**ОСНОВНОЕ УРАВНЕНИЕ МКТ**

**Закрепление изученного материала**

|  |  |
| --- | --- |
| **1** | Давление газа на стенку сосуда обусловлено  А. притяжением молекул друг к другу  Б. столкновениями молекул со стенками сосудов  В. столкновением молекул газа между собой  Г. проникновением молекул сквозь стенки сосуда |
| **2** | Как изменилось давление идеального газа, если в данном объеме скорость каждой молекулы газа увеличилась в 2 раза, а концентрация молекул осталась без изменения?  А. увеличилось в 2 раза  Б. увеличилось в 4 раза  В. уменьшилось в 2 раза  Г. уменьшилось в 4 раза |
| **3** | При повышении температуры идеального газа в запаянном сосуде его давление увеличивается. Это объясняется тем, что с ростом температуры...  А.увеличиваются размеры молекул газа  Б. увеличивается энергия движения молекул газа  В. увеличивается потенциальная энергия молекул газа  Г. увеличивается хаотичность движения молекул газа |
| **4** | Как изменится концентрация молекул газа при уменьшении объема сосуда в 2 раза?  А.увеличится в 2 раза  Б. уменьшится в 2 раза  В. не изменится  Г. уменьшится в 4 раза |
| **5** | При уменьшении температуры средняя кинетическая энергия молекул  А. увеличится  Б. уменьшится  В. не изменится  Г. иногда увеличится, иногда уменьшится |
| **6** | Какое утверждение **неправильно**?  **При неизменных условиях**  А. давление газа постоянно  Б. скорости всех молекул одинаковы  В. внутренняя энергия газа постоянна  Г. температура газа постоянна |
| **7** | В сосуде водород. Как изменится давление газа, если водород заменить кислородом так, что количество молекул и температура останутся неизменными?  А.увеличится в 4 раза  Б. уменьшится в 16 раз  В. не изменится  Г. увеличится в 16 раз |





