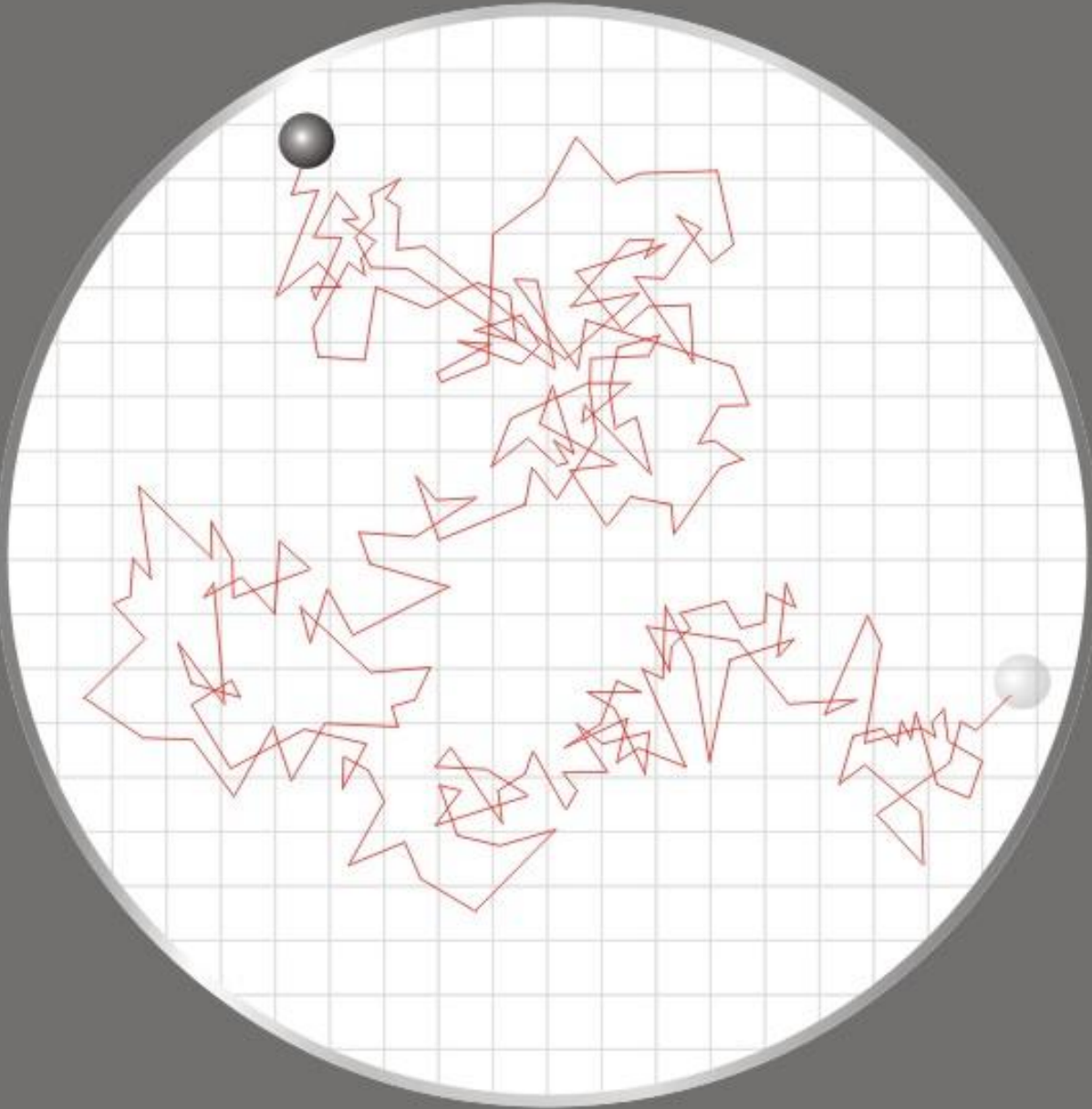


Презентация составлена учителем физики  
Шибановым Алексеем Александровичем.  
МБОУ «СОШ с. Сухой Карабулак Базарно-  
Карабулакского района Саратовской  
области».

ОСНОВНЫЕ  
ПОЛОЖЕНИЯ  
МКТ







# Размер молекул

$$d \approx 1,7 \cdot 10^{-7} \text{ см}$$

диаметр  
молекулы

$$D \approx 10^{-8} \text{ см} \approx 10^{-10} \text{ м}$$

диаметр  
атома



# Масса молекул



$$m_{0\text{H}_2\text{O}} \approx 2,7 \cdot 10^{-23} \text{ г}$$

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

Относительная  
молекулярная  
масса  
(т. Менделеева)

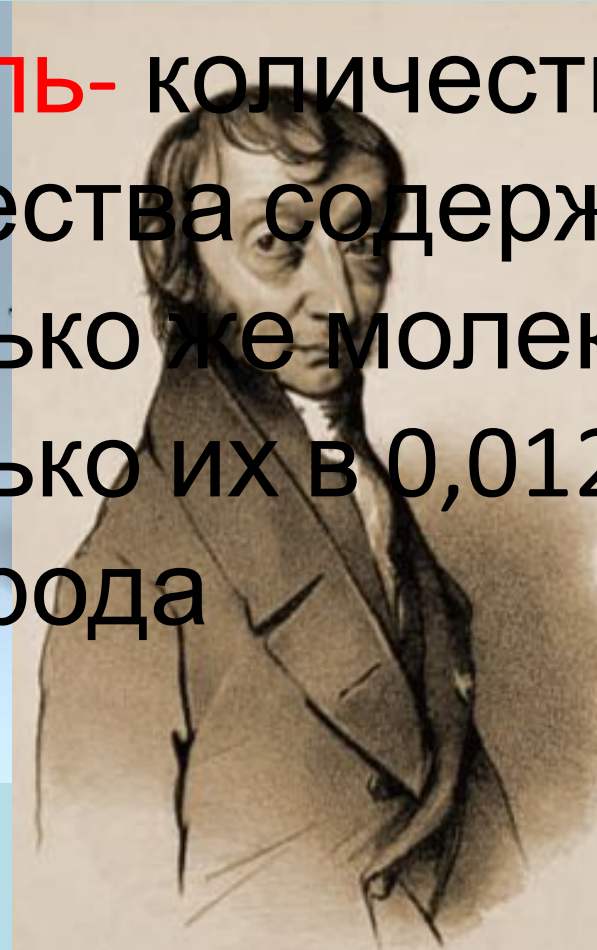
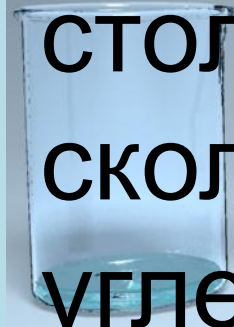
# Количество вещества

$$N_A \approx 6 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{моль}}$$

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

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

**1 моль**- количество вещества содержит столько же молекул сколько их в 0,012 кг углерода



Амедео Авогадро  
(Италия)



# Молярная масса

$$M = m_0 N_A$$

# Агрегатные состояния вещества



Домашнее

задание:

§§ 56-60

стр. 148.