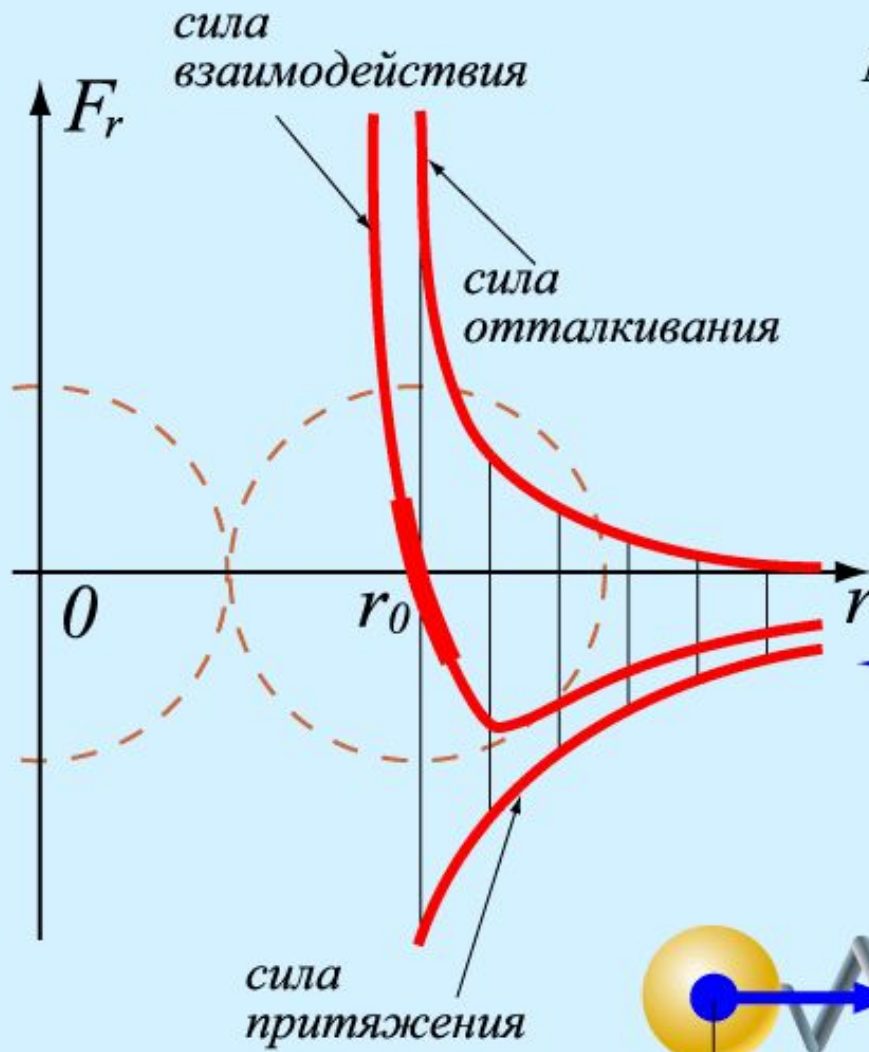


Броуновская частица среди молекул.

