

*Лекция 7. Основные положения МКТ
(молекулярно-кинетическая теория)*

Молекулярная физика

- **Молекулярная физика** - наука, занимающаяся изучением макроскопических свойств физических систем.
- **Молекулярная физика** является статистической теорией, т. е. теорией, которая рассматривает поведение систем, состоящих из огромного числа частиц (атомов, молекул), на основе вероятностных моделей.

Основные положения МКТ

В основе молекулярно-кинетической теории лежат три основных положения:

1. Все вещества – жидкие, твердые и газообразные – образованы из мельчайших частиц – молекул, которые сами состоят из атомов
2. Молекулы и атомы представляют собой электрически нейтральные частицы, которые могут взаимодействовать между собой.
3. Атомы и молекулы находятся в непрерывном хаотическом движении, совершая тепловое движение

Молекула

- **Молекула** – мельчайшая частица данного вещества, сохраняющая все его химические свойства и способная к самостоятельному существованию.
- Молекулы состоят из атомов простых химических элементов.
- **Атомная единица массы** (а.е.м.) – $1/12$ часть массы изотопа углерода
- **Относительная молекулярная масса вещества** (M_r) – сумма произведений количества атомов вещества молекулы на относительную атомную массу атома.

- **Постоянная Авогадро (N_A)** - число молекул, содержащихся в одном моле любого вещества, есть величина постоянная и составляет $6,02 \cdot 10^{23}$ моль⁻¹.
- **Молярная масса** – масса вещества, взятого в количестве 1 моль. Молярная масса равна произведению массы одной молекулы данного вещества на постоянную Авогадро.

$$M = m_0 N_A$$

Идеальный газ

- **Идеальный газ** – это газ, взаимодействие между молекулами которого пренебрежимо мало и кинетическая энергия молекул много больше потенциальной энергии взаимодействия.
- **Абсолютный ноль** - предельная температура, при которой давление идеального газа обращается в нуль при фиксированном объеме, или объем идеального газа стремится к нулю при неизменном давлении.

Уравнение состояния идеального газа

Уравнение идеального газа связывает между собой три макроскопических параметра – давление, температуру и объем. Также уравнение носит имя Клапейрона-Менделеева

$$pV = \frac{m}{M} RT$$

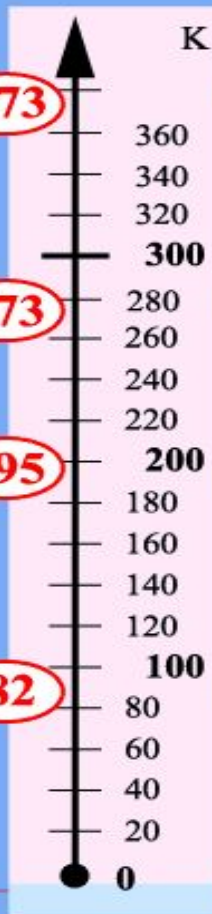
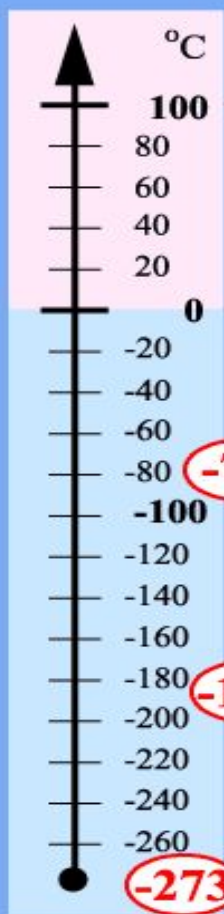
- R – универсальная газовая постоянная численно равна – 8,31 Дж/(моль·К)

Шкала Цельсия

Термодинамическая шкала

$$t = T - 273$$

$$T = t + 273$$



кипение воды



плавление льда



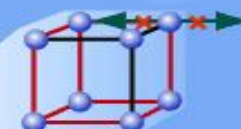
сухой лед (CO₂)



жидкий воздух



абсолютный ноль



-78

373

273

195

-191

82

-273

Изопроцессы

- **Изопроцессы** – процессы, в которых два из трех параметров (давление, температура, объем) изменяются, а третий фиксируется.
- **Изобарным** называют процесс, в котором давление постоянно.
- **Изотермическим** называется процесс, в котором температура постоянна.
- **Изохорным** называется процесс, в котором объем остается постоянным.

Изотермический процесс

- Процесс, происходящий с газом неизменной массы при постоянной температуре называется изотермическим.
- **Закон Бойля – Мариотта:** в изотермическом процессе произведения давления данной массы газа на его объем есть величина постоянная.

$$\frac{pV}{T} = \text{const}$$

$$p_1 V_1 = p_2 V_2$$

Изобарный процесс

- Процесс, происходящий с газом неизменной массы при постоянном давлении называется изобарным.
- **Закон Гей-Люссака:** при изобарном нагревании газа относительное изменение его объема пропорционально конечной температуре

$$\frac{pV}{T} = \text{const}$$

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

Изохорный процесс

- Процесс, происходящий с газом неизменной массы при постоянном объеме называется изохорным.
- **Закон Шарля:** при изохорном нагревании газа относительное изменение его давления пропорционально конечной температуре.

$$\frac{pV}{T} = \text{const}$$

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$$

Графики изопроцессов

изотерма	изобара	изохора

Задачи

- 1. Определите относительную молекулярную массу веществ, молекулярные формулы которых: N_2O_5 , K_2CO_3 , $Zn(NO_3)_2$, $CaCO_3$
- 2. Заполнить таблицу, определив неизвестные величины:

Формула вещества	Молярная масса, M (г/моль)	Абсолютная масса молекулы, m (г.)	Количество вещества, ν (1/моль)	Число частиц, N
O_2			4	
SO_2		32		
NH_3				$12 \cdot 10^{23}$

3. Плотность воздуха при нормальных условиях ($t_0 = 0^\circ C$ и атмосферном давлении $P_0 = 101325$ Па.) равна $1,29$ кг/м³. Найдите среднюю молярную массу воздуха.