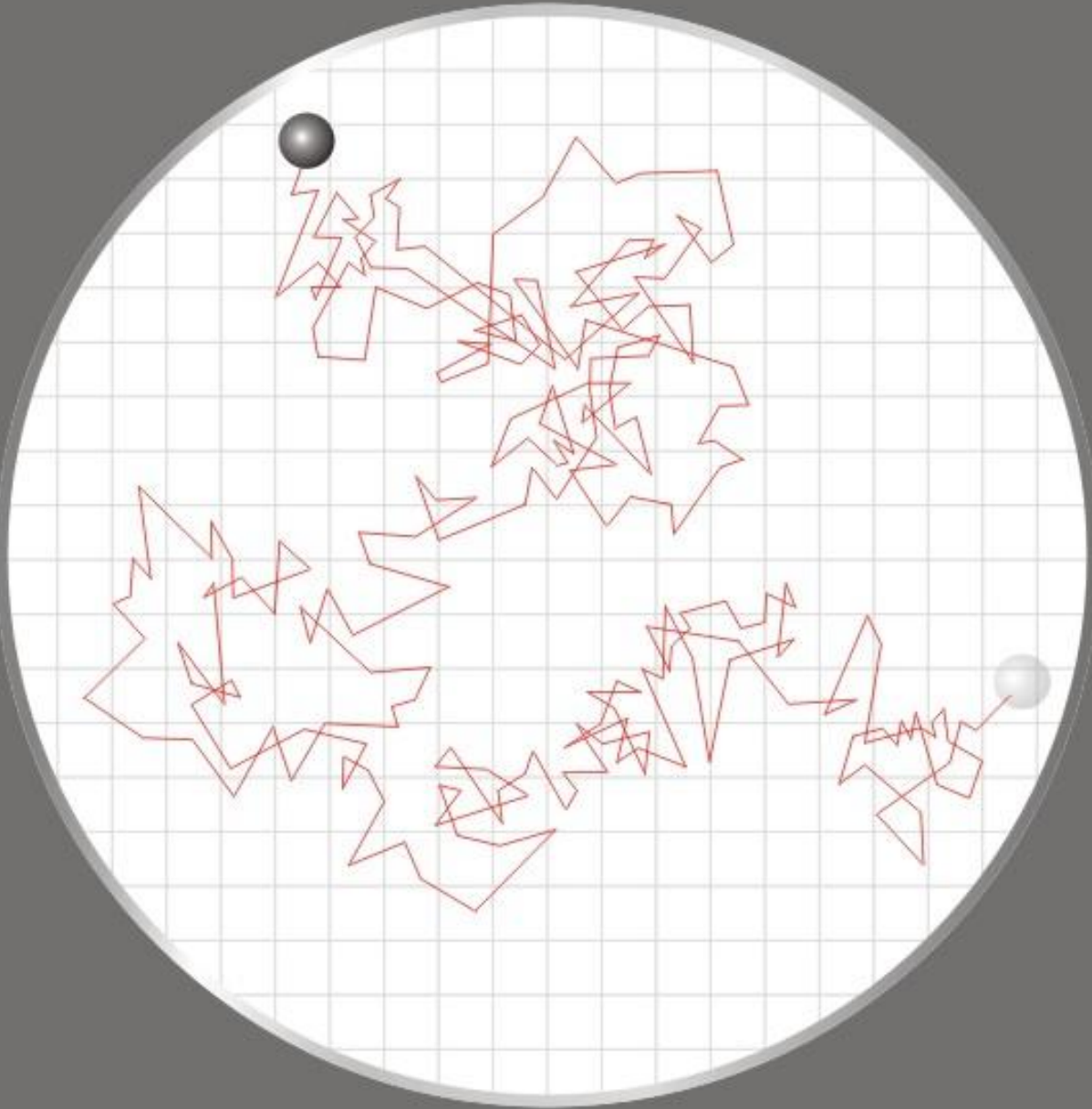


Презентация составлена учителем физики
Шибановым Алексеем Александровичем.
МБОУ «СОШ с. Сухой Карабулак Базарно-
Карабулакского района Саратовской
области».

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)

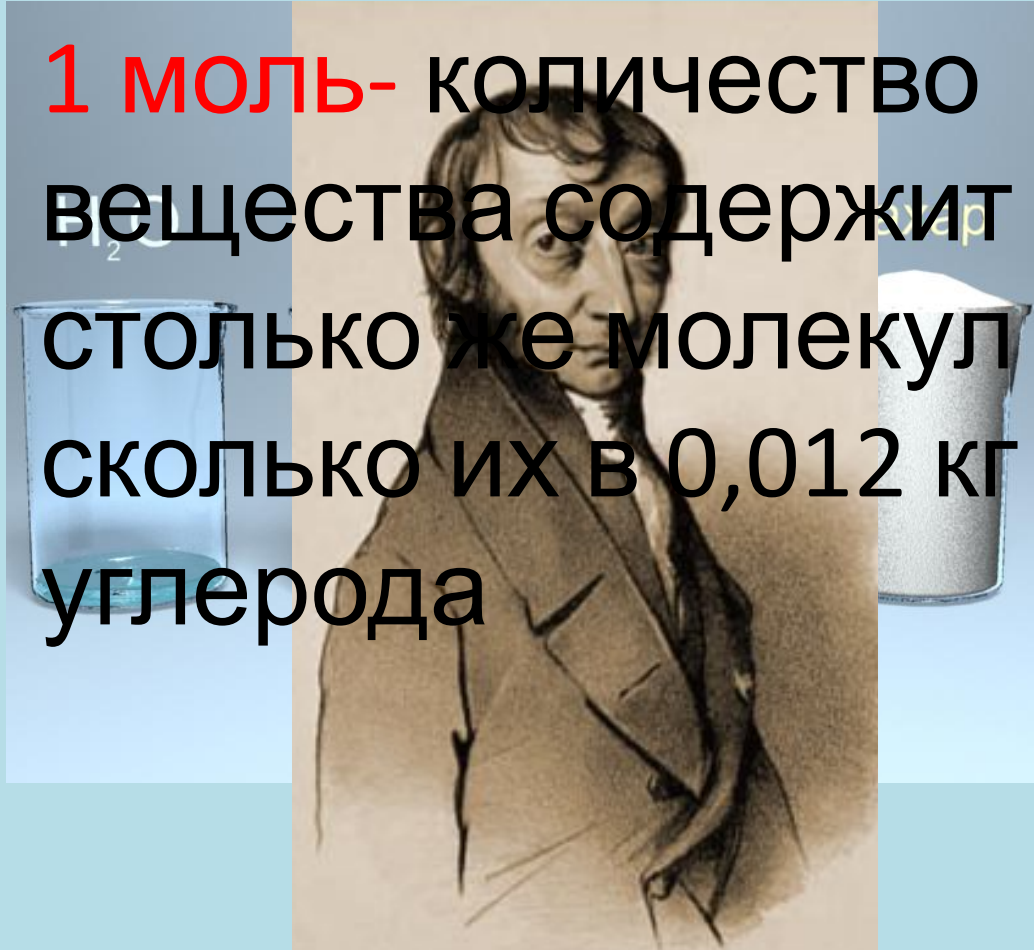
Количество вещества

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

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

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

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.