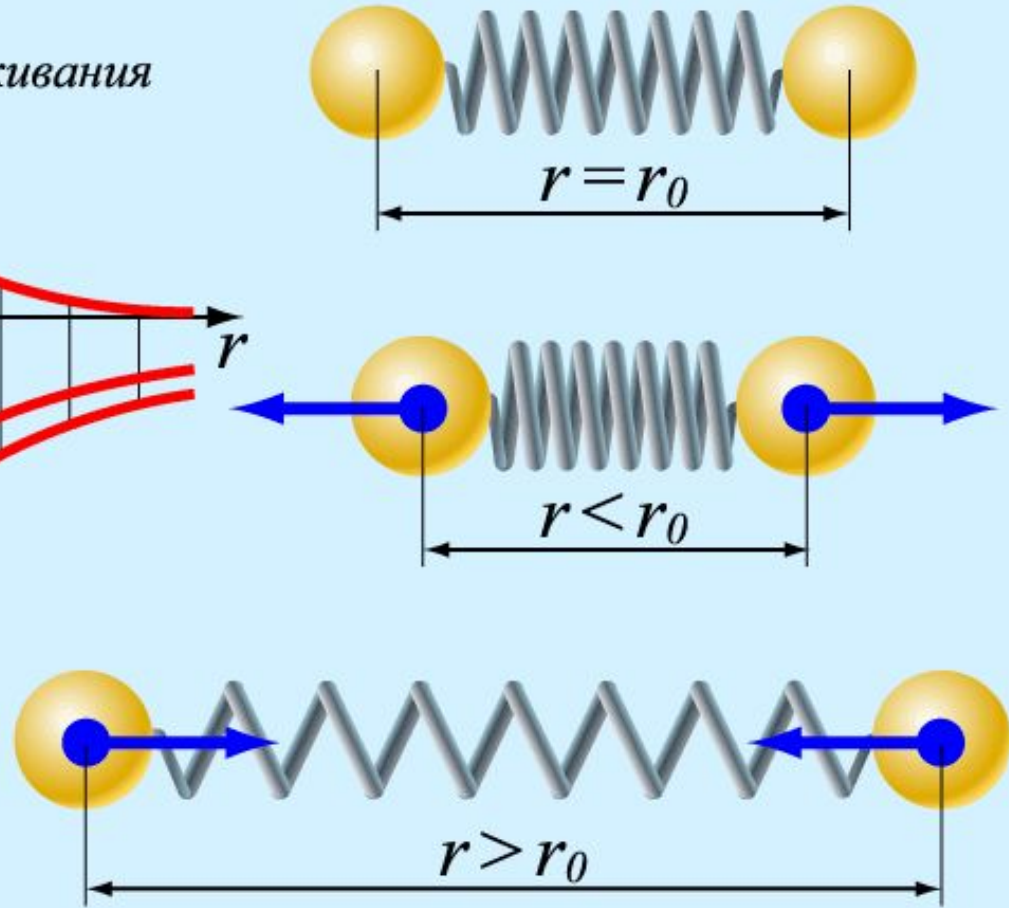


Траектория движения трех броуновских частиц





Модель взаимодействия между частицами вещества





излучение



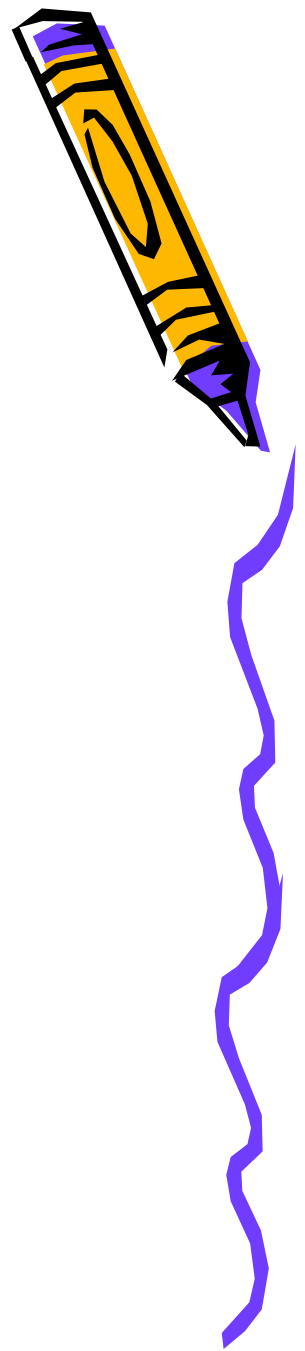
конвекция



теплопроводность



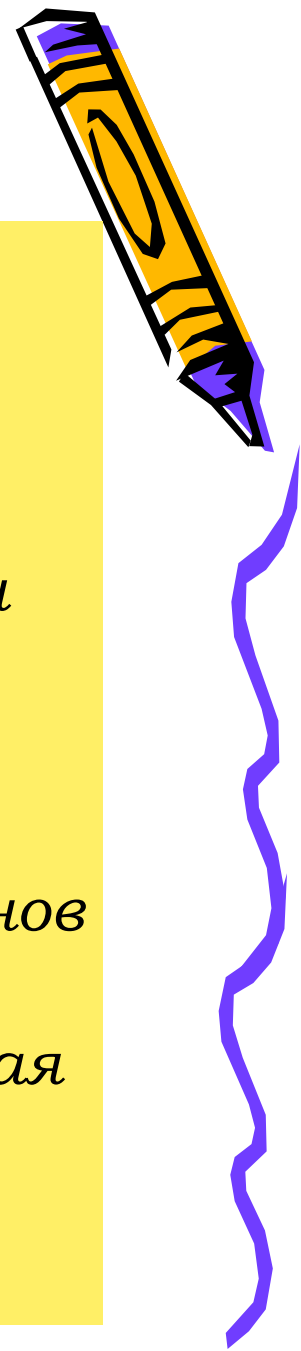
Агрегатные состояния вещества



Тепловое движение атомов в твердых телах



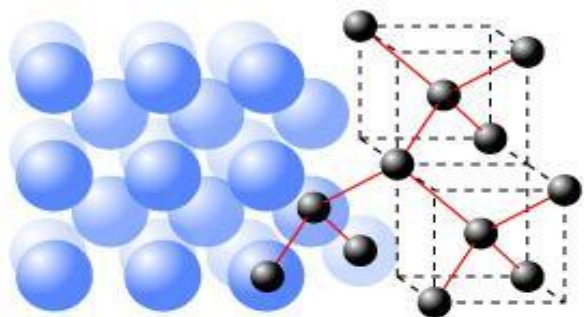
- *Атомы и молекулы твердых тел колеблются около определенных положений равновесия.*
- *Твердые тела сохраняют и объем, и форму.*
- *Если мысленно соединить центры положений равновесия атомов или ионов твердого тела, то получится кристаллическая решетка.*





КРИСТАЛЛЫ

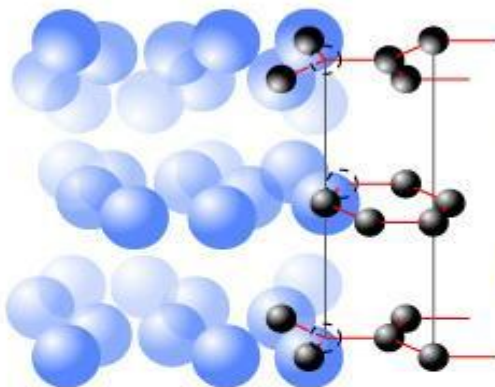
УПАКОВКА АТОМОВ
И ПРОСТРАНСТВЕННАЯ
РЕШЕТКА АЛМАЗА



АЛМАЗ



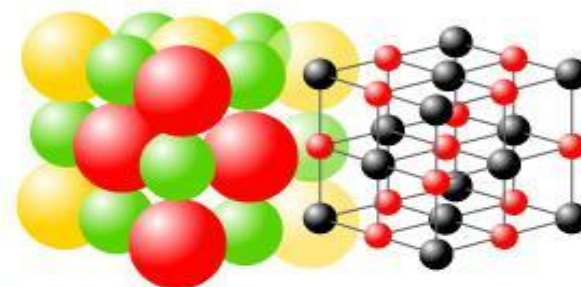
УПАКОВКА АТОМОВ
И ПРОСТРАНСТВЕННАЯ
РЕШЕТКА ГРАФИТА



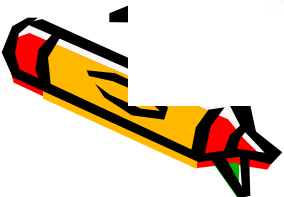
ГРАФИТ



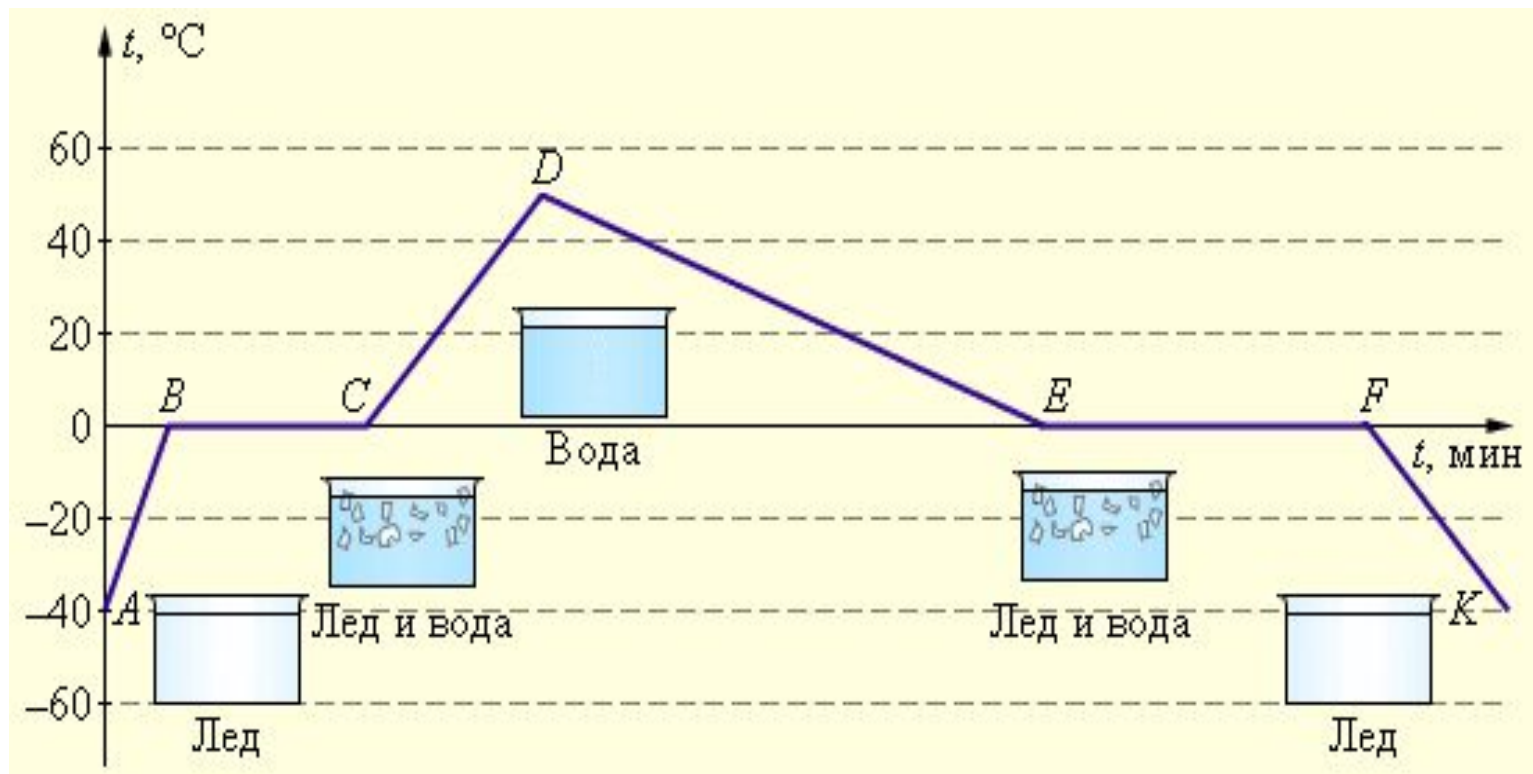
УПАКОВКА АТОМОВ
И ПРОСТРАНСТВЕННАЯ
РЕШЕТКА
ПОВАРЕННОЙ СОЛИ



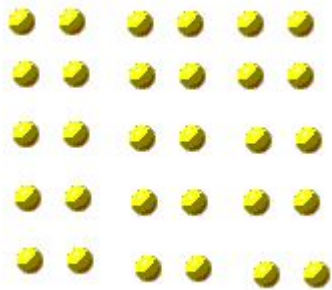
ПОВАРЕННАЯ СОЛЬ



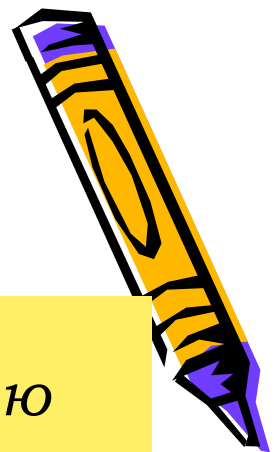
Топление и затвердевание льда



Тепловое движение молекул в жидкости

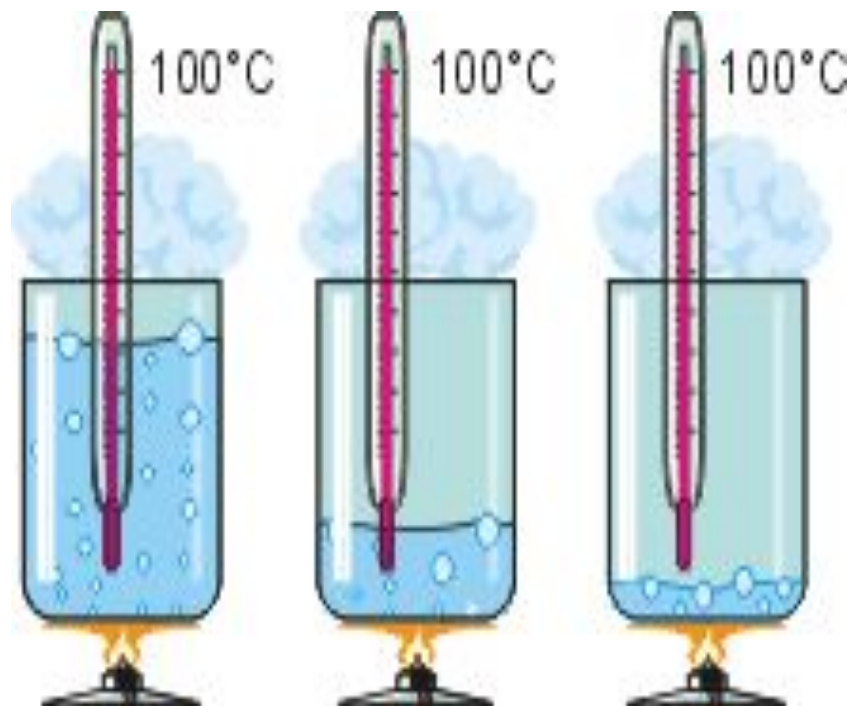


- Молекулы жидкости расположены почти вплотную друг к другу.
- Молекулы жидкости совершают колебания около положения равновесия.
- Время от времени молекула совершает переходы из одного оседлого состояния в другое, как правило, в направлении действия внешней силы.
- Жидкости текучи, не сохраняют своей формы и принимают форму сосуда, в который налиты.



Кипение

интенсивное (бурное)
парообразование,
происходящее по всему
объему жидкости за счет
