

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: