



Тепловое равновесие.  
Температура и ее измерение.

# ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ МКТ

- ❖ Все вещества состоят из мельчайших частиц (молекул и атомов).
- ❖ Молекулы (атомы) находятся в непрерывном хаотическом движении.
- ❖ Молекулы (атомы) взаимодействуют друг с другом — притягиваются или отталкиваются.
- ❖ Молекулы одного и того же вещества одинаковы.



**ТЕПЛОВОЕ ДВИЖЕНИЕ — НЕПРЕРЫВНОЕ БЕСПОРЯДОЧНОЕ ДВИЖЕНИЕ ЧАСТИЦ, ИЗ КОТОРЫХ СОСТОИТ ВЕЩЕСТВО.**

Под **системой** (термодинамической) понимают тело или совокупность тел, которые могут обмениваться энергией как между собой, так и с другими телами.

Величины характеризующие состояние системы —  
**параметры состояния**

$p$ , Па (давление)

$V$ , м<sup>3</sup> (объем)

$T$ , К (температура)



ТЕПЛОВОЕ РАВНОВЕСИЕ — СОСТОЯНИЕ СИСТЕМЫ,  
ПРИ КОТОРОМ ПАРАМЕТРЫ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИЕ  
ЕГО, ОСТАЮТСЯ НЕИЗМЕННЫМИ СКОЛЬ УГОДНО  
ДОЛГО ПРИ ОТСУТСТВИИ ВНЕШНИХ ВОЗДЕЙСТВИЙ.



**Температура** - параметр, значение которого одинаково во всех частях равновесной системы

прибор измерения

термометр

Абсолютная температура

$$[T] = K$$

Температура по шкале Цельсия

$$[t] = ^\circ C$$

Связь температур

$$T = t + 273$$



Д/з § 21- 22 ПРОЧИТАТЬ, ВОПРОСЫ  
УСТНО, ОПРЕДЕЛЕНИЯ НАИЗУСТЬ;  
ЗАДАНИЕ 21 (1,2,3)

6

**УРОК ОКОНЧЕН.**  
**Желаю удачи!**