возникновения и
всплытия на
поверхность
многочисленных
пузырей пара.



Конденсация -

это превращение вещества из газообразного состояния в жидкое

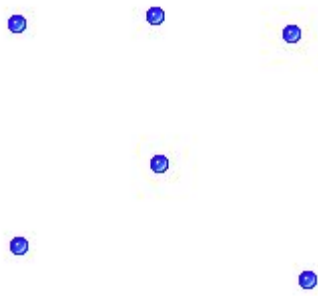
пар, вырывающийся из чайника невидимой струей, вскоре конденсируется - превращается в туман (скопление мельчайших капелек воды).



Тепловое движение молекул в газе



- Молекулы в газе движутся хаотично (беспорядочно).
- В газах расстояние между атомами или молекулами в среднем во много раз больше размеров самих молекул.
- Молекулы в газе движутся с большими скоростями (сотни м/с).
- Газы легко сжимаются, среднее расстояние между молекулами при этом уменьшается, но все равно остается большим их размеров.
- Газы не сохраняют ни формы, ни объема, их объем и форма совпадают с объемом и формой сосуда, который они заполняют.
- Многочисленные удары молекул о стенки сосуда создают давление газа.



Откружающие тела



ПЕРВЫЙ ЗАКОН ТЕРМОДИНАМИКИ

Внутренняя энергия изолированной системы не изменяется при любых взаимодействиях внутри системы: $U = \text{const}$, $\Delta U = 0$.

