

Идеальный газ в молекулярной физике — это теоретическая модель газа, в которой размерами частиц газа можно пренебречь, средняя кинетическая энергия частиц газа во много раз больше потенциальной энергии их взаимодействия, столкновения частиц газа между собой и со стенками сосуда являются абсолютно упругими. Идеальный газ можно описать с помощью макро- и микропараметров. Выберите из предложенного списка три физические величины, которые можно отнести к макропараметрам:

- 1) температура газа;
- 2) средняя кинетическая энергия частиц газа;
- 3) масса частицы газа;
- 4) давление газа;
- 5) импульс частицы газа;
- 6) объём газа.