

43. Идеальный газ в МКТ. Среднее значение квадрата скорости.

44. Основное уравнение МКТ идеального газа.

**Df. Идеальный газ- это газ, взаимодействие между молекулами которого пренебрежимо мало.**

**Идеальный газ- это модель реального газа. Молекулы этого газа- крошечные шарики, не взаимодействующие друг с другом. Сталкиваясь со стенкой, молекулы газа оказывают на нее давление**

**-среднее значение квадрата**

**скорости**

***Основное уравнение МКТ***

***идеального газа:***

**средняя  
кинетическая  
энергия  
поступательного  
движения молекулы**

Давление идеального газа пропорционально произведению концентрации молекул на среднюю кинетическую энергию поступательного движения молекулы.

$$n = \frac{N}{V}$$

**концентрация** - количество частиц в единице объема вещества.



# ***Основное уравнение МКТ идеального***

***газа:***