Изменение ΔU внутренней энергии неизолированной термодинамической системы равно сумме количества переданной теплоты Q и работы A внешних сил

$$\Delta U = Q + A$$

Любая машина может совершить работу A' над внешними телами только за счет изменения ΔU внутренней энергии или получения извне некоторого количества теплоты Q

$$A' = Q - \Delta U$$

$$Q = \Delta U + A'$$

ВТОРОЙ ЗАКОН ТЕРМОДИНАМИКИ



Невозможно создание периодически действующей тепловой машины, совершающей работу за счет получения количества теплоты от одного тела и не вызывающей при этом никаких изменений в других телах

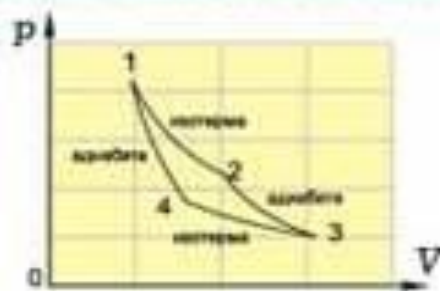
КПД ТЕПЛОВОЙ МАШИНЫ

$$\eta = \frac{A'}{Q_1} \quad A' = Q_1 - Q_2 \quad \eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1}$$

МАКСИМАЛЬНОЕ ЗНАЧЕНИЕ КПД ТЕПЛОВОЙ МАШИНЫ



Сади Карно



Цикл Карно

$$\eta = \frac{T_1 - T_2}{T_1}$$

КПД идеальной тепловой машины

Тепловой двигатель



*Желаю удачи
в выполнении
контрольной работы!*

